



ھوار گھي کيئي

hawargaykteb

بنه ماكان پوليمه زان كارپيكر دنه گھي

نووسيني

ئەكادىمگەر

پرۇفيسۇر

ئەسئەد قەرەداخى

دكتور زەنون پىريادى

بەنە ماكانى پۆلىمەرزانى

9

كارپىكردنە كانى

پرۇفېسۇر د. زەنون پىريادى

كىمياگەر ئەسەد قەرەداخى

لە بىرت نەچىت، ئەم كىتېت لە

" ھەوارگەى كىتېب "

داگرتووہ ، بە پالپشتى ئيوہ بەردەوام دەبىن

سلىمانى

2013

بنا ماكانى پۆلنمه رزانى و كارپنكر دنه كانى

- ❖ نووسهر: پروفيسور د. زهنون پىريادى و كىمياگهر نوسعد قهره داخى
- ❖ بابته: زانستى
- ❖ پيئچنى: نووسهر
- ❖ ههله چنى: چومان عادل
- ❖ نهخشه سازى بهرگ: جه بار سابىر
- ❖ نهخشه سازى ناوه وه: رووپاك مه محمود
- ❖ سه بهر شتىارى چاپ: كارزان عه بدوللا
- ❖ قه باره كتنىب: 35×25
- ❖ زنجيره كتنىب: (1011)
- ❖ تىراژ: (500) دانه
- ❖ چاپ: چاپخانه لهرىا
- ❖ نرخ: (4000) دىنار
- ❖ ژماره سىپاردنى (1837) سالى 2013 وه زاره تى روشنبىرى و لاوانى دراوه تى:

به رتبه برتنبى چاپ و بلاو كرده وهى سلنمانى
گردى نهن دازىاران
ژماره تله فون: 3301949

بهر بووره Preface

تو بلنیت... ژيانی روژانه بمره و ناسانتر چووبايه، بمبني ديتنوه و کارينکردنمکانی پوليمر؟

نمه پرسنيکه و دهماندمخاته گومانوه، چونکه له راستيدا خودني پمرومردگار مروقي و ا هيناومه دي که دمبیت له ژيانيدا بزيو بیت. نمو بزوييوهه بریتيه له نمرکو تیکوشانی بيوجان بو هينانمدی ژيانیکی خوشتر و ناسانتر، نمويش به داهينان و دروستکردنی چمندين نامراز و نامير و دمرگای جوراوجور، سازکردن و نفراندنی چمندين و چمندين ماده و بمرهممی نوی.

بينگومان پوليمر لمو پایه سمرمکيانميه که بمراستی ژيانی روژانهی لمسمر بمنده. لمو نمونانميش که دمکريت پينانبوووترين بربره پشتی پوليمر سازيمکانن:-
پلاستيکمان Plastics، جبرممنيمکان Elastomers، ريشالمکان Fibers، بويه Paints و وارنیشمکان Varnishes... هتد

لم نووسيدهدا که له سمر زانستی کيمیای پوليمر به زوانی کوردی نو سراوه، بو پیکاندنی دوو مهبسته:-

يمکيان، به زانستکردنی زوانمکمان، نمويش به گيزان و بيژان و دارشستی نمو زاراه زانستيبانه به کوردی و زمنگينکردنی لم بواره گرنگدا که هموو ميللمتانی پيشکوتوی جيهان شانازی پيوهمکن.

نموتريان، و مک چاوميمکی زانستی بو خونکاران و زانستخوازانی زانکوکانی کوردستان بو زياتر تيگميشتن له گرنگی نم زانسته که رولیکی زور گرنگ و بالا دمگيريت له ژيانی روژانماندا، زياتر ناسانکردنی زانستمکه بويان تاكو له دواروژیکی نایندهدا بتوانن هاوشانی گه لانی پيشکوتوو ببن.

زوريش شانازين بوهی که بو يمکم جار لم بابمه زانسته بهينينه ناو زوانی کوردیمانوه و کملينيک له ناممخانهی کوردی و ناستی زانستمانی پي بمرزبکمينوه.

دانهران
2013

Contents ناوەرۆك

25	پىشەشكى Introduction
	بەندى يەك (Chapter-1-) پىناسىنى پۆلىمەرەكان
29	1. سەرەتا
31	2. رىشەناسى Etymology
32	3. پۆلىمەر نەفراندىن Polymer synthesis
	3.1. ھەموار كىردى پۆلىمەرە سروشتىيەكان
	Modification of Natural Polymers
33	2.3. نەفراندى بىئولوژىيەتە Biological synthesis
34	3.3. نەزمونگە نەفرىنراوى پۆلىمەر
	Laboratory Synthesis of Polymers
35	4. رەدوشتەكانى پۆلىمەرەكان Properties of Polymers
35	1.4. رەدوشتە فىزىكىيەكانى پۆلىمەرەكان
	Physical properties of polymers
	4.1a. شىوگى كىمىيائى Chemical structure
	4.1b. كىشى گەردى Molecular weight
	4-1c. بەللورىنتى Crystallinity
	4-1d. پۇلارىنتى Polarity
	4.1e. پلەى پۆلىمەرىن Degree of polymerization(DP)
38	2.4. رەدوشتە كىمىيائىيەكانى پۆلىمەرەكان
	Chemical properties of polymers
	4.2a. ھىزى نىوگەردەكان Intermolecular force
	4.2b. بۇندەكانى گەردى پۆلىمەر Polymer molecular bonds
	A. نايۇنە بۇند Ionic bond
	B. ھاوپەشە بۇند Covalent bond
	C. بۇندى كۆھەنداز Coordinate bond
	D. بۇندى كاتزايى Metallic bond
40	5. نامادەكىردى پۆلىمەر Preparation of polymer
40	6. پەرەپىدانى پۆلىمەر Development of polymer
43	7. كورنە مېتروويەك لەسەر پۆلىمەرەكان

بەندى دوو (-Chapter-2)
ناولتىنانى پۆلىمەرەكان
Nomenclature of Polymers

- 45 1. سەرەتا
48 2a.2. فىنايلە كۆپۆلىمەرەكان
49 2b.2. نا- فىنايلە پۆلىمەرەكان Non-vinyl polymers
52،53 خىستەي / 1 ، خىستەي / 2

بەندى سى (-Chapter-3)
جۆرەكانى پۆلىمەرىن
Types of polymerization

- 57 1. سەرەتا
57 2. شىوگە نووسىنى زلەگەردە پۆلىمەرەكان
58 3. مۆنۆمەرەكان و جووت بۆند Monomers and the double bond
59 4. نامادەكردنى پۆلىمەرەكان
59 1.4. پۆلىمەرىن Polymerization
60 1a.4. سىستەمى پۆلىمەرىنى خىستەسەر
Addition Polymerization (Polyaddition)
62 1b.4. سىستەمى پۆلىمەرىنى خىستەندى Condensation polymerization
63 1.5. پۆلىمەرىنى زنجىرە - پىنگەياندىن Chain-growth polymerization
63 2.5. پۆلىمەرىنى ھەنگاۋ- پىنگەياندىن Step-growth polymerisation
64 6. پۆلىمەرىنى خىستەسەرى زنجىرە پىنگەياندىن
The Chain - growth Addition Polymerization
65 1.6. پۆلىمەرىنى زنجىرە- پىنگەياندىن رەگى Radical chain- growth polymerization
65 2.6. پۆلىمەرىنى زنجىرە- پىنگەياندىن كەتايۋنى
Cationic chain- growth polymerization
67 3.6. پۆلىمەرىنى زنجىرە- پىنگەياندىن نەنايۋنى
Anionic chain- growth polymerization

68	4.6 دناو دره پۆلیمەرینی کۆهەندازین Coordination catalytic polymerization (پۆلیمەرینی دناو درە زیگلەر- ناتا) Ziegler-Natta catalytic polymerization خشتە (1) ، (2) ، (3) ، (4)
76-73	

بەندی چوار (Chapter -4)

پۆلاندنی پۆلیمەرەکان

Classification of Polymers

79	1. سەرەتا
79	2. پۆلاندنی بناخینراو لەسەر سەرچاوەکان Classification based on Sources
	1.2. پۆلیمەرە سروشتییەکان Natural polymers
	2.2. پۆلیمەری نیمچە نەفرینراوەکان Semi-synthetic polymers
	3.2. پۆلیمەرە نەفرینراوەکان Synthetic Polymers
81	3. پۆلاندنی بناخینراو لەسەر پێکھاتەیان Classification based on Structures
	1.3. پۆلیمەرە زنجیرە ھێلینەکان Linear chain polymer
	2.3. پۆلیمەرە زنجیرە لقدارەکان Branched chain polymers
	3.3. لینکالۆز یاخود تۆرە پۆلیمەرەکان crosslinked or network polymers
82	4. پۆلاندنی بناخینراو لەسەر چەشنی پۆلیمەری Classification based on mode of Polymerization
	1a.4. پۆلیمەرە خستەسەرەکان Addition polymers
	2a.4. پۆلیمەرە خەستاندنەکان Condensation polymers
	1b.4. پۆلیمەرینی خستەسەر یاخود پۆلیمەرینی زنجیرە-پینگەیاندن Addition polymerization or Chain-growth polymerization
	2b.4. پۆلیمەرینی خەستاندن یاخود پۆلیمەرینی ھەنگاو-پینگەیاندن Condensation polymerization (Step-growth polymerization)
84	5. پۆلاندنی بناخینراو لەسەر ھیزی نیوگەردەکان Classification based on Intermolecular Forces
	a.5. نیلاستۆمەرەکان Elastomers
	b.5. ریشالەکان Fibers
	c.5. گەرمۆپلاستیکەکان Thermoplastics
	d. 5. پۆلیمەرە گەرمۆخۆگرەکان Thermosetting polymers

بەندى شەش (Chapter -6)

پۆلىمەرى زىندوو

Living polymer

- 109 1. سەرەتا
- 110 2. تەكنۇرىگەكەتلى پۆلىمەرىن
- Technical methods of polymerization
- 1.2. زىندە پۆلىمەرىنى نەنایۈنى Living Anionic polymerization
- 2.2. زىندە پۆلىمەرىنى كەتايۈنى Living Cataionic polymerization
- 3.2. پۆلىمەرىنى جىگۇرىكىنى نەلقەكردنەوە
- Ring opening metathesis polymerization (ROMP)
- 4.2. زىندە پۆلىمەرىنى رەھارەگ Living free radical polymerization
- 5.2. پۆلىمەرىنى گروپ گواز Group transfer polymerization
- 6.2. زىندە پۆلىمەرىنى زىگلەر- ناتا Living Zeigler-Nata polymerization
- 114 3. جۆر و شىوہى پۆلىمەرىكەن The types and forms of polymers

بەندى ھەوت (Chapter -7)

بارە تەكنىكەكەتلى پۆلىمەرىن

The technical Conditions of polymerization

- 119 1. بارە تەكنىكەكەتلى پۆلىمەرىن
- The technical Conditions of polymerization
- 120 2. يەكەمىيان: سىستەمى چۈنەك Homogeneous system
- 1.2. پۆلىمەرىنى تۈپەل ياخود بەلكە پۆلىمەرىن Bulk polymerization
- 2.2. پۆلىمەرىنى گىراوہ Solution polymerization
- 122 3. دوومىيان..... سىستەمى ناچۈنەك Hetrogeneous system
- 1.3. پۆلىمەرىن بە گاز Gas polymerization
- 2.3. ھەلاۈىزە پۆلىمەرىن Suspension polymerization
- 3.3. شىراۈگە پۆلىمەرىن Emulsion polymerization
- 4.3. پۆلىمەرىنى نىشتاندن Precipitation polymerization
- 127 4. داىىن پۆلىمەرىن Diene polymerization
- 1.4. كارلىكردنى پۆلىمەرى Reaction of polymer
- 2.4. لىكەھلۈەشانى پۆلىمەرى Degradation of polymer
- 129 5. بازنو پۆلىمەرىن Cyclopolymerization

بەندى ھەشت (-8- Chapter)

كىش گەردى پۆلىمەر

Molecular weight of polymer

- 131 1. كىش گەردى پۆلىمەر
Molecular weight of polymer
- 131 2. لىنجىتى پۆلىمەر Polymer viscosity
- 133 3. جۆرەكانى لىنجىتى Kinds of viscosity
- 134 4. چۆنىتى دۆزىنەۋەى لىنجىتى راستىنە
How to find Intrinsic viscosity(η)
- 135 5. چۆنىتى دىيارىكردى كىشى گەردى پۆلىمەر
1.5. شىكرىدەۋەى دواگروپ زنجىرەى پۆلىمەرە خەستەندەكان
- End group chain analysis of condensation polymers
- 2.5. شىكرىدەۋەى دواگروپ زنجىرەى پۆلىمەرە خەستەندەكان
- End group chain analysis of addition polymers
- 138 6. چەند تەكنىكىكى دىكە بۇ دىتەۋەى كىشى گەردى پۆلىمەر
• نۆزمۇپىنوى دۇخى ھەلمى Vapor-phase osmometry
• تەكنىكى نەبەللىۋىنوى Ebulliometry
• تەكنىكى كرىۋىبىنى Cryoscopy
• تەكنىكى پەردە نۆزمۇپىنوى Membrane osmometry
• تەكنىكى گىژۋانى زۆرتىز Ultra-centrifugation

بەندى نۆ (-9- Chapter)

رەۋىشە تايبەتتەكان و پىكھاتەى پۆلىمەر

Special properties of polymer and its structure

- 145 1. سەرەتا
- 145 2. پلەى تۋانەۋەى بەللورى Crystalline melting point
- 148 3. كارىگەرى گونجىتى Flexibility زنجىرەكانى پۆلىمەر
بۇ سەر پلەى تۋانەۋەىيان
- 150 4. گەرمى گۋاستنى شوۋشە (T_G) Glass Transition Temperature

بەندى دە (-10-Chapter)
 پىرۇسە كايىنەتەكەكانى پۆلىمەرىن
 Kinetics process of polymerization

- 155 1. پۆلىنكىردنى پۆلىمەرىن لە گۆشەنىگاي كايىنەتەكەوۋە
 1a.1. ھەنگاۋى دەسپىكىردن
 Thermal decomposition • رىنى گەرمى ھەلۋەشاندوۋە
 • رىنى تاۋشىبوۋنەوۋە Photolysis
 • رادە نەگۋى دەسپىكىردنى ھەلۋەشان k_r
- The Rate constant for the initiation dissociation
 1b.1. ھەنگاۋى زۈركردن ياخود پەرىپىدان Propagation step
 1c.1. ھەنگاۋى كۆتايى پىنھىنان Termination step
 جۈرى كۆبۈۋىن ياخود كۆمبىنىن Combination
 جۈرى ناھاورىئىزىن Disproportionation
 2. كۆنقىرىن (رىسكىن) Configuration
 مۆنۋەمەرەكانى زنجىرە پۆلىمەرىنى فىنائل
 3. پاراۋى مىكاتىزىمى زنجىرە پۆلىمەرىن
- 164
 165

بەندى يانزە (-11-Chapter)
 شىكىردنەوۋە كىمىيىيى و ناسىنەوۋە پۆلىمەر
 Chemical analysis and identifying of polymers

- 167 1. سەرەتا
 168 2. بارستە شەبەنگەرى Mass spectroscopy
 1.2. نايۋىن Ionisation
 2.2. تاۋدان Acceleration
 3.2. لادان Deflection
 4.2. دىتتەوۋە Detection
 3. گاز كرومۆتوگرافى Gas Chromatography
 4. شەبەنگەرى تىشكى بنسور IR Infrared Spectroscopy
 5. شەبەنگەرى ناووكە مۇگناتىك رىزۋنەنس
 Nuclear Magnetic Resonance(NMR)
 6. زىنگانەوۋە نەلەكترون بادان Electron Spin Analysis
 7. گەر مۆشكىكارى Thermal analysis
 Thermal Gravimetric analysis TGA
 Differential Scanning Calorimetry DSC
 Differential Thermal Analysis DTA
 188، 187 Functional groups خىشتەي (1)، (2) ھەلمزىنى گروپە پىكارەكان

بەندى دوانزە (Chapter -12-)
توانەوھى پۆلىمەر و جياکردنەوھى گەردەكانى

Dissolving of polymer and separation of their molecules

- 191 1. سەرھتا
192 2. پفەلبوونى پۆلىمەر لە توینەردا
Swelling of polymer in the solvent
193 3. پارامىترى توانەوئىتى Solubility parameter
193 4. كۆنفيگىرىنى پۆلىمەر لە گىراوھدا
Configuration of polymer in solution
194 5. جياکردنەوھى پۆلىمەر بەرىگەدى توانەوھ
Separation of polymer by dissolving
195 6. ھەندىك رىنمايى لەسەر توینەردەكان
204 -197 خستەھى (1)، (2)، (3)، (4)، (5)، (6)، (7)

بەندى سىانزە (Chapter -13-)

پۆلىمەرە سروشتىيەكان

Natural polymers

بەشى يەكەم -1- Part

- I. سىلليولوز Cellulose**
205 1. سەرھتا
205 2. جۆرەكانى سىلليولوز
• نەلفا-سىلليولوز α - cellulose
• بيتا- سىلليولوز β - cellulose
• گاما- سىلليولوز γ - cellulose
209 3. كارلىكەكانى سىلليولوز Cellulose reactions
❖ شىبوونەوھى سىلليولوز بە ناو
❖ نۆكساندى سىلليولوز Oxidation of cellulose
❖ كارلىكردنى نالوگورىن Reaction of Substitution
❖ كارلىكردنى زانتىن Xanthation reaction
❖ كارلىكردنى نىستەرىن Esterification reaction
❖ كارلىكردنى نىتەرىن Etherification reaction
213 4. پىشەسازىيەكانى سىلليولوز Cellulosic industries
1. 4. رايون (ناورىشمى سازكردە) Rayon(Artificial silk)
216 5. بەرھەمھىنانى لە پىشەسازىدا
216 6. چۆنىتى بەرھەمھىنانى

222	Starch	نیساسته .II
225	Proteins	پروتینهکان .III
229	Wool	خوری .IV
	Zein fibers	ریشاله‌کانی زاین
	Ardil fibres	ریشالی نهر دیل
233	Nucleic Acids	ترشه ناووکیه‌کان .V
237	Silk	ناوریشم .VI
239	Natural Rubber	لاستیکی سروشتی .VII
		1. سهره‌تا
240	Extraction of natural Rubber	2. پوختاندنی لاستیکی سروشتی

بهندی سیاتزه (Chapter -13-)

پۆلیمهره سروشتیه‌کان

Natural polymers

بهشی دووهم -2- Part

245	Cellulosic industries	پیشه‌سازیه‌کانی سنلیولوز
	Manufacture of cellulose acetate	A. پیشه‌سازی سنلیولوز نه‌سیات
245		1. سهره‌تا
247		2. چۆنیتی ناماده‌کردنی سنلیولوز نه‌سیات
251	Nitrocellulose	B. نایترۆسنلیولوز
253		B. 1. ناماده‌کردنی نایترۆسنلیولوز له پیشه‌سازیدا
253		B. 2. جۆره‌کانی نایترۆسنلیولوز
255		C. پیشه‌سازی کاربۆمیتۆکسی سنلیولوز

بهندی چوارده (Chapter -14-)

پۆلیمهره سازکرده‌کان

Artificial polymers

بهشی یه‌که‌م -1- Part

Elastomers

259		1. سهره‌تا
259	Natural rubber	2. لاستیکی سروشتی
		• له رووی زینده‌بیه‌وه
		• له رووی ته‌کنیکیه‌وه
260	Properties of Natural Rubber	3. ره‌وشته‌کانی سروشته لاستیک

- 260 4. به‌کاره‌نمایی سروشته لاستیک Uses of Natural rubber
- 261 5. جوره‌کائی لاستیک Types of Rubber
- 1.5. جوره کیمیاییه‌کائی سروشته لاستیک
- Chemical Types in Natural Rubber**
- ره‌قه لاستیک Hard rubber
 - کلورینراوه لاستیک Chlorinated rubber
 - لاستیک هایدرۆکلورید Rubber hydrochloride
 - نۆکسینراوه لاستیک Oxidized rubber
 - نه‌فرینراوه لاستیک Synthetic Rubber
- 263 5.2. جوره کیمیاییه‌کائی نه‌فرینراوه لاستیک
- Chemical Types in Synthetic Rubber**
- 263 6. مه‌رجه‌کائی به‌لاستیک کردنی پۆلیمه‌ر
- 264 7. کارپنکردنی له بوارى پیشه‌سازیدا
- 264 8. سه‌رچاوه‌کائی به‌ر هه‌مه‌یه‌یه‌ن Sources of production
- 8.1. سه‌رچاوه‌ی سروشته‌ی Natural source
- 8.2. سه‌رچاوه‌ی رووه‌کی:-
- 8.3. سه‌رچاوه‌ی گیانه‌به‌ری:-
- 8.4. سه‌رچاوه‌ی نه‌فرینراوه Synthetic source
- 265 9. چۆن نه‌فرینراوه لاستیک ده‌هینرینه‌به‌رهم
- How is Synthetic Rubber Produced**
- 266 10. جوره‌کائی نه‌فرینراوه لاستیک
- Types of Synthetic Rubber**
- ستایرین - بیوتادایین لاستیک Styrene Butadiene Rubber (SBR)
 - بیوتایل لاستیک Butyl Rubber (IIR)
 - 10.1. پروسه‌ی ناماده‌کردنی پۆلیمه‌ر
 - نیوپرین لاستیک Neoprene Rubber
 - نه‌ئیلین - پرۆپیلین- دایین مۆنۆمه‌ر
 - (EPDM) Ethylene-Propylene-diene monomer
 - پۆلی گوگردید لاستیک PolySulfide Rubber(PSR)
 - کلورینراوه لاستیک Chlorinated rubber
 - بازنینراوه لاستیک Cyclized Rubber
 - کلورینراوه بایفینایل Chlorinated biphenyl
 - نیتریل لاستیک Nitrile Rubber(NR)
 - سلیکۆنه لاستیک Silicone Rubber(SR)
 - 269 11. بۆیاخ، Paint، رووپۆش Coating

بەندى چۆاردە (-14-Chapter)

پۆلىمەرە سازكردەكان

Artificial polymers

بەشى دووهم-2-Part

ریشالەكان Fibers

- 283 1. سەرەتا
1.1. ریشالى رووەكى Plant fiber
2.1. ریشالى نازەلى Animal fiber
286 2. پۆلىئىستەر Polyester
1.2. نەفراندنى پۆلىئىستەر Synthesis of polyester
2.2. پۆلىئىستەرە نەلكایدەكان Alkyd polyesters
291 3. نەفراندنى نەلكاید Synthesis of Alkyd
1.3. پىشەسازى نەلكایدەكان
292 4. پۆلى يۇرىئان Poly urethane
294 5. پۆلى نەرەمايدەكان Poly aramids
1.5. كىڭلەر Kevlar

بەندى چۆاردە (-14-Chapter)

پۆلىمەرە سازكردەكان

Artificial polymers

بەشى سىننەم-3-Part

نایلون و نەكرىلات Nylon and Acrylate

- 299 1. سەرەتا
300 2. نەفراندنى نایلون Synthesis of Nylon
302 3. نایلون/66 Nylon(66)
304 4. نایلون/6 Nylon(6)
306 5. نایلون/6,10 Nylon(6,10)
308 6. نایلون/12 Nylon(12)
309 7. نایلون/11 Nylon(11)
309 8. ناولىنانى نایلونەكان Nomenclature of Nylons
310 9. پۆلىمەرە نەكرىلىكىيەكان Acrylic polymers
312 10. پۆلى مەئىل میناكرىلات (PMMA)
313 11. پۆلى نەكرىلونىترىل Poly acrylonitrile(PAN)
307, 316 خستەى (1), (2)

بەندى چۆرەدە (Chapter -14)
 پۆلىمەرە سازكردەكان
 Artificial polymers
 بەشى چۆرەم-4-Part
 پلاستىكەكان Plastics

- 319 1. سەرەتا
- 322 2. فېنول فورمەلدەھايد (PF) Phenol Formaldehyde
- 326 3. گەرمۇپلاستىك Thermoplastic
- 326 4. پلاستىكى گەرمۇخۆگەر Thermo-setting plastic
 1. 4. جىاوازى لە نيوان گەرمۇپلاستىك و گەرمۇخۆگەر
- 330 5. يۇرىيا فورمەلدەھايد Urea formaldehyde
- 330 6. مىلامىن فورمەلدەھايد Melamine formaldehyde
- 332 7. پۆلى نەئىلىن پلاستىك Polyethylene plastic
- 333 8. پۆلى نەئىلىن Poly ethylene
 1.8. پۆلى نەئىلىنى نزمە چىر (LDPE)
 2.8. پۆلى نەئىلىنى بەرزە چىر (HDPE)
- 338 9. پۆلى پىرۇپىلىن Polypropylene (PP)
- 341 10. پۆلى ستايرىن Polystyrene (PS)
 1.10. چۆنىتى نامادەكردنى ستايرىن Preparation of Styrene
 2.10. پۆلىمەرىنى ستايرىن Polymerisation of Styrene
- 345 11. پۆلى فېنائل كلورىد PolVinylchloryde (PVC)
 1.11. كورته مىژوويەك لە دىتتەوہى پۆلى فېنائل كلورىد
 2.11. نامادەكردنى فېنائل كلورىد
 3.11. پۆلىمەرىنى فېنائل كلورىد Polymerisation of VC
 4.11. چۆنىتى كۆپۆلىمەرىن
- 349 12. پۆلى كاربونات PolyCarbonate (PC)

بەندى چۆاردە (Chapter -14-)

پۆلىمەرە سازكردەكان

Artificial polymers

بەشى پىنجەم -5- Part

پۆلىمەرى كەف Foam polymer

- 357 1. سەرەتا
- 358 2. چۆن پۆلىمەرى كەف دەكرىت
- 359 3. جۆرەكانى پۆلىمەرى كەف Types of polymer foam
- 359 ➤ پۆلى يۇرىئانەكان Polyurethanes
- 361 ➤ نىشاستە Starch

بەندى پانزە (Chapter -15-)

پۆلىمەرە سەربارەكان

Additive polymers

- 365 1. سەرەتا
- 366 2. بەكرسازەكان Stabilizers
- 367 1.2. بەرەى يەكەم... دژەنۇكسىنەكان Antioxidants
- 1a.2. دژەنۇكسىد نەھىلەكان Preventive antioxidants
- 1b.2. يەكەم:- بەرھەمەكانى فىنۇل
- 1c.2. دووہم:- فىنۇلە گۆگردايدەكان Phenol sulfides
- 371 2.2. بەرەى دووہم... تاوہ بەكرسازەكان Photo stabilizers
- 2a.2. جۆرەكانى تاوہ بەكرسازەكان Types of photo stabilizers
- 2b.2. رەوشى مىكانىزىمى تاو شىبوونەوہى پۆلىمەر
1. رۆشنى پارىزەرەكان Light sheilds
2. ھىورەكان Reduced Light intensity
3. پىرۇكسىد ھەلۈەشىنەكان Peroxide decomposers
4. رەگە گلدەرەوہەكان Radical scavengers
- 2c.2. نەو ماددانەى دژن بە گازی نۇزۇن Ozone
- 376 3.2. بەرەى سىنەم... گەرمى بەكرسازەكان Heat stabilizers
- 376 4.2. بەرەى چۆاردەم... گىرپەكخەرەكان Flame Retardents
- 378 3. نۇكساندنى پۆلىمەرە تىرەكان
- 379 4. نۇكساندنى پۆلىمەرە ناتىرەكان
- 380 5. گەرمى بەكرسازەكان Heat stabilizers
- بە مىكانىزىمى رەگى رەھا

- به ميكانيزمى نايونى
- 1.5. بهكرسازهكانى PVC دژ به گهرما
- 1a.5. نهو بهكرسازانهى HCl گلهدهنهوه
- 384 6. پلاستيسازهكان Plasticizers
- 1.6. يهكهم:- ديمانهى جهمسهرى Polar theory
- 2.6. دووهم:- ديمانهى هايدروچين بوند Hydrogen bond theory
- 3.6. سنيهم:- ديمانهى چهورانندن (ليكخزانندن) Lubricating theory
- 4.6. چوارهم:- ديمانهى قهواره نازاد Free volume theory
- 387 7. پولاندىنى پلاستيسازهكان Classification of plasticizers
- 1a.7. يهكهم:- پلاستيسازه سهرهتاييهكان Primary plasticizers
- 1b.7. دووهم:- پلاستيسازه دوواتاييهكان Secondary plasticizers
- 2a.7. يهكهم:- فتالاته پلاستيسازهكان Phthalate plasticizers
- 2b.7. دووهم:- فوسفاته پلاستيسازهكان Phosphate plasticizers
- 388 3.7. پرکههكان Fillers
- 389 4.7. خليسکنماكان Slip agents
- 389 5.7. دژ به بارگه Anti-charge
- 390 6.7. رهنگانندن Coloring
- 390 7.7. ناگر پهکخهرهكان Fire Retardents

بهندى شانزه (Chapter -16-)

پوليمره نانهنداميهكان

Inorganic polymers

- 393 1. سهرهتا
- 394 2. پولاندىنى پوليمره نانهنداميهكان
- 1.2. پوليمرهكانى فوسفور Phosphour Polymers
- 1a.2. پولى (فوسفونايتريلليك كلوريد)
- Poly(phosphonitrilic Chloride)
- 1b.2. پولى فوسفات Polyphosphate
- 1c.2. پولى فوسفاتى نالوز (پولى توره فوسفات)
- پوليمره نوکسيده فوسفور ييهكان
- Polyorthophosphate
- 395 2.2. پوليمرهكانى گوگرد Sulfur polymers
- 2a.2. سهلفوناتهكان (پولى هايدروچين گوگردات)
- 2b.2. ترشى سهلفونيك
- 2c.2. پوليمرهكانى جورى ثايوکول Thiokol type polymers

- 397 3.2. پۆلىمەرگانى بۇرۇن **Boron polymers**
 a. پۆلىمەرگانى بۇرۇن – فوسفور **Boron-phosphor polymers**
 b. پۆلىمەرگانى بۇرۇن – نۆكسجىن **Boron-Oxygen polymers**
 c. پۆلىمەرگانى بۇرۇن – كاربون **Boron-Carbon polymers**
 399 4.2. پۆلىمەرگانى سلىكۆن **Silicon polymers**
 1-4.2. نامادەكردنى مۇنۇمەرگانى سلىكۆن و پۆلىمەرگانى
 2-4.2. چەند پۆلىمەرىكى سلىكۆنى گۇراو
 3-4.2. پۆلىمەرە كۆھەندازىنەكان **Coordination polymers**
 301 3. پۆلىمەرە نايۇنىيەكان **Ionic polymers**
 a. راتىنجى نالوگۇر نەنایۇنى **Anionic exchange resins**
 b. راتىنجى نالوگۇر كەتایۇنى **Cationic exchange resins**
 جىوپۆلىمەر. **Geopolymer**

- 405 1. سەرەتا
 407 2. پروسەى پۆلىمەرىن
 پەرت و ھەلۋەشاندن **Deconstruction**
 پۆلىمەرىن **Polymerization**
 بەكركردن **Stabilization**
 407 3. بەكار ھىناتى بەر ھەممەگانى

بەندى ھەفدە (-17- Chapter)

- بەشى يەكەم
 411 پرسە پۆلىمەرەكان و ۇلامەكانيان
Questions of polymers and their answers
 بەشى دووھ
 433 پرسە پۆلىمەرەكان **Questions of polymers**
 443 فەر ھەنگۆك

پیشه‌کی Introduction

له چرخ و رۆژگاریکی زور دیریندا... مروّف بۆ بهره‌وامی ژیان، و مک وارسکینک له ناخی بوونیدا ناچاربووه پهنا بۆ سه‌رچاوه‌کانی سروشت بهریت و سوودیان لێوهر بگریت. بئگومان نه‌و سه‌رچاوه سروشتییانه‌یش هه‌ر له روومک و گیانله‌به‌رانی دهورو به‌ریدا بووه. له‌وانه‌یش زه‌یت، قه‌تران، جموی (راتینجی روومکی Resin)، سنیلبولوز و لاستیک Rubber و گه‌لنک سه‌رچاوه‌یه‌تر که به‌ر له هه‌زاران سال له جه‌نگه‌له‌کانی ئافریکا و ئامازوندا دهرده‌هینران و به‌کارده‌هینران.

بۆ مه‌به‌ستی نیشته‌جێ بوون و خۆپیکه‌وه ژیانیش، مروّقی نه‌و چرخه‌ دیرینه‌ ته‌خته و دار و په‌ردوو و قووری شیلراو بۆ دروستکردنی خاتوو به‌ره به‌کاره‌یناوه. له ولاتانی هیند و چین و دهورو به‌ریاندا قوزاخه په‌موو، خوری و ناوریشم، کهول و خۆشه‌کردنی چهرمی گیانله‌به‌ران ده‌هینرانه به‌رهم بۆ به‌رگ و خۆپۆشین و پێداوێستیه‌کانی تر.

به‌ر له نزیك شه‌ش هه‌زار سال/یش له گوندی چهرمو/که‌رکوک به‌رهمی گه‌نم و جۆی هاردراو هه‌بووه، گیانله‌به‌ران مالمی کران و سوود له به‌رهمه شیرمه‌نیه‌کانیان وهرگیراوه. له‌م به‌رهمانه‌یشموه که‌لک له نیشاسته و پرۆتینه‌کان و فیتامینه‌کان بۆ مه‌به‌ستی خواردن و پاشه‌که‌وتنیان وهرگیراوه. یاخود ئاشوورییه‌کان له سه‌ردمی دسه‌لاتر موپیاندا، گیر(قیر) Pitch و زفت Asphalt یان له ناوچه‌ی کفری/کورده‌ستانه‌وه دهرده‌هینا و ده‌یانگواسته‌وه بۆ شاری نه‌ینه‌وا/ی پایته‌ختیان بۆ قیرتاوکردنی جاده و په‌رستگا‌کانیان.

به‌لێ... نه‌مانه هه‌مووی له ژبانی رۆژانه‌دا به‌کارده‌هینران و داهینان و ده‌ستره‌نگینه‌شیان تیا‌دا ده‌کرا.

به‌لام هه‌ر و به‌رکردنه‌وه و تیرامان نه‌گه‌یشته‌بووه نه‌و راده‌یه‌ی که بتوانریت راقه و شروقه‌ی زانسته‌یه‌یان بۆ بکریت. نه‌دە‌زانرا که پێکهاته‌کانی له رووی زانسته‌وه، شێووگی کیمیکي و رموشته‌کانی چین؟ چون پێکدین؟ و له چی/یش پێکهاتون؟ هه‌رچنده هه‌نگاوی زور گرنگ دهنرا له دیتنه‌وه‌ی هه‌ندیک توخمی کیمیکي و پێکه‌له‌کانیان و مک نه‌و حه‌وت توخمه‌ی {ناسن، مس، زه‌رنیخ (داروو)، زیو، زێر، جیوه و قورقوشم} که هه‌ر له گاهینکی زور زور دیرینه‌وه مروّف هۆگریان بووه.

بۇ پىداۋىستىيەكانى ژىيانى و زۆر گىراۋە و پىنكەلانى كىمىيائى نامادە كىردۈۋە. بەلام ھىچ پەبىردىنكى زانستىيەنى ئىتۈى بۇيان نەبوو.

نەمانە... ھەموۋى پىرسى درىژخايان بوون بۇ مرۇف، بىوچان دەگىرا بە دۋاى وەلاممىكانى و لىكدانمۈەى زارشتانە و زانستانىيائى بۇ بەھىننىتەمۈە.

رۇژگار ھاتوو چوو، لە سىيەم دەپەكانى سەدەى ھەژدەمدا، شۇرشى پىشەسازى لە نەروپا بەرپابوو و ناومزى سەرانسەرى و لاتانى ھەژاند، كارىگەرىيەكى زۆر نەزىنى كىردە سەر داھىنان و پىشەسازى و ھەموو بوارەكانى زانستگەرى. ھاورمۈتى نەم شۇرشە خەرىكبوونى ھەندىك لە دەرمانسازان و كىمىياگەرانى زىرنگ و بويز بە بەتالكردنەمۈەى ھەندىك لەو تەلپىسمانەى كە لای خەلكى بىقەبوو و بۇيان نەبوو خۇيانى لى بدن.

بەكار ھىنانى ئىو كەرسە سىروشتىيائەمىش پىشتر ناماژمان پىندا، دەمانگىرسىننىتەمۈە بۇ سەر پىرسىك، نەمىش بىر كىردنەمۈە لە چۇننىتى دەركەمۈتى پۇلىمەر؟

لاپەرەكانى مېزۋى دىزىن و بە دۋايدا، ئىومان پىشاندەمات كە مرۇف ھەر لە سەرەتاي دروستبوونىەمۈە، لە رەنج و كۇشى بىوچاندا بوۋە بۇ رووھەلمالين لە نەھىننىيەكانى سىروشت و بۇ گوزمرانى ژىيانى سووديان لىومەر بىگىرنت. لەو سەرچاۋە خاۋە سىروشتىيائەمىش كە سوودى لىومەر گىرابىت بىرىتېبوۋە لە سىللوپلۇز و لاستىكى سىروشتىي و گەلنىك سەرچاۋى دىكە.

چاۋتېبىرىنى كارمەندان، پىشەسازان و زانستەمەندانىش بۇ سەر دەرەھىنانى لاستىكى سىروشتى و لاسايىكردنەمۈەى بەشنىۋەمىكى سازكردە، بوۋە دەروۋىەك بۇ وروژاندنى بەرھەمە سىروشتىيەكانى تر و چۇننىتى لاسايىكردنەمۋىان. لە نىزىكبوونەمۈەى ھەلگىرساندنى جەنگى جىھانى دووم داخۋازى لاستىك زۆر بوو. زانستگەرە نەلمانەكان تۋانپىيان لاستىكى سازكردە وەبەرھەم بەھىنن و تارادەمىەكىش ھەمان رەمۈشتى لاستىكى سىروشتى و ھەمان شىۋىكى كىمىيائى ھەلگىرنتىت. لەمگەل نەمەشدا بە شىۋەمىكى زانستانە بۇياندەركەمۈت تايىتەمەندىتى نەم ماددە لە درىژەى زىجىرەمىكى و پىكەتەمەيدا دەمىنرنتەمۈە كە لە كۆرى زانستاندا پىنەمۈترىت پۇلىمەر Polymer.

ھەر ئىو زىجىرەمىشە كە دەبىتەھۋى سەنگىنى كىشى گەردىيەكەى كە نەمىش لە بەرھەمى يەكەمىكى Unit وىكچوو پەيدادەبىت پىنەمۈترىت پىكەلنى

پۇلىمەر كراو Polymerized compound.

دەشىت يەكەى بناخەى پۇلىمەرىكىش لە ماددەمىكى ياخود زىاتر رەپاتكراو پىكىننىت، نەو يەكە رەپاتكراۋمىش كە لە پۇلىمەردا پەيدادەبىت پىنەمۈترىت مۇنۇمەر Monomer واتە يەكەمىكى تاك ياخود تاك يەكە.

پۇلىمەر... كە لە نىۋەندىكى زانستگەرى پىشەسازىدا نافرئىرا، بەرەبەرە گەشە و پەرى پىندرا و خرايە مەيدانى پىشەسازىيەمۈە، بە شىۋەمىك كە رۇژ بە رۇژ زىاتر

خوی دماخنییه نامیزی پنداویستییهکانی ژیانموه و مروّف/یش کردوونیته بهشیکی زور گرنگ له ژیانی و بی بهر همهکانی زور سهخته گوزمرانی ژیانی بو هلسووریت.

سمیر لمودایه که هاوکاریکردن له میدانی پیشمسازیدا، وا دمخوازیت که هم بهر همه و ناویکی پیشسازی خوی هملبگریت دوور بیت له ناوه زانستییه کیمیایمیکی، ومک نایلون، رایون، تفلون و گملیک ناوی تومارکراوی تر له بازاری پیشمسازیدا. نم ناوه پیشمسازییانبیش زورجار له کورتکراوهی ناومکیموه دناسرین ومک PS که ناماژمیه بو پولی ستایرین Polystyrene، یان PET که ناماژمیه بو ریشالهکانی پولی نمتیلین تیرمفتالات Polyethylene terephthalate..... وه همروهها.

بهرلموهی گرنگی کاریکردنهکانی پولیمر بخرینه روو، بایته بزاین که پولیمر زانستییه که هر له بوارمکانی زانستگیری کیمیادا بهلکو له بوارمکانی زانستی فیزیک و تکنیمهینییهکانیشدا رولی بالا دهگیریت. زانستییه که له سروشت و سازکردهی نمو ماددانه دهگیریت که فره گمردی زنجیره شیومن و قهباره زلن لمچاو پیکلمه کیمیایمیکی دیکه.

له لایمی جوریتییه، همدنیک پولیمر همن که زور باون بهشیومیکی سروشتی پیدادهین و بناخهیهکی سهرمکیش پیکدین له ژیاند، ومک پروتینهکان، ترشه نهمینهکان، کاربوهدراتهکان که نهمانه بهدمنی مروّف و گیانلهبهرانیان پیکهیناوه. همروهها لؤکه، سیلیلیولوز، ناوریشم...هتد. همدنیکیش ماددهی نانورگانیی سروشتین، ومک نهلماس، گرافیت، خول، نهسبستوس، تالک، مرواری...هتد.

همدنیک تریش همن پیاندهوتریت پولیمری سازکرده ومک نایلون، لاستیکی سازکرده و چمندن و چمندن که له ژماردن ناین بازاری پیشمسازیان پر و گمردوه و بوونته بمشیک له همره پنداویستییهکانی ژیانی نیستامان.

خوینهری خوشهویست

لم بایته گرنگدا که به زانستی پولیمر دناسریت، نمگرچی تار ادیمک دمتوانین بلین زانستیکی ناکادیمییه، بهلام دمتوانین بلین که به نمدازهی نمویش زانستییه که زور به فراوانی چوته ناخی بوارمکانی پیشمسازییه و سهلماندوویمی و بمردهوامیش دهیسلیمینیت که رولیکی زور بالاو و کاریگر دهگیریت له سازکردنی نمو بهر همه بهربلاوانه که بهراستی مروّف دمسودامینیانه له ژیانی روژانمیدا.

جا کاروانی ژیانی بههوی نمو پیشکوتته تمکملوژیانموه، وا پنیویست دمکات نیمه کوردزوان له زانست زیاتر نریک ببینموه، بهتایمی زانسته کاریکردنهکان Applications Sciences ی ومک پولیمر، نمویش لهبهرنموه که بوته توخمیکی گرنگی سمردهم و بی نمو ستمه ژیانمان بگوزمریت.

لم نووسينمدا همۇلەمدىن شەبىغىگە ئاراستەى بنما سىرمىكىمگەنى نىم زانستە بىكەين و لىۋەى بتوانىن بىشئوئىمىكى رۇشنىبىرانە چ بۇ خوينەرانى ھىزا بۇ چىزۇمرگرتن لىى و زانىنى چەند زانىارىمىك لىسەرى، ھىروەھا چ بۇ زانىكارانى خۇشەوئىستىش كە بۇ نەومىكەنى دۋاى خۇيان ھەلگەرى پىمامى پىرۇزى زانستەن و رۇشكەرمۋەى بىرۋەھۇشى گەل و پىشەنگى كارۋانى پىشكەوتنەن بۇ نىشئەمان. لىسەروو ھەمووئىشيان خىزمەتكەردنى زۋانى شىرىنى كوردىمانە لىم بواردەا كە بىراسەتى تىدا زۇر كۆلەن و زۇر كەم ھەمە خۇى لىدائىت.

دۋا واتا نەك دۋاكۇتا... ھىوادارىن لىم نووسىنەدا تۋانىبىتەمان مەشئىك لىم خەرمەنە بىمىزەمان بىشئوئە و شىۋازىكى ساكارانە و دەستۋىمەنچەمىكى كوردىبانە بۇ نىۋەى نازىزانمان شەنۋكەمۇكەردىت و ۋەك نەركىكى ھەست بە بىرپىرسىارىش تۋانىبىتەمان ۋەك بىر ھەمىكى زانستى خىستىبىتەمان پال نەم پىراۋە زانستەنى كە جىنى خۇيان لە بىبلىۋىتىكى كوردىدا كەردۋتەۋە، بىنۋمىدى نەۋەى سۋودبەخش بىت بۇ گەشەپىدانى ناستى رۇشنىبىرىنى زانستى گەل و نىشئەمان. چۈنكە مىزۋوى مىللەتەنى پىشكەوتتو پىمان دەلىت كە نەگەر:-

گەلەك كارۋانى زانستى لى رۋى ھەرگىز نابىنەت پاشەروژ بۇ خۇى

دائەران
 پىروفىسۇر د. زەنۋن پىرىادى
 كىمىياگەر نەسەد قەرەدەخى
 2013

بهندی يهك (-1- Chapter)

پیناسینی پۆلیمر Identify the polymer

1. سەرەتا

میژووی زانستمان له بواری پۆلیمرسازیدا دەر و ویمکی گمشمان بۆ دمخاته روو و پيشانمان دەدات كه چون ئهم زانستمندهانه بمتایبمتی كیمیاگمران و فیزیگمران همموو ژانیان تمرخانکردووہ بۆ بمرهوپیشجوونی زانستگمری. چون تمکنیسازان و کارمندان لهم بواردا برهویان به پیشمسازی داوه. بنگومان ئهم کارانه هممووی تمنا بۆ خزمەتی پسات بووه و همر ئهم کاره پر به هایانهیش بووه كه نیمه می مروقی گمیاندۆته ئهم سمر دمه پیشکمو توه.

لهم برگیهدا، بمرله چوونه ناو بابتمکوه، وا پنیویست دهکات همدنیک رووداوی میژوویی بخهینهروو تاكو بزانیان چون همر له سمرمتاوه ههنگاوی ژیرانه و سمرکمو توه بۆ ئهم زانسته نراوه؟

بزانیان چون گمیینراوته ئهم سمر دمه می نیستا؟

چون هاوکاری لهگهڵ بمر هممکانی ئهم زانستدا کراوه؟

چون لاپهرمکانی میژووی زانست بهم بهرهمانه می به شیومیهکی وا رازینراوتهوه كه جیهانی پسات شانازی پیوه بکات؟

کارمکانی سالی 1878ز له لایمن ئهنازمر و کارسازی فمرهنسای هیلاریی دی چاردونیت Hilaire de Chardonnet (1839 – 1924).

کارمکانی سالی 1811ز له لایمن کیمیاگمر و دمرمانسازی فمرهنسای هینری براکونوت Henri Braconnot (1780-1855) له بمرهمهینانی پیکهلهکانی لئیرشته Derivative ی سنللیولوز Cellulose .

له سالی 1834ز. همدوو کیمیاگمران فریدریک لودمردسڈورف Friedrich Ludersdorf و ناتانیال هایوارد Nathaniel Hayward همر یکه بمجیا بویان دمرکموت نهگمر گوگرد تیکهڵ به لاستیکی سروشتی (پولی نایزوپرین Polyisoprene) بکریت، بمرلستی لینجیتی دهکات.

له 1843زدا، کیمیاگمر و داهینسازی نهمریکایی چارلس گویدییر Charles Goodyear پرۆسه می فولکانن Vulcanization process ی داهینا. له کارمکیدا بۆیدمرکموت كه نهگمر گوگرد (کبریت) تیکهڵ به لاستیکی سروشتی ناسراو به کاوتچۆك Caoutchuk بکریت، توندوتولی و جیریتی زور دمبیت، بمرگه می ناو و سمرماوسوله می زستان/یش بگریت.

له کوتاییه‌کانی سه‌ته‌ی نوزده، پهره‌پیدانی نهم پروژه‌سی قولکانتینه Vulcanization بووه پالهنیزیکی له‌بار بۆ و مگهرخستنی بازاری لاستیکی ساز کرده. دوایش له سالی 1846زدا، کارمکانی کیمیاگری نلمان - سویسرائی کریستیان شۆرباین (1799-1868) Christian Friedrich Schönbein رنیان بۆ دوزینموه‌ی نایتروسیللیولوز خوشکرد. نویش به پیکردنی له‌گمَل کافور Camphor، بۆ بمرهمه‌ینانی پیکمَلنیک بمانوی سیللیولوئید Celluloid که له شله‌ی نیتر و نسیتون/دا دمتوایموه.

له‌سالی 1884ز، بۆ یکمهم جار ریشالی ساز کرده له‌لایمن نندازمر و کارسازی فمرهنسای هیلاریی دی چاردۆنیت دهستی پیکرد، نویش به بکاره‌ینانه‌وه‌ی سیللیولوز یاخود رایونی لینج Viscouse Rayon لمبری ناوریشمی سروشتی، بمرهممکه‌بیش ناسرابوو بمانوی خۆیموه، به‌لام لمبرنموه‌ی همر لمخۆیموه زوو گری تییمرده‌بوو، نیتر ناستکراو و وه‌لاخرا.

له‌سالی 1907ز کیمیاگری نهمریکایی لیو بکیلانده (Leo Bakeland, 1863-1910) 1910توانی بۆ یه‌که‌م جار پۆلیمرنیک بمانوی به‌کیلایت Bakelite بنافرینیت، نویش به کارلینکردنی فینول Phenol و فورمالده‌هاید Formaldahyde له ژیر په‌ستان و گهرمییه‌کی دیاریکراودا.

له‌سالی 1909زدا نهم پۆلیمهره ناشکرا کرا و خرایه‌ بواری کارپیکردنموه. ویرای نمو پیشکومتنه بمر فراوانه‌ی پۆلیمهر له بوارمکانی نهمراندن و پهره‌پیداندا، تاکو نزیک سالی 1920ز هینستا نهمه‌توانرا چه‌مکی پیکهاته گهردییمکه‌ی به شتومیه‌کی دروست دمستنیشان بکرتیت، پیشتر وا دمرانرا که بریتیه له چمندن کلۆ گهرداننیک Clusters molecules ی ملین Collidal (مادده‌یه‌کی پیکمَله که به ناساتی ده‌وازیته باری ملینه‌وه، وه‌ک سابوون) و هیچ کیشیکی گهردی دیاریکراوی نییه، به هیزیکی نادیار هۆگری یه‌کتربوون و بوونه‌ته ولو لمیه‌کی ملین Colloidal cluster.

له‌سالی 1922ز کیمیاگری نلمانی هیرمان شتاودینگر (Hermann Staudinger, 1881-1965) پهی به زلی گهرده‌مکانی نهم جوړه ماددانه برد و پیشنیاری نهمیشی کرد که نمانه به زلمگهردمکان Macromolecules ناوببرین، ناماژمیشی بوه‌دا که نهم پۆلیمهرانه له زنجیره گهرداننیک پیکهاتوون و به هاوبه‌شه بۆند Covalent bond هۆگری یه‌کتربوون.

له سهرماتدا نهم دیدیه نهمونده ره‌واجی نه‌بوو، تاکو له دواییدا، پاش نیایی (قه‌ناعمت) پیکردنیک زانستانه و راقمکردنیک زارستانه گه‌پشته نهمه‌ی که له‌سالی 1953زدا له‌سهر نهم زانستگهرییه خه‌لاتی توبلی له کیمیا‌دا پی ببه‌خشریت.

ههر لم بوارمدا، له نزیک سالی 1920ز، کیمیاگری داهینمر والاس کاروثرس Wallace H. Carothers (1896-1937) ی نهمریکایی پیشانیدا که

دەتوانریت پۆلیمەر لە پیکهاته مۆنومر مکانیهوه Monomers واتە تاك گەردمکانیانهوه بنافرینریت Synthesized و بکریته زنجیریهك له فرە تاك گەردیکی ھوگر بمیەکتر بە ھاوبەشە بۆند و ببند پیکمەئیکی پۆلیمەر.

لەسالی 1931ز یەکمە لاستیکی سازکرده بەناوی نیوپرین Neoprene ھەر لەلایم زانستگەری ئەمریکایی و آلاس کارۆتەرس/جوه ھینرایە بمرھەم، پاشان پۆلینیسٹەر Polyester یشی ھینایمبەرھەم کە لە دواییدا کرایە کمرەسەیمکی سەر مکی یۆ ناوڕیشمی سازکردهی ناسراو بە نایلۆن.

لەو کارە گرنگانەھی کە پۆلیمەرسازی پینبرایە پینشەوه و کرایە زانستیکی جیا بەناوی زانستی پۆلیمەر Polymer science، ھاوکاری کیمیاگەران جیولیۆ ناتتا (Giulo Natta (1903-1979) نیئالیایی و کارل زیگلەر Karl Ziegler (1898-1973) ئەلمانی بوو کە لەسەر پەرەپیدانی دناومری زیگلەر- ناتا Ziegler-Natta Catalyst لەسالی 1963ز پیکهوه خەلاتی نۆبلیان پینبەخشرا. ھەر بۆ زیاتر پەرەپیدانی پۆلیمەرسازی و زۆر بایەخپیدانی، کیمیاگەری ئەمریکایی پۆل جۆن فلۆری (Paul John Flory (1910-1985) توانی جیوولە و گەشەپیدانیکی زۆر بەر فراوانی لە بواری زلەگەردەمکان و پۆلیمەرسازیدا بپننیتە کایهوه.

نەم مەرۆ زانایە توانی رۆئیکی پینشەنگ بگنیریت لە چەمکی رەوشتی پۆلیمەر و چۆنیەتی ھاوکاریکردنی لە بواری کارپینکردندا.

ھەر لەسەر نەم کارە لەبەرچاوهی چ لە رەوی دیمانەھی Theoretical و چ لە رەوی تاقیگەری Experimental دا، لە سالی 1974ز دا خەلاتی نۆبلی لە فیزیکە کیمیا Physical chemistry لەسەر زلەگەردەمکان پینبەخشرا.

بەم رەوتە میژوویی و، بەو فرە زانستگەری و داھینسازییانە، بمرەبەرە کیمیا ی پۆلیمەرەکان یاخود بلین کیمیا ی زلە گەردەمکان Macromolecules گمپیندرا یە قۆناغیکی نوێی پینشکەوتووتر تاكو وایلیھات کە لە بواری ناكادیمییهوه بپننیتە رشتە زانستیکی سەرمەخۆ لەنیو زانستەکانی تردا، لە بواری پینشەسازیشدا بپننیتە پینشەنگ لە پینشکەشکردنی نەو بمرەھەمە بەلپیشاوانەھی کە رۆلی گرنگ دەگنیرن لە ھەموو بواری مەکانی ژیاندا.

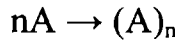
2. ریشەناسی Etymology

بەرلەوهی زیاتر لەسەر نەم زانستە گرنگە بدوین دەبیت لە دیدە ی وشەزانییهوه، لە رەمچەلەکی نەم ناوهی بکۆلینەوه و بزانیین لە چپیهوه ھاتووه؟ وەك زاراوھیکە لە کیمیا زانیدا واتای چی دەبەخشیت؟ گوزارە لە چی دەکات؟

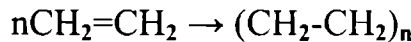
رەمچەلەکی زاراوھە ی پۆلیمەر Polymer... وشەلێکدراویکی یۆنانییه، پیکهاتووه لە پۆلی Poly کە تارا دیهك لەگەڵ وشە ی پۆل/ی کوردیدا یەك دەگرنیتەوه،

پاشگريشى ميروس meros و پاشان بووه مير(ياخود مر) mer كه بهماناي پهرت(پارچه) Part ياخود يهكه Unit ديت، كۆي وشكه ماناي Many part نينگليزي و پۆله پارچه: پۆله پهرت: پۆله يهكه/ي كوردى دمهخشيت. نهم ناوهيش Polymer كه ومك زاراومهك له زانستى كيميادا هاتوته كايهوه، له نزيك سالى 1833ز لهلايىن كيميائى و دهرمانساز يوهان ياكوب بهرزيوس J. Berzelius (1779-1848) ي سويدي/يهوه پيشنياركر، نيتير لهو سردهمهوه نهم ناوه ومك زاراومهكى زانستى پرا به بالاي نهم جوره مادهه پيكلهدا.

بناخهبردى پۆليمير... لهسهر يهكهى تاك مادهيهك دروستدهييت پييدوتريت مؤنومر Monomer. نهم تاك يهكانه به پروسهيهكى كيميكي چمندباره دهنهوه و توپله زخييرهك پيكدنين پييدملين پۆليمير. بؤنموونه، كارلنكردى مادهه A لهگهل خويدا له ژير بارودوخيكى دياريكراودا پۆليمير پيكدت:-



مادهه پۆلى نهيلىن كه له پيشهسازى پلاستيكدا بهكاردههينرنت، به كارلنكردى لهگهل خويدا له بارودوخى پهستان و گهرمييهكى بهرزدا و بوونى دناومر Catalyst يكي كانزايى ديتهبهرهم:-



به يهكگرنتى نهم يهكهيه و به كارلنكردى هزاران گهرد Molecule لهگهل يهكدا، پيكلنك ديتهبهرهم كه لهوانهيه كيشى گهرديمهكى مليونان جار زياتر له تاك يهكهى خۆي زؤرترييت.

3. پۆليمير نهفراندن Polymer synthesis

كاتيك ليدوان لهسهر نهفراندنى پۆليمير دپته پيشموه، سهرمنا دهييت بزائين مههست له چهمكى پروسه پۆليميرين Polymerization چيه؟

پۆليميرين Polymerization پروسه كارلنكيكى كيميائيه كه له نيوان يهكهكان(تاكگهردمكان)دا Monomers روودهات. نهم تاكگهردانه له يهكتر دهئالوزين و له نهجامدا شيوه توريكى سى دووركى Three dimensions ياخود فرمزنجيريهك له پيكلهيكى پۆليمير وهبههرهم ديت. لهم پروسهيهدا برىكى زؤر له گهرده بچووكهكان كه پيياندموتريت مؤنومرهمكان به هاويهشه بؤنديك Covalent bond به رهوشيكى زنجيرمى لهيهكتر گهرد دهنهوه. له كؤتايى نهم پروسهيميشدا، بيجگه له بهرهمه سهرمكيميكه كه پۆليميرمهكهيه، ههنديك گروپيستر لاومكيبانه دينبهرهم و بهريگه تايبمى جيادهكرينهوه.

بؤنموونه، كارلنكردى مادههيهكى مؤنومرى ومك ترشى تيرافئاليك -HOOC C₆H₄-COOH لهگهل نهيلىن گلايكول HO-CH₂-CH₂-OH بهرهميك له

پیکمى پولى نىستەر Polyester (PET) پىنکدینن که یهکەى رەپاتىبوو Repeating unit ی بەرھەمیان بریتىیە لە پىنکەلە پولىمەرى پولى ئەمىلین تىرافالات (-OC-C₆H₄-COO-CH₂-CH₂-O-) لەگەل دوو گەردى ناو وەك بەرھەمىكى لاومكى.

1.3. ھەموارکردنى پولىمەرى سروشتى

Modification of Natural Polymers

پەنکە لەو رینگە پەیداکردنەى پولىمەر، پەنابردنە بۆ سەرچاوە سروشتىيەکان، نىتر چ لە روومکەوہ بىت یاخود لە گيانلەبەرانەوہ، لەوانەيش لۆکە، جەمى و کەمىرەى روومكى، نىشاستە و پىرۆتىن و سىللىولوز ھەروەھا خورى، ناورشىم... ھتد.

بەرى پتر لە سەدەيەك زانایان چاویان خستبووہ سەر پىنکەتەى ھەندىك پىنکەلە ماددەيەكى سروشتى وەك پىرۆتىن، لاستىكى سروشتى و سىللىولوز. سەیريانکرد کە ھەندىك لەم پىنکەلانە شىراوگىكى ملین Colloid ناسای لىنج Viscous پىنکدینن.

لە سەرفەتادا، وای بۆ دەچوون کە ئەم پىنکەلانە لە ئەنجامى یەکتەر راکىشانى نىوان گەردەمکان بەشنىوہیەكى ھەلاويز Suspension پىنکدین. لەو بەرھەمانەى کە تانرا ھەمواربەکرین کارلىكى كىمىایى ترشى نایترىك (تیزاب) بوو لەگەل سىللىولوز بۆ بەرھەمىنانى نایترۆسىللىولوز، ھەروەھا سازکردنى لاستىكى قۆلکىنراو لە رینگەى گەرمەندى لاستىكى سروشتى لەگەل گوگرد/دا.

پاشنەوہى تانرا كىشى گەردى ئەمانە دیاربەکرین، نىتر گومان لەوہدا ئەما کە زانایان بگەنە ئەو راستىیە کە ئەمانە كىشى گەردىیان یەكجار زور و قەوارە گەورەن، بەرھەمىكى جیاوازن لە پىنکەلە كىمىایىيەکانىتر و دەشیت بخرىنە خانەيەكى سەر بەخۆ بەناوى زانستى پولىمەرەکان.

2.3. ئەفراندنى بیۆلۆژىيەتە Biological synthesis

سى پولى سەرمكى لە پولىمەرە بۆنومکان ھەن کە لە زىندە خانەکاندا رۆلىكى مەزن دەگىرن لە ژياندا، ئەوانەيش بریتىن لە:

پولى شەكرایدەمکان Polysaccharides،

پولى پىپتایدەمکان Polypeptides،

پولى نىوكلىۆتایدەمکان Polynucleotides.

ئەفراندنى ئەمانە بە چەند پىروسەيەكى نىوونە ئەنزايمى/دا

دەروون و چەند پىنکەلەيكى گەرنگ پىنکدین. بۆ نموونە ماددەيەكى وەك ماددەى DNA بە کاربەگەرى ئەنزايمەك بەناوى DNA-polymerase وەك دناومەرىك Catalyst



دروست دمیت. هر وهه ها بو بهرهمهینانی پروئینهکانیش چه دین نهزام
رؤلدهگنیرن بو رافهکردنی زانیارییهکانی جینزانی Genetics لئاو DNA بو
RNA. هر بهوایدا گورینی نهو زانیارییهکانیش بو نهفراندنی پروئینیکی
دیاریکراو له ترشه نهمینهکاندا که دمیت نهو جورانهیش (پروئینهکان) بو
شینوگیکی گونجاو هموار بکرین.

3.3. نهزمونگه نهفرینراوی پؤلیمرهکان (سازکرده له نهزمونگه)

Laboratory Synthesis of Polymers

له سهرمتای پشکنین و شیکردنهوهدا، زانیایان له ههولنی نهوهدابوون که بتوانن نهو
ئاوئته ملینانهی که رموشی فیزیکییهکانیان زمیتین یاخود لینجن، به کرداری
دلؤیاندن پروون و پاکژی بکهنهوه، بهلام تئیدا سهرکهوتوو نهبوون و ناچاربوون
بهجئی بهیلان و نهئینییهکانیشی هر واهه داخراوی بمینتتهوه.

نزیك سالی 1860ز توانرا له پیکهلی پؤلی نهئیلین گلایکؤل $\text{HO}-(\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O})_n-\text{H}$
بکؤلریتتهوه و بزائریت پلهی پؤلیمرین DPی چهده، هر وهه ها توانرا
زنجیره گهردی بهرزتریش ناماده بکریت.

له سالی 1907زدا کیمیاهگری نهمریکایی لیؤ بهکیلاند توانی بو یهکهم جار و به
تهوای پؤلیمریک بهناوی پؤلی نوکسی بهنزایل مهئیل گلایکؤل نهنهایدرید
(PolyOxybenzylMethyleGlycolAnhydride) و له ژیر ناوی بازرگانی
بهکیلایت Bakelite بنافرینتت، نهویش به کارلیکردنی فینؤل Phenol و
فورمالدهاید Formaldahyde لهژیر پهستان و گهرمییهکی دیاریکراودا.

له سالی 1909زدا نهو پؤلیمره وک پلاستیکیکی سازکرده ناشکراکرا و خرایه
بواری کارپنکردنهوه. له سهرهتاکانی 1900زدا توانرا پیکهله مادهی
ستایرین Styrene $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CCH}=\text{CH}_2)$ له بواری پیشهسازی پلاستیکدا
بهکاربهئیریت. له نزیك سالی 1920ز توانرا له نهئیلین کلؤرید $\text{H}_2\text{C}=\text{CHCl}$
پلاستیکی پؤلی قینایل کلؤرید PVC ناماده بکریت. هر بهوایدا له نزیك سالی
1930ز توانرا له نهلمانیا پؤلیمری پؤلیستایرین ناماده بکریت، پاش ههوت سأل
توانرا له نهمریکایش ناماده بکریت.

بهه شئومه بهر بهره دهروو نامادکردن و نهفراندنی چه دین مادهی پؤلیمری
دیکه له پرووی زانستگهراندا کرایهوه و بازاری پیشهسازی له سایهی پؤلیمرسازیدا
پهر میسهند.

له دوانیوهی سهدهی بیستهمهوه نیتر زانستگهری و پیشهسازی پؤلیمر بهشینومهکی
زور بهرچاو پهر میسهند. سهرانسهر بازاری جیهانی پرکرد و کارناسانی بو
پیداویستییهکانی ژیان دهسته بهرکرد.

4. رەۋشەتكاتى پۆلىمەرەكان Properties of Polymers

4.1.. رەۋشە فىزىكىيەكانى پۆلىمەرەكان

Physical properties of polymers

4.1a.. شىۋىكى كىمىيائى Chemical structure

بەشىۋىمىكى گەشتى، رەۋشتى پۆلىمەرەكان دەمكىن بە چەند بەشىۋىمە. يەكەنك لىمۇ بىناخە سەمىكىيەنى كە رەۋشتەكانى پۆلىمەرى پىدەناسرىنمۇ يەكەن پىكەتەۋەكانىمەنى كە بە چەشنى تاك تاك يەكەن بىناخەيان بەستۋە ۋ ھەر تاكىكىش پىدەمۇترىت مۇنۇمەر Monomer.

4.1b. كىشى گەردى Molecular weight

پىكەلمەكانى پۆلىمەر ناسراۋن بەۋى كىشى گەردىيان زۇر زە ۋ پىياندەمۇترىت زەلمگەردەكان Macromolecule. نەم زە گەردەنەش تەنىا لە دوۋ دۇخى ماددىدا ھەن كە دۇخى شە ۋ دۇخى رەقى/بە، ھۆكەش نۇمەبە كە ھەلمەپەستەنى پىكەلمەكان بە زۇرۋونى كىشى گەردىيان كەمدەكات ۋ بەمەش نۇمۇ پەستەنە لىمەريان كەمدەپىنمۇە تاكو دەگاتە ناستى سەفر، نۇمۇش كاتىك كە زە گەردەكە دەگاتە بەھەي تەۋاۋى خۇى.

4.1c. بەللورىنى Crystallinity

دەشنىت پۆلىمەرەكان لە دىدەى لىكنۇرى(سەمىترى) شىۋە Symmetrical shape گەردەكانىمۇە بۇ دوۋ دۇخ بېۋلىنرىن، ھەندىكىان شىۋەى بەللورىن Crystalline، واتە شىۋەندازىكى رىكۇپىكىان ھەبە، بەگەشتى ھەرجى پىكەلمە نەندەمى ۋ نەندەمى ھەبە بەللورەكانىان لىمەش شىۋەندازىكى چەسپاۋ پىكەتەۋە. زۇر بەدەگمەنىش لىيان دەبىنرىت كە شىۋەى نەندازەبىيان نەبىت. ھەندىكىتر لە پۆلىمەر شىۋەى نەبەللورىن، واتە ھەچ شىۋەندازىكى رىكۇپىكىان نەبە، ۋەك شىۋەش كە زەنجىرە گەردەكانى بەشىۋىمەكى نارىكۇپىكى بىلابونەمۇە. بە گەشتى/بەش دەتوانرىت سى فاكتەر دەسنىشان بەكرىت كە كارىگەرىيان لىمەش بەھى بەللورىنى پۆلىمەر ھەبە:-

1. درىزى زەنجىرە Chain length.

2. نۇمۇ لاقەنى كە لە زەنجىرەكە دەبەنۇە Chain branching.

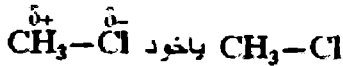
3. جۇرى بۇندىن bonding ى ۋ بۇندىنى نىۋ زەنجىرە Interchain bonding.

4.1d. پۇلارىنى Polarity

ھەرومۇرۋون ۋ نەشكرابە، ھەمۇو گەردىك لە بۇندىكى كىمىيائى يان زىاتەر لەنىۋان خولگە گەردىلە جىاۋازەكاندا پىكەتەۋە. دەشنىت گەردىك جەسەردار بىت نىتر لە نەنجامى بۇندە جەسەرىبەكان بەھۇى كارۋنەرىنى Electronegativity بەھۇى بىت، پاخۇد لە نەنجامى نەھەندازەبى بۇندە ھابەشە

ناجهمسرییهکان و نابۆندی جووت ئەلهکترۆنهکانوه که به خولگی پرگەرد Full molecular orbital دەناسرێت. ئەو گەردەیی که کۆمەڵەییەکی جەمسەرداری لەخۆ گرتییت، کاردەمکاتە سەر هەموو گەردەمکە. بۆ نمونە مەئیل کلۆرید $\text{CH}_3\text{-Cl}$ گەردیکی جەمسەردارە، جا لەبەرئەوهی توخمی کلۆر ئەلهکترۆنخوازە Electrophilic، ئەلهکترۆنهکان بۆ لای خۆی رادەمکشێت.

لێرەدا پەيوەندی نیوان هیزی کۆگیری Cohesive force و هەندیک رەوشتی فیزیکی هاوریژمی راستەوانەییە. واتە تاكو هیزی کۆگیری گەردەمکان لەو پێکەاتانەیی که زۆر جەمسەریان هەیه زۆر بێت، پلهی کولان و هەلمبەوونیشیان بەرزتر دەبێت.



کۆگیری

هیزی
جەمسەردار

توانای تیکەلێتی Miscibility و

توانەوهیەتی Solubility لە پێکەلێکی

شلەیشدا هەر پەيوەندی به هیزمکانی

نیوان گەردەمکان و وزەیی کۆگیرییهوه هەیه. ئەم لایەنه، شەرۆقه و روونکردنەوه زیتر هەلمەگرێت. لەبەرئەوه وا پنیویست دەمکات لە بەندەمکانی تردا زیاتر لەسەری بدوین.

هەر وەکو دەزانین پۆلیمەر زۆر جۆری هەیه. ئەو جۆرانەیش پەيوەندن به چەشنه هیزی که ئەوان گەردەمکاندا که پنیووتریت وزەیی کۆگیری. ئەگەر هاتوو ئەم وزمیه بەرەو کەمی چوو، ئەوا سوورانەوهی زنجیرمکان وەبان یەکەوه ناسان دەبێت و پێکەلەکەیش رەوشتی جیریتی (لاستیکی) وەردەگرێت.

خۆ ئەگەر وزمکه به هۆی بوونی لقی چلدارەوه زۆرتر بوو، ئەوا پێکەلەکەیش پتەوتر دەبێت و رەوشتی پلاستیکی وەردەگرێت. بەلام ئەگەر وزمکه زۆر لەوه زیتربوو، ئەوا لەوانەیه گەردەمکان شتیهی بەللوری وەربگرن و پێکەلەکەیش بتوانرێت بکریته ریشال Fiber.

چرى وزه كۆگىرى Cohesive energy density له ھىندىك پولىمەرى ھىلىن دا/Linear Polymers

پولىمەر Polymer	مۆنومەر Monomer	چرى وزه كۆگىرى Cohesive energy density Cal/Cm ³
Polyethylene	-CH ₂ -CH ₂ -	62
Polyisoprene (Natural rubber)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2- \\ \\ \text{C}-\text{CH}=\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	67
Polystyrene	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \Phi \end{array}$	74
Poly(vinyl acetate)	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{OCOCH}_3 \end{array}$	83
Poly(vinyl chloride) (PVC)	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{Cl} \end{array}$	91
Polyethylene terephthalate	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-\text{CH}_2- \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_2-\text{C} \qquad \qquad \qquad \text{C}-\text{O}-\text{CH}_2 \end{array}$	114
Poly(hexamethylene adipate)	$-\text{NH}-(\text{CH}_2)_6-\text{NH}-\text{C}(=\text{O})-(\text{CH}_2)_4-\text{C}(=\text{O})-$	185
Polyacrylonitrile	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{CN} \end{array}$	237

4.1. پلەى پولىمەرىن (DP) Degree of polymerization

رىساي گىشى بۇ دىيارىكردى كىش گەردى گىشى پىنكەلىكى پولىمەر، بەم چەشنىيە:-

$$DP = \frac{\text{Total MW of the polymer}}{\text{MW of the repeating unit}} \equiv X_n = \frac{M_n}{M_0}$$

بۇ ھىژماردى گىشكۆى گەردى ماددەيەكى پولىمەر، دەبىت كىشى يەكەى گەردى نەو ماددەيە و پلەى پولىمەرىن Degree of polymerization (DP كورتكراومىيەتى)ى بزانرىت.

پاشان بەپىى نەم رىسايە دمتوانرىت گىشكۆى گەردى نەو پىنكەلە زنجىرە دەسنىشان بكرىت واتە:

گىشكۆى كىشى گەردى پولىمەر = پلەى پولىمەرىن X كىشى يەكەى گەردەكەى

$$M_n = DP \times M_0$$

گىشكۆى كىشى گەردى پولىمەر بە ھىماى M_n نامازەى پىندەكرىت.

كېشى يەكە Unit ى كەردمكەى بە ھىماى M_0 ناماژەى پىدەمكرىت.
بۇ زىاتر روونكردنهوه:-

گرىمان پلەى پولىمىرىنى / DP بۆلى فىناىل كلورىد

$$1000 = -\text{CH}_2-\text{CH Cl}-$$

$$2 \times 12 = 24 \quad \text{كىشى تاك گەردى: كاربۇن}$$

$$1 \times 35 = 35 \quad \text{كىشى گەردى كلور:}$$

$$1 \times 3 = 3 \quad \text{كىشى گەردى ھايدزۇجىن:}$$

$$62 = \text{كۆى كىشى گەردى پىكەلمەكە}$$

$$1000 \times 62 = \text{كىشى گەردى پولىمىر مەكە}$$

نەوهى شايانى باسه، كىشى گەردى زۆرىهى نەو پولىمىرانهى بەكەلكى سازكردى ماددهى پلاستىك، لاستىك و رىشالەكان دىن بۇ نىوان 10000 تا نرىكەى ملئونىك دمخەملنىرىت.

2.4. رهوشته كىمىاييهكانى پولىمىرەكان

Chemical properties of Polymers

پىشتر زانستگىران لىو برىوايدابوون كە نىم پولىمىرانه وردەگەردى زۆر بچووكن و بە ھىزىكى نىزانراو خۇبەستەى يىكترن و ناوئىمىكى ملين Colloid يان پىكەئىناوه بىبى نەوهى پىناسەى كىشى گەردىيان بكرىت. ھەتا سالانى سىيەكانى سەدهى بىستەم/ىش، پولىمىر ھەر وەك شلوى/ىمكى ملين Colloid دىناسرا، نەوئىش گوايە گەردەكان لىمەكتر گرد دەبنەوه و شىراوئىكى لىنچن پىكەئىن.

بەلام پاش گەرانىكى زۆر لىسەرى، دەرەكەوت كە نىم گەردە پولىمىرانه بارستە مۆلىكى زۆر و قەبارە گەورەن، نەوئىش لىبەر يەكگرتن و خۇگرتنى فرمۇمارىەكى يەجگار زۆر لە يەكەى كىمىايىيان. نەم فرەژمارىە لە گەردەكانى وا لە بىر ھەممەكە دمكات كە بە چەند شىوہ زنجىرىەمەكى درىژ خۆى بنوئىت.

2a.4. ھىزى ناوخۆى گەردەكان Intermolecular force

لىو رهوشته كىمىايىە گرىنگانەى كە پولىمىرەكان ھەلىانگرتووه، ھىزى يىكترراكىشانە لىنىوان گەردەكاندا. نەم ھىزە رۆلىكى بالا دمگىرىت لە دىارىكردى رهوشتمەكانىيان. نەو زنجىرانه كە لە رادەمىدەر درىژن، ھىزى يىكترراكىشان لە نىوان گەردەكاندا زۆر لە ھىزى يىكترراكىشانى نىوان گەردە سادەكان گەورەترە. دىشنىت بە لابهلاى ھەندىك گروپى جىاواز بە ناىون بۇند Ionic bond و ھايدرۇجىن بۇند Hydrogen bond لە نىو زنجىرە پولىمىرەمەدا ھەبن. نەم راکىشانە بەھىزە لىناو زنجىرەمەدا وا لە پولىمىرەمەكە دمكات كە ھىزى توندوتولى زنجىرەمەكە و پلەى تىوانەوهى بىللورى بىر زىتر بىنەوه.

2b.4. بۇندەكەنى گەردى پۇلىمەر

ھەرومكو ناشكرايه، بۇند Bond لەنىوان گەردىلەكاندا بەپنى كوانتەم ميكانيك پىكدىت. پاراوى نەم ميكانيكەيش ناوہا فرۆزەى گەردىلە دمكات:- گەردىلە، ناووكىكى چروخستى ھەمە و بارگەى نەرى/ +ve ى ھەلگرتووه و كىشى گەردىلەيشى تىدا كۆبۆتەوه. لە دەرەوہى ناووكدا ژمارەمەك لە نەلەكتروُن كه بارگەى -ve يان ھەلگرتووه لە چەند ناستىكى وزە جياواز و فرمخولگەدا بە دەورى ناووكدا دەسوورنەوه. دروستبوونى بۇندەكانىش كه لەنىوان دوو گەردىلەدا روودەدات، دەگەرنەتەوه بۆ پرۆسەى كارلىكى كىمىيائى. لەم كردارەدا گواستەوه و نالوگۆرکردنى نەلەكتروُنكى دوور لە ناووك روودەدات و بە بۇندىكى ديارىكر او نالانگىرى يەكتردەين.

جۆرمكانى بۇندى كىمىيائىش زۆرن، بەلام نەو جۆرانەى كه پىنوستان لە زانستى پۇلىمەردا لەسەرى بدوئين، نەمانەن:-

A. بۇندى نايۇنى Ionic bond

برىتتبه لە گواستەوهى نەلەكتروُنكى لە گەردىلەمەكەره بۆ گەردىلەمەكى تر. زۆربەى نەو توخمانەيش دەگەرنەتەوه كه دوابەرگى دەرمكيان بە ھەشت نەلەكتروُن تىره.

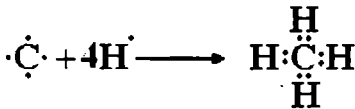
بوونى بۇندى نايۇنىش دەبىتە ھۆى دروستبوونى كلۆ بملورى گەوره. نەوہى شايانى ناماژمە نەم جۆره بۇندانە لە پىكەلە پۇلىمەرمكاندا زۆر دەگمەن.



B. ھاوبەشە بۇند Covalent bond

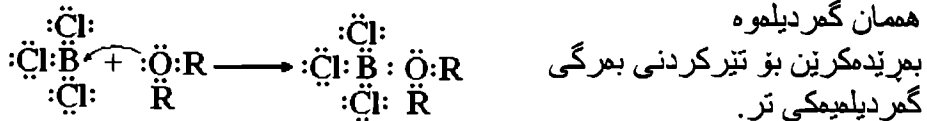
نەم جۆره بۇندە بە ھاوبەشبوونى دوو گەردىلە لە جووتىك ياخود زياتر لە نەلەكتروُن دروستدەبىت، بەو مەرجەى بەرگىكى نەلەكتروُنى تىر و جىگىر پىكبىت كه لە نەجامدا گەردىلمكان لەمىكتەر دەنالین و يەكتردەگرن.

نەمەيش دەگەرنەتەوه بۆ راکىشانى نەو جووت نەلەكتروُنە لەلايمەن ھەردوو ناووكمەوه. نەم جۆرميان زۆربەى زۆرى پىكەلە پۇلىمەرمكانى پىكەتئاوه.



C. بۇندى كۆھەنداز Coordinate bond

پىشىدەوترىت داپپۆلە بۇند Dipolar bond واتە بۇندى دوو جەمسەر. نەم جۆره ەك بۇندى ھاوبەش واہ بەلام بەشئوومىكىتر كه تيايدا دوو نەلەكتروُن لە ھەمان گەردىلموہ



لیرەدا ھىماى R ناماژمە بۆر مگە گروپىكى نەندامى Organic group .

دەبىت نامازە بمومىش بىر نىت كە دەشنىت نەم جۆرە بۇندە كەمىك رەموشتى بۇندى نايۇنى ھەلبىگىرىت، لەبەر نەمە پىشىدەلەن بۇندى نىمچە نايۇنى. نەم جۆرە بۇندە نەمگەرچى لە پىكەلە پۇلىمەر مەكاندا نىيە، بەلام لە چەند سالەى دوايىندا توانرا بۇ نامادەمكىردنى پۇلىمەرى نانەندامى بەكار بەيىنرىت.

D. بۇندى كانزايى Metallic bond

نەم جۆرە لەنئىوان گەردىلەى كانزاكاندا پىكىدىت. دەمكىرىت بلەين كە لە پىكەلە پۇلىمەر مەكاندا زور دەمگەنە. بۇ نمونە يەمكىرىتنى گەردىلەى جىوہ لەمگەل خۇيدا بۇ پىكەلەنئانى بۇندىكى كانزايى لە توخمى جىوہ Hg_2^{2+} .

5. نامادەمكىردنى پۇلىمەر Preparation of polymer

ھەر لە نىك سالى 1920 زىدا كىمىياگەرى نەمىركايى والاس كاروتەر Wallace (1896-1937) Hume Carothers پىشانىدا كە دەتوانىت لە پىكەتە مۇنومەر مەكانە (واتە تاك گەردەمكىانەمە) پۇلىمەر بنافرىنرىت Synthesized و بىرىتە زنجىرمەك لە فرە تاكگەردىكى بەستراو بە يەمكىرىيەمە بە بۇندى ھاوبەش و بىيە پۇلىمەر.

ھەر بۇ زىاتر پەرمەيدانى پۇلىمەرسازى و زور بايەخپىدانى، كىمىياگەرى نەمىركايى پۇل فلورى Paul J. Flory جوولە و گەشەپىدانىكى زور بەرفراوانى لە بوارى زەمگەردەكان و پۇلىمەرسازىدا ھىنايەكايەمە. رۇلىكى پىشەنگى گىرا لە چەمكى رەموشتى پۇلىمەر و چۇنئىتى ھاوكارىكىردنى لە بوارى كارپىكىردندا. ھەر لەسەر نەم كارە لەبەر چاوەى لە رووى دىمانەى و تاقىگەرى لە كىمىياى فىزىكى زەمگەردەكاندا، سالى 1974 زىدا خەلاتى نوبلى لەسەر " ھەر مەمكىي كۆيلە كۇنفيگرىنەكانى پۇلىمەر لە گىراو ەدا "

Polymer random coil configurations in solution پىبەخشا.را.

6. پەرمەيدانى پۇلىمەر Development of polymer

زانستى پۇلىمەر، بنەمايەكى سەرمكىيە لە رەوتى پەرمەيدانى رىشالسازىدا. يەكئىك لەو بنەمايانەى تايەتە بە زانستى پۇلىمەر پەرمەيدانى فرمجورى جىاوازه لە پۇلىمەر مەكان و بەكار ھىنانايەنە لە چەندىن بوارى جىاوازدا.

بۇ نمونە، لە نىك سالى 1839 زىدا كىمىياگەر و داھىنسازى نەمىركايى چارلس گودبىر Charles N. Goodyear (1800-1860) تاقىگەرىانە دەرىخست كە ماددە جىرمەنى Elastics يەكانى و مك لاستىك Rubber كەرسەيەكى پىويستىن لە پىشەسازى تايەدا.

لە سالى 1843 ز نەم داھىنسازە زرنگە پاش چەند تاقىكىردنەمەيەك توانى بە پروسەى قۇلكانئىن پەرمە بە لاستىكى قۇلكىنراو Vulcanized rubber بەدات. لە كارمەكى بۇدەمكىوت كە نەگەر گۇگرد لە ژىر پلە گەرمى $270^{\circ}F$ و پەستانىكى

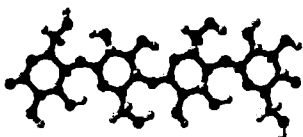
بهرزدا له گهڼل لاستیکي سروشتي کاوتشوک Caoutchuk دا هاوکاري پيکريټ، وپراي توندوتولي دهنوانيت لينجيتي Viscosity و حيريتي Elasticity خوي له ناو و سهرماي زستان پپاريزيت.

پروسهي فولکانين Vulkanization يش کرداريکي کيميايه (وشهکه له فولکانوس Vulcanus ي لاتينييهوه هلينجراوه، پاشان بوته Vulkan ي روماني که له داستاني رومهکاندا به خواوهندي ناگر و کنازاکاري Metal-work ليکده درايهوه). مهبستيش لهم کرداره تيهلکيشکردني لاستيک و مادهه پوليمهرمکانه به گوگرد تاکو زنجيره پرديکي نالوز له پيکاتهي لاستيک بسازيت و بکريته مادههيهکي زور پتهو و بههيزتر. نهم کاره بووه دموويهکي روشن و ريخوشکمر بؤ و مگپرختني بازاري لاستيکسازي.

له کوتاييهکاني ستهي نوزدمدا، پهرميداني پروسهي فولکانين Vulcanization بووه پالهيژيکي لهبار بؤ لاستيکي سازکرده که تاراديهک به لاستيکي سروشتي دهچوو.

سالي 1851 ز له ولاتي بهريټانيا و نهامريکا کارخانهي لاستيکسازي دامهزرا و توانرا لاستيکي پتهو بهناوي نيبونايټ Ebonite و بهرهم بهينريټ، نهویش به فولکانکردني به گوگرد. ناومکيشي له داري نهبنوس woodEbony / لهوه هلينجراوه که تهختهداريکي چيره و لهو سمردمدا بؤ زور کاري پتويست بهکاردههينرا. بهلام که نهم جوړه لاستيکه سازينرا، نيتر تهواو جي به بهکارهيناني نمو تهختهه ليزکرا و بووه پيداويستيکي سهرمکي له بازاري پيشهسازيدا.

لهو کهرسه خاوه گرنگانهي که برهوي به پيشهسازيي پوليمهردا، مادههي سيليلولوز بوو. سيليلولوزي سروشتي Natural Cellulose تاکو نيستا که وهک ريشال پهي پيدميريت بهشنيکه له پيکهاټمکاني روومک. بؤ نمونه ريشالهکاني لؤکه که زور ناسک و نهرمن. ياخود ريشالهکاني کمان Linen (له ريشه پهيقي Linos ي يوناني و به دوايدا Linum ي لاتينييهوه هلينجراوه پاشان بوته Leinen ي نهلماني و دواچار به Linen ي نينگليزي گيرساوهتهوه که به ماناي بهرگي له کمان چنراو Cloth from woven flax ديت) که بههيزن، نهمانه ههموو ريشالي سروشتين Natural fiber و لهريي پروسهيهکي ميکانيکيهوه له وهرزي درويندا له روومکمه



جيامکرينهوه و پاشان بؤ مهبستي پيشهسازي دمخرينه بازارهوه.

وشهي سيليلولوز $(C_6H_{10}O_5)_n$ يش له زواني

فهرمنساييهوه هلينجراوه و نزيک سالي 1835 ز

کيمياگري فهرمنسايي نهنسلیم پايمن (1795-1871) Anselme Payen نهم ناوهي بؤ دارشت. رمچلهکي وشهکيش له سيلولا Cellula ي لاتينهوه

وهرگراوه، پاشگری Ose ی فیرنسیای خراویه سر و بووه Cellulose که واتای پیکهاتای خانمان Consist of cells دبهخشینت.

لهنزیک سالی 1838ز بو یهکم جار نایتروسنیلولوز نامادمکرا، گهلیک مادهی وک پلاستیک/ی لیدروستکرا. نم پیکهله له تونیره نهدامیهکانی وک نیئر و نهسیتون/دا دهنوتوه.

نم رهوشتهی رنی بو کیمیاگری سویسرای جوریس ناودیمارس Georges Audemars خوشکرد که بتوانیت بو یهکم جار له سالی 1855ز ناوریسمی سازکردهی خاو بهینتته بهرمم و نزیک سالی 1891ز/یش بهشویهیهکی پیشهسازیبانه بکویتته بازارموه. بهلام لهبرنوهی ماددهیهکی بمرگر Flammable و زوریسمی تیدمچوو، بهرهمهینانی راوستینرا.

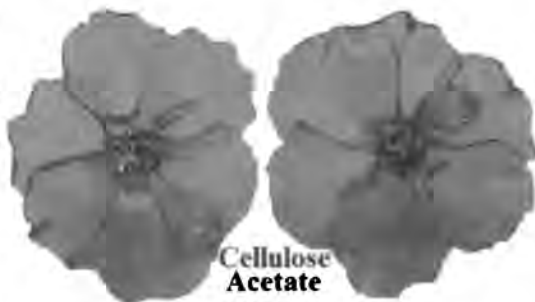
له نزیک سالی 1894ز بو یهکم جار ریشاله سازکردهکان که به ناوریسمی سازکرده Artificial silk دناسرا و پاشان به لینجی (فیزکوس Viscose) هینرایه بهرمم.

له سالی 1924زیشدا بهرمیهکی سازکردهیتر بمنای رایون Rayon هینرایه بهرمم. له سالی 1865ز بهرممی سنیلولوز نهسیتات Cellulose acetate سازکرده هینرایه بهرمم، بهلام همتاکو نزیکه سالی 1900ز نهخرایه بواری پیشهسازیبوه.

له پیشهسازی نمون و چینیدا، سنیلولوز وک ریشالهکان Fibers بهشویهی رایون Rayon بهکاردههینریت. نم ریشالانهیش له پهلوی تواه Dissolving pulp دهسازینریت. ریشالهکانی سنیلولوزیش دو جورن، یهکیکیان بمنای بوخته سنیلولوز که وک له پرۆسهی کپرۆ - نامونیوم Cupro-ammomium پهیدادمکرت، نهویتریان بمنای سنیلولوزی هموار وک سنیلولوز نهسیتاتهکان Cellulose acetates.



Pure Cellulose



Cellulose Acetate

كورتەمىز ۋە يەك لەسەر پولىمەرەكان
The history of polymers in brief

سەئەتى نۆزدەم	پولىمەرى سروسىتى و ئىپرىشتمەكتى (لاستىكى فولكئىراو، ملىن)
1920	چىمكى زىلگەردەكان لەلايىن Staudinger پىشنىز كرا
1940-1930	يەكەم نەفراندى پولىمەرە پولىنەمەيدەكان (نايلون) لەلايىن كازوئەرس لە كۇمپانىيە DuPont . نۆزىنەمەدى پولى نەئىلىن لەلايىن فوسىت Fawcett و گىبسون Gibson لە نەزموونگەكتى ICI .
1950-1940	نەفراندى لاستىكەكان و پىشالەكان.
1960-1950	ستىرېو يۇجۇرى پولىمەرىن Stereo specific polymerization لەلايىن زىگمە - ناتا، نەفراندى پولى پىرۇپلىن. نۆزىنەمەدى پولىمەرى تەك بەللورەكان لەلايىن كىللەر Keller ، فىشەر Fischer ، تىلل Till .
1970-1960	نۆزىنەمەدى پولى فىنابلېن نۆكسىد لەلايىن Allan Hay لە كۇمپانىيە زۇمەر ال نەلەكترىك GE و بە بىزرگىتىكرەدى داپىشتمە PPO PS ناسراو بە Noryl .
1980-1970	شە بەللورە پولىمەردەكان.
1990-1980	پىشالە توندوتولەكان (نەرامىد Aramid ، پولى نەئىلىن). پولىمەرە پىنكەردەكان Functional polymers (گەيىن Conductive ، پىشنىيە دەر Light-emitting) .
2000-1990	نناۋەرە كەتتى كاتزوسىن Metallocene . سىستەمەكتى پىگەنن Hybrid systems وەك (پولىمەر/سىرامىك ، پولىمەر/كاتزىكان) .
2000 -	نناۋەرە وەرگىراۋەكان نە سروسىتمە . نەفراندى پولىمەر بە بەكتىيا و پروۋەكان .

REFERENCES

1. Carraher, Charles E. Jr." Polymer Chemistry". New York: Dekken. 2003.
2. Craver, Clara D., and Carraher, Charles E., Jr." Applied Polymer Science: 21st Century". New York: Elsevier. 2000.
3. Pauling, L. "The Nature of the Chemical Bond". Cornell University Press, 1960.
4. Sperling, L. H. (Leslie Howard.), "Introduction to physical polymer science". Hoboken, N.J.: Wiley. 2006.
5. Brandrup, J., E. H. Immergut, and E.A. Grulke, "Polymer handbook" 4th sediton, Wiley-Interscience, NewYork, 1999.
6. Billmayer, F. W., Jr., "Textbook of polymer science", Wiley-Interscience, NewYork, 1985.
7. Woodward, A. E., "Atlas of polymer morphology", Hanser Verlag, Munich, 1989.
8. G. Odian, "George Principles of polymerization". John Wiley & Sons, INC 2003.
9. Volland, Dr. Walt. "Intermolecular" Forces". 2009.
10. Rogers, M. E.; Long, T. E. Turners, S. R. "Synthetic methods in step-growth polymers". Wiley-Interscience.2003.
11. J. Urbanski, W. Czerwinski, K. Janicka, F. Majewska, and H. Zowall, "Handbook of Synthetic Polymers and Plastics", 1st ed., Wiley, New York, 1977.
12. J. R. Campanelli, M. R. Kamal, and D. G. Cooper, J. "Applied. Polymer. Science", 1993.
13. W. Schnabel, "Polymer Degradation, Principles and Practical Applications", Macmillan, New York, 1981.
14. J. Milgrom, "Polyethylene Terephthalate (PET)," in Plastics Recycling, R. J. Ehrig(Ed.), Hanser, New York, 1992.

بەندى دوو (-Chapter-2)

ناولىناتى پۆلىمەرەكان Nomenclature of Polymers

1. سەرەتا

ناوى پۆلىمەرەكان بەزۆرى لە پىكەلە ئەندامىيەكانىمۇ وەرگىراون. ئەو ناوانەيش بە پىي پۆلاندىيان بەستراونەتەو بە سىستەمى جىهانىيەو كە ناسراو بە:

International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC).

بەلام لەبەر فرە بەرهمسازىيان و كارپىكردىيان لە بواریەكانى ژياندا و ئەفراندىيان لە فابريك و كارخانەكاندا، ھەروەھا پاراستنى ماركەى بازارگانىيان، واى خواستوو كە لە بازاردا بە ناوى بازارگانىيەو بەناسرىن و ناوى تايبەتتىيان بۆ داىزىت.

بەگشتى... دەتوانىت پۆلىمەرەكان لە رووى ناولىناتىيەو بۆ دوو بەرە بپۆلىنرىن:-

بەرهى قىنايل Vinyl و نەوىترىان نا- قىنايل Non-vinyl.

لئىردا پرسىك رانامدەگرىت. نەوىش، بۆچى قىنايل كراوتە بەردى بناخەى ئەو ناولىناتە؟

لە وەلامدا دەلىين، پۆلىمەر بەرھەمىكى پىكەتەووە لە چەندىن يەكەى ساكارى سەرەتاى تاكگەرد، ئەو تاكگەردانە پىياندەوترىت مۆنومەر Monomer. كەواتە ساكارترىن يەكەى تاكگەر كە بۆتە بناخەبەردەى پىكەنىانى پۆلىمەر مۆنومەرە. ساكارترىن تاكگەردى مۆنومەرىش بۆ بەرھەمەنىانى پۆلىمەر قىنايلە كە ناوہ كىمىايەكەى ئەشلىنە $CH_2=CH_2$ و بەپىي سىستەمى جىهانى IUPAC يش پىيدەوترىت ئەشلىل Ethenyl كە دادەنرىت بە سەرەتا لئىرشتەى Derivative كۆمەلەى ئەلكىن Alkene.

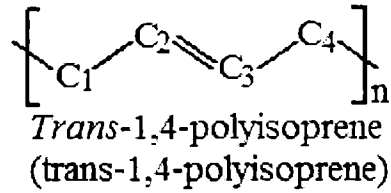
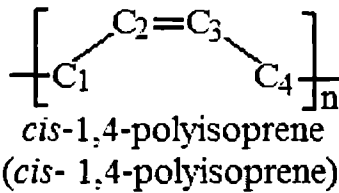
ناسانترىن رىنگايش كە پەيرەوى بەكرىت بۆ ناولىناتى ئەم پۆلىمەرەنە دەسپىكردىتتى بە نووسىنى وشەى پۆلى Poly وەك پىشگرىك لەسەرەتاى ھەموو ناوى مۆنومەرىكدا. بۆ نمونە پۆلى ئەشلىل Polyethylene، پۆلى ستاىرىن Polystyrene... وە ھەروەھا.

ئەگەر ناوى مۆنومەرەكە لە وشەيەك زىاتر بوو ياخود پىتتىك يان شمارەيەك لە بەرايىدا ھەبوو، ئەوا ناوى پۆلىمەرەكە بە پۆلى دەسپىدەكرىت، ئىنجا كەواتىك دەكرىتەو بۆ نووسىنى مۆنومەرەكە و كەواتەكە دادەنرىت.

بۆ نمونە، پۆلى (ترشى ئەكرىلىك) Poly(acrylic acid)، پۆلى (مەشىل مېتاكرىلات) Poly(methyl methacrylate) ... ھتد

نم شیوازی ناولینانه زورتر باوه و زیاتریش بکارده هینریت و مک لمو ناولینانهی که له سیستمی جیهانییموه IUPAC پمیرموی دمکرنیت. نهمهی دواینیان ناولینانیکی زانسانهی کیمیاپیانمیه و تارادیمک کارپنکردنی له بواره گشتییمکاندا گرانتره له ناولینانی باو Common nomenclature، بو نمونه ناوی پولی ستایرین باوتره له ناو زانستییمکهی که پییدموترنیت Poly(1-phenyl ethylene).

نمگمر له خوتندنموهی بمندهکاندا وردبینموه، دمدمکونیت که نمو بمرهممانهی به پولیممره قینایلمکان ناسراون له لیزشتمکانی بیوتادایین Butadiene-موه ناویان لیده نرین. دمکرنیت مؤنوممر مکانیشی به چمند ریگایمکی جیاواز بیولیممر نرین. بهتایبتهی مؤنوممری بیوتادایینی 1,2 سمر بار Additive و 1,4 سمر بار. دهشیت همر یمنیک لمانه به شیوهی پولیممری cis یاخود trans بینممر هم. بو نمونه پولیممری 1.2-Polybutadiene همر بضای پولی بیوتادایین ناودمبریت، لمکاتیکدا پولیممری cis-1,4-Butadiene به پیکهاتهی سمرمکی لاستیکی سروشتی ناودمبریت.



ناوی همدنیک له مۆنۆمەرە فینایلهکان

Ethylene	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$
Propylene	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$
Vinyl Chloride	$\text{CH}_2=\text{CHCl}$
Vinylidene Chloride	$\text{CH}_2=\text{CCl}_2$
Tetra fluoroethylene	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$
Acrylic acid	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$
Methacrylic acid	$\text{CH}_2=\text{COOH}-\text{CH}_3$
Methyl methacrylate	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{C}=\text{O} \\ \\ \text{OCH}_3 \end{array}$
Styrene	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$
Acrylonitrile	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$
Isobutylene	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \\ \text{CH}_2=\text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array}$
Vinyl acetate	$\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$
Vinyl alcohol	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{OH}$
Acetylene	C_2H_2
1,3-Butadiene	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
Isoprene	$\text{CH}_2=\text{CCH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$
Chloroprene	$\text{CH}_2=\text{CCl}-\text{CH}=\text{CH}_2$

2. 2a. فينايله كۆپۆلېمىرە كان Vinyl copolymers

دەكرىت ئەمانە بە چىمىد رېنگايىك ئاوبىرېن، ئاولىنانىمكىش پىمىوندى بە زانىنى ئەو رېنگەيە بىكار دەھىنرېت بۇ ئامادەكرىنى پۆلېمىرەكە و زانىنى رەپاتىبونمەوى يەكەي مۆنومىرەكە.

دەكرىت بە دوو جۇرىش ئاوبىرېن، بۇ ئەمۇنە:-
پۆلېمىرى ستارىن - ئەكرىلۇئاىترىل كۆپۆلېمىر

Styrene - acrylonitrile copolymer

ياخود پۆلى (ستارىن- كۆ- ئەكرىلۇئاىترىل)

Poly(Styrene-co-acrylonitrile)

ئاولىنانى جۇرمەكانى دىكەي كۆپۆلېمىر دەكەوتتە سىمىر ئاوى ئەو جۇرەي كە پىتى دەناسرېت. بۇ ئەمۇنە ئەكەر كۆپۆلېمىرەكە لە جۇرى بىرىكار Alternative ، بلوك Block ياخود موتور بە Graft بىت، ئەوا بەو چىشەنى كە لەم ئەمۇنەئەيەي خوار مەدا دىارىن ئاودەبىرېن:-

Poly(Styrene-alt-acrylonitrile)

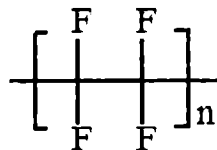
Poly(Styrene-b-acrylonitrile)

Poly(Styrene -g- acrylonitrile)

بەلام ئەكەر بە پىنچموانمە ئەكرىلۇئاىترىل موتور بە بىرىتەسىمىر ستارىن، ئاومەكەي بەم چىشە دەناسرېت:-

Poly (Acrylonitrile -g- styrene)

هەندىك ئاوى دىكە هەم كە لە بازاردا ئاوه بازارگانىمەكە زاترە وەك لە ئاوه باومەكەي، وەك تەفلون ، ئايلون، رايون... هتە



Tetra Fluroethylene
(تەفلون) (Teflon)

2b.2. نا- فينايله پۆليميره كان Non-vinyl polymers

ناولتانی نا- فينايله پۆليميركان، تا رادىمىك نالوزن. بهلام به گشتى پۆليميركانيان به پنى مۆنومره بىكار هينراومكانيان ياخود به پنى گروپى چالاكى يمكى رىپاتىبونى Repeating unit ناودىنرىن. له هەندىك باردا سيستمى جيهانى IUPAC يش بىكار دههينرىت.

پولى ئەمايدەكان Polyamides، تەنيا مەشيلين گروپ Methylene group يان هەيه كه لەنتوان لىنكى ئەمايدەكانە و پىياندموترىت نايلۆنەكان Nylons. نايلۆنەكانيش دەتوانرىت به دوو رىگە نامادىبگرين، يەكلىيان به رىگەى خۆپۆليميرىنى Homopolymerization ترشى ئەمىنو Amino acid (ياخود لىر شتەيمكى) ياخود لاكتەم Lactam. نوپىترىان به رىگەى كارلىكردى دايئەمىن Diamine لەمگەل دايترشيك Diacid (ياخود لىر شتەيمكى).

ليرەدا دوو چۆر نايلۆن دەستەكموىت. پىكەتوومكه بەشيوەيمكى ساكارانە بەهوى ژمارەى گەردىلمەكانى كاربۆنەوه مۆنومرەكه ناودەنرىت.

بۆ نموونە، نايلۆنى/6 پۆليميرىكى نامادەكراره نە كاپرۆلاكتەم ياخود له پىكەلى -6 aminohexoic acid دەكرىت پۆلى ئەمايدەكه كه له كاپرۆلاتەمەوه نامادەكراره به پۆلى كاپرۆلاكتەم ناوبىرىت.

ئەو نايلۆنانەى له دايئەمىنەكان Diamines و دايترشەكان Diacids هوه نامادەمكرين. له سەرئادا، به يەكم ژمارەى گەردىلمەكانى كاربۆنى ناو دايئەمىنەكه دەسپىندەكات و پاشان ژمارەى كاربۆنەكانى ناو دايترشەكه. بۆنموونە نايلۆن/66 كه پۆلى ئەمايدە. جا لەبەرئەوهى له كارلىكردى هيكسامەشيلين دايئەمايد و ترشى ئەدىپىك دىتەبەرەم، ناومەى به پۆلى (هيكسامەشيلين ئەدىپىك ئەمايد) ناسراوه.

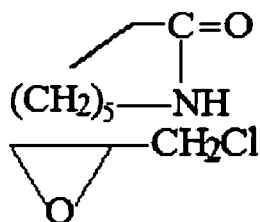
Non-vinyl monomers

Formaldehyde	HCOH
Phenol	C ₆ H ₅ OH
Adipic acid	HOOC-(CH ₂) ₄ COOH
Terephthalic acid	HOOC-C ₆ H ₄ -COOH
Ethylene diamine	H ₂ N-(CH ₂) ₂ -NH ₂
Hexamethylene diamine	H ₂ N-(CH ₂) ₆ -NH ₂

Poly Functional group monomers

6-amino hexanoic acid	HOOC-(CH ₂) ₅ -NH ₂
6-hydroxy hexanoic acid	HOOC-(CH ₂) ₅ -OH
Phosgene	Cl-CO-Cl
Bisphenol-A	HO-C ₆ H ₄ -C(CH ₃) ₂ -C ₆ H ₄ -OH

Caprolactam
Epichlorohydrin



بۇ زانبارى زياتر، ناوى ھىندىك پولىمىرى دىكە بىم نمونانى خوارمە دەھىنىمە:-

(a) نۇم پولىئىستەر Polyester انەى كە لە ھایدروكسى ئىسىد نامادە دەكرىن، وەك پولىمىرىنى 6-Hydroxy hexanoic acid، لە ئىنجامدا پولىمىرى Poly(6-hexanoic acid) دىتەبەر ھەم كە پىشىدەوترىت poly(6-hexanoate).

(b) پولى يورىئان كە لە كارلىكردى Bisphenol-A و دای نایزۆ سیانات Di isocyanate دىتەبەر ھەم كە ناوہ كىمىيىمكە بە پىنى IUPAC برىتییە لە:-
Butane-1,4-diol; 1-isocyanato-4((4-isocyanatohexyl)methyl) cyclohexane;oxpan-2-one.

(c) نۇم پولى تىرەفتالاتانەى كە لە كارلىكردى ئىئىلین گلايكول و ترشى تىرەفتالىك دىنەبەر ھەم، لە ئىنجامدا پولىمىرى پولى(ئىئىلین تىرەفتالات) Poly(ethylene terephthalate) دىتەبەر ھەم كە پىشىدەوترىت:-

Poly(oxyethyleneoxyterephthaloyl)

(d) پولى كاربوناتمکان Polycarbonate لە كارلىكردى فوسجىن و-Bis phenol-A دىتەبەر ھەم كە پىدەوترىت لىكسان Lexan، بەلام ناوہ كىمىيىمكە پىدەوترىت:-

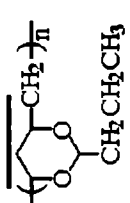
Poly(oxycarbonyloxy-1,4-phenylene-isopropylidene-1,4-phenylene)

(e) پولى نىپوكسىدەمکان Polyoxides لە كارلىكردى نۇم پىكەلانى دىنە بەر ھەم كە گروپى نىپوكسى Epoxy يان ھەلگرتوۋە لەمگەل ماددەيمكى چارسەرنا Curing agent وەك ئىلىفاتىك ئىمىنمکان Aliphatic amines.

Structure- and source-based names for common polymers

Structure	Source-based name (preferred given first)	Structure-based name
$\text{-(CH}_2\text{)}_n$	polyethene Polyethylene	Poly(methylene)
$\text{-(}\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Polypropene Polypropylene	Poly(1-methyl ethylene)
$\text{-(}\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Poly(2-methylpropylene) Polyisobutylene	Poly(1,1-dimethyl ethylene)
$\text{-(CH=CHCH}_2\text{CH}_2\text{)}_n$	Poly(buta-1,3-diene) Polybutadiene	Poly(but-ene-1,4-diyl)
$\text{-(}\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}\text{-CHCH}_2\text{CH}_2\text{)}_n$	Polyisoprene	Poly(methyl but-1-ene -1,4-diyl)
$\text{-(}\underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Polystyrene	Poly(1-phenylethylene)
$\text{-(}\underset{\text{CN}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Polyacrylonitrile	Poly(1-cyanoethylene)
$\text{-(}\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Poly(vinyl alcohol)	Poly(1-hydroxyethylene)
$\text{-(}\underset{\text{OCOCH}_3}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Poly(vinylacetate) Poly(ethenyl ethanoate)	Poly(1-acetyloxyethylene)
$\text{-(}\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}\text{CH}_2\text{)}_n$	Poly(vinylchloride)	Poly(1,1-difluoroethylene)
$\text{-(CF}_2\text{CH}_2\text{)}_n$	Poly(1,1-difluoroethene) Poly(vinylidene difluoride)	Poly(1,1-difluoroethylene)
$\text{-(C}_2\text{F}_4\text{)}_n$	Poly(tetrafluoroethene) Poly(1,1,2,2(tetrafluoroethylene)	Poly(difluoromethylene)

Structure- and source-based names
for common polymers

Structure	Source-based name (preferred given first)	Structure-based name
	Poly(vinyl butyral)	Poly[(2-propyl-1,3-dioxane-4,6-diylo)methylene]
$\left(\begin{array}{c} \text{CHCH}_2 \\ \\ \text{COOCH}_3 \end{array} \right)_n$	Poly(methyl acrylate)	Poly[1-(methoxycarbonyl)ethylene]
$\left(\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CHCH}_2 \\ \\ \text{COOCH}_3 \end{array} \right)_n$	Poly(methyl methacrylate)	Poly[1-(methoxycarbonyl)-1-methylethylene]
$\left(\text{OCH}_2 \right)_n$	Polyformaldehyde	Poly(oxymethylene)
$\left(\text{OCH}_2\text{CH}_2 \right)_n$	Poly(ethylene oxide)	Poly(oxyethylene)
$\left(\text{O} \begin{array}{c} \text{---} \\ \\ \text{---} \end{array} \right)_n$	poly(phenylene oxide)	Poly(oxy-1,4-phenylene)
$\left(\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCO} \begin{array}{c} \text{---} \\ \\ \text{---} \end{array} \right)_n$	Poly(ethylene terephthalate)	Poly(oxyethylene oxyterephthaloyl)
$\left(\text{NHCO} \left[\text{CH}_2 \right]_4 \text{CONH} \left[\text{CH}_2 \right]_6 \right)_n$	Poly(hexane-1,6-diyil adipamide)	Poly[iminoadipoyl iminohexane-1,6-diyil]
$\left(\text{NHCO} \left[\text{CH}_2 \right]_5 \right)_n$	Poly(hexano-6-lactam) Poly(ε-caprolactam)	Poly[imino(1-oxohexane-1,6-diyil)]
$\left(\text{NHCH}_2\text{CH}_2 \right)_n$	Polyaziridine Poly(ethylene imine)	Poly(iminoethylene)

REFERENCES

1. Allen, P. E. M. and C. R. Patric, Kinetics and Mechanism of polymerization reaction, Chap.5, Halsted press(Wiley), New York, 1974.
2. Amass, A. J., "Polymer", 1979
3. Clayden, J., Greeves, "Organic chemistry" Oxford. N. et al. 2000.
4. R.J. Young, "Introduction to Polymers" Chapman & Hall. 1987
5. Paul J. Flory., "Principles of Polymer Chemistry". Cornell University Press. 1953 .
6. H. Stephen Stoker, "Organic and Biological Chemistry". Cengage Learning. 2012.
7. Seymour, Raymond, "Polymer Chemistry An Introduction" ,1992.
8. Cowie, J.M.G; Arrighi, V., "Polymers: Chemistry and Physics of Modern Materials". 3rd ed.; CRC Press: 2008.
9. Odian, George, "Principles of polymerization". John Wiley& Sons,1991.
10. Rogers, M. E.; Long, T. E. Turners, S. R.. "Synthetic methods in step-growth polymers". Wiley-Interscience. 2000
11. Walton, David; Phillip, Lorimer, "Polymers". Oxford Univ. Press., 2000.
12. Tevens, Malcolm, "Polymer Chemistry An Introduction". Oxford University Press. 1990.
13. Yves Gnanou; Fontanille, M., "Organic and Physical Chemistry of Polymers". 2008
14. A Guide to IUPAC Nomenclature of Organic Compounds (Recommendations 1993) IUPAC, Commission on Nomenclature of Organic Chemistry, 1993, Blackwell Scientific Publications ISBN 0632037024. The difference in names between the two systems is due to the opening up of the monomer's double bond upon polymerization.

PERIODIC JOURNALS

1. Carothers Wallace (1929). *Journal of American Chemical Society* **51** (8): 2548. doi:10.1021/ja01383a041.
2. Stockmayer, Waters (1952). "Molecular distribution in condensation polymers". *Journal of polymer science IX* (1):69–71. Bibcode 1952 JPoSc. 969S. doi:10.1002/pol.1952.120090106.
3. Carothers, Wallace, (1936). "Polymers and polyfunctionality". *Transaction of the Faraday Society* **32**: 39–49. doi:10.1039/TF9363200039.
4. American Chemical Society, "A Structure-Based Nomenclature for Linear Polymers", *Macromolecules*, 1(3), 193-198, 1968.
5. International Union of Pure and Applied Chemistry, "Nomenclature of Inorganic Chemistry (1970)", 2nd ed., Butterworths, London, 1971.
6. International Union of Pure and Applied Chemistry, "Stereochemical Definitions and Notations Relating to Polymers", *Pure Chem.*,53(3), 733-752 1980.
7. IUPAC Provisional Recommendations on the Nomenclature of Organic Chemistry by H. A. Favre and W. H. Powell, circa 2005.

بەندى سى (-3-Chapter)

جۆرهكانى پۆلىمەرىن Types of polymerization

1. سەرەتا

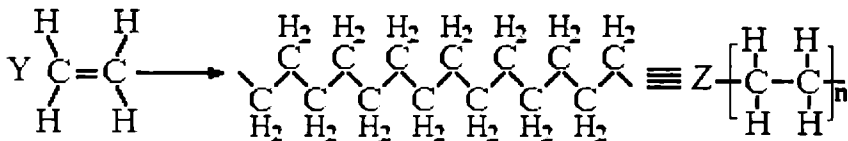
بىر لە سالى 1920 زايىنىدا، زاناينى كىميا بەگومانىبون لە بوونى گەردانىك كە كىش گەردىيان لە چەند ھەزارىك گەورەترە. ئەم دياردەبە لەلايم كىمىزانى ئەلمانى ھىرمان شتاودىنگەر Hermann Staudinger وە پەي پىبرا كە شارەزايىمكى فراوانى ھەبوو لە زانستگەرى پىكەلە سروسىتەيەكانى وەك لاسىك و سىللىولوز. لە پەيلوایى Follow up ئەم پەيپىردەنى پىشنيارىكرد كە ئەمانە زلمگەردانىك Macromolecules ى پىكەتوون كە نزيكەى دە ھەزار ياخود پتر لەو گەردىلەى لەخۆگرتووە.

لەم بۆچوونەى تەوانى شىوگى پۆلىمەرى لاسىك دابىرئىت كە لەسەر رەپاتوونەى يەكەى نايژوپىرەن Isoprene بناخەى بەستووە. لەسەر ئەم زانستگەرىيەى سالى 1953 زەلەتى نوبلى لە زانستكانى كىميا پىبەخشا.

ناسىنەوى ئەم زەلە گەردە پۆلىمەرانە دەرووى بۆ ناسىنەوى چەندىن ماددەى سروسى گىرنگ كىردەو و ھەر بەدوایاندا سازكردنى ئەم جۆرە ماددانە بە ئەفراندىيان لە تاقىگە پىشەسازىيەكاندا و بەرھەم دەھىران و پاشان خزانە بوارى خزمەتگوزارىيەكانى زيان بەشىوئەيمكى وەھا كە لەم چەرخى نىستاماندا بەھىچ جۆرىك ناتوانىت دەسبەردارىان ببىن، چونكە بەتەواوى بوونەتە پىداويستە ھەرگىزەكانى زەلە بۆ نىستا و چ بۆ دواروژمان.

2. شىوگە نووسىنى زەلەگەردە پۆلىمەرىكان

رەپاتكردنەوى بىدە پىكەتوونەكانى زورىبەى پۆلىمەرىكان ئەم تەنبا ھەر گوزارە لە مۆنومەرىكان دەكەن كە پۆلىمەرىكانى لەسەر دروستبوو، بەلكو ھۆكارىكەشە بۆ نىگاركىشەنى ئەم زلمگەردانە. بۆ نمونە پىكەلەى پۆلى ئەشلىن كە ساكارترىن پۆلىمەرى، بەم ھاوكەشەيمى خواروھە پىشاندەدرىت:-



لیره دا دمکرنیت نئشیلین Ethylene (نئشین Ethene) که پینکھاته یه کی مؤنؤمهره، بمشئوهی پؤلیمری هئیلین Linear Polymer بهئرنیتمهرهم که پیندهوتریت پؤلی نئشیلینی بمرز مچر HDPE و زلمگرمکانیسی نزیکه ی دههزار بؤ سمدهزار کئش گمردیتی.

نمگم هیمای Y و Z نیشانهای مؤلمکانی مؤنؤمهر و همروهها بدموایدا پؤلیمر بیت، نمو Z نزیکدبیتموه له $Y \cdot 10^{-5}$. نم پؤلیمرمیش پیندهوتریت پؤلی نئشیلین نمومک پؤلی مئشیلین $(-CH_2-)_n$ ، نهمیش لمبرنموه ی که نئشیلین پینکھاتیکی بمکره Stable بهلام مئشیلین وانیه، ویرای نهمیش که بربره بناخه ی یکه ی پینکھاته ی پؤلیمرمکبه که له دوو کاربونی جووت بؤند پینکھاتوو و به کراومی له کوتایی نمو دریزه زنجیره کاربؤندا به گیراوهیمکی رنگ نمرخوانی دمئینتموه. نهمیش لمبرنموه ی که گمردیلکان یاخود گروپمکان به پرؤسمی پؤلیمریندا Polymerization دمروات که یمکنه لهو پرؤسه گرنگانه ی بمرهمه پؤلیمرمکانی بمشئوازیکی سازکرانه پی نامادهکرنیت.

3. مؤنؤمهرهکان و جووت بؤند Monomers and The Double Bond

له وانمگمربیهکاندا، جووتبؤند بموه شروقه دمکرنیت که بریتیه له جووتگرتتی



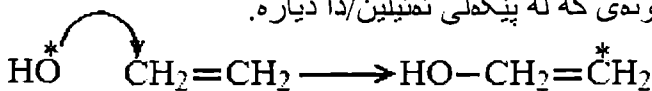
دوو نملهکترونی دوو گمردیله که لمنیوان خویاندا بمشیدمکن. نم ریکخستتهش تارادیمک زور



بههئزه.

بهلام کاتیک گمردمکانی دیکه (نمو گمردانه ی نارهزوی کارلیکردنیان لهگهل نملهکترؤنهکاندا ههیه) نزیکدبیت. یمکنک لهو جووت نملهکترؤنه دمکونه بمر شالوی نملهکترؤنهکانی چمند گمردیک بؤ چمند گمردیکتر که نارمزوی یمگرتنیان همیه، یمکنک لهو جوره شالوانمیش لهلایین رهگی رهههیه Free radical. بؤ نمونه گمردی پیروکسید HOOH که بمکاریگمری گمرمی یاخود رؤشنموزه Light energy بؤندی نیوان O-O بهناسانی دمشکیت و بدموایدا رهگی رهها له HO^{\bullet} دمردمچیت.

نم رمگه رهههیانه زانراون بموهی زور بزئو و خونمگرن، کاتیک که نزیکدبیتموه له جووتبؤندیک، یمکنک له بؤندهکان لمکاردمخات و رایدمکشیت بؤ لای خوی. نمو جووتبؤندمیش دمشکیت و تاکبؤندیکی نئی دروست دهبیت، که نهمیش دیسان دهبیتموه به رمگیکی چالاک بهلام جیاواتر له پئشو. و مک له نمونه ی که له پینکھالی نئشیلین/دا دیاره.



نوعی لیره‌دا گرنگه ناماژهی پیدبریت نومه‌یه که بوونی جووتبوند لیره‌دا زور پنیوسته، چونکه نملکترۆنمکان له نارادان بۆ دروستکردنی بۆندی نوئی. نمو جوره کارلیکمرانمیش که پمیداده‌بن دیسان جووتبۆندی دیکه پمکدمخن. جا کاتیک ره‌ها ر‌مگیک دمبینین شالو ده‌باتسمر جووتبۆندیک، به هممان شیومیش کنتایون (Cations + ions) و نه‌نایون (Anions - ions) شالو دمبانه سمر جووت بۆنده‌مکان. نم پرۆسه‌ی خستته سمره‌یش به کارتیکردنی ر‌مگی ره‌ها پنیدموتریت پۆلیمرینی خستسمر Addition polimarization .

4. ناماده‌کردنی پۆلیمره‌کان Preparation of polymers

بهرله‌وه‌ی له ناماده‌کردنی پۆلیمره‌کان بدوین، بایه‌ته بزانیین پرۆسه‌ی پۆلیمرین Polymerization چیه؟ چونکه همر کارلیکیکی کیمیایی رووبدات بۆ بمرهمه‌ینانی پۆلیمر ده‌بیت بمر پرۆسه‌یدا تیپم‌ریت.

1.4. پۆلیمرین Polymerization

له کیمیای پۆلیمردا... پۆلیمرین پرۆسه‌یمکی کارلیکردنی گهرده‌کانی مۆنۆمره که پیکه‌وه له کارلیکیکی کیمیاییدا تۆریکی سنی دوورکی Three-dimensional Networks یاخود زنجیره پۆلیمریک پیکدینن. ناکامی نمو کارلیکه کیمیاییه‌یش که پۆلیمره‌مکه‌ی لئوه دیته‌بهره‌م پنیدموتریت پۆلیمرین Polymerization. گهلنیک له‌م کارلیکانه همن و به ههموو جوریکیش دینه پشومه، نم ههموو کارلیک و جوره به‌ره‌مانه ده‌مانباته‌وه بۆسمر یه‌ک سمرچاوه، نه‌ویش گهرانه‌وه بۆ بنموانی همر ههموویان که گهرده بچووکه‌کانه و پنیانده‌وتریت مۆنۆمره‌کان Monomers. نم گهردانه‌یش هۆگری یه‌کترده‌بن و گرده‌بنه‌وه له‌یه‌کتر بۆ پیکه‌ینانی گهردیکی زل و زلتر که ده‌شیت به چهن‌دین رینگه بسازینرین و پنیانبه‌وتریت پۆلیمره‌کان Polymers.

همر له پهنده‌که‌ی نه‌مانۆیل کانت (Immanuel Kant (1724-1804 ی داناه که ده‌لیت:- " مرۆف ههمیشه نارم‌زووی له پۆلاندنی ههموو شتیکه". ده‌شیت به ههمان چهنی خولیا‌بوون بۆ زیاتر ناوردانه‌وه له‌سمر بابته‌که روونکردنمه‌یمکی زارشانه‌ی بۆ بکریت و بلین:- ده‌شیت پرۆسه کارلیکه‌کانی پۆلیمرین به سیسته‌مه جیاوازمکانیانه‌وه بۆ چهن و شنوه و وه‌گهرخستنی شیوازی زانستانه بیۆلینرین و وه‌بهره‌م به‌ینرین.

لیره‌دا به‌شیومه‌یمکی گشتی، ده‌کریت بلین که تاکو نیستا دوو سیسته‌می سهرمکی همن بۆ به‌ره‌مه‌ینانی پۆلیمره‌کان، همر یه‌ک له‌م دوو سیسته‌میش پنداویستی خوی ههمیه.

1a.4.. سیستمی پولیمه‌ری نی خسته‌سه‌ر

Addition Polymerization (Polyaddition)

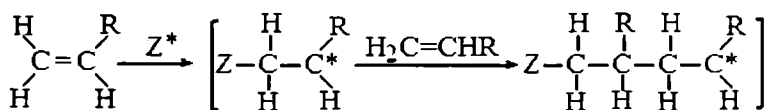
پیشیده‌وتریت پولیمه‌ری نی زنجیره کارلنک

Chain reaction Polymerization

هرچی نهو مؤنومه‌رانه‌یه (واته تاکگمرد) که پولیمه‌ر مکانی پی و مبرهمده‌هینرین له نملکین Alkene-مکانموه هه‌لینجراون، یاخود بلین به شیومه‌یه‌کی چالاک Active form له نملکینه لمبریمکانموه Substitute alkene. جا زوریه‌ی زوری نهو گوازاوه نملکینمکانیش که بشیومه‌یه‌کی گمردینامیکانه رووده‌من هر لمه‌ری کارلنکه خسته‌سه‌ر مکانموه Addition reactions بمریوه‌دمچیت. زور لهو کارلنکه کیمیاپیانیش ناسراون به‌وه‌ی که له نیومندیکی کارلنکاردا Reactive intermediate بمره‌وتیکی پلمپله دمچنه پیشموه. ناکامی میکانیزمی نم کارلنکردنیش پرؤسه‌ی پولیمه‌ری نی بموادا دیت. روونکردنموه‌ی دایاگرامی گشتی له کوبندی نم زله‌گمرده هیلیناندا نموه پیشان دمدات که نموه بمرهممانه ناسراوبن به پولیمه‌ری نی زنجیره-پینگه‌یاندن Chain-growth polymerisation.

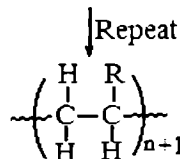
بؤ زیاتر روونکردنموه‌ی میکانیزمی پرؤسه‌ی پولیمه‌ری نی، ساکارترین پیکملی نملکین له شیوه‌ی قینایل Vinyl دا و مردمگرین (زاراوه‌ی قینایل ناماره‌یه بؤ نهو جووت بونده‌ی که له‌نیوان کاربون - کاربؤندا هه‌یه).

لیرمدا پای- بؤندی p -bond ی مؤنومه‌رکه دمگوردنیت به سیگما بؤند σ -bond ی پولیمه‌ر. پرؤسه‌ی پولیمه‌ری نی کارلنکیکی گمردمرد Exothermic reaction به بری همشت بؤ بیست کیلوکالوری.



Z* is an initial species

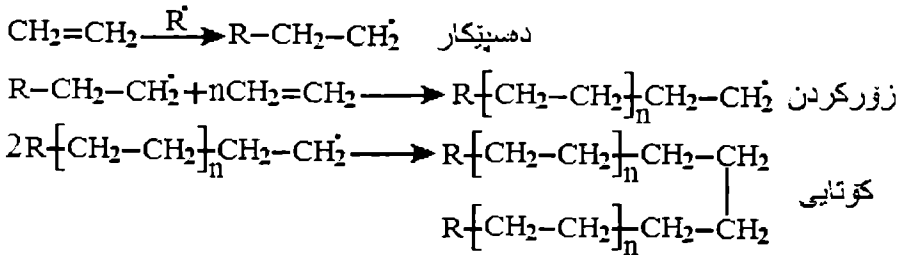
* may be a radical, a cation or an anion



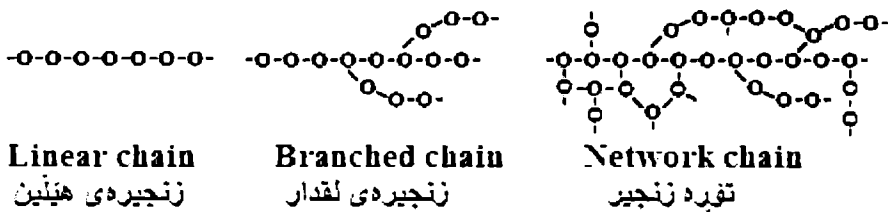
لهم سیستمه‌مدا... ده‌بیت نهو گمرده مؤنومه‌ره‌ی که هلمده‌بیردرنیت به‌شیک بیت له پولیمه‌رکه. لیرمدا گمرده ناسایمکه دمکرینته گمردیکی کاریگر و چالاک تاکو بتوانیت له‌گهل گمردی تردا کارلنک بکمن و یه‌کبگرن.

ده‌شیت نم گمرده چالاکه بارگه‌ی نهری +ve یاخود نهری -ve هه‌لبگرنیت، یاخود بیینته ره‌ها رمگنیک Free radical که هه‌میشه چالاکانه بتوانیت له‌گهل گمردی تردا کارلنک بکمن و زنجیره پولیمه‌ری نی پیکینن.

رنگی ره‌ها /یش له ناکامی هلموشاندنمه‌وی پیکه‌لئیکی کیمیایی په‌یادامینت که پینده‌وتریت دسپینکار Initiator. نهم رهمگه به‌ره‌لا چالاکه دمتوانیت کاربکاته سمر پیکه‌لئیکی جووتبوند و له نهمجامدا رهمگئیکی ره‌های نوی بهینتته کایه‌وه. نهم رهمگه نوی/بیش له ماوه‌یه‌کی زور که‌مدا له‌گهل گهردئیکی ویکچووی خویدا کارلئیک دمکن و له نهمجامدا زنجیره پۆلیمه‌رئیکی به‌دوایمکدا پیکدئیت، ههردوو رهمگه ره‌هاکیش لاومکیبانه کارلئیک ده‌کهنه‌وه و به‌کدمگرنمه‌وه. نیتیر به‌م چهمشنه پرۆسه‌ی کارلئیکی پۆلیمه‌رین کوتایی دئیت. وهک لهم نمونهمی‌مدا:-



به‌م چهمشنه ژماره‌یه‌کی بینه‌ندازه له‌و تاك گهردانه زورده‌کرتین و دمبنه بارسته‌یه‌کی خوگئیری به‌کجار زور و قهواره زل له‌و ماده‌ دیاریکراوه. ده‌یشتوانریت به‌پئی پئویست کوتایی به‌و کرداری پۆلیمه‌رینه‌یش به‌ینریت یاخود دریزه‌ی پیندریت. نهمگر له شئوه زنجیره‌یه‌کی راسته‌وخو بیت، نهما پینده‌وتریت زنجیره‌ی هئیلین Linear chain. خو نهمگر به‌شئوه‌ی ههمان زنجیره‌ی پئیشو بیت، لقی لی بووبیتمه‌وه، پینده‌وتریت زنجیره‌ی لقدار Branched chain. جاروبار نمو لقانه‌یش به‌یه‌کتر ده‌گهنه‌وه و تورئیکی نالوز پیکدئین پینانده‌وتریت زنجیره‌ی تهنراو (تورین) Network chain.



شایانی ناماره‌یه، که به‌گشتی نهما پۆلیمه‌رانه‌ی به‌ رنگه‌ی پۆلیمه‌رینی خسته‌سمر ناماده‌کرتین، بربره‌ی زنجیره‌کانیان ته‌نیا له کاربون پیکدئین و هیچ لابمر ههمئیک By-product یشیان لی ناکه‌ویتمه‌وه.

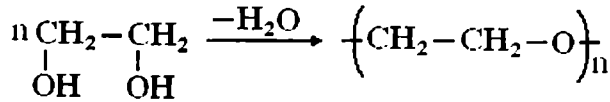
1b.4. سیستمی پولیمرینی خهستاندن

Condensation Polymerization

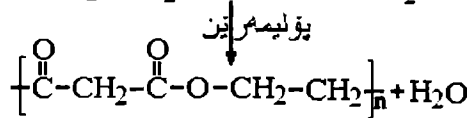
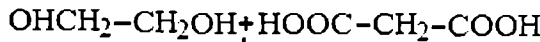
لهم سیستمدا، پیکمله کارلنیکمه به هممان پروسمی کارلنکردنی پیتشودا دمروات به لام به ریگهی کرداری خهستاندن پولیمرمه که لهگمل ماددهیمی لاهکی وهکی وک ناو H_2O یاخود گازی HCl دیتبهرهم.

دهشیت له نامادمکردنی نم جوره پولیمراندا و بهم ریگهی خهستاندنه، توخمی تر بناخنریته پیکهاتمی زنجیرمکوه.

لهم پروسمیهدا ژماریهک له گهردی تایبیت کارلنیک دهکن، نمو گهردانهی که دوو یاخود زیاتر له گروهی پیکار Functional group یان ههنگرتوو، له نهجامدا پیکهلیکی پولیمر دیتبهرهم و چهند گهردیک لاهمکیش له ناو پهیدادهبیت.



یاخود دوو گهردی فره گروهی پیکار کارلنیک دهکن وهک لهم نمونهید:-



له نزیك سالی 1929 زدا کیمیاگهری نهمریکایی کاروثرس W.H. Carothers تایبدهتمهاندیتی نم دوو سیستمهی به چهند خالئیکی جیاواز دهسینشانکرد:-

له پولیمرینی زنجیره- پینگهاندندا Chain-growth polymerization

- پروسمی کارلنکردن پنیوستی به دهسپیکار (I) Initiator همیه.
- پینگهاندن به خستهسمری مۆنومر دهکریت، تمیایش له یمکلی کوتایی زنجیرمکوه دهبیت.

- همدنیک مۆنومر به دریزایی کارلنکردنمکیش دهمننموه.
- زنجیرمکان پاش کوتایی، له چالاکی دهکون.
- به همنگاوی Step ی جیا، به رمتکه Stage ی میکانیزمی جیا پروسمی دهسپیکردن I و زورکردن P و کوتایی پنهینان T بمریومهچیت.
- بارستمولی بربرهی زنجیرمه همر له رمتکهی زودا زور دهبیت، تارادهبمکیش به دریزایی پروسمی پولیمرینمکه دهمنننموه.

به لام له پولیمرینی همنگاوی- پینگهاندندا Step-growth polymerization

- پروسمی کارلنکردن پنیوستی به دهسپیکار (I) Initiator نییه.
- پینگهاندن له رینی ماتریکس (ریسکین) Matrix-هوه بمریومهچیت.
- مۆنومر مه همر له سمرماتی کارلنکردنمکهدا زوو وندهبیت.

Quatromer و چندانمرهكان Oligomers و تاكو له دواييدا دريژه زنجيرهيك له پولىميران دینمبر هم.

زور لهو پولىميره ندفريئراوانهى كه له پيشمسازبيمکاندا لمبرچاون به پولىميرينى هدىگاو- پىنگهياندن وهمبر همدین. وىك مادهى پولى نىستمرهكان Polyesters، پولى نىمايدهكان Polyamides... هتد.

له سروشتى ميكانيزمى پولىميرينهكوه وا دمردهكمونيت كه كيشى گمردى دوايمر همى پرؤسهى كارلنكر دنهكه بمرزيتت. دشنت يىكنك له هوكارى نهو كيشه بمرزيبميش بگمريتهوه بو نهو لق و په لانهى كه به پولىميرمهكوه لكاون. لهو پولىميرانه كه پيشمسازبيبانه بمر ريگديه دهينرينه بمر هم نىمانن:-

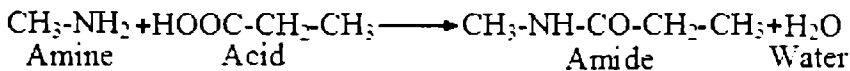
- Polycaprolactam: Nylon-6
- Poly(p-phenylene terephthalamide):
- Poly(ethylene terephthalate): PET
- Poly(ether ether ketone): PEEK
- Polyurethane: Pellethane
- Poly(ether imide): ULTEMTM
- Poly(decamethylene carboxamide): Nylon-11
- Poly(hexamethylene adipamide): Nylon-6,6
- Epoxy, Silicone, Polycarbonate, Polyurea, Polyamide, etc....

له نزيك سالى 1953زدا كيمياگرى نىمريكابى پؤل فلورى Paul Flory توانى تابيهتمندىتى نهو دوو سيستمه له چند خالىكدا ديارى بكات و بيبىستتوه به جؤرى پرؤسهى ميكانيزمى جياواز له بمر هممىكانياندا.

6. پولىميرينى خستنهسدرى زنجيره - پىنگهياندن

The Chain - growth Addition Polymerization

لهبمر گرنگى جؤرى سيستمىان، وا پتويست دىكات ليرمدا زياتر روشنايى بخهينه سمر نهو پرؤسه پولىميرينانهى دهگيرينمبر و چؤنيتى روونكر دنهوى رهوشى ميكانيزمىيان، بهتاييدتى پولىميرينى خستنهسدرى زنجيرهى وىك نمونيهيك، تاكو نهو رىتكانه Stages بخرينمروو كه پرؤسهى كارلنكر دنهكهى پييدا دمروات.



بمگشتى... نهوانهى كه لهبار و كارپنكر اون له نهزمونگىكان و بهتاييميتى نهزمونگىپيشمسازبيمکان چوار ريگه پرؤسهى پولىميرينى زنجيره پىنگهيانده، همريك لهم پرؤسه ريگهيانيش تابيهتمندىيمكى بهخؤيهوه هملگر توه.

نمو رینگه یانیش بریتین له:--

1.6. پۆلیمه رینی زنجیره- پینگه یاندنی رهگی

Radical chain- growth polymerization

له پرۆسه ی نامادمکردنیدا ماده ی دهمسپیکار Initiator بریتیه له رگ، پینگه ی زورکردنی کارلنیکر دنمکیش رهگی کاربونه Radical carbon.

(بقه یکه م جاریش رهگ Radical له لایهن کیمیاگه ری نوکراینی مؤسس گو مینرگ (1866-1947) Moses Gomberg وه په یی پینبرا).

نمو رگه که دشیت بارگه ی پوزمتیف، نیگمتیف یاخود سفر هملبگریت رولنکی زور گرنگ و سمرکی دمگریت له زور بوارمکانی کیمیادا، له وانمیش کیمیا ی پۆلیمه ریندا که لیرمدا مهبستمانه.

چمندین رینگه ی جوراوجور همن بو بمر هممهینانی پۆلیمه ریکی زنجیره یی. به لام له همموویان زیاتر بمار و باو بنیت لهو میکانیزمه یه که به رهگی ره ها بمریو دمچیت.

نمونه ی نم پرۆسمه ییش ده بستریتمه وه به ماده میکی ساکاری وهك ئەشیلین Ethylene(Ethene) هوه وهك تاکگمردیکی مۆنۆمیری بنمرهت.

2.6. پۆلیمه رینی زنجیره- پینگه یاندنی که تایونی

Cationic chain- growth polymerization

له پرۆسه ی نامادمکردنیدا ماده ی دهمسپیکار Initiator بریتیه له ترشی لوپس Lewis acid. پینگه ی زورکردنی کارلنیکر دنمکیش هملگری نایونی نمری/ +ve په که پیندهوتریت کاربوکه تایون Carbocation یاخود نایونی کاربونیوم Cabonium ion.

نم رینگه ی له سالانی نیوان 1970ز و 1980ز په ره ی پیندرا، نمویش به هاوبشی دوو کیمیاگه ری ژاپونی، یمکیان به ناوی دکتور توشینوبو هیگاشیمورا Higashimura, Toshinobu له سمر پۆلیمه رینی پارا- میتوکسی ستایرین *p*-methoxystyrene یاخود پۆلیمه رینی نایزویوتایل قینایل نیئر Isobutyl vinyl ether به بمارهینانی یود Iodine.

نموتریان دکتور میتسو ساوامۆتو Mitsuo Sawamoto به بمارهینانی Iodine/HI.

له نزیك سالی 1982ز دا دوو کیمیاگه ری نمریکایی دیکه به ناوی کینمده ی فاوست Faust, R.; Kennedy, J.P.، توانییان پۆلیمه رینی ممیل ستایرین به بۆرۆن ترایکلورید که ناسراوه به زینده کواسی Quasi-living بمنجم بگهینن.

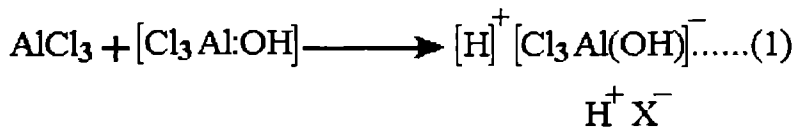
باشترین جۆری یاریده دریش بو پیکهینانی پۆلیمه رینه دناوهرمکانی Catalyst فریدل - کرافت Friedel-Crafts، و مکو: SnCl_4 , BF_3 , AlCl_3 , AlBr_3 .

همروه‌ها ترشه به‌هيزمكاني لويس Strong Lewis acid و مك ترشى گؤگرديك H_2SO_4 و ترشى هايديروكلوريك HCl. گرنكى نم دناورانه لومدايه كه هممويان نلمكترؤنخوازن Electrophilic.

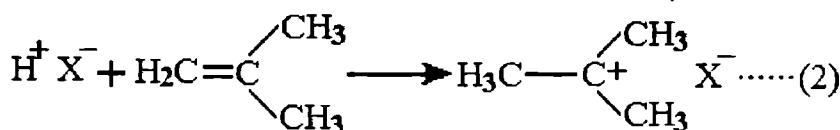
زوربهى نم دناورانه‌ميش بؤ كارپنكر دنيان پئويستتيان به ماددهى بمر ابر هميه كه پنياندهوتريت كؤدناور (دناوريار) Cocatalyst ياخود هاوكار، نموانميش بريتبين له ماددهى نلمكترؤنمخش Nucleophilic، و مك تفته به‌هيزمكاني لويس Strong lewis base .

لمو باشيانهى كه لم پؤليمريتمدا رمچاودمكرين نمويه كه رهوشى پؤليمريتمكه زور خيرايه و بمر هممكميشى به زلمگمردى بارسته بمرز كؤتايى ديت. بؤ بمر يومچوونى پروسكميش پئويست دمكات كه له پلمگرمى زور نزمدا بهمنجام بدرت. بؤ نمونه: رهوشى ميكانيزمى پؤليمراندنى نايوزؤبيوتيلين بههوى ترشه لويس/نكى و مك BF_3 , BCl_3 , $AlCl_3$, SbF_5 له پلمگرمى $-100^\circ C$ بمر شتيازه بمر يومدمچيت:-

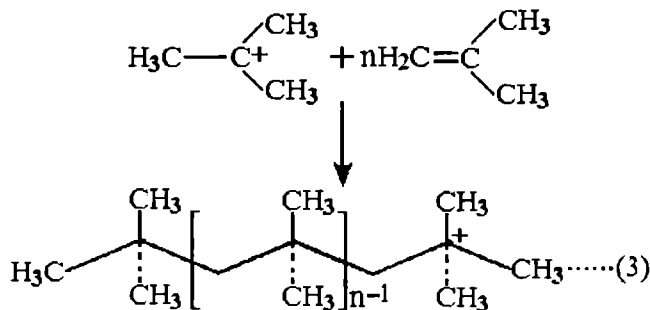
له سمر متادا دميت ناو و مك كؤدناور Cocatalyst نك لمگمل پيكلمى نلممنيوم سيانوكلوريد/دا كارلنكبم بؤ پيكهينانى نايونى پرتوتون H^+ :-



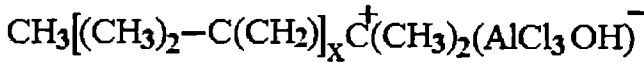
پاشان پرتوتنمكه لمگمل نايوزؤبيوتيل/دا كارلنك بكم تاكو نايونى كاربونيوم Cabonium ion پيكيت:



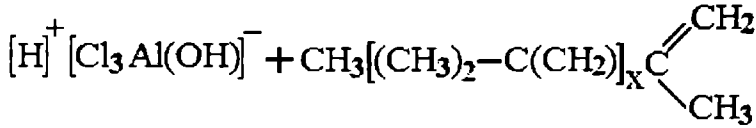
نم نايونى كاربونيومه لمگمل مونومريكى تردا، نايونيكى ديكهى كاربونيوم دروست دمكاتوه و كارليكردنمكه بمردهوام دميت و زنجيرميك له پولى نايوزؤبيوتيلين Poly(Isobutylene) دروست دميت:-



نعم کارلیکردنه بمردهوام دمبیت و زنجیرهیمیکی دیکه‌ی دریز پینکدیت:



به دوورخستنوه‌ی ماده‌ی دمسیکارمه Initiator لمگمل هاوکارمه‌ی، زنجیره‌مه کوتایی پیندیت.

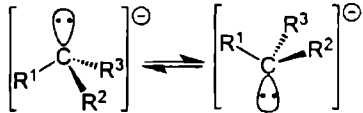


نماورمه لمگمل هاوکارمه‌یدا دمتوانیت دیسان لهگمل مؤنومریکی دیکه کارلیک بکاتموه و زنجیره پۆلیمریکی دیکه پینکبهینتتهوه، وه همروه‌ها....

3.6. پۆلیمرینی زنجیره- پینگیاتندی نه‌نایونی

Anionic chain-growth polymerization

له پرۆسه‌ی نامادمکردنیدا ماده‌ی دمسیکار Initiator گروپنیکی پرۆتۆنخوازه Nucleophilic، پینگی زورکردنی کارلیکردنمکیش ده‌کوئته سهره‌هملگری نایونی نمرئ -ve



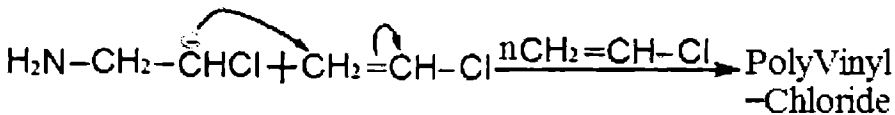
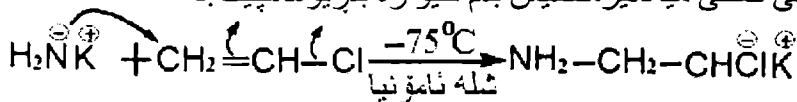
که پیندهوتریت کاربانیون Carbanion

سمردهمانیکی زوو له ئهمونگمکانی نلمانیا و رووسیا توانرا جۆره لاستیکیک له پیکملی بیوتادایین Butadiene به بکارهینانی دمسیکاریکی کانزایی وهک سودیوم یاخود پۆتاسیوم نامادمبکریت به‌لام به‌بی نمونه‌ی رهوشی میکانیزممکه‌ی بزانیتریت.

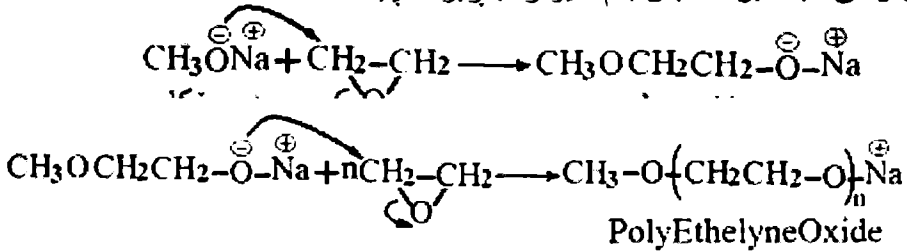
به‌لام له تریک سالی 1948ز توانرا رهوشی ئهو میکانیزممی ناشکرا بکریت، ئهو دناورانه‌یش که بکارده‌هینران بریتیبوون له توخمه ئهلکالییمکانی و مک سودیوم و پۆتاسیوم، ئهمایدمکانی و مک سودیوم نهماید Na^+NH_2^- ، ئهلکوکسیدمکان، ئهلکیلیمکان، هایدروکسیدمکان و سیانیدمکانی سودیوم و پۆتاسیوم.

له رهوشی ئهم جۆره میکانیزمدا دمتوانریت مؤنومری نلمفیبی بکریتتهوه و پۆلیمرینی نه‌نایونی Anionic polymerization بیتبهرهم، پیکملی پۆتاسیوم نهماید NH_2^-K^+ یش و مک ماده‌ییمیکی ده‌سپیک بکار بهینریت.

رهوشی گشتی میکانیزممکیش بهم شینوازه بمرئودمچیت:-



بەممىش زنجىره پىكىملىكى زور درىژ لە پولى فينايل كلورىد دىتەمەر ھەم.
 ئەمگەر مۆنۆمەر مەكە ئەمقەبى بىت و مەك ئەمئىلەن توكسىد C_2H_4O ،
 رەوشى مەكانىز مەكەش بەم شىوازە بەر نۆمەجىت:-



لەردە، تاكو تەقتىتى Basicity ماددە دەسپىكار مەكە سۆدىوم مەتوكسىد CH_3ONa
 زىتر بىت شىمانەى پرۆسەى پۆلىمەرنەمكە باشتر بەر نۆمەجىت و بەر ھەمىكى
 باشتر و زور تەرىش پەيدادەبىت.

بە پىچەوانەى ناۋونى ھایدروكسىل OH^- كە لە توانىدا نىبە پرۆسەى پۆلىمەرنەى
 دەسپىكات چۆنكە رادەى تەقتىتى زور كەمە، لەبەرنەوہ ناشىت و مەك ماددەبەمكى
 دەسپىكار بەكار بەنەرنەى.

ھەندىك جار لەم دۆخدا، زنجىره پۆلىمەر مەكان بەمچىنىكى كارا و كارىگەر
 دەمىنەوہ و پاشكۆشىان بەشەوہى ناۋون دەمىنەتەوہ، بەم دۆخە تايىمە دەوترىت
 پۆلىمەرى زىندو Living polymer.

4.6. دناوہرە پۆلىمەرنەى كۆھەندازىن

Coordination catalytic polymerization

پىشەيدەوترىت دناوہرە پۆلىمەرنەى زىگەر-ناتا

Ziegler-Natta catalytic polymerization

لە پرۆسەى نامادەكردنىدا ماددەى دەسپىكار Initiator برىتەبە لە كانزا گواستراوہ
 ئالۆزەكان Transition metals complex، پىنگەى زور كەردنى
 كارلنەكردنەكەش ئالۆزە دناوہرى كۆتايە Terminal catalytic complex .
 لەسالى سەرمەتاي سالى 1950زدا، پرۆسەبەمكى نۆى بۆ ئەفراندنى پۆلىمەر مەكان
 ھاتەكايەوہ، ئەموش بە ساز كەردنى پلاستىكىكى توكمەى گونجاو بە پولى ئەمئىلەن و
 پولى پرۆپىلەن لەلاىن دوو زانايانى كىمىاگەر كارل زىگەر Karl Ziegler
 (1898-1973) ئەلمانى و جىوليۇ ناتا (1903-1979) Giulio Natta ى
 نىتالىباى.

لەدواى ئەم داھىنانەى كىمىازانان زىگەر-ناتا و لەپاش نەزىك سالى 1954زدا
 تەكنۆپىشكۆتەنىكى زور لەبەرچاو ھاتەكايەوہ، پۆلىمەرى نۆبى زور سەرنجراكىش
 سازدەمكرا كە جۆرە پۆلىمەرىكى نۆبى ئەم سەردەمە بوو. ئەمانە كە ھىلە
 زنجىرەكانىان رىكۆپىنكۆبون بە رىكەستىرىۋى پۆلىمەرنەى Stereo regular

Stereo specific polymerization، ياخود جۆره ستيريۆى پۆلىمىرىن polymerization دەناسران.

بەلام سەردەمى ئىستا پىئىدەلەين پۆلىمىرىنى كۆھەندازىن Coordination Polymerization دەكرىت پىرۆسەى پۆلىمىرىن بۇ نامادەكرىنى نەم جۆره پۆلىمىرە بە رىگەى نەنايۇن ياخود بە رەگى رەھائىش بەر ئومبچىت.

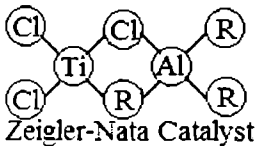
بۇ يەكەم جارىش نەم چەشەنە پۆلىمىرىنە لە كۆمپانىيەكى نەمىركايى بەناوى دوپۇنت DuPont توماركرە، بەلام داھىنان و شىوازى تەكنىكەكە و ئاشكرەكرىنى دەگەرئەتەو بە دوو زاناي ئومروپايى بەناوى كىمياگەر زىگەر و ئاتا} ھەر يەكەم سەربەخۆيانە}. ھەر لەسەر نەم تەكنىكە مەز نەيشيان خەلاتى تۇبل/يان پىيەخشرا.

سەير لە دىتەوەى ئوم تەكنىكەش لەومدابوو كە پىشتر دەتوانرا پۆلىمىرى ھىل زنجىرەى زور رىكويىنك سازىكرىت، بۇ نەمونه گازى نەئىلەين/ پۆلىمىرىنكرەو بە پۆلىمىرىكى ھىلەين، بە پىچەوانەى پۆلى نەئىلەين/ى نامادەكرەو بە رەگى رەھە. ياخود پۆلى پىرۆپىلەين/ى نامادەكرەو بەم تەكنىكە نويىە كە دوو شىوھەندازى پۆلى پىرۆپىلەين/ى لىو ھىنرايە بەر ھەم.

يەكەكەيان بەناوى ئايزوتاكىك Isotactic، نەوئىترەيان بەناوى سىندىۆ تاكتىك Syndiotactic. بەلام لە نەلفا- ئولىفەنەكانىتر جۆرى ئايزوتاكىك/يان لى پىكەدەھىنرا. ھەر وەھە بۇ پىكەلە داينەكان Dienes و مەك بىوتادايىن Butadiene، ياخود پۆلىمىر كىرىنى ئايزوپىرىن بۇ پۆلىمىرىكى رىكسىترىۆ Stereoregular، واتە بۇ Cis-1,4 يان Trans-1,4، ياخود بە گوزارمىەكىتر بلىين 1,2 Isotactic يان 1,2 Syndiotactic .

دەبىت نەمىش لەبەر چاوبىت كە نامادەكرىنى نەمانەش پابەند بە جۆرى نەم دناومەرى كە لەبارە بەكار بەھىنرىت. لەو دناومەرانەى لەم پۆلىمىرىنەدا بەكارن، زىگەر - ئاتا/يە كە دناومەرىكى ئالوزە، لەبەر نەوہە پىويست دەكات نىوہەندىكى بۇ نامادەكرىت.

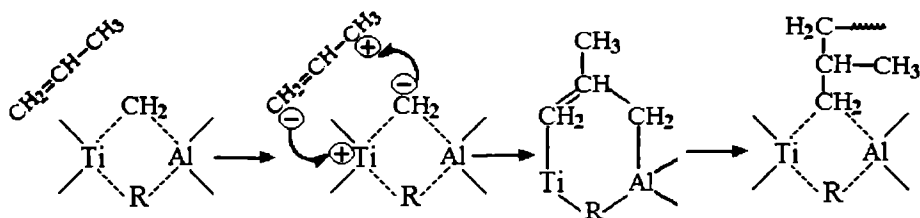
ھەرومەكو پىشتر ناماژمان پىندا. نەم پىكەلە بە كارلەكى نەلكايلى كانزايمەك (ومەك تۇخمەكانى گروپى يەك تاكو سى لە خشەدى خولى تۇخمەكان) لەگەل ھالىد Halide نىك ياخود ھەر گىراومىەك لە گروپى چوار بۇ ھەشت(ھەر لە خشەدى خولىدا) بىت.



لە نەجامدا ھەر و مەكو و تەمان پىكەلەكى ئالوز لە نەلكايلى نەم كانزا ديارىكرەو ساز دەبىت. مەك ھاوگىرى نىوان نەلمەنىوم نەلكايلىك لەگەل ھالىدىكى تىتانيۆم.

نەمىش رەوشى-مىكانىزىمى پۆلىمىرىنى نەم ونەيەكى مەك پىرۆپىلەنە CH₂=CH-CH₃ كە بە بەكار ھىنانى دناومەرى زىگەر - ئاتا بەر ئومدەچىت:-

لەم پرۆسەى نامادەکردندا ماددەى دەسپیکار Initiator بریتییە لە کانزا نالۆزە گوازراوەکان Transition metal complex.



نمایش به داھینانی جوړه دناوهرنیک Catalyst که بتوانیت له بارودوڅیکى پیاوښتی گهرمی و پمستاندا پولیمترین نهنجامبات.

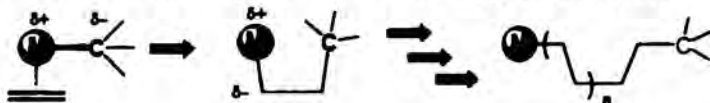
لەسەر ئەم کارە مەزنەیان سالی 1963ز خەلاتی نوبلیان پینمخسرا.

دوو جوړ لەو دناوهرانمیش هەن بەناوی زیگلەر- ناتا بۆ ئەفراندنی پولیمەرمانی ئەلفا ئۆلفینمان α -olefins، ئەمانمیش دەکریت لەرێی توانویتی Solubility یان لەکاتی بەکارهێنانیان جیاکرینەوه.

پینگەى زۆرکردنی کارلێکردنمکەیش کەوتۆتە سەر دناوهره نالۆزی کۆتایی Terminal catalytic complex.

نعم نیگاره‌ی خوارموه پوخته‌ی کارناممک‌ی کیمیاگری نظمائی زیگلر و کیمیاگری نیتالیایی جیولیو ناتا لسمر پولیمر مکان:-

Coordinate Polymerization: Ziegler catalysts



Ionic										Covalent																																																																			
Hard					Soft					Hard					Soft																																																														
Li	Be	Mg	K	Ca	Sc	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	Cs	Ba	Lt	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Mn	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu

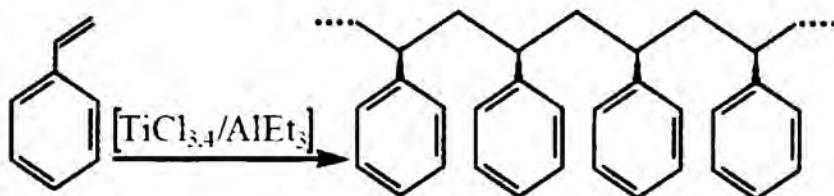


Karl Ziegler (1898-1973)
Nobel Prize 1963

Polyethylene (PE)

Polypropylene (PP)

Stereoregular Styrene Polymerization



Isotactic (IPS)
 $T_g = 92^\circ\text{C}$, $T_m = 240^\circ\text{C}$
low crystallization rate



Giulio Natta (1903-1979)
Nobel Prize 1963

نم نمخشی پرونکردنمویمیش، نمونهی همدتیک پولیمیر و نمو چمشنه ریگمیانهیه که لم بوار مدا پروسهی پولیمیرینی تیدا دمگیریتبهر

خشتهی جهند مۆنۆمه،تک و میکانیزمی پولیمه رتنکردنیان

Monomers	Freeradical	cation	Anion	Coordination
Ethylene	+ve	+ve	-ve	+ve
Propylene & α -Olefine	-ve	-ve	-ve	+ve
Isobutylene	-ve	+ve	-ve	-ve
Dienes	+ve	-ve	+ve	+ve
Styrene	+ve	+ve	+ve	+ve
Vinyl Chloride	+ve	-ve	-ve	-ve
Tetrafluoroethylene	+ve	-ve	-ve	+ve
Vinyl ether	-ve	+ve	-ve	+ve
Vinyl ester	+ve	-ve	-ve	-ve
Acrylonitrile	+ve	-ve	+ve	+ve

خشتهی (1)
نمونه‌ی هندیك له بهر همه پولىمەر هكان

Polymer	Monomer(s)	Structure
Polyethylene	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	$-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$
Polyisobutylene	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2=\text{C} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ -\text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
Polystyrene Poly(1-phenylethylene- -1-2-diyl)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{Styrene} \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$
Poly(vinyl chloride) (PVC)	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$	$-\text{CH}_2-\text{CH}-$ Cl
Polytetrafluoroethylene (Teflon)	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$ Tetrafluoroethene	$-\text{CF}_2=\text{CF}_2-$
Polyisoprene (natural rubber)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{2-methyl-1,3-butadiene} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ -\text{CH}_2-\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2- \end{array}$
Polycaprolactum (Nylon-6)	$\text{H}_2\text{N}-(\text{CH}_2)_5-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$	$-\text{N}-(\text{CH}_2)_5-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-$

خستهی (2)
هاندنیک لهی پولیمارانہی به پولیمارینی خستهسەر

Addition polymerization

ددهینرینه بهرهم

Polymer	Monomer	Repeat unit
Polyethylene	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	$-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$
Polyisobutylene	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2=\text{C}- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ -\text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
Polyacrylonitrile	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{CN} \end{array}$
Poly vinyl chloride	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
Polystyrene	$\text{CH}_2=\text{CH}-\phi$	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \phi \end{array}$
Poly methyl-methacrylate	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2=\text{C}- \\ \\ \text{CO}_2\text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ -\text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{CO}_2\text{CH}_3 \end{array}$
Poly vinyl acetate	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH} \\ \\ \text{OCOCH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2-\text{CH}- \\ \\ \text{OCOCH}_3 \end{array}$
Polyvinylidene-chloride	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_2=\text{C}- \\ \\ \text{Cl} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ -\text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
Polytetraflouro-ethylene	$\begin{array}{c} \text{F} \ \text{F} \\ \ \\ \text{C}=\text{C} \\ \ \\ \text{F} \ \text{F} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{F} \ \text{F} \\ \ \\ -\text{C}-\text{C}- \\ \ \\ \text{F} \ \text{F} \end{array}$
Polyisoprene (Natural rubber)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{CH}_2 \ \text{CH}_2- \\ \ \\ \text{C}-\text{CH}=\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$

خسته‌ی (3)
 همدندک لیس پولیمیراته‌ی به پولیمیراتی خستاندن
 Condensation polymerization
 ده‌میزینه بهر هم

Polymer	Characteristic linkage	Polymerization reaction
Polyamide	-NH-CO-	$\text{N}_2\text{H-R-NH}_2 + \text{HO}_2\text{C-R}'\text{-CO}_2\text{H} \longrightarrow \text{H}-(\text{NH-R-NHCO-R}'\text{-CO})_n\text{-OH} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{N}_2\text{H-R-NH}_2 + \text{ClCO-R}'\text{-COCl} \longrightarrow \text{H}-(\text{NH-R-NHCO-R}'\text{-CO})_n\text{-Cl} + \text{HCl}$ $\text{N}_2\text{H-R-CO}_2\text{H} \longrightarrow \text{H}-(\text{NH-R-CO})_n\text{-OH} + \text{H}_2\text{O}$
Protein, Wool, Silk	-NH-CO-	<p>Naturally occurring polyamide polymer; degradable to mixtures of different amino acids</p> $\text{H}-(\text{NH-R-NHCO-R}'\text{-CO})_n\text{-OH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{N}_2\text{H-R-NH}_2 + \text{HO}_2\text{C-R}'\text{-CO}_2\text{H}$
Polyester	-CO-O-	$\text{HO-R-OH} + \text{HO}_2\text{C-R}'\text{-CO}_2\text{H} \longrightarrow \text{H}-(\text{O-R-OCO-R}'\text{-CO})_n\text{-OH} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{HO-R-OH} + \text{R}''\text{O}_2\text{C-R}'\text{-CO}_2\text{R}'' \longrightarrow \text{H}-(\text{O-R-OCO-R}'\text{-CO})_n\text{-OH} + \text{R}''\text{-OH}$ $\text{HO-R-CO}_2\text{H} \longrightarrow \text{H}-(\text{O-R-CO})_n\text{-OH} + \text{H}_2\text{O}$
Polyurethane	-CO-O-NH-	$\text{HO-R-OH} + \text{OCN-R}'\text{-NCO} \longrightarrow \text{H}-(\text{O-R-NH-OCO-NH-R}'\text{-CO})_n\text{-OH}$
Poly silicone	-Si-O-	$\text{Cl-SiR}_2\text{-Cl} \xrightarrow[\text{-HCl}]{\text{H}_2\text{O}} \text{HO-SiR}_2\text{-OH} \longrightarrow \text{H}-(\text{O-SiR}_2\text{-O})_n\text{-OH} + \text{H}_2\text{O}$
Polysulfide	-S _m -	$\text{N}_2\text{S}_m + \text{Cl-R-Cl} \longrightarrow (\text{S}_m\text{-R})_n + 2\text{NaCl}$
Polyacetal	-O-CH-O- R	$\text{R-CHO} + \text{HO-R}'\text{-OH} \longrightarrow (\text{O-R}'\text{-O-CHOR})_n + \text{H}_2\text{O}$
Phenol formaldehyde	-Ar-CH ₂ -	$\text{OH} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} + \text{CH}_2\text{O} \longrightarrow \left(\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \end{array} \right)_n + \text{H}_2\text{O}$

REFERENCES

1. Pittman, C. U., Jr., C.E.Carraher, Jr. and J. R. Reynolds, "Organometallic polymers" Wiley – Interscience, New York . 1979.
2. Nair, R. and D. J. Franxis, "Polymer", 1983.
3. H. Stephen Stoker, "Organic and Biological Chemistry". Cengage Learning. 2012.
4. Paul J. Flory, "Principles of Polymer Chemistry". Cornell University Press, 1953.
5. Nic, M.; Jirat, J.; Kosata, B., "Condensation Reaction". IUPAC Compendium of Chemical Terminology. eds. 2006.
6. Clayden, J., Greeves, N. et al. "Organic chemistry" Oxford, 2000.
7. G.F.D`alelio, " Fundamental priciples of polymerization", Wiley, 1952.
8. George Odian, " Priciples of polymerization", 4th. Edd. John wiley & sons, 2004.
9. Ogata, N., " Synthetic of Condensation polymers", Wiley, New York, 1973.
10. Dunn, D. J, " The cationic polymerization of vinyl monomers" London, 1979.
11. Bywater, S, " Anionic Polymerization", Wiley- Interscience, New York, 1985.
12. Huyscr, E. S., "Free radical chain reactions", Wiley, New York, 1970.
13. Ray Hoff, Robert T. Mathers, "Handbook of Transition Metal Polymerization Catalysts", Eds John Wiley & Sons, 2010

PERIODIC JOURNALS

8. H. Carothers (1929). Journal of American Chemical Society **51** (8): 2548. doi:10.1021/ja01383a041.
9. Stockmayer, Waters(1952). "Molecular distribution in condensation polymers".Journal of polymer science**IX** (1):69–71.Bibcode1952JPoSc.969S. doi:10.1002/pol.1952.120090106.
10. Carothers, Wallace, (1936). "Polymers and polyfunctionality". Transaction of the Faraday Society **32**: 39–49. doi:10.1039/TF9363200039.

1. الدكتور ذنون محمد بيریادی، الدكتور گورگیس عبد آل آدم، "کیمیاء الجزیئات الكبيرة المحدث" مطبعة جامعة الموصل، 1989.
2. الدكتور ذنون محمد بيریادی "کیمیاء الجزیئات الكبيرة العملی"، مطبعة جامعة الموصل، 1985.

بەندى چوار (-4-Chapter)

پۆلاندنى پۆلىمەرەكان Classification of Polymers

1. سەرھاتا

خىسر پۆلاندنى پۆلىمەرەكان، چىند راوبۇچوونىكى بىرەى پىپۇران و كۆرى زانستان ھەن كە ھەر بىرە و بە راوبۇچوونى چ بە تىنيا و چ بە كۆ لىسر بناخىمىكى زانستانە راقە و شىرۇقەى خۇيان بۇ كر دووہ و پۆلاندنىان خىستوتە روو. بەلام بىشئوہىمكى گىشتى دىكرىت بىم چىشئە بىپۆلىنرىن:-

2. پۆلاندنى بناخىنراو لەسەر سەرچاوەكان

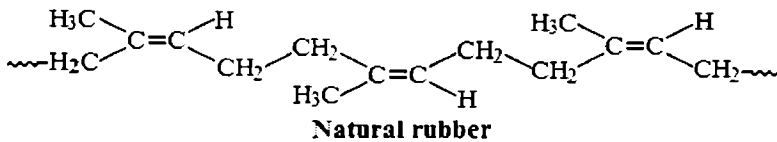
Classification based on Sources

1. 2. پۆلىمەرە سىروشتىيەكان Natural polymers

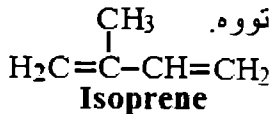
نمو پۆلىمەرە دىكرىتەوہ كە لە زىندەمورانى رووہك و گىنانلىمىراندە دىترانەتەوہ، وەك پىرۇتىنەكان، سىللىولوز، سىروشتە لاسىك، نىشاستە، ترشە ناووكىيەكان (DNA, RNA)، خۇرى، ناورىشم و جموىيەكان Resins، پىموو... ھتە. بۇ نمونە، سىروشتە لاسىك كە رەوشتى جىبرىتى ھىيە، زاراوہى نىلاستومەر Elastomer ىشى ھەلگىرتوہ. شىلمەكى Rubber latex (%35 لاسىكە) لە ناودا دەبىتە گىراومىكى ملین Colloidal.

سىروشتە لاسىك... كە پۆلىمىرىكى ھىلىن Linear polymer، بە نازوپرىن ناودىبرىت، بىم ناوانىش ناسراوہ:- 2-methyl-1,3-butadiene

Cis-1,4-polyisoprene



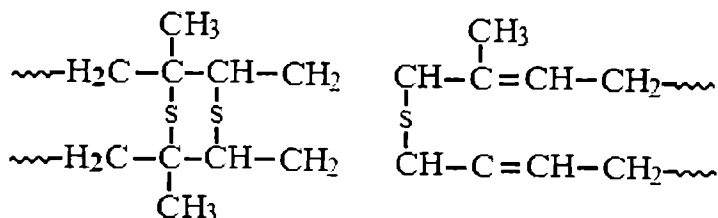
گەردى سىز- پۆلىنايزوپرىن Cis-polyisoprene كە لە چىند زنجىرەمىك پىكھاتوہ، بە ھىزىكى لاوازى وەك فان دەر وائىس Van der waals بە پىكھاتەمىكى پىچراو Coiled structure خۇى گرتوہ. CH_3



نەم رەوشئەى واىلىكر دووہ كە بە ناسانى بىكشىت و سىروشتى جىبرىتى وەربىگىرت

لەم رەوشتەنى دىكەى لاسىكى سىروشتى ھىمىتى، بە گەرمى (>335 K) نەرم دەبىت و لە پەلگەرمى نەزدا شىقار دەبىت. بەلام بە پىرۇسى قۇلكانىن، بە رىزەى

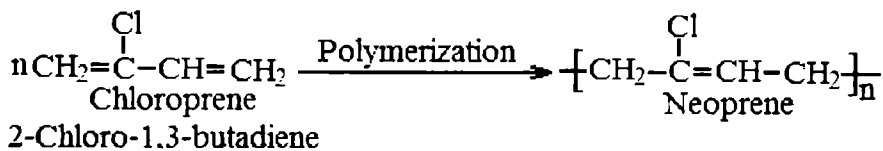
5% گوگردی تیکریت بوندیکی لینکالوز لمتیوان زنجیر مکانیدا پیکدینیت و وا له لاستیکهکه دمکات که زور لمبارنیت بو پینداویستی پیشمسازی.



2.2. پۆلیمدری نیمچه نهفرینراوهکان Semi-synthetic polymers
 نمو پۆلیمدرانه دهگریتموه که لیرشتهی پۆلیمدره سروشتییکانن، و مک سنیللیولوز
 نهمسیتات(رایون)، سنیللیولوز نیترات... هتد.

2.3. پۆلیمدره نهفرینراوهکان Synthetic Polymers
 نمو پۆلیمدرانه دهگریتموه که له نهمونگه و تاقیگمکاندا دهنافرینرین، که له نهمجامی
 کارلینکردنی کیمیای و بارودوخیکی تایمیتیدا دینهمرهمم. لهوانمیش: و مک
 پلاستیکی پۆلیتین Polythene، ریشالی و مک نایلون / 6,6، لاستیکی نهمفرینراوی
 ناسراو به گوگردکراو (Buna-S).

نهم پۆلیمدره بریتیه له همر لاستیکیک که قۆلکینراوینیت Vulcanisable، دوو
 نهموندهی دریزی خوی بمرکشه، فشاری لسمر نهمینیت دمچیتموه دۆخی جارانی.
 نهم جۆره لاستیکانه دهشتیت بینه لیرشتهی خۆپۆلیمدرمکانی 1,3-butadiene
 derivatives یان لیرشتهی کۆپۆلیمدرمکانی 1,3-butadiene derivatives یاخود
 لیرشتمکانی لمگمل ناتیره مۆنومرنیکی Unsaturated monomer دیکه.
 نموونمیش بو نهم جۆره پۆلیمدرانه، نیوپرین Neoprene یاخود پۆلی کلوروپرین
 Chloroprene که به پۆلیمدرینی رههارمگ و بمرهمدههینرین، و مک لهم
 هاوکیشمدا:.



لهو رهوشتانهی نهم پۆلیمدرانه ههمیتی، بمرلمستیکی زور باشی همیه بو رونه
 روومکی و مادمنی Mineral یمکان.

4. پۇلاندنى بناختىراو لەسەر چەشنى پۇلىمىرىن

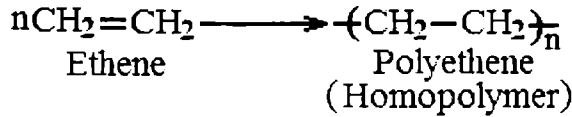
Classification based on mode of Polymerization

4. 1a. پۇلىمىرە خستەسەرەكان Addition polymers

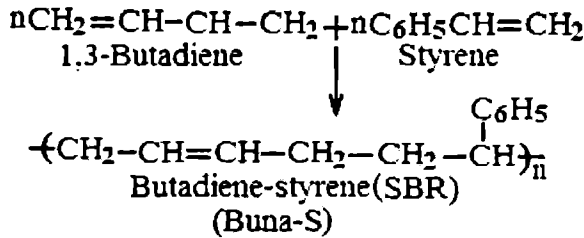
نەو پۇلىمىرەنە دەگرىتەوہ کہ بە راستەوخۇ رەپاتبەونەوہى نەو مۇنۆمىرەنەى کہ جووتبۇند يان سى بۇندىيان تىدايە بەبى لىکر دنەوہى گەردى لایەر ھەم

By-product molecule. بۇ نەوہ، پۇلى نەشئىن Polyethene لە نەشئىن Ethene، پۇلى پىرۇپىن Polypropene لە پىرۇپىن Propene.

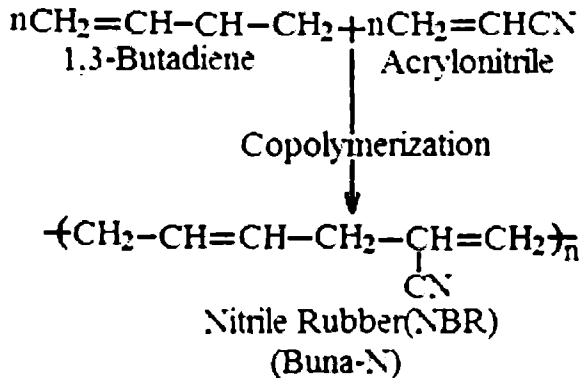
نەم جۇرە بەر ھەممەش پىندەوترىت خۇپۇلىمىر Homopolymer.



دەشکرىت ھەر بەم پىرۇسەى خستەسەرە لە دوو مۇنۆمىرى جىاوازىش وەبەر ھەم بەئىنرئىن. بۇ نەوہ کارلىکردنى ستايرىن Styrene لەمگەل بىوتادايىن 1,3-Butadiene بۇ بەر مەھنەنى كۇپۇلىمىرى بىوتادايىن - ستايرىن کہ ناسراو بە Buna-S لە مەيدانى بازارگانىدا.

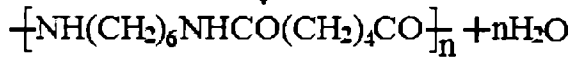
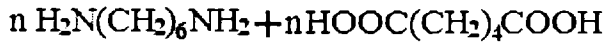


ياخود وەبەر ھەممەھنەنى كۇپۇلىمىرى نائىرۇبىوتائىل لاسىك کہ بە Buna-N ناسراو لە مەيدانى بازارگانىدا. نەویش بە کارلىکردنى نەكرىلۇنىترىل Acrylonitrile لەمگەل بىوتادايىن 1,3-Butadiene.



4. 2a. پۆلیمەرە خەستاندنەکان Condensation polymers

خو پۆلیمەرە بە کارلئیکی رەپاتبونومووی خەستاندن پینکدیت نەویش لە نیوان مۆنومەری بای(دوو)- پینکار Bi-Functional monomer ی جیاوازیان مۆنومەری ترای(سێ)- پینکار Tri-Functional monomer ی جیاوازیان، لە خجامی نەو کارلئیکردنەدا برئیکی کەم لە گەردەمکانی ناو، نەلکحول یاخود ھینرۆجین کلتورید... ھتد دینە دەرەو. نەوونەیش بۆ نەم جۆرە پۆلیمەرە:- تیریلین Terylene (داکرون Dacron)، نایلون-6، نایلون/6-6.



Nylon 6,6

بەلام کیمیازانان کارۆتەرس Carothers، مارک Mark و فلوری Flory لاسەر بناخە میکانیزمی پۆلیمەرین Mechanism of polymerization کە پینشیدەوتریت پۆلیمەرینی پینگیانن Growth Polymerization پۆلیمەرینیان بۆ دوو بەش پۆلاندووہ:-

4.1b. پۆلیمەرینی خەستەسەر یاخود پۆلیمەرینی زنجیرە - پینگیانن

Addition polymerization or Chain-growth polymerization

لەم جۆر پۆلیمەرینەدا، گەردەمکانی مۆنومەرە ویکچوونمکان یاخود جیاوازمەکان دەچنە سەریەک و شیوہی پۆلیمەر پینکدینن.

نەو مۆنومەرانیەش کە بەکار دەھینرین لە پینکە ناتیرەکان، وەک نەلکین Alkene، نەلکادایینمکان Alkadienes و لئیرشتەکانیان Derivatives.

بەم پروسە پۆلیمەرینە درئیزی زنجیرە زۆردەبیت دەکریت نەم پروسە پۆلیمەرینە بە رینگە رەھا رەگی Free radical، یاخود بە نایونمکانی وەک کاربانیونمکان Carbanions، یاخود کاربۆکەتایون Cabocations / یش بەرئو بەجیت: Polythene, Polytetrafluoroethene(Teflon), Polyacrylonitrile.

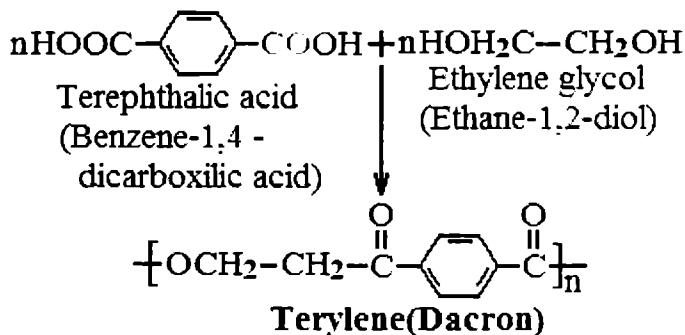
4.2b. پۆلیمەرینی خەستاندن یاخود پۆلیمەرینی ھەنگاو- پینگیانن

Condensation polymerization (Step-growth polymerization)

لەم جۆر پۆلیمەرینەدا، رەپاتە کارلئیکردنی خەستاندنە روودەدات لەنیوان مۆنومەرە بای- پینکارمکاندا Bi-functional monomers (واتە دوو گروپی پینکاری ھەلگرتبیت).

لە پروسە بەرھەمی نەم کارلئیکردنە پۆلیمەرینەدا چەند گەردئیکی کەم لە ناو یاخود نەلکحول لاومکیانە جیا دەبیتوہ لەم کارلئیکردنەدا، لە بەرھەمی ھەر ھەنگاویکدا مۆنومەری بای- پینکار Bi-Functional دیسان دیتوہ، نیتر بەم چەشنە

كارلئكر دنمكه بمر دموام دهيتت. له همر همنگاوينكيشدا جورى جيا و سمر بمخو ليمكتر دهنتمبر همم. نم پرؤسميميش پنيدهوترنت پؤليمرينى همنگاؤ- پينگميانندن. نمونميش بو نم پؤليمرانه:- پؤلى نهمايدمگان Polyamides، پؤلى ئيستمرمگان Polyesters و مك پينكهئنانى پؤليمرى تيريلين Terylene كه به كارلئكر دنى نمثيلين گلايكوئل لمگئل ترشى تيرمفئاليك ديتدسر همم.



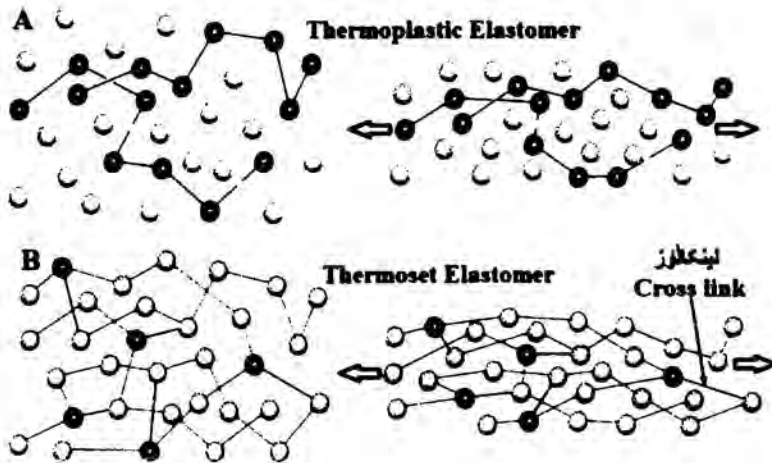
5. پؤلاندنى بناخينراو لهسمر هيزى نيوگمردهكان

Classification based on Intermolecular Forces

له زؤر له كارپنكر دنه پؤليمرمكاندا و له چمندين بوارى جياوازدا دهبنيرين، نمانه پميومندن به تايبتمنديه ميكانيكيهكانيموه و مك هيزى توندوتولى Tensile strength، جبريتى Elasticity... هتد بنگومان نم هيزى نيوگمردانه Intermolecular forces لمگئل بوونى بؤندى فان دمر و آلس Van der waals و هايديروجين بؤند دمتوانن رموشت و تايبتمنديتى نمو جوره پؤليمرانه ديار بيكمن. همر نم هيزانميش دهنههوى نموهى زنجيرمگان پينكومبيهمسترين. همر له رؤشنايى نم بارودوخه تايبتهتيمياندهيشدا، دمكرت نم پؤليمرانه لهسمر بناخه برى هيزمنيوگمردمگان بو چوار لاگروپ Sub-group بپولينرين، نموانيش:-

5. a. نيلاستومرهكان Elastomers

نم پؤليمرانه لاستيكن، رفقن و رموشتى جبريتى Elasticity يان تيدايه. لمم پؤليمره نيلاستوممرانمدا، زنجيرمكاني به لاوازترين هيزى نيوگمردمگان پينكوه بمستراون. نم لاواز بيهيش وا له بمر هممه پؤليمرمكه دمكات به ناسانى دريژ بنيت. به لام بوونى بريكى كم له لينكالوز Crosslink له نيوان زنجيرمكاندا، نمويش به قؤلكانكر دنى لاستيكمكه كه وا له پؤليمرمكه دمكات سروشتى كشيئى هملگرىت، واته بتوانرنت رابكيشرنت و بيشگمريتوه دؤخى سروشتى خوى. و مك سروشته لاستيک، Buna-S, Buna-N, Neoprene.



5.b. ریشالمكان Fibers

نم ریشالانه پۆلیمرنیکی رفقن و هیزی توندوتولی وبه همواربوویان Modulus
بمرزه (واته دمکرنیت بهینی پیویست

هموار بکرنین و بۆ پینداویستییمکانی رۆژانه

چمئدین بمرهممی پی بسازینرین). بمرکرن Stable له

پلهی گهرمی بمرزدا. لهباری سروشتیدا جیریتیبیان

باشه. له زور پینکمه ئهندامییمکان و ترشه بههیز و

تفته ساردمکاندا ناتوینموه. نهمانه به هیزی نیوگهردمکانی

و مگ هایدروجین بوند H-bond و dipole-dipole خویان گرتوه که پتموبیان

داوته شنبوهی پۆلیمرمکه. نم پتموبییمیان رۆلیکی زور گرنگ دمگیریت له

پیشمسازیبیمکاندا. لهو نموونامیش: پۆلیمرمکانی پۆلی نهمایدمکان (Nylon6,6)،

پۆلینیسترمکان (Terylenc).



5.c. گهرمۆپلاستییمکان Thermoplastics

نم پۆلیممرانه بریتین له هئالبینه زنجیریمیکی سووکه گهردی دریزی لقدار، به

گهرمی نهرمدببن و به ساردکردنموه رهمقدهبنموه. هیزمونیوگهردمکانی نم جوهره

پۆلیممرانه نیومندیکی راکیشانه لهنیوان نیلاستوممرمکان و ریشالمکاندا. لهو

گهرمۆپلاستیانمیش که له بواری پیشمسازیدا باون:-

پۆلیئین Polythene،

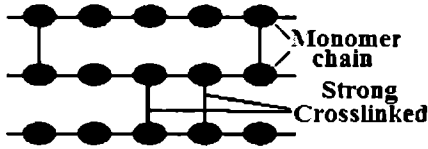
پۆلیستایرین Polystyrene، تملون، نایلون،

پۆلی ڤینایلیمکان Polyvinyls... هتد.



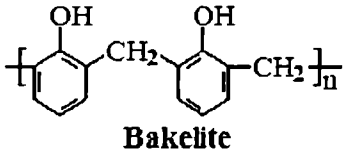
5. d. پۆلیمیره گهرمۆخۆگرمان Thermosetting polymers

نعم پۆلیمیرانه بریتین له زنجیرهیمکی لینکالۆز یاخود قورسه گهردی لقدار که به گهرکردن لینکالۆز Cross linking ییمکی فراوانی بهسمر دا دیت، واته دمکریت له پلهی گهرمی بهرزدا (له نزیک پلهگهرمی 200°C) بسازین. نهمانه له پۆلیمیره گهرمۆپلاستیگمان بههیزترین. بهلام نهمگر شل بکرینموه، شیومهمیان دمگوریت و نیتر ناگهرینموه دۆخی سروشتیان.



لهو نمونانهمیش:- پۆلیمیری بهکیلایت Bakelite، پۆلی نیتستر، پۆلی سیلوکسانهمان Polysiloxanes، جمویهمکانی یوریا- فۆرمهلهههاید

Urea- formaldehyde resins



REFERENCES

1. "Market Study: Polyethylene – HDPE". Ceresana Research. May 2012. .
2. ^{a b c} Kenneth S. Whiteley, T. Geoffrey Heggs, Hartmut Koch, Ralph L. Mawer, Wolfgang Immel, "Polyolefins" in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry 2005, Wiley-VCH, Weinheim.
3. Hoff, Ray; Mathers, Robert T. ". Handbook of Transition Metal Polymerization Catalysts ", 2010, John Wiley & Sons.
4. ^{a b} A Guide to IUPAC Nomenclature of Organic Compounds (Recommendations 1993) IUPAC, Commission on Nomenclature of Organic Chemistry, 1993, Blackwell Scientific Publications.. The difference in names between the two systems is due to the opening up of the monomer's double bond upon polymerization.
5. ^{a b} Kahovec, J.; Fox, R.B.; Hatada, K. "Nomenclature of regular single-strand organic polymers", IUPAC Recommendations 2002.
6. IUPAC Provisional Recommendations on the Nomenclature of Organic Chemistry by H. A. Favre and W. H. Powell, circa 2005.
7. Piringer, Otto G.; Baner, Albert Lawrence."Plastic packaging: interactions with food and pharmaceuticals (2nd ed.)". Wiley-VCH. (2008).
8. Plastics Design Library (1997). Handbook of Plastics Joining: A Practical Guide (Illustrated ed.). William Andrew.

بەندى پىنج (Chapter -5)

پۆلىمەرىنى ئېلىقە كىردىنەو

Ring- Opening polymerization

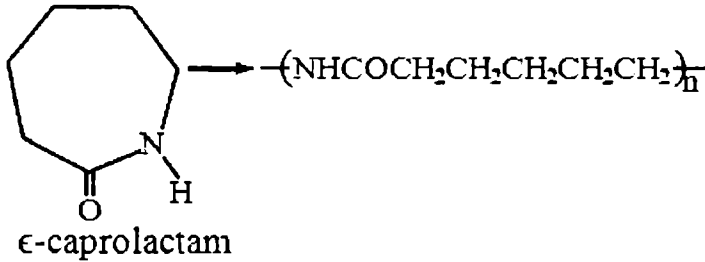
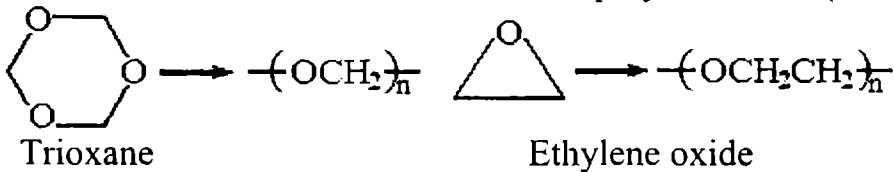
1. سەرەتا

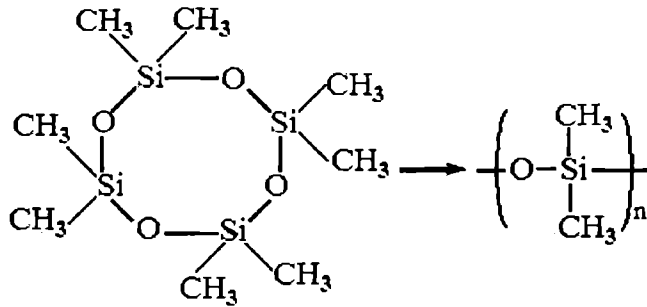
لە كىمىيە پۆلىمەردا... لىمۇ جۆرە پۆلىمەرانەى رۆلىكى گىرنگ و بازىرگانىيەنە دىمگىرەت، پۆلىمەرىنى ئېلىقە كىردىنەو يە كە شىو يەمكە لە پۆلىمەرىنى زىنجىرە- پىگمىاندن. لە ھىنگاوى كۆتايى Terminal end پىرۆسى كىرلىك كىردىنەمكەدا پۆلىمەر كە وەك سىنتەرىكى كىرلىكەر Reactive center دىمەدە كىوئىت. پاشان مۆنۆمەرە بازىمىمكەن بە رىي پەرىپىدائى ئايۇنىيەو Ionic propagation دىمكىن بە يەمكەرىيەو بۇ پىكەپىنەنى زىنجىرە پۆلىمەرىكى زىل. ھىندىك جۆر لەم پۆلىمەرانە بە دىناومەرەكان ھاوكارىيان پىدەم كىرەت تاكو كىشى گەردىيان زۆرتر و بەرزتر بىكرىن.

لىمۇ پۆلىمەرە نىمۇنىيەنەى كە بىم رىگەيە دەھىنرىنە بەر ھىم نىمانەن:-

گىرۇپى بازىنە نىئەمەكان Cyclic ethers، نىسىتالەمەكان Acetals، نىمىدەمەكان Amides(Lactams)، نىسىتەمەكان Esters(Lactones)، سىلوكسانەمەكان Siloxanes.

سەربارى پۆلىمەرىنى زىنجىرە و ھىنگاوى، چەشنىكى دىكەى پۆلىمەرىنى گىرنگ ھىيە بىناوى پۆلىمەرىنى ئېلىقە كىردىنەو Ring-opening polymerization(ROP) كە لە مۆنۆمەرە بازىمىمەكانەو نامادەم كىرەت،





Octamethylcyclotetrasiloxane

نامادمکردنی نهم جوره پۆلیمیرانه به پرۆسەى پۆلیمیرینی خستمتسمر Addition polymerization به کردنموهى نەلقەى تايبەتى بمریوهدمچیت، له کوتایى پرۆسەمکەشدا هیچ بهرهمى لاوهكى لیناکهونیتوه. له لایهكى دیکه سمرنجدراوه که هەندیک له جوره پۆلیمیرانه به پرۆسەى پۆلیمیرینی خستاندن بمریوهدمچیت، نمویش لهبەرئموهى که نیولینکه گروپ Inter linkage group تايبەت له نیوان مۆنۆمەر مکاندا هەیه.

2. سوودی پۆلیمیرینی نەلقەکردنوه

پۆلیمیرینی نەلقەکردنوه، سوودیکى باشى به بازارگانى بمخشیوه ، نمویش که چەندین پۆلیمیری پێهینراوته بهرهم. هۆى نمو باشییهیشى دمگرتیموه بۆ سى فاکتەرى سمرمکی:-

یهکهم/ شیوهى نەلقەى مۆنۆمەر مکه به جۆریکه که به ناسانى دمگرتیموه. دووهم/ ماددهى یاریدەر یاخود بلین دناور Catalyst به ناسانى نەلقەکه دمکاتوه. سێیهم/ شیوهندازى نەلقەکه کاریگەرى گهورهى هیه لهسەر پرۆسەى پۆلیمیرینمکه. بۆنمونه، نمو نەلقەهه که شیوهندازى سیگنۆنایان هەلگرتوه له هەموو مۆنۆمەر مکانى دیکه توانای پۆلیمیرینکردنیا زۆرتره. به دوایدا شیوهندازى نەلقەى چوار گۆنایى دیت. سمیر لهوهدایه له نەلقەى پینجگونا و شەشمگونا و تەنانەت حموتگۆنایش نارمزوى خۆکردنموهیا نییه. بهلام نمو شیوهندازه نەلقەییانهى هەشتگونا تاكو یانزمگونا یاان هیه، هەمیشه نارمزوى خۆکردنموهیا هیه.

هەندیک جار له پیکمە سیگنۆناکاندا بارى تايبەت له شیوهندازیدا دیتە پێشوه. نمو باره تايبەتەیش دمگرتیموه بۆ چۆنیتی نمو گۆشانهى که له کاربۆنمکانیدا دروستدەبن. نهم شیوهندازییهى وا له پیکمەکهى دمکات که وزمیکى زۆر له نیوان کاربۆنمکانیدا پمیدابکات و هەر وا به ناسانى نەلقەکه نمگرتیموه.

بىگومان ھۆى ئىمۇ ئاناسايىمىش كە پىشتىر نامازھى پىدىرا دەمگىرىتتەمۇ بۇ چۆنىنتى ئىمۇ پىلمگۆشمىھى كە لىنىوان كاربۇنەكاندا دروستدەبىت. ئىمگىر پىلمگۆشمى كاربۇنى نە 105,5° كىمىترىبوو، شپىزىھى و ئانارامى لەسەر ئىمۇ جىنى كاربۇنە پىمىدادەبىت. ئىم شىوئىھى و لەو كاربۇنە دەكات كە نارمىزووى كارلىكىردن پىمىدابكات بۇ لابردنى ئىمۇ ئانارامىھى.

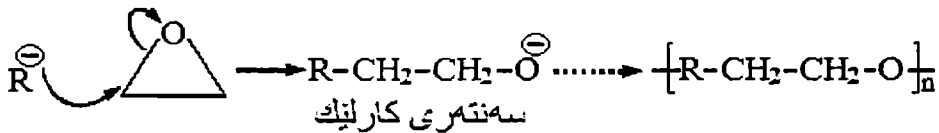
ئىمگىر بۇ ئىمۇنە مۆنۆمىرى نۆربۆرىنن Norbornene و مەربگىرىن، دەردەمكۆىت كە لەبەر قىمۇارە بچووكى ئىلمقەكانى، گۆشارى گىرمۇ وزە Thermal energy لەسەر ھەر مۆلىكى دەگاتە 20 كىلوكالىورى.

3. مىكانىزمى پۆلىمەرىن بە نەلقەكردنەو

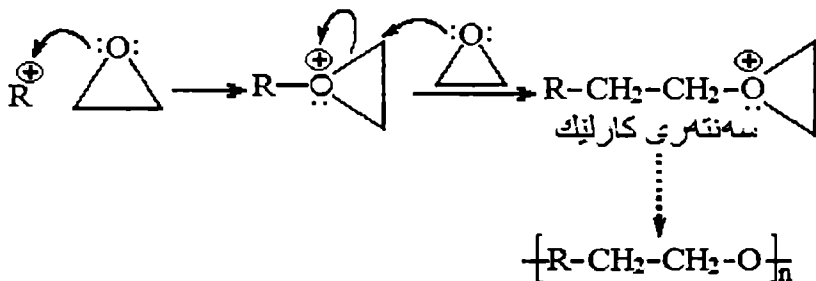
Mechanism of polymerization by ring-opening

لەو فاكىترە گىرىگانەى رۆلى ئاسانكارى دەمگىرىت لە پىرۆسى پۆلىمەرىندا بىكارھىناتى دناومەكانە. لىزەدا دەشىت دەسپىكىرەكە پىكىملىكى نايۇنى ياخود ناناىۇنى بىت.

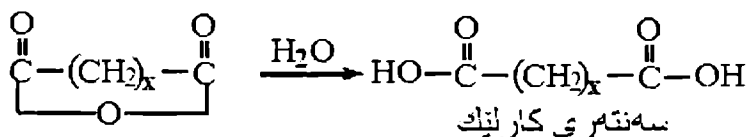
ئىممانىش، چىمد ئىمۇنەمىكى دەسپىكارن كە لەبارن بۇ پۆلىمەرىنى ئىلمقىھى: OR^- ، H_2O ، Na ، BF_3 ، H^+ ، OH^- ، ئىمگىر سىنتەرى كارلىك Reactive center كاربانىون Carbanion بىت، كارلىكىردنەكە پىدەمۆترىت پۆلىمەرىنى ئىناىۇنى ئىلمقە. كىردنەمۇ Anionic ring-opening polymerization. وىك لە ئىمۇنەى ئىمىلىن ئۆكسىد/دا:-



ئىمگىر سىنتەرى كارلىك Reactive center لە زىجىرەى پەرىپىنداندا كاربۆكىماتىون Carbocation بىت، كارلىكىردنەكە پىدەمۆترىت پۆلىمەرىنى كىماتىونە ئىلمقە. كىردنەمۇ Cationic ring-opening polymerization. ھەر وىك لە ئىمۇنەى ئىمىلىن ئۆكسىد/دا:-



دەشتوانریت ناو بىكاربەھنریت بۇ كىردنمەھى نەلەمكە، وەك لە نمونەھى نەنھایدرايد/دا:-



بەگىستى، دەشتوانریت بووترىت پولىمىرنى نەلەمكىردنمەھى بەرىگەھى نايونى بە پولىمىرنى قىنايل دەچىت. واتە ھەممو نەو فاكتىرانەھى كار دەمكىنەسەر پولىمىرنى نايونى ھەمىشە لىرەيشدا كار دەمكىن، لەوانەيش:-

❖ فاكتىرى توينەر Solvent

❖ فاكتىرى جۆرى نايونىيار Assistant ion

❖ گەرمى Temperature

ھەروەھا دەشتوانریت بووترىت كە زور بە مىكانىزمى زىجىرىمى و ھەنگاويش دەچىت، چونكە لە سەرمەھى دەسپىكىردندا بە خىستەسەرى مۇنومەر بۇ سەرم سەنتەرى كارلىك جىبەجى دەيىت.

ھەروەھا نەو سى ھەنگاوەھى پولىمىرنەيش دەگىرىتەخۇ كە لە پروسەھى پولىمىرنى زىجىرەدا بەرىئودەچىت.

لىرەدا بۇ زىاتەر روونكىردنمەھى، مىكانىزمى پولىمىرنى چەند مۇنومەرىكى بازىمى دەخەينەر و:-

4. پولىمەرنى بازە نىئەرەكان

Polymerization of cyclic ethers

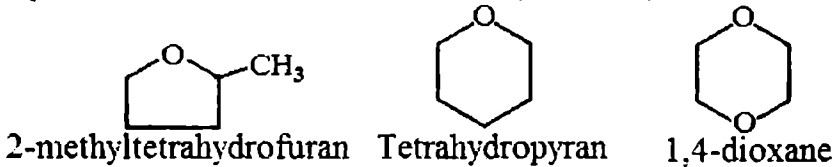
دەشتىت نەم گروپى نىئەرە بازەبىانە چەند ناويك ھەلبەگىرن، وەك ئۆكزاسايكلونەلەكانەكان Oxacycloalkanes. لەو نمونەھى پىكەلانەيش كە نەم ناوہ ھەلبەگىرن ھەندىكىن وەك ئۆكزاسايكلوبىوتان Oxacyclobutane، ئۆكزاسايكلوپىنتان Oxacyclopentane.... وەھەروەھا.

دەشتىت زۆربەھى نىئەرە بازەبىمەكان چەند ناويكى دىكەيش گەلبەگىرن، وەك پەلە نەلەمەكانى 3-, 4-, 5-, and 6-membered rings كە بەرىز بەرىتەن لە ئۆكسىران Oxirane، ئۆكسىتان Oxitane، ئۆكسىلان Oxilane و ئۆكسان Oxane.. وەھەروەھا. ياخود نەئىلەن ئۆكسىد (ئىپۆكسىد) Ethylene oxide (Epoxide)، سىيانومەئىلەن ئۆكسىد Trimethylene oxide، چاروۋاھىدروفيوران Tetrahydryfuran و چاروۋاھىدروپايران Tetrahydrypyran. نەو بۇندى كاربۇن - كاربۇنە كە لە پىكەلە نىئەرەكاندا ھەبە زور بەھىزە، ھەروەھا جوتەبۇندى ئۆكسىجىنەكەيش رۇلى تەنتە لويس Lewis base دەگىرىت. نەويش لەبەر نەوہە كە پولىمىرنى نەلەمكىردنمەھى نىئەرە بازەبىمەكان بەگىشتى تەنبا بە جۆرەكانى كەتايونى پولىمەرىنى دەستىدەمەكات بىجەگە لە ئىپۆكسىدەكان Epoxides، چونكە

نیچۆکسیدەکان بە دەستپێکەکی کەتایۆنی و ئەنایۆنییەکان دەپۆلیمەریزین، ئەویش خەبەر بوونی نمو ئەرک بەرزەیی که له ئەلقە سێ پەلدار 3-Membered ring دا هەیە.

پۆلیمەریی بازە نیئەرە سادەکان (بۆ نموونە ئەوانەیی لێکی تاک ئیئەری/یان Single ether linkage هەبێت) بە گشتی سنووردان بۆ پەلمکانی 3، 4، و 5. واتە نمو نیئەرە بازەییانەیی پەلی سێ و چوار پۆلیمەریی دەگرەنە خۆیان، بەلام له پەلی پێنجدا زۆر سمخە بەتایبەتی نەگەر هاتوو پەلە پێنجییمەکی له جیاتی هایدروژین گروپی جۆراوجۆری بۆسەرەو بێت، نمو گروپانەیی که بازەنەکی بەهێزەکان و نایمەنت بکریتمو. نموونەیی لەباریش بۆ ئەم جۆرە پێکەاتەیی 2-مەئیل چوارۆهایدروئەفۆران.

هەرۆهە پەلی شەشی بە هەمان شێوە جیگیرە و ئەلقەکی ناکریتمو، نموونەیش بۆ ئەمە: چوارۆهایدروپایران و 1,4-دایۆکسان.

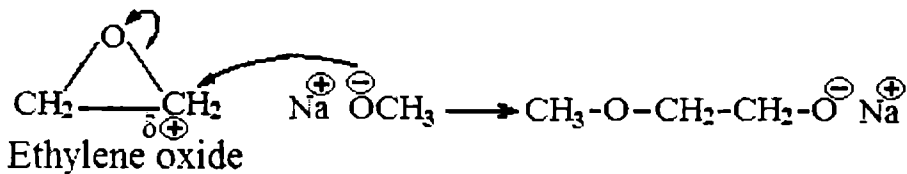


چەند تەکنۆرێگیمەک هەبێت بۆ پۆلیمەریی نیئەرە بازەییەکان، لەوانەیش:ـ

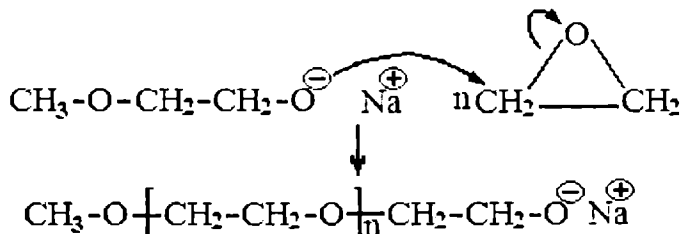
1.4. پۆلیمەریی ئەنایۆنی Anionic polymerization

له بوارى پێشسازیدا... پۆلیمەریی نیئەری بازەیی زۆر گەرنگە. گەرنگترینیشیان پۆلیمەریی ئەنایۆنی ئۆکسید و پرۆپیلین ئۆکسیدە که دەشێت هەردووکیان بە پرۆسە میکانیزمی ئەنایۆنی- پۆلیمەریی ئەنجامبەدەیت، ئەویش بە بەکارهێنانی هایدروکسید یاخود ئەلکۆکساید و ئەک دەسپێکەر Initiator. هەر بۆ دەسپێکردنی پۆلیمەریی ئەنایۆنی، هەندێک جار پێکەلی ئۆرگانۆ کەنزا Organometal یاخود تەفتیکی تەبەیی بەکارهێنرێت. بۆ نموونە پۆلیمەریی ئەنایۆنی ئۆکسید که بەم پرۆسەیی خوارەو بەرئۆدەچێت:ـ

یەكەم:ـ هەنگاوی دەستپێکردن Initiation step



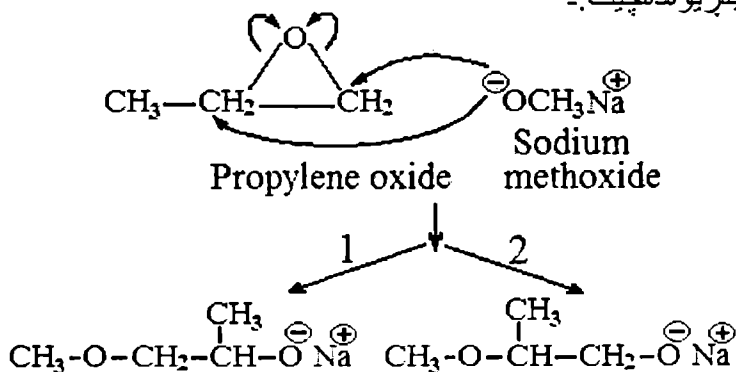
دووم:- ههنگاوی زورکردن Propagation step



سینیهم:- ههنگاوی کوتایی پنهنان Termination step

یاخود سنووردانان To limit، لم ههنگاویدا پرۆسهی کارلیکردنمه بمردهوام دهییت. بهلام دهییت کوتایی پی بهینریت، نمویش به بکارهینانی تونمریکی پرۆتونی Protonic solvent کوتاییپنهنانی پرۆسهی پۆلیمرینمه. دهکریت سنوور بۆ نمو کارلیکره بمردهوامه بهینریت نمویش به پیکملیکی دیکه بئاوی سنوورنما Terminating agent بۆ کوتایی پیکهینانی پرۆسمکه. همر لهبمرنمهمیشه که نئاویون- پۆلیمرینی ئیپۆکسایدمهکان له جوری پۆلیمرینی زیندوو Living polymers دمژمیردریت.

له کاتی پۆلیمرینیشدا ئیپۆکسایدمهکانی که نالیکتورن Unsymmetrical نئمفمه که دوو جینگهوه دهکریتموه، ومک له پۆلیمرینی پرۆپیلین ئۆکسید/دا که میکانیزمهکی بهم شیاوه بمریودمچیت:-



له راستیدا، نئمجامی همر دوو هاوکیشی 1 و 2 ههمان زنجیرهی پۆلیمر دمدن، بهلام رینگهی پۆلیمرینی 2 خیراتر دمروات چونکه دهووبوری کاربونی هیرشکراو لهسمری چۆلتره.

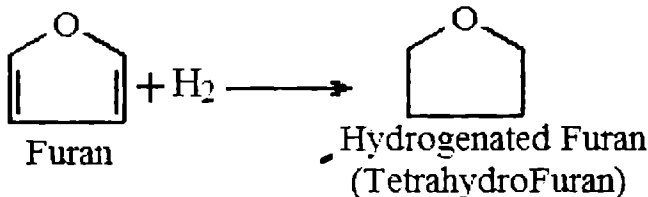
له پۆلیمرینی ئیپۆکسید/دا بههاوکاری سویدیوم میتۆکسید، کیشی پۆلیمری بمرهم بمرهمه زۆردمهکات، بهلام نم رهوشته گشتی نییه، بۆ نمونه که پۆتاسیوم هایدروکسید ومک دهسپزکمر بکاردههینریت له جیاتی سویدیوم میتۆکسید بۆ پۆلیمرینی نئمیلین ئۆکسید کیشی پۆلیمرمه که ناگۆریت. واته لیزمدا یاریدمهی پۆلیمرینمه رۆلکی تایبمت دهکیریت له بمرهمهینانی پۆلیمرمهکدا.

بەھەر بار... كۆش گەردى پۆلىمىرى پۆلى ئەئىلىن ئوكسىد لە 5000 بۇ 10000 زىاتەر نابىت، ئەمەش لەبەر دوو ھۇ. يەككىيان كەم كارىگەرى نەلقەكە ، ئەو پىترىيان روودانى كارلىكى زنجىرە گواستىمۇ

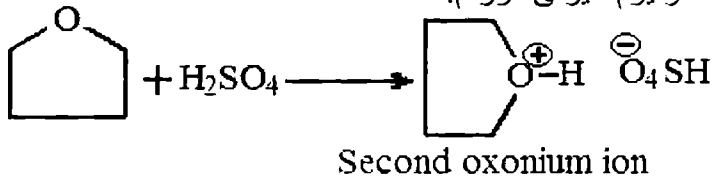
2.4. پۆلىمەرنى كەتايۇنى Cationic polymerization

دەشت پۆلىمەرنى ئىپوكسىدەكان بە پرۇسەى پۆلىمەرنى كەتايۇنى بە نەنجام بەرىت، ئەمەش بە پەيداكردى ئوكسۇنىۇم ئايۇن Oxonium ion ى سىنەمى Tertiary oxonium ion بە بەكار ھىنانى يارىدەرى وەك:-

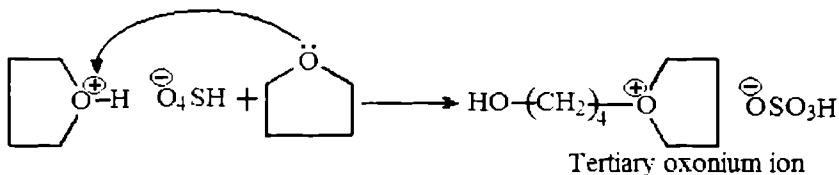
▪ ترشى پروفۇنى Protonic acid، وەك ترشى گۆگردىكى پەمىت ياخود سىانوفلۇرۇ ترشى سركىك Trifluoro acetic acid (CF₃COOH). بۆنمۇنە...رەتكەى يەكەم First stage، نامادەكردى فىورانى ھایدروچىنراو hydrogenated Furan بە كارلىكى فىوران لەگەل ترشىكدا.



رەتكەى دوومە، كارلىكى چوارۇ ھایدرو فىوران لەگەل ترشى گۆگردىكى پەمىت بۇ پىكەھىنانى ئوكسۇنىۇم ئايۇنى دوومە:-

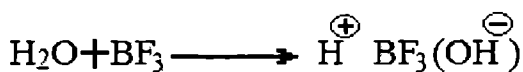


رەتكەى سىنەم، كارلىكى ئوكسۇنىۇم ئايۇنى دوومە لەگەل گەردىكى دىكەى ھایدرو فىوران بۇ پىكەھىنانى ئوكسۇنىۇم ئايۇنى سىنەم:-

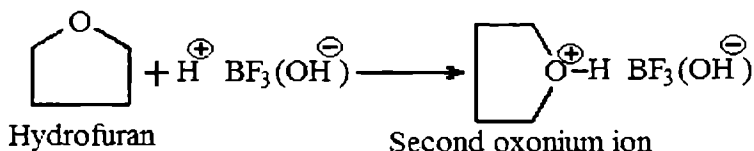


دوا رەتكەى ئەم ھەنگاۋە، پىكەھىنانى ئوكسۇنىۇم ئايۇنى سىنەم و دانانى بە پىكەلىكى دەسپىكار بۇ سەرمەى دەسپىكردى بە پرۇسەى پۆلىمەرنى. لىرەدا ئايۇنى ئايۇن يار Counter ion كاردەكەتە رادەى پۆلىمەرنى. واتە نەگەر ئايۇنى ئايۇنىار دوور بوو لە ئايۇنەكە، پۆلىمەركە بە شىۋەمىكى باشتەر پىكەدەت. بەلام نەگەر ئايۇنىارەكە نەزىكبوو، رى بە پۆلىمەرنەكە نادەت بەردەوام بىت.

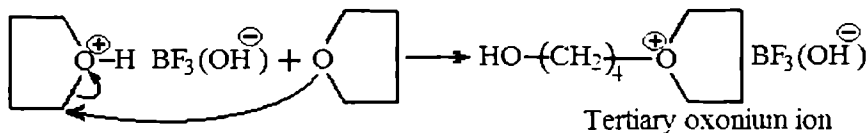
▪ ترشه لويس/مکان Lewis acids، وەك بۆرۆن فلورىد BF_3 ، قەسدىر چوارۆكلورىد $SnCl_4$ بە بوونى كۆدناومرىكى Cocatalyst وەك ناو. بۇ نموونە، لە سمرەتادا ناو لەمگەل بۆرۆن فلورىد/دا كارلىك دەكەن.



رەتكەى دووم، نەم نىكسونىۆم نايۆنە لەمگەل گەردىكى ھايدروفىۆوران/دا كارلىك دەكەن، بۇ پمىداكردى نۆكسونىۆم نايۆنى دووم بە پىنى نەم مىكانىزمە:-



رەتكەى سىيەم، كارلىكى نۆكسونىۆم نايۆنى دووم لەمگەل گەردىكى دىكەى ھايدروفىۆوران بۇ پىكەپىنانى نۆكسونىۆم نايۆنى سىيەم:-



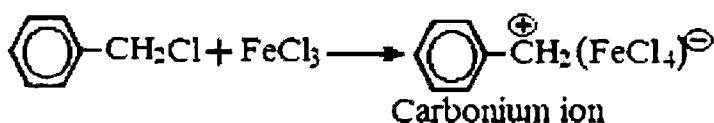
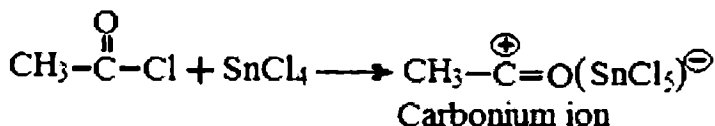
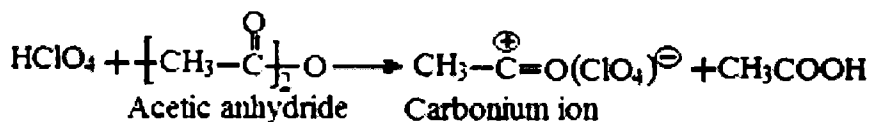
ھەر بەدواى نەم دوا رەتكىمىدا و پمىدابوونى نۆكسونىۆم نايۆنى سىيەم، پروسەى پۆلىمەرىن دەسپىدەكەت و بەردەوام پۆلىمەرى دىتەبەر ھەم.

▪ پىكەلە نەندامۆكانزايەھەكان Organometallic compounds

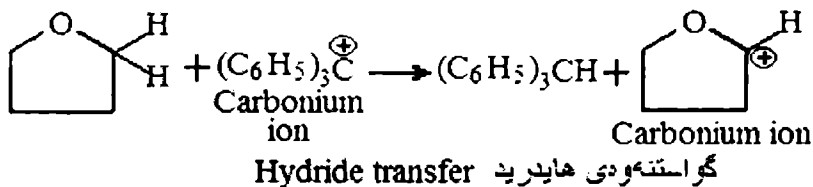
نەم جۆرە پىكەلەنە وەك دناومرىك بەكار دەھىنرىن بۇ پۆلىمەرىنى ئىشەرى بازىيە بە رىگەى مىكانىزمى كەتايۆنى. لەو پىكەلەنەش كە زۆر باون لە بەكار ھىنانىاندا داى ئىئائىل زىنك Diethyl zinc $Zn(C_2H_5)_2$ ، سىانۆئىئائىل نەلمەنىۆم Triethyl aluminum $Al(C_2H_5)_3$. نەم دووانە ھاوکارىيان پىدەكرىت لەمگەل ناو ياخود كحولىك. دەكرىت پروسەى نەم پۆلىمەرىنەش بە رىگەى مىكانىزمى ھەندازىن Coordinating mechanism بەرىو مەچىت.

▪ كاربۆنىۆم نايۆن Carbonium ion

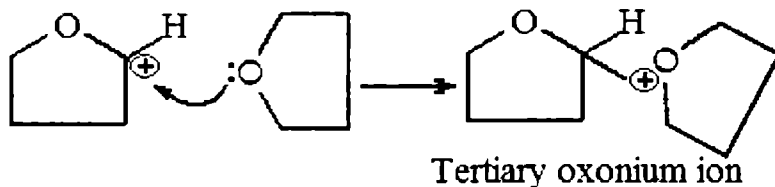
ھەندىك جار كاربۆنىۆم وەك دەسپىكارىك بەكار دەھىنرىت بۇ بەرىو مەردى پروسەى پۆلىمەرىنى ئىشەرى بازىيە. نەم مىكانىزمەش تارادەمىك بە مىكانىزمى ترشه پروسەى پروتونىمەكان Protonic acids دەچىت، تەنبا جىاوازىيەك ھەمىت لەنتوانىاندا نەوہە كە لىرەدا كاربۆنىۆم نايۆن R^+ لەجىاتى پروسەى نايۆن H^+ بەكار دەھىنرىت. بۇ و دەستەپىنانى نەم نايۆنەش وەك پىكەلەنەكى دەستەپىكار، گىراوہى سرىك نەنھايدرىد Acetic anhydride لەمگەل ترشى پىركلورىك $HClO_4$ ھاوکارى پىدەكرىت. مىكانىزمى كارلىكر دەنمەكەش بەم شىوازە بەرىو مەچىت:-



ھەندىك لە زانستگمران لەو برۆايمدان كە كاربۇنيۇم نايۇنە دەستدەكات بە پۇليمەرين دەستپىندەكات، نۇويش بە ھۆى راکىشەنى نايۇنى ھایدريد لە مۇنۆمەر مەكە لەجىياتى خستەسمەر ، و مەك لەم مېکانيزمى خوار مۆدەدا:-



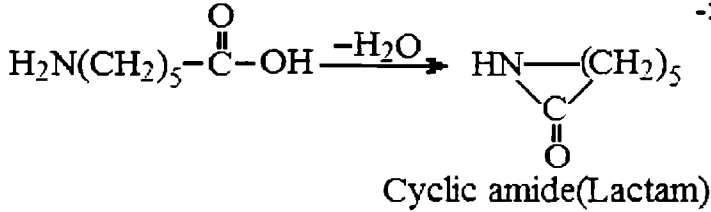
پاشان نايۇنى چوارۆ ھایدروفيوران TetraHydroFuran لەمگەل گەردىكى تری فيوران/دا کارلېك دەمەن بۇ پىكەينانى توكسونيۇم نايۇنى سىنيمم كە مەبەستە بۇ بەرىكردنى پروسەى پۇليمەرينمەكە.



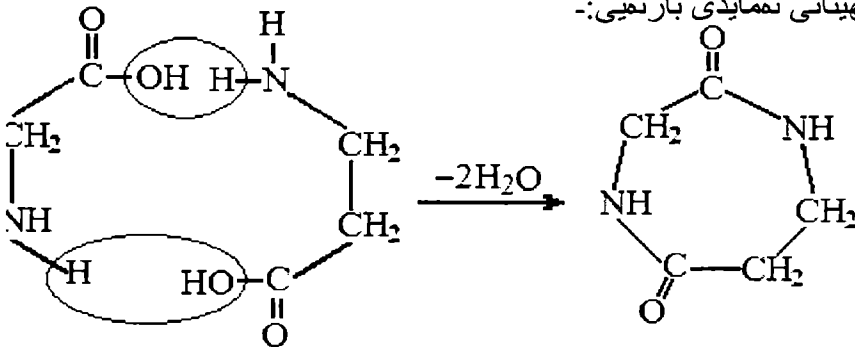
ھەربەدوايدا پروسەى پۇليمەرين بەردەوام دەبىت و بە گواستەودەى زنجير مەكە كۆتايى بە پۇليمەرينمەكە دەھىنرېت (ھەرومكو لە پۇليمەرينى كەتايۇنى/دا كە لەسەرى دوايىن).

3. پۆلیمەریتی باز نەمایدەکان Polymerization of cyclic amides

ئەم پرۆسەى پۆلیمەرىنە بە پىنكەلىكى تەفت و مەك فاكترىكى دناومر بەرئومەچىت، دەشتوانریت ناو ھەر و مەك دناومرەك بەكار بەنریت دەشكریت نامادەكرنى باز نە نەمایدەكان كە پىیاندموتریت لاكتەم، بە راكیشانى گەردىكى ناو لە ترشە نەمىنەكە بەرئومەچىت:-



ياخود بە چركردنى دوو گەردى ترشى نەمىنى و دەرچوونى دوو گەردى ناو بو پىنكەلىنانى نەمایدى باز نەمى:-



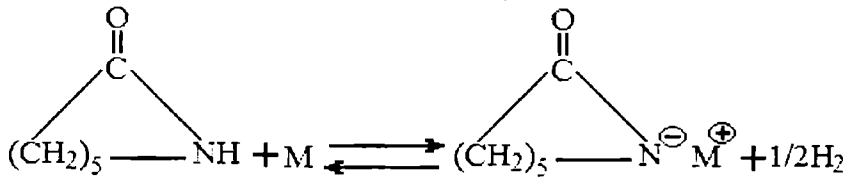
نەمایدى چوار باز نەمى، پىنەدموتریت بىتا- پروپىولاكتەم β -Propiolactam .
 پىنج باز نەمى، پىنەدموتریت گاما- بىوتىرولاكتەم γ -butyrolactam .
 شەش باز نەمى، پىنەدموتریت دىلتا- فالىرولاكتەم δ -Valerolactam

باز نە نەمایدەكان/ىش، بەو تەكنورىگەيانە دەپۆلیمەرىنرین كە بو باز نە نىئەرمەكان جىمەجى دەكرىن، لەوانەمىش:-

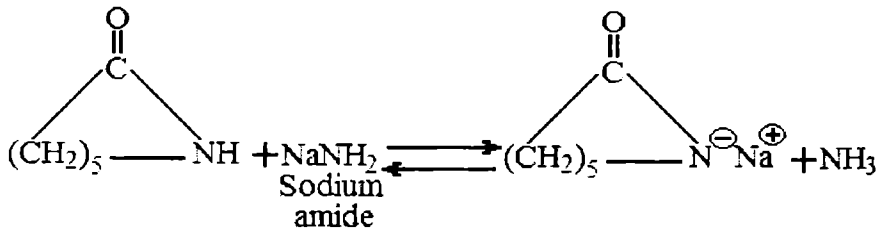
3.1. پۆلیمەرىتى نەناپونى Anionic polymerization

بەكار ھىنانى تەفتىكى بەھىز تاكو بىئە دەسپىكار Initiator پرۆسەكە، كانزا نەلكالىيە Alkali metals كانى و مەك سۆدۇم و پۆتاسىۆم، ياخود كانزا ھایدرىدەكان Metal anhydrides بەكار دەھىنرین بو دەسپىكرن بەو پرۆسەى پۆلیمەرىنە.

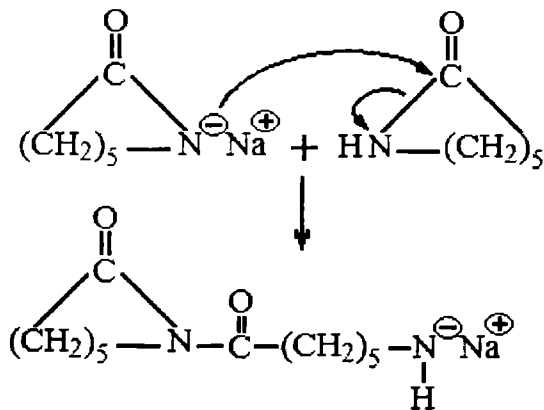
بمگشتی... میکانیزی کارلیکردنمکه بم شتوازه بمریوه دمچیت، بو نمونه نهگمر پۆلیممرینی کاپرولاکتهم و مر بگرین به بمکار هینانی یمکنیک لهو کانزایانه که لم هاو کیشمدا به هیمای M ناماژهی پیدراوه:-



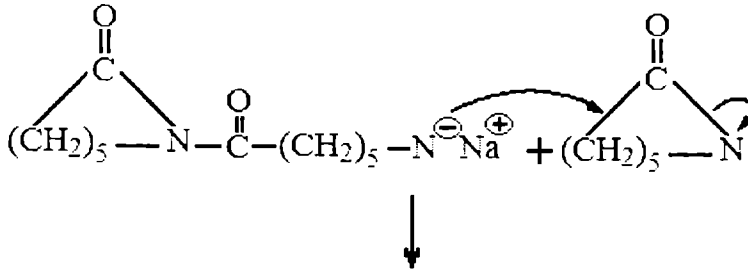
نهگمر کانزا نهمایدمکان، بو نمونه سۆدیوم نهماید بو دمسیکردن بمکار بهینریت، میکانیزی کارلیکردنه بم شتوازه بمریوه دمچیت:-



بو زیاتر پروونکردنموه، تفته لاوازی وهک هایدرۆکسید و نلکۆکسید بو دمسیکار Initiator ی پۆلیممرین ناشیت، چونکه توانای کارلیکردنیان نییه. باشترین دمسیکار/یش بو گیرانی نه م پرۆسهی پۆلیممرینه سۆدیوم نهمایده، چونکه له نهجامی کارلیکردنیدا گازی نامونیوم دمردمچیت که به ناسانی له پۆلیممرکه جیادمکریتموه:-



نه م نایونه بمردموام دمبیت له کارلیکردن:-

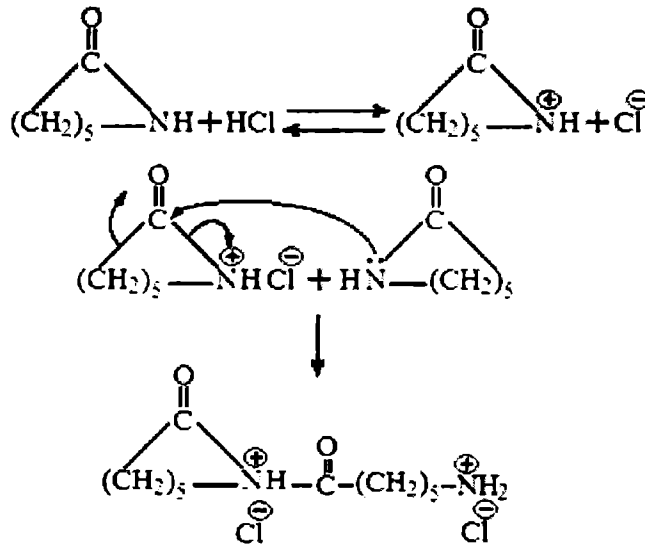


زنجیره پۆلیمەر یتکدیت

بۇ بە چالاكردنى روشى كارلىكردنمكە و ومبر هممهنانى پۆلیمرمكە، دهشیت قمواریمكى گونجاو نمسیل هالیید Acyl halide یاخود سرکیك نمهایدرید وەك ماددهی چالاكنا Activating agent یاخود ماددهیمكى كودناومر (دناومریار) Cocatalyst تیکمّل به كارلىكردنمكە دمكریت بۆنموهوی پرۆسهی كارلىكردنمكە خیراتر بنیت و پۆلیمرمكە زووتر بنتمبر هم.

3.2. پۆلیمهرینی كهتاپونی Cationic polymerization

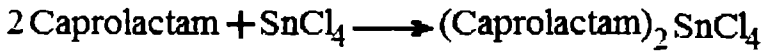
نمو مادده دستپیکارانهی لم پرۆسهی پۆلیمرینمدا بماردههینرین نمانن:-
 ترشی پروتونى Protonic acid، بیجگه له ترشی کاربوکسیلیک RCOOH،
 دمكریت همنديك ترشی دیکه وەك دستپیکار بماربهینریت، وەك ترشی
 فوسفوریک H₃PO₄، ترشی هایدرۆکلۆریك HCl یاخود ترشی هایدرۆبرۆمیک
 HBr . میکانیزمی کارلىكردنمکیش بم شیاوزه بمرئومجیت:-



نیتر بم چمشنه، رموتی نم کارلىكردنه بمرءوام دهبنیت.....

نموی لیرمدا گرنگه بزانییت، خیرایی پۆلیمیرنمکمییه که په یوسته به هیزی ترشمکموه، چونکه ترشمکمییه بمشدارای له همنگای دسپیکردن و زورکردنیشدا دمکات.

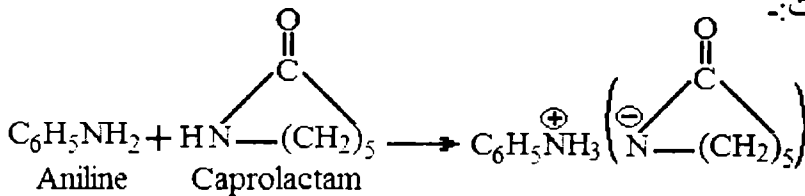
▪ ترشه لويس/مکان Lewis acids، و مک قسدیر چواروکلورید SnCl₄. نم پیکمله لمگمل دوو گمردی مؤنومری کاپرولاکتام/دا کارلیدمکات:-



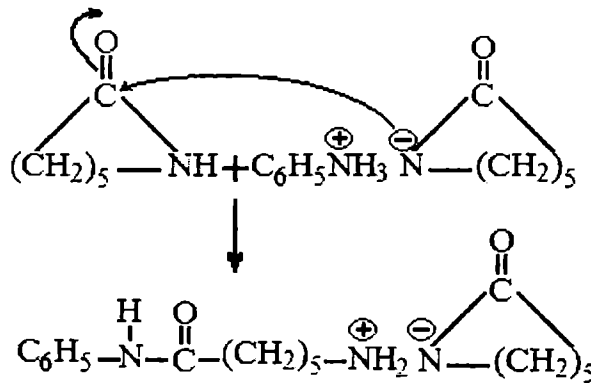
له ننجام کارلیکردنمکدا گمردیک له HCl فری دمدریت و پیکملیکی نالوز پیکدیت و نینجا پۆلیمیرین دستپیدمکات.

▪ نممین/مکان Amines، دشیت بههوی نممین/مکانموه پۆلیمیرین ننجام بدریت. بو نمونه، دمکریت لاکتام/مکان پرۆسهی پۆلیمیرین بسمر لاکتام/مکاندا جییمجیکریت نمویش به خستنسمری کممیک له نمیلین Aniline یاخود بمنزایل نممین Benzyl amine.

سمرمهای پۆلیمیرنمکمیش به پهیدابوونی خوئی نامونیوم Ammonium salt دستپیدمکات:-

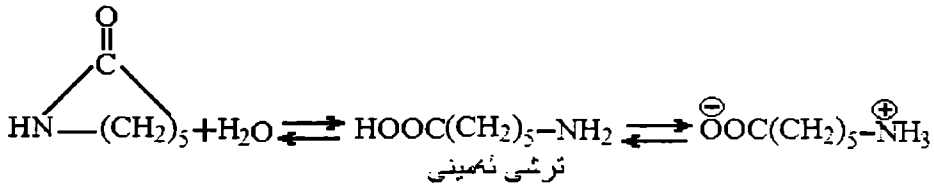


نم نایونه لمگمل گمردیکی دیکه له مؤنومر مکه کارلیدمکات:-

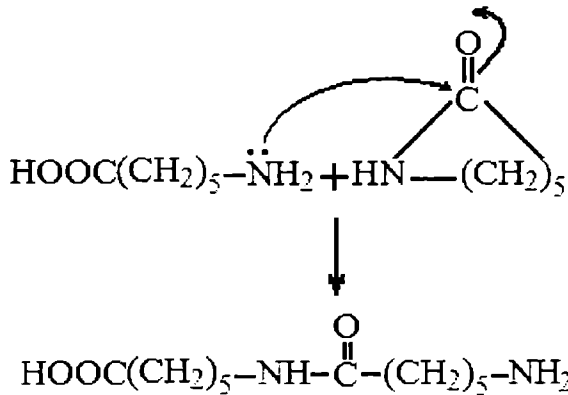


نیتر بم چمشنه، زنجیرهی پۆلیمیر مکه بمره بمره زور دمیت.....

▪ ناو Water، له پيشمسازيدا دمتوانریت کاپرو لاکتیم و مک پیکملنکی مؤنومر پۆلیمرینی پنی جییمجیبریت، ئه ویش به بکارهینانی ناو و مک مادهیمکی دناومر Catalyst. له سمره تادا ناو مک کاپرو لاکتیم شیدمکاتمه:-



ترشه ئهینییمکه هیرش دمکاتسمر گهر دیکه دیکه کاپرو لاکتیم:-

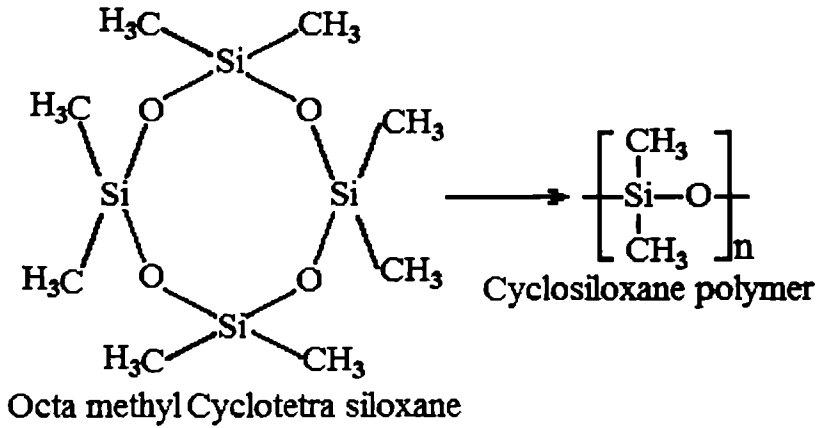


بهم چمشه پرۆسهکه بهر دهوام ده بئیت و له دواییدا زنجیره ی پۆلی ئه مید دینه بهر هم.

4. پۆلیمه رینی باز نو سیلوکسانهکان

Polymerization of cyclosiloxanes

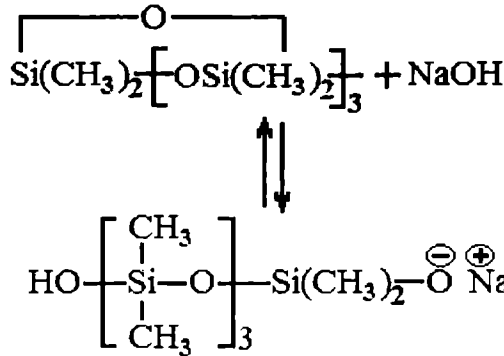
له بواری بازارگانیدا... به پۆلی سیلوکسانه هئالینمکان Poly linear siloxane دهوتریت سیلیکونمکان Silicones. ئهمانه به پرۆسه ی پۆلیمه رینی باز نو سیلوکسانمکان به ریگه ی میکانیزمی ئه نایونی و که تاییونی ناماده ده کرتین. گرنگترین مؤنومری ئهم جور هیش بریتیه له ئوکتامه تیل سایکلۆ تیترا سیلوکسان . Octa methyl cyclo tetra siloxane



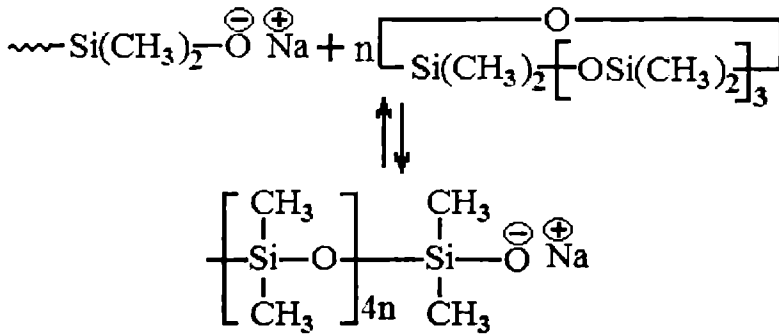
دهشیت سیلوکسانمکان بم تمکنورینگمیانه بپولیمرنیرین:-

1.4. بولیمرینی نهائیونی Anionic polymerization

سیلوکسانی بازیمی بهوی تفته کانزا نؤکسیدیکی وک سؤدیوم نؤکسید یاخود هایدرکسیدمکانی وک سؤدیوم هایدرؤکسید بولیمرین دستبندمکات:-



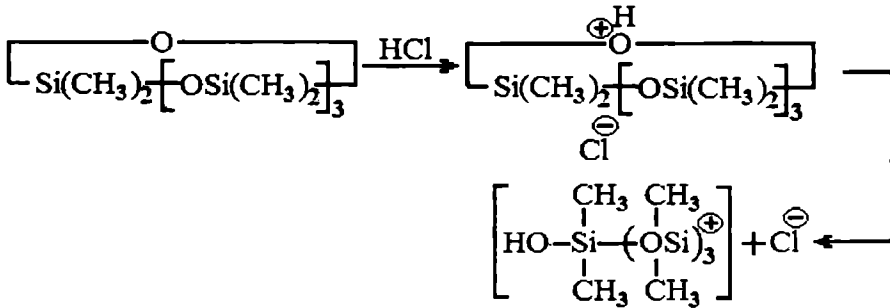
همر بعدوای نم همنگاوی کارلنکردنمدا بولیمرین بمردهوام دهیبت:-



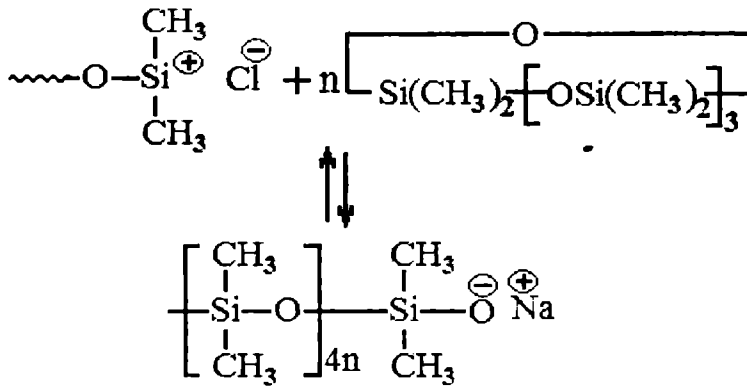
1.4. پۆلیمەرینى كەتایونی Cationic polymerization

ئىرمدا ترشى پروتونى بىكار دەھىنرئىت بۇ دەستپىكردىنى پۆلیمەرىن. دەكرئىت ترشه لويس/مكائىش Lewis acids بىكار بھىنرئىن بۇ بھىركردىنى ئىم پروسەى پۆلیمەرىنە. ئىم پروسەى تارادىمىك ئالوز تره له پروسەى ئەنایون:-

كارلىكردىمكە به دەسپىكارئىك لمگىل مۆتۆمىركىدا بھىرئۆدەمچئىت بۇ پمىداكردىنى سىانە ئوكسونىوم ئایون Tertiary oxonium ion



رەتكەى دووم زۆركردىنى Propagation زنجىرەى پۆلیمەرىنە، ئىموش به ھىرشىردىنى پروتون بۆسەر سىانە ئوكسونىوم ئایون. ئىرمدا ئایونى سىلېسىنىوم ئایونمكە دەبئتە سەنتىرى زۆركردىن لەباتى ئوكسونىوم ئایونمكە:-



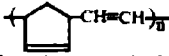


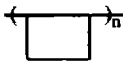



زۆربەى ئىم بھىرھەمانەى كە به پۆلیمەرىنى ئەنایون و كەتایون به ئەنجام دەدرئىن نزىكەى 10-20% له پىنكھاتمكەىان فرمىرە بازىمىمكەنى Cyclic oligomers تىداپە، زۆربھىشيان برىتئىن له جۆرى چوارۆمەر Tetramer و شمشۆمەر Hexamer

خشتهی (1)

چەند مۆنۆمەریکی نەلقەیی و پۆلیمەرەکانی

پۆنیمەر شێوگی کیمیایی	مۆنۆمەر ناو و شێوگی کیمیایی
$\left(\text{O} - (\text{CH}_2)_x - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} \right)_n$	لاکتون Lactone $\text{O} - (\text{CH}_2)_x - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}$
$\left(\text{HN} - (\text{CH}_2)_x - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} \right)_n$	لاکتام Lactam $\text{HN} - (\text{CH}_2)_x - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}$
$\left((\text{CH}_2)_x - \text{O} \right)_n$	نیثەری بازنیی Cyclic ether $(\text{CH}_2)_x$ O
$\left(\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - (\text{CH}_2)_x - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{O} \right)_n$	ترشه نەنهایدریدی بازنیی Cyclic acid anhydride $\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - (\text{CH}_2)_x - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}$ O

خستهی (2)
چهند پۆلیمه ریکی نهلقمیی که بۆندی فینایل/ی تیدایه

ترانس یان سیز <i>Cis- or Trans-</i> Syndiotactic or Isotactic	پۆلیمه ناو و شیوگی کیمیایی	بۆندی کراوهی	مۆنومر ناو و شیوگی کیمیایی
سیز یان ترانس <i>Cis- or Trans-</i>	 Poly(3-cyclopentadiene)	بۆندی نیوان 1, 2	نۆربۆرنین Norbornene
سیز <i>Cis-</i>	 Poly[bicyclo(2.2.1)hept-2-ene]	فینایل Vinyl	
سیز یان ترانس <i>Cis- or Trans-</i>	$\text{-(CH}_2\text{=CH-CH=CH)-}_n$ Poly(1,4-Butadiene)	بۆندی نزیك به فینایل	سایکلۆبوتین Cyclobutene
Syndiotactic or Isotactic	 Poly(Cyclobutane)	فینایل Vinyl	
سیز یان ترانس <i>Cis- or Trans-</i>	$\text{-(CH}_2\text{-CH=CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{)-}_n$	بۆندی تاك فینایل سەر - كوك	سایکلۆپنتین Cyclopentene
سیز یان ترانس <i>Cis- or Trans-</i>	$\text{-(CH=CH-(CH}_2\text{)-CH=CH)-}_n$	كوك - سەر	
Syndiotactic or Isotactic		سەر - سەر	

REFERENCES

1. Slugovc, C.; Demel, S.; Riegler, S.; Hobisch, J.; Stelzer, F. "Influence of functional groups on ring opening metathesis polymerization and polymer properties". *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical* 213 (1): 107–113. doi:10.1016/j.molcata.2003.10.054. (2004).
2. Zhang, D.; Huang, J.; Qian, Y.; Chan, A.S.C. "Ring-opening metathesis polymerization of norbornene and dicyclopentadiene catalyzed by $Cp_2TiCl_2/RMgX$ ". *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical* 133 (1–2): 131–133. doi:10.1016/S1381-1169(98)00087-9. 1998.
3. Samak, B.A.; Amir-Ebrahimi, V.; Corry, D.; Hamilton, J.G.; Rigby, S.; Rooney, J.J.; Thompson, J.M "Dramatic solvent effects on ring-opening metathesis polymerization of cycloalkenes". *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical* 160 (1): 13–21. doi:10.1016/S1381-1169(00)00228-4. (2000).
4. *The Chemistry of Radical Polymerization - Second fully revised edition* (Graeme Moad & David H. Solomon). Elsevier. 2006.
5. Yoshiharu Doi, Satoshi Ueki, Tominaga Keii *Macromolecules*, "Living' Coordination Polymerization of Propene Initiated by the Soluble $V(acac)_3-Al(C_2H_5)_2Cl$ System" (5), pp. 814–819 doi:10.1021/ma60071a004, 1979.
6. *Living Ring-Opening Polymerization of N-Sulfonylaziridines: Synthesis of High Molecular Weight Linear Polyamines* Ian C. Stewart, Cameron C. Lee, Robert G. Bergman, and F. Dean Toste *J. Am. Chem. Soc.*; 2005.

بەندى شەش (Chapter -6)

پۆلىمەرىنى زىندوو Living polymerization

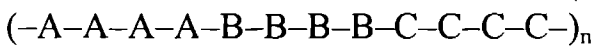
1. سەرەتا

لە كىمىيە پۆلىمەردا... نەم جۆرە پۆلىمەرىنە بە شىۋەمىك لە شىۋەمىكە پۆلىمەرىنى خىستەنسىم دادەنرەت، نەمىش لەكاتىدا كە تەۋاستى Ability زىنجىرە پۆلىمەرى پىنگىيىۋو بۇ كۆتايى ۋە لاخرايىت.

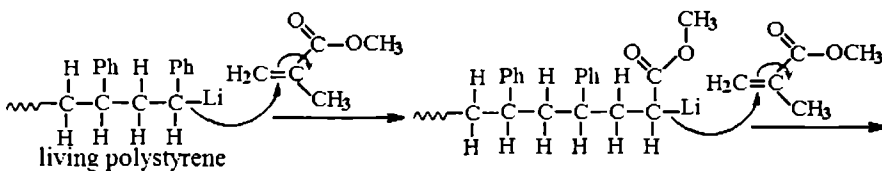
فرايىستە داھىنەنە نەم جۆرە پۆلىمەرىنە دەمگەرىتەمە بۇ كىمىيەگەرى پۆلىۋنى جۈۈلمە نەزادە مىكەيل سۋارك (Michael Szwarc) (1909-2000). نەم زانايە لە نەزىك سالى 1956 زدا تەۋانى بەرگە پۆلىمەرىنى ئەنەيۋنى Anionic polymerization پىكەلى قىنەيل بەنەزىن $C_6H_5CH=CH_2$. {فىنەيل ئەنەين Phenyl Vinyl benzene (ethene)، نەۋە پىشەسازىيەكە پىدەلەن سەنەرىن Styrene} لەمگەل كەنەزەمى نەلكالى Alkali metal/نەفئەلەن Naphthalene ۋە لە نەۋەندى جۈۈرە ۋە فەيۋرەن TetraHydroFuran دا بىرە بەر ھەمەك پەيدا بەكات.

لەم تەقەردەنەۋەمەدا بۇ دەركەۋەت كە ئەمگە مۆنۋمەرىك بەرىتەسەم دەسپەنەكارىك Initiator، لىنەجەتتى Viscosity نەۋە بەر ھەمە زۆردەمەت. بەلام ئەمگە ماددەيكە نەنەشەنە ۋەك نەۋى تەبەرىت، دەستەبەجە كۆتايى بە پەۋسە پۆلىمەرىنەكە دىنەت.

بەگەشتى... نەمەمەكەردنى نەم جۆرە پۆلىمەرە، بە دەسپەنەكار جەبەجەدەكەرىت نەمىش بە ھەنەنە مۆنۋمەرىك ۋە زۆرەردنى ھەمەن پۆلىمەر، پەشەن مۆنۋمەرىكى تەر بەنەرىت ۋە بەرىتە سەم نەۋە پىشەۋو... ۋە ھەمەۋەھا. بەم شىۋەبە زىنجىرەمەك لە پۆلىمەرى پىكەتەۋو لە فرە مۆنۋمەرىكى جەۋاز بە شىۋەگەكى كىمەيە دىنەبەر ھەم.



پەۋشە مىكەنەزەمەكەش لەسەم پۆلىمەرىنى مەشەل مەتەكەرىلات، بەم شىۋەزە بەر نەۋەدەجەت



3.2. پۆلیمەرنى جىگۆركىنى نەلقەردنەو

Ring opening metathesis polymerization (ROMP)

نەمە جۆرىكە لە پۆلیمەرنى زنجىرە پىنگەياندى ئۆلپىنە جىبەگۆركىكان كە لە بەرھەمە پىشەسازىيەكاندا زۆر گىرگە.

پرۆسەى ئەو كارلىكردنە برىتتە لە كەمكردنەو ئەو گىرژىيەى كە لە ئۆلپىنە نەلقەرىيەكانى وەك سايلكلۆپىنتىن Cyclopentene و نۆربۆرنىن Norbornene دا ھەيە تاكو بىتوانىت نەلقەكە بىركىتەو، ئەویش بە پەناىردن بۇ ھەندىك دناوەر Catalyst.

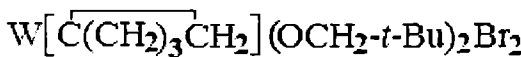
زانستگەرەكان لەم بوارەدا تەكنىكىكان داھىنا، ئەویش بە لەمبىرى خستەسەر Institution addition بۇ مۆنومەرنىك و ھەلبۇاردى جۆرە تۆنەرنىك كە كىش گەردى پۆلیمەرمەكە بگۆرىت.

ئەو جۆرە دناوەرەنى سازىراو و پالەيزن بۇ بەرىوچوونى ئەم كارلىكە تەكنىكە لە جۆرى كانزا ئالۆزەكانە كە بە پىكەلمە نەندامۆكانزايەكان Organometallic compounds ناسراون. ئەمانەيش كە لە دوو بەرى سەرمەكىدا دەبىرنەو پىيانەلمىن دناوەرەكانى گروپس Grubb's catalyst و دناوەرەكانى شروك Schrock catalyst. لە دناوەرەكانى شروك/دا كانزاي مۆلېدېوم Molybdenum(VI) و كانزاي تەنگستىن Tungsten(VI) كە بەكار دەھىنەرنى نموونەيەكن بۇ ئەلكايلېدېنەكان Alkylidenes.

يەكەم جار لە نەزىك سالى 1986ز تەكنىكىكى دىكەى خرايەگەر لەلايەن كىمياگەرى ئەمرىكايى رۇبەرت گروپس Robert H. Grubbs (1942-...) نەم تەكنىكەكە برىتتەو لە تىناخنىنى يەكەم لە كانزا ئالۆزەكان لەناو پىكەلمە نەندامىيەكاندا بە شىوگى $(C_5H_5)_2TiCH_2ClAl(CH_3)_2$ ، و تىھەلكىشكردنى بە تىكەلنىك لە كاربۆكسىلنىكى مەشلىكراو Carboxylic Methylated compound لەگەل نۆربۆرنىن Norbornene ((Bicyclo[2.2.1]hept-2-).

لەسالى 1978ز ھەر دوو كىمياگەرانى ئەمرىكايى گروپس و رىچارى شروك (....) Richard R. Schrock (1945-)

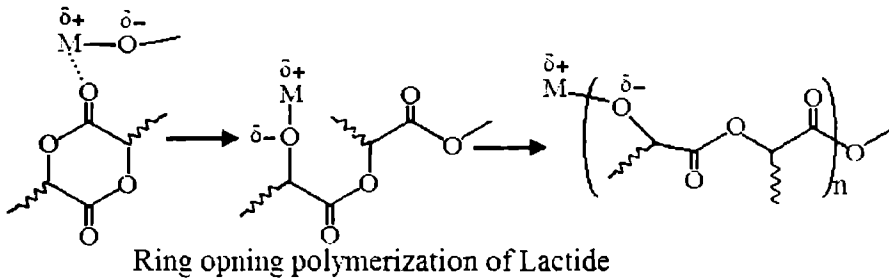
بە بەكار ھىنانى دناوەرەكى ئالۆزى وەك تەنگستىن كاربىن Tungsten carbene



ھەندىك تەكنىكى دىكە ھىنرايە بوارى پرۆسەى پۆلیمەرنەو ئەویش بە بەكار ھىنانى دناوەرە گروپس Grubbs' catalyst ى تىكەلکراو بە ھەندىك لەو پىكەلمە نەندامىيەنى كانزايان تىدايە و تىكەلمە بە كحول وەك $RuCl_3/alcohol$. داھىنانى پرۆسەى كارلىكردنى نەم جۆرە تەكنىكەيش لەلايەن كىمياگەرى فەرنسايى يقىس چاوقىن Yves Chauvin (1930-...) و ھاوکارەكى جىن لوىس ھېرىسۆن Jean-Louis Hérisson پەرمېندرا.

میکانزیمی کارلیکردنمکیش لاسمر دنمکردنی Catalyzing کارلیکردنمکه به نالۆزمکانی کانزاکاربین Metallocarbene complexes بناخینراوه، نمویش به کارلیکردنی نم جوره دناوره لمگمل جووتبۆندیکی بازه نۆلیفینی له نیوندی کانزاسایکلۆبوتاندا Metall-cyclobutane.

لمزیر نم بارودۆخمدا، نملقمکه دمشکیت و دمکریتموه. له نملقه شکاومدا دوو جووتبۆندی تیدایه، یمکیک له جووتبۆندمکان دوو بھشی له گمردی نندامی بهیمکهوه بهستوهه، جووتبۆندمکهی دیکه دناورمکی تفته- کانزای بهستراوو به پارچمیک له گمردیکی نندامی. لمگمل جووتبۆندی کوتایی، کارلیکردنمکه دهوازینتته ههنگاوی پهرهپندان. له ههنگاومدا کاربینی نوی پینگمیو لمگمل مؤنومرکی جووتبۆندیتردا کارلیک دمکن و زنجیره هیلینیکی جووتبۆندکراو به کانزایمک لمگمل جووتبۆندی کوتایی دمردمکویت. رموشی میکانیزمی پهرهپندانمکیش بهم شیوازه بهرئوهمچیت:-



4.2. زینده پۆلیمهرینی ره هارهگ

Living free radical polymerization

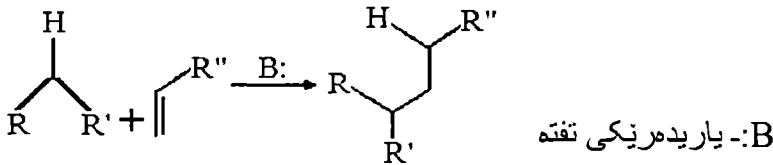
له سمرمئای 1970ز چمند رینگمریمکی بو بهرمه پیتشبردنی زینده پۆلیمهرینی نوی دۆزرانموه نمویش به بهکارهینانی رمگی رهها. نمو رینگه تمکنیکانه دهگیرینمهر نهمانن:-

- پۆلیمهرینی نماومری زنجیره گواز Catalytic chain transfer
- پۆلیمهرینی ره هارهگی نیوهندکراوی جینگیر
- Stable free radical mediated polymerization (SFRP)
 - پۆلیمهرینی نایۆدگواز Iodine-transfer polymerization
 - پۆلیمهرینی رمگی گهردیله گواز
- Atom transfer radical polymerization (ATRP).
 - پۆلیمهرینی پهرچیوه خستنسمری - زنجیره پهرتبوو- گواز
- Reversible addition-fragmentation chain- transfer (RAFT)

5.2. پۆلیمەرینى گروپ گواز Group transfer polymerization

نەم رىئى تەكنىكە لە نزیك سالى 1983ز لەلايەن كىمياگەرى ئەمەرىكايى نۆوين و نىستەر Owen W Webster دۆزرايدوه و ناولىنانى رىگەكەيش لەلايەن كىمياگەرى ئەمەرىكايى بارى تروست Barry M. Trost پىنشىنار كرا. لەو تايبەتمەندىيەى لەم پرۆسەيدا دياره، ئەلكايلىنى Alkylation مۆنومەركانى مېتاكربىلاتە $(\text{Methacrylate})_2 = \text{CMeCOO}-\text{HC}$.

ئەو ماددە دەسپىكارەى كە بەكار دەهێنرێت بریتىيە لە سیلايل كىتتىن ئەستال Silyl ketene acetal. مۆنومەرە نوئى/ئىمكە دەخريتە مۆسەر دەسپىكار و زنجیره پىنگەيبوى چالاك لە كارلێكردنى مېكايلى/دا (ياخود خستەمسەرى مېكايلى: Michael addition).

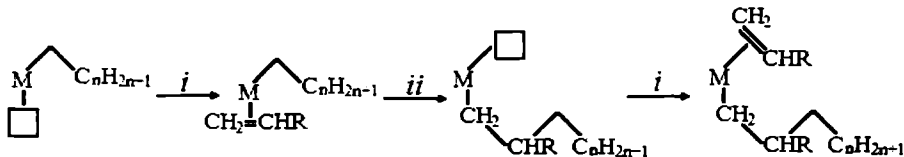


لەمگەل هەر خستەمسەرىكە لە گروپى مۆنومەر، گروپى سىانۆمەئىل سىلايل Trimethylsilyl group دەگوازىنمۆه بۆ كۆتايى زنجيرەكە. كۆتايى زنجيره چالاكەيش پۆلیمەرىنى نە ئايۆنى/يە، نە ئەنایۆنى و نە كمتايۆنى بەلكو هاوبەش. دەكرىت كارلێكردنەكە بە بايفلۆرىدەكان Bifluorides و بايۆكسى ئەنایۆنەكان Bioxyanions دەنەبكرىت، وەك Tris (dialkylamino) sulfonium bifluoride و Tetrabutyl ammonium bibenzoate. ياخود

6.2. زىندە پۆلیمەرىنى زيگەر - ناتا

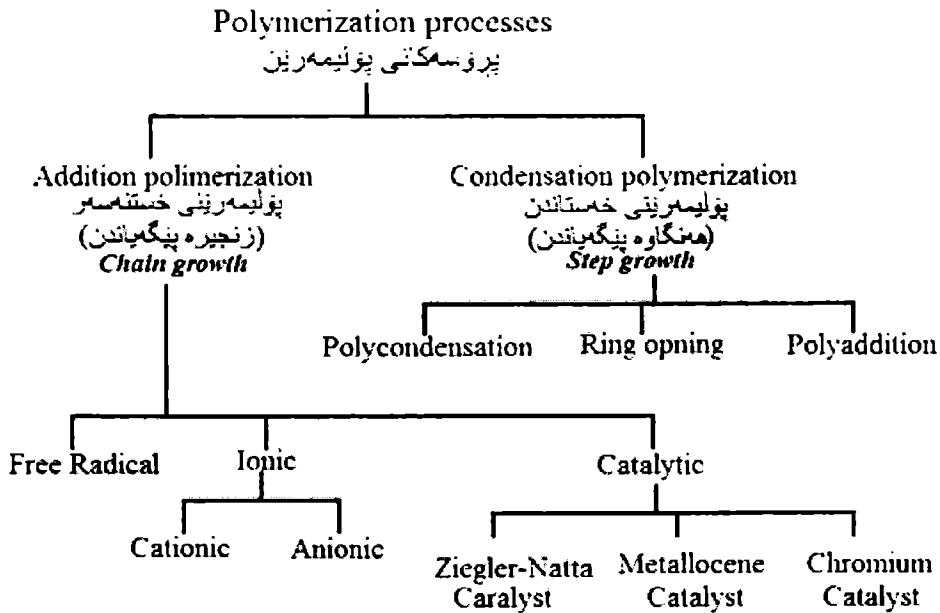
Living Zeigler-Natta polymerization

نەم جۆره رىئى تەكنىكە لە پرۆسەى پۆلیمەرىندا بە لقیك لە پۆلیمەرىنى هاوهندازىن Coordination polymerization دادەنریت. ئەو مۆنومەرىش كە بەكار دەهێنرێت بریتىيە لە ئەلفا- ئۆلېفین Alpha-olefin لەمگەل لايمنىكى چالاك لە ئەلكايل - كانزا. زنجيره پىنگەيباندىنەكەيش لەسەر مېكانىزمى كۆسى/ئارلمان Cossee-Arman بەندە و بەم چەشنەيش بەرىۆمەچىت:-



له سالی 1979ز بهم ریگه به توانرا پرۆسه ی پۆلیمرینی پروپین بهمنجام بدریت،
 نهویش به تیکه لاندنی لهگهڵ تولوین Toluene له پلمگرمی
 -50°C و بهکارهینانی دای ئیثایل نلممنیوم کلورید و دناومری قمنادیوم.
 شیوازیکی دیکه بو پۆلیمراندنی لهسالی 1996ز ئاشکراکرا،
 نهویش به تیکه لاندنی ئهم سه پیکمه به بهکارهینانی دناومری کانزای تیتانیوم.
 $\text{tris(pentafluorophenyl)boron} \cdot [\text{RN}(\text{CH}_2)_3\text{NR}]\text{TiMc}_2$ ، 1-Hexene

دهخسه ی پرۆسهکانی پۆلیمرین

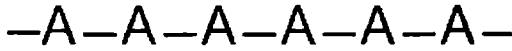


3. جور و شیوه ی پۆلیمرهکان

The types and forms of polymers

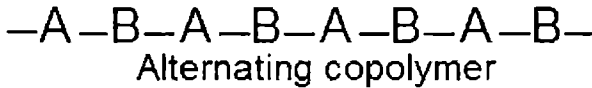
پۆلیمرهکان جور و شیوه ی پیکهاتمهکانیان زۆره، ئهو فرمشیوانمیشیان دهگهریتموه
 بو ئهو داھینهانه پیشمسهسازییانهی کارگهکان که له نزمونگهکانیاندا بهمنجام دهدرین
 و ناوی بازرگانی پنهودهنتین.
 له زانستی کیمیا، بوه دهناسرینموه که بریتین له زنجیره گهردیکی پیکهاتووی
 چمندی و ده تاکگهرد (مۆنومر) ی لکینراو بهیمکوه، نم پۆلیمرانمیش بریتین له
 چمندی جوری ویکچوو و جیاچیان.

لېرما وا پېويستد مكات همدنك لمو شتوه و جورانه بخريت مروو:-
 بو نمونه...ئو پولىمىرهى له پىكموه لكاندنى يك جور له مۆنومىر ياخود له
 چمد مۆنومىرىكى وىكچووى بچوك سازىنرايىت، پىيدموتريت
 خۇپولىمىر Homopolymer.

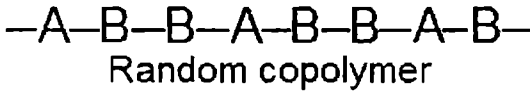


بهلام ئو پولىمىرهى له پىكموهلكاندنى چمد جورى جياواز له مۆنومىر
 سازىنرايىت، پىيدموتريت هيتروپولىمىر Heteropolymer، ياخود تىكله پولىمىر
 Mixed polymer، بهلام زياتر به زاراهى كۇپولىمىر Copolymer دناسرىت.
 دمكرىت ئو تاكگمده مۆنومىر انمىش لىناو كۇپولىمىر مكاندا Copolymers
 بدمىر ئىزايى بربرهى زنجىر مكه و به چمد رىگىمكى جياجيا رىكبخرىن.
 لمو جوره بمر هممانهى كه له ممدانى پىشماسازى كۇپولىمىر دا زور باون لاسىكى
 نىترىل Nitrile rubber، پلاستىكى/ABS، ستاىرىن ئمكرىلۇنىترىل Styrene-
 acrylonitrile، ئمىللىن قىناىل ئمىسئات/EVA، لاسىكى ستاىرىن
 بىوتادايىن/SBR، ستاىرىن نايژوپرىن ستاىرىن/SIS.
 لمو جور انمىش كه زور باون، دمكرىت بمر چمىشهى خوار موه فروز ميان بكهين و
 جيايانىك مىنوه:-

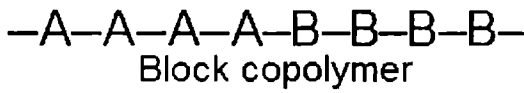
گرىمان دوو جور مۆنومىرى زانراومان هميه به ناوى A و B ، بمر دوو
 مۆنومىر چمد جور كۇپولىمىر به چمد رىگىمكى جياواز پىكده هنىن.
 ئمگم ئو دوو مۆنومىر به چمىشنىكى نوبمگرى رىزبمىدكرابن، بهو چمىشه
 دموتريت لمبرىه كۇپولىمىر Alternating copolymer.
 و لك له نمونمىهدا:-



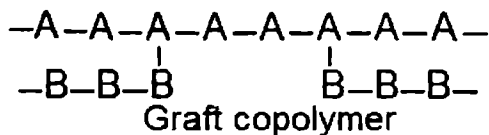
له كۇپولىمىرى همرممكىدا مۆنومىر مكان همرممكىبانه رىزبمىدى يمكتر دهبن به
 نارىكوپىتىكى، و لك له نمونمىهدا:-



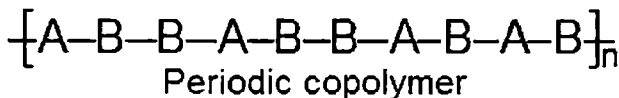
له كۇپولىمىرى بلوك Block copolymer دا، همر يك لمو دوو گرووپه(A و
 B) به چمىشنى زنجيره خۇپولىمىر به كوتايى يمكتر بيموه دلكىنرىن، و لك له
 نمونمىهدا



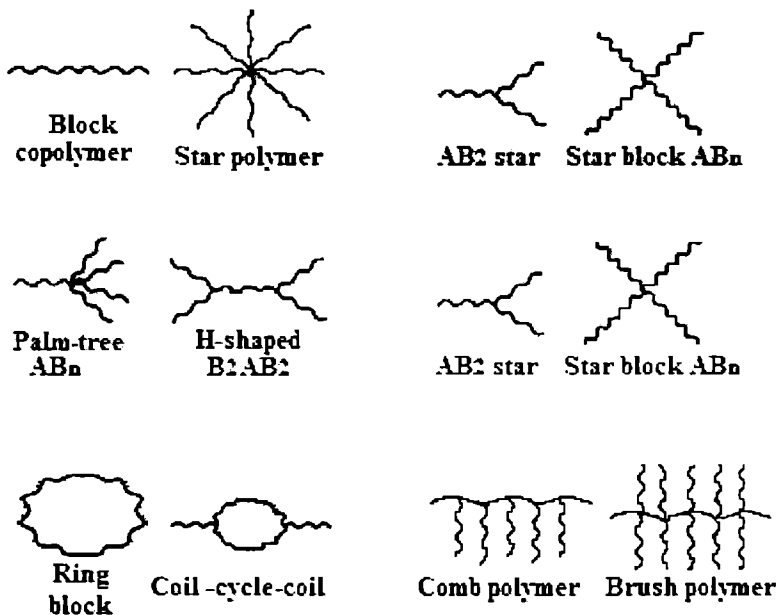
نمونمیش بۇ ئىم جورە كە زور پتموه و ناسراوه به: SBS
 {Poly(styrene-butadiene-styrene)} زور لهباره بۇ پيشمسازى تايدى
 لاستيك، پيلاو و ناوكهفى پيلاو و چمندين پيشمسازيتر.
 نمگر چمد زنجيره پولييمريكى سازكراو له مونومرى B لىسر پولييمريكى
 سازكراو له مونومرى A مونوربه بكرىت، بمر بمرهممه دموتريت كوپولييمرى
 مونوربه Graft copolymer .
 و مك لم نمونميدا:-



نمگر يمكه مونومر مكاني A و B به چشنيكى رپايتبونموى يمكلمدايك
 ريكتيخريين، بمر جوره بمرهممه دموتريت كوپولييمرى خولى Periodic
 copolymer ، و مك لم نمونميدا:-



نم نيگارهمى خوارهميش چمد نمونمىمك لمو جوره پولييمرانمى كه له
 شيوهنداز بييمكهمانموه ناويان بۇ دانراوه:-



REFERENCES

1. Graeme Moad & David H. Solomon "The Chemistry of Radical Polymerization" Second fully revised edition. (2006).
2. R. R. Schrock, J.Feldman, L.F.Cannizzo, R. H. Grubbs
Macromolecules "Ring-opening polymerization of norbornene by a living tungsten alkylidene complex"; 1987.
3. Richard J. Keaton "Organicdivision.org Essay: Living Ziegler-Natta Polymerization", 2002.
4. Yoshiharu Doi, Satoshi Ueki, Tominaga Keii, "Living' Coordination Polymerization of Propene Initiated by the Soluble V(acac)₃-Al(C₂H₅)₂Cl System", 1979.
5. Odian, G. "Ionic Chain Polymerization; In Principles of Polymerization"; Wiley-Interscience: Staten Island, New York, 2004.
6. Cowie, J.; Arrighi, V. "Polymers: Chemistry and Physics of Modern Materials"; CRC Press: Boca Raton, FL, 2008.
7. Hsieh, H.; Quirk, R. Anionic Polymerization: Principles and practical applications; Marcel Dekker, Inc: New York, 1996.
8. Hadjichristidis, N.; Iatrou, H.; Pitsikalis, P.; Mays, J.
"Macromolecular architectures by living and controlled/living polymerizations. Prog. Polym. Sci", 2006.
9. Efstratiadis, V.; Tselikas, Y.; Hadjichristidis, N.; Li, J.; Yunan, W.; Mays, J. "Synthesis and characterization of poly(methyl methacrylate) star polymers Polym Int", 1994.
10. Rempp, P.; Franta, E.; Herz, J. "Macromolecular Engineering by Anionic Methods". Adv. Polym. Sci. 1998.
11. Hong K.; Uhrig, D.; Mays, J. "Living Anionic Polymerization. Curr Opin Solid State Mater Sci". 1999,
12. Quirk, R. "Anionic Polymerization". In Encyclopedia of Polymer Science and Technology; John Wiley and Sons: New York, 2003.
13. Aoshima, Sadahito; Kanaoka, Shokyoku "A Renaissance in Living Cationic Polymerization", 2009.
14. Krzysztof Matyjaszewski, Axel H. E. Muller "Controlled and living polymerizations: methods and materials", 2009
15. Possible formation of living polymers of p-methoxystyrene by iodine Higashimura, Toshinobu; Kishihiro, Osamu Polymer Journal (Tokyo, Japan) (1977).

16. Studies on the nature of propagating species in cationic polymerization of isobutyl vinyl ether by iodine Ohtori, T.; Hirokawa, Y.; Higashimura, T. *Polym. J.* 1979.
17. Miyamoto, Masaaki; Sawamoto, Mitsuo; Higashimura, Toshinobu "Living polymerization of isobutyl vinyl ether with hydrogen iodide/iodine initiating system". (1984).
18. Higashimura, Toshinobu; Mitsuhashi, Masakazu; Sawamoto, Mitsuo "Synthesis of p-Methoxystyrene-Isobutyl Vinyl Ether Block Copolymers by Living Cationic Polymerization with Iodine". *Macromolecules* 12 (2): 178. [doi:10.1021/ma60068a003](https://doi.org/10.1021/ma60068a003). 1979.
19. Faust, R.; Fehérvári, A.; Kennedy, J. P. "Quasiliving Carbocationic Polymerization. II. The Discovery: the α -Methylstyrene System". *Journal of Macromolecular Science, Part A* 18 (9): 1209. [doi:10.1080/00222338208077219](https://doi.org/10.1080/00222338208077219). 1982.
20. Faust, R.; Kennedy, J.P "Living carbocationic polymerization". *Polymer Bulletin* 15 (4). [doi:10.1007/BF00254850](https://doi.org/10.1007/BF00254850). 1986
21. Faust, R.; Kennedy, J. P. (1987). "Living carbocationic polymerization. IV. Living polymerization of isobutylenc". *Journal of Polymer Science Part A: Polymer Chemistry* 25 (7): 1847. [doi:10.1002/pola.1987.080250712](https://doi.org/10.1002/pola.1987.080250712).
22. E.J. Goethals , Beatrice Verdonck in *Living and controlled polymerization* Joseph Jagur-Grodzinski, e., 2005.

بەندى ھەوت (-7- Chapter)

بارە تەکنیکەکانى پۆلىمەرىن

The technical Conditions of polymerization

1. بارە تەکنیکەکانى پۆلىمەرىن

The technical Conditions of polymerization

ھەروەكو دەزانریت ھەموو ماددەمیک سى دۆخى سروشتى ھەمە: دۆخى گازى gas phase ، دۆخى شلى Liquid phase دۆخى رەقى Solid phase. لە پىنكەلە پۆلىمەرىمکاندا لەبەر سەنگىنى و زەلبوونى گەردەکانیان دۆخى گازى ناگرنەمخۆ. بەلام بە گەرمکردنەیان بۆ پەلە گەرمى زۆر بەرز، ھەرچى زنجیرە بۆندى پۆلىمەرىمکانە لەمىکتر دادەچىرىن و بەرەبەرە پەرتوبلاودەبەنەو. بەم گۆرىنە دەوتریت گەرمە گوازستى شووشە (T_g) Glass Transition temperature. مەبەست لەمەيش نەوہە کە کاتىک نەو پۆلىمەرى گەرمەدەکریت، بەرەبەرە لە دۆخى رەقى و سەختىيەو دەگۆردریتە دۆخىكى نەرمتر.

نەو پۆلىمەرانەى شىوہى بمللورىيان ھەمە پەلەى تەوانەو (T_m) Melting point. یشیان ھەمە. جا نەگەر ھاتوو پەلەگەرمى لە T_g زیاتر بوو، مانای وایە نەو پۆلىمەرى نابللورە(ناتەوورگ)، یاخود بلین لە دۆخىكى شىواو Amorphous دایە کە بەدوایدا بە بەرزکردنەوہى گەرمى دەچیتە دۆخى شلى/یەوہ بەئى نەوہى پەلەى تەوانەوہى بتوانریت دیارى بەکریت، ھەر بە ھەمان چەشنیش بۆ پۆلىمەرى نالۆزکاو کە نەمیش ناتوانریت پەلەى تەوانەو میان دیارى بەکریت.

گەرمە گوازستى شووشە /یش یاخود گەرمى شووشە Glass temperature (T_g) بەوہ لیکەدەدریتەوہ کە نەو پىنکەلە پۆلىمەرانە بە گەرمى تىکدەچن و شىوہى بمللورى خۆیان وندەمکن. گەردەلمکان دەمکونە بارىكى بەمەکداچوو و نارىکوپىكى وەك شووشە، نەم زاراویش بۆ نەم بارە دانراوہ، چونکە شووشە ھىچ شىوہىمكى بمللورى وەرنەگرنیت.

بمگشتی... پۆلیمیر تەنیا دوو دۆخی ماددەى ھەبە، دۆخی رەقى و دۆخی شلى. ھەرىكە لىم دووانمىش لە چەند روویمکۆه چەند شىویمىكى جىاوازیان ھەبە. بەلام بۆ زیاتر رۆشناىى خستنسەریان پىوېستەمکات پەنابەرىنە بەر کردارى پۆلیمەرىنى نەو دۆخانەى کە پۆلیمەرى پىدا تىپەر دەبىت کە دەکرىت نەو پىرۆسە پۆلیمەرىنانمىش لە دوو سىستەمى سەر مەکىدا کۆبەرىنەو:.

2. یەكەمیان: سىستەمى چونیەك Homogeneous system

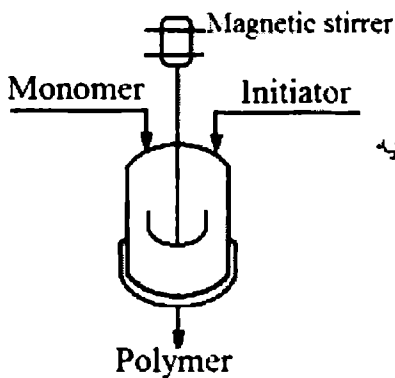
بەر ھەمى بەرىو مچوونى نەم چەشنە پىرۆسەبە تەنیا لە دۆخی شلداىە و بەشىوہى ناوئىتەمىكى چونیەك. زۆرى نەو پۆلیمەرانە بەم چەشنە نەنجامدەرىن. نەم سىستەمە دوو دۆخی لە پىرۆسەى پۆلیمەرىنى لەمخۆ گرتوہ:

2. 1. پۆلیمەرىنى تۆپەل یاخود بەلکە پۆلیمەرىن Bulk polymerization

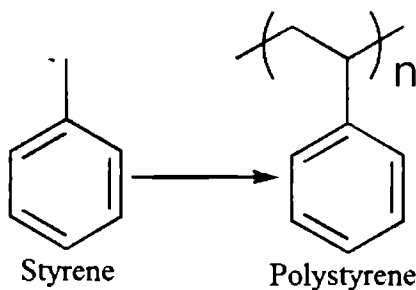
مۆنۆمەر مەكە خۆى ھەر لە دۆخی شلداىە، لەبەر نەوہ کە پىرۆسەى پۆلیمەرىنى بەسەردا دەکرىت پىوېست بەوہ ناکات لەناو شلەمکدا بتوئىر تەوہ

بۆ نەوہ، پۆلیمەرىنى ستاىرىن $C_6H_5CH=CH_2$ کە بە فىنایل بەنزىن Vinyl benzene و فىنایل نەشلىن Phenyl ethene ناسراوہ (پەلکۆلانى $145^\circ C$ ، پەلەتوانەوہى $-30^\circ C$) لەگەل دەسپىكار مەكىدا Initiator تىكەلەدەكرىن و پاشان گازی ناىترۆجىن دەكرىتە ناو دەزگایەكى نامادەكاروہ بۆ لابەردنى ھەو، ئىنجا دەست بە گەر مەكردنى دەزگاکە دەكرىت تاكو لە پەلگەر مەبىكى دىار پىكاراودا بەر ھەمىكى لىنچ لە پۆلیمەر دروست دەبىت.

Bulk polymerization



مۆنۆمەر، دەسپىكار، ئەوەر.
پۆلیمەر مەكە ناوانى تىكەلەبۆونى miscible ھەبە.
گەر مەبەردە Exothermic
گۆرىنى بەرزتر Conversion
لىنجىتتى بەرزتر Viscosity



بوونى نىم لىنجى/يە لە خىزايى پۇلىمىرىنىمكە كىمىدەكاتمۇ، لەبىر نۇمۇه باشتر وايە لەمكاتى گىمىرىدىنى ناومىرۇكى دىمىزگاكە بە بىردىمۇم بە نامىرازىكى ومك موگنات پىنومىردە Magnetic stirrer تىكىدىرىت.

بىشئومىمكى گىشتى، نىم تىمىنۇلورىگىيە بۇ پۇلىمىرىنى قىنايل باش نىيە، چۈنكى لە نىجىمى كارلىكىرىدىدا گىرمى دىمىدەت، واتە كارلىكىرىدىكى گىمىدىرە Exothermic بەلام بۇ پۇلىمىرىنى ستايرىن و قىنايل كلورىد لەبارە. تىمىنۇرگىيە پۇلىمىرىنى تۇپىل بۇ پۇلىمىرىنى ھىنگاۋ- پىنگىياندىن زۇر لەبار و گونجاوترە ومك بۇ پۇلىمىرىنى زىجىرە پىنگىياندىن. نۇمىش لەبىر نىم ھۇيانى خوارمۇه:-

▪ زۇرىيە نىم كىشانى لە پۇلىمىرىنى تۇپىلدا رۇدەت، كىشىمى چۇنىتى لادىنى گىرمى و تىكىلدىرىدە.

▪ تىكىرا نىنئالىپى ΔH ى پۇلىمىرىنى خىستاندىن (2-6kcal/kg) كىمىترە لە پۇلىمىرىنى خىستىمىر (6-15 kcal/kg).

▪ لە گۇرىنى نىمدا، لىنجىتى بىر ھىمىمكە Viscosity لە پۇلىمىرىنى خىستىمىردا كىمىترە لە پۇلىمىرىنى خىستاندىن.

▪ ھىمۇم كىشىمىن لە پۇلىمىرىنى زىجىرە پىنگىياندىدا، زىاتىر بىرەمۇ زۇر نىمىوونۇمۇ ھاۋىكۆلكى گىرمى گۇزى Heat transfer coefficient دىمىنۇمۇ ومك لە پىرۇسى پۇلىمىرىنى ھىنگاۋ پىنگىياندىدا.

نۇمۇ لايەنە باشى لەم تىمىنۇمىدىمىرىت نۇمۇيە كە نۇمۇ كىمىستانى پىنۇپىستىن بۇ بىر ھىمىنئانى پۇلىمىر زۇر ناسان بىدەست و ھىمىزانى، نۇمۇ پۇلىمىرىش كە دىتەبىر ھىم بىسۇدە.

لايەنە ناباشىكەشى لە بوونى لەمخۇمىتاۋدانى Autoacceleration تىدايە، نىمىرى نۇمۇيە لىدىمىرىت كە لەمكاتى پىرۇسى پۇلىمىرىندا كىشىمى گىرمى گۇاستىمۇه پىدايىت

2.2. گىراۋە پۇلىمىرىنى Solution polymerization

پىنگىمىكى پۇلىمىرىنە لە پىشىمىسازىدا، لەم پىرۇسىمىدا مۇنۇمىر لە تۇنۇمىرىكى ناچالاكىدائىت (بىمى دىناومىر Catalyst) تاكو بىنۇنۇرىتۇمۇ. تۇنۇمىرىك كە نۇمۇننىت بە ناسانى زىجىرە گۇزى Chain transfer بىكات. لەپاشان بىرىكى كىم لە ماددىمىكى دىسپىكارى تىكىرىت و نىنجا گۇزى نايتىرۇجىن بىناۋ لۇولمى دىمىزگاكەدا تىپىرىكىرىت بۇنۇمۇيە تۇكىسجىنى ھىمۇي ناۋ دىمىزگاكە لايىت چۈنكى بوونى تۇكىسجىن دىيىتە كۇسپ لەرىنى پىرۇسى پۇلىمىرىنىمىدا. پاش نۇمۇ، دىستىكىرىت بە گىمىرىدىنى دىمىزگاكە لەمگىل تىمىرداندا بۇ پىلمىمىمىكى دىارىكىراۋ تاكو پۇلىمىر دىتەبىر ھىم.

- ❖ **نەو لايەنە باشانەى لە تەكنىكى نەم پۇلیمەرىنەدا رەچاودەكرىن:-**
- ❖ **بمئاسانى گەرمى لىسىرى لادىمىرىت و كۆزال Control دىمىرىت.**
- ❖ **پۇلیمەرىمەكە بمشئومىمكى ناسوودە دەستدەمكىوت، بمئاسانى ھاوكارى لىمگمدا دىمىرىت و زۆرچارىش بمشئومىمكى راستەوخۇ بمكار دەھىنرىت.**
- ❖ **ساكارە و پىكەھاتەمكىنى ھەرزانە. زۆربەى نەم تئومندى بمكار دەھىنرىت ناوە كە پۇلیمەرىنەمەكە ھەلدەمىرىت و دەنكولەى وردە دەھىنرىتەمەم كە لە بواری تەمكئولۇجىبى وەك زىرۆگراف، مەرمەكب، دناومەمكىن، ناپون ئالوگۇرى راتىنچمكىن.... ھتە بمكار دەھىنرىن**
- ❖ **نەو لايەنە ناباشانەى كە لە تەكنىكى نەم پۇلیمەرىنەدا بەلیدەمكىن:-**
- ❖ **پىوئىست دەمكىت كە تونىمەكە بەھىنرىتەمە و لە ھەندىك باردا لە پۇلیمەرىمەكەش جىبابكرىتەمە، لىوانىمە تارادىمىك لە پرووى ژىوارمەو Environmentally زىانبمخىبىت.**
- ❖ **ھىشتا لىمخووتادانى تىداپە، لىوانىمە دابىرىنى پۇلیمەرىمەكە زۆر گرانىبىت نەمگەر پىوئىستمان بە مووروومكىن Beans نەبىت. دەشئىت بۇ پوختاندنى پۇلیمەرىمەكە پىوئىستمان بە ھەلاوئىزنا Suspending agent بىت.**

3.3. شىراوگە پۇلیمەرىن Emulsion polymerization

پروسمەكە تارادىمىك بەمەى پىشوو دەمچىت، واتە قەوارەى پەرىلەمكىنى مۆنومەرىمەكە لىناو ناودا (كە دەشئىت زۆر كەم يىخود ھەم نەتوئىتەمە) زۆر وردن و ھەمىشە لىناو گىراومەكە بە ھەلاوئىزى دەمىننەمە بەمى نىشتن.

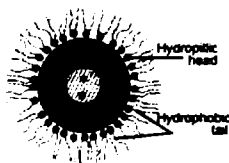
مىژووى نەم پروسمەبە بەستراوە بە نەفراندنى لىستىكەمە، چونكە بىرۆكەى بمكار ھىنانى مۆنومەرى شىراوگ لە ھەلاوئىزى ناویدا دەمگەرىتەمە بۇ دەرمانساز و كىمىاگەرى نەلمانى فرىدرىك بايەر Friedrich Bayer.

بەر لە ھەلگىرساندنى چەنگى يەككى جىھان ھەولئى نەمەى دەدا كە لىستىكى سازكردە Artificial rubber نامادەبەكەت. ئەوئىش بە بمكار ھىنانى پۇلیمەرىمەكە وەك جەلاتىن، زەردىنەى ھىلكە و نىشاستە بۆنەمەى پەرشبوونى ناو گىراومەكە جىگىرىبەكەت. ئىستا بەم پروسمەبە دەوترىت پۇلیمەرىنى ھەلاوئىز.

بەلام لە راستىدا يەككى پۇلیمەرىنى شىراوگ بە بمكار ھىنانى نامومرىك بەمناوى پرووكرزنا Surface-active agent و پۇلیمەرىنى دەسپىكار Inhibitor لە نرىك 1920زدا ھىنرايەمەم. ئەوئىش بە پۇلیمەرىنەردنى ئايزوپرىن Isoprene. پاش چەنگى دوومى جىھانى چەندىن شىوئەمىك لە نەفراندنى لىستىك بە پۇلیمەرىنى شىراوگ پەرى پىندرا. ھەم بەدوايدا بە شىوازىكى زۆر فراوانىش بەر ھەمى پلاستىك و چەندىن جۆرى بۇياخسازى/ئىشى گرتەمە .

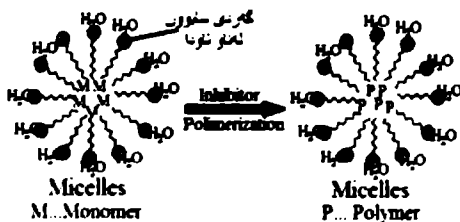
يكمم پيشروهي له بواړي ديماڼيدا Theoretical بوړونكرډنموه و شروښمكردني پوليمريني شيراوگ و پرمپيداني بشنيوميكي زور فراوان له نزيك سالي 1940زدا له لايښ زانايان Smith , Ewart , Harkins بوو، نمويش بمو تاثيركردنمو انميان لمسر بم هممهيناني پوليمري پولى ستايرين Polystyrene . نم جوړه پوليمره لمو تمكڼو بم هممانيه كه به پوليمريني رڼگى Radical polymerization ناماددمكريت. سمرتا به دوڅي شيراوگى له ناويكي هوگرډا Corporating water، لمگل مؤنومر و رووكرزكار Surfactant ټيكا دسپيدمكات. رووكرزكاريش، پيكلټيكي رووكرز نزمى شله كه دمكويته نيوان دوو

شلموه ياخود شله و ماددميكي رڼموه. دشيت نم پيكله و مك ماددميكي پاڅوه Detergent، شيراوگر Emulsifier، كمفنا Foaming agent ياخود پمركار Dispersant بمكاربنت. كاتيك ماده كيميائيكان تيكلدمكرين ورده بلقى مؤنومر كه بشنوهي شيراوگ بضاو ناومكدا پمردمبنيتموه. ورده بلقى زور بچووك له مؤنومر كه دستدمكات به دمركوتن كه پنيدلټين كلكو كه Micelle، نمانه به گرده همموار Modified molecule و دسپيكرمان Inhibitors گمارودراون. هر زنجيره ميكي مؤنومر كه پميدامبنت لئاو كلكو كمكاندا دلكنين بميكموه تا هممو مؤنومر كه تماو دمبنت.



لمراستيدا لم تمكڼولو جياييدا، پوليمرمان لئاو كلكو كه Micelle كاندا دروستدبن، نمانهيش برتټين لمو ژووراندي كه ماددهي ومكو سابوون دمكريته ناو ناومكوه بو نموهي كه فنيك پنيكيت و نميټيت گيراومكه بنيشيت، همنديك جار ماددهي ديكميشي تيدهكريت هر بو هممان مببست.

به سابوون و نمو ماددانهي ديكه كه دمكريته ناو ناومكوه دلټين شيراوگنما Emulsifying agent. نمو كلكو كانميش



له گردبوونموي گمردمكاني سابوون دروستدمبنت، ومك لم نيگاردا كه مؤنومرمان لئاو كلكو كمكاندا پوليمرين دمك.

ليردا مؤنومرمان به رههاي دمتوانن بچنه ناو كلكو كمكانموه كه ليوميانموه گمردمكاني پوليمر زلدبن كه نمميش پيچمواندي پوليمريني ههلاويزه (كه پوليمر مكاني لئاو بلقه رو نمكاندا هيچ گوره نابنت).

نەو لايەنە باشانەي كە لەم چەشنە تەكنيكەدا بەدەيدەكرين:-

❖ لە رادە پۆليميريني خيرا دا Fast polymerization rate، دمتوانريت پۆليميرى كيش گمردى بمرز بهينريتيمبرهم، به پيچموانەي تۆپمە و گيراوه پۆليميرينموهيه كه پميوهندي هميه لەنيوان كيشي گمردى و رادەي پۆليميرينموه.

❖ بمارهيناني ناو به بمردهوامى لە پرۆسمەدا كه باشترين ھۆكارىكە بۆ گمیاندى گمرمى، بهناسانيش لايبريت و كوزال Control بكریت، نهميش ريخوشدمكات كه ريگەي كارليكردنمکان رادەي پۆليميرينيان زوربييت.

❖ گمردەكاني پۆليمير كه لەناو پمريتلمكاندا دەبن، لينجيتى نيومندى كارليكردنمكه لە ناومكه نزيكدەبيتموه، پميوهنديشى نييه بمرسم كيشي گمرديموه.

❖ دمكریت دوايمرهم هم و مكو خۆي بمينيتموه، به گشتيش لەموناكات پيويست بكات گوزراني تيدا بكریت ياخود چارمسر بكریت.

❖ پۆليميرمكه لە بارودوخى گونجاودا پميدادەبيت، بهناسانى كارى پندمكریت و زور جارش راستموخو شيويمكى بمسودى دەبيت، كيشي گمردى بمرزيش پميدادەبيت.

❖ ورده پمريتلهي وا زور بچووك پيكدين كه بمرمستى لە تۆپمەبوون بكم، نهميش ري بۆ نامادەكردنمكه دەدات كه پۆليميرمكه لينج بيت.

لايهنه ناباشهكانيشى بریتين له:-

❖ پرووكرزكان و ماددهيمكى ياومر Adjuvant پۆليميرمکانيتر كه لەناو پۆليميرمكهدا دەميننموه و زور گراني لادميرين.

❖ لە پۆليميره وشكمكان(لئير او مکان: Isolated)دا، بۆ لابردي ناو تيدا وزيمكى زورى دەويت .

❖ پۆليميريني شير اوگ، وا داھينراوه كه كاربكات لە گوزرينى بمرزى مۆنومر بۆ پۆليمير، نهميش دەبيتمهوى نەوى زنجيريمكى لەميرچاو بگوازيتموه بۆ لاي پۆليميرمكه.

❖ لە همنديك بارودوخى ناوارته دا نەبيت، ناتوانريت بۆ پۆليميريني خستاندن، نايۆنى و زيگلر - ناتا بماربهينريت.

لەم خستمهدا بارودوخى كۆپۆليميريني نيوان ستايرن Styrene و بيوتادايين Butadiene به تمكۆنريگەي شير اوگ لە پلمگمرمى 50°C پيشان دەدات:-

پيگەل	پمريتله/به كيش
Butadiene	75
Styrene	25
water	180
Soap	5.0
Loral mercaptan	0.50
Potassium Persulfate	0.30

3. 4. پۆلىمىرىنى نىشتاندن Precipitation polymerization

لە پۆلىمىر زانيدا... پۆلىمىرىنى نىشتاندن بە پرۆسەمىكى پۆلىمىرىنى ناچونىك دادەنرەت كە لە سەرمەتادا بە سىستەمىكى چونىك لە بارىكى Phase بەردەوامدا دەسپىدەمات. لەكاتىكىشدا كە دەبىت مۆنومەر و دەسپىكار بە تەواوى توابىتتەوه، بەلام لەبەرئەوهى پۆلىمەرە پىكەتتەوهكە لەسەر دەسپىكارمە نەتەواومە، بۆخۆى دەنشىت. پاش نىشتاندن/ىش پۆلىمىرىن ھەر بەرئەمچىت بۆ دروستكردى پەرتىلمەكانى پۆلىمىرىن، نەویش ھەلمۇزىنى بەھۆى مۆنومەر و دەسپىكارمەوه. جوداىى ئەم جۆرە پۆلىمىرىنە لەگەل پۆلىمىرىنى پەرتاندن Dispersion دەگەرئەتەوه بۆ وىكچوونىتى Similarityيان، چونكە پۆلىمىرىنى پەرتاندن دادەنرەت بە جۆرىك لە پۆلىمىرىنى نىشتاندن بەلام جىوازىمەكايان لەمەدائە كە لە پۆلىمىرىنى نىشتاندندا پەرتىلمەكانى زل و نارىك و ناكرن Unstable.

4. دايىن پۆلىمىرىن Diene polymerization

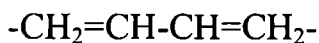
كاتىك لەسەر پۆلىمەر دەدوتىن، دەبىت لە گەردىكى بچووكەوه دەسپىكەين كە پىدەموترىت مۆنومەر Monomer، بايمە ئەم مۆنومەرە جووتبۆندى بەناوى دايىن Diene ى تىدائىت

بەرلە چوونە ناو بابتمەكەوه، بايمە بزائىن دايىن Diene چىيە؟

دايىن/Diene...وشمىكى لاتىنىيە و بەماناى دوو بۆند ياخود جووتبۆند دىت. ياخود بەشتومەكىتر بلتىن پىكەلنىكى ئەندامىيە كە لە جووتبۆندى نىوان كاربۆن-كاربۆن پىكەتتەوه.

دەشەت جووتبۆندەكان نزيكى يەكتەربن كە پىدەموترىت دايىن/ى لىكەستوو Conjugated diene، يان دووربن بە بۆندىكى تاك لە نىوانياندا كە پىدەموترىت دايىنى جيا Separated diene،

وئەك لەم نەمۆنەمەدا:-



1,2 Diene

Conjugated diene



1,4 Diene

Separated diene

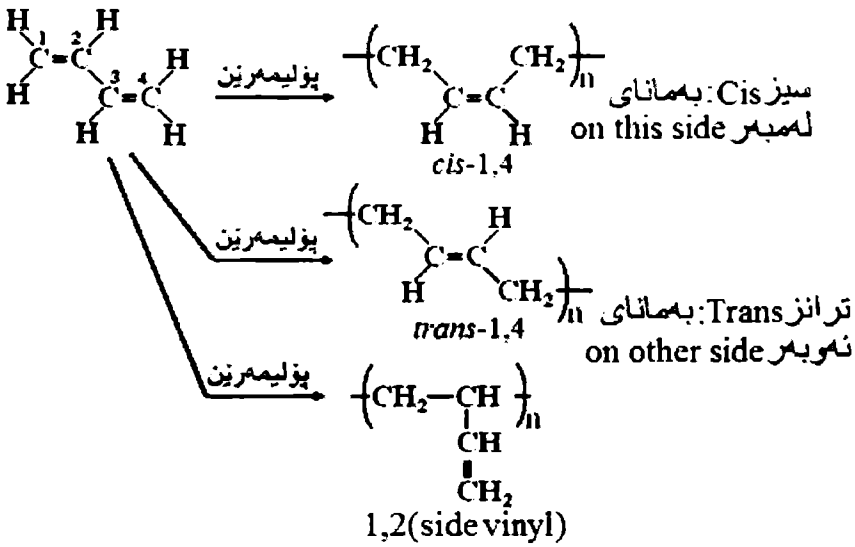
بەگەستى...ئەگەر ئەو چەشنە دايىنە لە جۆرى 1,2 Diene بوو، ئەوا يەكلىك لەو جووتبۆندە رۆلى پۆلىمەرسازكردى دەگىرىت و كارىگەرى بۆندەكەى تر كەمەدەبىتتەوه. بەلام لە نەمۆنەمەكى وئەك دۇدىكادايىن 1,1-Dodecadiene 2، دا،



لېرمدا دەبىئىن كە جووتبۇندىمەكان زۇر لەمىكتەرموہ دوورن، لەبەرنمۇہ لە پروسەمى پۇلېمەرىندا ھەر جووتبۇندىك لای خۇيموہ بىجىا پۇلېمەرىك سازدەمكات كە پىنكموہ لە يەك پىنكھاتمەكى كىمىيادا شىومىمەكى تۇرى ئالۇز پىنكدىنن.

مۇنۇمەرى بىوتادايىن، پۇلى بىوتادايىنى لىدەنفاىرنىرئىت و لە پىشماسازىيدا پىندىلئىن لاسىتىكى سازكرده. دايىنى پۇلېمەرىمەكان بە قىناىل پۇلېمەرى دىمچن. بەلام لە قىناىل پۇلېمەردا، نەمۇ مۇنۇمەرى دەبىئە كەرسىتە بۇ بەرھەم دەبىئە تەنبا لە يەك جووتبۇندى كاربۇن - كاربۇن پىنكدىت.

دەشئىت مۇنۇمەرى دايىنمەكان پىنكموہ بلكىن و بە چەند چەشئىتىكى جىاواز لەمىكتەرى زنجىرىمەك لە پۇلېمەرى سازبەكن، بۇ نەمۇنە لە مۇنۇمەرى بىوتادايىندا دەتوانرىت سى يەكەرى رەپاتبۇنە Repeating unit پۇلېمەرى جىاواز لەمىكتەرى بەئىرنىتە بەرھەم، وەك لەم ھاوكىشانەدا:-



لە مۇنۇمەرى ئايىزۇپەرىن Isoprene يشدا كە تارا دەمەك ئالۇزە دەتوانرىت بە پىنچ يەكەرى رەپاتبۇنە پۇلېمەرى جىاواز لەمىكتەرى سازبەكرىت.....وہ ھەروہا.

4. 1. كارلىكردنى پۇلېمەرى Reaction of polymer

ھەروەك لە پىشمۇہ لەسەرى دوايىن، پۇلېمەرى لە پىنكەلىكى چىروپەرى دروستبۇوہ، جىاوازى لەمگەل ماددەمەكانى تەردا نەمۇبە كە گەردەمەكانى زۇر زەلن Macromolecules. بەلام لەمگەل نەمۇبىشدا گروپى پىنكارى تىدایە كە بىتوانىت كارلىكە كىمىيەمە بورۇژىننىت و رەموشى كارلىكردنەكە بگۇرنىت بەمەرجىكە بارودۇخى لەبارى بۇ بسازىرنىت.

REFERENCES

1. George Odian "Principles of Polymerization four edition", John Wiley and Sons, 2004.
2. P. Mears, "Polymers-structures and bulk properties", Van Nostrand 1965.
3. H. Morawetz, "Physical chemistry of polymer solution," Interscience, Wiley, 1965.
4. F. Bueche, "Physical properties of polymers". J. Wiley, 1962.
5. A. Ledwith, "Molecular behavior and the development of polymeric materials", Chapman and Hall, London, 1975.
6. Hohenstein, W. P.; Mark, H. J. "Polym. Chem.", 1946
7. Smith, W. V.; Ewart, R. H. J. "Chem. Phys.", (1948), **16**, 592.
8. Fitch, R. M. "Polymer Colloids", Plenum, NY 1971.
9. Gilbert, R. G. Emulsion Polymerization: a Mechanistic Approach Academic Press, London, 1996.
10. A recent example: Kim, N.; Sudol, E. D.; Dimonie, V. L.; El-Aasser, M. S. *Macromolecules*, (2004), **37**, 2427.
11. Leach, Mark R.. "Radical Chemistry". Chemogenesis. 2010.
12. RyoShintani, Tamio Hayashi, "Chiral Diene Ligands for Asymmetric Catalysis" *Aldrich Chimica Acta* 2009, vol. 42, number 2, pp. 31-38.
13. Vollhardt, Peter, and Neil E. Schore. *Organic Chemistry: Structure and Function*. New York: W. H. Freeman & Company, 2007.
14. T. Tsutsui, N. Kashiwa, "Gas-phase polymerization of propylene with a solid complex catalyst obtained from $\text{Et}(\text{Ind})_2\text{ZrCl}_2$ and methylaluminoxane", 1991.
15. E. M. Fettes, "Chemical reactions of polymers" Interscience-High polymer series, Vol. 19.

جا كاتىك كە كىش گەردى پۆلىمىرنىڭ دىيارىدە كرىت ھەمىشە دەپنەت بە ھىماي M نامازەي لىبىكرىت، نەو ھىلەي كە لىسەر پىتەكەيشە بىماناي تىكرا لىكەدەرىتەو پەيۋەندە لىسەر پاراپىنو Parameter (پرى بەھا گۇراو كە لە خالىكدا دەپتورىت و دىيارىدە كرىت)ى نەو تۆنەرەي بىكار دەھىنرىت بۇ پىوانەي لىنجىتى(واتە گرىتەوئەي چوار تاكو پىنچ دانە لە گىراوئەي دىكەي بە چىند پەيتىكى جىاجىا نامادە بىكرىت).

چىند رىگەيمكى تەكنىكى نالۆز ھەن بۇ دىتەوئەي كىشى گەردى پۆلىمەر، لەوانەيش:-

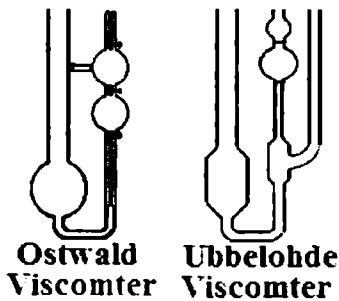
■ قەوارە پىوانە كرىدى گروپى پىكارى پۆلىمەر لە كۆتايى زىجىر مەكدا
Functional group (end group analysis)

■ بەھۆي رۆشەنە پىرژاندن Light scattering

■ بەھۆي بىكار ھىنانى نامىرى گىژوانى زۆر خىرا Ultracentrifuge

بەلام لە رىگەي پىوانە كرىدى لىنجىتى/پەو دەتوانرىت بىناسانى كىش گەردى پۆلىمەر مە دىيارى بىكرىت.

زۆر شىۋازى ناسان بەدەست ھەن بۇ پىوانە كرىدى لىنجىتى گىراوئەي پۆلىمەر. لەوانەيش نامىرى لىنجىتەي نۆستۋالد Ostwald (بەناۋى كىمىياگەرى بەلتىك - نەلمانى فرىدرىك وىلھېلم نۆستۋالت F.W. Ostwald)، ياخود تۆبلىۋىدە Obbelohde (بەناۋى كىمىياگەرى نەلمانى دىكتور لىۋ تۆبلىۋىدە Leo Obbelohde) كە تەكنۆرىنەمكى زۆر ناسان بەدەستەن بۇ پىوانە كرىدى لىنجىتى، نەم كىردارەيش بە پىوانە كرىدى لىنجىتى شەلمىكى نەزانراو و بىراۋرد كرىدى لەگەل شەلمىك لىنجىتەمكى زانراۋىت نەنجام دەرىت. مەبەستەش لەم كىردارە دىيارى كرىدى پەيۋەندەيە لەنئوان لىنجىتى و پەي گەرمىدا كە لىۋەي دەتوانرىت كىشى گەردى پىكەلنىكى پۆلىمەر دىيارى بىكرىت.



نەم نىگارە برىتەيە لە دوو نەوونە
لە نامىرى لىنجىتەي Viscometer.

3. جۆره‌كانی لینیجیتی Kinds of viscosity

زۆر رینگه همن بۆ دیاریکردنی لینیجیتی گیراومیک، یاخود پرونتر بلئین توانای بری ماددهی توأوه بۆ زۆرکردنی لینیجیتی گیراومیک، نمو توانایمیش بریتیه له چمندیتی نمو ماددهیه به بمارهینانی چمندین پیوانهی جیاواز له لینیجیتی گیراومکه. نمو جۆره زانیاریانمیش که بۆ پیوانهی لینیجیتی بماردههیرین نمانمن

$$\text{Relative viscosity } \eta_r = \frac{\eta}{\eta_0}$$

لینیجیتی ریژی

η_0 ..گوزارمیه له لینیجیتی توینمری پوخته.

η ..گوزارمیه له لینیجیتی گیراوهی توینمر و پولیممرکه.

$$\text{Specific viscosity } \eta_{sp} = \frac{\eta - \eta_0}{\eta_0} = \eta_r - 1$$

لینیجیتی جۆری

یاخود

$$\eta_{sp} = \frac{\tau - \tau_0}{\tau_0} = \eta_r - 1$$

τ_0 ...گوزارمیه له کات پیچوونی پیویست که توینمرکه له لینیجیومرکه دیته خوارموه.

τ ...گوزارمیه له کات پیچوونی پیویست که گیراومکه له لینیجیومرکه دیتمخوارموه.

$$\text{Reduced viscosity } \eta_{red} = \frac{\eta_{sp}}{c}$$

لینیجیتی کمی

$$\text{Inherent viscosity } \eta_i = \frac{\ln \eta_r}{c}$$

لینیجیتی بۆماوه

$$\text{Intrinsic viscosity } [\eta] = \lim_{c \rightarrow 0} \frac{\eta_{sp}}{c}$$

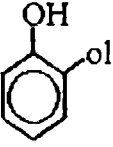
لینیجیتی راستینه

پاش دیتنموهی لینیجیتی راستینه (η) Intrinsic viscosity، دمتوانریت پمیومندی نتوان کئشی گمردی پولیممرکه و لینیجیمکهی بههوی هاوکئشمی مارک-هاووینگ Mark-Houwink-Sakurada ه وه دیاریبکریت:-

$$\eta = KM^a$$

لیرمدا هیمای K و α دوو بری نمگۆرن که پمیومندن به گیراوهی پولیممره/توینمرکه و پلهی گمرمی. بهلام ناپهومیومنده به کئشی گمردی M/

پوليمر مکوه. نمگم بهای نمو دوو بره نمگوره بز انریت، دمتوانریت لئیانموه چ لئنجیتی راستینه و چ کیشی گمردی لمړنی نمو هاوکیشیموه دیاری بکریت. نم خستمیه بهای بره نمگوری K/α و α ی همدیک پیکلمی پوليمری باون:-

α	$K \times 10^5$ dl/gm	Sovent توینمر	Polymer پوليمر
0.77	20	CHCl ₃	PolyAthyleneAdepate(PEA) پولی نئیلین نئدیپات
0.67	56	CHCl ₃	PolyEthelyneSebacate(PES) پولی نئیلین سبیکات
0.77 ± 0.09	30 ± 12		PolyEthykeneTerphthalate(PET) پولی نئیلین تیرفثالات

4. چوینتی دوزینموه ی لئنجیتی راستینه

How to find Intrinsic viscosity(η)

- کاتی هاتنمخوارموه ی توینمر مکه به هیمای τ_1 همژمار دمکریت
- کاتی هاتنمخوارموه ی همان قمواره له گیراومیکمی 1% به هیمای τ_2 بو پوليمر مکه همژمار دمکریت.
- بمپنی نم هاوریژمیوه خوارموه، دمتوانریت لئنجیتی ریژمیوه پوليمر مکه بدوزریتموه:-

$$\frac{\tau_1}{\tau_2} = \frac{\eta}{\eta_0} = \eta_r \text{ (Relative viscosity)}$$

- همروه لئنجیتی η_{sp} به پنی نم هاوکیشیمیه دمدوزریتموه.

$$\eta_{sp} = \frac{\eta}{\eta_0} - 1 = \frac{\eta - \eta_0}{\eta_0}$$

- همر بدموایدا دمتوانریت لئنجیتی

$$\eta_{red.} = \frac{\eta_{sp}}{c}$$

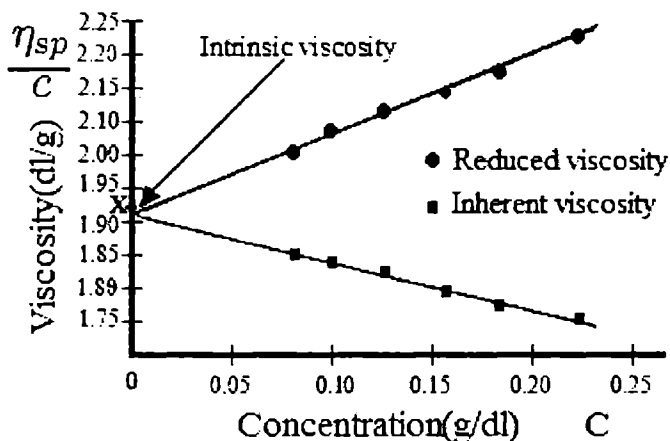
لیکردنموه/یش η_{red} بدوزریتموه:-

هیمای C گوزارمیوه بو پمیتی گیراومکه (gm/100ml) پاش جیمجیکردنی نمو همنگاوانه، دمتوانریت نیگاری گرافیک بکیشریت

لمنیوان لئنجیتی لیکردنموه η_{red} و پمیتی گیراومکه C کاتیک که C بمرو سفر دمچیت بمپنی نم هاوکیشیمیه:-

$$[\eta] = \lim_{c \rightarrow 0} \frac{\eta_{sp}}{c}$$

خالى X دمبته بهاي لينجيتى راستينه Intrinsic viscosity ي پوليمر مکه.



نهم خشته بهي خواره وه لينجيتى هه نديك شاهيه
له پله گهرمي ژوردا 25°C

Liquids at 25 °C	viscosity [Pa·s]	viscosity [cP]
Acetone	3.06×10^{-4}	0.306
Methanol	5.44×10^{-4}	0.544
Benzene	6.04×10^{-4}	0.604
water	8.94×10^{-4}	0.894
Ethanol	1.074×10^{-3}	1.074
Propanol	1.945×10^{-3}	1.945
Ethyl glycol	1.61×10^{-2}	16.1

5. چو نيتى ديار يكر دنى كيش گهر ديبى پوليمر؟

ديار يكر دنى كيش گهر ديبى پوليمر هكان گرنگيه كي لمبر چاوى هديه، چونكه زنجيره ي دريژ رولى بالا دمگنر نيت له ديار يكر دنى نمو هوكار انه ي كار يگهر ن لمسر توانه وه ي، جبر نيتى، ريشال سازه ي و ره وشته كاني هيزى ميكانيكي پوليمر هكان.

نمۇ رېنگەيئەنى كە بىكارن بۇ ديارىكردىنى بارستە گمردى، يان رېژمى Relative ياخود پمىتى Absolute. رېنگە رېژمىمىكان پئويستىيان بە پلمپئوى Calibration لمگمۇ كىشى گمردى زانراوى ماددەكە ھەيە، بەلام لە ديارىكردىنى پمىتىمىكان پئويستىيان بە پلمپئوى Calibration نىيە.

لمو تەكنورنىيەنى دىكەيش كە بىكار دەھىنرئىت بۇ دىتتەموى كىشى گمردى پۇلېمىر، شىكر دىنەموى دوايىن گروپى پىكار Functional group ى زنجىر مەكانئىتى. دەبىت نەمەيش لە يادنەكرئىت كە كىشى گمردى پۇلېمىر زۇر گرنەگە بۇ ديارىكردىنى زۇر لە رەموشتە فېزىكىمىكان، لەوانەيش زانىنى پلە گمردى بۇ گۇرپىنى زۇر لە ماددە رەمەمىكان بۇ دۇخى شلە لە دروستكردىنى ھەندىك بىر ھەمى وەك مۇم و لاستىك.

بۇ نەمۇنە، نەمگەر كىشى گمردى پۇلېمىر نىك زۇر نزم بوو نەموا پلمگەر مېشى نەمۇندە نزم دەبىت كە ھىچ سوودىكى نەمۇتوى نەبىت لە بوارى پېشەسازىدا. ھەمروەھائىش بۇ رەموشتە مىكانىكىمىكانى تىرى وەك سەختى، جىرى، نەرمى، پتموى و لىنجى... ھەند.

بۇ نەمۇنە پۇلېمىر نىكى وەك مۇمەمىكان Waxes ياخود شلمەكان كە بەسوودىن، دەبىت گواستەموى پلمگەر مېيان لەسەرو پلمگەرمى ژووردابىت و رەموشتە مىكانىكىمىكانىشى لە رەموشىكى وەھادا بىن كە بتوانن بىرگەى بارودۇخى وا بىگرن بتوانرئىت بىكار بەھىنرئىن.

بۇ دىتتەموى كىشى گمردى پۇلېمىرئىش چەند رېنگەيمەك ھەيە، بەلام لەمۇ تەكنورنىيەنى كە لەبار و باشن بۇ پۇلېمىرى كىش نزم، دىتتەموى مەتى لەرپى شىكر دىنەموى دواگروپى زنجىر مەكانى End Group Analysis. نەمگەر كىشى گمردى پۇلېمىر كە بىر زبوو، نەموا رۇوبەر ووى كىشى تىواندەى دەبىنەموى، چۈنكە پۇلېمىر تاكو كىشى گمردى بىر زبىت، كىشى تىواندەى زىاتر دەبىت. لەبەرئەموى دەبىت تىنەرىكى گونجاوى وا ھەبىت بۇ نەمۇ پۇلېمىرە ديارىكراوە تاكو بتوانرئىت شىكر دىنەموى قەوارەى Volumetric analysis بىسەردا نەنجام بىرئىت.

بە گشتى... دەشئىت نەم شىكارىيەنەيش بىكرىن بە دوو بەدشەوہ:-

5. شىكر دىنەموى دواگروپ زنجىرەى پۇلېمىرە خەستەندەكان.

End group chain analysis of condensation polymers

بىكار ھىنانى نەم چەشئە تەكنىكە بۇ دىتتەموى كىشى گمردى نەم جۇرە پۇلېمىرەنە ناسانە.

- a. Vinyl polymer : $-CH=CH_2$
- b. Ester polymer : $-COOH, -OH$
- c. Amide and Urethane polymer : $-NH_2, -NCO$
- d. UV, IR, NMR detectable functional group .

بۇ نموونە، نىمگەر پۇلىمىر مەكە لە جۇرى پۇلى نىستىر ياخود پۇلى نىمايد بوو، نىما گروپى كاربۇنىلمەكى $C=O$ شىدمكرىتمو و بە دوایدا قىوار مەكى ھىژمار دمكرىت. لىزىدا كىردارى قىوارە پىوانمكىش بە داروشان Titration دمكرىت، نىمىش بە ھاسىنگىنى لىمگىل تىقتىكى دىارىكرائى تىكىل بە شلاوئىكى وىك كحول ياخود قىنول.

بەلام نىمگەر گروپمەكانى نىمىن Amine پىنورىن، دمىت لىمگىل تىشىدا ھاسىنگى بىرىن. نىمگەر گروپى OH پىنورىن، دمىت شىمىنگىنوى بنسور / IR ى بۇ بىكاربىنورىن بۇ ھىلمزىنى ناوچى ھایدروكسىل. لىزىدا كۆسى گورە كە رى لىم تىمكىكە بىگىت چۆنىتى تىوانو ھى پۇلىمىر مەكى، واتە ھىلمزاردنى تونىمىركە كە پۇلىمىر مەكى تىدا بتوئىتمو، چۆنكە زۆرىبە پۇلىمىر مەكان كە كىشى گىردىيان زۆر بىرزە، تىوانو ھىيان نىمىندە ناسان نىبە. نىم شىوازى تىمكىكە لىبارە بۇ نىم پۇلىمىر نەدى كىشى گىردىيان دىمگاتە نىزىكى 50,000.

2.5. شىكرىتمو ھى دواگروپ زىجىرە ھى پۇلىمىرە خىستىسەرەكان.

End group chain analysis of addition polymers

نىم جۆرە پۇلىمىرە لىمە ھى پىشوو تىر گىلىك گىرانترە، لىبىر نىمە ھى كە گروپى پىنكار Functional group ى تىدانىبە تاكو بتوانرىت پىنورىن. ھىندىك چار پىنا دمىرىتە بىر شىكرىتمو ھى ماددە ھى دىسپىنكار Initiator كە وىك رىمگى رەھا دادىنرىت و بە ھوئىمە دموانرىت كىشى گىردى نىم پۇلىمىرە دىارى بىرىت. بۇ نىمىنە بۇ شىكرىتمو ھى بۆندى $C=C$ لە پۇلىمىر مەكان، نامىزى شىمىنگىنوى IR/ بىكار دەھىنورىن و لىو ھى دمكرىت كىشى گىردىمەكى دىارى بىرىت.

6. چەند تەكنىكىكى دىكە بۇ دىتتمو ھى كىشى گىردى پۇلىمىر :-

• نۆزمۇپىنوى دۇخى ھىلمى Vapor-phase osmometry

Vapor-Phase Osmometry ھىلم ھىلم

كە بىناخى لىسەر ھاسانىگىر مۇداىنامىكى

Equilibrium thermodynamics

پىسنانى ھىلم دانراو.

تىمكىشوازىنى رىزىمى بىكارە بۇ دىارىكرىنى

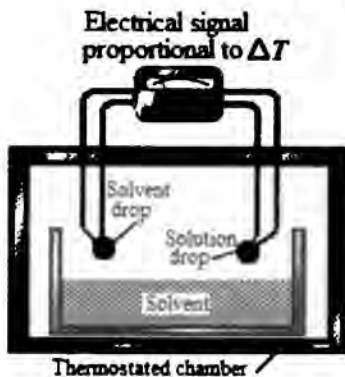
ژمارە تىكرى كىشى گىردى M_n پۇلىمىر مەكان

لە گىراو ھىمكى رووندا.

نىم رىگىمىش لىبارە بۇ نىم پۇلىمىر نەدى

كە كىشى گىردىيان لىنوىان 250 بۇ 100,000

داپە.



ھمروھما بھكاره بۇ دۆزىنمۇھى پھىتى پھرىلمكانى تواومىك Solute. بھرزبوونمۇھى پلھى كولان و پھستان بۇ پلھى بھستن، بھلام نھنگى نھم دوو پلھى بھرزبوونمۇھى لھ پۆلىمھمكھ لھمۇدا دھبىزىت كھ ھھندىك جار لھ پلھى كولان B.p. و بھستى F.p. توئىنھمكھ نرىك دھبىتۇھ. نھمپھش كئشھ دروست دھكات لھ جىاكر دھمۇھى پۆلىمھر و توئىنھمدا.

نھرىتى/ىشى لھمۇداپھ كھ ھىچ سنوورىك بۇ بھكار ھىنانى نىپھ، واتھ دھتوانرىت لھ ھم پلھىمكى گھرمىدا لھناو نھم توئىنھمدا بھكار بھئىرىت.

نۆزمۇپتوى دۇخى ھملم كھ پھىمۇندھ بھ ھاوسانى گھرمۇداپھنامىكى پھستانى ھملمپھمۇھ، تھكنۇشتىوازىكى رىژمپى بھكاره بۇ دىارىكر دنى ژماره تىكرائى كئشى گھردى پۆلىمھمكان لھ گىراومىمكى پۆلىمھر رووندا. نھم رىگھمپھش لھبارھ بۇ نھم پۆلىمھرانھى كئشى گھردىپھان لھنىوان 250 بۇ 100,000 داپھ، پاخود بلئىن لھ ننىوان 50 بۇ 20,000 g/mol

	Method	Type	Molecular Weight Range, g/mol	Mean Value Measured
1.	Membrane osmometry	A	10^4 - 10^6	M_n
2.	Ebullioscopy (boiling point elevation)	A	$<10^4$	M_n
3.	Cryoscopy (freezing point depression)	A	$<10^4$	M_n
4.	Vapor Phase osmometry	A*	$<10^5$	M_n
5.	End group analysis	E	$<10^5$	M_n

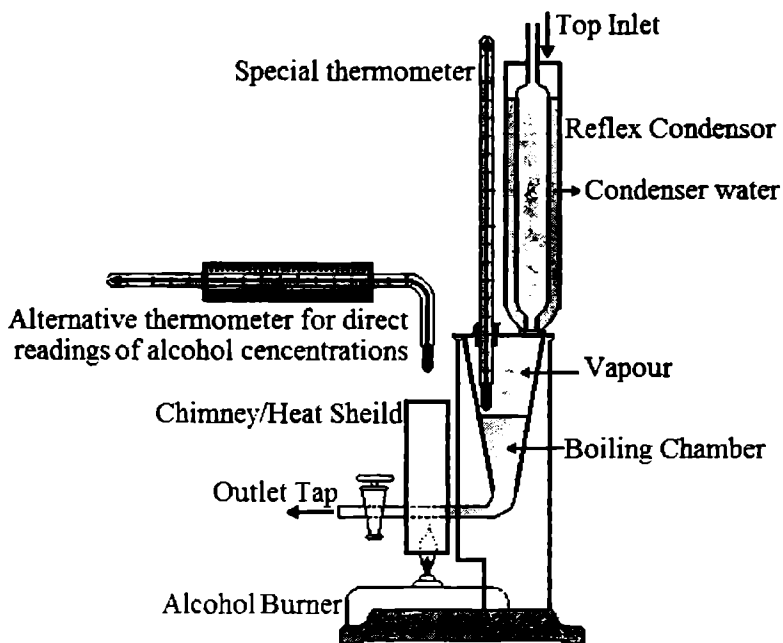
مھبھست لھ پئوانھى پھتى Absolute نھم پئوانھ راستھمۇخۆپمھ كھ پھىمۇندھ بھ كئشى گھردىپھمۇھ بھبى ھىچ مھرجىكى كىمپاى و فىزىكى پۆلىمھمكھ.

دھبىت شىوگى كىمپاى پۆلىمھمكھ لھرىى ھاوھىزى توخمھ پىكھاتمكانىمۇھ بزائرىت تاكو لىوھى كئشى گھردى پۆلىمھمكھ پھىدابكرىت.

رىژمپى Relative پئوانھى چھندىتى/ىش پھىمۇندھ بھ پىكھاتمھى كىمپاى پۆلىمھمھ تاقىكراومكھ و پلھىنوان Calibration ى و لارھىل Curve .

• تکنیکی نمبه‌لییوپیوی Ebulliometry

زاراوهی نمبه‌لییوپیوی Ebulliometer له ریشه وشمی زوانی لاتینیموه هملینجراره، نمبه‌لییو Ebullio بمانای کولان یاخود بلق بمرزبوونموه، کاتیک شلمیک دمکولینریت بلقی لیبمرز دمبیتموه. کوی مانای وشمکیش کولانپیو Boiling measurement دمگمینیت.



نم نامیره داهینراوه بو پیوانی پلهی کولانی ناو یاخود گیراوهی ناو، نویش به پیوانمکردنی گهرمی نمو ههلممی له شلمکوه دهردهچیت. همر بهم نامیرهیش دهوانریت کیشی گهردی ماددهیمکی پۆلیمر دیاری بکریت، نویش به پیوانمکردنی پلهی کولانی شلمیک تۆینمری گونجاو که پلهی کولانی زانراوینت و پاشان گیراوهی پۆلیمر مکه لماناو شلاوه تۆینمر مکه‌دا. لمدو اییدا بمپیی نم هاوکیشیه، کیشی گهردی M دهوانریت بدۆز ریتموه.

$$\left(\frac{\Delta T_b}{C}\right)_{C=0} = \frac{RT^2}{\rho \Delta H_v M_w} + A_2 C$$

ΔT_b : Boiling-point elevation

C : The concentration in grams per cubic centimeter

R : Gas constant

T : Boiling point

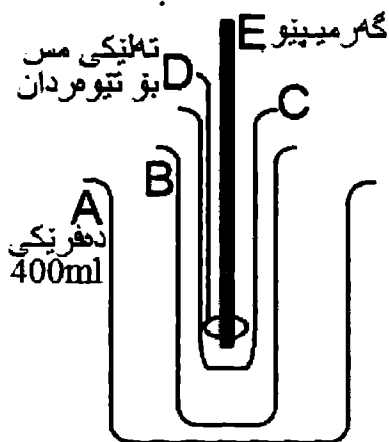
ΔH_v : The latent heats of vaporization

A2 : Second virial coefficient

نم شیوازی تمکنیکه لمباره بو نمو پۆلیممرانهی که کنیشی گمردییان له 20000 کمتره.

• تهکنیکی کریۆسکوپیی Cryoscopy

ریشه وشهی زاراوهی کریۆسکۆپی Cryoscopy، وشملیکدراوئیکی یۆنانییه (کریۆ+سکۆپی). وک زاراوهیمکی زانستی بممانای پیوانی بمستن freezing measurement دیت. دمهشیت وشهی کریۆ Cryo تاراوهیمک خزمایهتی همبیت لمگمل وشهی کریۆه/ی زوانی کوردیدا که گوزاره له بمستنی گیراوهیمکی شل دمکات بو دوخی رمقی، وک بمستنی شلاویک بو سههۆل.



دعزگای دیاریکردنی پلهی بمستن کریۆسکۆپی Cryoscopy بو نۆزینوهی بارسته گمردی پۆلیممر

نم شیوازی تمکنیکه بمکاردههینریت بو دیاریکردنی کنیشی گمردی پیکهله پۆلیممرکان، نمویش به پیوانمکردنی نزمترین پلهی بمستنی تواوهیمک تمکنیکی دیاریکردنی کنیشی گمردی تواوهیمک به توانوهی برئیکی زانراو لئی لهناو ماددهیمکی توینمردا، پاشان تومارکردنی پلهی بمستنی نمو بره کاتیک لهناو گیراوهیمکدا دهیممستنت.

له گمرموداینمیکیدا Thermodynamic، نمگۆری کریۆسکۆپی Cryoscopic constant به هیمای K_f دمبینه بههیمکی پهپهوند بو پهیتی مۆلی m و دابمزیی

پلهی بمستن، که ریزهیمکیشه له نیوان تیکرای پلهی بمستن ΔT_f بو پهیتی مۆلی m . وک لهم هاوکنشیمیدا:-

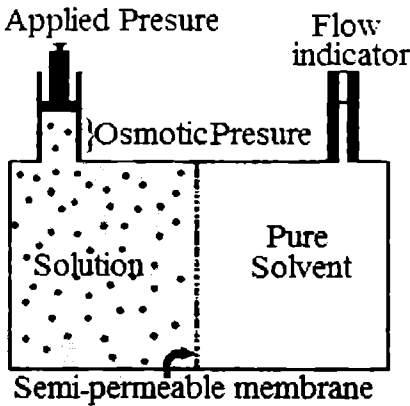
$$\Delta T_f = K_f \cdot m \cdot i$$

هیمای i گوزارهیه بو فاکتوری قانت هۆف/Van't Hoff که بریتیه له ژمارهی پمرتیله توامکان که پمربلاودهبنموه لهناو گیراوهیمکدا.

{سمرنجوک:- نمگۆری کریۆسکۆپی ناو یمکسانه به 1.853K Kg/mol }

• تهکنیکی پمرده نوزمۆپییوی Membrane osmometry

نوزمۆپییوی پمرده، شیوازه تمکنیکیکی پمییبه که لیوهی دمتوانریت بارسته مۆلی/Mn پولیمر دیاری بکریت. توینمرکه له گیراوهی پولیمرکه بههوی پمردمیکمی نیمچمراپوور Semipermeable جیادمکریتموه که بمشئومکی توند له نیوان دوو خانهدا Chamber راگیراوه.



مادده تاومکه ناتوانیت رۆبیتته دیوی خانهی بمرابمیری، بهلام توینمرکه دمتوانیت به پمردمکدا رابووریت بو دیومکی تر.

هۆکمیشی دمگمريتموه بو ئوهی که نمرکی کیمیایی Chemical potential توینمرکه زور بهرزتره له ماده تاومکه (پولیمرکه) لمبرنموه نارزووی پیراچوونی توینمرکهی همیه به پمردمکه بو لای گیراوهی پولیمرکه.

بمیش پمیتی توینمرکه دمگوریت که به پمردمکدا رادبووریت بو لای پولیمره تاومکه.

لم بارمدا، پمستانی توینمرکه کمدمبیتموه تاکو جیاوازی پمستان پمردمکه دهریت و پروبهروی جیاوازی نمرکی کیمیایی ماده تاومکه دبیتموه. نم کمبوونه له پمستانا دبیتته هوی هاوسانی له نمرکی کیمیایی لسمر همدوو لا که به پمستانی نۆسمۆزی Osmotic pressure گوزاردمکریت.

له نمرکی کیمیایی، پمستانی نۆسمۆزی/یش بمینی نم هاوکیشیهی خواروه بمیوهندیداره به گوران:-

$$(\mu - \mu^0) = V_1 \pi$$

μ^0 = Chemical potential of pure solven

نمرکی کیمیایی تاوهی پوخته

μ = Chemical potential of solvent in solution

نمرکی کیمیایی توینمر لهناو گیراوه

V_1 = Molar volume of solvent in solution

قهوارهی مۆلی توینمر له گیراوه

π = Osmotic pressure

پمستانی نۆسمۆزی

• تهکنیکی گنژوانی زور تیژ Ultracentrifugation

تمکنۆشیوازیکی پینشکهوتوه لهبواری شیکاری چمندیتیدا Quantitative analysis بو سمگانندی ژیوزلمگمردمکان Biomacromolecules و نمو

پۆلیمېرانی كیش گەردیی زۆر بمرزبان ھەمە. ومك پېرۆتینمکان. ھەروەھا لە بواری ژیۆزانی Biology دا بۆ جیاکردنەوی نمو پەرتیلە وردانە بھکار دەھننریت كە لە خانەدا ھەمە ومك مایتۆكۆندریا Mitochondria، مایكروسۆم Microsome، راببۆسۆم Ribosome، فیرۆسماكان Viruses.. ھتد داھتانی نەم نامیرەیش لەسالی 1925ز دھگەرتەوہ بۆ كیمیاگەری سویدی تیۆدۆر سڤیدبیرگ (Theodor H. E. Svedberg (1884 – 1971). لەسەر نمو زانستگەرییانە تایمەت بە پینكھاتە ماییمكان Colloids و پېرۆتینمکان Proteins بە بھكار ھنناتی نەم نامیرە لەسالی 1926ز خەلاتی نۆبلی پینمخسرا. نەم نامیرە ئالۆزە پینكھاتووہ لە ساجینکی گەورە و چمەند لولمەمکی تاقیکردنەوہ بە دەوریدا. كاتێك كە گیارومكە بە برینکی پینوانمیی رۆدەكریتە یمكێك لە لولمەكانەوہ، پاش نەوہی ھنیزینکی كارمبای لەسەر دەبەستەرت، بھخیراییمکی زۆر تیز دەسووریتەوہ ($19\ 600\ \text{km/s}^2$)، لەناكامی نمو تیزخیراییمدا، نمو ماددە پۆلیمەری كە لەناو شلاومكەدا تەواوتەوہ بەرەبەرە دەنیشیت. پاشان ماددە نیشتوووكە دەردەھننریت و كیشی گەردیی دەھەژماردەرت.

REFERENCES

1. Barnes.H A. Hutton.J F & Walters, K, "An introduction to Rheology, Elsevier. 1989
2. Vapor Pressure Osmometer. 22 Jan.2009.
3. Hiemenz, Paul C., and Timothy P. Lodge. Polymer Chemistry. 2nd Ed. New York: CRC Press,2007.
4. "Characterization and Analysis of Polymers". New Jersey John.Wiley & Sons, Inc,. 2008 .
5. Ivan J. Goldfarb, A. C. Meeks" Vapor Pressure Osmometry as a Means of Determining Polymer Molecular Weights", 1966
6. Morris, C. and H. Coll Determination of Molecular Weight. New York: Wiley and Sons, 1989.
7. Perez-Ramirez, B. and Steckert, J.J. "Therapeutic Proteins: Methods and Protocols". C.M. Smales and D.C. James, Eds. Humana Press Inc. Totowa, NJ, 2005
8. Greg Ralston, " Introduction to analytical Ultracentrifugation".Backman, 1993.
9. John A. Nairn," Characteri of polymer", SPRING 2003.
10. Prof. Grant Willson, " Membrane Osmometry",Univewrsity of Texas Austin,
11. Chalmer, John M.; Meier, Robert J.. "Molecular Characterization and Analysis of polymers", Elsevier Science, Burlington: 2008.

1. الدكتور ذنون محمد پيريادي " كيمياء الجزيئات الكبيرة"، مطبعة جامعة موصل، 1985 .
2. الدكتور ذنون محمد پيريادي، الدكتور گورگيس عبد آل آدم "كيمياء الجزيئات الكبيرة المحدث" مطبعة جامعة موصل، 1989.

بەندى نو (Chapter-9)

رەۋىش تە تايىبە تىيەكان و پىكەتەى پۇلىمەر Special properties of polymer and its structure

1. سەرەتا

ھەر ۋەكە دەزانىن پۇلىمەر پىكەتەىمكى تايىبەتە و ۋەكە ھەمۇر پىكەتەىمكى دىكەى كىمىيەى رەۋىشە و تايىبەتەمىندى خۇى ھەيە. يەككە لىمۇ تايىبەتەمىندىيە دىارانەى كە ھەيەتى نەمۇ زەلە گەردانەىمىتى كە لە زىجىرەمكەى زۇر درىژ پىكەدىنن، زۇر بەى جارىش شىۋەىمكى ۋا نالۇزى بەيمەكداچۇر پىكەدىنن كە دەبەھۇى بەيدابۇرنى رەۋىشە و تايىبەتەمىندى جىاۋاز لىمۇەى پىشۇر.

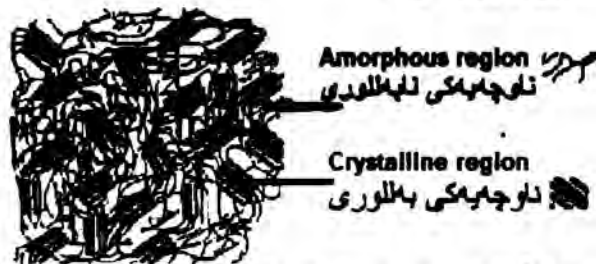
لە نەزىكە سالى 1920ز چەند رەۋىشەتەك لە پۇلىمەرەكان دىترەپمۇە، لىمۇانەيش رەۋىشەى جىرەىتى Elasticity، بەرەلستەى سۇۋاتان Abrasion resistance لە ماددەى لاسىتەكدا، ياخۇد تۇندۇتۇلى رەيشالە پۇلىمەرەكان، ياخۇد گۇرانكارى لە شىۋەى ماددە پلاستىكىيەكان.

ھەلبەتە دەركەۋىتى نەم رەۋىشەنەيش دەگەرەتەمۇە بۇ چۇنەىتى پىكەتەى گەردەكانى پۇلىمەرەكە.

لىمۇ رەۋىشە گەرنەگەى كە رۇلىكى زۇر لە بەرچاۋ دەگەرەت لە پىكەتەى پۇلىمەردا، نەمانن:-

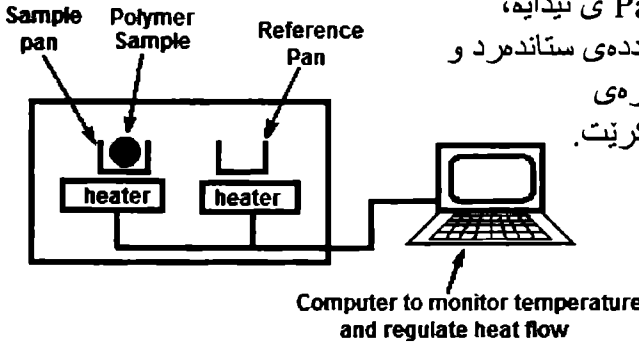
2. پەى تۇانەۋەى بەللۇرى Crystalline melting point

رەنەمەىكە بۇ دىارىكەرنى ناۋچەى بەرى بەللۇر و نابەللۇر لە پۇلىمەردا. ھەندەكە فاكەترەيش ھەن كە كارەگەرەيەن لىسەر بەللۇرىتى پۇلىمەر ھەيە، لىمۇانەيش:- سەختى Hardness، گەرى Crease، پەى تۇانەۋە، پەمۇەى Stiffness.... ھەند. ھەر لىبەر نەمۇشە كە دەبەنن بەللۇرىتى رۇلى زۇر گەرنە دەگەرەت لە ھەبۇزارەنى جۇرى پۇلىمەردا.



تەكە لۇتىكى بەللۇرى و نابەللۇرى پىكەتەى بەكى پۇلىمەر

لمو تمکنورینگه گرنگانهی له گمردایه بو پیوانی بملوریتی پولیمر، کالوریمتری
 سکان جیاکاری (DSC) Differential Scanning Calorimetry یه که لیوهی
 دمتوانریت بری بملوریتی پولیمریک دیاری بکرنیت.
 نهم دمزگایه وا سازینراوه که بتوانیت بری نمو گمرمیبه هلمژراوه یاخود نمو
 گورانکاریبهی بصمر مادهمهدا دیت بپیویت، نمویش دهنیت له ژیر ممرجمکانی
 DSC دا بیت.



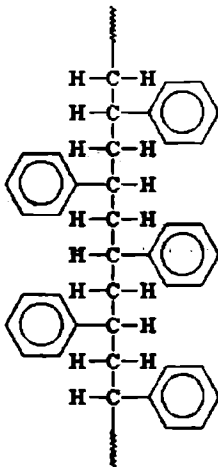
نهم دمزگایه دوو تاوه Pan ی تیدایه،
 یهکنیکیان چاوگیکه بو مادهی ستاندرد و
 نمویتریان بو نمو پولیمره ی
 بملوریتی تیدا دیاری بکرنیت.

پاش زانینی بری بملوریتی پولیمرکه، دمتوانریت ریژهی سمدهشی بدوزریتوه:-

$$\frac{M_c}{M_t} \times 100 = \% \text{ تیکمهکهدا}$$

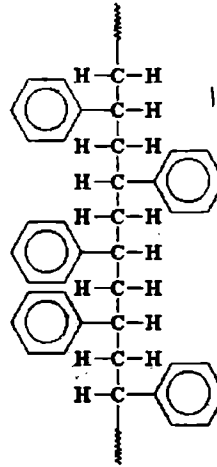
پارستهی بملورمه که M_c
 کوبارستهی تیکمهکه M_t

نموی شایانی وتنه...هممو پیکملنکی پولیمر بهشیکی بملوره و بهشیکی
 نابملوره. ریژهی بملوری تیاندا دمگاته نیوان 30-60%.



syndiotactic polystyrene

شیمیکلی ریگی Regular همه
 دهنیت شیوهی بملوری وهرنگریت



atactic polystyrene

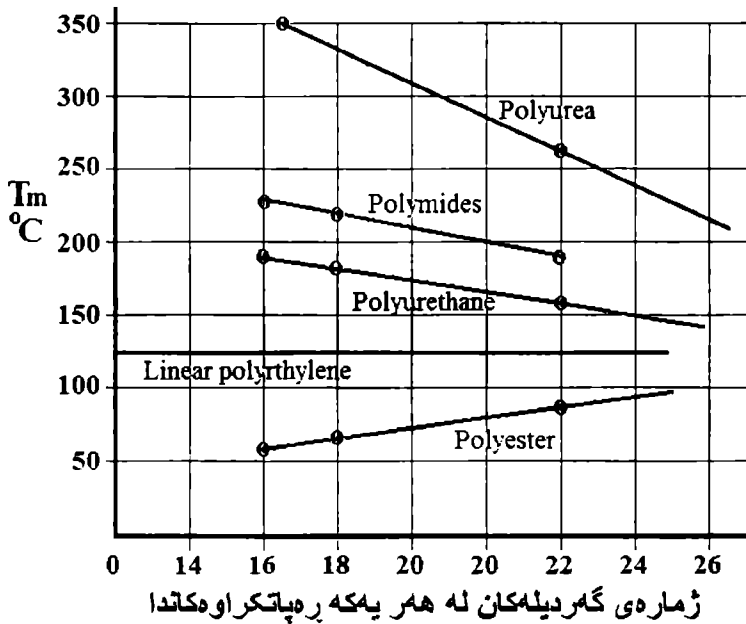
شیمیکلی نارگی Irregular همه
 لمبرنموه شیوهی بملوری وهرنگریت

نهمیش دوو نمونن
 له پیکملی پولی ستایرین له
 شیوهی بملوری و نابملوریدا

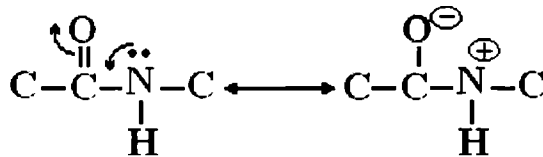
بمگشتی... یمنك لمو فاکتوره گرنگانہی کاردمکاته سمر گورینی پۆلیممر گمرمیہ (واته پلهی توانوهی). دوو چمشن/یش له پلهی گمرمی همیه که تایممن به پۆلیممر مه:-

- یمنکیان پلهی توانوهی بطلوریتی Crystalline melting point که به کورتکراوهی (T_m) نامازهی پندهدریت، لم پله گمرمییدا پۆلیممر مکه دمتوینمه.
- پلهی گمرمی شووشه یاخود گمرمی گوازیی شووشه Glass Transition temperature که به کورتکراوهی (T_G) نامازهی پندهدریت.

لم نیگار مدها پلهی توانوهی همندیک پۆلیممر پیشان دهدات



لیر مدها پلهی توانوهی پۆلی نیستمر Polyester لموانیتر نزمتره، هۆکمیشی دمگپریتمه بۆ بۆندی -C-O- که به رههایی دمسوریتمه. پلهی توانوهی پۆلی نماندیمان بمرزن، چونکه گروپی نماندیم دمتوانیت جووتبوند پیکبیتیت.



نمو چووتبوندەيش شتوومېكى جىگىر دەگرېتمخۆى و گەردەكانىش لەمىكتەر گەرد دەبنەموه و بەمللور پىكدەهەننن. ھەر بە ھەمان چەشەن دەبىنرەت كە پۆلى يۇرىا و پۆلى يۇرەشان/ەش پەلى تەوانەمەيان بەرزە. خالەكى دىكەى كارىگەر ھەمە لەسەر پەلى تەوانەمە، نەمەش مەموداى نەوان گروپە جەمسەردارەكانى پۆلیمەرە كە تا لەمىكتەر دەور بەن، پەلى تەوانەمەى لە پەلى تەوانەمەى پۆلى ئەمەلەن نەزىكتەر دەبەتتەمە.

3. كارىگەرى گونجەتەى Flexibility زنجىرەكانى پۆلیمەر بۆسەر پەلى تەوانەمەيان

پەشتر لەسەر نەمە دەوان كە چۆن گروپە جەمسەردارەكان لە پۆلیمەردا كارىگەرەيان ھەمە لەسەر بەرزكردنەمەى پەلى تەوانەمە.

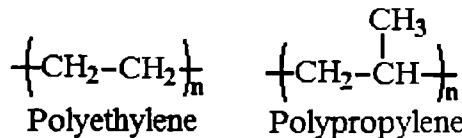
فاكتەرەكى دىكەى زۆر گەرنەگ ھەمە كە پەيدەمەترەت گونجەتەى. ئەم فاكتمەرە رۆلەكى بەلا دەگەرەت لە سوورەنەمەى گەردەكان و پەلى تەوانەمەى زنجىرە پۆلیمەرەكاندا.

ھەرەمكو دەزانرەت زۆرەبەى زنجىرە پۆلیمەرەكان لە بۆندەى ھەبەش پەكەھاتەون. ئەم بۆندەنەمەش بەھۆى وزەى گەرمەى ھەواوہ ھەمەشە لە خۆلانەمەدان، جا ھەر پەكخستەنەك لەمە خۆلانەمە، دەبەتتە ھۆى پەكەھەنەنى بەمللور بە ناسانى و بەرزكردنەمەى پەلى تەوانەمەى پۆلیمەرەكە.

بۆ نەمەنە، پەلى تەوانەمەى پۆلى تەتەرەفلۆرۇنەمەلەن لە 327°C داہە كە زۆر زۆرترە لە پەلى تەوانەمەى پۆلى ئەمەلەن 150°C . ھۆكارى دەگەرەتتەمە بۆ جەمسەرەتەى پەكەكان كە زۆر كەم بە دەمورى بۆندە تاكەكاندا دەخۆلەنەمە، ئەمەش دەبەتتە ھۆى رەخۆشكەر بۆ بەمللور دەروستكردن.

نەمەنەمەكى دىكە، پەلى تەوانەمەى پۆلى پەروپەلەن (ئەيزۆتاكەتەك Isotactic) كە پەكەكانى زنجىرەكەى رەگن Regular لە 165°C داہە. گەر سەرنەج بەمەن دەبەنەن لە پەلى تەوانەمەى پۆلى ئەمەلەن زىاتەرە، بۆچەى؟

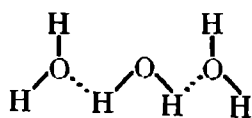
لەردەا بۆونەى گروپەى CH_3 و تەكچەرەنى Steric بەھەر پەكەمەكەمە دەبەتتە ھۆى پەكخستەنى جۆلانەمەى بۆندەكە و سوورەنەمەى كە ئەمەش دەبەتتە ھۆى نەمەى كە كەردارى بەمللورەن بە ناسانى رۆونەدات و پەلى تەوانەمەش نەزەبەتتەمە.



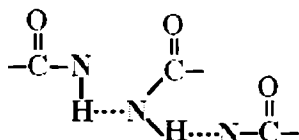
لم خشته‌ی خوار موذا پیکاره گروپی پارا- فینیلین *p*-phenylene دمر دمخات که چون کاریگمریتی همیه بؤسمر زورکردنی پلهی توانموه له نیوان زنجیره‌ی پولیمردا.

پلهی توانموه T _m °C Melting Point	پهکه رهمپاتبوومکان Repeating units
45	$-\text{O}-(\text{CH}_2)_2\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$
75	$-\text{O}-(\text{CH}_2)_8\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-(\text{CH}_2)_8\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$
135	$-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$
146	$-\text{O}-(\text{CH}_2)-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$
235	$-\text{NH}-(\text{CH}_2)_6\text{NH}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_6\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$
265	$-\text{O}-(\text{CH}_2)_2\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}_6\text{H}_4-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$
350	$-\text{NH}-(\text{CH}_2)_6\text{NH}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{C}_6\text{H}_4-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$
380	$-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-$

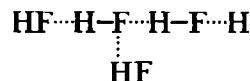
نمگمر لهجباتی هایدردوجینی $-\text{NH}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$ له پولیمرمکاندا گروپی مهئیل دابنریت، پلهی توانموه زور دیته خوار موه، چونکه بعم گورانکاریه گمردمکان همرگیز له توانایاندا نابیت بؤندی هایدروجینی له نیواناندا دروستبکمن. بؤ نمونه بوونی بؤندی هایدروجین لهنیوان گمردمکانی ناودا که نزیکن لهیمکتر، همر نم نزیکیمیه وای له ناو کردوه که له دؤخی شلیدا بمینیتموه.



بهندی هایدروجینی له ناودا



بهندی هایدروجینی له نماید



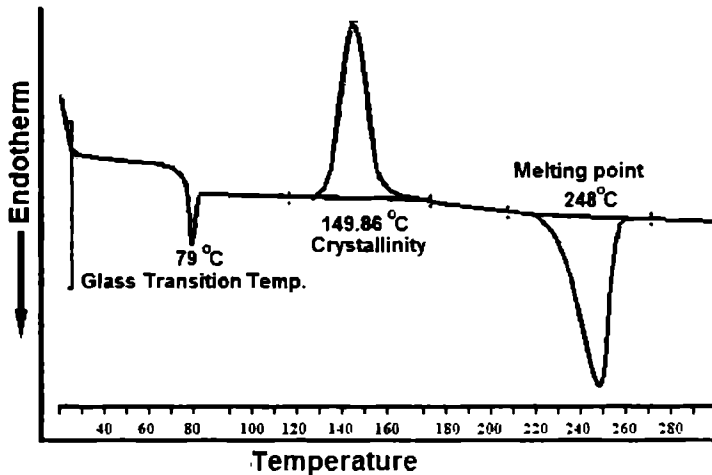
بهندی هایدروجینی له فلوردا

4. گهرمی گواستنی شووشه (T_G) Glass Transition temperature

پنښتر لسمر هیمای (T_m) دواښن که نامازمه بۇ نمو پلمگرمیبهی دهبنته هوی توانوهی پۆلیممرکان. جزره گهرمیبهی دیکمیش همیه که تمنیا تاییمته به پۆلیممرکان نمویش رهوشتی پله گوازیی شووشهیه که به کورترکراوهی (T_G) گوزارهی پندمکرنیت.

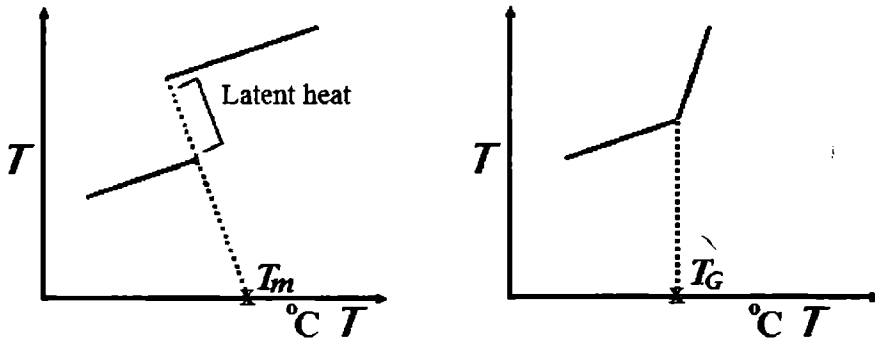
بۇ زیاتر روونکردنموه دملین که هر پۆلیممریکی ناسایی دوو نیشانهی دیاریکراوی همیه، نمویش بریتین له (T_m) و (T_G). کاتیک پۆلیممریک دهتوتیموه و پلهی توانوهی توماردمکرنیت، پاشان نمگر بمرهبره سارد بکرنیموه، دهبنین دمگاته قوناغیکی تاییمت و جیاواز که پندموترنیت باری شووشمی Glassy state. نم باره وا لیکددرنیموه که پۆلیممرکه له ناکامی نمو ساردکردنمویدا دموازیته قوناغی شنیومگورینی بۇ باریک که به شووشه بچنیت. لم قوناغدا گهردمکانی پۆلیممر گورانکاریبهی سمرانسمر بسمر جوولانموه و خولانموهه گهردیلمکانیدا دیت. چونکه هر و مکو دزمانین که بوندمکان و لقمکانی پۆلیممر همیشه به هوی وزهه گهرمی همواوه له خولانموه دان. لیردا نمو وزهه بمرهبره کمدهبنیموه و بهدوایدا جوولانموهه بوندمکانیش کمدهبنیموه.

نمگر پلهی گهرمی ماددهکه زیاتر هاته خوارموه، گهردیلمکان زیاتر لیمکتر گرد دهنموه و توپلمنکی ناکلممی (بمناسانی ورد و خاش دهبنیت) رهقی بملوری شاش پیکدیت. نمو پله گهرمیبهی که پۆلیممرکه شنیوهی بملوری پی و مردمکرنیت پندموترنیت پلهی توانوهی بملوری.



DSC Curve of PolyEthylene Terephthalate (PET) Sample
($C_{10}H_8O_4$)_n

کاتیک پۆلیمیریکی بمللور دهگرمینریت، بمربره نمو گرمیبه هلمدمزیت تا دهگاته پلهی توانموه، لم رهتهکی توانومید Melting stage بۆ ماومیک گرمی هلمدمزیت همتا بمللور مکان لیمکتر جیادمنموه. لم رهتهکی قمواریمک گرمی هلمدمزیت بیهی نموهی پلهی گرمی گیراوهکه بهرزبیتنموه. بمر رهتهکیه دموتریت مته گرمی توانموه Latent heat of melting. بهلام له گرمکردنی پۆلیمیری نابمللوریدا که دهگاته پلهی گرمی شووشمی، هیچ ماومیکی ناویت بۆ تیپربوون.
 ومک لم نیگارهی خوارموه دا:-

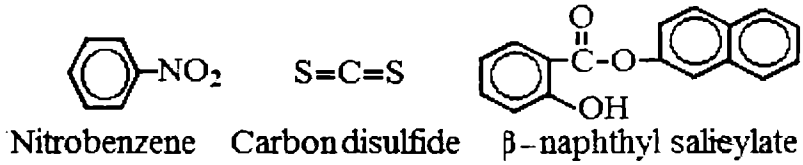


له پیشمسازیدا... پۆلیمیری بمللوری زۆر رهواجی هیه، چونکه پتمو و بههیزه، توانای بمرگری هیه له رووی توینر مکان و تارادیمیکیش له رووی زهر و زۆری کارپیکردندا.

لیردا پتویسته نامازه بموه بدهین که نم جوهره بمللورینه جیاوازه له بمللوری ناسایی. جیاوازییمکیشیان لهوه دایه که پۆلیمیر شیوهی بمللوری تمواو نادات، واته نمگمرچی رهمق و پتموه بهلام شیومیکه ناکلممیی و مردمگرنیت، واته دموتانریت بهناسانی وردوخاشبکرنیت.

تمنانت کاتیک که پۆلیمیر دموازیته باری شووشمیشموه بمللوری راستینه دروست ناکات بملکو دموتانین بلتین بمللور ناسایه (واته بمشیوهی بمللور دمچیت). نهمیش نمگمرچی رهمق و بههیزه بهلام به زهریکی کم وردوخاش دمبیت. نمونمیش بۆ نم باره مادهی خملووزه، بهلام نلماس که بمللوریکی راستینهی سروشتیه، له پلمگرمیمیکی زۆر بمرز و زهریکی زۆر لسمری نینجا دمشوتیت.

بمگشتی... دتوانریت پلهی گمرمی شووشمیش کمبکریتموه، نمویش به تیکه لکردنی ریزه میکی پیویست و گونجاو له چمند ماده میک که پییدملین پلاستیساز Plasticizer. نعم ماددانه دمچنه نیوان گمردمکانی پؤلیمروهه و دهبنه هوی نموهی که جوولانموهی گمردمکان ناسان بیت. نمونمیش لهو ماددانه نمانمن:-



REFERENCES

1. Miller, "The structure of polymers" Reinhold, 1966.
2. L. E. Nielsen "Mechanical properties of polymers" Reinhold, 1962.
3. A.V.Tobolsky, "Properties and structures of polymers", J. Wiley, 1960.
4. G. F. D'alelio, "Fundamental principles of polymerization" J. Wiley, 1952.
5. Cowie, J. M. G. (John McKenzie Grant, "Polymers: chemistry and physics of modern material". Glasgow: Blackie.1991.
6. George Odian, "Principles of polymerization", McGraw Hill, New York, 1970.
7. Brandrup, J.; Immergut, E.H.; Grulke, E.A, "Polymer Handbook" (4 ed.). Wiley-Interscience. (1999).
8. Painter, Paul C.; Coleman, Michael M. "Fundamentals of polymer science: an introductory text". Lancaster, Pa.: Technomic Pub. Co. 1997.
9. McCrum, N. G.; Buckley, C. P.; Bucknall, C. B, "Principles of polymer engineering" Oxford; New York:Oxford University Press..1997.
10. Sperling, L. H. (Leslie Howard). "Introduction to physical polymer science". Hoboken, N.J.: Wiley. 2006.
11. Rubinstein, Michael; Colby, Ralph H. "Polymer physics". Oxford; New York: Oxford University Press. 2003.
12. De Gennes, Pierre Gilles "Scaling concepts in polymer physics". Ithaca, N.Y.: Cornell University Press. 1979.
13. G. W. Ehrenstein, Richard P. Theriault "Polymeric materials: structure, properties, applications". (2001).
14. Andrew J. Peacock, Allison R. Calhoun, "Polymer chemistry: properties and applications. 2006.
15. J M G Cowie, "Polymers - Chemistry And Physics of Modern Materials", 3rd Edition , 2007.
16. John W Nicholson "The Chemistry of Polymers" Third edition, 2006.
17. Yves Gnanou , Michel Fontanille, "Chemistry and Physical Chemistry of Polymers", 2008.
18. Abe Ravve, "Principles of Polymer Chemistry" Plenum Publishing Co. N.Y., second edition, 2000.

بهندی ده (-10-Chapter)

پروسه کاینه تیکه کانی پولیمه رین Kinetics process of polymerization

پروسه کاینه تیکه کانی پولیمه رین

Kinetics process of polymerization

1. پۆلینکردنی پولیمه رین له گوشه نیگای کاینه تیکه وه

Classification of Polymerizations from the Point of Kinetic View.

لیمبر روشنایی نمو زانستنامانهی کیمیاگمری نمریکایی پۆل فلوری Poul Flory که له نزیك سالی 1937ز ناشکرایکرد، پروسهی کارلیکردنی کیمیایی له پولیمه رینی زنجیره پینگه یاندندا به سنی همنگاوی یهکلده وایمکدا تپمرده بیت. همنگاوی دهسپینکردن Initiation، زورکردن Propagation و کوتاپهینان Termination. به لام بهر له وهی شروقهی میکانیزمی نم همنگاوانه بکهین، پیویست دهکات فروزهی نمو فاکتورهانه بکهین که بهم هیمایانه ناماژ میان پیده دریت:-

v_i ... ناماژ مه بو خیرایی دهسپینکردن

$$v_i = d[M\cdot] / dt = 2k_d f [I]$$

لیرمه f... ناماژ مه بو چوستنتی Efficiency دهسپینکار.

k_d ناماژ مه بو نمگوری دهسپینکردن.

[M] ناماژ مه بو پیمیتی Concentration دهسپینکار مکه.

$$v_p = k_p [M][M\cdot]$$

v_p ... ناماژ مه بو خیرایی زورکردن

k_p ناماژ مه بو نمگوری زورکردن.

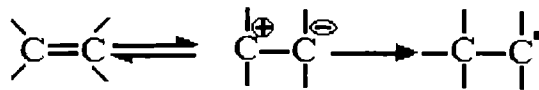
v_t ... ناماژ مه بو خیرایی کوتاپهینان

$$v_t = -d[M\cdot] / dt = 2k_t [M\cdot]^2$$

k_t ناماژ مه بو نمگوری کوتاپهینان.

[M] پیمیتی مؤنومر و زنجیره- پینگه ییو چالاک Active growing chain

دهشیت فینایل گروپ Vinyl group یشی و مک بنکه مه کی Base سمره تا بکریته ماده دهی مکی کارلیکراو بو بهر یومچوونی میکانیزم مکه:-



رهوتی نهو سنی ههنگاو هیش بهم شیوازه بهریوه دهچیت:-

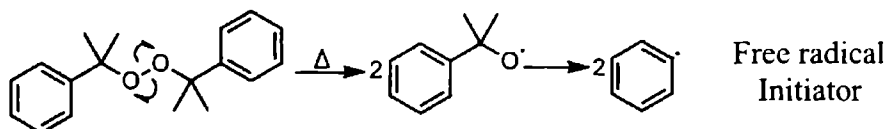
1.1 ههنگاوی دهسپینکردن Initiation step

سهرمتای نم ههنگاوه به پهیداکردن و نامادمکردنی ماددهیمیکی چالاککی و مک رمگیکی رهها Free Radical نهناپوننیک Anion یاخود کمتایوننیک Cation دهسپیدمکات، دهبیت نهو مادده چالاکهیش لهئاوانایدا ههبیت بهرموام به زورکردنی خوی بدات.

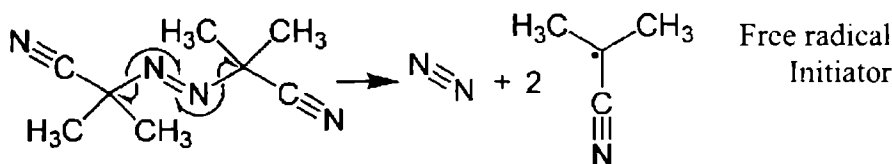
چمندی جۆر ههیه بۆ نامادمکردنی، بهلام نهوهی که لیرمدا پیویسته بهخیرتروو دوو جۆرن:-

یهکهه: بهرینی گهرمی ههلوهشاتهوه Thermal decomposition:-

مادده دهسپینکهکه گهرمدمکریت تاکو بۆندهکه دهشکیت و دهبیته دوو یرمگ. زور جار کۆندامه پیروکسیدمکان Organic peroxides یاخود کۆمطهی نازوپنیکهلمکان Azo compounds بهکاردههینزین بۆ بهریومچوونی میکانیزمی نهو بۆند تیکشکاندندی نیوان O-O که له نموونیمیکی و مک بهنزایل پیروکسید Benzyl peroxide دا بهم شیوازه بهریومهچیت:-



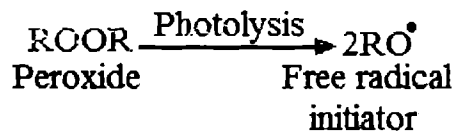
یان بهکارهینانی نازوویس نایزوبیوتیرونیترایل 'AzobisAzobutyroNitrile' میکانیزمی نهو بۆند تیکشکاندندی نیوان N-C بهم شیوازه بهریومهچیت:-



دووهه: بهرینی تاوشیبوونهوه (تاوهشیی) Photolysis:-

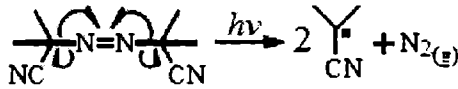
دهسپینکهکه دهدریته بهر تاوزه Photoenergy تاکو بۆندی نیوان O-O تیکشکینریت بۆ پهیداکردنی دوو یرمگی رهها. بهریومچوونی میکانیزمی نهو بۆند تیکشکاندنیش له نیوان O-O، له نموونیمیکی و مک پیکملی دای ئهلمکایل پیروکسید

دا Dialkyl peroxide



بهم شیوازه بهریومهچیت:-

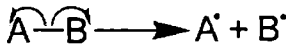
ياخود بىكارهينانى (AIBN) Azoisobutyronitrile، كه مىكانزىمى نىم بۇندە تىكشكاندنىش له نىوان بۇندى نىوان N-C بىم شىوازه بىر يۇدمچىت:-



جۇرى رۇشنە وزە Light energy تا رادىمىك له جۇرى يىكمىيان كه گىر مكر دنە باشترە، نىو ش لىبىر نىمەى كه نىمى دىواىيان گىلنىك كارىگىرى لىو مى لىندە بىنتىمەه. لىرەدا پىرسىك دىتە پىشمان، نىو ش:-

نایا دىكرىت رادەى دىسپىكردىنى هىلۇمشان The rate of initiation dissociation لىم رىتكىمىدا دىارىبىكرىت؟

له وه لىمدا... بىلنى، نىو ش بىهىنانى تاكگىردىكى جىوتىبۇندى C=C و تىكشكاندنى نىم بۇندە هاوبىشه تاكو دىو رىمگى ره هاى چىونىمىك دىسكوىت، بىم چىشنە كارلىكر دنە دىوتىرت بىه هاوتىكشكاندنى هىلۇمشان Homolytic dissociation واته تىكشكاندنى نىم بۇندە هاوبىشه بۇ دىو بىشى وىكچىو.



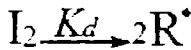
رادە نىگۇرى دىسپىكردىنى هىلۇمشان k_d

The Rate constant for the initiation dissociation

هىر وىك پىشوتىر لىسمرى دىواىن، زىجىره رىمگى پۇلىمىرىن بىرىتىبه له كارلىكىنى زىجىره بى پىكهاىوو لىو سى هىنگاوى پىشوتىر كه لىسمرى دىواىن، نىوانىش:- دىسپىكر دن، پىرە بىدان و كۇتا هىنان.

بىكم هىنگاوى وه بىر هىمىنانى دىو رىمگى ره هاى به بىمىك لىو رىتكانى كه هىر پىشوتىر لىسمرى دىواىن.

دۇخى ناسابى لىم هىنگاوى دىسپىكر دنەدا، شىبىونىمەى تاكگىردەكه بىه هىلۇمشاندنى خۇش بىبىونىمەى Homolytic dissociation لى جۇرىمكى دىسپىكار I نىو ش بىه بىخىشنى جىوتىك له رىمگى ره ها R^\bullet .



دىووم هىنگاوى، دىارىبىكردىنى رادە نىگۇرى هىنگاوى دىسپىكە k_i ، نىو ش بىه خىستى رىمگى دىسپىكار M^\bullet بۇسمر گىردى مۇنۇمىره كه M تاكوسىرەتا زىجىرىكى چىلاك پىدابىت. K_i ... نامازمىه بۇ رادەى نىگۇرى هىنگاوى دىسپىكر دن.



سمر متای زنجیره‌ی پولیمره‌ی M_i دیتمبر هم.

$$r_i = v_i = \frac{d[M_i]}{dt} = 2fk_d[I] \quad \text{یاخود} \quad \frac{d[I]}{dt} = \frac{1}{2} \frac{d[M_i]}{dt} = K_d[I]$$

v_i ... یاخود r_i ... ناماژیه بو خیرایی دستپنکردن.

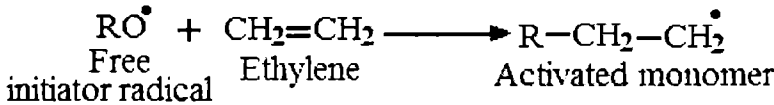
f ... ناماژیه بو چوستیتی Efficiency دسپنکار.

k_d ... ناماژیه بو نمگوری دسپنکردنی هملوشان.

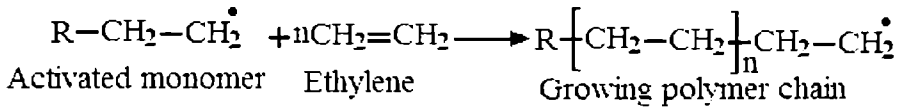
$[M_i]$ ناماژیه بو پمیتی Concentration دسپنکار مکه.

1.b.1. همنگای زورکردن یاخود پهره‌پیدان Propagation Step

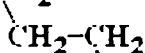
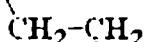
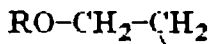
لم همنگای دووممدا، ده‌بیت بزائین چون بمردهوامی بدین به کارلنکه کیمیاپیمکه و له زورکردنی گمرده بمرهمهینراو مکان و دریزمینانی به شیومیمکی زنجیره‌یی. نمویش به خستنسمری گمرده کارپگمر مکه بو سمرگمر دیکي نئی. لم همنگاومدا، همولدانه به دنمکردنی Catalyzing نمر رمگه ره‌هایه تاکو هملکوتیتسمر جووتبوندی نمر مؤنومره‌ی ناماده‌کراوه پرؤسمی پولیمرینی لمسر بکرنیت، نمویش تاکگمردی نمثیلینه $(CH_2 = CH_2)$ که دادمنریت به ساکارترین و بچووکتترین تاکگمر دیک که یمک جووتبوندی له‌تیوان کاربؤن - کاربؤن/دا هییه. بمر ریگمه، گمرده ره‌هاکه دمچیتسمر جووتبوندی نمثیلین و تمکگمر دیکي کارالیکراو پیکدینیت:-



همر له همنگای دووممدا، تاکگمرده کارلنکراوه چالاکمه دمخرنیتسمر چمند گمر دیکي تری نمثیلین، تاکو بمرهمینکتری نئی له چمند تاکگمر دیکي کارلنکراوی تری نوبی چالاک بیتمکایموه:-



نیتر نا بمر شیوازه... دمتوانریت زنجیره پیکملئیکی بمردهوامی بیسنووری زور دریزی بیکوتا له پولیمر بهینریته بمرهم.

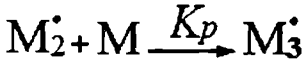
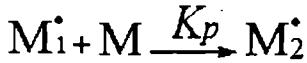


etc. هتد

واته تاکو مؤنومر هه‌بیت نمر زنجیره

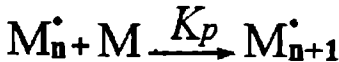
کارلنکردنه به بمردهوامی بمریو دمچیت.

لم ههنگاو میشدا که سمرمتای پهرمپیدانی یاخود پینگه یاندنی زنجیرمه که دمر دهکوهیت، میکانیزمی کار لیکر دنمکیش بو دیار یکردنی نمگوری پهرمپیدان k_p بهینی نم هاوکیشمیه



لنکدهدر یتموه:-

بمگستی کار لیکر دنمکه بم شینوازه بم ریو دمچیت.



دیاریکردنی نمگوری پهرمپیدان k_p که بمکسانه به خیرایی پهرمپیدان به پنی نم هاوکیشمیه دیاریدمکرنیت

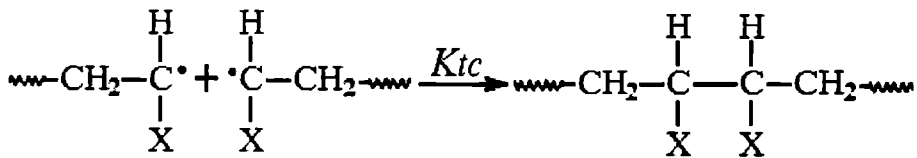
$$r_p = -\frac{d[M]}{dt} = K_p [M][M^{\bullet}]$$

1.c.1. ههنگای کوتایی پنهینان Termination step

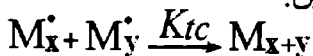
لم ههنگاویدا که دوا رمتکه میکانیزممکمه، دمبیت سنورنیک بو پرۆسهی نمو پولیمیرینه دابرنیت و کوتایی به زوربوونی بهینرنیت. واته چون بتوانرنیت کار لیکر دنمکه بو مستینرنیت و کوتایی به پرۆسمکه بهینرنیت که نموش له دوو جور رمتکهدا پیاده دمکرنیت:-

یمکه م:- جوری کوبوون یاخود کومبینین Combination

له جووتگرتنی دوو گمردی مؤنۆممری چالاکدا دهبیت، بممر جنک قمواره ی ماده دهسپنیکمه زور کم بیت. سمرمتا رمتکه ی نم جوره لم هاوکیشمیهدا دمر دهکوهیت که ماده کار لیکر مکان بریتین له دوو رمگی ره ها:-

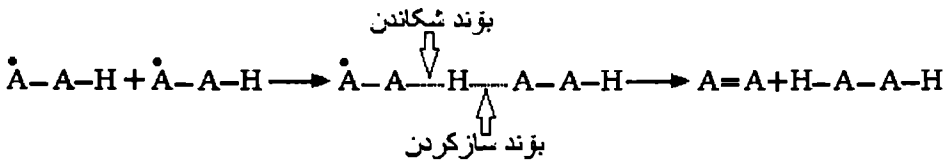


میکانیزمی کار لیکر دنمکیش بم شینوازه لنکدهدر یتموه:-
 K_{tc} ... ناماژمیه بو نمگوری کوتاهینانی پیکمولکین.

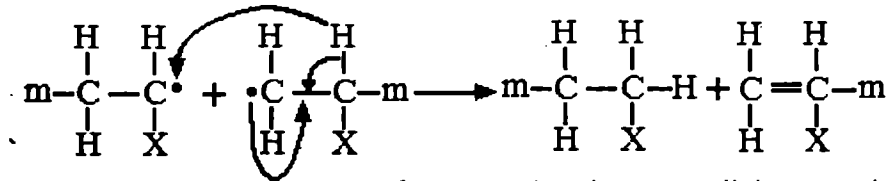


دووم: جۆرى ناھاوېرېژىن Disproportionation

گمردىلەى ھايدروژىن لە كۆتايى دوو زنجىرەى چالاک بۇ يەككىيىتر دىمىدەھىنرېت و لە ئەنجامدا بە دوو جۆر بىر ھەممى پۆلىمىرى ناھاوېرېژ كۆتايى بە كارلىكر دنەكە دىت، بىر ھەممىكىيان پۆلىمىرىكى تېر و نەوېترىيان بىر ھەممىكى ناتىر. مىكانىزم دىياگراسى كارلىكر دنەكەش بىم شىوازە بىر ئۆمەچىت:-



لەم نمونەدا، رەوشى مىكانىزمى كالىكر دنەكەش لە نىوان دوو مۆنمىرى x, y دا بىم شىوازە بىر ئۆمەچىت:-



ھىماى m... ناماژمىە بۇ درىژمېندانى زنجىرەكە. مىكانىزمى كارلىكر دنەكەش بىم شىوازە لىكەدەرىتەمە:-



K_{td} ... ناماژمىە بۇ نەگۆرى كۆتايېھىنانى پىكومبىون

$$r_t = -\frac{d[M]}{dt} = 2K_t[M^{\cdot}][M^{\cdot}]$$

r_t ... خىرايى كۆتايېھىنانى كارلىكر دنەكەمىە. لە كاتىكدا كە

$$K_t = K_{tc} + K_{td}$$

بۇ زياتر روونكر دهنوه، دمكرنيت پوختمهوشى پروسه كائنه تيكي همر سى
همنگاو كميش بم چمشنه بهر نو دمچنيت:-

$$\text{Rate of reaction} = \text{Constant} \times [\text{concentration}]^n$$

په يت نه گور رادهى كارلنكرن
(خيزايى كارلنكرن)

$$\text{Rate of disappearance of monomer} = - \frac{dM}{dt} [\text{concentration}]^n$$

رادهى ونبوونى مونومير
(خيزايى ونبوون)

$$= K \times [\text{concentration}]^n$$

$$r_i = \frac{d[M_i]}{dt} = 2fk_d[I] = v_i \dots \dots \text{Step } i$$

$$r_p = - \frac{d[M]}{dt} = K_p [M][M^*] = v_p \dots \dots \text{Step } p$$

$$r_t = - \frac{d[M^*]}{dt} = 2K_t [M^*][M^*] = v_t \dots \dots \text{Step } t$$

بۇ نوزينهوى پهيتى $[M_i]$ دهشنت:

بارى جينگير بوونى خيزايى كارلنكرنى

Steady state condition

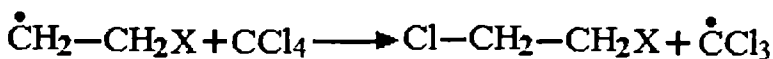
$$r_i = r_t$$

$$2fk_d[I] = 2K_t [M^*]^2$$

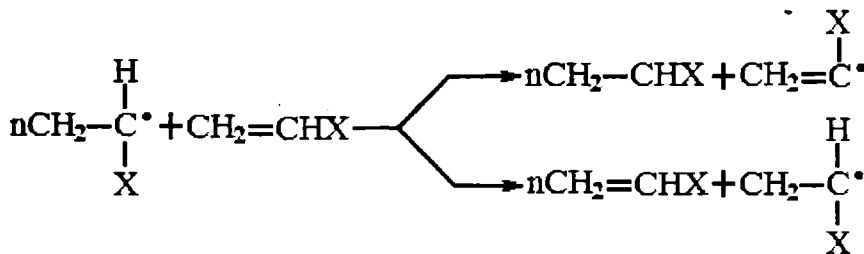
$$[M^*] = \left[\frac{fk_d[I]}{K_t} \right]^{1/2}$$

همر له نزيك هممان سالی 1937زدا كيمياگمري نمريكايي پؤل فلوري پمبي به دياردميمكي ديكه برد، نمويش كاريگمريتي رمگي رههاييه له كارلنيكردنمكدا كه جاروبار هملدستيت به كاري لاوميكيابه. بيم پرؤسه ميكانيزمهميش دموتريتك زنجيره گواستنموه Chain transfer. مهبستيش لمه نمويه كه نم رمگه رههاييه لهوانيه جاروبار لابادات و بچيته شوينيكي تر كه پؤليممريني تری لئويه دستينكات.

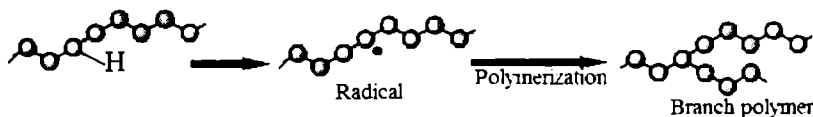
دهشيت گواستنموكميش له نيوان رمگمكه و گمرديكي ناسايي/يشدا روودهدات، بؤ نمونه گواستنموه لملكمل ناويتيمكي توينمري ومك كاربون چوارؤكلوريد CCl₄ كه گيراوميمكي لاوازونده و همنديك جاريش ومك ماددميمكي هموارنما modifier Agent ياخود ريخمر Regulator. ميكانيزمكميش بيم شيوازه بمرئومدچنت:-



جاري وايش كه گواستنموكه لملكمل مؤنوممريكي ناتيرUnsaturated دا روودهدات، ومك لم ميكانيزمهدا:-



همنديك جاريش همر بمخومان ماددهي گوازنا transfer agent بمكاردهنين تاكو بتوانين له رييموه زنجيرهي كورت له پؤليممري لقدار ياخود موتوربه بيكهينين. جاري وايش دپته پيشموه كه زنجيرهي پؤليممريه دريژمكه لوولدمخواتموه و هايديروجنينك له شويني خويموه بؤ شوينيكتري پؤليممريه دهپمريت، ناكمي نم پمريشميش دمبيتههوي دروستبووني پهلينيكي نويي لكاو به زنجيرمكوه. ومك لم نيگاره دياگرامهدا دياره:-



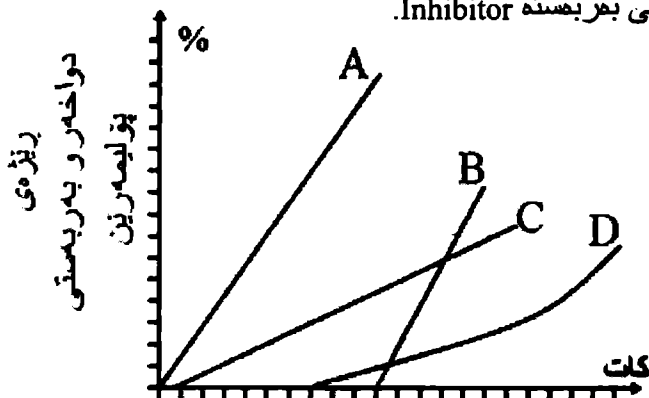
نحوه‌ی شایانی و مبرهنانه‌ویه که پیکلمه نملیفاتیمنکان Saturated aliphatic نمگمر
 رگگی هالوجینیشی پتولکابیت هیچ کاریگمربیان نییه له گواستنه‌ویه رگگی
 بمره‌لا. به‌لام لمو پیکلمه نمروماتیانه‌ی که هایدروجینیان له شیوگی (بمنزایل
 C₆H₅CH₃ (Benzyl ، یاخود پیکلمه نملیلنکان CH₂=CH-CH₃ و مانندیان تیدایه،
 توانای کاریگمربیان له گواستنه‌ویه رگگی بمره‌لا‌دا همیه.

له همدنیک باردا وا پنیوست دمکات که پرۆسه‌ی زنجیره پۆلیمرنمکه له قوناغیکدا
 کرداری پمکخستن Retardation و بمریستن Inhibition لمگمدا بکرنیت. بۆ نم
 مهبستمیش له رمتکمیمکدا رگگی بمره‌لا تیکم له پۆلیمره زنجیردارمکه دمکرنیت
 تاکو رموشی خیرایی نمو کارلنکردنه پمکبخت یاخود دوا‌ی بخت، بمر جوره
 ماددمیه دموترنیت پمکخمرنما Retorder agent. یاخود بمانونیت همر لمو رمتکه
 کارلنکردنمدا پرۆسه‌ی پۆلیمرنمکه رابوستیت، پنیوستیمان به رگگی بمره‌لا
 دمبیت که ببینه‌هوی بمریستیک لمرنی کارلنکردنمکدا، واته ببینه بمریستیک له
 پرۆسه‌ی پۆلیمرنمکدا، بمر ماددمیمیش دموترنیت بمریستنما Inhibitor agent.
 نم نیگاره هیلکارییه، کاریگری و رۆلی نم دوو رمگه کارایه چ وک پمکخمر و
 چ وک بمریسته پیشاندمدات.

A پۆلیمرنی ناسایی پیشان دمدا.

B پۆلیمرنی پمکخمره Retorder.

C پۆلیمرنی بمریسته Inhibitor.

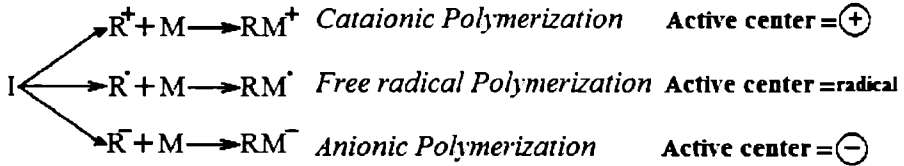


پاراوی میکانیزمی زنجیره پولیمرین

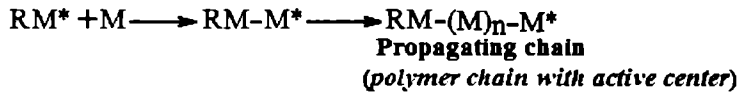
Chain Polymerization Mechanism

بهم چہشنہ بہر تودہ دہجیت:-

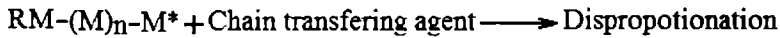
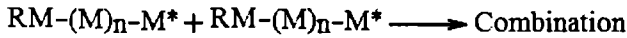
1. Initiation:



2. Propagation:



3. Termination:



پروسمی پولیمرینی مؤنومر مکانیش کہ بہ میکانیزم مکانی رمگی رہا، نمائیون یاخود کمتائیون بہر تودہ دہجیت، بہندہ لسمر شیوگی کیمیایی (واتہ لسمر کاریگری بوشایی Steric و نلمکترونی Electronic گمر دیلمکانیان).

REFERENCES

1. J. K. Stille, "Introduction to polymer chemistry", J. Wiley, 1962.
2. A. Ravve, "Organic chemistry of macromolecules", Dekker, 1967.
3. C. S. Marvel, "Introduction to the organic chemistry of high polymers", J. Wiley.,1959.
4. H. R. Allcock, "Heteroatom ring systems and polymers", Academic press, 1962.
5. F. W. Billmeyer Jr. "Text book of polymer science" Second edition, John Wiley, 1971.
6. George Odian, "Principles of polymerization", McGraw Hill, New York, 1970.
7. Malcolm. P. Stevens, Addison Wesley "Polymer chemistry, An introduction" London, 1975.
8. Robert W. Lenz, "organic chemistry of synthetic high polymer", J. Wiley, N.Y, 1968.
9. Paul. J. Flory," Principles of polymer chemistry" Cornell university press. 1953.
10. W. R. Moore, "An introduction to polymer chemistry" University of London press, 1967.
11. W. R. Sorenson and T. W. Campbell "Preparative methods of polymer chemistry" J. Wiley, 1961.
12. E. A. Collins, J. Bares, and F. W. Billmaga" Experiments in polymer sciencce" J. Wiley, New York, 1961.
13. M. Gordon, Addison Wesley, "High polymer" 1964.
14. Carraher, Charles E. Jr." Polymer Chemistry". New York: Dekken. 2003.
15. W R Sorenson, Tod Wildly Campbell, "Preparative Methods of Polymer Chemistry"3rd Edition, 2001

- 1.الدكتور ذنون محمد پيريادى "كيمياء الجزيئات الكبيرة"، مطبعة جامعة موصل، 1985 .
2. الدكتور ذنون محمد پيريادى، الدكتور گورگيس عبد آل آدم "كيمياء الجزيئات الكبيرة المحدث" مطبعة جامعة موصل، 1989 .

بەندى يانزە (Chapter-11)

شىكر دىنەھى كىمىيەسى ۋە ناسىنەھى پۆلىمەر

Chemical analysis and identification of polymers

1. سەرھەتتا

ئىرىدا تاقىكر دىنەھى لىسىر ناسىنەھى ھەر پۆلىمەرنىڭ، پىئوئىست دىمكەت كە بە دوو چىشەنە رىڭگە فىزىكىدا تىپىر ئىت.

يەككەمىيان لىڭكۆلنىمەھ لىسىر دۆخى پۆلىمەرمەكە، واتە بزىرنىت ئايدا لە بارى رەق/ىدايە Solid State ياخود بارى شلى Liquid state.

بۇ نەمۇنە نىمگەر لە بارى رەقىدا بوو، دەبىت پەلە تۈنەمەھى Melting point بزىرنىت. دەبىت بزىرنىت تا چ رادەيمەك تۈنەھى لە شلە ئىندامىمەكەن بەگىشتى ۋە لە ئاودا بەتايىمەتى ھەيە.

دوۋەمىيان...گرتتەمەرى رىڭگە تەمكىنىكى، واتە ناسىنەھى نەھە پۆلىمەرە لە رىيە بەمكار ھىنەنى دىمگە تەمكىن شەمبەنگىمەكەنى ۋەك ئامىرى تىشكى بانومنىشەمىيە/UV ، تىشكى بنسور/IR ۋە ھەندىك دىمگە دىكەي.

سەبارەت بە شىكر دىنەھىمەكەش، لەو رىڭگە سەمەتايىنەھى كە دىمگىر دىنەھىر بۇ شىكر دىنەھى پۆلىمەر، رىڭگە ناسىنەھى كىمىيەيە كە لىئەھى دىمچىنە ئاۋ پىكەتەمەكەنى ۋە شىئوگە كىمىيەيەكەيەھە ئەۋىش لە زانىستەمەكەنى كىمىيەدا ۋە بەتايىمەتى لە كىمىيە ئىندامى Organic Chemistry دا پىندەمەترىت ناسىنەھە Identification.

سەرھەتتا...ئەھە پۆلىمەرە دىارىكر اۋە دەھىنەرنىت، نىمگەر لە دۆخى رەقىدا بوو، ئەۋا بە شىنەھى بە ھارىن دەمكىر تە تۆز تاكو بەناسانى بىئوتتەھە. پاشان بىر ئىك لەو تۆزە ھاردراۋە تىكەل بە كانزاي سۈدىۋم دەمكىر تە ۋە رىڭگە سۈدىۋم تۈنەھە (سۈدىۋم لىكىن) Sodium fusion test بەمكار دەھىنەرنىت بۇ شىكر دىنەھى كانزايى Elemental analysis.

{نەھە شىۋازەھى لەلايەن كىمىيەگەرە فەرنەسايىيەھە جان لۈيس لاسىگنە Jean Louis Lassaigne, 1800-1869 داھىنەرا ۋە چاروبارىش بەناۋى نەھەھە دەناسىرنىت}. نەۋىش بە گەرماندىنى زۆر بەمىزى ئەھە پارچە سۈدىۋمە كە لەمگەل تۆزە پۆلىمەرەكە پىكەھە تاكو دىمگەتە نەھەھى سۈدىۋمەكە لەناۋ تۆزەمەكە دەسۈۋىتتە ۋە دىمكىن بەمىكترىيەھە.

پاش ساردىكر دىنەھە ۋە خىستتە نىۋە ئاۋەھە، دەمكىۋىنە شىكر دىنەھە ۋە گەرمان بەدۋاى ئەھە تۈخەمە كانزايىنەھى كە چاۋمروان دەمكىر تە لە گىراۋە پۆلىمەرەمەكە ھەيەن.

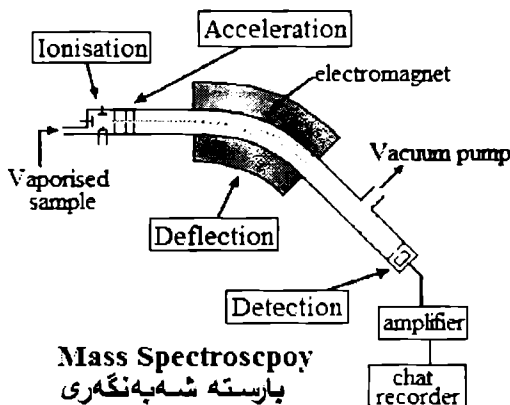
نم رینگیه پنیویست ناکات لموه زیاتر لسمر بدوینین، چونکه زانکارانی بمشه زانسته کیمیایان هر له سمرمتای ئمز مونگمربیاندا لم جوره تاقیکردنموانه به ئمنجام دمدن.

پاش به ئمنجامدانی نم دوو رینگیه، دمچینه سمر بمکارهینانی رینگه تمکنیکیمیایانی دیکه، ئمویش نمو دمزگا فیزیکیانه دمگرتیهوه که لیومیان دهوانریت ئمو مادهه پۆلیممره دمسنیشانبکریت و بزائریت چیهه و چونه به لام بمرله همستان بمو پشکنین و تاقیکردنومیمیش دهنیت دلنبااین له پاکو پوختمی پۆلیممرکه.

لمو تمکنورینگیهانی بو شیکردنمویه پۆلیممرکان همگاویان بو دهنریت، بمکارهینانی ئمو دمزگایانهه که پنیویست دمکات روشنایی بخرینه سمر همدیکیان، لموانمیش:-

2. بارسته شمبهنگمیری Mass spectroscopy

بارسته شمبهنگمیری... تمکنورنیمکی زور پتیشکوتوهه، رولیکی گرنگ دمگرتیت له ناسینمویه پیکهاته کیمیاییمکان و بمتاییمتی پۆلیممرکان که لیزمدا ممبسمتانه. لمو شیکردنمویه گمردیلیمکان له کایمیکمی موگناتیز و ژیر کاریگمیری بارگه کارماییمکاندا له رموتی خویان لادهدن. بمو لادانهیش گمردیلیمکان دهنه هملگری نایونی پوزمیتف، پاشان بارستمکی بو ریزه بارگهی پمربتیه Particle بارگینراو مکان دهپنوریت.



Mass Spectroscopy

بارسته شمبهنگمیری

نم دمزگایه بمکاردهنریت بو دیاریکردنی بارستهی پمربتیلیمکان، همروهه بو دیاریکردنی گمردی هر توخم و ماددهمیک.

بو روشنکردن و دمسنیشانکردنی پیکهاتهی کیمیایی گمردهکانی ومک پنیپتایدیمکان Peptides و پیکهله کیمیاییمکانی تر. پیکهله کیمیاییمکان له دمزگای بارسته شمبهنگمیریدا دمنایونرین تاکو گمرده بارگینراو مکان یاخود تیروز Beam ی گمردهکان دمپرین و لیومیان بارسته بو ریزه بارگیمان بپنوریت.

له سمرمتاکانی سمدهی بیستمدا، چمد کاریکی تمکنیکی به دمزگای بارسته شمبهنگمیری Mass spectrometry له لایمن فیزیایگمران نارثر جیفری

نیمپستەر Arthur J. Dempster لهسالی 1918ز و فرانسیس ناستون Francis W. Aston له سالی 1919ز کرا.

بهلام بو یکم جار، سالی 1958ز بوو که سمرنجر اکتش بوو. ئومویش بکار هینانی بوو له لایمن کارل- نوه نهدرسون Carl-Ove Andersson بو شیکردنموه ی ترشه نمینیمکان.

له سالی 2002ز خهلاتی نوبل له زانستی کیمیا درا به دوو زانایان جون بینیت فین John B. Fenn له پرمیدانی نایونینی پرژنملکترون Electronspray ionisation و کوچی تاناکا Koichi Tanaka له پرمیدانی مزه لیزمری نرم Soft laser desorption، همروه ها کارپکردنیان له نایونینی زله گمرده بایولوژییمکان Biological macromolecules بمتاییمتی پروتینمکان که پیکهاتیمکی پولیمری زور گرنگه له ژیاندا.

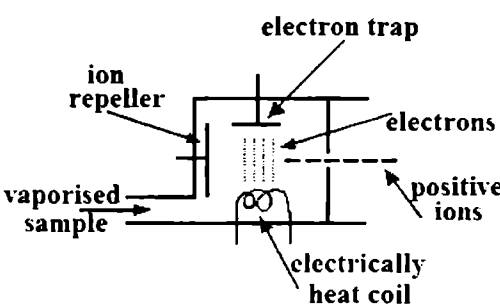
نمو کارانهی که له پرۆسه کهدا جینهچی دهکرتین:-

- پرنیک له ماددکه دمخریته نیو دمزگاکموه و دهبریت به دۆخی هملمیدا.
- پیکهاتوومکانی ماددکه به چند شیوازیکی تاییمت دناپونرین، لموانمیش وروژاندنیان به تیروژ Beam نیک له نملکترون.
- نایونمکان بمپنی بارسته بو ریزمبارگیان جیادهبنهوه و له کاییمکی کار و ممگناتیدا شیده مکرینموه.
- به ریگهی چهندیتی Quantitative method نایونمکان دمدوزرینموه.
- سیگنالی نایونمکان بمشپوهی نوتوماتیکانه بارسته شمبنگ له کوتایی پرۆسهی کردار مکهدا به نیگاریکی گرافی دمر دمکوویت.

پرۆسهی کردار هکهیش بهم چوار همنگاودا تیده پهریت:-

1.2. نایونین Ionisation

زور گرنگه که نایونمکان له توونی نایونین Ionisation Chamber دا بهینرینه بمرهم، ببنو نامیر مکهیشدا نازادین بمبی نموهی بمر گمردهکانی هموا بکمون.



بریکی هلمیو لمو ماده مهبسته دمخریته توونی نایونینموه، هملمکه بمسر کوزلیکی کانزایی Metal coil گمرمیو به کارمادا تیده پهرینریت. نملکترونمکانی دمکونه تله Trap ی پلنیتیکی بارگیو به پوز هتیف. پمر تیلمکانی بره

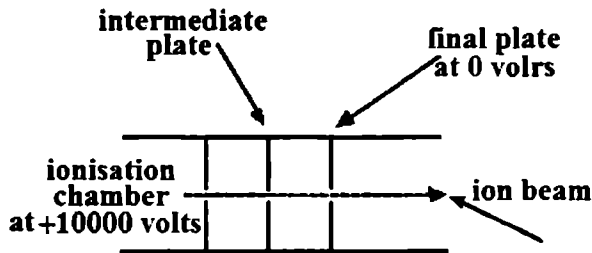
ماددکه (نیتر گمردیله بیت یاخود گمرد) به جوبار Stream نیک له نملکترون بومباران دمکرتین، له نمنجامدا هندیک له پیکادان Collision روودهات. له

نمناجى نىو پىكادانانىش وزىمكى وا پمىدادىنىت كه بىس بىت بو دمىر پىر اندنى چمىد نىلمكتر و نىك له پىر تىلمكانى بره نمونمكه و بىانكاته نايونى پوز مئىف.

2.2. تاودان Acceleration

لم همناكودا، نايونمكان وا تاودمدرىن كه هممو هممان وزهى كائىنمئىكئىيان هملىگر تئىت.

نايونه پوز مئىفمكان به سى رىچكه له تونىه پوز مئىفه دور دمكومىه. دواترىنئىان له سفر قولىت/0 Vots داىه. ناومئىدان قولىت/بىمكى مامناومئىدئىه، هممو نايونمكانئىش پىكموه تاودمدرىن و له تىشكو/بىمكئىشدا گرىدمكرىنموه.

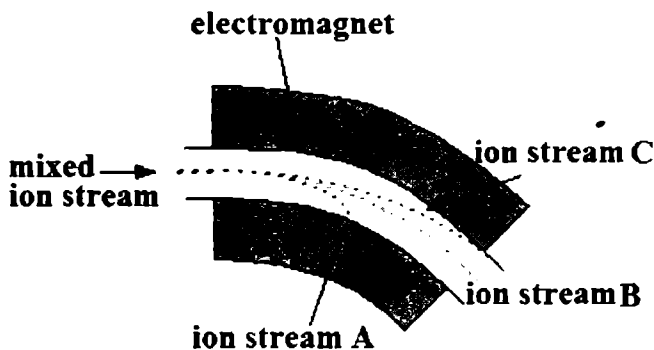


3.2. لادان Deflection

نايونه جىاواز مكان به كارىگىرى كايىه موگناتئىزى به چمىد برى جىاواز لادمىن. برى نىو لادانىش بىنده لمسىر:-

- بارستهى نايون، لادانى نايونىه سووكمىن زىاترىن له نايونىه سمىنگىنمىن.
- بارگهى نايون. لادانى نايونىه به هملىگرى دوو پوز مئىف ياكود زىاترى، زىاترىه له هملىگرى نايونىه بىك پوز مئىف.

نم دوو فاكتمرىه به شئوىه بارسته بو رىژه بارگه (mass/charge ratio) پمىومئىدى پىكده هئىنن كه به نىشانهى m/z ياكود همئىك جار به m/e گوزارهى پىدمكرىت.



و نمونه:- نايوننيك بارستهكهى 28 و بارگهكهى/1+ بڤت، رڤزهى بارستهى بۇ -رگهى Mass/charge دمكاته28. بهلام نايوننيك به بارستهى56 و بارگهى/2+ بڤت، رڤزهى دمكاته 28.

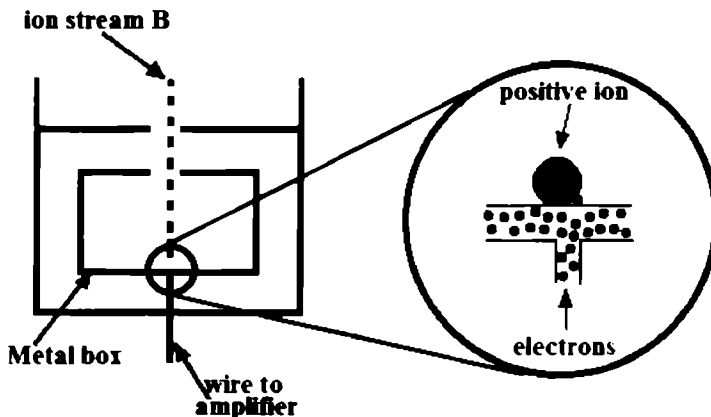
نم دمزگايهوه نايونهكان له دياگرامهكهدا دمردمكهون. بۇ نمونه نايون جوبارى A/stream دا كه زورترين لادانى تڤدايه، نايونهكانى كمترين بارسته بۇ رڤزه بارگه mass/charge ratio ى دمڤت.

نه جوبار نايونى/ B دا، لادان كمتره لهوهى پڤشوو.

بهلام له نايون جوبارى C/ دا كه دوا لادانه، نايونهكان گهورمترين بارسته بۇ رڤزه بارگهى هلمدمگرن.

4.2. دڤتسهوه Detection

نڤرمد، تهنيا نايون جوبارى B/ دموانڤت به كايهى نايون دڤتسرمكه Ion detector دا تڤسربڤت، نايونهكانڤتر خويان دمكڤشن به ديوارمكادا كه نلهمكترونهكان دمماشڤتسهوه و هاوبارگهيان دمكات. له كوتايڤدا بههوى پهمپى بهتالكسرموه Vacuum pump له دمزگاي بارسته شهبهنگڤنومكهدا لادمڤرين.



كاتڤك نايونهكه خوى به ديوارى سنوقه كانزاييهكهدا دمدا، بارگهكهى به بازدانى نلهمكتروننيك له كانزاکهوه بۇ سسر نايونهكه هاوبارگه Neutral دمڤت.

(بروانه لاي راستى دياگرامهكه). دمڤنين كه بوشايهك لهنيوان نلهمكترونهكانى كانزاکه بهجڤدههڤڤت. نلهمكترونهكانڤش به جوبارىكى درڤز وايهرمه پردمكمن و ومك تەزووڤهكى كارمبابى دمردمكهوڤت كه هسر بهدواڤدا وزهى تەزووومكه فراواندمكرڤت و توماردمكرڤت.

لهم پروسهڤدا، تا نايون زياتر بگات، تەزووومكه گهورمتردمڤت.

لهو پرسهى رووبهروومان دمڤتسهوه... چون دموانڤت نايونهكانى ديكه بهڤنڤتسهوه، نهوانهى كه له جوبارى C و A ونبوون؟

هەر بۆ و مېر هینانەمیش، دەبینین کە نایۆنەکان لە جۆباری A زیاتر لادەدەن. لەبەر ئەوە کەمترین بەهای m/z (سووکترین نایۆن نەگەر بارگەکە $+1$ بیت) هەیە. جا بۆ ئەوەی بەهینزیتە نۆو دیتەر مەکو، پێویستە مەکان کەمتر لابدرین ئەمیش بە بەکار هینانی مۆگناتە کایەیی کەمتر.

بۆ ئەوەی بەهای گەورەتر لە m/z (واتە نایۆنە سەنگینەکان نەگەر بارگەکە $+1$ بیت) لەسەر دیتەر مەکه هەبیت، پێویستە مەکان کە نایۆنەکان زیاتر لابدرین ئەمیش بە بەکار هینانی کایەیی مۆگناتی گەورەتر.

ئەگەر بمانەویت کایەیی مۆگنات بگۆردریت، دەبیت هەر جۆباریک بۆ خۆی بەهینزیتەسەر دیتەر مەکه تاكو تەزوو دروستبیت، ئەمیش لەخۆیدا هاوریزە دەبیت لەگەڵ ژمارەیی ئەو ئەلەکترونانەیی دەگەن. بارستەیی هەر نایۆنیکیش کە دەدیتریتەوه پەییۆندە بە قەواری ئەو مۆگناتە کایەیی کە هینراو مەسەر دیتەر مەکه. دەزگاکەیش لە دواییدا دەتوانیت راستەوانە تەزوومەکه (کە بریتییە لە ژمارەیی نایۆنەکان) بەرەبەر بە m/z پێیۆنیت.

دەتوانیت دینامیکی پەرتیلە بارگینراو مەکان لە کایە کارۆ مۆگناتەکاندا لە بۆشایی Vacuum دا بەم دوو ھاوکێشەیی خوار موه روونبکرتەوه:-

$$F=Q(E + v \times B) \quad \text{Lorentz force law}$$

$$F=ma \quad \text{Newton's second law}$$

F...Force ھیزی کارپیکراو بۆسەر نایۆنھیز

m... mass of the ion بارستەیی نایۆن

a... acceleration تاودان

F...Force (ھیزی کارپیکراو بۆسەر نایۆن)

m...mass of ion (بارستەیی نایۆن) a acceleration تاودان

Q ...Ion charge بارگەیی نایۆن

E Electric field کایەیی کارمبایی

V x B... Magnetic field نارااستە بری خیرایی نایۆن و کایەیی مۆگناتی

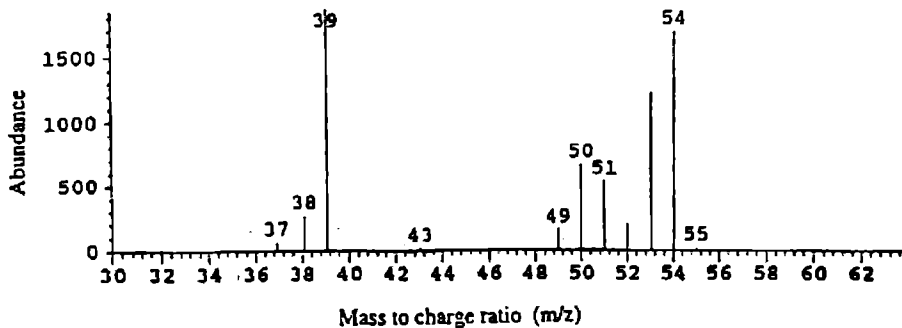
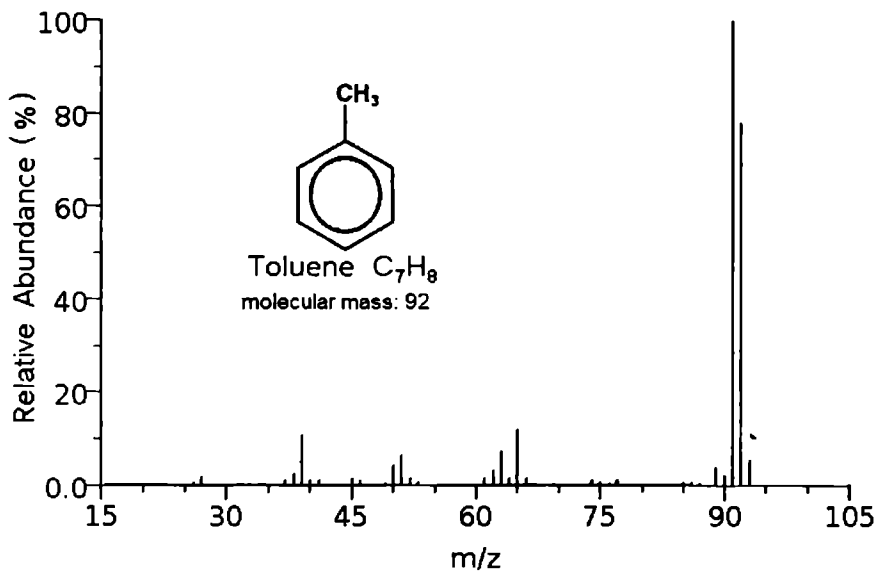
بە ھاوسەنگی بەهای ھیز / F لە ھەر دوو ھاوکێشەکە، ھاوکێشەییکی نوێ بەم

گوزارمیی خوارە وە نوێ دیتە ناراوہ :-

$$(m/Q)a = E + v \times B$$

نەم ھاوکێشە جیاکارییە Differential equation، بۆ جوولەیی پەرتیلە بارگینراو مەکان، پیکەوه لەگەڵ بارودۆخە سەرھتاییەکانی پەرتیلەکان کە بەتەواوی جوولەیی پەرتیلەکان لە کات و شوینی بۆشاییدا بەگوزارەیی m/Q دیاری دەکەن، یاخود بووتریت نەم بارستە شەبەنگینۆه وەك بارستە m بۆ بارگەیی شەبەنگینۆ Q دا بێریت، لەکاتی کدا لە Data/دا وا باوہ بە گوزارەیی m/z نمایان بکرت.

نشاندهی z ناماژیه بو ژماره‌ی بارگه سمر مکیمکان Elementary charges به
 نشاندهی e لاسمر نایون که دهکاته $z=Q/e$. بوم چمندیتی Quantity یمیش دموترنیت
 ریزه‌ی ژماره‌ی بارسته و ژماره‌ی بارگه z .



The mass spectra of 1,3 Butadiene peak in a hydrocarbon standard
 بارسته شهبهنگی 1,3 بیوتادایین له هایدروکاربون/ی پیوراودا

3. گاز کروماتوگرافی Gas Chromatography

جۆزىكى باوه له جۆرمكانى كروماتوگرافى كه له تاقىكرنده نزمونگريپمكندا بمتايىمتى له شىبه كيميا Analytical Chemistry دا بكاردههينزىت. نويش بۆ زانين و شىكردنهوهى و جياكردنموه ئهو ماددانهى دمتوانزين بهلمينزين بىبى نوهى پىكهاتمكى لىمىكتر هلمبوشين. بكارهينانىكى نمونمىبه بۆ درخستى پاكوبىنگردى ماددمىكى ديارىكراو، ياخود بۆ جياكردنموهى تىكلنك كه دهكرىت رىزى هم پىكهاتمىك له تىكلمكه بپيورنىت. له همدىك بارودوخدا نم تمكئورنیه يارمىتىمان دمدات بۆ ناسينموهى پىكلنكى نمناسراو.

مىژوى بكارهينانى نم دىزگايه دمگريتموه بۆ نزيك 1900ز كه بۆ يكمم جار لهلايم رومكزانى روس مىخايل سمىنوفىچ تسفىت Mikhail S. Tsvet (1872-1919). نويش به جياكردنموهى رنگى Pigment رومككان و مك كلوروفىل Chlorophyll (سوز رنگ)، كاروتين Carotene (رنگ پرتقالى) و زانتوفىل Xanthophyll (رنگ زرد).

بهلام لىنويان سالمانى 1930-1940 پرميدانىكى تمكىكى لىمىرچاوى بىمىرداهينرا و هم لهو سالانمىستا نم ناوى كروماتوگرافى/بىه بىمىرداىرا. ناومكيش Chromatography و مك زاراومىكى زانستى دمتوانين بلين كه له ريشه وشمىكى لىكدراوى يونانىموه هلمىنجراره و برىنپيه له كرومؤ Chromo واته رنگ و گرافىين Graphein نوسين، لىكدانى همدوو وشمكه ماناى رهنگ نوسين دىمىخشىت.

نم دىزگايه پىكهاتوه له بۆرىمىكى درىزى پر له ماددمىكى و مك تۆزى خلووزى چالاك، سووى نم خلووزمىش نمويه كه دمتوانىت پىكلمككان لىمىكتر جياپكاتموه كاتىك بىنوي بۆرىمىكدا تىدپىرن.

نم دىزگايه چمد تمكىكى جياى هميه كه هم يكميان له بوارىكى تاقىكرنموه بكاردههينزىت. بۆ نمونه

پىره كروماتوگرافى Paper Chromatography

كروماتوگرافى نايونگوركى Ion-exchange chromatography

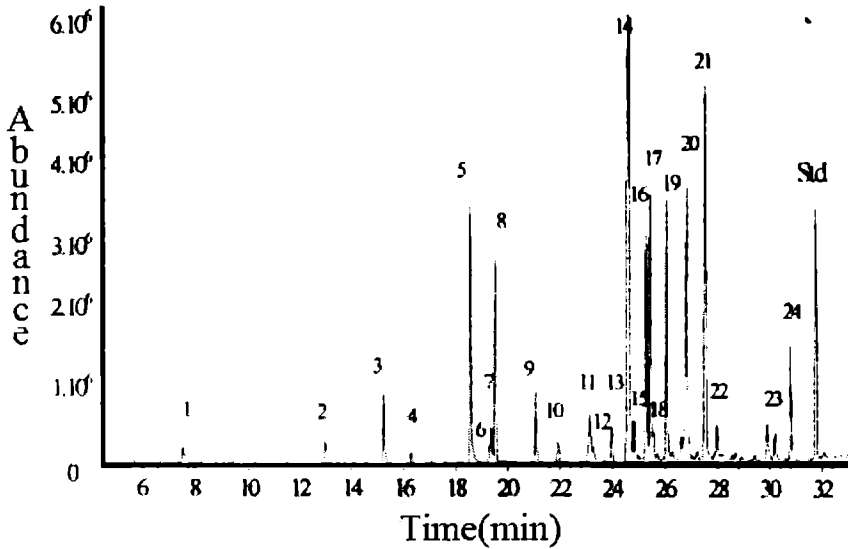
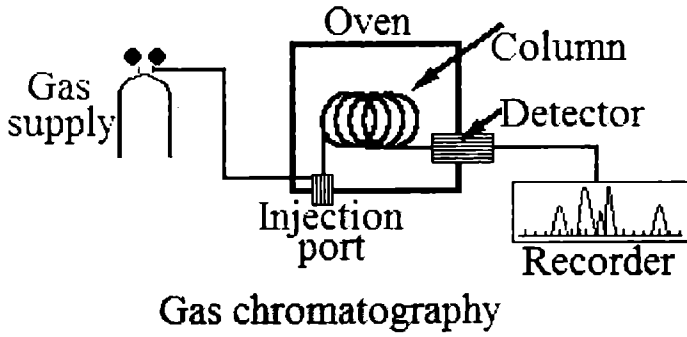
ستونه كروماتوگرافى Column Chromatography

شله كروماتوگرافى Liquid Chromatography

گاز كروماتوگرافى Gas Chromatography

له دىزگايى گاز كروماتوگرافىدا، دىبىت پىكله پولىمىر كه بهلمينزىت تاكو بچىته دۆخى گازبىموه، نىنجا به سرنجىكى تايىت قموارىمىكى ديارىكراوى لىدمكرىته نيو ستونى دىزگاموه. گازى نايترؤجىن ياخود هلىؤم لمگمل گىرمكردندا دىبىرت بىمىر ستونمكدا.

بم چمشنه، پڼكهاتهی گازمه له یمکتر جیادمکریتموه و دواچار له تومارکارمکدا
 هر ماددمیک به جیادسمنیشان دهکریت.

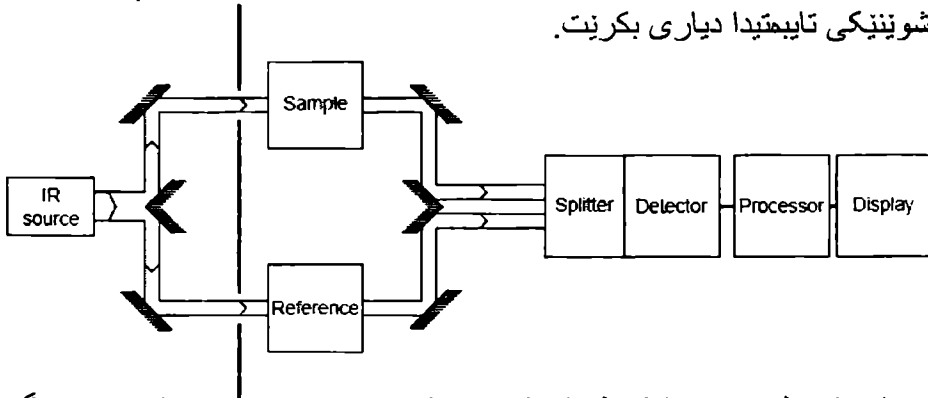


Gas chromatogram of methyl ester trimethyl silyl ether derivatives of Suberin

4. شهبهنگهري تيشكى بنسور (IR) Infrared Spectroscopy

تيشكى بنسور Infra-red.. جورنكه له زانستمانى شهبهنگهري كه تايبته به ناوچهى بنسور له شهبهنگى كاروموگناتيدا كه كوممليك تمكنيكى گرتوتمخو لهوانهيش كه زور باوه پييدهوترنيت شهبهنگهري هلمژين Absorption spectroscopy

تمكنيكى نم ناميره زور باوه و زوريش ناسانه. ناميرمه لسمر بناخهى گمرد و گمرديله داهينراوه. تيشكى بنسور IR تيشكى تايبته كاردهكاته سمر وروژاندنى گمرديلمان لمنيو گمردهكاندا كه ليوهى دموانرنيت بوندى پيكهاتمان له شوينيكى تايبتهيدا ديارى بكرنيت.



دريره شمپولى نم تيشكه له فريكوئيسيميكي نزمدايه Lower frequency گمرد بهراورد بكرنيت لمگل تيروزه بينراومكاندا Visible light beam تمكنيكى پرؤسمكهيش لسمر بناخهى شهبهنگ هلمژين سازكراوه. نهو بمشهى كه تيشكى بنسوره له سنى ناوچهدايه:- ناوچهى نزيك، ناومند و دوور.

بهرزترين وزميش كه نزيك بنيت له تيشكهكموه له نتيوان دريره شمپولى (0.8–2.5 μm wavelength) $14000\text{--}4000\text{ cm}^{-1}$ دايه كه تيشكهكه له

لمرينموهيمكى هارمونيدايه Harmonic vibrations.

بمشی ناومند له نزيك (2.5–25 μm) $4000\text{--}400\text{ cm}^{-1}$ دايه كه تيشكهكه تيدا له

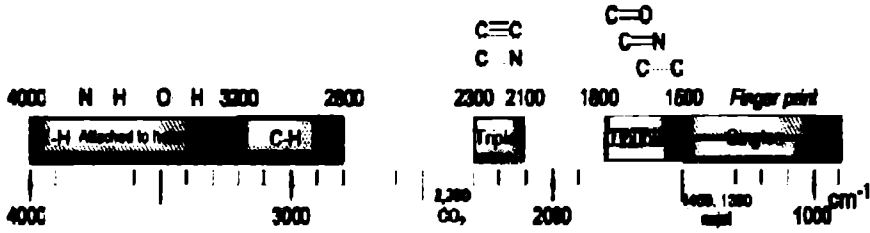
لمرينموهيمكى خولانموهدايه Rotational vibration.

دوابمش كه پنى دموانرنيت بنسورى دوور كه دريژيمهكى له نزيك 10–400

$25\text{--}1000\text{ }\mu\text{m}$ cm^{-1} دايه تيشكهكه دمكوئيه شمپوله ناوچهيمهكى زور ورد كه

پييدهوترنيت ناوچهى مايكروشمپول Microwave region.

لیرمدا تیشکمهکه له ناسته وزمیکمکی نزمدايه که دشنیت بمکار بهینریت بؤ خولانموه ی شمبنگمیری Rotational spectroscopy. و مک له نیگار هی خوارمودا دیاره.



بمکار هینانی نم تمکنورییه زور لمبار و ناسانیشه بؤ شیکردنموه و ناسینموه ی پیکمله پۆلیممر مکان. باشی نم تمکنیکمیش لومودایه که یمکه ی پۆلیممر که چمندا باره دمینتوه، بممیش دمتوانریت شمبنگی گروپه خمستمان بمناسانی ببینرین و جیابکرینموه.

نمو ماده پۆلیممر هی که مهبسته ناسینموه و شیکردنموه ی لسمر بکریت، بایتمه پیکملکی روون و شاش Transparent بیت بؤنموه ی تیشکی بنسووری پیدا بروات. دمبیت وشکوبرنگ بیت و دووربیت له تهری و شی، بهتایبمتی ناو. چونکه ناو شلمیکمکی روونوبیگمرده، بمناسانی شمبنگ ده دات و تیکمل به شمبنگی ماده که دمبیت و بممیش پرۆسه ی شیکردنموه که دمشیونیت.

یمکنیک له ناستهنگانه ی دیته ری له شیکردنموه ی شمبنگمیری پۆلیممریکدا نمویه چون بتوانریت تیوالیکی شاشی زور تمکی لیساز بکریت.

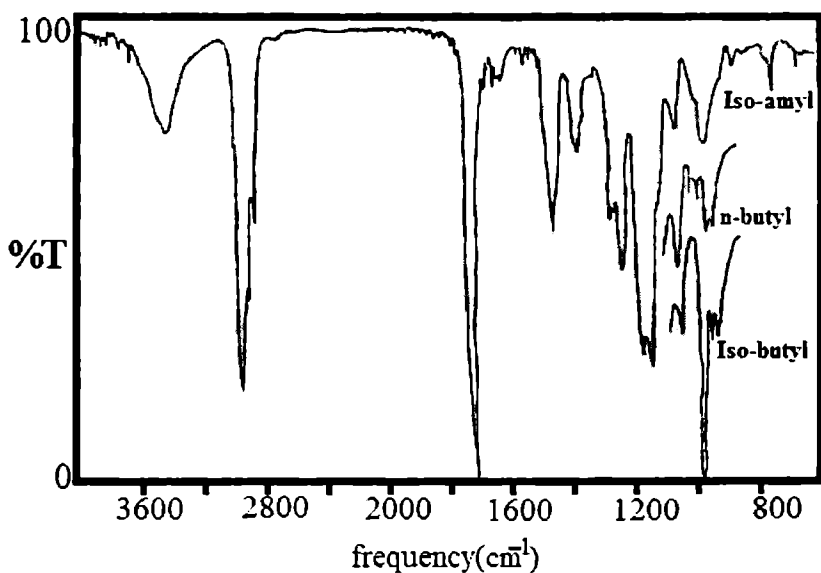
پرۆسه ی نامادهکردنی پۆلیممر مکیش بم چمشنه بم ریو دمچیت:-

بریکی زور کم له پۆلیممر که تیکمل به پۆتاسیوم کلورید KBr یا خود کالسیوم فلورید CaCl₂ دمکریت و پیکموه له هاومنیکدا ده هاردین تا دمبیته توز powder. پاشان به نامیریکی پمستینمر لمپکه تیوالیکی (20-100 μm) شاشی زور تمکی لیدروست دمکریت. پاشان لمپکه که دمخریته بمر تیشکی نامیر که بؤ خویندنموه ی پیلمکانی Waves.

نمگمر پۆلیممر که له دؤخی شلهدا بوو، نموا دمبیت له گیراومیکمکی گونجاوی و مک کاربون تیتراکلورید CCl₄، کاربون دایگوگردید CS₂ یا خود شله ی تیتراکلور و نمشیلین C₂Cl₄ دا بتوینریتموه.

دواجار گیراوه ی پۆلیممر که دمخریته بلور Tube یکی تاییتموه بؤ نموه ی شمبنگمکه ی تومار بکریت.

- لعم خستميهي خوار مودا شهبنگي IR ي چمند پولىمريك پيشان ددهمين:-
- ❖ پولى نمثيلين $-(CH_2-CH_2)_n-$ له $3.4\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات.
 - ❖ لاستيكي سروشتى (پولى نايژوپرين) $-(CH=CH)-$ له $6.1\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات.
 - ❖ گروپى كاربونيلى $(C=O)$ له $5.5\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات.
 - ❖ نيثر $-(C-O-C)-$ له $8.9\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات. و لك له پولىمري پولى ميثايل نمكريلات Poly methyl methacrylate.
 - ❖ نلمقى بهنزىن (نمروماتى) له $14.4\mu m, 13.3\mu m, 6.7\mu m, 6.2\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات.
 - ❖ بهندى $C-Cl$ له پولى فينايل كلوريد له $14.5\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات.
 - ❖ پنيپايد Peptide له $6.5\mu m, 6.1\mu m, 3.0\mu m$ هلمزىن پيشان ددهات.



IR-spectra of methacrylate polymers

5. شه‌بهنگه‌ری ناووكه موگناتيك ريزونانس.

Nuclear Magnetic Resonance(NMR)

ديارديمكى فيزيكييه كه تييدا موگناتيزيتي ناووك له كايهيمكى موگناتيزيدا هلمدمزيريت و تيشكى كاروموگناتى دمداتموه.

بنمى نم دمزگايه بمستراوه به بادن spin ی ناووك له موگناته كايهيمكى دمركى External magnetic field لمگمل رهوشته موگناتمكاني زرتوخم Isotope گمرديلمكان.

له نه‌بوونى كايهى موگناتيزدا، بادانى ناووك به ناراستهيمكى همممكيايه دهبيت. بهلام بوونى موگناته كايهيمكى بههيز بادانى ناووكمه به ناراسته كايهيمكه ياخود به پيچموانموهى دمبيت. نمو ناراستهيش كه هاوتريبه بو هيزمه له ناسته وزميكى نزمدايه.

جا كاتيك دملين ناووكمه به ريزونانس فريكوينسى Resonance frequency تيشكدهداتموه، ماناي وايه كه ناستى وزه دهووروتيت. نمو وروژانه وا له ناووكمه دمكات كه بوازته وزه ناستيكى بهرزموه. بمميش ناووكمه دمكوپته بهر كاريمگرى زرنگانموه. بم دياردهيميش دهوتريت موگناته زرنگانموهى ناووكى Nuclear Magnetic Resonance(NMR).

پيومرى نمو فريكوينسيانميش كه هميمتى له كارپيكردى پراكتيكا، ومكو فريكوينسى زور بهرز VHF و فريكوينسى سمرو بهرز UHF (60-1000 MHz) وايه.

دموانريت نم دمزگا زور گرنگ و نالوزه، پيوانمكاني لموپمى زور ورديدايه و دشيت لم بوارانمدا بمكاربهنريت:-

- دياريكردنى پنهاتيمكى كيميائى بمبى شيوگى بشيويت.
- دياريكردنى پميكمرى بمللورى گمردمکان، هم له گمرده ساكارمکانموه بيگرين همتاكو زله گمردمكاني ومك پروتين و دى.نن.نا DNA.
- وانيموهى Study of كارليكردى گمردمکان لمگمل يمكتر.
- دموانريت له ريموه، له رهوشتمكاني كوآنتم ميكانيكى موگناتيزى Quantum mechanical magnetic ی ناووكى گمرديله بكوپريموه.

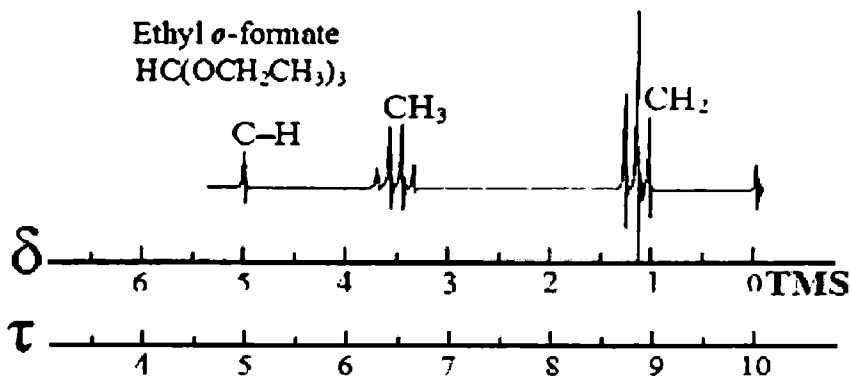
بيگومان بمكارهينانى nmr نمك همر بو دمخستنى پروتونمكاني (واته هايروجين) پيكلنكى نمندامى، بملكو بو زانينى كوئيفيگرينى Configuration زنجيرمكاني پوليمریش بمكاردههينريت.

بو نيشانمكردنى شوينى دياربوونى هايروجينمکان پيومريكى تايمت نييه. بهلام دمكريت دوو جور پيومر بمكاربهنريت بو دسنيشانكردنى جى دياربوونيان. بهرلموهى بهلاى نمو دوو جوره پيومرمدى بچين، دهبيت گيراوهيمكى ستاندمرد Standard solution مان همبيت كه نمويش گيراوميكى تايمته بمناوى تيترااميتايل سايلين TetraMethylSilane(TMS) تاكو بتوانين سمرمتا پيگهى خوندموهى بو

بپیوین، نمویش دهبیت سفر Zero بیت. نمو پرتونانهی نفاسرائون به گستی له سمر موهی هلمژینی TMS پیک Peak یان پیشان ددهمن. نمو دوو پیومر میش که بهکار دهینرین نمانن:-

➤ پیومری دملتا/ δ ، واته TMS ژماره ی سفر و مردمگریت و هایدر و جینمکانی دیکه له سفر زیدهتر دهن همتا دمگاته بهای $\delta=10$.

➤ پیومر تاو/ τ ، نم پیومر میان پیچموانهی سمر موهیه، واته TMS به ژماره $10/\tau$ نیشانه دمگریت و نموانیتر له ژماره 10 کمترن. و هک لم نمونه شمبمنگی خوار مودا:-



شهبمنگی nmr ی نهئیل نورتو فورمات له گیراوهی کاربون تیتراکلورید

له شمبمنگی سمر مودا: له تیتراکلور و کاربوند CCl_4 ، له سی شوین نیشانه دمدات، شوینمکانیش بریتین له:-

C-H له شوینی Chemical shift $\tau(5:00)$ ،

یاخود له $\delta(5) = (10-5)$

، $\tau = 6.46$ له شوینی -O- CH_2 - CH_3

واته $\delta = 10 - 6.46 = 3.54$

، $\tau = 8.48$ له شوینی -O- CH_2 - CH_3

واته $\delta = 10 - 8.48 = 1.525$

جینی خویمتی بلنن، نمو هایدر و جینانهی به تمنیشت یمکمون له گهر دمکدا کاردمکمه سمریمکتر و له نمنجامدا ژماره ی هیلمکانی دهبیتنه:-

ژماره ی هایدر و جین $+1$.

بۆيىمكە دەبىننن لە نىگار شەبىنگى سەر مودا:-

CH₃ لە پىكەتەي-O-CH₂-CH₃ چوار پىك Peak نىشان دەمات.

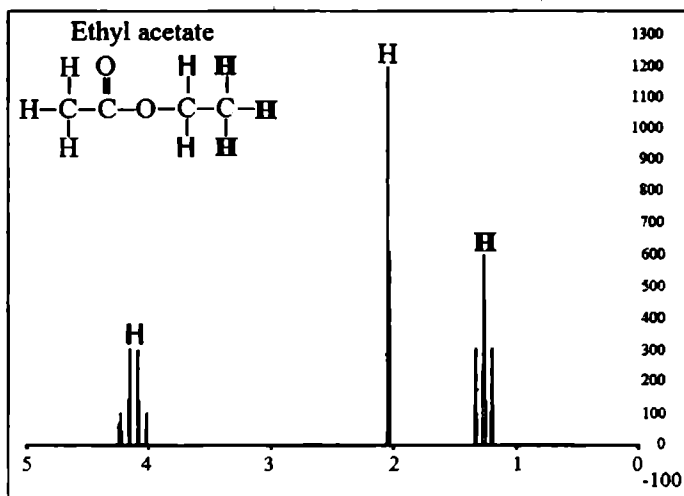
CH₂ لە پىكەتەي-O-CH₂-CH₃ سى پىك Peak نىشان دەمات لەكاتىكدا

CH لە پىكەتەي-O-CH₂-CH₃ يىك پىك Peak نىشان دەمات، لەبەرئومەي

دووره لە هايدروجنىمكاني دىكومە.

بەم ديار دەيمىش دەوترىت جووتگر تى پروتون Proton coupling

نەمەيش نموونەيمكە لە شەبىنگى نەئىل نەسبىتات CH₃COOCH₂CH₃



6. زىنگاتەوئى نەلەكترون بادان Electron Spin Analysis

ياخود زىنگاتەوئى نەلەكترونى موگناتكراو

Electron Paramagnetic Analysis

شيوەزىكى تەمكىيە بۆ وانىمە و لىكۆلىنمە لەسەر رەها رەگە Free Radicals

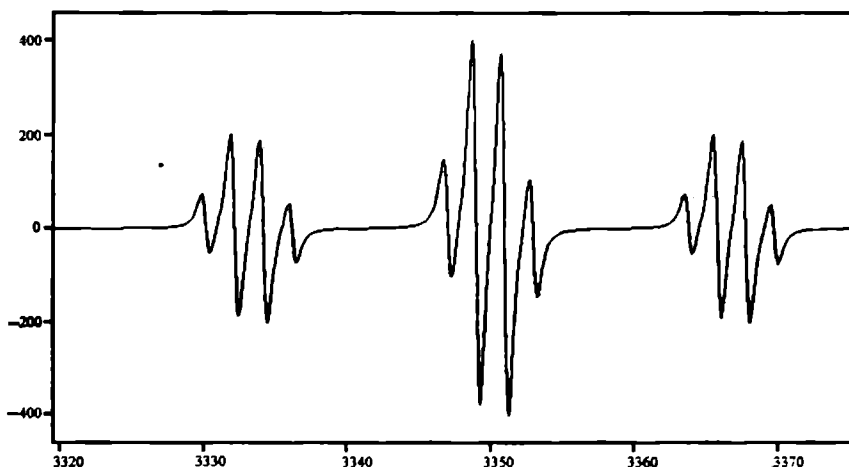
موگناتكراو مەكان، پاش تىكشكاندى جووتىبۆندى زەلمگەردەكان Macromolecules

بە چەند ھۆكارىكى جىاوازی ومك ھارىنى مىكانىكى، بەكارھىنانى كىمىانما

Chemical agent جىاواز مەكان، ياخود دانە بەر تىشىكى بەنايۆنكراو. بەم رىگەيە

دەتوانرىت لىكۆلىنمە زۆر بەسوود لەسەر رەها رەگەكان بەكرىت بۆ زىاتر

تەگمىشتن لەو پروسە جىاوازانەي پەيوەندى بە تىكشاندى زنجىرەي گەردەكانەو.



EPR spectrum of the $\text{H}_2\dot{\text{C}}(\text{OCH}_3)$ radical

همدنيك جار پروبمرووی پرسنيك دسينموه، لموهی نایا چ جیوازیبمك همبیت لعتیوان NMR و ESR دا. هرچنده همدوکیان دیاردیمیکی فیزیکی، به لام رموشی نمو پروسانهی که لسمریان کؤکراره لم خالاندا ناماره ی پندراوه:-

له باری NMR دا، زرنگانموه کاتیک پرودمدات که ناووک (زورتر که بمکاره هایدرؤجینه ومک پروتون) له کایمیکي موگناتیزدا دانرابیت و به تیشکه فریکوئسیبمك بسمریت، ناکامی نم سمینمیش دهبیته هوی نموهی که ناووک بمو کاریگمربیه بسوریتموه و نمو تیشکه هلمزیت.

پاشان به بمکارهینانی وزهیمکی نرم، بری نمو تیشکه فریکوئسیبیه هلمزیه له ناوچیمیکي دیاریکراودا بیوریت.

به لام له ESR دا، هرچنده دیاردیمیکی زرنگانموهی فیزیکیه، به لام جیوازیبمکهی لمگل NMR دا نمویه که نمیان هلمدهستیت به بادانی نلمکترونه ناجووتمکان (نمومک بادانی ناووک) که لئوهی دهبیته هوی زرنگانموهیان، دمتوانریت به بمکارهینانی وزهیمکی بمزیش له ناوچهی مایکروشمپؤل Microwave دا فریکوئسیبیمکیشی بیوریت.

7. گەر مۇشنىكارى Thermal analysis

لەقتىكە لە زانستى ماددىمىكىن Materials science، تىپىدا لە رەمۇشتى ماددىمىكىن دىمكۇلرېنمۇە كە چۇن بە كارىگەرى گەرمى گۇرۇنكارىيان بىسەردا دىت. زۇر رىگەى باو ھەمبە كە دىگىردىرېنمۇە بۇ جىباكر دىنمۇە پىنكەھتەى ماددىمىكىن لەمىكتر بىگۇرەى رەمۇشتىيان، لەوانمىش:-

- Dielectric thermal analysis (DEA): dielectric permittivity & loss factor
- Differential thermal analysis (DTA): temperature difference
- Differential scanning calorimetry (DSC): heat difference
- Thermogravimetric analysis (TGA): mass
- Dilatometry (DIL): volume
- Dynamic mechanical analysis (DMA): mechanical stiffness & damping
- Evolved gas analysis (EGA): gaseous decomposition products
- Laser flash analysis (LFA): thermal diffusivity and thermal conductivity
- Thermomechanical analysis (TMA): dimension
- Thermo-optical analysis (TOA): optical properties

لېرەدا تەنىيا لەسەر نۇمۇ تەمكۇنۇرېگىمانە دىمۇىن كە پەمبۇندى راسنمۇخۇى بە بابىتەمكەمانمۇە ھەمبە، نۇوانمىش:-

❖ شىكارىي گەرمۇجىباكارى Differential Thermal Analysis (DTA)

نەم جۇرە تەمكىكە، نۇمگەرچى كۇنە بەلام لەمبەرنۇمۇەى ناسان بەدەستە زۇر بىكار دەھىنرېت. شىوازى كارەكەش تايىمە بە پىشكەنىنى ھەلمۇرېنى گەرمۇ لەلايەن پۇلېمەرىمىكانمۇە.

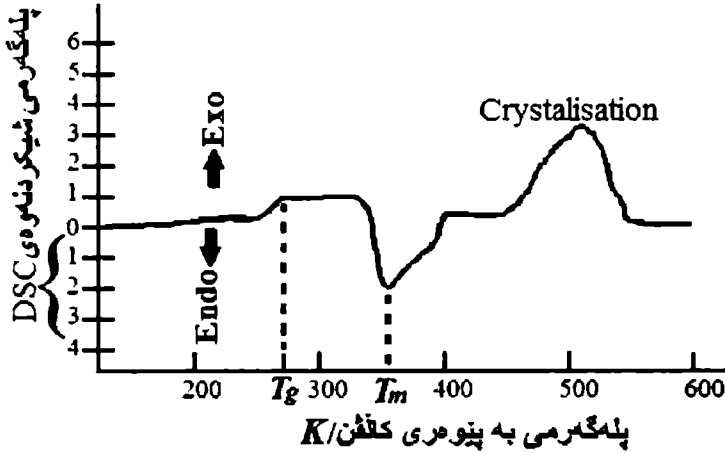
بىرېك لە قەبارەى پۇلېمەرىك تىكەل بە ماددەمىكى سىست Inert ى وىك سىرامىك ياخۇد بلۇكىكى كانزايى لە تۇخمە گۇزاراومىكان (كە گەرمۇ و ھۇكارى تر كارىيان تىنەمكەن، واتە ھەرومكۇ خۇيان بەبى تۇانمۇە بىمىنمۇە) دىمۇرېنە ناو فرىنى نامۇرەمكۇە. ھەردۇوكىيان پىكۇمۇە دىگەرمىنرېن. بىرى نۇمۇ قۇوارمىبەى كە پۇلېمەرىكە ھەلمۇدەمۇرېت تۇمار دىمۇرېت.

پاشان ھىلكارىيەك لە نىوان ΔH دا دىمۇرېت، واتە تۇمار كىردىنكى ھىلكارى لە نىوان قۇوارەى گەرمى ھەلمۇرۇاومىكەل پەلەى گەرمىدا.

ھەندىك جارى جۇرى پۇلېمەرىكە گەرمى ھەلمۇدەمۇرېت Endothermic ھەندىك جارىش گەرمى دىمۇدەت Exothermic.

❖ شیکاری سکان جیاکاری (DSA) Differential Scanning Analysis
 خم هیلکاری بیخی خوار موه دهر دمکویت که نم تمکنیکه تار ادیمیک به تمکنیکه DTA
 دمچیت.

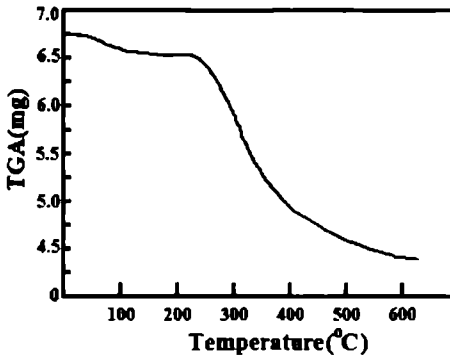
T_g Temperature of glass... ناماژ هیه بو پلهگهرمی شووشه
 T_m Temperature of melting... ناماژ هیه بو پلهگهرمی توانوه



❖ شیکاری گهر مؤکیشی (DGA) Thermal Gravimetric Analysis
 شیوازی نم تمکنورینگیمیش زور ساکار و ناسانه، هیچ نألوزیمکی نموتوی تیدا
 نییه.

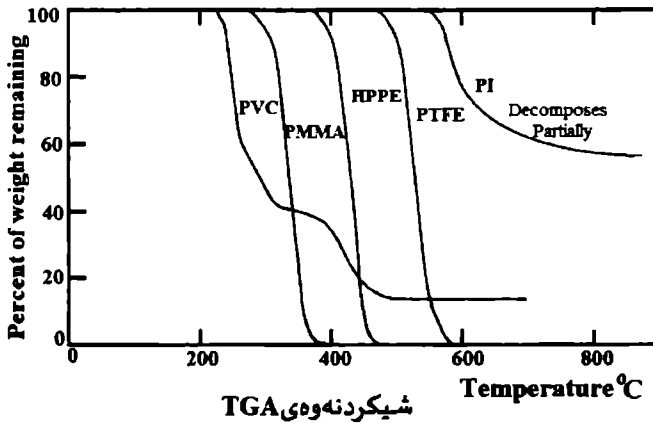
پروسهی کارکردن بعم تمکنورینگیمیه که همر گهرمی تیتیدا بمارده هینریت
 پیوانیمکی چمندیتی Quantitative measurement لمخودمگریت، به گهرمکردنی
 پولیممرکه گورانیکی فیزیکی بصمر کیشی ماددمکاندا دیت و بدهوایدا دمچیته
 باری گواستموه Transition، دواجاریش لیکهملوشاندنموه به گهرمی Thermal
 degradation.

له ناکامی نم گهرمکردنمدا، گورانکارییمکی سمرانسمری به پیکهاته کیشی
 ماددمکانی ناو پولیممرمکدا دیت، نیتر همر له برینکاندن Dehydration، لیکبوون
 Decomposition حوه تاکو دمگاته توكساندن Oxidation .



نمو کیشی گۆرانمیش به گهرمی،
له هیلکار بیمکی ساکاردا بهرامبر
پله گهرمی تو مار دمکریت.
ومک لم نمونمهیدا

نم هیلکاریبهی خواره موش چمد هیلکی شیکردنمهوی TGA پیشان دمات بو
چمد پولیمرنیک:-



- Poly Vinyl Chloride(PVC)
- Poly Methyl Methacrylate(PMMA)
- Poly Tetra Flouro Ethylene (PTFE)
- High Poly Phenyl Ether(HPPE)

لمو کارپیکردنه گرنگانهی که نم چمشنه تمکنیکه دهیگیریت له پشکنین و
زانستگمیریدا بو دیاریکردنی رهوشتمکانی ماددمکانی ومک پولیمرمکان،
دهسنیشانکردنی تیچوونی گهرمی Degredation of temperature، شی
هلمزینی ماددمکان، ناستی بیکمله نندامی و ناندامییمکان له ماددمکاندا، پلهی
هطوشاندنمهوی پاشماومکانی توینرمکان و تقیومکان، همرهها کارپیدمکریت بو
دیاریکردنی بری داخوران کابنتیکی Corrosion kinetics ماددمکان له
گهرمییمکی بهرزدا کاتیک که دهتوکسین.

خشتہی (1)

ہملمزینی گروپہ پیکارہکان لہ شہبہنگی بنسور/دا

Absorptions of functional group in IR
(OBS! S:singlet, m: multiplet, w: wide)

Functional group	Cm^{-1}	Functional group	Cm^{-1}
$-\text{CH}_2$	2850(s), 2900(s)	$-\text{C}-\text{NO}_2$	1530(s), 1350(s)
$-\text{CH}_3$	2850(s), 2950(s)	$\text{C}=\text{O}$ (Saturated ketone- and acids)	1720(s)
$-\text{C}=\text{CH}$	3100(m)	$-\text{SO}_2$	1150(s)
$-\text{C}\equiv\text{CH}$	3300(m)	α - β -unsaturated ketone	1680(s)
$-\text{CHO}$	2800(s)	saturated aldehyde $\text{>C}=\text{O}$	1730(s)
$-\text{COOH}$	2600(m) 2500-2800(broad)	$\text{R}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{X}$	1790(s)
$-\text{OH}$	2600(free) 2500-3500(bonded)	$\text{C}=\text{O}$ (amide)	1620-1700(s)
$-\text{NH}_2$	3400(m)	$-\text{SO}_2-\text{OH}$	1170(s)
$-\text{C}\equiv\text{N}$	2250(s)	$-\text{C}\equiv\text{N}-$	1680(w)
$\text{C}=\text{C}$	1650(w)		

خشتهی (2)

پروتون هلمزینی همدیک پنکله گروپ له NMR دا

Proton absorptions of some group of compounds
In NMR

Compound	τ	δ	Compound	τ	δ
$-\text{SO}_3\text{H}^*$	-1.7	11.7	$\text{R}-\text{OH}$	+5.1	4.9
$-\text{COOH}^*$	-1.4	11.4	$-\text{O}-\text{CH}_3$	+6.8	3.2
$\text{R}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$	+0.5	9.5	$\equiv\text{C}-\text{H}$	+8.5	1.5
$\text{R}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$	+2.3	7.7	R_3-CH	+8.5	1.5
$\text{Ar}-\text{OH}^*$	+2.9	7.1	$-\text{CH}_2-$	+8.7	1.3
$\text{Ar}-\text{H}$	+2.7	7.3	$\text{R}-\text{NH}_2^*$	+8.8	1.2
$\text{C}=\text{C}-\text{H}$	+4.6	5.4	$\text{C}-\text{CH}_3$	+9.1	0.9

*: نهماته گمبک جار دهگورین
Variable

REFERENCES

1. Hiemenz, Paul C., and Timothy P. Lodge. "Polymer Chemistry". 2nd Ed. New York: CRC Press, 2007.
2. Wiley, John. "Characterization and Analysis of Polymers". New Jersey: John Wiley & Sons, Inc., 2008.
3. Paula, Peter Atkins, Julio de, "Elements of physical chemistry" (5th ed. ed.). Oxford: 2009.
4. H. Pasch, W. Schrepp "MALDI-TOF mass spectroscopy of synthetic polymers", Springer laboratory, 2003.
5. BLOUT, E. R. : "Micro spectroscopy, in Technique of organic chemistry". Vol. I, 2nd edition. New York: Interscience Publishers, 1954.
6. Laurence M. Harwood, Christopher J. Moody "Experimental organic chemistry: Principles and Practice (Illustrated ed.)". Wiley-Blackwell, 1989.
7. Karimi, M., et al. "Determination of Solvent/Polymer Interaction Parameter of Moderately Concentrated Polymer Solutions by Vapor Pressure Osmometry." Polymer 2008.03.036. 29 Feb. 2009.
8. Hummel D, "Atlas of Polymer Spectroscopy", Wiley-VCh Scholl. 1968
9. Kamowo S, Siesler H W, Ozaki Y, Kawata S "NIR-Spectroscopy: Principles, Instrumentation, Application", Wiley-VCh, Weinheim, 2001.
10. Zerbi G (ed) Modern Polymer Spectroscopy, Wiley-VCh, Weinheim. 1999.
11. Rudolf Zbinden, "Infrared spectroscopy of high polymers", Academic press, 1964.

1. الدكتور ذنون محمد پيريادي "كيمياء الجزيئات الكبيرة"، مطبعة جامعة موصل، 1985 .
2. الدكتور ذنون محمد پيريادي، الدكتور گورگيس عبد الادم "كيمياء الجزيئات الكبيرة المحدث" مطبعة جامعة موصل، 1989 .

بەندى دوانزە (-12- Chapter)

توانموى پۆلىمەر و جياکردنموى گەردەكەتاي

Dissolving of polymer and separation of their molecules

1. سەرەتا

لە زانستى كيميادا... بۇ ديتنموى نەھىيىمكەتاي ھەر پىكەلنىكى كيميائىي. سەرەتا بىر لە چۆنىتى توانموى دىمكرىت لە شلمىمكى لەبارى وەك ئاۋ، كحول ياخود بىنزىن. واتە دەبىت تۆينىرىكى لەبارى وای بۇ ھەلبۇزىردىرىت كە باش تىيدا بتۆينموى و پاشان بەپى سىستىمى شىكرىدەنموى Systematic analysis بتوانىرىت تاقىكرىدەنموى دىكەى لەسەر بىكرىت. بەلام نىمگەر پىكەلەمكە لە ھىچ تۆينىرىكدا نەتوايموى، ئەموا زۆر گرانە شىكارى بۇ بىكرىت و لە پىكەتەمكەتاي بزانىرىت.

لە بواری پۆلىمەرزانىدا... وەك ھەر پىكەلنىكى كيميائىي، وىسترايىت بزانىرىت پىكەتەمكەى چىيە، دەبىت لە سەرەتادا بتۆينىرىتە لە شلمىمكى لەباردا. بەلام ئەموى جىي سەرنجە زۆر بەى پۆلىمەرەكان بە ناسانى ناتۆينموى. ئەمەيش لەراستىدا كىشەمىكى گەورە لەمرى كىمىاگەرەندا.

لەم پۆلىمەرە سەروشتىيانەى كە توانموىمىان زۆر گرانە و ھەر وا بە ناسانى ناتۆينموى برىتىن لە سىللىولوز، پىرۆتىن و ئاورىشىمى سەروشتى... ھەند بەلام پۆلىمەرى سازكرە ھەمەيشە زۆر بىمىان لە شلمەكاندا دەتۆينموى دەشەيت ھەنگاۋمەكانى توانموىمىان بىم چەشەنە دىارى بىمىن:-

■ گەلنىك جار، تۆينەرەكە بەرەبەرە دەمچىتە نىوان گەردەكەتاي پۆلىمەرەكەموى، بەمەيش پۆلىمەرەكە كەمىك نەرم و پەمەلەبىت. ھەندىك جار نىمگەر پۆلىمەرەكە ھىزى ناوخۆى گەردەكەتاي Intermolecular force بەرزبۇو ئەموا ھەر لەم دۆخىدا دەمىننىتەموى و نىتر لەمە زىاتەر ناتۆينموى. ئەم ھىزى نىو گەردەنەيش برىتىن لە بىلورىتى پۆلىمەرەكە، ياخود زىجىرە لىنكەلۆزەكان Chains Cross-linking، يان بوونى بۇندى ھایدروچىنى بەھىز لە نىو گەردەكەتاي.

■ نىمگەر تۆينەرەكە بە رادەمىكى وا بەھىز بوو كە زالىبىت بەسەر ئەم ھىزانەى لە سەرەموى ناماژمىان پىندرا، ئەموا بەرەبەرە پىكەلە پۆلىمەرەكە دەملىنجىت و بەرەبەرەمەيش دەتۆينموى و دەبىتە شلاۋىكى راستىنە. بەلام دەبىت بزانىرىت كە پىرۆسەى ئەم توانموىمە لە زۆر باردا كاتىكى زۆرى پىندەمچىت. جارى وا دىتە پىشەموى كە چەند رۆز ياخود چەند ھەفتە بىخانىت.

■ ھىندىك پۆلىمىر ھىن كە بە ھىچ بارىك ناتۆينومە. بۇ ئىم مەبەستە دىمكىرىت سۇدۆيۇم سووتاندىن Na-fusion يان بۇ بىكىرىت. پاشان بىخرىنە تۆينىرىكى لىبار و نامادىبىكىرىن بە دىارىكىردى گىردىمكىانىان بە رىنگە شىمىنگىنىوى Spectrometry.

2. پىفەلبوونى پۆلىمىر لە تۆينەردا Swelling of polymer in the solvent

ھىندىك لە پۆلىمىر مەكان بۇ مەبەستى توائفۇمىيان، دىمكىرىنە شلىمىكى لىبار تاكو بەباشى بتۆينومە. پاش ماومىك بەسمر ئىم كىردار مەدا، پۆلىمىر مەكى رىژىمىك لە شلىمە ھىلدەمىژىت و دىئاوسىت. بىم كىردارە دىموترىت پىفەلبوون Swelling. لىرەدا بۇ زىاتىر رۇونكىردنومە، دىمكىرىت نامازە بەو بەدىرىت كە رادەى توائفۇمەى ھىر پۆلىمىرىك بەندە لىسمر چىند فاكتمىرىكى سىمىكى، لىموانىش:-

i. لىنىكئالۆزى پۆلىمىر مەكى Cross-linkage of polymer، ئىمگىر ئىمۇ جۇرە ئالۆزىبەى تىدا كىمبوو، ئىموا تۆينىر مەكى زىاتىر دىموانىت بىچىنە نىو زىجىرەى پۆلىمىر مەكوە. بىمىش پۆلىمىر مەكى بەر بەرە دىمىفلىت و قىوارەى زىلدەمىت، بەلام ئىمگىر ئالۆزىبەىمە زۇر بوو ئىموا ھىر و مكو خۇى دىمىنىتومە بەبى پىفەلبوون.

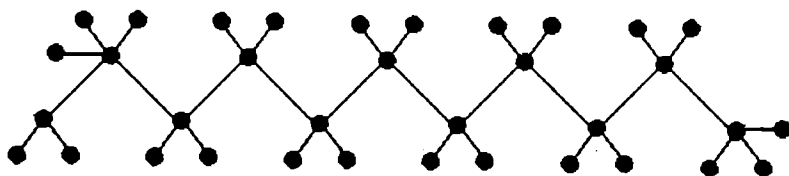
ii. كىشى گىردى پۆلىمىر مەكى، لە زۇر جاردى ئالۆزى پۆلىمىر مەكى ئىمەندەى كىشى گىردى كارىگىرى نابت لىسمر توائفۇمەى پۆلىمىر مەكى. واتە كىشى گىردى پۆلىمىر مەكى تا زۇر تىرىت توائفۇمەى گرانتر دىمىت.

iii. بىلورىتى Crystallinity، ئىم فاكتمىرىش رۇلى گىرىگ دىمگىرىت لە توائفۇمەى پىكىملىكى پۆلىمىرىدا، ئىمگىر پىكىلمەكى بىلورى بوو، ھىمروا بىناسانى ناتۆينومە. لىبىر ئىمە پىنا دىبىرىتە بىر گىر مەكىردى تاكو نىزىك دىمىتومە لە پەى توائفۇمەى و ئىنجا دىمىتومە.

لىرەدا ئىمومىمىك دەھىنىنومە، پۇلى ئىمىلىن Poly ethylene راستمۇخۇ زىجىرەمەكانى بىلورىبە و پەى توائفۇمەى 135°C، كىچى لىناو گىملىك تۆينىردا لە پەى پىر لە 100°C دىمىتومە. دىمىت لىمگىل ئىم فاكتمىرىشدا پۇلارىتى Polarity پۆلىمىر مەكى فىرامۇش نىمكىرىت، چۇنكە تۆينىرى جىمىسردار توائفۇمەى زىاتىرە.

فاكتمىرىكى دىكەى گىرىگ ھىبە لىسمر توائفۇمەى پۆلىمىر، ئىمىش لىق و پىلى پۆلىمىرە. ئىمگىر پۆلىمىر مەكى لىقدار Branched بوو، ئىموا زووتر لە پۆلىمىرى بى لىقدار دىمىتومە.

بهلام نمگر لئاو گيراوهميكي باشدا توينرايموه، شيومنذازيكي ريكوپيك ورمدمگريت، نموك توپمل توپمل. ومك لم هيلكاربيمدا كه شيومنذازيكي ترانس Trans ي ورمگرتووه:-



شيوه ي ترانس Trans ورمدمگريت و توپمل توپمل نيبه له توينر مكددا

نموه ي شاياني سمرنجه، زنجيره پوليمري لقدار جيگه ي كمتر و بچوكتتر دمگريت له پوليمري زنجيره ي بي لق، نمگر كيشي گمريديان ومك يمك بيت

5. جياكردنموه ي پوليمر بهريگه ي توانموه

Separation of polymer by dissolving

تمكنيكي باش و لعبار بو پرسه ي جياكردنموه ي پوليمر و پاكر كردنموه ي كرداري پالوتنه كه بم چمشنه بمر نومدچيت:-

پوليمر مكه له نيومنديكدا دموينر يتموه، نينجا توينمريكي ديكه ي تيدمگريت به ممرجيك لمگل توينمري يمكمدا تيكمل نمبيت. پاش ماوهيمك دهبينر يت پوليمر مكه بمر مبره دميشيت، همر بدموايدا دهپالئوريت، بهلام نموك به پاكر ي.

رؤگردني
توينر



نم كرداري پالوتنه چمند جار يك ر مپاتدمر كريت موه تاكو به تمواوي له همموو خموش و تلنيك، پاك و بيگمرد دمبيت موه.

دوايي پوليمر مكه وشكدمر يتموه و تافيكردنموه ي لمسر دمگريت. ري تمكنيكيكي ديكميش هميه كه نميش باش و لعبار بو جياكردنموه ي پوليمر، نموش بكار هيناني ستون Column، ماددميميكي تاييمتي تيدمگريت، پاشان

گيراوه ي پوليمر مكه ي رومگريت و بمر مبره بئاو ماددمكه رومدچيت. چوراوي پوليمر مكه بمر مبره دمچوريت و

كودمگريت موه. پاشان توينمري مكه دههلمينر يت و كردار مكه جار يكي ديكه دمگريت موه. دشنت توينمريكي ديكه بو

پالوتنموه ي پوليمر مكه بكار بهينر يت. نم كردار بهيني پنيوست چمند جار يك ر مپاتدمر يتموه تا به دلنيايي پوليمريكي

پاكر و بيگمرد دستدمكه يت.

له بمكارهيناننى نم ستوونه تاييمتيمدا، همدنك ماددهى تاييمتى ومك سليكا جيل Silica gel ى تيدمكرنت همر بو مېمبستى پالوتنموه.

له نزيك 1961زدا كيمياگمى نيمريكايى مور J.C.Moore له نمزمونگمكائى

كومپانيامكى نيمريكايى Dow chemical company جوره

تمكنورنگيمكى نوى داھينا بىناوى جيل- پياروى

كروماتوگرافى (GPC Gel- permeation Chromotography).

رؤكرنى
توينر



دمزگاكه (ومك لم نىگارمدا) برىتيه له ستوونيكى

پرکراو له ورده ماددميكى توپل توپلى ومك

رژوو، پاشان شورنى به شلاونكى گونجاو.

برك لهو پولىميرى نيازه جياېكرنموه، بكرىته بان

ستوونمكوه، نينجا بمبرمه توينرئكى گونجاوى

بسمردا رؤبكرنت، بمميش گمدمكائى پولىميرمه

نمخته نمخته دينمخوارموه و جياھمكرنموه.

باشترين مادده بو پركرنى ستوونمكه پولى ستايرينى نالوزاوه

بمشيوميكى گرنج گرنج، پاخود ورده شووشمى زبر و

گرنج گرنج. گرنجى ماددمكه بمشيوميك دهكرنت كه جىگائى پولىميرئكى خاوم

كيش گمردى تاييمت بيت. شايانى سمرنجه كه زله گمدمكان زووتر دينمخوارموه

له ستوونمكدا. پاشان بمشمكائى ديكى پولىميرمه كه به گويزه قمواره كيشى

گمرديان دينمخوارموه.

بىگومان نم تمكنولوژيايه GPC باشترين تمكنورنگيمكه بو جياكرنموه

گمدمكائى پولىمير. نمو توينرانميش بمكاردههينرين بمزورى برين له ماددهى

چواروھايډرو فيوران تولووين Tetra hydro furan toluene لمگمل پولى

ستايرينى گرنج، بهلام بو شووشمى گرنج توينرى جمسمردار Polar solvents

بمكاردههينرنت.

6. همدنك رينمايى لهسر توينرهكان:-

1. همر ومك له پيشوودا نامازمان به توانموه پولىميرمكائى كه كيشميكى

تارادميك ناستهنگه. چونكه كه زوربمیان ناتوينموه. لمبرنموه واپنويست دمكات كه

تېكلهئيك له دوو توينرى جياواز پېكېنرنت. پېكېنئاننى نمو تېكلهئيك دمكويه سمر

چونئيتى تېكلهئيكردنئان به ريزميكى سمى ديارىكراو و چمند جار تاقىكرنموه

لمسر نمو پولىميرمه نمواوميه تاكو نمو ريزميه بدوزرئتموه نينجا به نمووى

كردارى توانموه بو بكرنت.

2. نيستن و پاكركرنموه پولىمير، توينرئكى گونجاوى بو ديارى دمكرنت تاكو

به نمووى بتوئتموه. پاشان توينرئكى ديكى بو ديارى دمكرنت بو نيستاندى لئانو

گيراو مكد.

بۇ نموونە، پۆلیمەرنىڭ لە ئىسپاتىدا دىئوئىنرېتەمە و پاشان ناۋى دىمىرېت بىسەردا ئىتر بىر بىرە پۆلیمەرنىڭ دىمىرېت و دىئىشېت.
ھەندىك نەمۇنە دىكەى وەك:-

- Hexane / Dichloromethane
- Ether / Methanol
- Ether / Ethanol
- Chloroform / Petroleum ether
- Tetrahydrofuran / water

3. چۆن سارداو Cooling bath نامادە دىمىرېت؟
ھەم وەك لە تاقىگەدا گەرداۋ نامادە دىمىرېت، واتە شلاۋەكە ئىتر ناۋىت ياخود ھەم ناۋىتەمىكە دىكە، بۇ پلېمىكە دىارېكراۋ و پىئوېست گەردەمىرېت و كارى تاقىكەرنەمەى لىسەردە دىمىرېت. ناۋەھائىش لە تاقىگەدا سارداۋىك نامادە دىمىرېت بۇ دابىزىنى گەردەى بۇ چەند پلېمىكە دىارېكراۋ و پىئوېست. بۇ نەمۇنە:-
a. تىكەلەك لە سى بىش لە بىفەر ياخود وردە سەھۋل و بىشېك لە خوى. بىم تىكەلە دىمىرېت سارداۋەكە بىگەپىنرېتە نىزىك پلەى گەردەى -20°C .
b. پىنچ بىش لە كالىسۇم كلۇرايد و چوار بىش لە وردە شەھۋل. بىم تىكەلەرنە دەمىرېت سارداۋەكە بىگەپىنرېتە نىزىك پلەى گەردەى نىۋان 40°C - ھەتاكە -50°C .

4. ھەندىك لە تۈنەردەمەكان لىگەل نۇكسىجىنى ھەوادا كارلېك دىمىرېن و پىرۇكسىدىۋا ترسناك پىكەدېن كە زۆر جار تەقەنەمىان بە دۋادا دىت لە كاتى كەردارى دىۋاپانددا. لىمەرنەمە بایمە پىش دىۋاپاندنى نەمە ماددەنە بىگىشتى و پۆلیمەردەكان بە تايىمەى زۆر بە ناگاپىمە تاقىكەرنەمە. بۇ نەمە مەبەستە چەند مىللى لىترىك لەمە تۈنەردە دىارېكراۋە تىكەلە بە ترشى گۇگەردىك دىمىرېت، پاشان گىراۋەى سۋدېۋم ناۋىدە دىمىرېت بىسەردە گىراۋەكەدا. نەگەردە گىراۋەكە گۈردەرا بۇ قاۋمىي / و نەشەمىي، ماناى واپە پىرۇكسىدى تىداپە، چۈنكە لە نەنجامى كارلېكەردندا بۇد رەھا دەپىت.

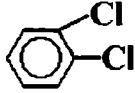


ياخود تەنكە كاغەزىكى تەركراۋ بە نىشاستە و سۋدېۋم بۇدەد. پاشان ترشىكى تىكەلە دىمىرېت. بىم رىگەپىش دەمىرېت بۈۋى پىرۇكسىد لە گىراۋەكە دىارى بىرېت بىمە رەنگەى كە دەمەدات.

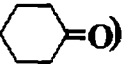
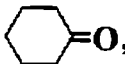
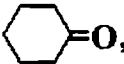
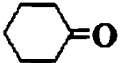
خشتەى (1)
پارامىترى توانەوتى Solubility parameter
ھەندىك پولىمەر

Polymer	δ_2	Solvent	δ_1
Polyethylene	7,9	Hexane	7,9
Polystyrene	9,6	CCl ₄	8,6
Poly(methylmethacrylate)	9,1	2-Butane	9,04
Poly(vinyl Chloride)	9,5	Benzene	9,15
Poly(ethylene terphthalate)	10,7	Cholroform	9,24
66-Nylone	13,6	Acetone	9,71
Poly(acrylonitrile)	15,4	Methanol	14,5

خشته ی (2)
توینره کان بو پولیمره کان
Solvents for polymers

Solvent توینره	Polymer پولیمه
توینره کلور او بیه کانی و مک CCl_3CHCH_3 	Polyester
H_2O	Poly(vinyl alcohol)
Acetone, Methyl ethyl ketone (MEK)	Poly(vinyl acetate)
MEK	Poly(methylacrylate)
THF	Poly(acrylic acid)
BMF, Ethylene carbonate Dimethylsufoxide(DMSO)	Poly(acrylonitrile)
Acetone, MEK, Acetic acid $\emptyset-CH_3$	Alkyd resins
Butanol, H_2O , $\emptyset-CH_3$	Urea formaldehyde
40%KOH, or NaOH پاشان دهنیشینریت به ترشاندنی گیر او هکه	Phenol formaldehyde

خشته‌ی (3)
 نوینەر دکان بو پۆلیمەر دکان
 Solvents for polymers

Solvent نوینەر	Polymer پۆلیمەر
Toluene(C_6H_5), Cyclohexanone() Tetrahydrofuran(THF), Dimethylformamide(DMF)	Polyurethane
CCl_4 , DMF, THF  , (C_6H_5)	Poly(Methylmethacrylate)
DMF(گهرم), Decahydronaphthalene	Poly(oxymethylene)
Acetone, DMF, THF CCl_4 ,  , C_6H_5 Nitrobenzene($\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$)	Polystyrene
Decahydronaphthalene (گهرم)	Polyethylene
ناتوینتەو	Polycarbonate
Perchloroethylene DMF, THF, $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ 	Poly(vinylchloride)
Decahydronaphthalene	Nylon/6,10
ناتوینتەو	Nylon/11

خشتهی (4)
 پلهی کولانی هاندیک لهو تونهرانهی
 لهگهل ناودا تیکهل دهبن

Water miscible solvents

Solvent تونهر	Boiling Point °C پلهی کولان
Acetone	56°C
Tetrahydrofurane	64°C
Methanol	65°C
Ethanol	78°C
Acetonitrile	80°C
1-Propanol	97°C
2-Propanol	82°C
Glyme (1,2-dimethoxyethane)	84°C
Trimethylamine	90°C
Nitromethane	101°C

خشتهی (5)
 پلهی کولانی هاندیک لهو توینهرانهی
 لهگهل ناودا تیکهل دهین

Water miscible solvents

Solvent توینهر	Boiling Point °C پلهی کولان
Dioxane	102°C
Tetra methyl urea	177°C
Dimethylsulfoxide	189°C
Ethylene glycol	198°C
N-Methylpyrrolidine	200°C
γ- butyrolactone	206°C
Hexamethyl- phosphoramidate	232°C
Diethylene glycol	245°C
Tetraethylenesulfoxide	114°C(14mmHg)

خشتهی (6)
 پلهی کولانی ههندیك لهو توینهرا نهی
 لهگهڵ ناودا تیکهڵ نابین

Water immiscible solvents

Solvent توینهرا	Boiling Point °C پلهی کولان
Diethylether	35°C
Pentane	36°C
Methylene Chloride	40°C
Carbondisulfide	46°C
Chloroform	61°C
Hexane	68°C
Carbontetrachloride	76°C
Ethylacetate	77°C
Butyl Chloride	78°C

خشتهی (7)
 پلهی کولانی هاندیک لهو توینهرانهی
 لهگهل ناودا تیکهل نابن
Water immiscible solvents

Solvent توینهر	Boiling Point °C پلهی کولان
Benzene	80°C
Cyclohexane	81°C
Toluene	111°C
Chlorobenzene	132°C
Ethylbenzene	136°C
Orthoxylene	144°C
Orthodichloro- benzene	179°C

REFERENCES

1. Odian G. Principles of Polymerization, 4th ed.; Wiley Interscience Publication, 2003.
2. Helmut, D. Gel Chromatography, Gel Filtration, Gel Permeation, Molecular Sieves: A Laboratory Handbook; Springer-Verlag, 1969.
3. James Robert Bizzard, "Dissolving of polymers", 1946.
4. J. M. G. Cowie, and S. H. Cree" Electrolytes Dissolved in Polymers" annual Review of physical chemistry, 1989.

1. الدكتور ذنون محمد پيريادي "كيمياء الجزيئات الكبيرة"، مطبعة جامعة موصل، 1985 .
2. الدكتور ذنون محمد پيريادي، الدكتور گورگيس عبد آل آدم "كيمياء الجزيئات الكبيرة المحدث" مطبعة جامعة موصل، 1989.

بهندی سیانزه (-13-Chapter)

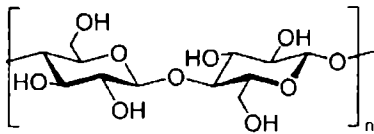
پۆلیمره سروشتیهکان

Natural polymers

بهشی یهکههه -1-Part

I. سینلیولوز Cellulose

I. سهرهتا



سینلیولوز Cellulose، پینکملنیکی
کیمیای نهدامیهه Organic compound
به شنیوگی $(C_6H_{10}O_5)_n$.

هؤمؤ پۆلی سمخراید HomoPolysaccharide نیکی پینکهاوووه له زنجیره هیلین
Linear chain نیکی سمدان بؤ همزاران یهکههه گلوکوز/دا D-glucose به لینکی -1)
linked (4).β

سینلیولوز، پینکملنیکی پینکهاوووه له دیواری خانهی روومه سموزمکان، چمندین
شئومیهتری و مک قموزه Algae و همندیک بمکتریا له جۆری بیوفیلیمکان Biofilms
باوترین پینکملی نهدامین لسمر زهوی، نزیکهه 33% له پینکهاوهی روومک
سینلیولوزه، نزیکهه 90% پینکهاوهی لوکه و نزیکهه 40-50% پینکهاوهی دار و
تمختهه پینکهاوه.

دۆزینموهه مادهه سینلیولوز، دمگرتیموه بؤ نزیك سالی 1838 ز له لایمن
کیمیاهگری فمرنسای نانسلمه پایمن (1795-1878) Anselme payen، نهویش به
جیاکردنموهه له روومک و دیاریکردنی شنیوگی کیمیاییمکهه.

له نزیك سالی 1920ز، توانرا بؤ یهکهه جار لسمر دهستی کیمیاهگری نلمانی
دکتور هیرمان شتاودینگمر (1881-1965) Hermann Staudinger بهسمرکهوتووی
بمکاربهینریت بؤ بمرهمهینانی پۆلیمری گمرمۆپلاستیک و سینلیولۆید
Celluloid.

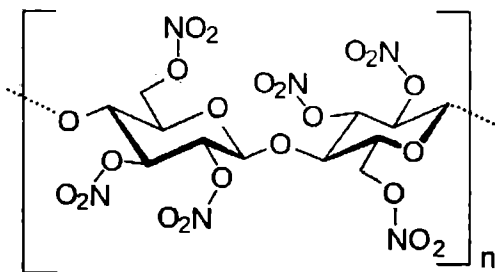
له نزیك سالی 1922زیشدا بؤ یهکهه جار له لایمن زانستگمران Kobayashi &
Shoda توانرا به ریگیمکی کیمیاییهه بنافرینریت.

سمرچاوهه سمرکی سینلیولوز و مک کمرسمیمکی خاو بؤ پیشمسازی له پلپی
دار Wood pulp و لۆکوه و مانندیان پمیدا دمکرتیت.

زور به فراوانی له پیشمسازی پمپه و کارتون، سیلوفان و رایون بکارده هینریت، گورینی سیلیولوز له بمربوومانه و زمین زور تیدایه و ناسراون به بمربوومه وزمکان Energy crops (چمند جوره رووه کینک که بعم ناووه ناسراون، بمربوومیکی پر له وزهیه) بو زینده سووتممنیمکان Biofuels ی وک کحولی سیلیولوزی Cellulosic ethanol که دادمنریت وک سمرچاومیکی گرنگی سووتممنی لهبری نهوت.

زانایانی نهو روپا بمردهوام له بییری نهو دابوون که چون سوودی زیاتر و باشتر له پولیمپره سروشتیمکان وهریگرن.

دهشیت بلین که سآلمکانی نیوان 1832-1849ز به سمردمی دهسپنکردنی زانستگمری دابنریت. له سمرتمای سالی 1832زدا کیمیاگمر و دهمرمانگمری فمرمنسای هینری براکونوت (1780-1855) Henri Braconnot پیشانیدا که به روکردنی ترشی نایتریک (تیزاب) بمرسر نیشاسته یاخود ناردهداردا ماددهمیکی بمرتمق Explosive دیتهمبرهم. نهمی ناونا Xyloidine. له سالی 1838زدا کیمیاگمری فمرمنسای نیوفیله ژولی پیلوزی Théophile J. Pelouze ماموستای نطفرید نوبل، بههممان ریگه تیزابی کرد بمرسر پمپه و کارتوندا، هممان ماددهی بمرتمق و ناجیگیری بو هاتهمبرهم و ناوینا نایترا میدن Nitramidine. هم دوو بمرهممکه له رووی کاریکردنیا نمونه نهومنده بایمخیان پینهدرا، لهبر نمونهی که ناجیگیربوون و زوویش دهمقینموه.



له نزیک سالی 1846 زدا، کیمیاگمری نطلمان/ سویسرای کریستیان فریدریک شونباين (1799-1868) Christian F. Schönbein توانی به کارلنکردنی تیکملنکی یمکسان له تیزاب و ترشی گوگردیک لمگمل لؤکه گیراومیک به ناوی نایتروسیلیولوز بهیننیه بمرهم.

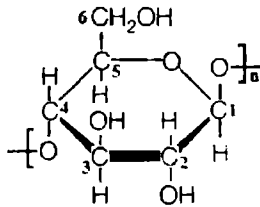
بمرهممکهی بو پلهی 38°C گمرمکرد تاكو وشکبووه و بووه پاودمریکی وا که ممرسی نمبیت.



نم پيشكاره گرنگه، هفنگاوينكى پيشكوتوو بوو بؤ ريخوشكردى زانسگريمكىمان له بوارى پؤليمىر بىمگشتى و پيشهسازى ريشالسازى له كمرسهى خاوى سىلليولوزدا.

همرومكو زانراوه سىلليولوز بمردى بناخهى خانمكىانى روومكه، ماددهيمكى سمرمكىبه له دار و ريشالمكىانى لوكه و كمىتان/دا.

گمر كيميائىانه له پىكهاتهى سىلليولوز بىكولنيموه، دملين برىتيه له پىكهاته پؤليمىرىكى زور چر و زل و درىژ. بىمكىانى برىتين له مونومىرى گلوگوز. نم مونومىرانهيش له لايكميموه به كاربونى شماره/1 لايكمه ترى به كاربونى شماره/4 بيمىكترىميه بىستراون. نمو بوندى لهنيوانياندا پييدهوتريت β -1,4.



2. جورهكانى سىلليولوز

سىلليولوزى چر، سى جورى هميه:-

• نهلغا- سىلليولوز α -cellulose

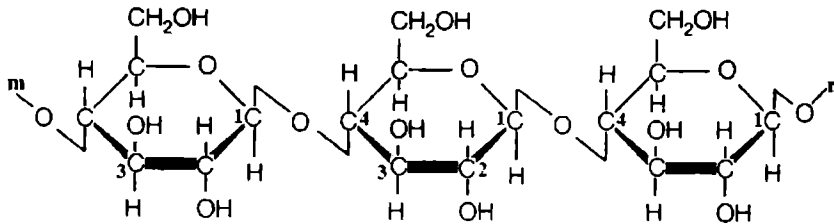
باشترين جورى، سىلليولوزه چونكه ريژهى كيشى گمردمكىانى زور بمرزه و دهگاته نزيكهى دوو مليون. له ناويتى سويوم هايدروكسيد/دا ناتويتيموه (بمرىژهى 18% له پلمگرمى 20°C دا)

• بيتا- سىلليولوز β -cellulose

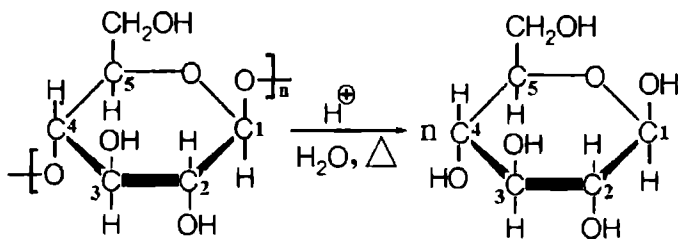
له ناويتى سويوم هايدروكسيد/دا دتويتيموه (بمرىژهى 18% له پلمگرمى 20°C دا). نمگمر شلاومكه به ترشيك بهاوسمنگىنريت، سىلليولوزمكه له بنى گىراومكدا دهنيشيت. نمو هاوسمنگيه به ترشمكه زور گرنگه له نيشتى سىلليولوزمكه، چونكه نمگمر له برى خوى زياتر بوو ياخود هم ترشمكه به گمرمى تيبىكرىت بمرهمره شيدمبىتموه بو گلوگوز.

• گاماسىلليولوز γ -cellulose

همميشه له 18% سويوم هايدروكسيد/دا دتويتيموه. به ترش هاوسمنگاندى سىلليولوزمكه نانيشيت، لهبمرنموى ريژهى كيشى گمردمكىانى زور نزمه. له تايمتمنديانمى سىلليولوز كه پىويست دمكات پروونبكرىتموه خوبستتموهى مونومىرمكنيتى به بوندى β -1,4 بو پىكهينانى زنجيرهمكى درىژ له پؤليمىرمكهى، و مك له نيگارهى خوارموما.



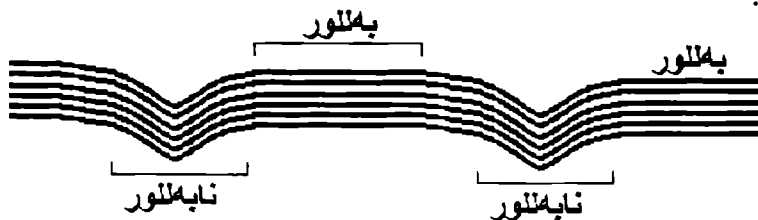
به گمر مکردنی له ناودا پۆلیممرکه شی دهیتموه و له گیراومکدا دهبنه یمکمانی گلوکوزی رهها، و مک لم هاوکیشه کیمیاییدا.



نم گلوکوزه به ئهلقیمی له زانستی کیمیادا پێشی دهوتریت هیمی ئهسیتال Hemiactal.

نمگمر سمرنج له پێکهاتهی کیمیایی گلوکوز له ناو زنجیره ی سنیللولوزدا دهبن، دهبنین همر ئهلقیمیکی سنی گروپ هایدروکسیلی پێوه بهستراوه، یمکیان به کحولی سمرتایی Primary alcohol که له دهرمویه ئهلقمکدایه، دوانیشیان به کحولی دواتایی Secondary alcohol لابه لاین. بوونی نم گروپانه زور بهسوود و پێویستن بۆئهمه ی کارلێکردنی کیمیایی سنیللولوزمکه لهگهڵ ماددمکانی دیکه ی و مک ترشی نایتریک و نایترۆسنیللولوزدا رووبدات.

لهو تاییتمه ندیانه ی دیکه ی سنیللولوز ههمیهتی، بهمرزی پهلی بهلورییمتی. که ناوی تیدهکریت پهقل دهبنیت، لێکدانهوه ی کیمیایی بۆ نم دیاردهیمیش ئهمویه که گهردمکانی ناو دهچنه نێوان گهردمکانیموه بهتایییمتی ئهو جیگانه ی که نابهلورین Amorphous، ئهو جیگه یانه ی که بهلورین دهبنه بهر بهست بۆی و نایملن بهچنه نێویانموه.



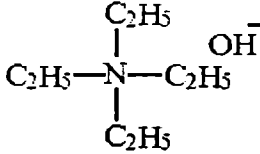
بهلام تیکردنی تفته ناویتهیکی و مک سویدیوم هایدروکسید دهتوانیت لهگهڵ گروپمکانی هایدروکسید کارلێک بکمن و بهچنه نێو ههموو ناوچه بهلوری و نابهلورییمکانموه.

سنیللولوز، له زور بواری پێشمه سازیدا رۆلی گهرنگ دهگێریت بۆ بهرهمه بنانی گه لێک کالا و بزگور Commodity ی دیکه، بهلام بهکاره بنانی لهو بواراندا پێویست دهکات که بۆئینریتهمه بۆ شه له نجاویکی و مک ههمویر نم ههمویره له دوا پیدا دهبنیه کهر سه میکی سمرکه ی بۆ بهرهمه سازی شمکه ی تر. لێرهدا دیاریکردنی ئهو توینمه وریایی و ناگاداری دهوینت، دهبنیت بزانیتریت چ جوهره توینمه ریک

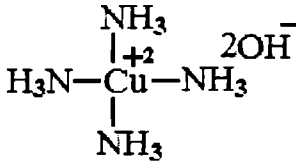
بمكاردەھىنرېت، چونكە ھەندىك تۆينەر ھەن كاردەمكەنە سەر سىللىولۇزمەكە و پىنكەھاتمەكى دىگورېت، لە ھەندىك بارىشدا دەمكەنە ماددەمىكى نىمچە شل. لەو تۆينەر نەمىش لەبارن بمكار بەنرېن ئەمانەن:-

- ناوتەى سۇدۇم ھایدروكسىد (18%)
- چوار ئەمىل نامۇنىۇم ھایدروكسىد

Quarternary ethyl ammonium hydroxide



▪ مس $2+$ تېترائەمىن-دایھایدروكسىد Copper $^{2+}$ tetraamine-dihydroide
ناسراو بە شوایتزەر نەما Schweitzer reagent



لېرەدا نەوەى كە لەبەر چاوە، كانزای مس
لەمگەل سىللىولۇزمەكەدا كارلېكەمەن و خوئىمكى
نالۇز پىكەدېت كە لە ناودا دەتوئەمە.

3. كارلېكەكانى سىللىولۇز Cellulose reactions

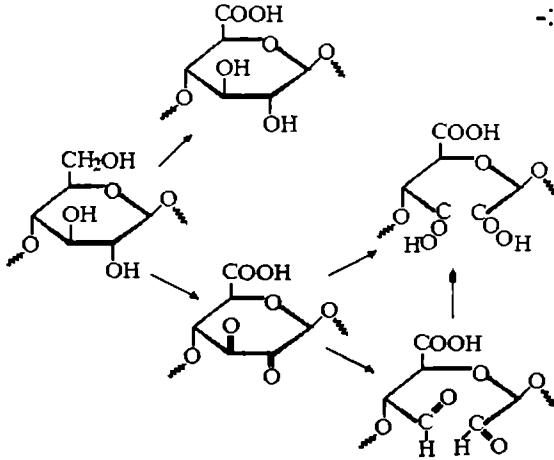
❖ شىبوونەوەى سىللىولۇز بە ناو:-

نەم شىبوونەوەى بە ھۆى ترش و ناوموہ لە نىوان بۇندى 1,4-β دا روودەدات و ئەنجامكەمىشى پچراندنى زنجىرەكانى پۆلېمەرەكە و تەوانەومىمەتى لەناو گىراومەكەدا. نەم شىبوونەوەى بە ترشى رووندا بۆ ماومىمكى درىژ پىوئىستى بە گەرەمەردن ھەمە، بەلام ترشى پەمىت ماوہى گەرەمەردنى كەمترە. دەتوانرېت نەم پروسەى شىبوونەوەى لە ئەزمونگەدا بە كەردارى داروشان (تاپترېشن Titration) دىارى بىكرېت و بېئورېت، نەمىش بە ھاوسەنگاندنى بە گىراوہى فەھلېنگ Fehling يان بە گىراوہى بەنەدېكت Benedict. ياخود ھەژماركەندى لىنچىتېمەكى دواى شىبوونەوہ، چونكە سىللىولۇز بە كەردارى شىبوونەوہ لىنچىتې دادەمبەزىت.

❖ نۆكساندنى سىللىولۇز Oxidation of cellulose

نەم كارلېكەردنە بە رىنگاى نۆكساندنى گروپەكانى ھایدروكسىل OH جىبىجىدەبىت، يەكئىكەن ھایدروكسىلى سەمەتايى Primary كە لەسەر كاربۇنى شمارە/6 داہە، جۆرى نەم كارلېكەردنە زنجىرەى سىللىولۇزمەكە ناچرېتېت. دووانى تريان ھایدروكسىلى دواتايى Secondary كە لەسەر كاربۇنى /2,3 داہە و بە دوو رەتەكە Stage يشدا تېپەر دەبىت.

پروسهی نم کار لیکردنانه لم هاو کیشانهی
خوار مو دا نمایان دمکرنیت:-



گور انکاری سنلیولوز بعم شیویه که گروپی کاربوکسیل COOH- و گروپی
نملده هاید CHO- یان تیدا پمیداد مینت، دمبه پیکم لکی نوی که به باشی له ناودا
دمتوتیموه. نممیش ناسانکاری بیکمی لمباره بو بکار هینانی پولیمر مکه که له بواری
بویسازیدا خوی بمباشی بسمر نامراز مکانموه بگرنیت.

نم پروسهی کار لیکردنه، ناکرنیت به گیراوه تقمکان و گمرکردنیان
جییمجی بکرنیت، لمبر نموهی که همدنیک له زنجیر مکانی دمچرین، نم کردار میش
پنیدموترنیت نوکسانه لیکه ملومشاندن Oxidative degradation .

❖ کار لیکردنی نالوگورین Reaction of Substitution:-

لنر دا مبهست له گورینی گروپ مکانی هایدروکسیله به گروپی دیکه. نم گورینه
کار دمکاته سمر رهوشتمکانی سنلیولوز. بعم کردار میش جمسمرنیتی Polarity
سنلیولوز مکه دمگورنیت و بممیش بهرگری بو پچراندنی زنجیر مکانیشی
دمگوردرنیت. دموانرنیت له بمجیهینانی نم جوړه پروسمیدا گملنیک سوودی
لنور بگرنیت له چمندین پیشسازیدا، لموانمیش:-

● پیشسازای Paper industry

● پیشسازای رایون Rayon

● پلاتیکسازای جوراوجوری و مک باغه.

● پیشسازای چمرمی ساز کرده.

● پیشسازای کمتریه و سوین.

● پیشسازای بن و تمونسازی.

● پیشسازای تمقمه منی.

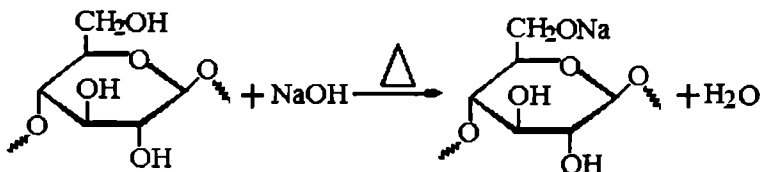
● پیشسازای لاستیکی سنلیولوزی و گملنیک پیشسازای دیکه.

لیره‌دا لسمر چمند پرۆسمیمی کارلنکردنه نالۆگۆرین دمدوینن که بمرهممکانیان بو گملنک له پیشمسازیمکانی (ومک له سمرموه نامازمیان پیدراوه) بمارهینراون. لموانمیش:-

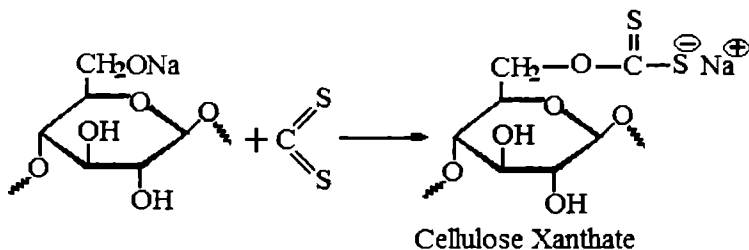
❖ کارلنکردنی زانئین Xanthation reaction

پرۆسه‌ی نم کارلنکردنه به دوو همنگاوه بمریوهدمجیت:-

یه‌که‌م:- تیکردنی پلپه سینلیولوز مکه Cellulose pulp بو ناو تفته ناوئیمه‌ی 18% NaOH له نزیکه پلمگرمی 18-25°C دا، له نمنجایی کارلنکردندا گیراومیک پیکدیت له سینلیولوزیکی نملکالی بضاوی سویدیوم سینلیولوز.

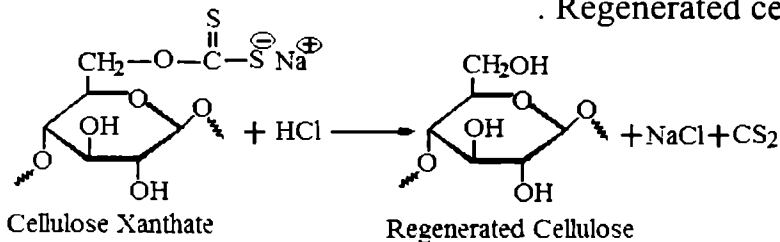


دووه‌م:- نم همنگاوه پیندهوتریت کرداری زانئین، لم همنگاوه‌دا گیراوه نملکالییه‌که له ناوئیمه‌ی سویدیوم سینلیولوزدا رینی پیندهدریت لمگمل کاربون دایگۆگردید له گمرمی له نیوان 20-30°C دا کارلنکبمن بو پیکهینانی سینلیولوز زانئات.



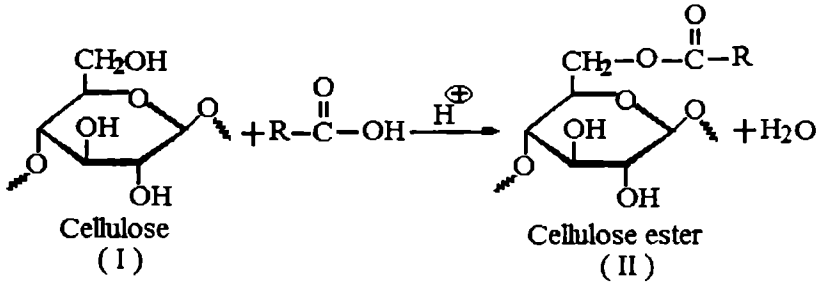
پاش ومبرهمهینانی سینلیولوز زانئات، به همنگاویکی دواتر دمتوانریت سینلیولوز مکه بهینریتموه، نمویش به تیکردنی ترشاونک بو نیشاندنی سینلیولوز مکه له خویکه (سینلیولوز زانئات)ی لمبنی گیراومکدا. پاش نیشاندنی سینلیولوز مکه، گیراومکه دمه‌پانۆریت بو پوخته‌کردنموه و جیاکردنموه‌ی له گیراومکه. نم کرداری سمرلمنوی پیکهینانموه‌ی سینلیولوزه پیندهوتریت پیکهاتنموه‌ی سینلیولوز

. Regenerated cellulose

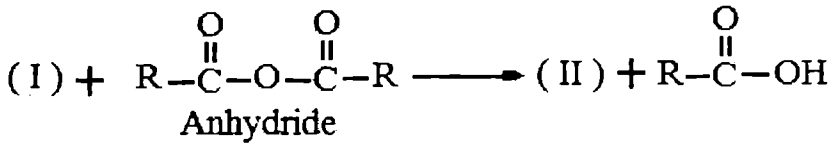


❖ کارلنکردنی نیستهرین Esterification reaction

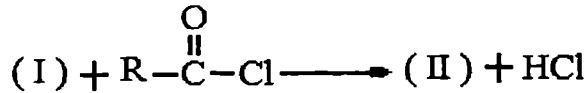
نم پروسمی کارلنکردنه پیکهاتوو له به نیستهرینی سیللیولوز، نموش به نالوگور پیکردنی گروپه هایدروکسیدمکانی بمپی نم کارلنکردانهی خوارموه:-
یهکهم:- نالوگورپیکردنی گروپی هایدروکسیل لمگمل ترشه کاربوکسیلیکی نملکالی، رموتی کارلنکردنمکیش بم شیوازه بهر یو دمچیت:-



دوهم:- نالوگورپیکردنی گروپی هایدروکسیل لمگمل نهنایدیدیک، رموتی کارلنکردنمکیش بم شیوازه بهر یو دمچیت:-



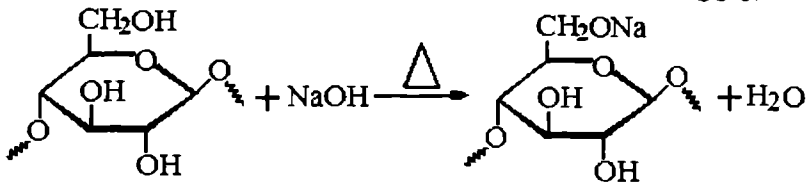
سینهم:- نالوگورپیکردنی گروپی هایدروکسیل لمگمل ترشه کلوریدیکی نملکالی، رموتی کارلنکردنمکیش بم شیوازه بهر یو دمچیت:-



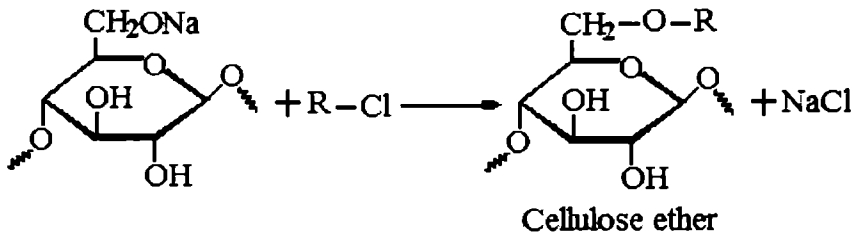
نموه ی جینگای سمرنجه همموو گروپمکانی هایدروکسیل له سیللیولوزدا نابن به نیستهر، هوکمیسی نمویه که لمبر نمواندنموه ی سیللیولوز به تمواوی همندیک لمو گروپه هایدروکسیلانه بمپی کارلنکردنمکیش بهر یو دمچیت:-

❖ کارلنکردنی نیئرین Etherification reaction

پروسمی نم کارلنکردنه به دوو همنگاودا تیپردمبیت:-
یهکهم:- کارلنکردنی سیللیولوز لمگمل تفتیکی و مک سو دیوم هایدروکسید بو پیکهاتوانی سو دیوم سیللیولوز.



دوهم:- بمجھینانی کرداری نملکایلین Alkylation بو پیکهینانی سنیلولوز نینمر، نمویش به کار لیکردنی نملکایل هالیدیک لمگل سؤدیوم سنیلولوز دا.



نم پروسیمه نمونده گرنگ نیبه، لمبرنموی که هموو گروه هایدروکسیلمکانی سنیلولوز ناگریتموه.

4. پیشهسازیهکانی سنیلولوز Cellulosic Industries

میژووی بمکارهینان و سوود و مرگرتن له ریشاله سروشتییمکان زور دیرینه، له خویندنموی نمو سردمه میژووضموه دمردمکویت که بو نمونه ناسماری کمتانی ریسراو Woven linen له نمشکویتیکی ولاتی جورجیا دوزراومتوه که به معزمندهی ناسمورانسان دمگریتموه بو بمر له 36,000 سال. له ولاتی سویسرا کمتانی چنراو دوزراومتوه که میژوومکوی دمگریتموه بو بمر له 8000 پ.ز. بمر له نزیکه 7000 پ.ز له دهوروبهری ولاتی پاکستان، ریشالمکانی لؤکه تیکمل به ورده ساچمی مس کراوه بو مبهستی تاییمت.

یاخود بمر له 27 سده پینش زابین/یش له ولاتی چین ناوریسمیان ریسراوه و بو شتومکی نمو سردمه بمکاریانهیناوه.

نم بمر همه سروشتیینه که بمکارهینراون و سوودیان لیومرگیراوه. بمو نامراز و کمرستانهی که لمو سردماندا همبون و داهینراون، به رنجی بازو توئراوه که بمرهمیکی زور ساده و ساکاریان لیدروست بکریت که پینداویستی روزهانه دابین بکات.

بهلام کلمبازی میژوویی که جیهانی همژاند و پساتی بیدارکردهوه بو داهینانی یمکبدواایمک، پمربابوونی شورشی پیشمسازی بو له بمریتانیا که له سالی 1750 ز دهستی پیکرد. پمتای نم شورشه وا کاریگمر بوو که زور لمو ولاتانی به زوویی بگریتموه که نیستا پینشمنگن له پیشمسازیدا به هموو جورمکانییموه.

همر نم شورشمیش بووه ریخوشکمریک بو زانستگمران و داهینمران که بیری خویمان بخرنه گمر بو زیاتر داهینان و سازکردنی نامراز و ممکنهی نوئ بو جیلزکردن بمو نامرازه سمرهتایینهی که گاهیکی زور دریز خایاند پیومیان دنالاند. بهلام دهبیت نمویش لمیاد نمکریت که نمگمر نمو رمنج و کوششمی نمو سردمه دیرینانه نبوایه نمو شورشه معز نه نمدههاته دی.

بههمر بار، بیینموی سمر نمو پیشمسازیینهی مبهستن لمسمریان بدوین.

بمرومیش لمسمر نئم پیشمسازیبانه بدوینین، پنیویست دمکات همدنیک زانیاری
بمرومتی سمبارت به ریشالمکان بزانیین.
ریشالمکان، پیکهاتیمیکی روومکی لمرماره بمدرن، همدنیکیان نومنده وردن که
بمچاو نابینرین.
چمند نمونیمیک لمو ریشاله سروشتیبانه به بمری دریزئی و بمری پانی دمخینه ژیر
مایکوسکوپمه، تاکو نزانین شیومندازیبان چونه:-



نیستا پاش نمو گورانکاری و پیشکومتانهی بمسمر بوارمکانی ژاندا و بعتایبمتی
بوارمکانی پیشمسازی هاتوو و دیت.

دمکریت ریشالمکان بو سنی جور بیولینین:-

1. ریشالی سروشتی، و مک لوکه و ناوریشمی سروشتی.
2. ریشالی سروستی سازکراو. نمو ریشاله سروشتیبانه دمگریتموه که له سازگدا
گورانکاری بمسمر دا دههینریت و بمرهممیکی نوی لئ دمسازینریت، و مکو رایون
و سنیللیولوز نسیتات.
3. ریشالی نفزینراو Synthetic fibre، نمو ریشالانه دمگریتموه که له
نزمونگمکاندا دمنافرانرین، و مک ریشالی پولی نیستمر، نایلون و نمکرلیک.

4. 1. رایون (ناوریشمی سازکرده) Rayon(Artificial silk)

سمرمقای سازکردنی رایون دمگریتموه بو سالانی دواى 1832 ز. کاتیک کیمیاگمر
و دمرمانگمری فمرنسایبی هینری براکوننوت Henri Braconnot (دوزمری
گلایسین Glycine) خمرنیک بوو به وبمیرهمهینانی ماددمیک که له دواپیدا به
نایترؤسنیللیولوز ناسرا. له نمنجامی چمند تاقیکردنومیمیک لمسمری، دمکوت که
نایترؤسنیللیولوز له توینمره نانمندامیمیکانی و مک نیتمر و نسیتون/دا دموتیموه، نمو
توانومیه ریی بو کیمیاگمری سويسرايی Georges Audemars خوشکرد که له
سالی 1855زدا بو یکم جار پمره به ریشالی سازکرده بدات، نمویش به
بمکارهینانی پلپه لوکه Cotton pulp یاخود دار و مک کمرسممیکی خاو که بو
یکم جار به ناوریشمی ساخته و دواپیش به ناوی رایون Rayon ناسرا.

نوریشمی سازکردهی خاو که هر لهو سالدا دروستکرا بریگمیک بوو، نویش به نغروکردنی دمرزیمک لمانو تیکملیک شلهی پلپه دارکی تووترک Mulberry نکل بنیشه لاستیک Gummy rubber بو دروستکردنی چند دزولیمیکی باریک، بهلام نم سازکرده له رووی کارپیکردنی بازارگانیموه زور خاو بوو، نمبرنومه نمونده برهوی پینمرا.

له سالی 1884ز کیمیاگری فرمنسای هیلاری دی چارونیت Hilaire de Charbonnet توانی به کمرسه خاوی سنلیولوز ناوریشمی ساخته بناوی ناوریشمی چاردونهی Chardonnay (ناوی شاریکی فرمنساییه) دروستبکات، بهلام نمیش نمگر چی جوان بوو بهلام بمرسووت Flammable بوو، لمبرنومه نمیش له بازاردا بایمخی پینمرا.

بازرگانی به بمرهمی رایونومه له سمرمئی سالی 1891زدا دستی پیکرد، بهلام هر دیسان بمرسووت بوو، له رووی نابوریشمونه زور له نسیتات و مس نامونیوم رایون $[Cu(NH_3)_4(H_2O)_n]SO_4$ گرانتربوو، لمبرنومه ومبرهمهینانی بر له همگیرساندن جمنگی دوومی جیهانی راوستینرا.

له نریک سالی 1894زدا، سی کیمیاگری داهینری بمریتانیایی چارلس فریدریک کروس (1855-1934) Charles F. Cross، نمرارد جون بنین Edward J. Bevan (1856-1921) و کلایتون بیدل Clayton Beadle ریگیمیکی تایمیتان بو کردنی ناوریشمی سازکرده به لینجه رایون Viscose Rayon داهینا، نویش به هاوکاری سنلیولوز لمکل داخه سوومیمکی بههیز Strong Caustic soda و کارلیکردنی تیکلمکه لمکل کاربون دایگوگرید له ژیر باره پیوانمیمکاندا، له نمجامدا بمرهممکی پرتمقالی له رایونی لینج پمدابوو که له ناودا دمتوایمونه. نم بمرهممه بووه ریخوشکمریک که زانایان بکونه داهینانی پرؤسهی نوینتر بو پرمپیدانی.

له سالی 1869زدا پیکملی سنلیولوز نسیتات Cellulose acetate له لایمن کیمیاگری فرمنسای پؤل شوینزن بیرگر- Paul Schutzen-berger (1829-1897) هینرایمبرهم که بکارده هینرا بو ومبرهمهینانی رایون.

له نریک سالی 1910ز بدهاوه له ولاته یمکرتوومکانی نمریکا به شینومیمکی بازارگانیه بمرهمی رایونسازی کومتکار. نینتر به تمواوی له نریک سالی 1924زدا جقاتی نیشتمانی نمریکایی بو وشکه کالاکان National Retail Dry Goods Association of America (NRDGAOA) پیشنیاری نومیکرد که به فرمی زاراهوی رایون Rayon بپریت بمرهممدا.

ریشموشهی ناومکیش له زوانی فرمنساییموه هملینجراوه که له دوو برگه پیکهاتووه. Ray واته تیشک که له Rai یموه مهرگیراوه، چونکه کاتی خوی نم ناوه له سمردهمانیکی کوندا له ناوچمکانی خاومریاندا ناوی جوره کالا و سیپالیکی بریسکهدار بووه. پاشگری به on یش له دوا دوو پیتی نایلونومه

وهرگیراوه. لیکدانی هر دوو برگمه کرا به زاراوهی رایون Rayon که مانای نایلونی تیشکن یاخود تیروژ Beam of light دهمخشینت، نمویس لمبرنموهه که جوړه بریسکیمیکه به ورشهی زور جوان و سمرنجر اکیشی و مک ناوریشمی سروشتی لیدمخشینتموه.

لمو تایه تمندانهی که لینجه رایون Viscose rayon پنی ناسراوه:-
خمستی 1,53g/cc. داومکانیشی به سنی جوړ خمستی (4,5), (3,0), (1,5) پمیداد مینت. جیریتی به ریژهی 2-3% له لکه کمتره. توانای هملمزینی بوشی دمگانه ریژهی 13% له پله گرمی 70°F له کاتیکدا توانای لکه له هممان بارودوخدا دمگانه 6%. کارلنکردنی لمگل ماده کیمیا ییمکاندا خیریه، بوشی نمونه ترشی گوگردیک. کلوریک سیللیولوزمکی دمشکینیت و دمیکات به هایدروسیللیولوز. ناسان رنګدمکریت. کوتالمکانی نمرم و لمبارن بوشی پینچانموه. له پلمگرمی 149°C دا هیز و توندوتولی وندمکات. له نیوان پلمگرمی-177 240°C دا دمبیته سوخاو و هلمدموشینت.

2. بهرهمهینانی له پیشهسازیدا

دوو تمکنورینگه بوشی پیشهسازای رایون همیه که له جیهانی بازاردا باون:-

1.2. پرؤسهی مس نامونیوم Cuprammonium process

گیراومیک له ماده سیللیولوزمکه دمخرنه ناو گیراوه مس- نامونیوم هایدرؤکسید Cuprammonium hydroxide له پله گرمیمیکه نرم و له کشیکی نایترؤجیندا Nitrogen Atmosphere. بدمواییدا دمردانی تیکلمکه به ریسراوی بوشی ناوی گیراوهی ترشی گوگردیک بوشی نالوزی مس- نامونیوممکه بوشی سیللیولوز هلموشینت. نم پرؤسمیه له رایونی لینج گرانتره، لمبرنموه بمرهمهینانی له پیشهسازیدا و هلاخرا.

2.2. پرؤسهی فیسکوس Viscose process

نم تمکنورینگه، له زوربهی ولاته پیشهسازیمکاندا پمیرمویدمکریت. لمبرنموهه ریگهی و بمرهمهینانی ناسانه و همزانیشه له رووی نابووریموه. جا لمبر گرنگی نم بمرهمه له بازارای پیشهسازای و بازارگانیدا پیوستدمکات تارادیمیک زیاتر بچینه ناو چونتییموهی.

3. چونتی بمرهمهینانی که بمر رهوشانهی خوارموه بمریومدمچینت:-

1.3. پمیداکردنی کهرسهی خاو، نمانمیش بریتین له:-

1. سیللیولوز له داری نمرم، و مک داربمروو، کافور، سنموبر. نهمانه دهاردین و دمکرینه پله سیللیولوز cellulose Pulp و خمست دمکرینموه. نم هاراوانه هر سنی جوړه سیللیولوزمکی تیدایه که بریتین له نملفا، بیتا و گاما- سیللیولوز.

2. ناویتهی سۆدیوم هایدرؤکسیدی داخ بهرئزهی %20-18، دمبیت زور بوخت بیت و هیچ له مادهمکانی مهنگمیز و ناسنی تیدانمبیت، چونکه دمبته کیشه بو پرؤسمکه.

3. مادهی تاییهتی دیکه و مکو:-

پۆلی (نمئیلین گلایکول)، دایمئیل نممین $\text{HN}(\text{CH}_3)_2$

فؤرمملده هاید HCHO

4. کاربۆن دایگؤگردی زور پختی و بوخت.

5. ناوی بیگهرد.

2.3. پرؤسهی بهرهمهیناتی

نم پرؤسمیه به چمده هنگاو و رمتکمیکدا تپهردهبیت:-

1. نوقمکردن Steeping، سهرمتا پلپه سنیللولوزمکه نوقمی %20-18 داخه سۆدیوم هایدرؤکسید دمکرتیت و بو پلهی نیوان $18-25^\circ\text{C}$ دمگهرمئیریت تاکو به تمواوی بخوسیت تئیدا و بتوتیموه، نموهی که له گیراومکه ناتوتیموه نطلفا- سنیللولوزه که مهبستمانه، هؤکمیشی دمگهریتیموه بو زلی گهردهکانی. نمنجامی کارلئکردنمکه گؤرینی ریشالمکانی سنیللولوزه بو پفلطه نطکالی سنیللولوز Swollen alkali cellulose.

2. پمستاندن Pressing، پفلطه بارستهی نطکالی سنیللولوزمکه به کیشی 2.5 بو سی جار نمومندی کیشی پیشووی (پلپمکهی) دمپستئیریت تاکو ریزمیکه بوخت له نطکالی سنیللولوز دمستکموبیت.

3. همنجاندن Shredding یاخود وردوخاشکردن، نطکالی سنیللولوزه پمستئیراومکه به شیومکیمکی میکانیکانه دههمنجرتیت تاکو تمواو دهبیته پهرتیلپی وردمنان ناسا که پئیدموترتیت Crumbs. لم همنگاوه رووی پانتایی نطکالی سنیللولوزمکه بهرین دمکرتیت تاکو نامادهبیت بو همنگاوی ناینده.

4. کؤنبوون Aging یاخود بهسمرچوو، لئیرمدا نطکالی سنیللولوزمکه ماومیک له ژیر کؤنترؤلدا له ژیر پلمگهرمی نیوان $18-25^\circ\text{C}$ لمبر همواو دهمنیموه تاکو سنیللولوزمکه دیپۆلیممر بیت Depolymerize و نامادهبیت بو پلمپمکی خواستراو له پۆلیممرین. لم همنگاومدا تیکرای کیش گهردی ماکی پلمپمکه بههوی دوو بو سی فاکتمر کمدممکرتیموه. کممکردنموهی سنیللولوزمکیش بو نمویه که لئنجیتی تمواو و سنیللولوزیکی پمیت له لئنجاومکه پمیداببیت.

5. زانئین Zanthation لم همنگاومدا وردهی کؤنه نطکالی سنیللولوزمکه دمکرتیه ناو دهفریکموه بو نموهی لمگهل کاربۆن دایگؤگردا لئزیر پله گهرمی -20 30°C کارلئک بکات بو پئیکهینانی سنیللولوز زانئات Cellulose xanthate .



ورده پمپرتيلهی ملینى رهنك همنگوینى لینج لمزیر تیکمکردنیکى بمرزدا بمرمبره له گیراومکدا دمرمکمون پیندموتریت لینجک Viscose. نمو رهنگمیش دهگمپرتیموه بو برونى بریکى کم له Na_2CS_3 . گیراومکه لمنیو سوډیوم هایډروکسیدی روون و له پلمگمرمى $15-20^\circ\text{C}$ باش دتوینریتیموه.

پاش تیکمکردنیکى باش، لینجاوه خصمتکه لمو ماددانهى نمتوانمتموه دپالئوریت بوئموى لینجاومکه تمواو پوخت و بیگمرد بیت و نینجا همواى لیدمرده هینریت که پیندموتریت هموا لئیرین Deaeration.

6. توانموه Dissolving، ورده پمپرتيله زمرد- پرتعمالیمکه له ناوینتهى سوډیوم هایډروکسیدی داخ دتوینریتیموه، بریکى گهوره له گروه زانثاته لمبریمکان Cellulose substituents لمسمر سنیلولوزمکه له زنجیرمکه جیابینموه، بممیش بوئمکانى هایډروچینی نئو زنجیرمکه کمدمینیموه و ری به گمردکانى ناو دمدا که زنجیرمکان بتوینیموه و جیایان بکاتموه. بممیش سنیلولوزى نمتواوه له گیراومکدا دممینیموه. لمبر تمگمکان Blocks ی سنیلولوزه زانثاتکراو Un-xanthated cellulose له ناوچه بمللوریمکاندا، زمرده ورده پمپرتیلیمکان لم همنگاومدا بتمواوى ناتوینموه. گیراوهى سنیلولوزه زانثاتکراومکیش ومک ماددمیکى ملینى ههلاویز زور پاکتر دممینیموه، چونکه سنیلولوز زانثاتکراو لینجیتی Viscosity یکى زور بمرزى ههیه.

7. تیکه لاندن و گمیین Blending and Ripening، ری به لینجاومکه دمدریت که بو ماومیک بمینیموه تاکو دمبته پیکملیکى گهیبو Ripen.

دوو پروسى گرنک رووبرووی نم همنگاوى گمینه دمبیموه، یکمکیان دیسان بلاوکردنموه Redistribution و نمویترین لمکسدانى گروه زانثاتمکان. لئیرمدا کارلیکه پینچموانهى کردارى زانثین ری به همندیک له گروهى زانثات دمدا بگمپرتیموه بو سنیلولوزه هایډروکسیدمکان و کاربون دایگوگریدی ره ها Free CS_2 . نم CS_2 ره هابه هملدیت و لمگمل هایډروکسیلینکى دیکهى سمر زنجیره پروتینمکانى دیکهى سنیلولوزمکه کارلیک دمکن. بم ریگمیه، ناوچه بمللوریمکان بمرمبره تیکدمشکین و نمگمرى پیکهینانى گیراومکه زورتر دمبیت. نمو CS_2 یش که لمکس چوبوو، له توانمویتى سنیلولوزمکه کمدمکاتموه و ناسانکاریش بو پیکهاتنموى سنیلولوزمکه دمکات بو دروستبوونى ریشالمکان.

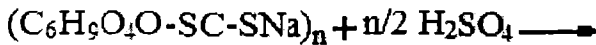


8. پالواتن Filtration، لینجاومکه دپالئوریت بو لابردنى مادده نمتواومکان که لموانمیه پروسى رستن بشوینیت یاخود نهنگیهک له ریشالمکاندا دروست بکات.

9. گازلیبرین Degassing، واته لابر دنی نمو بلقنه هموایانهی که له لینجاومکهدا ماونتموه، چونکه بوونی نمو بلقانه له جوانی ریشالمکان کمدمکاتمه.

10. رستن Spinning، لینجاومکه له ری لمتره Spinnerette بکموه دهخریته گهر ماویکی رستنمه که نم پیکه لانهی تیدایه:-

- ترشی گوگردیک (بو ترشانندی سؤدیوم سیلیولوز زانئات)
- سؤدیوم زانئات (پیویسته بو هیشتموهی رادهی خویمیگی گراومکه به بهرزی که بصووده بو معینی لینجاومکه به خیرایی).
- زینک گوگردات بو نالوگورکردنی لمگل سؤدیوم زانئات بو پیکهینانی زینک زانئات تاکو گهرده سیلیولوزمکان لینکالوز Cross lik بکات). له ههمان کاتدا سیلیولوز زانئاتمکه هاوکیشی پیدمکریت و دترشینریت. خیرا میاندنی ریشاله رایونمکان ترشه گوگردیکی روون به پرۆسهی زانئاتمکه هملدهوشینیت و سیلیولوزمکه به پرۆسهی تهره رستن wet spinning دههینریتمه. بهشی دهرمهوی زانئاتمکه له گهرماوه ترشمکهدا هملدهوشیت بهرگیکی سیلیولوزی بهسمر ریشالمکهدا دروست دمکات. گوگرداتمکانی سؤدیوم و زینک/یش کونترولی رادهی هملوشاندنمهوی سیلیولوز زانئات بو سیلیولوز دمکن و له نهجامدا ریشال دروست دمبیت. لم همنگارهدا دهنوانریت رهنگزه بکریت.



11. نمخشمکیشان Drawing، ریشالمکان رایون دمکشیرین لمکاتیکدا زنجیرمکانی سیلیولوز هیشتا له جوولمدان، نممیش وا له زنجیرمکان دمکات که له دهرمه به شتوهیمکی تمیری به دریزایی تموری ریشالمکه بکشین و بونده هایدروجنمکان له ناو زنجیرمکهدا دروست ببیت.

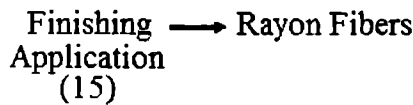
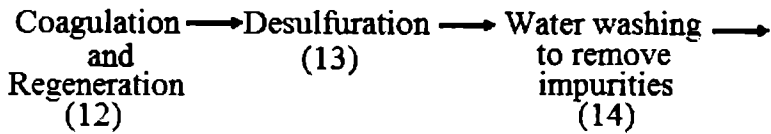
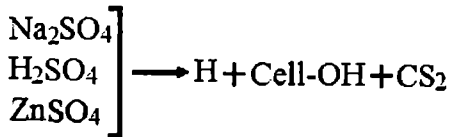
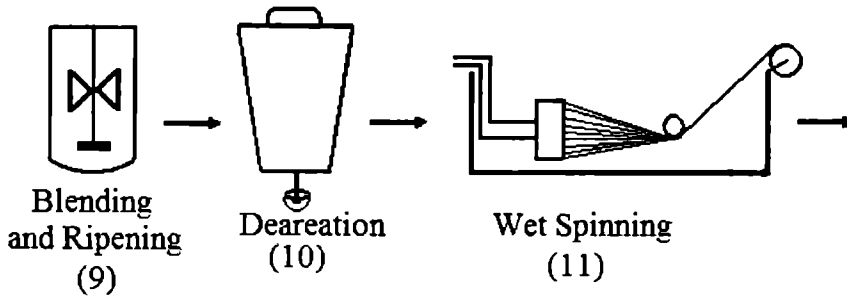
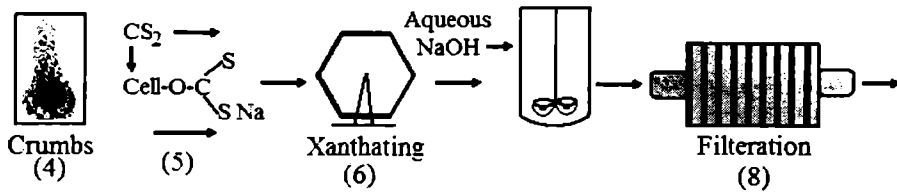
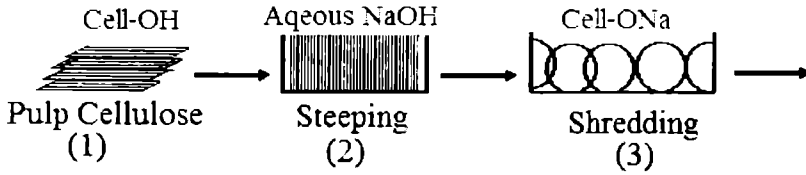
12. شوردن Washing، رایونی تازه پیکهاتوو چند خوی و ناوی تواوهی تیدایه که پیویست دمکات هممووی لابریت، زور تمکنورینی جیاواز بکاردههینریت بو شوردن.

13. برین Cutting، نمگمر رایونمکه و مک ستوونی دریز دمرچوو، گه لاله دمکرین و به پیی خواست بازار دمکرینه لیژن.



گولیکی سازکراو له سینلیولوز

پروسه دیاگرامی بهرهمسازی
ریشانه رایونی لینج



II. نیشاسته Starch



نیشاسته یاخود نهمایلوم Amylum، پینکملنیکی کاربوھیدراتی پینکھاتووه له ژمارمیکي زور له یمکھی شمکری گلوکوز که به گلوکوزه بوند بمیمکتریموه بصستراون. نم پۆلی شمکر ایدانه Polysaccharide و مک گمنجینمیکي وزه له هممو پروومکیکی سموزدا همیه. له هر 100گم/نکدا نزیکه 400 کالوری گمرمی تیدایه. باوترین کاربوھیدراته که و مک ماددمیکي سمرمکی له خوراکدا همبیت. گمن، گمنمشامی، بزنج و بصاتنه... هتد لمو پروومکانمن که دمخورین و نیشاستمیان تیدایه.

بمگشتی... شنیوگی کیمیایی نیشاسته بریتیبه له $(C_5H_6O_{10})_n$ ، مۆنۆممرمکھی که گلوکوزه Glucose به شیوگی کیمیایی $C_5H_6O_{10}$. پۆلیممرنکی پینکھاتووه له چربوونی پتر له 300 یمکھی بیتا- گلوکوز. بمشویهی گردلمهی توئ سیللیولوزی له پروومکدا خزی مهلاسداوه که به گمرمیکي بمرز نهیبیت نمو توئییه تیکناشکیت.

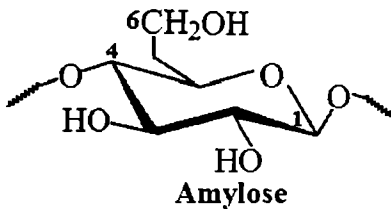
میژووی پهی پیبردنی توزه نیشاسته و مک نارد دمگمرینموه بۆ نزیکه 30,000 سال لممومبر. هملدانموه لاپمرمکانی میژوو نمو دیرانهی تیدا دمخوینرینموه که بهر له پتر نزیک شمش هزار سال/یش له گوندی چرمو/کمرکوک بهرهمی گمنم و جوی هاردر او هجووه و خوراکیان لیکردووه و پاشمکوتیان کردووه.

میسرییه کونمان پوختهی شیله نیشاستهی گمنم Wheat starch paste یان و مک سریش بمکار هیناوه بۆ دروستکردنی پمراه Papyrus.

بۆ یمکم جاریش، له نزیک سالانی 79-77 ز، نیشاسته له پمراهی میژووی سروشت Natural history ی پلینی (23AD-79AD) Pliny the elder دا فرۆزمکراوه. سمردمی رۆمانمان و مک نارایشتمنی بۆ جوانکردنی قژ. هیندییمکان و گهلانی نیرانی نیستا له نیشاستهی گمنم قالبی حملوایان دروستکردووه. چینمکانیش له نزیک سالی 700 زدا نیشاستهی برنجیان بۆ پمراهساز ی بمکار هیناوه.

وشمی Starch، له زوانی ئینگلیزی سمدمکانی نیوان یانزه بۆ پانزه/وه و مرگیراوه که پنی دموترا سستیرچن Sterchen، به لاتینی پیندموتریت نهمیلوم Amylum، نهمیش له وشمی نهمیلون Amylon ی یونانییموه و مرگیراوه که به مانای نههار دراو له ناش Not ground at a mill دیت.

نیشاسته‌ی بیگمرد و پوخت توژیکی سپی رنگ و بی چشم و بی بونه، له ناوی سارد و کحولدا ناتویتموه به لام له ناوی گمرمدا ناسان تو اومیه. له دوو جور گمردی نالوز پیکهاتووه، یمکیان زنجیره هیلینکی هیلکیمی پنچاوپنچه بهناوی نمیلوز Amylose. کیشی گمردمکانی



لهنویان $300 \times 10^3 - 300 \times 10^4$ دایه. له نمنجانی شیناوی Hydrolysis یاخود بههوی نهنزیمی مالتوز (شمکری) Maltose (جو) پیکدیت.

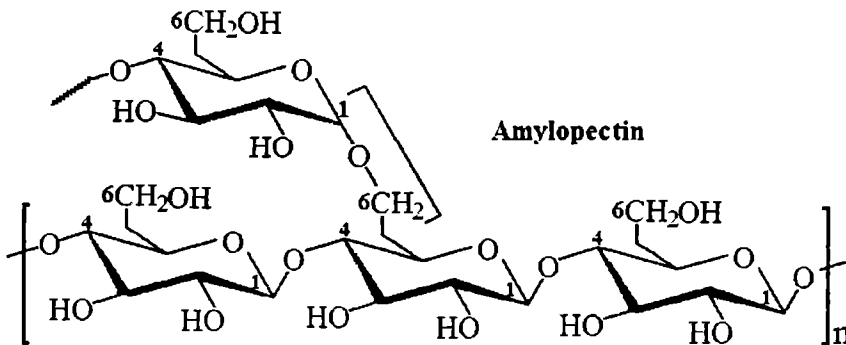
نویتریان ناسراوه به نمیلوپیکتینی لقدار

Branched amylopectin

چونکه له کاربون/6 دا لقی لیدمیتموه.

نم پیکهاتمیه نزیکه 25-20 یمکهی گلوکوزی تیدایه، زنجیرمکانی به بوندی بیتا -

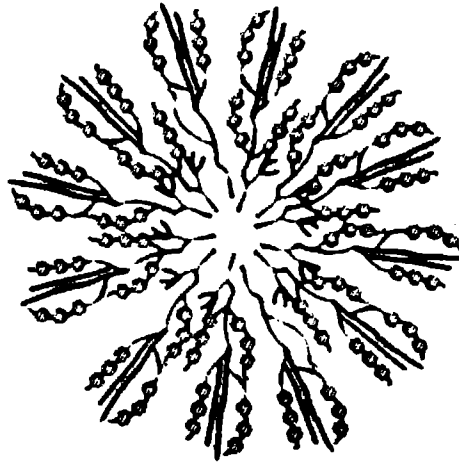
4,1 بمستراون و لقمکانیشی به بوندی نملفا- 4,1



شایانی نامازمیه که ریژهی بوونی نم دووانمیش دمگرتیموه بو جوری روومکهه، به لام بمگشتی نزیکه 30-20% له نمیلوز و 80-75% له نمیلوپیکتین به کیش له پیکهاتمی روومکدا ههیه. له پیشمسازیدا بو ریشالسازی و پلاستیک و کهتیره سوودی لیومر دمگیریت.

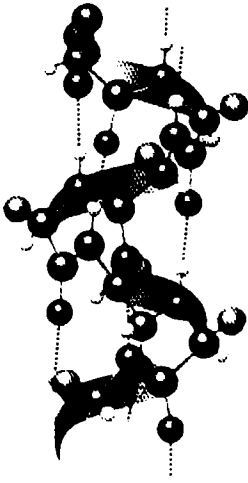
پیکهاتی کیمیایی نیشاسته لمگل سنلیولوزدا له چند خالیکدا جیاوازیان همیه،
لهوانمیش:-

1. بۆندی نیوان یمکمانی سنلیولوز بریتیه له جۆری نملفا- 4,1 به لام له
نیشاسته بریتیه له جۆری بیتا - 4,1.
 2. زۆریه ی جار گهردهکمانی نیشاسته زنجیره لقی له کاربون/6 لئدهمیتموه.
 3. کئیشی گهردی سنلیولوز له کئیشی گهردی نیشاسته زور زورتره.
- به لام نمگر هر دووکیان شیناوی Hydrolysis یان بسمردا بکرنیت مادهی
گلوکوز/D دهمن.



گهردهکمانی نیشاسته
(Amylose & Amylopectin)

III. پروتینەکان



پروتینەکان، فرە پێکەڵێکی سروشتی و ژێوکیمیاییە
کە لە یەکێک یان زیاتر پۆلی پپتاید Poly peptide
پێکەاتوو. پۆلی پپتایدیش تاک زنجیرە پۆلیمیریکی
هێلینی پێکەاتوو. لە ترشە نەمینییمکان Aminoacids
کە بە بۆندە پپتایدەکان بەهۆی گروپە کاربۆکسیل و
نەمینیکانمۆه بەیەکتر مۆه بەستران.

نەم یەکبەدوایەکانە ترشە نەمینیکانیش کە
لە پروتیندا هەن بەهۆی زنجیرە جین Gene مۆه
دەناسرینمۆه کە لە پەرلە زگزانیدا Genetic code
هەر یەک مۆ پەرلە خۆی هەمیه.

پروتین، لە سەر مۆ سەختی نۆز دەمدا و مۆ رشتیمیکی

دیار لە گەردە زیندەییەکاندا Biological molecules

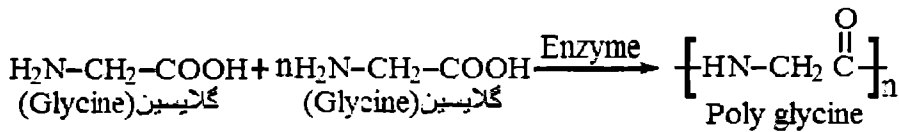
لەلایەن کیمیایگری فەرەنسایە نەنتۆنی فۆرکروی (1755-1809)
Antoine Fourcroy و هەندێک کەسانی دیکە پەپتیرا. جیایش دەکرایمۆه بەهۆی کە توانای
نەهۆی هەمیه بە گەرمی یاخود کاریگری ترش لەسەری بەمینییت یاخود بپیتە
گەردەلە هەلاویز لە ترشاونێکدا.

بۆ یەکم جاریش لە میژوودا کە فرۆزە پروتینەکان کرایت لەلایەن کیمیایگری
نەلمانییۆه جیراردۆس یۆهەنناس مۆلدەر (1802-1880)
Gerardus J. Mulder (1880 وە بوو. لە نزیک سالی 1838 زدا بە زوانی فەرەنسایە ناوی پروتینی
Protéine بۆ دارشت.

بەلام هەر لە هەمان سالدای کیمیایگر و دەمانگری سویدی یۆنس یاکوب
بەرزلییۆس (1779-1848) Jöns J. Berzelius، وشمی پروتینۆس Proteios
ی یۆنانی بۆ پینشیار کرد کە لە مچمۆکی پروتۆس Protos ی یۆنانییۆه هاتوو
و لەدواییدا بە پروتۆ Proto گیرسایمۆه کە بە مانای یەکم یاخود سەر مۆ دیت،
چونکە وایکە دەرایمۆه کە پیکهینیریکی سەر مۆکیه لە ژیاندا.

هەر لەو مۆمیدا مۆلدەر Mulder کۆتە تۆخمە شیکاری Elemental analysis
پروتینی باو. پاش لیکۆلینمۆه بۆی دەرکۆت کە شیوگی کیمیایمۆه بریتییه لە
 $C_{400}H_{620}N_{100}O_{120}P_1S_1$. نەم شیوگە دەشیت بۆ جۆرنیک لە پروتین دابزیت،
بەلام دەبیت نەهۆ بزانییت کە لەو سەردەمۆه چەندین چەندین جۆری جیاواز لە
پروتین بە شیوگی کیمیایی جیاواز دیتراوتمۆه. بەلام گەرنگی لەو جۆر و
شیوگانە لە مۆدایە کە لە هەموویاندا پیکهاتە سەر مۆکی لە هەموویاندا کاربۆن،
هایدروجن، ئۆکسجین و نایتروجنه.

پروتین... هر و مك له سمر متادا ناماژهی پندرا بۆلیممزیکی سروشتیه، بهلام له زیندهخانمکانیشدا هیهه و پیکهپنمریانه. ترشی نهمینمکان Amino acids یمکهی بنمر متین بۆی. نم ترشه نهمینانه که له بیست جور زیاترن لمگمل یمکتردا کارلنیک دمکن. له یمگرتنی گروپی کاربۆکسیل و گروپی نهمین بۆندی نهماید دروست دمیت، نم کارلنیکردنهش بههوی زینده ماددهیمکی پرتینیهوه جیبهجی دمیت بنماوی نهمزیم Enzyme. نهمزیمکانیش ژامریان یمجگار زوره، هر له زیندهخانمکاندا دروست دهبن و ههمیشه هاویاری زینده کارلنیکردنمکانن که لمانو خانمکاندا پروودهات.



لیردا، نمگمر ژمارهی گمردی ترشه نهمینه یمگرتوومکان لهنیان 2-10 گمرد بوو، نهوا پنیدهوتریت پنیایدمکان Peptides. واته نمگمر دوو گمردی نهمین یمکیانگرت پنیدهوتریت دایپنیاید، سی گمرد بیت پنیدهوتریت سی پنیاید، وههروهها... نمگمر ژمارهی گمردهکانی له ده دانه زیاتر بیت دمشیت پنیوتریت تۆلیگۆ پنیاید Oligopeptider یاخود پنیاید تۆلیگۆممر Peptide oligomer.

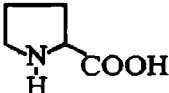
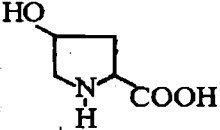
پروتینی رووهکی، جوریکه لهو پرتینانهی له روومکوه پیدادمکرت، لهو خواردممنیانهی سوودی لئوه وهردمگرت: فولی سویا، گولمهرۆزه، نيسك ونۆك... هتد. یمکک لهو گرنگیانهی نم جوره پرتینه هملیگرتوه نمویه که له ریی خۆراکوه ژمیککی زور له فیتامینمکان، مادهنمکان، ریشالمکان و دژهنۆکسینرمکان/مان پیشکش دمکن.

پروتینی گیانلهبهری(ناژملی)، جوریکه لهو پرتینانهی که له بمرهمه ناژملییمکانوه له ریی گوشت، ماسی، هیلکه و پرتینه گیانلمبرییمکانوه پیدادمکرت. زۆرنیک لهمانه بریکی زور له ترشه نهمینمکانی تیدایه که له پیکهاته سمر مکیهکانی بهدنی مروف دادهنریت.

ویرای نهمانیش بریکی زور له کۆلسترۆل و جموریدا همن که رۆلکی گرنگ دمگرت له فشاری دل و نمخۆشییمکانی تری دل.

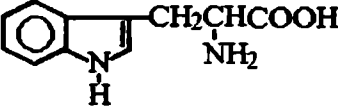
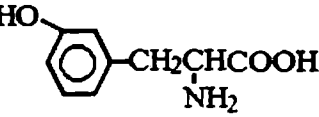
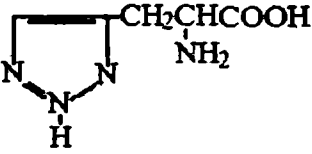
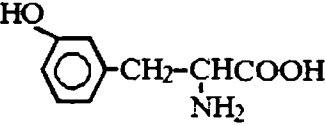
خسته‌ی (1)

همندنگ ترشی نامینی که باشد اریده‌کمن له بیکهینانی پروتینی نازلی

نامی ترشی نامینی	شیمیکی Chemical formula	ریزه‌ی سادی	
		له چرم/دا	له خوری/دا
Glycine	H_2NCH_2COOH	75%	7%
Alanine	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ H_2NCHCOOH \end{array}$	89%	4%
Serine	$\begin{array}{c} CH_2OH \\ \\ H_2NCHCOOH \end{array}$	12%	---
Therionine	$\begin{array}{c} CH_3-CH-CH-COOH \\ \quad \\ OH \quad NH_2 \end{array}$	13%	---
Valine	$\begin{array}{c} CH_3-CH-CH-COOH \\ \quad \\ CH_3 \quad NH_2 \end{array}$	---	---
Leucine	$\begin{array}{c} C_4H_9-CH-COOH \\ \\ NH_2 \end{array}$	0.8%	11%
Proline		1.0%	9.3%
Hydroxy Proline		---	---
Cystine	$\begin{array}{c} S-CH_2-CH-COOH \\ \\ NH_2 \\ \\ S-CH_2-CH-COOH \\ \\ NH_2 \end{array}$	---	11.1%
Methaionine	$\begin{array}{c} S-CH_2-CH-COOH \\ \\ CH_3 \quad NH_2 \end{array}$	---	---

خشته‌ی (2)

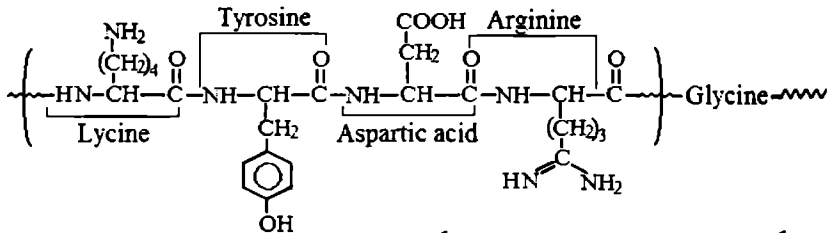
همانندیک ترشی نامینی که باشد ایدوکان له بیکهینتی پروتینی نژولی

ناوی ترشی نامینی	شیمیکی کیمیایی Chemical formula	پژوهی سادی	
		له چرم/دا	له خوری/دا
Tryptophan		---	15%
Histidine		0.06%	0.7%
Glutamic acid		---	15%
Aspartic acid	$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	7%	---
Arginine	$\text{H}_2\text{N}-(\text{CH}_2)_3-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	0.9%	10%
Glutamic acid	$\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	---	15%
Lycine	$\text{H}_2\text{N}-(\text{CH}_2)_4-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	3%	---
Phenyl alanine	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	19%	---
Tyrosine		11.1%	5.1%

1.314 gram per (cubic centimeter)

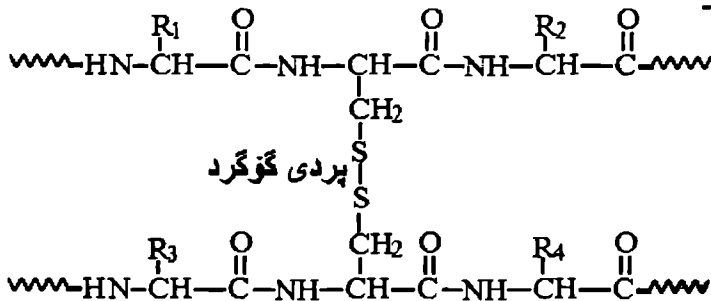
IV. خوری Wool

ناژمل پروتینیکی سروشتییه، لمگمل گیراوه تفتمکاندا کارلیک دمکات. شنیوگی کیمایی گمردمکانی نالوزن، خصستی 1.314g/cm^3 ، جیریتی له جوره ریشالمکانی دیکه زورتره. گمردی ترشه نمینمکانی همرممکیانه بهیمکترهوه بصستراون. نم نیگاره‌ی خوارموه بمشیک له گمردمکانی خوری پیشان دمدات:-

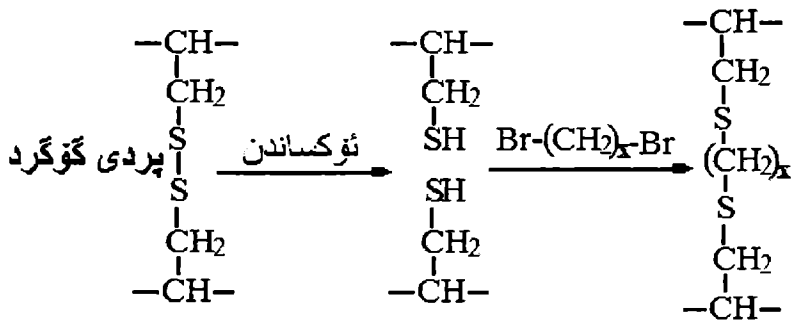


لم نیگارمدا وا دمردمکویت که گمردمکانی خوری نزیکه‌ی نیوه‌ی (50%) زنجیره هیلین و نیومه‌ی دیکه‌ی لقدار بیت. له 30% ترشه نمینمکانی ژماره‌ی ومک یمک له گروپمکانی کاربوکسیل و نمینی تیدایه. جا لمبرنموه‌ی که COOH ترشه و NH_2 تفته، پیکموه خویی زویتر Zwitter پیکدینن. واته گروپمکان بوندی نایونی لمگمل بیکتر پیکدینن. نممیش تارادیمک هیز و رمقی به خوریمکه دمدات و راده‌ی بملوریشی زورتر دمکات. نم تایبتمندییمیشی دمگرنتموه بو دو هوی سمرمکی. بیککیان هوی دروستیوونی بوندی هایدرۆجینی نیوان گروپمکانی نمین و کاربوکسیل، نهویتریان دمگرنتموه بو سروشتی جمسمریتی Polarity گروپی نماید. هوی لوولبوونی ریشالمکانیشی دمگرنتموه بو بمربلای گروپی CH_2 تیدایه.

خوری، به پنچموانه‌ی سنللیولوز، لئاو ناویته جمسمردارمکاندا پفمل نابیت، هویکمیش بوونی پردی گوگرده لئنیوان زنجیرمکانیدا همیه، ومک لم نیگارمده خوارمودا:-



چهند تاقیکردنمو میمکی سمرکهوتووانه کراوه لسمسر کردنموهی پرده گوگردیمکان و گورینی بو بوندی تیول (Thiol(-SH)، نمویش به کارلیکردنی لمگمل ماددمیمکی توکسینمردا و پاشان ئملکایل هالیدیکی دواتایی Secondary alkyl halide بخریتمسمر بو نموهی پردمکان سمرلمنوئ پیکینموه. نم جوره خوریبه چمند تایمتمندییمکی باشی همیه، لموانهیش بمرگری باش له رووی نمزیمکان و ماده پاکژمرمکانی ومک تاید.



چهند بهرهمیکی سازکرده له پروتین

ریشالهکانی زاین Zein fibers، باشترین جوری پروتینه و له روومی گهنمشامیدا همیه. زور له بواره پیشمسازیمکان و خواردمممنیمکاندا بمرکاردههینریت. لموانه بمرهمه بازارگانیمکانی ومک سواغدانی کوپی له پمرسازیدا، سمرقایی بوتلی سودا، کوتالچنین، رووپوشین و... هتد. ریشالمکانی له بازاری بازارگانیدا به ناوی قایکارا Vicara ناسراوه.

زاین Zein ی پوخته شیومیمکی روونی رمقی همیه، بیزمگ و بی چشمه، له ناودا ناتوتیموه. نموئاومیمیشی دمگرتیموه بو بوونی ریزمیمکی زور له گروهه هایدروکابونمکان له زنجیره لاومکیمکانیدا، همروهه ریزمیمکی بمرز له بوونی گروهه نمایدمکان و بریکی کم له گروهه کاربوکسیلمکان.

بهلام له ناویته کحولیمکانی ومک 95% میثانول، 70% نیثانول و 60% نایزوپروپانول/دا دمتوتیموه.

لمو تایمتمندییانهی تری نم پروتینه بمرلمستی باشی همیه بو شیناویبوون Hydrolyzing به ترشمه روونمکان.

نژیکه‌ی شانزه ترشی نهمینوی تیدایه که دمتوانریت لنبکرینهوه، لهوانه‌یش نهو ترشانه‌یه که لهم خشته‌دا نمایان کراون:-

Glutamic acid & Glutamine	20-22%	Isohuucine	3-7%
Leucine	17-20%	Serine	4-6%
Proline	5-9%	Tyrosine	3-5%
Alanine	8-10%	Asparagine	4-5%
Phenylalanine	4-7%		
All other amino acids at less than 3%			

زاین....پروٲینیکی زور بهسووده بو خواردن، لهبر نهوه به ماددمیهکی زور گرنګ و گرانبا دادمنریت له خوراکسازی و دهرماندا. دوو جور پروٲینی همیه. یهکتیکیان نهلفا- زین که له 95% کحولی ناوی و 85% نایزوپروٲیانول دمتوینتهوه. نهوتریان بیتا- زین که له 60% کحولی نیٲانول/دا دمتوینتهوه. میژووی یهکهم زانستنامه که لهسهه پروٲینی زاین نووسرابنیت دهگهریتتهوه بو نژیک سالی 1821ز له لایهن زانستگه‌ری نهمریکایی گورهام کوارت J. Gorham Quart.



له نژیک سالی 1897ز کیمیاگه‌ری نهمریکایی نوسبورنه T.B.Osborne له گوٲاری چٲاتی کیمیی نهمریکایی J.A.C.S ناماژه‌ی بهوه داوه که لهو گیراوه کحولییانه‌ی کیشی گهردیبان نزمه وهک میٲانول و نیٲانول دمتوینتهوه.

نهو زانستنامه بوونه مایه‌ی دهروو کردنهوه بو نهم پروٲینه و هینانی بو نیو مهیدانی بهرهمسازبیهوه.

له نژیک سالی 1930ز و له سههه‌ی سالی 1960ز وه کارپیکردنی پیشه‌سازی پروٲینی زاین گه‌یشه رادمیهک له ژمارده نهدههات. نیتر ههه له دروستکردنی په‌رداخه تهنک و ناویشکردنیان. سوینی قلیمه فوتوگرافیهکان، تاکو چاپه‌مینی و گهلنک پیشه‌سازی دیکه.

پروسه‌ی بهره‌مسازی پروتینی زاین Zein به هینانی کمرسه خامک‌ه‌ی دسپیندمکات که پرومکی دمنکه گنمه شامیبه Maize grains. پاش نهمه‌ی ده‌هاردنیت و دمکریته نارد. تیکهل به شلاونکی تفت دمکریته تاکو بینه همیر. همیرمه دمگوشریته ناو هیله‌کیکی تایه‌تی که نیوه تیره‌ی تایه‌تی هه‌یت. شیناله‌کان هله‌مدرنه ناو ستیلنکی پر له ناو و ترش. لیرمه‌ی شیناله‌کان به نامیری تایه‌تی هله‌مدکیشریته و رادمکیشریته بونه‌ی گرزی نهمینیت. له‌واییدا له‌گهل چند پنکه‌لنکی کیماییدا تیکله‌مدکریته بو به‌هیزکردنی شیناله‌کان. دیسان به ناو دشوردنیه‌ی و دمشکینریته. دواهن‌گاو، بهره‌مه‌که ناماده دمکریته بو چندین جوری پیشه‌سازی.

نهم جوره خوریه‌ی له جوری قایکارا باشتره به‌ه‌ی که بویاخ ناگریته خوی. له پیشه‌سازی کوتال و رایخی همه‌جوردا تیکهل به رایون یاخود نایلون دمکریته.

➤ ریشالی نمدیل **Ardil fibres**، ناوی نهم پروتینه‌ی که له جوره بستیه‌کدا هه‌یه پیندموتریته Peanut، ناوه زانستییه‌که‌ی **Arachis hypogaea**. به‌ه‌ندیک ناوی میللیش
 ➤ له زوانه‌کانی دیکدا هاتووه له‌وانه‌یش بستیه‌ی نمرزی (به‌کردی)، فولی سودانی.



نهم جوره پروتینه، سه‌به‌خیزانکی پرومکی جوت له‌په به‌ناوی خیزانی پاقله‌یه‌کان Fabaceae، له‌هه‌ر قاوچه توکلنکدا دوو دمنکی تیدایه. پوختاندنی نهم پروتینه که له جوره بستیه‌ی دهمده‌هینریته. هه‌ر به‌همان رینگه‌ی پوختاندنی پروتینی گهرمه شامی ده‌هینریته‌بهرهم و هه‌ر بو همان نهم پیشه‌سازی‌یه‌یش به‌کارده‌هینریته.

V. ترشه ناووكییهکان Nuucleic Acids

مروّف له سمرمتای بوونی ژیانموه، له خولیای نومبووه که بزانیته چۆن؟ لهکونیوه هاتوتمدی. نمانمو چمندین پرسى تر که ههمیشه بهدوایدا وئیل بووه به دواى وه لامیاند. دمشیت بلئین نم وئلبوونهی همر بمردموام بووه لمکمل هاتنی همدنیک هزر و بۆچوون که له میشکیدا دهیگنژا و شروقهی بۆ دمکرد. بۆ نموونه به گویرهی ناکار و نمریتی همر هۆز و کومملگایمک دوورنیه وای بۆ چووبیت که ژیان همر له خۆیموه هاتبیتته دی، یاخود همرچی گمردوونه له سمر پشتهی گایمک بووبیت و نمو گایمیش لمسر پشتهی نههمنگیک، ماسی له قورولیتته و میشوممگمیش له پمینهوه هاتبیتته دی و وههمروهها. همرچمنده لمو سمردماندا چمندین دانا هملدمکوتن و راقهی تایبتهی بۆ ژیان دمکرد. پیغممیران، دانایان و میرخاسانیش بۆ ریکخستن و هموارکردنی ژیان له ریی سروشموه کومملگایان تیدهگمیانده که نم جوړه هزر و بیرکردنومیانه ههموو چمرمن و خرافین، همر تاکه هیزیک همیه که بتوانیت نم گمردوونه بههموو پنداویستییمکانیموه بهنیتته دی. پاش نیایی بمو راستیه. نینجا بیرى لموه دمکردموه که دهبیت بمشیهیمکی زارستانه و لمرنی زانستموه له نهینیمکانی نمو بوونموران بهکولیتموه. پاش نمو ههموو کملبازانه له داهینان و دوزینموه، هملرشتنی چمندین و چمندین دیمانه و گرمانه و کارپیکردنیا بمشیهیمکی پراکتیکانه له هینانهدی و سازکردنی چمندین و چمندین بمرهمی بمسود بۆ ژیان. تالمداوایدا گهیشه همنگاونیک بۆ دوزینموه گرنگترین توخمنیک که تاکو نیستا وا دمردمکویت زال و بمرپرس بیت بمسر جینمکانی ژیانی مروّدا. نمویش دوزینموهی ترشه ناووکیمکان له زینده خانمکاندا که له دوو جوړی جیاوازدا خوین دنوینن، یمکیکیان بمانوی DNA و نمویتریان بمانوی RNA.

همرچمنده لیکولینموه و لیدوان لمسر نمو دوو پیکهاته تایبته به زانایان و پسپورانی ژیوکیمیا Biochemistry وه کراوه. بهلام لیرمدا لمبرنموه له لایمکی ترموه پمبوندی به بابتهی پولیمرموه همیه، پتویست دمکات همدنیک لایمی روونبکریتموه.

نمو لایمنه گرنگهی که لیره‌دا مېمېست و پمپوندیداره، لیدوانه لمسر ترشه ناوکیمکان که کۆمملئیک ماده‌ی پۆلیمیری سروشتین له همناری ناوکی خانمکاندا دروست دهبن، ئهمانمیش دوو جۆرن:-
1. ترشمکانی دیۆکسی رایبۆناووکئیک

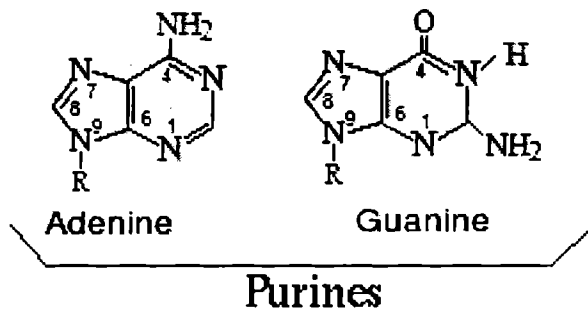
Deoxyribo Nucleic Acids(DNA)

له سالی 1868ز، بۆ یهکم جار له لایمن ژیۆگمر Biologist ی سویسرائی فریدریک میسچر (1844-1895) Friedrich Miescher پهی پییرا. له چهند پشکنینیکی زینده خانمکاندا، نمو ماده‌یه‌ی که دوزییهوه بمشه ترشیکى تیدایه بهناوی ترشی ناووکیک و بهشیکى دیکه تفت Alkaline که خۆی بمستوه به ترشه ناوکیه‌مکهوه.

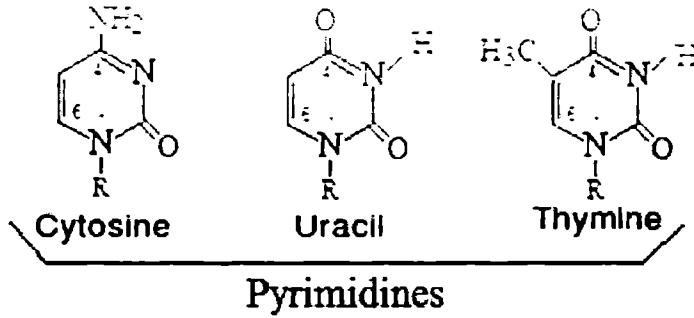
2. ترشی رایبۆناووکئیک Ribo Nucleic Acid

پۆلیمیریکی ناوکه ترشی زنجیره درێژه له زینده خانمکاندا. هاوهیزه ریزبمندیکی پیکهاتوه له یهکمکانی نیوکلیۆتاید Nucleotide. له همر نیوکلیۆتایدیکیشدا تفتیکى نایترۆجینی، شمکری رایبۆز Ribose sugar و فوسفات/ی همیه. ههموو ترشمکان له همر دوو پروتینی DNA و RNA دا شمکرمانیان به ئهمینمکانمه لکاون، ئهمینمکانیش پیکهاتوون له جۆری پیورین Purine و پیریمیدین Pyrimidine.

ئهمینمکانی پیورین Purine بریتین له:-



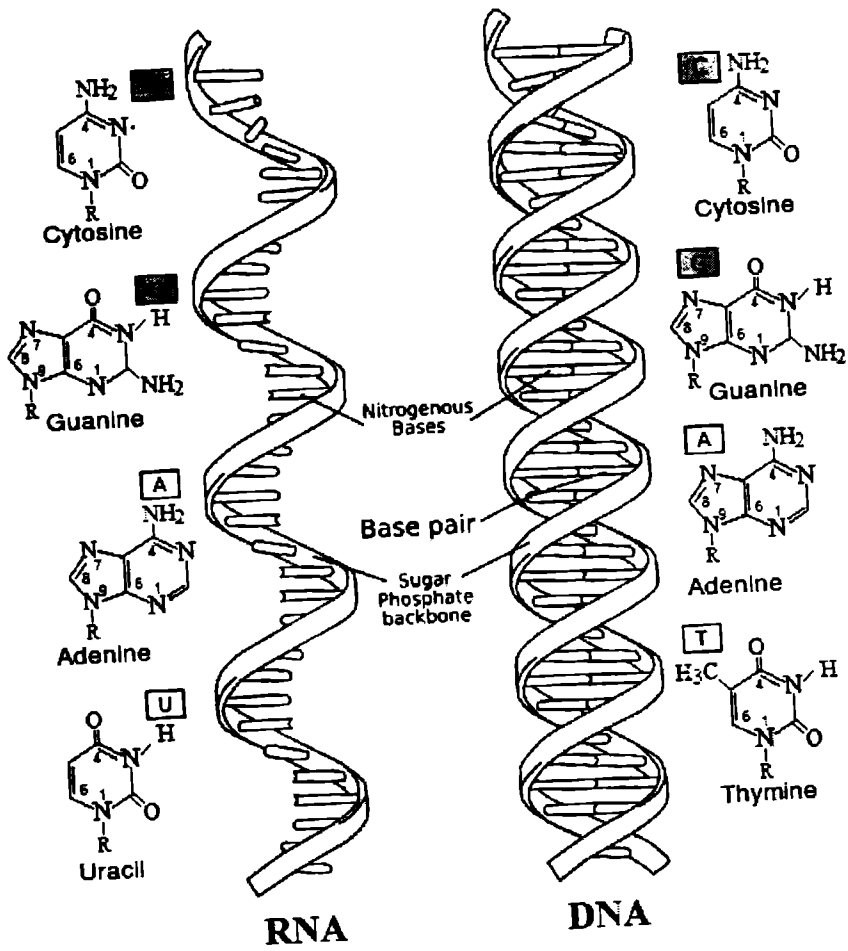
نهمینهکائی پیریمیدین Pyrimidine یش بریتین له:-



پروتینی DNA زور به پروتینی RNA دمچیت، همدوکیان له ترشه نهمینهکانیان پیکهاتوون، بهلام له چمند خالێکدا جیاوازییان همیه، لهوانهیش:- بوونی جووتلایی له DNA دا. بهلام تاک لایی Single-strand له RNA و رۆلێکی ژ یۆلوجیبیانمیش له خاندا دمگیریت و زنجیرمکانی نیۆکلیۆتایدمکانی کورتترن. پروتینی DNA له نیستمری ترشی فوسفوریک لمگمل شمکری دیوکسی راییوز Deoxyribose پیکهاتوو. پروتینی RNA له ههمان ترش و شمکر، بهلام لمگمل راییوز Ribose.

هیچ هایدروکسیل گروپیک/یش له RNA دا نییه که به کاربۆنی/2 ی نملقه پینجی(راییوز) بمسترا بیتموه، نمو هایدروکسیل گروپانمیش که له جیگمکانی دیکمیدا همن و له RNA دمکن کمتر جیگر بن. بهلام گروپه هایدروکسیلمکانی DNA پینچموانه ترشه نهمینی RNA ین.

له ترشه نهمینی DNA دا نملقه تفتمکانی به ثایمین Thymine تمواو دمبیت، بهلام له RNA دا به یوراسیل Uracil.



VI. ناوریشم Silk



نمو جوانیبه فرؤسماو و تایبمیتیبهی ناوریشم همیمتی، کم کس له بمر یا خؤیدمگریت، سمردهمانی زؤر دیرین و تاکو ئیستایش بؤته پوشاک و جلوهرگی پاشایان و خانمدانان وزهنگینان.

ناوریشم میژوویمکی زؤر دیرینی همیه له ژیانی پساتدا. زؤر له گیوهران و دیرؤکنوسان نامازه بموه دمدن که سمرهملدانی نم تمونسازیبه دمگریتموه بهر له 3000-5000 پ ز له ولاتی چین و بعتایبمیتی له سمردهمی دمهسهلاتداری نیمپراتور هو هانگ دی Hu Hang Di خانی چین.

وگو دمگریتموه نم دوزینمویش بمریکموت بووه، نهویش گوایه رؤژنیک خان و شازنی هاوسمرمکهی بضاو باخی کؤشکیاندا دمگریان، خان دپروانیت زؤر له پرومکی گهلای توومکان به چمشنیککی زؤر سمیر لئیان خوراوه.

زی لی تشی Zi Lee Tshi هاوسمیری خان زؤر به وردی چاودمخاته سمر نم دیارده سمرنجر اکیشه، بؤیدمدمکیت که هوی نممه دمگریتموه بؤ جزره کرمیکی سپی لسمر گهلاکان.

میینهی نم کرمه نریکهی 500 گمرای کموی (شینی ناسمانی کال) رهنگ دادمنیت، دریزی نمو گمراه پاش ترووکاندنی به نریکهی ده رؤژ دمیتیه 0.6 سم. گمراکانش لسمر گهلاتووی سپی، گهلا پرتقال و کاهوو خوی دهرینیت. باشرین جؤری ناوریشمیش لمو گمراپانموه دهبیت که لسمر گهلاتووی سپی دهرین.

پاش ترووکاندن و خؤتیرکردن بؤ ماوهی نریکهی شمش ههفته دریزی دمیتیه نریکهی نریکه 7.5 سم. پاشان له خواردن دهوستنیت دمچیتیه دؤخی متبوون که پنیدهوتریت قوزاخه Cocoon. لم دؤخدا خوی به دریزه تالی نریکه 300 بؤ 900 ممر دمهمنیت. پاش نریکهی دوو ههفته له قوزاخمکه دهردهچیت و دمیتیه

پمپولمیککی بالدار بهناوی بومبیکس موری Bombyx mori.

شازن... زؤر به پمروشموه پمیلوای نم تمه سمیر و نامویه دمکات بؤنموهی بز انیت چیه. نمو قوزاخمیه دینیت و دهیخاته ناو ناوی گمرموه. له نهجامی نمو گمرمیبهدا دمینیت قوزاخمکه دمگریتموه و شیتالی مووینی تیکنالوز و هملوشاوی لئوه دهردهچیت.

له بینینی نم شیتالانه بیروکهی نموهی بؤ دیت که دمشیت نم شیتالانه لول و گؤلومبکرتن، پاشان له تمشی بدرین و یمک تالی دیکهی وای لئدروسبکرت که زؤر توندوتول و بههیز بیت و بؤ تمونسازی سوودی لئومر بگریت.

شاژن له ږموتی نم ږړوسمیه زوړ دسورمیت. نومندمیتړ دمکونته گیزاوی چوښتی بایمخپندانی. هر لمړی خانې میردیموه فرمان دمدات به نامادمکردنی سمدان و همزاران و زیاتر کیلگه بو چاندنی درمختی تووی سپی و بمخنیوکردنی نم جوړه کر مه تیاندا.

پاش گاهنیک، نهینی نم تمونسازیبه به گهلانی کوریا و ژاپون و دوایش هیندا/ناشکرادمینت و بلاودمینتوه. هر به دوایدا بمر بمره له رنی بازرگانانموه دمگاته میللمتانی خاورمیانه و ناوړپا.

کر می ناوړشم تو شی Gland تایبمتی همیه، نم تو شپانیه که تالانی ناوړشم دردمدن. هر که بمر هموا دمکون یمکسر به یمکتریموه دنووسین. له همدان کاتدا نمو کر مه ماددمیکمی جموی/ش دردمدات، نم ماده جموی/بیش وا له شیتالمان دمکات نموندهی تر هاوگیری یمکترین.

ناوړشم، ږړوتینکی ریشالیبه و دشیت بکریته شیتال و ږړیسریت بو چین. نم ریشاله ږړوتینه ناوړشمه بشیومیکمی سمرکی پیکهاتوه له فایبروین Fibroin که له جوړه گرمیکوه دردمچیت که پنی دموتریت کر می ناوړشم Silk worm. همدنیک تمونی دیکه کی که همدنیک جانموری تری و مک جالجالوکه، زیوه ماسی، قالونچه و هیتر دروستی دمکن، به لام تمونیان و مک کر می ناوړشم هاوگیر نین تاکو بتوانریت ږړیسرین.



VII. لاستیکی سروشتی Natural Rubber

1. له میژووی زانستکماندا زور پرودای سمیر و سمر سوور هینر تیدا دیتمبر چار. مروتف دههینتیه دسودامین که چون نمو زانا و داهینر و تمکنیکارانہ سمو و روریزان کردبووه یمک و خوایستانه و لیبووردانه رپی زیان بمگشتی و زانستیان بمتایبمتی روونکردوتموه و نیمه پساتیان گمیاندوته نمو سرددمه‌ی نیمه تیداین.

سمیر لهوهدایه که زور دیتموه و دوزینموه، یاخود داهینان و نوپکردنموه بمریکوت بووه. واته همولوکوشش دراوه بو هینانمدی ممبرستیک کمچی شتیکی دیکه وای بو دمرچووه که هرگیز نمده‌هات به نمدتیشیدا. بو نمونه دوزینموه‌ی توخمه کیمیاایمکان که خشته‌ی خولی. /یان پر و رازاندوتموه و بوته سمرچاوه و رینمایمک بو هممو زانسته کارپنکردنمکان Applied science.

جاروباریش جننگ و مالویرانی، پهلاماردان و داگیرکردنی خاک و نیشتمانی دیکه بمریکوت پروو له همدنیک شتی نوئ هلمدمالیت که دمبه دمروویمک بو بمر موپشبردنی رمو رموه‌ی زانست و تمکنوگمری.

یمکنیک لهو کلمبازانه‌ی که بازاری پیشمسازی همزانده، نمو گمشته دریزخایانه‌ی دمریوانی نوسپانی کریستوفر کولومبس بوو که له نریک سالی 1493ز به نمنجامیدا، کشتییمکانی تمیکرد بمرمو دوزینموه‌ی جیهانی نوئ (کیشومری نمریکا). نم دمریوانه چمتوون و جمربزمیه دادمنریت به یمکم کسینک له میژوودا که لاستیکی سروشتی کموتبیتیه بمرچاوی.

چون؟

کاتیک کشتییمکانی له لمدی هاییتی لنگر دمگرنیت و دمچیته ناو دانیشتونمکیموه، دمبیتیه همدنیک له مندالان گمه به توپیکی سمردمکن که دمرنیت به زهویدا هلمدمستیموه و تمپمپه دمکات. له دانیشتونمکه‌ی دمرسینت نمه چیه؟

نموانیش دملین نمه له دارک Bark ی درمختیک دمچورنیت پیدملین داری فرمیسک Weeping wood که به زوانی دانیشتونمکه‌ی پیدملین کاوتشوک Caoutchuk.

نم دیمنه دمبیتیه شتیکی زور سمرنجراکیش لای کولومبس. بریارده‌دا له گمر انومیدا بو نیسپانیا بریک لهو فرمیسکه داچوراوه لهگمل خویدا بیاتموه.

پیدمچیت لهو سرددمه نموه‌نده په‌بیان به سوودمکانی نمربدیت. تمنامت کاتیک کمشیش و کیمیاگمری نینگلیزی جوزیف پریستلی (1733-1804) یوش که له سالی 1766ز دیتموه‌ی گازی نوکسجینی ناشکراکرد، لهو لاستیکه‌ی بکارده‌هینا تمنیا بو سربنموه‌ی نووسینی سمرپر مکنی. وا دمردمکویت

ھەر ھەر سەردەم مەشھۇر ھېچ زانبارىمكى نەوتو لە رەھىمەتلىك نەمەزئارا تاكو بتوانرئىت وەك پەيۋىست بەكارىيەنرئىت. دەشتت ھۆى بەكارنەھىنئانىشى نەمەبوۋىت كە بە شتدا دەلكا و دەنوسا، زۆر بەھەستە بە گەرما، وئەراى نەمەش نەمەزئارا چۆن خۆشەمەكرئىت، لەمەرنەمە نەمەندە بايمەخى پەنەمەدرا.

لە سالى 1843ز كىمەگەرى نەمەرىكەى چارلس گودبەر Charles Goodyear تۋانى بە كرادارى قۇلكانئىن Vulcanization گۇگرد تىكەل بە جۆرە لاستىكىكى سروسىتى بەكات بەناۋى كاوتشوك Caoutchuk بەمەمەستى نەمەى تۋندوتولى و جىرئىتى زۆر بەكات و بەرگەى ناو و سەرما و سۆلەى زستان بەگرنئىت.

لە كۇتايەكەنى سەدەى نۆزەدە نەم كرادارى قۇلكانئىن Vulcanization تۋانرا پەرمەيىبەرئىت و بىئە پالەئىزىكى سەركەوتو و بۇ ھىنەندەى لاستىكى سەزكردە و بە بەر ھەممەكەنى بازارى بازىرگەنى گەرم بەكات.

لاستىكى سروسىتى... پۆلیمەرىكى سروسىتىيە و لە داچۆرئىنى چەندىن و چەندىن جۆرە رۋومكى بەچوك و گەورە دەردەھىنرئىت كە بەزۆرى لە ناوچەكەنى ھىلى يەكسان بەتايىمەتى و لاتى بەرازىل و مالىزىا دەروىن لەمەرنەمەى نەم ناوچەكە گەرمى ناوھەمەيان لەنئىوان نئىوان $21-28^{\circ}\text{C}$ دايە و تىكرەى بارانى سەلانمەيان دەگەتە نزیكەى 2000mm .

لەمە رۋومكە زۆر ديار و لەمە چاۋانەى كە كراۋنەتە

سەرمچاۋەى سەرمكى بۇ داچۆراندنى لاستىك نەمانن:-

1. لاستىكى بلاتا Balata لە ناوچەكەنى باشۋورى نەمەرىكەدا ھەمە.

2. لاستىكى گوتتا پەرچا Gutta-percha لە ناوچەكەنى باشۋور خۆرەھەلاتى ناسىا ھەمە.

3. لاستىكى ھىقى و فىكۇس Hevea and ficus كە بە كاوتشوك Caoutchuk ناسراۋە.

لە پىكەھەتەى سروسىتە لاستىكەدا، جگە لە ماددە سەرمەكىمەكى خۆى، كە پىدەموتزئىت نایزۆپرئىن (cis-1,4-polyisoprene) كە پىكەھەتمەكى پۆلیمەرى ھایدروكاربۇنىيە، شىلیمەكى شىرىيە. ھەندىك پىكەلى كىمەيى دىكەى بە رىزەى 5% تىدایە، وەك پەروئىنەكەن، ترشە چەمورىمەكەن Fatty acids، راتىنچ Resins و چەند ماددەمەكى ناؤرگەنىكى وەك خۆنىمەكەن.

2. پوختاندنى لاستىكى سروسىتى Extraction of natural Rubber

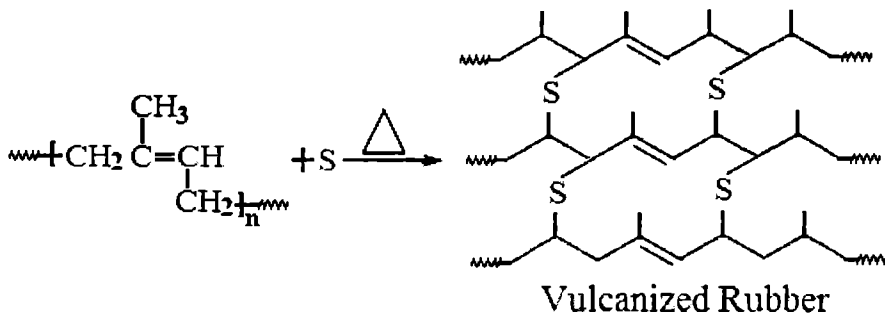
سەرمەتا... چۆراۋى لاستىكەكە كە خەستە شىلیمەكى شىرىيە لە بەزنى دەرمخەمە مەردمگىرئىت و دەمخىتە دەفرى گەورەمە و بەم پەرسەى نەمادەكرنەندە دەمەرنئىت:- پەكەم:- ھەنگاۋى مەمەندىن Coagulation، قەوارمەكە لە ترشى سركىك دەكرئىتە ناو شىلیمكەمە بۇنەمەى لاستىكەكە گەرز بەكات و بەر بەرە بىئىشئىت.

دووم:- ههنگاوی شۆردن Washing، نیشتوومکه دهپالئوریت و جاریکی دیکه دهشۆردریتوهه، ئینجا به نامیزی تایبمتهی دهگوشریت و دهکریته چهند چینکۆیهکی لهبار.

سێیهم:- ههنگاوی وشکاندن Drying، لاستیکهکه وشکدهمکریتوهه و نهگمر پتویست بکات رهنگی تیکمهکریت لهگهڵ مادهی خوگر و پاشان دهکریته پۆدره Powder.

نهم لاستیکه بهو دۆخهی، به کملکی نهوه نایمت بهرهممی لئوه بسازینریت. جا بۆنهوهی بهسمر نهم گرفتهدا زالبین. نهم کارلئیکردنانهی لهگهڵا دهکریت:- یهکههه:- لهگهڵ گوگرد/دا کارلئیکی پیدمهکریت، بهم کردارمیش دملین قۆلکانن. میکانیزمی کیمیایی نهم پرۆسهیه تاراددهیهک نالۆزه، لهبهرنهوهی که گوگرد له نئوان زنجیرمکاندا پرد دروست دهکات، بهم کرداره دهبیتههوی نهوهی که لاستیکهکه زۆر له پیشووی بههیزتر بکات و توانای نهوهی ههبنیت خوی بگریت. لئیردا قموارمیهکی دیاریکراو له گوگرد و هیهی کاربۆن تیکمهل به لاستیکهکه دهکریت و تیکمهلمکه گهرم دهکریت.

دووم:- چهند دژه مادهیهکی کۆنبووی دواخمر Aging retarder ی تیدمهکریت. دووم:- تیکمهکردنی به مادهی پلاستیساز Plasticizer و رهنهکردنی تیکمهلمکه به پتی خواستی بازار.



REFERENCES

1. Maya J John , Sabu Thomas, " Natural Polymers" Royal Society of Chemistry, 2012.
2. Lon J. Mathias " Natural polymers" , copyright 2005.
3. Atkins, Peter W." Molecules". New York: W. H. Freeman. 1987.
4. Joesten, Melvin D., and Wood, James L "The World of Chemistry" , 2nd edition. Fort Worth, TX: Saunders College, 1996.
5. Branden, C., and Tooze, J., "Introduction to Protein Structure" , 2nd edition. New York: Garland Publishing. 1999.
6. Slack, Charles. "Noble Obsession: Charles Goodyear, Thomas Hancock, and the Race to Unlock the Greatest Industrial Secret of the Nineteenth Century". Hyperion 2002.

1. الدكتور ذنون محمد پيريادي " كيمياء الجزيئات الكبيرة" ، مطبعة جامعة موصل، 1985 .
2. الدكتور ذنون محمد پيريادي، الدكتور گورگيس عبد آل آدم "كيمياء الجزيئات الكبيرة المحدث" مطبعة جامعة موصل، 1989 .

بەندى سىيائزە (-13-Chapter)

پۆلىمەرە سىروشتىيەكان

Natural polymers

بەشى دووہم -2-Part

پيشەسازىيەكانى سىلليولوز Cellulosic industries

A. - پيشەسازى سىلليولوز نەسىتات

Manufacture of cellulose acetate

1. سەرھتا

سىلليولوز نەسىتات، پىنكەلىكى پۆلىمەرىيە بىم ناوانىش ناسراوہ: Zyl، زىلونائىت، Zylonite، سىللون Cellon و رھودويد Rhodoid.

لمو تايىتمەندىيەنى كە پىنى ناسراوہ: ماددەيكى سىپىيە، خەستى $1,28\text{g/cm}^3$. پەلى تۈنمۈھى لە تىوان $170-240^\circ\text{C}$ داىە. رىژە شى ھەلمۇرىنى %2,2. ناسانە بۇ بە

پلاستىككردن، بە گەرمى و پەستان رىشالى بارىك و درىژى پىندروست دەكرىت. لەناو نەسىتون و كلورۇفۇرمدە دەتۈنمۈہ، بەلام لەناو كھولمەكاندا ناتۈنمۈہ، بىر بەستى ماددە تەتمەكان دەكات.

سەرمەنى دۈزىنمۈھى سىلليولوز نەسىتات دەگەرىنمۈہ بۇ نىزىكە ناومراستەمەكانى سەدەھى ھەزەم كاتىك كە كىمىياگەرى نەلمەنى نىدوارد شوىزەر Edward Schweizer(1818-1860) بۇى دەركموت كە پىنكەلمە ئالۇزى چوار نەمىن مس- داىھایدروكسىد بە شىوگى $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})_2](\text{OH})_2$

Tetraaminecopper dihydroxide كە ناسراوہ بە دىتەرى شوىزەر Schweizer reagent دەتۈننىت سىلليولوز بىنۈننىتەمۈہ. لە 1865زدا كىمىياگەرى فەرمىسايى پۇل شوتزەن بىرگەر Paul Schutzen-berger(1829-1897) پىشانىدا كە سىلليولوز دەتۈننىت لەگەل تەرشى نەنھایدرىك $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3$ دا كارلىكبات بۇ پىنكەنىنانى سىلليولوز نەسىتات.



لمو ساله بحدواوه تاكو نزيك سالى 1894ز، كارخانه و سازگه‌ى وا نبدو كه بتوانيت سوود لم پيكله و مربريت و پنداويستيمكاني بازاری پي مسوگمربكات. تمنيا هم له نمونگمربيمكاندا دناسرا. به لام له نزيك سالى 1904ز كيمياگمري نمريكايي جورج مایلس George Miles بؤيدمر كموت شيناوى سنيلليولوز نسيئات Hydrolyzed cellulose acetate له توينمركاني و ملك نسيئون/دا دهتوتموه.

له سالى 1904ز دا بؤ يمكم جار نسيئات له لايم دوو براى سويسراي كاميله درميفوس Camille Dreyfus و هينري درميفوس Henri Dreyfus خرايه روو. به پشتيوانى باوكيان كه خاومنى كارخانمكى كيمياسازى بوو له شارى بازل/سويسرا توانيان پمراه به كارخانمكه بدن و بيته ناومنديكى پيشمساى. بؤ ماوهى پينج سال، نم دوو برايه به چند تاقيكردنوميمكى ليزاناه، بمردهوام بوون لسمر زانستگمربيمكانيان له سويسرا و فرمنا، توانيان بايه به بمرهممكاني سنيلليولوز نسيئات بدن و كاريش لسمر بمارهينانى ريشالمان و تمونسايشدا بكم.

له نزيك سالى 1910ز دا، توانيان شارمايى له پيشمساى جورمكاني نسيئات لاک Acetate lacquer و فلمى پلاستيكيذا Plastic film بكم. هم بؤ نم ميمستميشيان كارخانمكيان له شارى بازل كرده و توانيان لمو سردمهدا نزيكه سى تن روزه بهينه بمرهم.

له نزيك سالى 1913ز، هماران تاقيكردنومى جياجيا له لايم نم دوو برايموه لسمر نمونمكاني نسيئات بمردهوامبوو. سالى 1918ز توانيان خويان بگمينه كومپانيكاني نمريكا American Cellulose & Chemical Manufacturing company/ New York و چندين بمرهمى جوراوجور بهينه بمرهم، لمونيش لاکى پلاستيراو Plasticized lacquer بؤ پيشمساى فرزه. پاش جنگى جيهانى، له نينگلتمره زور گرنگى درا به بمرهممكاني نسيئات، له نزيك سالى 1919ز، بؤ يمكم جار دزووى نسيئات Acetate yarn ي ريسراو بناوى سيلانيس Celanese هينرايه بمرهم.

له سمرمى سالى 1921ز زور به خيرايى و سمركموتوانه پمراه پندرا. له سالى 1924ز بحدواوه، نيت نم پيشمساى له نمريكا و بمرمراه و لاته پيشكموتومكاني ديكميش زور به فراوانى شانمشانى رايون و نايتروسنيلليولوز پمراه پندرا.

لمو پيشمساى يانه ديكه كه سنيلليولوز نسيئات مادهى سمرمكيبه تياندا، كوتالسازى و دروستكردنى چاويلكميه، همروهها فيلمرى جگمراه و كارتى يارى و يارى مندالان... هتد.

2. چۆنیتی ناماده کردنی سئلیولوز نئسیتات:-

دوو جۆر له سئلیولوز نئسیتات همیه:-

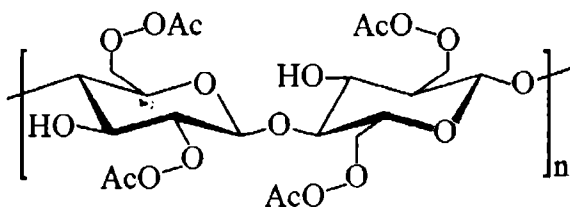
یهکه میان: سئلیولوز داینئسیتات Cellulose diacetate

نه پیکهاته میدا دوو گروپ سئلیولوز نئسیتات تیدایه.

بۆ یهکم جاریش له ولاته

یهکگر توو مکانی نئمیریکا

پهره ی پندرا.



دووهمیان: سئلیولوز سئ نئسیتات Cellulose triacetate



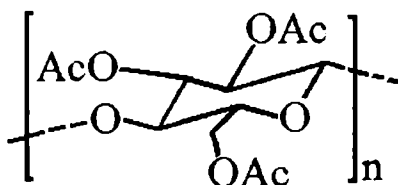
له پیکهاته میدا سئ گروپی نئسیتات تیدایه.

ئمو ناوانه ی که پنی ناسراوه:

Tri acetyl cellulose

2,3,6-tri-O-acetyl cellulose

Cellulose triacetate polymer

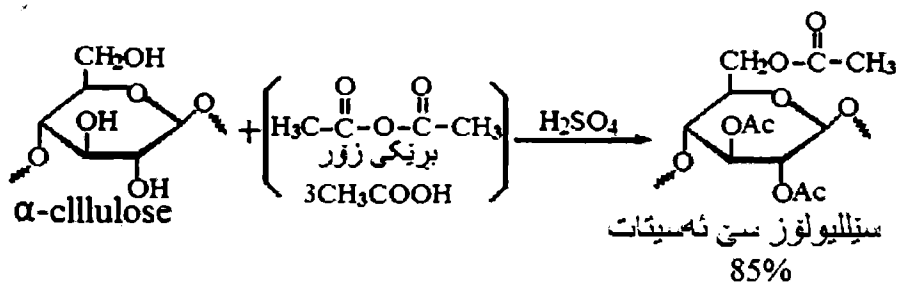


سالی 1954ز، بۆ یهکم جار له نئمیریکا له داممزر او مکانی سیلانئس Celanese Corporation و رایون میتسوبیشی Mitsubishi Rayon Co.Ltd و چئند کۆمپانیایهکی تر بۆ پیشمسازی مهکانی تمون و فلیم و چئند پیشمسازی بهکی دیکه هینرایه بمر هم.

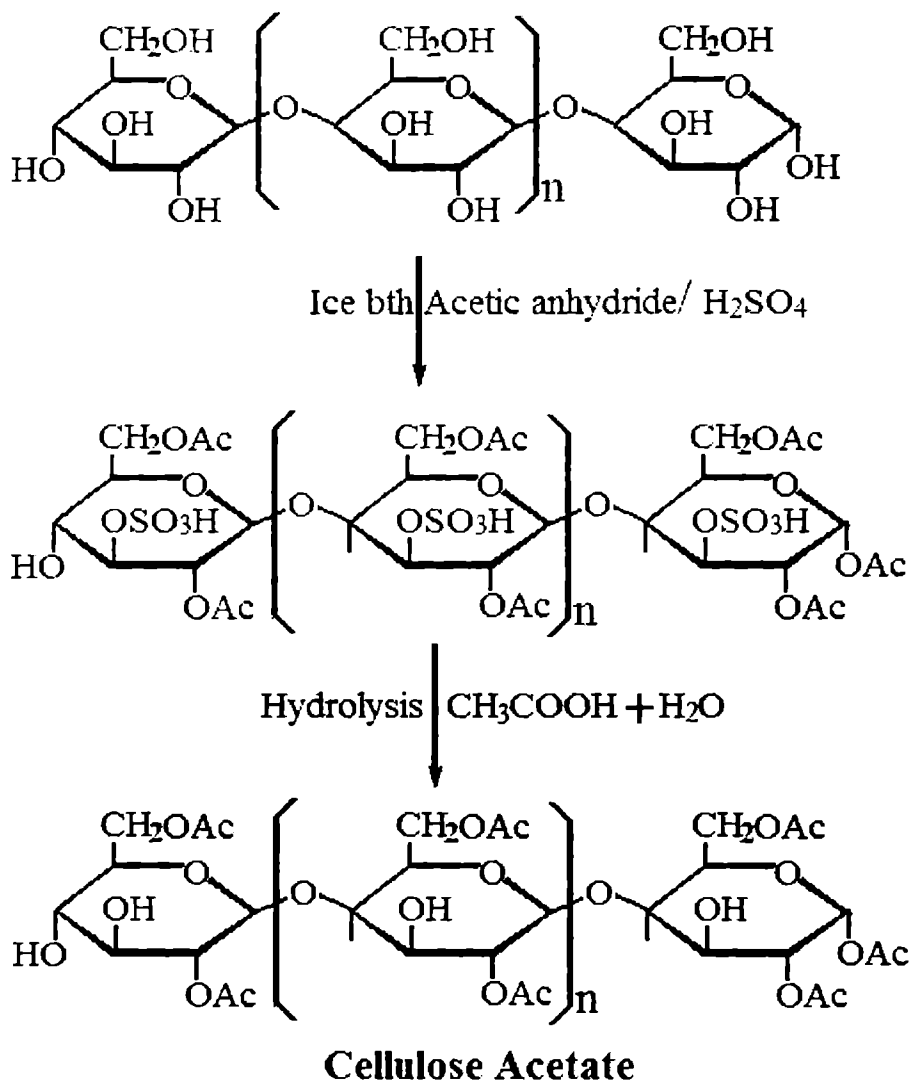
له پیکهاته ی کیمیا بهی تار ادمیک به سئلیولوز نئسیتات دهجیت. بمر ئزه ی 92% گروپی هایدروکسیلی تیدایه، نئم ریزهیش پنیسته بۆ به نئسیتایله کردنی سئلیولوز. زۆر رینگه همیه له پیشمسازیدا بۆ و بمر هممهینانی، بهلام ئموه ی که زۆر تر باوه نامادکردنیتی بمر ریگه ی خوار موه:-

سمرتا... دهبیت جۆری ئمو سئلیولوزه خاوه له لۆکه ی زۆر پوخته مه بیت، نئویش به پمیداکردنی ئمو ریشاله موویبانه ی که به ناوکی لۆکه مهن. بمر جۆره مووانمیش دهوترین لۆکه ی کیمیا ی Chemical cotton. پلپه سئلیولوزمه که له جۆری نلفا - سئلیولوز دههینریت که دهبیت ریزه ی بگاته 98%. ئئم لۆکه کیمیا بهی (نلفا- سئلیولوز) به پلپ Pulp ی دهکریته نئو تیکه لاونیک له سرکه ی سههول (10°C) و سرکه ی بیناو کهمیک له ترشی گۆگردیک دهکریته گیر او مکوه و پاشان دهگوزریتهوه بۆ نامیریکی تیکه لکم تاکو به تئوای هممو پیکهاته مکان تیکه ل بمر بمر بن، لئم کردار میشدا دهبیت پله ی گمری له 30°C تپمر نکات.

به تیکمکردنی پلپی سنیللولوز لمگمل سرکهی سههؤل و کارلئیکردنی تیکملمکه لمگمل سرکهی بیناو و بوونی دناومرنیکی ومک ترشی گوگردیک. دمبیت گهرمی نپوهندی کارلئیکردنمکمیش له 30°C کمتر بیت. پاش همشت کاژیر تیکه لاندن ماددهیکی لینجاو پیکدیت. نم لینجاومیش دمگوازرینموه بو هؤدهی شیکردنموهی ناوی (شیناوی Hydrolysis). لئیردا لمگمل برنکی کهم له ناو، ترشی سرکیک و گوگردیک بو پلهی 40°C دمگرمینریت بو نموهی بمشیک له گروه نیستمکان به گوزیرهی پیویست شی بینموه. لم همنگاومدا نیستمی دووانی یاخود سینانی بمگوزیرهی پیویست پمیدامبن. هم لم همنگاومدا دمتوانریت کرداری شیکردنموه ناوییمکه رابومستینریت بههوی رؤکردنی ناویکی زور بو ناو تیکملمکه و پاشان بیالیوریت. چمد جازیکی دیکه تیکملمکه هم به ناو دشوردرینموه و له ژیر پمستانیکی نزمدا ریشالمکان دمشکینرینموه تاکو نامادبیت بو پیشمسازیمکان.



نم ریشالانه زور به فراوانی له بوارمکانی لاستیکسازی، کوتالسازی و گملیک بمرهمی دیکه بماردههینرین. باشی نم ریشالانه لومدایه که ومک نایترؤسنیللولوز گرناگریت و به گمر ما نامقیت. له کلورؤفورم و ممتیلین کلورید دمتوینموه، تا نیوان $230-235^{\circ}\text{C}$ بمرگهی گهرمی دمگریت.



همرومك دمرانريت، نئسيتات له سنلليولوز دمردهنيريت، نمويش به تيکشکاندنی پلپی دار بو پوخته سنلليولوزيکی سپی.

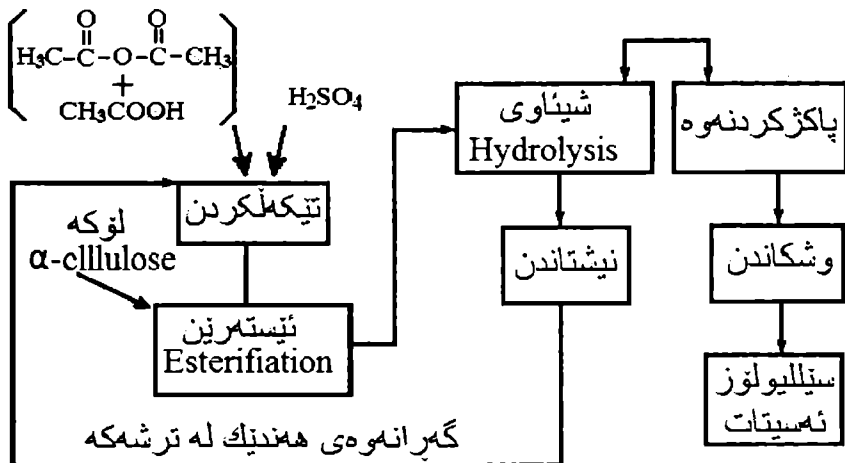
جا بو ومدستهينانی بمرهميکی باش، پيوست دمکات پلپی سنلليولوزمکه که له پيکهاتمکيدا چمند پيکملیکی به ريژه نايمکسانی تيدايه بتوينریتموه. نمويش به کارليکردنی لمگمل ترشی سرکيک و سرکيک نهنهايدريد و پاشان بخريته ژير کونترولموه، کرداری شيناوی پمرتی Partial hydrolysis بؤدمکريت بو لابردنی گوگردات و پميداکردنی ژمارهيمکی پمسمند له گروه نئسيتاتمکان بؤنموه بمرهميکی وا دمستکويت که بپي خواست بتوانريت سووديان لنومربگيريت.

لنرمدا يمکهی گلوکوز نهنهايدرات Anhydrate glucose بربرهی رهپاتيوونی پيکهاتهی سنلليولوزمکيه و هملگری سنی هايدروکسيل گروه که نامادن بو کارليکردن بو پيکهينانی نئسيتات نيستم.

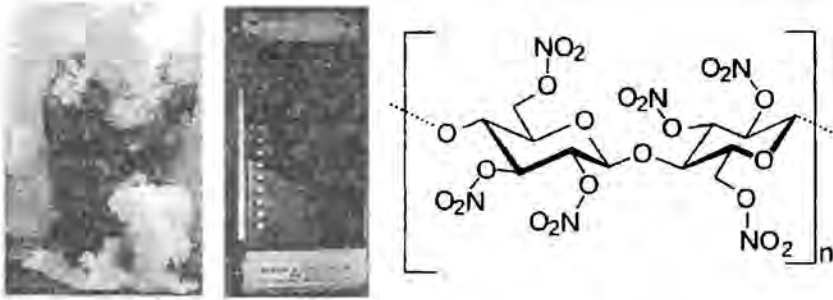
نم سنلليولوز داينئسيتاته پيندموتريت نئسيتاتی دواتایی Secondary acetate ياخود همر بمساديمي نئسيتات Acetate.

پاش ومبرهمهينانی، له نئسيتون/دا دموينریتموه تاكو بيته راتينجیکی لينج و نينجا به دمزگایمکی رستندا دمريت و پاشان بمشيوهی شيتال ديته دمروه. توينرمکيش له هموايمکی گمرمدا دههلمنيريت تاكو ريسراومکه وشکينتموه. بم شيوهه ريشاله جوانمکانی سنلليولوز نئسيتات دينمبرهم و دمکرينه کلافه و رموانهی سازگمکان دمکرين.

پرفسهی بمرهمسازی سنلليولوز نئسيتات



B. نایترۆسئیلولۆز Nitrocellulose



نایترۆسئیلولۆز، پىنكەلنىكى پۆلىمىرىيە، ماددەيمكى بىرگىرە، لە بازارى پىشەسازى و بازىرگانىدا بىم ناوانىش ناسراوہ:

سئىللولۆز نىترات، پرىسكە پىممو (بارووت) flash cotton، پىرەى جام (جامى فلىم) Flash paper، پرىسكە شىرىت (شىرىتى بارووت) Flash string. لىمبو بارە پىشەسازىيانەى كە نایترۆسئىللولۆزى تىدا بىكار دەهئىنرىت، نىزىكەى 10% بۆ بىر ھەمسازى تەقەمنى، ناگر بازى (فىشەكەشىتە) و بارووت دەروات. نىمىتر پلاستىك، لاکسازى Lacquer و وارنىشكارى.

سەردەمانىكى زوو بۆ جامى فوتوگرافى و فىلم و تىشكى / X بىكار دەهئىنرا بەلام لىبىر مەترسى تەقەنەوہ و زوو گر تىبىر بوونى وازى لىهئىنرا.

مىژووى دۆزىنەوہى نایترۆسئىللولۆز دەگر تىمەوہ بۆ نىزىك سالى 1832ز لىمبو سالىدا كىمىياگرى فەرنەسايى ھىنرى براكونوت Henri Braconnot وىستى ماددەيمك لە ىمگرتى ترشى نایترىك و رىشالەكانى تەختە ياخود نىشاستە پىنكىبىننىت. لە نىجامدا ماددەيمكى نایمكر Unstable، كىش سووك و بىر تەق Explosive ى بىناوى نایترۆسئىللولۆز بۆ ھاتەبىر ھەم.

سالى 1846زىش، كىمىياگرى نۇلمان- سويسرايى كرېستيان فرىدرىك شۆنباين سالى 1799-1868) Christian F. Schönbein رىگەيمكى ناسانتر و تاقىكر دەمىيانەى بۆ نەفراندى نایترۆسئىللولۆز دۆزىمەوہ. وەك دەىگىز نەمە زۆرىەى تاقىكر دەمەكانى لە ناسىمەز خانەكەى مالىوہى لە شارى بازىل/دا بىنەجام دەدا. جا لە رووداوىكىدا بىر نىك لە پەيتە ترشى نایترىك دەرژىتە سەر پارچە قوماشىكى لە لۆكە دروستكاراوى سەم مىزەكەى، ھەم بىم پارچەمىش سەم مىزەكە پاكەمكاتەوہ.

پاشان پارچە قوماشەكەى داىبەم گەرمى سۇپا تاكو وشكىبىتەوہ، بەلام سەمىرىكر دەم كە گەرمى بىر كەمىت ىمكسەر كلىپەى ناگرى لىھەملا دەسنىت.

شۆنباين پىرۆسەكەى بىمچەشنىكى تر كەردەوہ، نەویش بە ھەلگەنىشانى لۆكە لە تىكەلنىك لە ترشەكانى نایترىك 2HNO_3 و گوگردىك H_2SO_4 . لىزەدا ترشى نایترىك

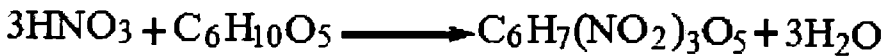
سینلیلولوزمکه دمگوریت بۇ سینلیلولوزنیتراٹ Cellulose nitrate و ناو، ھەر بھدوایدا ترشی گۆگردیکیش دمکریٹ بھسمر پیکھاتووه نونیمکھدا بۇ بھربھستکردنی ناومکه له ترشه نایتریکه روونمکه. لۆکمکه له ناودا دشوردنیت بۇ نھوی کارلنکردنمکه راوستنیت.

نھم نامادمکردنھی به یمکھم رینگه دادمنرنیت که لمو سمر دمھمدا به شیومیمکی رنیکتر بھکارده ھینرا. نھویش نغورکردنی پارچه لۆکمیمکی بچووک له ناو تیکملنیک یمکسان له ترشی نایتریک و گۆگردیک. پاش دوو خولمک لۆکمکه دمردھینرنیت و نینجا به ناو دشوردنیت بۇ دیاریکردنی ناستی نیتسترن Esterification و رامالننی ھمرچی پاشماوھی ترشه تئیدا. نینجا لهسمرخو له پلمگرمی 38°C دا دھوشکنرنیتھه بونھوی گرنمگرنیت.

شونباین لمگمل کیمیاگھری نھلمانی رودولف کریستیان بۆتگمر Rudolf C. Böttger (1806-1881) دا بۇ نھو مھبھسته ھاوکارییان دمکرد، ھمرچمنده نھمیش له ھھمان سالدا سمر بھمخویانه ھھمان پرۆسھی نھنجامدابوو. به لام پندھچوو لیکدانھه میکانیزمییان بۇ نھو کارلنکردنھ نمبوو.

بھرنیکموت ھمر له ھھمان سالی 1846ز دا کیمیاگمرنیک دیکهی نھلمانی بھناوی F. J. Otto (Cellulose trinitrate) جانتوانی بارووته لۆکه (سینلیلولوزی پوخته) ناماده بکات و پرۆسھی بھر ھھمینانمکیش بھناوی خویموه چاپبکات و داھیننامیشی لهسمر و مر بگرنیت، نھم پینشکاریبه تار ادھیک شونباین و بۆتگمری زور ناومیدکرد.

له پرۆسھی کارلنکردنھمدا ترشی نایتریکی بھکارھینا بونھهوی سینلیلولوز بگوردنیت به سینلیلولوز نیتراٹ و ناو. بوونی ترشی گۆگردیکیش و مک دناومر بۇ ھینانی نایترونیوم نایون NO_2^+ .



له سالی 1889ز، کۆمپانیای نیتسمان- کۆداکی Eastman - Kodak company نھمریکایی تھوایی سمرکھوتھانه نایترو سینلیلولوز له بواری بھر ھھمینانی جامی فۆتوگرافی و فلیمسازیدا بھکاریبه نیتت.

نھم جۆره فلیمه زور له باربوو بۇ دروستکردنی جامه فلیمی تیشکی نیکس- X-ray. به لام له بھر مھترسی نھو گرنرتنھی، له نرنیک سالی 1933 واز له بھر ھھمینانی نھم جۆره فلیمانه ھینرا.

جارانیش تۆپی بلیاردیان له شاخی عاج دروست دمکرد، به لام له بھر گرانی و دھگمھنی گوردرا به تۆپی دروستکراو له نایترو سینلیلولوز، به لام ھمر له بھر زوو

گرتیمر بوونی له همدینک بارودوخی تایبمتدا له سالی 1920 ز واز له بمر هممهینانی نمیش هینرا.

لمو بمر هممانه‌ی که سیلیولوز خامیکی سمرمکیه تئیدا، بارووته لۆکه‌یه، نمیش به روکردنی ترشی گوگردیک و 70% ترشی نایتریک، ساردکردنموه‌ی پیکلمکه بو پله‌ی 0°C . لمبرنموه‌ی پیکلمیکی زور ترسناکه هملبگیریت، وا بمباش دمزانریت که همر به تهری بهیئریتموه یاخود لمانا زمیت/دا هملبگیریت.

فلیمی نیترات/یش یمکیکی دیکمه له بمر هممکانی، نمیش به‌هاوکارپیکردنی لمگل ترشی گوگردیک و پوتاسیوم نیترات بو پیداکردنی سیلیولوز مۆنۆنیترات که له بازارگانیدا به سیلیولوید Celluloid ناسراوه. پلاستیکیکی زور بمرگره. کاتی خۆی له نیوه‌ی یکممی سمدیه نۆزهدا بو لاکسازی و فلیمی فوتوگرافی بمارده‌هینرا.

1.B. ناماده‌کردنی نایتروسیلیولوز له پیشه‌سازیدا

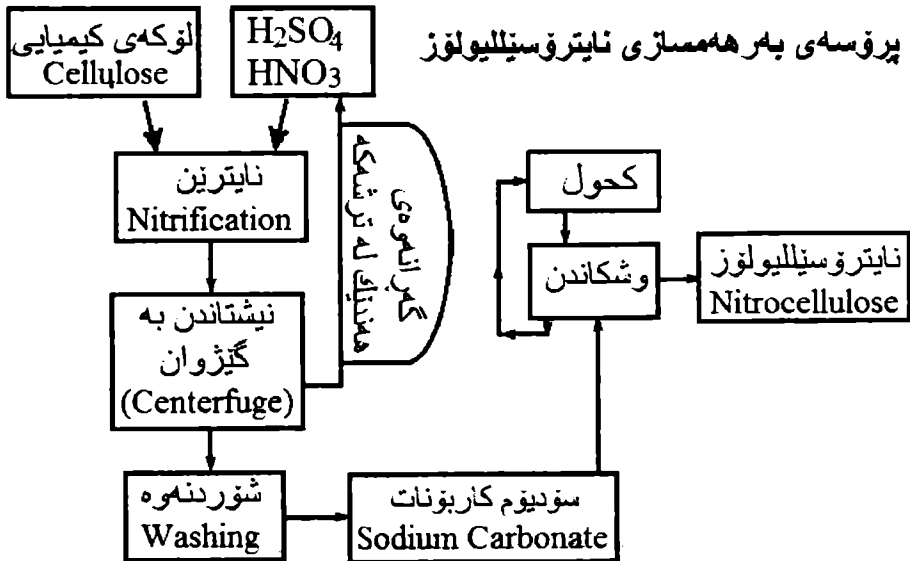
نمو سمرچاوه سیلیولوزه‌ی ناماده دمکرتیت دمبیت لۆکه‌ی کیمیایی بیت. سمرمتای پرۆسه‌ی کارکردنمه که هینانی نزیکه‌ی 47 پاومند له تیکه‌له‌ی ترشی نایتریک و گوگردیک بمرابر به پاومندیک له لۆکه. نم سنی کمرستمیه تمواو تیکملم بمیمکتر دمکرتیت، به‌لام دمبیت لمو کاتی تیکملمکردنمه کۆنترۆلی گهرمی بکرتیت و نه‌هینریت له پله‌ی 30°C تپه‌ربیت. پاش نیو کاژیر تیکملمکه دمگوازیتموه بو هۆده‌ی گنژوان Centerfuge-room بو پالوتن و نمو ترشمی که لینی زیده بگهرنیریتموه بو سمرهوه. پاشان نایتروسیلیولوزمه که دمگوازیتموه بو ستیلی شۆردن و بو ماوه‌ی 40 کاژیر له شۆردندا دمینیتموه، همر لمو ماوه‌یدا به لایمی کهموه نزیکه‌ی چوار جار نارای بگهریتموه (واته بشۆردریتموه) تاکو به تمواوی پاکزیتموه له ترش، جگه له شیکردنموه‌ی کهمیک له سیلیولوز گوگردات -Cell SO_4 .

همنگاوی ناینده کهمیک شلاوی روون له سۆدیوم کاربونات تیکملم به ریشاله دروستبوومکان دمکرتیت بوئموه‌ی لمگل ترشینی ماددمکه‌دا هاوسنگی پیکرتیت و دیسان به ناو بشۆردریتموه. پاشان لمژیر پستانی (2000-3000psi) وشک دمکرتیموه تاکو همرچی ناوه تئیدا نمینیتموه. له کۆتاییدا بریکی پنیوست کحولی تیدمکرتیت تاکو به تمواوی وشکوبرنگ بیتموه.

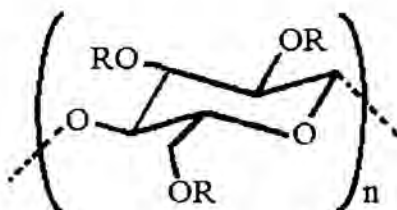
2.B. جوهره‌کاتی نایتروسیلیولوز

تایبتمندییمکانی نایتروسیلیولوز زورن. هۆکمیسی دمگهریتموه بو چمند خالیک، لموانمیش:- چۆنیتی سمرچاوه‌کانی سیلیولوز، تینی کارلینکردنی نمو ترشمی بمارده‌هینریت، گهرمی کارلینکردنمه، پنیوونی کارلینکردنمه و ریژه‌ی ترشمکه بو سیلیولوزمه. نهمانه بگهشتی جۆری نمو نایتروسیلیولوزه دیاری دمکات.

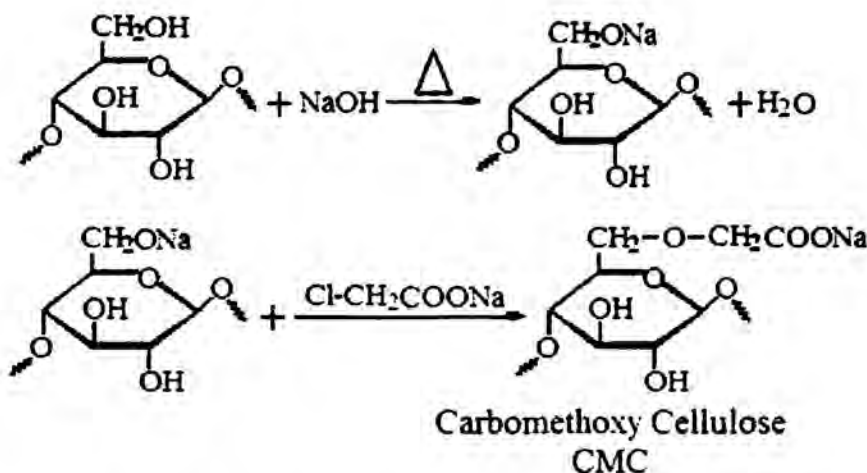
بری نایتروجین تیدا له نیوان %10-14 رولی گرنگ دمگیریت. گورین له ریزه‌ی نایتروجین تایبتمندی جیاواز دمدات بو همر پیکاتمیک. بو نمونه نایتروسینلیولوز به نایتروجینی کمتر له %12,3 و لینجیتی نرم بو دروستکردنی لاک Lacquer و وارنیشکردن، بویه، مرمکب و روویوشین، همروه‌ها بو دهرمانممنی Pharmaceuticals یش بکارده‌هینریت. به‌لام نمگر ریزه‌ی نایتروجین پتر له %12,6 بیت، ده‌بیت به ماددمیکی تمقینر.



C. کاربومیتوکسی سیلیولوز CarboMethoxyCellulose(CMC)

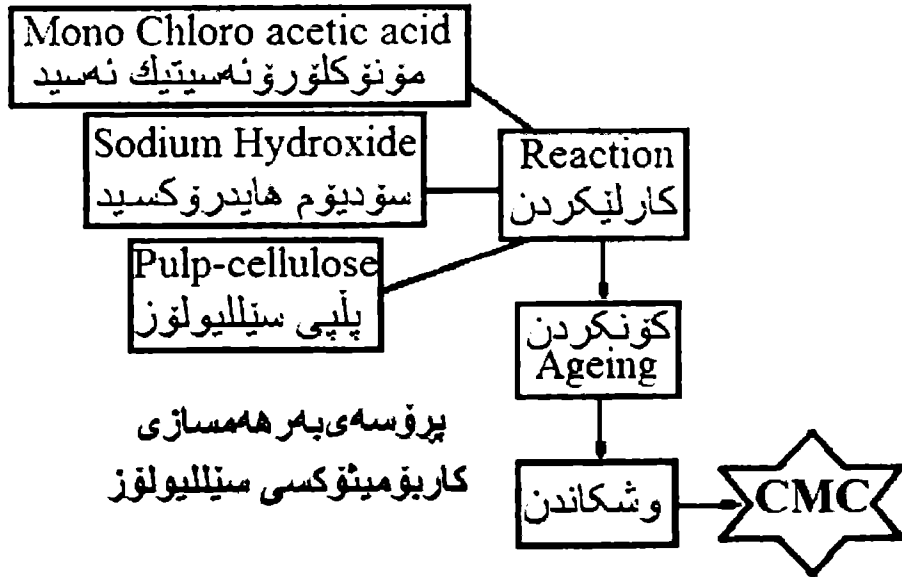


نم پۆلیمره پیکهاتوو له خویی سۆدیوم سیلیولوز. بمرهممیکه له دوای جمنگی دوومی جیهانیدا هینرایه بازاری بازرگانیموه، همرچنده نلمانمکان له گهرمه جمنگدا نامادهیان کردبوو. پۆلیمرمکه به کارلێکردنی پلپی سیلیولوز لمگمل سۆدیوم هایدروکسید، پاشان لمگمل سۆدیوم کلورونسیتات ناماده دهکرنیت. کارلێکردنمکه له پلهی گهرمی-35 40°C دا بمیننیموه، بهلام له همنگای کونکردندا بۆ ماوهی 8-10 کازیر پلهی گهرم بمرزدمکرنیموه بۆ 50-55°C. رهوشی کارلێکردنمکیش بمر چمشنه بمریوهمچنیت:-



لمو کارانهی که له پیشمسازیدا به کاربومیتوکسی سیلیولوز سپێردراوه:-
بمکارهینانی بۆ بمکرسازمکان Stabilizers، بمرهممسازی مادهه پاکژکهرمومکان
Detergents، خهستکردنموهی همندێک له مادهه تهنهکه توینمکانی Thinner

solvents و مک ترپنتین Turpentine، نفتا Naphtha... هتد. همروهها بو سوادانی کاغز و پیشسازی بویاخ و کوتال.



REFERENCES

1. Maya J John , Sabu Thomas, " Natural Polymers" Royal Society of Chemistry, 2012.
2. Cellulose. In Encyclopædia Britannica, 2008.
3. David G. Barkalow, Roy L. Whistler, "Cellulose", in AccessScience, McGraw-Hill, 2008.
4. Lon J. Mathias " Natural polymers" , copyright 2005.
5. Atkins, Peter W." Molecules". New York: W. H. Freeman. 1987.
6. Joesten, Melvin D., and Wood, James L "The World of Chemistry" , 2nd edition. Fort Worth, TX: Saunders College, 1996.
7. D'Arcy, J.B., Sheep and Wool Technology, NSW University Press, Kensington, 1986
8. Branden, C., and Tooze, J., "Introduction to Protein Structure" , 2nd edition. New York: Garland Publishing. 1999.
9. Dahm, R. "Discovering DNA:Friedrich Miescher and the early years of nucleic acid research", 2008.
10. "Silk". The Free Dictionary,Retrieved 2012.
- 11.Heinz-Hermann Greve "Rubber, 2. Natural" in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, Wiley-VCH, Weinheim, 2000.
12. H. Kang; M. Y. Kang; K. H. Han, "Identification of Natural Rubber and Characterization of Biosynthetic Activity",Plant Physiol. 2000

بهندی چوارده (-14-Chapter)

پوليمره سازکردهکان Artificial polymers

بهشی يهکهم-1-Part لاستیکهکان Elastomers

1. سهرهتا

بهرلهوهی برۆین لمسر زانینی بهکار هینان و باشییمکانی لاستیک به همدوو جوره سمر مکیمکهیموه لاستیکی سروشتی و لاستیکی نهفرینراو، دهییت له بنمهای پیناسمکانیان بزاینن تاکو لیوهمانوه بتوانین زور له نهینیمکانیان و الا بکهین.

2. سروشته لاستیک Natural rubber

● له رووی زیندهیهوه... درمختیکه له بهرهی توویمک به ناوی Mulberry، ناوه زانستیمکهی پیندملین خیزانی موراسیا Moraceae .
نهم جوره درمختانه لهو ناوچه کهمره و نیمچمکهمرانهی گۆی زهویدا Tropical
دهروین که دارستانی چر و گهرمن، تیکرای بارانبارینی سالانمیان دهگاته 2000
mm و پله گهرمیش نیوان $21-28^{\circ}\text{C}$.

لهو ولاتانهیشدا همیه که کموتوونمه باشوور خاموری کیشومری ناسیا و ناوچهکانی کیشومری نهمریکای باشووری ومک ولاتی بهرازیل. همر لهبهرنومهیشه که ناسراوه به درمختی ناوچهکانی کهمره گۆی زهوی، یاخود بلاین درمختی ترۆپیکی Tropical tree(Ficus elastica).

● لهرووی تهکنیکیهوه... بهرهمیکی پولیمری سروشتیه که به زوانی کیمیا پیندملین نایزوپرین (cis-1,4-polyisoprene). پیکهاتیمکی پولیمری هایدروکاربونییه، شیلیمکی شیریه، له درمختیک دهچۆریت پیندملین داری فرمیسک Weeping wood که به زوانی هیندی نهمریکایی پیندملین کاوتشوک Caoutchuk.

سمردهمانیکی زور زوو دهریاوانی نهمسپانی کریستوفر کۆلۆمبس که له نزیک سالی 1493ز پیندمننه خاکی ناسراو به جیهانی نوی (کیشومری نهمریکا). که نهم درمخته سمر سوورمینه دهییت، بریاردهدا له گهرانومیدا بو نیسپانیا بریک لهو فرمیسکه داچۆراوه لهگمل خویدا بیاتوه.

له پیکهاتهی نهم لاستیکه سروشتیهدا، جگه له ماده سمر مکیمکهی خوی، ههندنیک پیکهلی کیمیایی دیکه به ریزه 5% تیدایه، ومک پروتینهکان، ترشه

چموربیمکان Fatty acids، راتینجیمکان Resins و چمئد ماددمیمکی ناتورگانیکي له خوتیمکانی.

نمو بمر هممانه‌ی له لاستیکي سروشتی دمسازینزین و مک تایه‌ی ترومیلان، پیکهاتووه نمدازبیمکان و بمر هممکانی شیلانو (لاتیکس: Latex) که زور به فراوانی بو دربه نایدز و چمئد نمخوشیمکی تر بمار ده‌هینرین.

لاستیکي سروشتی به چمند پلمیمکی جوراوجور همیه، به‌لام به گشتی دمکرتی نمو جیاوازیبه زور گرنگانه له دوو شیوه‌ی جیاوازدا کوپکرینموه که نمویس لاتیکس و پلمکانی رفق Solid grades. لاتیکس شلمیمکی شیریه له درمختمکوه دمردمچیت، که همر له کیلگه یاخود کارخانه دممه‌ینریت و دمکرتیه همویریکي توندوتول و لیوه‌ی میزه‌لان و بوری و گملیک شممکی دیکه‌ی لیدر وستدمکرتی.

3. ره‌وشته‌کانی سروشته لاستیک Properties of Natural Rubber

لاستیکي سروشتی چمند تایبتمندبیمکی همیه، لوانمیش:-

• لاستیکي سروشتی توندوتولی، لمگمل بمر ملستیمکی بی‌هاوتا لرووی شمکمیبوون (داهیزان) Fatigue.

• برستیکي بزوی زور باشی تیدایه، نممه وای لی دمکات که توانای خوگرتنی تیدا زور باش بیت و جیاپکرینموه لمو ماددانه‌ی تر که به ناسانی تیکدمچن.

• بمرگربیمکی مامناوه‌ندی همیه بو گرمی، رووناکي و نوزون که نممیش یمکیکه له زیانانه‌ی بو زیوار Environment.

• توانای خوچمسپیوونی زور باشی همیه بو رووکمشکردنی پولا به دارشته‌ی مس/زینک (Brass) که زور بمار ده‌هینریت بو دروستکردنی چیه‌ی تایه‌ی ترومیلان.

• خلیچکی (ناگورجی) Hysteresis یمکی نرمی همیه بو گرمی راهیزان Heat generation، واته درمنگ گرمی و مردمگرتی و گرمیشی لندمکوپتموه، نم سروشته‌ی رولیکي باش دمگیریت بو توانای مانوه‌ی بو ماومیمکی دریز که نممیش رووی نابوریشموه تاراده‌یمک به سوود دمگرتیموه.

• بمرگربیمکی بمرزی بو برین و پارچمکردن و ونجنکردن همیه.

4. به‌کارهینانی سروشته لاستیک Uses of Natural rubber

• بمریمستیکي زور باشه له رووی ناودا.

• بو زور پینداویستیمکانی نمشترگرمی و مک دمسکیش و چمندین نمخوشیانه‌ی و مک نایدز و مانمندی.

بمر له دوان لمسر جورمکانی لاستیک بدوتین، دوو زاراه همیه، یمکیکیان بمنای لاستیک Rubber، نمویتریان بمنای جیروممر Elastomer. له راستیدا همدووکیان له رووی زوانوانیموه هممان مانا دمبختنیت، چونکه همدووکیان

روشتی جیریتیان تیدایه. به لام لرووی تمکنیکوه، زاروهی لاستیک Rubber بمو ماده و پیکهاتهانه دوترین که له لاستیکی سروشتی پیکدههینرین، به لام زاروهی Elastomer بمو ماده و پیکمل دوترین که به رینگهی نفراندن وهبهم دههینرین و روشتی جیریتیان تیدایه.

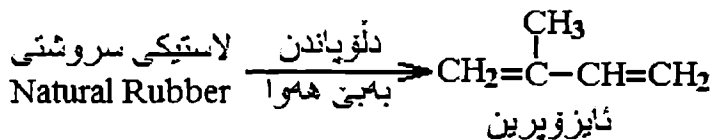
5. جورهکانی لاستیک Types of Rubber

همر وکو پیشتر ناماژهی پندرا، لاستیک زاراویمکه دمگرتیموه بو چمندن جوری جیاواز له پولیمر، یاخود ساکارانه دهگوزارینریت بموهی همموو جورمکانی لاستیک که جیر و بمرکش پیناندوتریت نیلاستومرمان Elastomers. نم زاراویمیش بموه لیکدمریتوه که مادهیمکی بمرکش و بمرچمینه (واته دهکرت بکشینریت و بچمینریتوه). لکاتیکدا که لاستیکی سروشتی دادمنریت به یهکم جوری لاسیک و بمپی پیویست دهتوانریت چمندن شیوه و جوری لندروستیکریت.

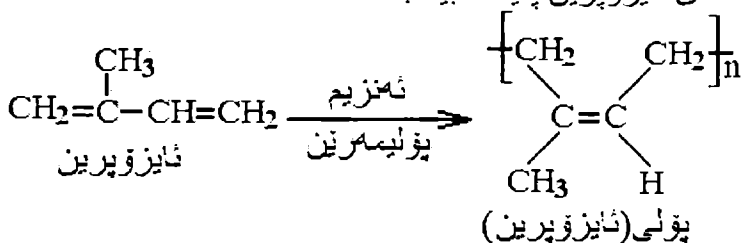
بچگه له لاستیکی سروشتی، چمندن جوریتتر همن که زور به فراوانی دههینرینه بمرهم و چمندن شیوهی لی دروست دمکرت، نمونهی سازکردن و پیناندوتریت لاستیکی نفرینراو Synthetic rubber، لهوانهیش پولی کلوروپرین Polychloropren، پولی نیوپرین (Neoprene)، پولی ستایرین (ستایرین بیوتاداین- ستایرین SBS) ... هتد.

چمند سالیک پیش 1900ز بمشوازیکی تمکنیکی شیلهی درمختی لاستیک دمتوانرا بیوختنریت. نمیش به هملکولینی بمژنی درمختهکه و دروستکردنی جوباریک لینی تاکو نمو شیلوه سپینهی که لینی دمردمچیت پنییا بیتمخوارموه و کوبکرتیموه. لهگمل ریژمیک له گوگرد گمردمکرت تاکو چیرتر و توندتریت.

همر له نریک سالی 1900زدا کیمیاگمران توانیبیان پاراوی نمو شیلوه به کرداری دلؤپاندن بمپی هموا ودمسبهینن و بزنان که پیکهاتهی نمو ماده لاستیکیه بریتیه له نایزوپرین C_5H_8 :-



ھمروھھا نۇمۇش رۇونۇكرایمۇھ كە پىنكەلە پۇلیمەرمكە لە نۇنجامى پۇرسەى پۇلیمەرنى ماددەى نایزۇپرىن پەیدا دەپنەت.



1.5. جۇرە كىمىيەھەكەنى سروسئە لاسئىك

Chemical Types in Natural Rubber

➤ رەقە لاسئىك Hard rubber

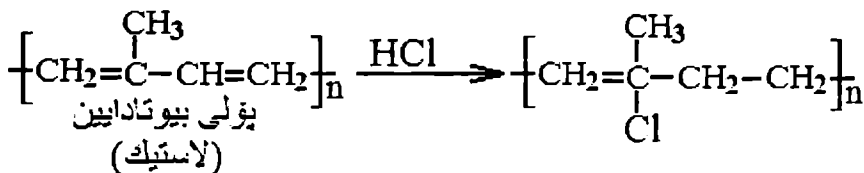
پىشىدەمۇترىت لاسئىكى ئىيۇنايت Ebonite، قەوارەھەك لە شىلاوى لاسئىكى سروسئى لەمگۇل گۇگۇردى پۇختەدا دەمگەرمىنرىت (پلمگەرمى 50°C دا نەرم دەپنەتەمۇه)، پاشان سارد دەمكىتەمۇه تاكو دۇخى رەقى و مەرمگىرەت. نەم جۇرە بەكار دەھىنرىت بۇ دروستكرەنى بەرمىل و بۇرى زۇر گەورە.

➤ كلۇرىنراوھ لاسئىك Chlorinated rubber

ھەر لە مېژە نەم جۇرە لاسئىكە دروستكراروھ، بەلام تاكو ئىستا پۇرسەى مېكانىزمى كارلىكرەنى رۇون نەبۇتەمۇه. بۇ بەرمەھمەنەنەشى، گازى كلۇر دەمكىت بەسەر شلاوى لاسئىكەكە، كلۇرمەكە بەناو گەردەكانى نایزۇپرىن و ماددەھەكى دژ بە سۇوتان پىنكەنەت. نەمۇ رېژە كلۇر/ھېش كە دەمكىتە ناو پۇلیمەرمكەمۇه دەگاتە 65% . لە پىشەسازىدا بۇ بۇيسەزى بەكار دەھىنرىت.

➤ لاسئىك ھایدروكلۇرىد Rubber hydrochloride

گىراوھى ھایدروكلۇرىد HCl دەمكىت بەسەر لاسئىكى سروسئىدا، لە نۇنجامدا شالو دەبەنەسەر جۇوتبۇندەكان و تىرىان دەمكەن. پۇرسەى مېكانىزمەكەش بەم چەشئە بەرئو دەمچىت.



بەرمەھمەكى سېپى نەتوواھ لە ناو و توواھ لە ھایدروكاربۇنە نەرمۇتامەكاندا، بەرگەى مگەرمى $110-120^\circ\text{C}$ دەمكىت. لە پىشەسازىدا بۇ پىچانەمۇهى خوار دەمەنەپىمەكان،

فليمسازى، جلوبمىرگى دژ به باران، پمردى گمراو و گملىك شتى تر بمكاردههينرئيت.

➤ ئوكسىنراوه لاسىتىك Oxidized rubbe

كممسمى سمرمكى بؤ بمهمهينانى نمم جورى پؤلى نازؤپرينه لاسىتىكى سروشتييه. هموا دهبرئيت بمسمر شلاومكميدا لمگمل بوونى ماددهمىكى دناومرى Catalyst وملك: Na-tungstate($\text{Na}_2\text{O}_4\text{W}$) /Acetic acid/Hydrogen peroxide system له نمجمامى كارلىكر دندا شلاومكه {به ريزهه 0,25-1,00 ئوكسىجين بمرايمر به يمك يمكهى نايوزوپرين له زنجيره كمدا} دمئوسكىت و له دواييدا لاسىتىكىكى ئوكسىنراو دئنه بمهم.

➤ نهفرئنراوه لاسىتىك Synthetic Rubber

نمم جوره لاسىتىكه له زؤر بار و بواريكدا به بريكارئيك بؤ لاسىتىكى سروشتى دادمئرئيت. دهناسرئتموه بموهى كه له چمندن مادده كيميائى نمزمونكرده و بمگؤيرهى خواست و پئويست پئكهاتووه. ريزههى نمم جوره بمهمه سازكردانه بمگشتى كمىشتوته نزيكهه 70% له بمهمى لاسىتىك.

2.5. جوره كيميائيهكانى نهفرئنراوه لاسىتىك.

Chemical Types in Synthetic Rubber

لاسىتىكى نهفرئنراو... له پيشمسازيدا (سازكردانه)، برئيتيه له كممسته سمرمئايمكانى پئئروكيميائيمكان. نموتى خاو كه كممسمىكى بنمرمئين بؤ چمندن جورى جياواز له لاسىتىكى سازكرده.

همرومكو پئشتر زانيمان، تمنا يمك جور لاسىتىكى سروشتى هميه. لمكاتيكداه له نموتى خاودا تاكو ئئستا پتر له نزيكهه بئست جور لاسىتىكى نهفرئنراو به چمندن پلهى جياواز همم كه همم يمكه رموشت و تايبتممئدى و باش و ناباشى خوى هميه. لئرمدا سازگه و كارخانمكاني لاسىتىكسازى دمئوانن نمو پله Grade و جورمئان به پئى پئويست و خواستى بازار و بازارگانى ديارى بكمم.

6. ممرجمكانى لاسىتىكردنى پؤليممر

پؤليممريك بشئيت بؤ دروستكردى لاسىتىك، دمئيت نمم ممرجانمى تئيدابئيت:-

- بايمته كئشى گمردمكاني زؤر بمرزئيت.
- زنجيرمكاني هئلين Linear بن، واته ئالؤزاو نمبن.
- بايمته گروپى پؤلمر Polar واته جممسردار لئناو گمردمكانيدا نمئيت نمومك هئزى لاومكى لئناو پئكهمكدا پميدا بكات.

• بایتمه ژماریمیکی کم لهو چیگمیاندا همبیت که پرد دروست دمکات لهنتوان زنجیرمکاندا. گرنگی نمو پردانمیش پتوستن بو پنبمستی زنجیرمکان تاکو لاستیککه بههیز و توند بیت.

7. کارپیکردنی له بواری پیشهسازیدا

سازکردنی نم جوره بمرهمانه له بواری پیشهسازی بوایخ و کمتیره و روپوشیدا، بیجگه لهوهی که نمخشی و جوانیمک دمات بمو دمزگا و نامراز و نامیرانه، دمنه هوی مانومیان دوور له ژمنگاندن و شیواندنیان له بمارهینانیناندا، نمویش به بمرهمهینانیان بمشومیمکی وهها که بچسپیت و چیگیربیت بمسمر نمو ماددانموه. نمو بمرهمانمیش دمشیت چمندین ناوی جیاواز هملبگرن. لهوانمیش، چسپمک، جموی، کمتیره، سریش.

جموی...ماددهیمکی شلاو یاخود نیمچه شلاوه به چمند پیکهاتیمکی کیمیایی جیاواز. سمرچاوهی بمرهمهینانیشی له سروشت و نمزومنگمکانومیه که بماردههینریت بو لکاندنی دوو رووپر، دوو لامیمکترهوه.

8. سمرچاوهکانی بمرهمهینان Sources of production

دوو سمرچاوهی سمرمکیش همن بو بمرهمهینانی:-

1.8. سمرچاوهی سروشتی Natural source

دوو سمرچاوهی سمرمکیش همن ومک کمرسهی خاو بو بمرهمهینانی کمتیرهی سروشتی:-

سمرچاوهی رووهکی:-

• کمتیرهی نیشاسته Starch یاخود Amylun، ماددهیمکی کاربوهدراتی روومکیه که له پماتاه و دانموئلکانی ومک گنمشامی، گنم و مانمندیان دمردههینریت.

• کمتیرهی سنللیولوز Cellulose Adhesive، ماددهیمکی دمردههینراوه له دمخت و روومکه ریشالییمکان.

سمرچاوهی گیانلهبهری:-

• سریشی کایزین Casein، ماددهیمکی پروتینی دمردههینراوه له شیر.

• سریشی گیانلهبمران، ماددهیمکی پروتینی دمردههینراوه له نیسک، پیست، سم و قوچی گیانلهبمران. نمانه دکولینرین تاکو پلهی توانموه و پمیدابوونی ماددهیمکی جهلاتینی. همروهها له ماسی/یش دمتوانریت دمردههینریت.

بیجگه لهمانه، چمند جوریکی تر همن ومک چیممنتو، قیر و لاستیکی سروشتی که زور به فراوانی له پیشهسازیدا بماردههینرین.

نه دیده‌ی پستیورانموه، پیشبینی له پیشسازی لکین (لکینسازی) دمکرنیت که رۆلکی زور گرنگ و فراوان له همموو پنداو بستیمکانی ژیاندا بگنریت.

سهرچاوه‌ی نهفرینراو **Synthetic source**، نمو پۆلیمرا نه دمگرنیموه که له نزمونگمکاندا ومبرهمرم دههینرین. لاستیکیش یمکیکه لمو سهرچاوه همره سمرمکیانه‌ی رۆلکی گرنگ و بالا دمگرنیت له پیشسازی نمک همر که تیره بملکو روو پۆشین و بویاخ و چمندین شتی تر.

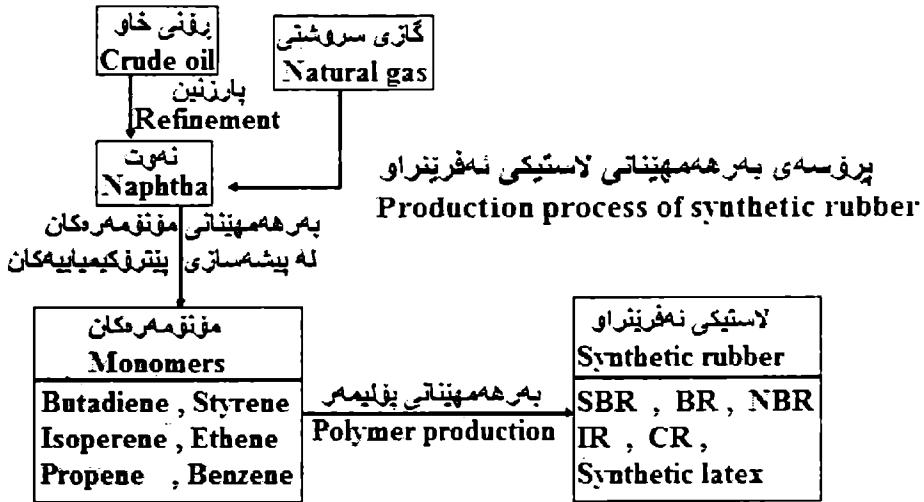
9. چۆن نهفرینراوه لاستیک دههینریته بهرهم؟

How is Synthetic Rubber Produced?

پهترۆکیمیاییمکان کهرمسیمیکی خاون بو جورمکانی لاستیکسازی، نموتی خاویش ماددمیمیکی بنهرمیتیه تیاندا. بیجگه لممانیش دوو جور گاز همن که رۆلی سمرمکیان همیه لمو بهرهنانه، یمکیکیان بیوتادابین Butadiene که بهکاردههینریت بو کردنی به لاستیکی بیوتادابین Butadiene Rubber. نموتیریان ستایرین Styrene که بهکاردههینریت بو کردنی به لاستیکی ستایرین بیوتادابین Styrene Butadiene Rubber .

بیوتادابین بهرهمیمیکی لاومکی by-product یه له پارزینی نموت Petroleum refining و ستایرین/یش دمتوانریت له پرۆسه‌ی به کوك کردن Cooking process (گۆرینی خملوز بو خملوزی بهردین که پییدموترنیت کوك یاخود خملوزی بیتوممن Bitumen) یاخود هم بهرهمیمیکی لاومکی دلۆپاندن Distillation ی نموت. کاتیک نم دوو گازه له نیوهندیکی کفاوی سابوون و لئاو ریاکتور Reactor نکدا تیکمل بمیمکتر دمکرن، شلاویکی لاتیکس دینه بهرهم. نم شیلاره دممهینریت و دشۆرنیموه، پاشان وشک دمگرنیموه و باردمکرنیت بو کارگمکان بو سازکردنی چمندین شیوه‌ی پنیوست.

له راستیدا چهند تمکنورینگیمیکی جیاواز همیه بو بهر هممهینانی لاستیک، بهلام نم پروسمیهی که لم نیگار مدا نمایانکراوه له همموویان باوتره له پیشسازیدا:-

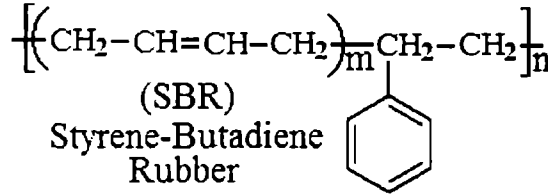


10. **Types of Synthetic Rubber** جۆرهکانی نهفرینراوه لاستیک همرومکو پیشتر ناماژهی پندرا، نزیکهی بیست جۆری جیاواز له بهر همیه همیه. نمانه له پیشسازیدا بو چندين جۆری جیاواز بکاردههئینرین. همدیک لمو جۆره لاستیکه نهفرینراوانهی که زور باون له لاستیکسازیدا نمانن:-

- Acrylic Rubber or alkyl acrylate copolymer (ACM)
- Butadiene Rubber
- Butyl Rubber (But-R)
- Chlorosulfonated Polyethylene (CSPE)/ Hypalon
- Ethylene Propylene Diene Monomer (EPDM)
- Fluoroelastomers (FKM)/ Viton
- Isoprene Rubber (IR)
- Nitrile Rubber Buna-N or (NBR)
- Perfluoroelastomer
- Polychloroprene (PCR)/ Neoprene
- Polysulfide Rubber (PSR)
- Silicone Rubber (SiR)
- Styrene Butadiene Rubber (SBR)

لیره دا له سمه ههندیک لهو لاستیکه نه فرینراوانه ده دویین :-

➤ ستایرین - بیوتادایین لاستیک (SBR) Styrene Butadiene Rubber



نم لاستیکه، کوپولیمریکی نفرینراوی پیکهاتووه له ستایرین و بیوتادایین.

نم جوړه لاستیکه جیاوازه لهو جوړه ساده میی

که له لاپه مکانی پیشوودا له سمه دواوین.

جیاوازییمکیش لهو مدایه که بو محبمستی

روپوشسازی بکار ده هینریت، ویرای نمویش

که ریژه ی ستایرین Styrene تیدا بمرزه و ده گاته نریکه ی 85%،

هم له بمرنم ریژه زور میمتی که به لاستیکی ریژه بمرز ناسراوه.

هم له میژیسه کوپانیای گودییر Goodyear ی نمریکایی بمر همه مینانی نم

جوړه لاستیکه ی بمانوی Pliolite/S-5 گرتوته نمستو. ماده مکیش له بازار دا بموه

ده ناسریت موه که بمر ریژه ی 1,03% زمرده توزیکی هارراوی چری تیدایه، بی چشم

و بونه و ناژه هرینه. تیوالنکی روون له سمه روویمه دروست دمکات. دمکریت هم

بو جوانی و رازان موه چمنده رنگیکی تریش هملبگریت.

له جهنگی دوومی جیهانیدا زور به فراوانی له پیشمسازی تایه نامیره

گواستنه مکانی و مک ترؤمبیلان بکار ده هینرا و تاکو نیستایش بگره زیاتر.

دمکریت نم جوړه لاستیکه به دوو پرؤسه ی سمه کی جیاوازه له گیراوه ی خوی

Emulsion-SBR(E- خوی Solution-SBR(S-SBR) یا خود شیراوگی خوی)

SBR) بهینریته بمر هم.

له پرؤسه ی ی کمدا رهوتی کارلیکردنمه پؤلیمرینی نایونییه Ionic

polymerization که به تمکنورنگای زیگلر- ناتا پؤلیمریکی باش له

شیره ی/ -1,4-Cis بمر Stable پیدا دمیت. پرؤسه ی کارلیکردنمه به نملکایل

لیتیوم Alkyl lithium و مک ماده میکی دمسینکار به بی ناو نمنجام دمدریت.

به لام له پرؤسه ی دوومدا رهوتی کارلیکردنمه پؤلیمرینی ره ها رمگه Free

Radical، پرؤسه ی کارلیکردنمه پنیوست دمکات که فشاری نرم بکار بهینریت

و به ستایرین و بیوتادایین ببارگینریت Charged.

نم دوو مؤنومره دمنه ره ها رمگ پیکهین و زنجیره گوازنا Chain transfer

agent یکی و مک نملکایل میترکاپتان Alkyl Mercaptan و ناو. کوئترولی

کیشی گمردی و شیومبرزی لینجیتی ده کن.

لمو تمکنۆرینگا نویانهی هاتوونمه کایهوه بۆ نامادکردنی لاستیکی SBR، پروسیمیکی پۆلیمیرینه له پلمگرمی 18°C - بۆ 10°C - . دهمشیت همر لمبر نم سارد نامادکردنی بیت که به پۆلیمر مهکه دهوتریت لاستیکی سارد Cold rubber که زۆر له SBRی ناسایی باشتره.

نم جۆره لاستیکه، دهمشیت لمگمل لاستیکی سروشتیدا تیکمل بکریت. زۆر به فراوانیش بهکاردههینریت بۆ پیشمسازی تایه، ماددهیمی دژه زمیته لمبرنموه زۆر بهکاره بۆ دروستکردنی تانکی نموت و بۆری نموت گواستنموه.

همروهها بهکاره بۆ دروستکردنی پینلاو، بنیشتی جوین، هملسوینی کاغز و کوتال بۆ پاراستنی له ئاو، دروستکردنی تۆپه کاغز بۆ رووپۆشی دیوار و بنمیچ و کاشی زهوی پۆشین و چمندین پیشمسازی تر. که تیکمل به ماددهیمی سمربار Additive دهکریت بهمرلمستییمیکی زۆر باش له دژی داخوران و شمکمببون پهیدا دمکات.

لمو رهوشتانهی دیکه که همیمتی، بهمرلمستی باشی ههیه بۆ ئاو، گیراوه تفت و ترشمکان، کحولکان و زمیتمکان. بهلام بۆ تۆینمره نهندامییمکانی و مک نمرۆمات و نیستمرمکان زۆر لاوازه و تییاندا دهموتنموه.

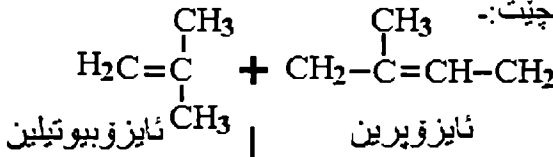
لمبر پینداویستی بازاری بازرگانی رووپۆشی و بۆیاخ و کمتیره و لیرشتمکانیان که تیکمل به لاستیک دهکریت، نم جۆره پیشمسازییه بهردهوام له برهودایه و تارادهمیک سمرانسمری بازاری بازرگانی گرتوتموه.

نموه ی جیی سمرنجه لم پۆلیمرهده، نمگمرچی ریزه ی ستایرین تیدا بهمرزه و جۆری لاسستییکمیشی باش و پتموه بهلام جیریتی کمه.

لمگمل نمو ههموو چاکسازییی که له باشترکردنی لاستیک دهکریت، کمچی هینشتا له لایهنی جۆرینییموه ، لاستیکی سروشتی باشتر و بههیزتره لئی.

➤ بیوتایل لاستیک (IIR) Butyl Rubber

نم لاستیک له خو پۆلیمیری نایزوبیوتیلین و 5% نایزوپرین پیکهاتوووه. پرۆسهی میکانیزممکهی بم چمشنه بمر یو دمچیت:-

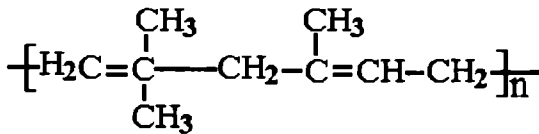


پۆلیمیرین Fridel-Craft

هنمای IIR کورتکراویه بو

لاستیکی نایزوبیوتیلین- نایزوپرین

.IsobutyleneIsopreneRubber



بیوتایل لاستیک
Butyl Rubber

پرۆسهی نامادهکردنی:-

پیکملی نایزوبیوتیلین تیکم له به 5% نایزوپرین دمکرت. تیکلمکه رۆدمکرتیه ناو توینمیری میثایل کلوراید CH_3Cl تاكو نمو دوو مادهیهی تیدا بتوینهوه.

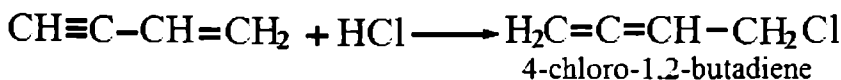
گیراومکه بو پهی 90°C - بههوی شلهی نمیلین Liquid ethylene سارد دمکرتیهوه. مادهیهکی دناومری بو ناماده دمکرتیه، نمویش به توانهوهی AlCl_3 (بهبی ناو) لمانو توینمیری میثایل کلورید. نم گیراوهیه رۆدمکرتیه گیراومکهی سمرهوه و بهداویدا یمکسر پۆلیمیر پیکدیت و دمپوختنریت. پاش پوختاندنی همدنیک مادهی دژمۆکسان Antioxidant و شتی دیکهی تیکلمدمکرتیه و رموانهی سازگمان دمکرتیه.

له یواری پیشمساویدا...بو دروستکردنی بۆری و نامیری هموا فینکهمروه Air condition. مادهیهکی توندوتوله، کونیهی ورد له پیکهاتهکیدا زور کمه گمر بهراورد بکرتیه لمگله لاستیکمکانی دیکه، تمنامت له لاستیکی سروشتی و سلیکون $\{\text{R}_2\text{SiO}\}_n$ شیش. همروهها زیاتر له لاستیکی سروشتی دژی نۆزونه. بهرگریتی دژ به ترشمان و بهرملستی کارهباییشی زور باشه.

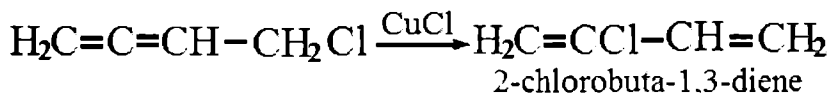
➤ نیوپرین لاستیک Neoprene Rubber

لاستیکی کلوروپرین Chloroprene Rubber (CR) یشی پئدموتریت که ناویکی باره بۇ 2-chlorobuta-1,3-diene و شیوگه کیمیاییمکیشی بریتیه له $\text{CH}_2=\text{CCl}-\text{CH}=\text{CH}_2$. نئم شله مۆنومره که بی رنگه، بۇ بمرهمهینانی پۆلیمری پۆلی کلوروپرین بهکاردههینریت که ناوی له پيشمسازیدا به نیوپرین Neoprene ناسراوه.

تاكو نزیکهی سالی 1960ز نئم پیکمله به ریگیمک ناماده دهکرا که پنی دموترا پرۆسهی نسیتیلین Acetylene process، نمویش به کارلئکردنی هایدرۆجین کلورید لمگمل قینایل نسیتیلین Vinyl acetylene بۇ بمرهمهینانی 4-chloro-1,2-butadiene بهینی نئم پرۆسه میکانیزمه:-



پاشان بمرهممهکه لمگمل مسۆزکلورید CuCl هاوکاری پئدمکریت بۇ ریخستنموهی بمرهممهکه به پیکهاتهی 2-chlorobuta-1,3-diene



بۇ بمریکردنی نئم پرۆسمیه وزیمیکی زۆر و تیچوونیکی زۆری پئویسته، لهبرنموه پاش دیتنموهی ریگمجارهی نوئ، توانرا جی بهم ریگهیه سمرهوه لیژبکریت و پرۆسمیکی دیکهی نوئ بهینریته کایهوه نمویش به خستنسمری کلورین Chlorine بۇ سمر یمکنیک لمو جوت بۇندانه که له 1,3-butadiene همیه.

پرۆسمکیش بهم سنی رمتکیمیهی خوارموه دا تیپمر دهبیت.

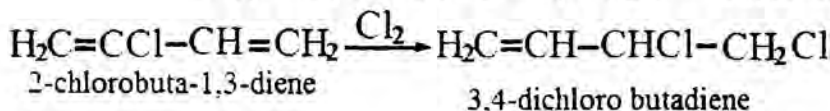
1. کرداری کلورین Chlorination.

2. پۆلیمرینی بمشیک له هلملی بمرهممهکه.

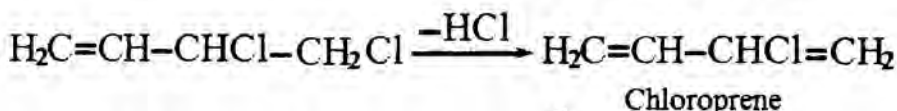
3. کلورین برینکاندن Dyhydrochlorination ی 3,4-dichloro-1-butene

سمرهتا کلورین دمکریت بمر گراوهی 1,3-butadiene دا بۇ پمیدابوونی تیکملئیک له 3,4-dichloro-1-butene لمگمل 2,3-dichloro-2-butene . نایزۆممری 2,3-chloro isomer دسبمجنی دهینته نایزۆممری 3,4 isomer که لمگمل تفتیکدا هاوکاری پئدمکریت تاكو کرداری کلورین برینکاندن رووبدات و

گیراوی 2-chlorobuta-1,3-diene بئته بمرهم. بۇ ونکردنی گمردیلیمك له هایدروجن له کاربونی/3 و گمردیلیمك له کلورین له کاربونی/4 دا تاكو جووتسوندنك له کاربونی ژماره/3 و 4 دا پئیکینت. میکانیزی پروسمکیش بمر چمشنه ی خوار موه بمر یومدهچیت:-



پاشان لئیکردنموه ی هایدروجن کلورید بۇ ریکخستتموه ی بوندمکان و بمر همهنانی پئیکلی کلوروپرین،



بۇ پوختاندنی بمرهممکه له گیراوه ی 1-chlorobuta-1,3-diene که لعاو بمرهممکدا دروست بووه، به کرداری دلوپاندن پوختدمکریتموه و له بمرهمم لاومکییمکه جیادمکریتموه. دمکریت رینگه پروسمه ی پولیممرینی شیراوگی E-Polymerization یش بۇ بمر همهنانی بگیریته بمر. همدنک جاریش بریک له گوگردی تیکمل دمکریت بونموه ی زنجیرمکان بمریمکوه بیستیت و لاستیککه بههیزتر و توندوتولتر بکات.

نیوپرین.... لاستیککه له همدنک روشندا تارادیمک به لاستیکی سروشتی دمچیت بمتایمتی له توانایی دژ به زمیت. باشترین لاستیکه بۇ دروستکردنی تابه و چوپ پیلو و گملنک پئداویستی تر. دمکریت بلنن که له لاستیکی بیوتایل و SBR یش باشتره.

نیوپرین...Neoprene لاستیکی زور باش و بکاره بۇ جلو بمرگی گممیموانی Neoprene wetsuits زور تنک (1,6mm) مالموانان و دمریاوانان. بۇ جلو بمرگی تنک (6,4mm) نموانه ی به گمرماوی ناوچمکانی کممیری زموی خورمنگاز دهن.

لاستیکی لئبره Insulater بۇ ناوی زور سارد. گرنگی نم چوره لاستیکه لمودایه که سموایی Allergy بۇ لمشی مروژف پمیدا ناکات.



زۆر بەكار دىنېت بۇ دروستىكر دىنى پىشتىنى بار و گواستتووه conveyor belt ناوپوشى كىبىل و پوشىنى تملە كار مبابىه نەستوورەكان. بەگشتى... دەتوانىن بلنىن كه نەم جۆرە لاسىكە زۆر بە فراوانى لە بوارە پىشماسازى و خانوو بىر مكاندا كار پىندەمكرىت.

➤ نەئىلىن - پروپىلېن - داىىن مونومەر

Ethylene-Propylene-diene monomer (EPDM)

بىر ھەممىكى ناسراو ھە سى پۆلىمەرى Terpolymer

(Ter وشەيەكى لاتىنىيە بەماناى سى Thrice دىت)

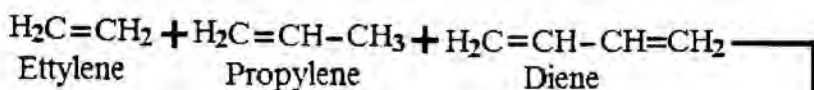
لە پىنكەھاتەكەيدا بىر ئىزەى % 45-74 ماددەى

نەئىلىنى تىدايە. تاكو برى نەئىلىن زۆر بىت

نەگمەرى دروستىبوونى پۆلىمەر زۆر تر دەيىت.



برى داىىن Diene پىش بىنزىكەى % 12-2,5 لە پىنكەھاتەكەيدا ھەيە كه وەك بۇندىكى تىنگنالتوز Cross-link ى تىكەھلەكش ھەلدەستىت بە لىكەستىنى زنجىرەكانى پۆلىمەرەكە بە بىكترىيەو. پروسەى مىكانىزمى كارلىكرەنمەكى بۇ نامادەكر دىنى، بىم چەشنە بىر ئوھ دەچىت:-



خوپۆلىمەرىن

EPDM

EthylenePropyleneDieneMonomer

پۆلىمەرىكى رووپەرلووس و نەرمە، بىر مۇستەيىمكى باشى ھەيە بۇ تونىمەرەكانى وەك كىتوون و تىرەشكان. بۇ دران و رووشاندن، بىر گرىيەكى باشى ھەيە بۇ پىلمگەرىيە بىر مەكانى نىوان -50°C بۇ $+130^{\circ}\text{C}$. خۇ نەگمەر گۆگرەدى تىكەل بىكرىت، بىر گەى گەرمى تا پەلى 160°C دەگرىت. لە زۆر بوارى پىشماسازىدا بەكار دەھىنرىت، لەوانىش، پارچەكانى تىرەمىل وەك رادىتەر و دەسك و چىوہى جامەكانى. دروستىكر دىنى بۇرى و سۇندە و پىشتىن. دروستىكر دىنى كارولىنېر Electrical insulation، سىر بان پۇشىنى خانوو، ھەندىك پىنداويستى مىكانىكى تر.

➤ پۇلى گۇگريد لاستيك (PSR) PolySulfide Rubber

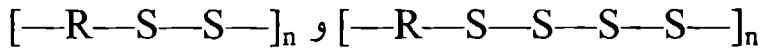
پىشىدەوترىت پۇلى گۇگريد نىلاستومر (Thio-kol). پىكىملىكى كىمىيى زنجىره گۇگريد بىندە. لاستيكىكى خۇپۇلىمىرى ئىفرىنراوه له دوو جۇر پۇلىمىر. يىكىيان ئىنايۇن پۇلىگۇگريد به شىوگى كىمىيى S_n^{2-} (ھىماي n نامازھيه بۇ رەپاتىوونموى گۇگريد)، بناخى ئىم ئىنايۇنمىش كۇبىستە به ھايدروچىن پۇلى گۇگريد به شىوگى H_2S_n .

ئىوتىريان كۇندامى پۇلى گۇگريدە بىشىوگى RS_nR ، كه R تىندا بىشىوھى ئىلكايل $Alkyl$ ياخود ئىرىل $Aryl$.

ئىم چىشە لاستيكه له ئىنجامى پۇلى خىستاندىن $Polycondensation$ دىھالىدەمىكانى پىكىمە ئىلىفاتىمىكان (ومك ئىئىلىن دىكلورىد، پىرۇپىل دىكلورىد) لىمگىل پۇلى گۇگريدەمىكانى كانزا ئىلكالىمىكان (ومك Na_2S_x ، ھىماي تىندا نامازھيه بۇ ژمارەھى گىرد 2 ياخود 4).



دىمىرىت لاستيكىمىكانى پۇلى گۇگريد بىرىن به دوو بىشومە، پۇلى تىترىگۇگريدەمىكان و پۇلى گۇگريدەمىكان لىمگىل شىوگى گىشنىيان به:-



ھىماي R نامازھيه بۇ رىمىكىكى ئىندامى.

ئىم دىھالىد $Dihalides$ ئىمىش كه له پىرۇسە كارلىكردىنى پۇلىمىرىنى خىستاندىندا بىكاردەھىرىن بىرىتىن له:-

دىكلۇرۇئىلكانىمىكان $Dichloroalkanes$ و مك $1,2\text{-dichloroethane}$ ،
 $\{ClCH_2CH_2OCH_2OCH_2CH_2Cl\}$ Bis-(2-chloroethyl)formal ،
 $1,3\text{-dichloropropane}$.

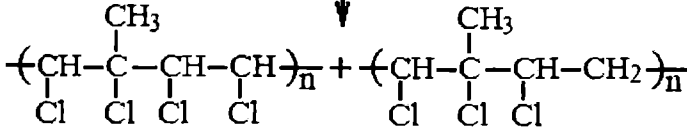
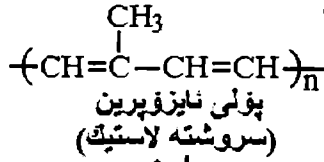
له ھىندىك باردا، ئىم پۇلىمىرە پۇلى گۇگريدە به رىنگى پۇلىمىرىنى ئىلەمىكردىنومىش دەھىنىرىتە بىرھىم. كه دىمىرىتە رىزى جۇرىك له پۇلىمىرى ئايۇكۇل $Thiokol$.

لىمۇ تايىمىمىندىيانە پۇلى گۇگريد ھىمىتى، پىكىملىكى ئىتواومىه له ناو و زىمىت و زۇر له تونىمىرە ئىندامىمىكاندا. لىمىرئىموى زۇر بىفراوانى بىكاردەھىنىرىت له چىوئىشىنى جامى تىرۇمىل و فرۇكه، پىنچىمىرى خانوبىرمدى.
 لىمۇ ئىنگىيانمىش كه ئىم جۇرە لاستيكه ھىمىتى، ئىم بۇنە ناخۇشمىه كه ھىمىتى، ئىمىش دىمىرئىموى بۇ ئىم بىرە گۇگريدەھى كه له پىكهاتىمىدا ھىمى.

➤ کلورینراوه لاستیک Chlorinated rubber

پروسه میکانیزی کار لیکر دنمکه

بم شیوازه بمر نیو دمچیت:-



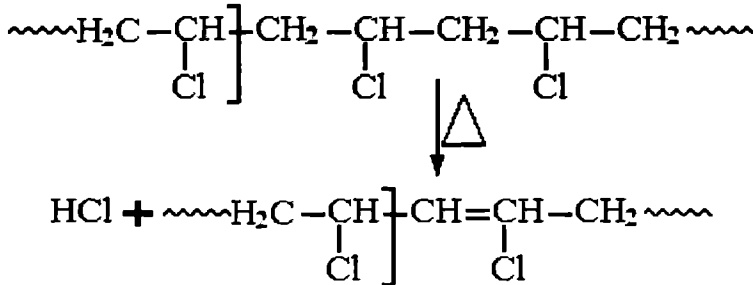
Parlon

61% سی کلوری تیدایه 68% چوار کلوری تیدایه

نمگی لاستیکی کلورینراو لومدایه که به گمر ما گازی هایدروژین کلورید رهها دمکات. نمو قهباره کممهی HCl که رهها دمبیت هانی بزرکردنی نمو هایدروژین کلوریده دمکات که له لاستیکمکدا ماوئموه.

بو چار مسمری نمو کیشمیه له پیشمسازیدا، ماددمیهکی تفتی نملکالی Alkali تیکمل دمکرنیت بو ئموهی نمو هایدروژین کلوریدهی دیته دمروه کارلنیکات و چنتر نههیلنیت هانی دمچوونی نمو گازه بدات.

دمچوونی نمم گازه، هممیشه کیشمیهکه له بمر هممهینانی لاستیکی پولی فینایل کلورید/PVC.



همر لمبر نمم هوکارمیشه که پولیممرکه لمگمل ریژهمک له ماددمیهکی بمکرساز Stabilizer ی تیکمل دمکرنیت تاکو پولیممرکه بپاریزیت لومو کیشمیه. لومو مادهه بمکرسازانمیش که زورجار بمکاردههینرنیت پینکاتمکانی قورقوشمه، لومانمیش قورقوشم کاربونات.

➤ بازئینراوه لاستیک Cyclized Rubber

نم جوره لاستیکه له لایمن کومپانیای گودیر Goodyear له نمریکا نامادمکرا و له بازاری پیشمسازییدا به پیولایت/Piolite-NR ناسراوه. واته پایولات-سروشته لاستیک.

نم جوره لاستیکه توانرا لهو سمردهمدا بهم ریگمیه ناماده بکریت:-

لاستیکی سروشت لماناو بمنزیندا دهوتینریتموه و دمکریته ناوتیمیک، بریک له پیکملی قمسدیر چواروکلورید SnCl_4 (قمسدیریک کلورید) یاخود تیتانیوم چواروکلورید TiCl_4 یتیکمل دمکریت. له نامادمکردنی نم بمرهممدا، لهو بروایمدابوون که ناکامی نمو کارلنکردنه کیمیاییه به بمرهممکی بازنهیی کوتایی دیت. گویه له نمجامی نمو کارلنکردنه سایکلوبیوتان لمسر جوتبؤندهکاندا دروست دهبن. به لام پیکهنانی نم بمرهمه له لایمن همدیک کیمیاژاناموه کهوته جینی گومانوه.

له دوایدا دمکهوت که نم بمرهمه لاستیکیکی نوی تیرکراوه، واته جوتبؤندهکانی بزرکردوه. لهو تاییمتمندبانهیش که هملیگرتوه، لاستیکیکی رمق و توندوتوله به لام لماناو تونمره نملیفاتی و نمروماتیبهکاندا دهوتیموه.

لهو کارا پیشمسازییانهی پیی سپنردراوه، روپوشین و سوینی پمراهی کاغزه نمویس به تیکملکردنی لمگمل منوی پارافین و گمرمکردنی گیراومکه تاکو شلاویکی خصستی لمبار بؤ بکارهینانی پیکدیت. نم جوره لاستیکه له بازاری پیشمسازییدا به پلیوواکس Pliowax ناسراوه.

همدیک جار کمیک له مادهی کیومارین $\text{Cumarin}(\text{C}_9\text{H}_6\text{O}_2)$ یتیدمکریت بؤنوهی بونی لاستیکمه خوش بکات، به لام لمبرنموی بمرلمستی بؤ ماده کیمیاییمکان لاوازه، تمنا همر بؤ کاغز و پمرسوین بکاردههینریت.

➤ کلورینراوه بایفینایل Chlorinated biphenyl

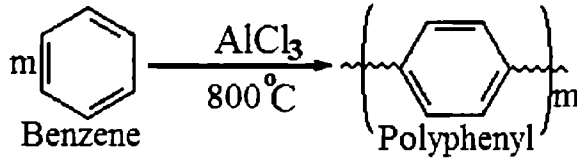
نم ماددمیه له بازاردا به ناروکلور/ Arochlor ناسراوه که له لایمن کومپانیای نمریکایی Monsanto Chemical وه به چمندین شیوه و دؤخی (به شلی و رمقی) جوراوجور و مبرهم دههینریت.

بؤ گملیک مهبست بکاردههینریت، لهوانمیش که گرنکه و برموی له بازاردا زوره:-

• وهک، ماددمیکی پلاستیساز Plasticizer، بمهبستی زیدهکردنی برستی پلاستیکیتی بکاردههینریت.

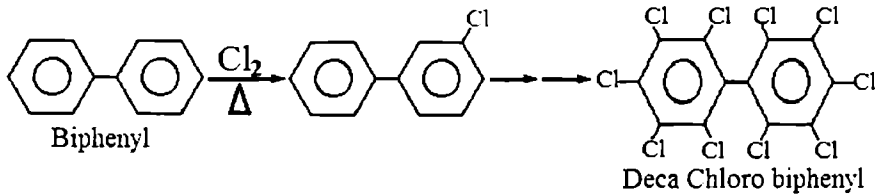
• تیکمل به کلورینراوه لاستیک یاخود لاستیکی تر دمکریت بؤ دروستکردنی کمیره، سرتیش، بویاخ و روپوش.

میکانیزمی و مبر همهنانی بم شیوازه بمر یوه دمچیت:-



هرچنده دمتوانریت پۆلیممرکه جیابکریتموه، بهلام زوربهی جار هر به تیکلمکموه بماردههینریت. بمرهممکیش ناسراوه بموهی که پینکلمنکی فرپۆلیممره Oligomer. یکمژماره Unit number ی مونومرهمکان تینیدا دمگاته نیوان 8 - 10.

پاش توانموهی پینکلمکمه و گمرمکردنی، گازی کلوری بمسمردا دمبیریت تاکو دیکا کلورو بایفینایل بینه بمرهم. و مک لم هاوکیشمید:-



همروک پینتر ناماژهی پندرا، نم بمرهممانه له بازاری پیشمساژیدا به ناروکلور Arochlor ناسراوه، لمبرنموهی به ریزهی جوراوجور کلوری تیدایه. لمانا توینمره نمدامیمکاندا دهتوینموه، بهلام لمنیو ناو و گلیسریندا ناتوینموه. همروهها لمگمل پۆلیممری کلورینراوه لاستیک و لاستیکی تر دهتوینموه. تاکو 315,5°C پلمگمرمی بمرلستیمکی باشی همیه بو گمرما و مادهه کیمیایمکان.

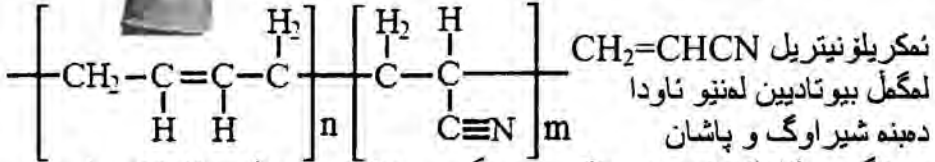
ناروکلوری رفق بو نامادمکردنی کمبیره و بویاخ و رووپوش بماردههینریت بهلام شله ناروکلور بو به پلاستیسازی بماردههینریت.

له بازاری بازرگانی نمرودا گملنک مادهی پۆلیممری ملین Colloid بمتایمتهی لاستیک که له بوارمکانی سوین و رووپوشی و بویمساژی بماردههینریت، گملنگ جار بمگوزیرهی پنیوست خمستیمکی چ به ناو یاخود هر توینمریکی گونجاو روون دمکریتموه، دهبشتوانریت هر بو مجبستهی و خواستی تایمته مادهی پلاستیسازیسی تیکمل بکریت تاکو زیاتر توندوتولی بداته ماددمکه.

➤ نیتریل لاستیک (Nitrile Rubber(NR)



پیشی دەوتریت نیتریل بیوتایل لاستیک.
بەر هەڵستە ڕۆنکی ئەفرینراوی لاستیکە که لە کارلنکی
کۆپۆلیمیری ئەمکریلۆنیتریل و بیوتاداین دیتە بەر هەم.
لە بەر هەمپەنانی NBR دا

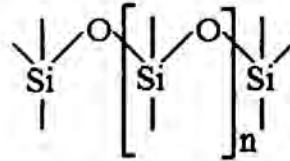


بەریگە ی کارکردنی دەسپنکەرە ڕمگە ڕەهاکان دەپۆلیمەرنیت. ئەو ڕە
نمکریلۆنیتریلە ی که لە خۆپۆلیمەرەکدا هەبە لەنتوان 50-18% دایە. زۆربوونی
نەو ڕیزمە دەبیتە توندوتۆلی لاستیکە، بەرلستی گەورەتری دەبیت بۆ فشمبۆون
لەرۆی ڕۆنە هایدروکاربۆنەکاندا. بەرگری گەرمی لە 50°C بۆ 200°C
بەرز دەبیتەو. ڕاگوزەر بوونی گازمان پێنا نزم دەبیتەو، لەهەمان کاتدا لاستیکە
لە بەرگەرمی نزمدا گونجۆکی Flexibility کم دەبیتەو.

➤ سلیکۆنە لاستیک (Silicone Rubber(SR)



Silicone rubber
سلیکۆنە لاستیک



جۆرە لاستیکێکی نیلاستۆمەر Elastomer ی مەتریال شێوێه. ناسراوە بە
پۆلیمەری سلیکۆن Silicone یاخود پۆلی سیلوکسان Poly siloxane.
پنکەتەکی بریتییە لە سلیکۆن لەگەڵ کاربۆن، هایدروجن و ئۆکسجین. نەم جۆرە
لاستیکانە زۆر بە فراوانی لە پیشەسازیدا بەکار دەهێنرێن.
لاستیکەکانی سلیکۆن بەزۆری لە دوو بەشە پۆلیمەر پنکەتوون. بەگشتی
ماددەمەکی ناکارلنک و بەرگریکارە لە ژینگ. بەکرە، بەرلستی زۆر باشی هەبە
بۆ ژیاوە. بەرگری بۆ گەرمی لەنتوان 55°C- بۆ 300°C+ دایە.
لەو تاییمەتەندبێهێ توخمی سلیکۆن ئەوێه که دەتوانیت لەگەڵ خۆیدا یەکبەگرتیت و
زنجیر مەیکە پنکەتەت بەناوی پۆلی سیلیم Polysilane.

له تاقىکردنموهدا دمرکو توه که ئمگەر زنجیر مکه له شمش سلیکون زیاتر بئیت بنی کملک و بنی سوود دمبئیت.

لمگئل نۆکسجین/دا زنجیر مېک پینکده هئینتیت بهناوی پۆلی سیلوکسان Poly Siloxane که پۆلیمەریکی بمرکه و بمرگریبمکی باشی ههیه بۆ گەرمی و بمرگەى زهبر دمگرت.

جیاوازی پۆلیمەری پۆلی سیلوکسان لمگئل پۆلیمەرمکانی دیکدا لومو دایه که بربره پشتمکانی Backbones له یکمکانی Si-O-Si بنیادناوه، به پینچوانه ی پۆلیمەرمکانی دیکه که بربره یان له یکمکانی C-C بنیادناوه.

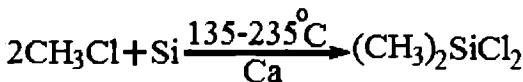
لم جۆره پینکها ته کیمیا ییمو میرا، دهنوانریت بخریته ریزی پۆلیمه ره نهدامی/ناهندامییمکانوه، چونکه رهوشت و تایبەتمندی نهدامی و ناهندامییمکانی تئدایه.

ئهم بۆلیمه ره زۆر گونجۆکه له بمرنموه ی که گۆشمی بۆندمکانی گهورهن و بۆندمکانی دریزن گمر بهراورد بکرین لمگئل زۆر له پۆلیمەرمکانی دیکه ی ومک پۆلی نمئیلین. بۆ نمونه یمکه ی بربره پشستی C-C دریزه بۆندی یمکسانه به 1.54\AA و گۆشمبۆندی به 112° ، لهکاتی کدا یمکه ی بربره پشستی سیلوکسان Siloxane که بریتیه له Si-O، دریزه بۆندی یمکسانه به 1.63\AA و گۆشمبۆندی به 130° . له بازاردا زۆر جۆری ههیه، لهوانه یش:-

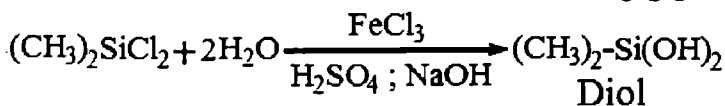
- شله پۆلیمەری ومک رۆن بۆ چمورکردنی نامیر و نامرزی جۆراوجۆر.
- دژمکف نما Antifoaming agent یاخود که فلا بمر Defaomer. ئهم جۆره له نزیك سالی 1950ز، به تاقیکردنموهکانی سلیکون له سمر دژه که فمکان دهستپینکرد.

له سمر تادا، به بمر هه مهنانی پۆلیمەری پۆلی دایمئیل سلیکون Polydimethylsilicone (سلیکونه رۆن Silicone oil) دهستپینکرد که بهشتیوهیمکی باش له ناو و پروونه رۆن Light oil دا پرتوبلاو دمبیتوهه. به لام له ههندیک بواری کارپینکردنا ئهنجامی باش نادات ومک له سوینی پهرسازی و تیکم لکردنی لمگئل بۆیمکاندا.

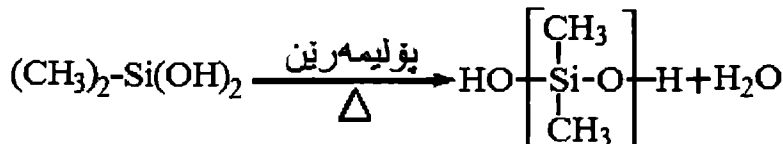
له سمر تا، پۆلیمەری سلیکون له مۆنومەری دایمئیل دایکلوروسیلان ناماده مکه را، مۆنومەر مکه یش بهم چهشنه کارلیکردنه ناماده دمگرت:-



مۆنۆمەركە بە پۆلىمەرنىكى ھېلىنى زنجىرىمى Linear chain دېمۆلىمەرنىت بەپىنى نەم كارلىكەى خوارمۇه:-



دوا ھىنگاۋ بە گەرماندنى بىرھىمى دايۇل Diol كۆتايى دىت كە بەھۆى نەم گەرمىيەھ گەروپمەكانى OH چەردەنەھ و پاشان لەگەل جۆرە بەكتەريەك پۆلىمەرى پۆلى دامىتايىل سايۇكسان دىتەمبەر ھەم.



لە ھەندىك جار لە پۆلىمەركەدا نەلقە دروست دەمىت، بەلام دەتوانىت كۆنترۇل و دەسكارى بەكرىت.

لاستىكى سلىكون...لەمبەرنەھى بەرگەى گەرمى زۆر نەم و بەرز دەگەرىت، بەرلەستى زۆر باشى ھەيە بۇ گازى نۆزۇن، نۆكساندن و تىشكەكانى خۇر. لە زۆر پىشەسازىدا بەكار دەھىنەرىت، لەوانەش كارۇسازى و نەلەكتەرنىكسازىمەكانى وەك پىچەمانەى و ايمەرى كارمبا، پىشەسازى تەلفەزىون و رادىو و كۆمپيۇتەر...ھتە. ھەروەھا لە پىشەسازى ھەندىك لەمۇ پارچانەى ترومبىل، فەركە، موشەك و سەتەلايدا كە گەرمى زۆر بەرزىان لەسەرە. پۆلىمەرىكى بەرلەستە لەرووى خوي و تەرش و تەفتەكاندا، ماددەمىكى ناژەھرىن و بىوھىە لەمبەرنەھ زۆر بە فراوانى لە پىشەسازى بەقوتتوكردى خوار دەمەنپىھەكاندا بەكار دەھىنەرىت.

11. بۇياخ ياخود روپۇش Paint, Coating

بەرىتپە لە ھەر پىكەلنىكى شل كە يەقبەكاتەھ، ياخود ھەر پىكەلنىكى كەتەرىيە كە بە تىوالنىكى تەنك روویمەك داپۇشنىت پاش نەھى وشك و رەمق دەمىتەھ.

بۇيەسازى، مېژووىمەكى زۆر دىرىنى ھەيە لە ژيانى مرۇقدا.

ناسمواناسان دەيگەرنەنمەھ بۇ بەرى 100000سال، لەمۇ سەردەمەدا مرۇق بەردىكى تايىمەتى بەناوى نۆچرە Ochre(وشمىمەكى زاراۋمىمەكى يۇنانىيە بۇ رەنگى زەرد- زىرپىن Golden-yellow ياخود زەردەكال- قاۋەيى)، بەردى ھىمەتايەت Hematite، مەگنەسىيۇم نۆكسىد، نەم جۆرە بەردانە وەك بۇيە بۇ نىگار نەمشاندنى دىۋارى نەشكەۋتەكان بەكار دەھىنەرىن.

بەر لە نەزىكەى 4000 سال/ىش مرۇقى ھاۋچەرخ (ژىر) Homo sapiens بەردەخلوۋوزى بۇ ھەمان مەبەست بەكار ھىناۋە.

سەردەمى نىستا، دەتوانىن بلىن كە پىشەسازى روپۇشى و بۇيە گەشىتەھ ناستىكى وەھا كە چەندىن و چەندىن بەرھىمى نەفرىنراۋى لىبەنرپنە بەرھەم،

لموانمیش پروپویشی و بویاخی لاستیکه. نم جوره برهممه زور به فراوانی بکارده هینریت (مبست له همدوکیانه) بمرلمستیمکی زور باشی همیه بو ترش و تفتمکان، ماده زهیت Mineral oil، به لام بمرلمستی بو زمیتی پرومکی و نازملی لاوازه و نر می دمکات، همروه ها بو توینره کلور اویمکانیش که دمتوینتوه تیایاندا.

نم رهوشتمی بو دروستکردنی کمتیره زور باشه، چونکه به توانموی لاستیکمه لمنبو توینرکی کلور اویدا، گیراومکی بو نووساندن و چسپاندنی شممک بکارده هینریت، نمو ماده توینره پاش ماومیمکی کم دههلمنیت، ماده لاستیکمکیش برهقی و چسپاوی دهمنینتوه.

به لام کحولمکان و هایدر و کاربونه نلیفاتیمکان توانای توانموی نم جوره لاستیکه کلورینراوانمیان نییه.

برستی چسپاندن له کمتری کلورینراوه لاستیکدا زور برزه، نومیش دمگرنیموه بو نموهی که پینکلیکی جمسمرداره، به لام ناگاته برستی مادهی نایتروسیللیولوز، چونکه برستی جمسمرنیتی له نایتروسیللولوزدا برزتره. نم رهوشتمی وای لیکردوه که باشتر بیت له لاستیکی ساده.

لمو ممرجانهای پیویسته بو کمتره سازی کمبوونی کیشی گمردیمتی، واته تاکو کیشی گمردی کمتر بیت باشتر دنووسیت به شتمکدا و پیندا دمچسپینت.

نمو لاستیکه کلورینراوهی که ریژهی 68% کلور تیدایه و له بازاردا به پارلون Parlon ناسراوه، بو کمتیره و روپویشی بکارده هینریت، بمتایهتی سوینی بن رووی پاپوران بو نموهی نمو رووهی بمر ناو دمکویت نمژهنگیت.

ناومروکی پمرون Parlon یش به کیشی سمدی لم کمر مسانه پیکهاتوه:-

به کیشی سمدی 1,4%	پارلون 20-Parlon
به کیشی سمدی 21,1%	راتینج Rosin
به کیشی سمدی 10,6%	هیروکولین Herocolyn
به کیشی سمدی 42,3%	مسوز نوکساید Cuperous oxide
به کیشی سمدی 7,1%	سلیکا Silica
به کیشی سمدی 17,7%	قتمرانی خملوز Charcoal

REFERENCES

1. The Story of Rubber - Destination Germany: A Poor Substitute
2. Desmond Threadingham, Werner Obrecht, Wolfgang Wieder, Gerhard Wachholz and Rüdiger Engehausen "Rubber, 3. Synthetic Rubbers, Introduction and Overview", , Wiley-VCH, 2011.
3. Safe S; Hutzinger, Otto "Polychlorinated biphenyls (PCBs) and polybrominated biphenyls (PBBs): biochemistry, toxicology, and mechanism of action". Crit. Rev. Toxicol. (1984).
4. Keller et al., "A Self-Healing Poly(dimethyl siloxane) Elastomer, Advanced Functional Materials", 2007.
5. Buehr, Walter. "Rubber: Natural and Synthetic". Morrow, 1964.
6. Heinz-Hermann Greve "Rubber, 2. Natural" in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, Wiley-VCH, 2000.
7. N. Ohya; T. Koyama "Biosynthesis of Natural Rubber and Other Natural Polyisoprenoids". Biopolymers Polyisoprenoids.2001.
8. H. Kang; M. Y. Kang; K. H. Han, "Identification of Natural Rubber and Characterization of Biosynthetic Activity, Plant Physiol". 2000.
9. J. A. Brydson "Rubbery materials and their compounds", Elsevier Applied Science, London and New York, 1988.
10. Maurice Morton, Ed., Van . "Rubber technology", third edition, 1973.
11. John Loadman "Tears of the Tree: The Story of Rubber--A Modern Marvel", 2005.
12. Halasa, A. F. Rubber Chem. Technol., 1981, 54, 627.
13. Saunders, Keith J. "Title of Source: Organic polymer chemistry: an introduction to the organic chemistry of adhesives, fibres, paints, plastics, and rubbers "2nd ed. Chapman and Hall Ltd.1988.

بهندی چوارده (-14-Chapter)

پۆلیمه ره سازکردهکان Artificial polymers

بهشی دووههم-2-Part ریشالهکان Fibers

1. سهرهتا

وشمی فایبر Fiber/ Fibre له ریشموشی fibra ی زوانی لاتینییهوه هملنجراوه که به مانای ریشال، داو، شیتال دیت. له فرهنگی پزیشکیدا بهو ماده خوراکییانه دهوترین که بههوی نهزیمه تایهتکانهوه همرس دهکرین. توانای توانوهی ریشالهکان له دوو چوردا دهیئرین، چورنکیان توایهه Soluble له ناودا، نموانیتریان نمتواوه Insoluble .

له ژیانی رۆژانهدا، ههر له گاهه دیرینهکانهوه مروّف پتویستی پنیان بووه و له زور یواری جیاجیادا بمشویهمیکی زور سهرهتاییانه بو مهبستی جیاجیا بمکاریهیناون و کملکی لئومرگرتوون. له سروشتدا... دهتوانین بلئین دوو چوری سهرهکی ریشال همیه:-

1.1. ریشالی رووهکی Plant fiber

یاخود بلئین رمگ و ریشالی بمر و بوومی رووهکی و مک پمموو، دانمونه، پملویوی دهومن، گهلا و لاسکی درمختان... هتد.



ریشالی سروشتی
Natural fibre

زور له گئومران ریکهوتوون لسمر نمویهکه مروّف بمری پینج همزار سال ریشالی رووهکی و مک روومکی کهتان Flax plant یتمنیوه و بمکاریهیناوه بو جلومرگ.

فیرعمونه میسریهکان نم چوره کهتانهیان بو کفنی مردووانیان بمکارهیناوه.

بمری نزیکه ی حموت همزار سال مروّف ناشنایهتی لمگمل بمر و بوومی لۆکهدا ههبووه، ناسموارمکانی و لاتی ممکسیک و همدنیک ناوچهی خاومر میانه گهواهی نهو راستیه دهدهن

که لۆکه لهو سهردممه ههره دیرینهتادا بو جلومرگ و همدنیک پنداویستی تر کملکی لئومرگیراوه.

نزیکی ههشت سهد سأل پئش زایین لۆكه لهبریی بازرگانانی خۆره لاتمه
گمبئراومه و لاتانی نهوروپا.

به گشتی... لم بمر و بوومه روو مکیانه گملیک شتوممکی ومک پمره و جلو بمرگ،
گوربیس و پمت به همموو جۆرمکانیانهوه
لئدر و سترکراوه. همر لمو سمر دهمانه شدا توانیویه
بمو پیکمه کیمیاییانهی که لمو سمر دهمانهدا همیان
بووه خوشمیان بکمن که تا رادهمیک به سئلوفان
Cellophane و فیسکوس Viscose ی نیستا
بچنیت.



ریشالی نازهلی
Animal fiber

2.1. ریشالی نازهلی Animal fiber

پیکهاته کیمیایی زۆربهی همر زۆری نم ریشاله
سروشتییه له پروتینمکان. لمو ریشالانهش که
همر له میژموه مروّف ناشنایمییان لمگلهدا

همبووه بریتیبووه له خوری، موو، ناوریشم و مانندیان. نمانه همتاکو سمر دهمی
نیستایشمان له بواره پیوستیمکانی ژیانماندا بمارده هینرین.

خوری بمر و رنگانهی که نازه لان همیانه، یکنیکه لمو ریشاله سروشتییه که همر
له سمر دهمانیکی زۆر دیرینهوه شیکراومهوه و ریسراوه و تضراره بو چینی
پوشاک و همدیک پئداویستی تر. ژبانی کوردمواری بیبمش نمبووه لمو جۆره
شینالانه که بملوای رانکو چۆغه، شالوشمیک و کوتالیان لیکردوه.

بمر له نزیکی 5000 سأل چینمکان کرمی تایبمییان پمر و مردمکردوه و
ناوریشمیان لی هیناومه بمر همم، لئوهی کوتال و بمرهی نمخشین و رنگین و
رازومیان لی دروستکردوه. تاکر نیستایش نمو گرانبه هاییه له بازاری
بازرگانیدا ماوه.

گرنگی نم خوری و ناوریشم و مووانه لمو مایه که گمرمه له کمشو هوای سارد/دا
و فیکه له گمرمیدا. همر لمبمر نم هویمیش بووه که میللمتانی چیانشین و ناوچه
زۆر ساردمکان سوودیان لممانه و مرگرتوه و ناچاری ژبان زۆری بو هیناون که
ناومزبان بخنمگمر بو دیتنموه چۆنیتی سوودومرگرتن لم بمر هممه سروشتییه.
شۆرشه پیشمسازی کلمبازیکی ممزن بوو له میژووی پساتدا. نم شۆرشه
نومندی دیکه دمروی نویسازی بو میشکی مروّف کردهوه که خۆی بهاویژته
بواری داھینان و لئوهی بیر له بمر هممی پیشکومتووتر و باستر و خاستر بکاتمه.
ریکهی تمکنیک بخاتمگمر بو بمرزکردنموه ناستی جۆریتی و چمندیتی نمو
بمر هممه پیشمسازییه و بازاری بازرگانی پی گمرموگور بکات.

لمو کاره گرنگانهی که مروّف بیری لیکردبیتنموه، لاسایکردنموه نمو ریشاله
سروشتییه. کسانهی خۆبمخش و له خۆبوردی زرنگ و لیزان کومته دیتنموه و
نامادهکردنی چمندی بمر هممی دمسکرد و سازکردنی جیاواز که تارادهمیک به

بهرهمه سروشتییمکان بچیت. بهم جوره بهرهمه سازکردانمیش دمو ترا ریشالی
نفرینراو Synthetic fiber

لیرمو برا... دشیت بلین که میدانی زانستگری و بازاری پیشسازی همگای
زور پیشکوتوی ناوه له بهرهمهینانی ریشالی سازکرده که به ریشالی
نفرینراو Synthetic fiber ناسراوه

بمکم ریشالیکی سازکرده هاتینته بازارموه، خوری نفرینراوه بوو بناوی
فیسکوس viscose له سالی 1894 ز. له سالی 1924 زیشدا توانرا ریشالی رایون
بسازی نریت. هر هممان بهرهم بناوی سنالیولوز نسیتات له سالی 1865 ز
بسازی نریت. بیگومان نم رایون و نسیتات/انهیش که هممویان ریشالی
سازکردن له ریشالی درمختان دردهینرین.

بههر بار... دهتوانین بلین که میژوی دیتنموه ی ریشالی سازکرده دمگه ریتموه بو
ناومندی سده ی نوزدم که به دوایدا پیشسازی هاوچهرخی پیشکوتوو
دستیپیکرد.

بمکم ریشالی نفرینراو که جیی به ریشالی خوری سروشتی لیزکرد، ریشالی
نایلون Nylon بوو. نم بهرهمه له گهرمه ی جفنگی دوومی جیهاندا زور به
فراوانی له ولاته ی مگرتوومکانی نمریکا دهینرایه بهرهم بو باربوکردنی
پیداویستییمکانی جفنگ وک جلو بمرگ و گورموه ی و بمرشووت و گهلنک شتی
دیکه.

دشیت ریشاله نفرینراو مکان له پولیممر نفرینراو مکان یان گمرده بچوو کمکانیش
پیکهینرین. نمو کمرسه سمر متایانمیش که دمکرتنه پیکهینمر بو ریشال مکان له
نموتی خاو Petroleum دردهینرین. نم ماددانه بو پیکهینانی زنجیره هیالیکی
کیمیایی دریز ده پولیممر نرین.

چمدین پیکملی جیاواز هن که بو بهرهمهینانی چمدین جور له ریشالی جیاواز
بمکاردهینرین. نمانه نمگهرچی له شیوه و جوریناندا جیاوازن، به لام بشیوهیمکی
سمرمکی دمبیت هممان رهوشت و تایبتمندیان هملگرتبیت که نموانمیش ممرجی
گرنگن بو باش بهرهمهینانی ریشال مکان.

زور تمکنوریگه ی پیشسازی همیه بو نفراندنی ریشال مکان. نموه ی که باوه
پروسمی توان- بادانه (Melt-Spinning Process (MSP) مه، واته ریشال مکه به
بادان (خولانموه) دمگرمینریت تاکو دستدمکات به توانوه. پاشان پاروی
تواومکه بمخیرایی دردهینریت.

همگای ناپنده گونجانندی گمردمکانه لمگهل یمکتر و ریکخستنیانه بشیوهیمکی
تمریب. نممه وا له ریشال مکان دمکات نریک ببنموه لمیمکتر و بهرهمه شیوه ی
بمللوری وهر بگرن.

دوا همگاو، همدنیک کاری تر بمسمر ریشال مکاندا دمکرتیت که وای لیکات بمدم
خواستمکانی بازاری بازارگانیموه بیت.

ریشالە نەفرینراومکان نزیكەى نێوهى كۆى بمرهمى ریشالمكانى گرتۆتموه له ههموو مهیدانمکانى ریشالسازى رستن و تمین/دا.

زۆرى ئهو شتیوه و جۆر ریشالانمیش كه له ناستیكى باشدان له رووى جۆرىتى و چمندیتییان لىسمر پۆلىمىره نەفرینراومكان بندن.

لهو بمرهممه بازاریبانهى كه نزیكەى 98% بمرهممکانى ریشالى پىكهیناوه، بریتین له پۆلى نیستىمىرمان، نىكریلیكمكان، نایلۆنمکان و پۆلى ئۆلیفینمکان. همر لهو چوار بمرهممیش كه پىداویستى بازاریان داپۆشیوه نزیكەى 60% پۆلى نیستىمىرمانه.

بمرلهوهى لىسمر ئىم جۆره ریشالانه بدوین. همدىك رموشت و تاییتمىندی همن كه مەرجى سەرمەكین بۆ بمرهمهینانى ریشالمكان بىشۆیهكى باش بیانخهینروو، لهوانمیش:-

- بمرگهى گەرمى بمرز بگرت، پلهى نەرمى Softning point یشى بمرزبیت، واته نه ناوى گەرم و نه به ئوتوکردن بتوێتموه و تىكبچیت.
- بمرلستیان بۆ زۆر له مادهه كىمیاىمکان بههیز بىت.
- بمرلستیان بۆ مۆرانه و گەنیوى و كەروو هەلهینان بههیز بىت.
- ریزهه شى هەلمژبى له بارودۆخى ناساییدا زۆر نزم بىت.
- بمرلستى سووتاندن بكات.

• بارگهى کارۆسەروتن Electrostatic ی هەبىت، چونكه دهبىته هۆى ئهوهى كالا و كوتالمكان به لىشى مرقۆمه بنووسىن و زىانى پىبگمىننىت، وپراى ئهوهى كه همر و به ناسانى پاكر نایبتهوه.

• خەستى و كىشى جۆرى وا له ریشالمكان بكات كه توندىتیان Intensity بمرزبىت.

• پىللىنگ Pilling، جۆره نەنگىمكه ریشالمكان له نەجامى شتن و پىچانوه و مانهوهى بۆ ماومىكى زۆر گرمۆله دهن و رووكمى توشى داخوران دهبىت و گردهى زۆر وردى لىپهيدا دهبىت. ئىم نەنگىمیش دىمگەرىتموه بۆ جۆرىتى Quality بمرهمهینانى.

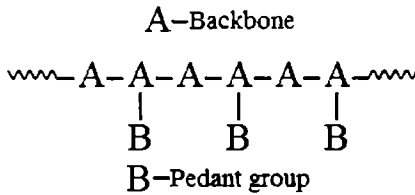
• ئهوه پۆلىمىرى دىمكرىت به ریشال، دهبىت درىزىمكهى بهلاىمنى كەمموه 100 جار له تىرمكهى گەورمتر بىت، لهكاتىكدا درىزى گەردمکانى ریشالى سروشتى 1000 بۆ 3000 جار له تىرمكهى گەورمتره.

2. پۆلى نیستەر Polyester

پۆلى نیستەرمان... لهو پۆلىمىر نەفرینراوانم كه زۆر بمربلاوانه له پىشمسازیدا و مك ریشالمكان، پلاستىكمكان و روپوشمکان Coating بىمكاردههینرین. زلمگەردىكى هینترۆ- زنجیرم كه گروپه کاربۆكسىله نیستەرمانیان تىدايه. ئىمانه جیاوازیان هیه لهگەل پۆلىمىر دىكهى و مك سىللیولوز و پۆلى نىكریلاتمکان،

نمایش بوهی که پیکاریتی نیستەر Ester functionality تیااندا
 بربر مپشته Backbone نومك گروپینکی هملگیرا Pendant group که همدیک
 جار پینان دهوترین گروپی

لاومکی Side group. نمو جیاوازیه
 لم نمووندا دیاره:-



هر بو نمونه فینایل گروپمکان Phenyl groups دادمترین به گروپه
 لاومکیمکان لسمر زنجیره ی پۆلی ستایرین Polystyrene.
 به لام له ریشالمکانی پۆلی نیستمردا، پیکملی نیستمر تئیدا گروپی پیکاره
 Functional group بو بهر همهینانی زنجیره که ی.

زاراوه ی پۆلی نیستمر/یش که زور باوه پینونده به پۆلی نهیلین تئیراقتالات Poly
 Ethylene Tetrphthalate (PET). کاتی خوی زانای کیمیاگمری نممریکایی
 و آلاس کاروٹهرس (1896-1937) W.H. Carothers له سالانی سییمکانی
 چمرخی بیستمدا له زانستگمری نومدا بوو که چون پۆلی نیستمر وه بهرهم
 بهینیت.

له نمجانی زانستگمرییمکانیدا، کاروٹهرس بوی دهرکوت که نمو پۆلی
 نیستمرانه ی گروپی پارا- فینایلین هملدمگرن، دشین ریشالیان لی بسازینریت.
 باشی نم گروپه پیکارانه لومدایه که هیز و برست دمداته ریشالمکان و به گمرمیش
 نمر نمبنموه.

لهو جورانه ی که پۆلی نیستمر همیهتی:-

پۆلی نیستمری ومك گمرمؤپلاستیکمکان Thermoplastics، شیبان Shape یان
 دهگوردین کاتیک دمدرینه بهر گمرمییمکی بهرزی وه ها که بسووتین. بهر بهر
 گرژ و گرمؤلمد مبن. خوگیری Tenacity و همموار جیریتی Elastic
 modulus بهرزیان همیه. ریزه ی ناو هملمزین و گرژیتیبان زور نزمه گمر
 بهر اورد بکیرن لمگمل ریشاله سازکر او مکانی دیکدا.

پۆلی نیستمری ومك ناتیره پۆلی نیستمر راتینجکان Unsaturated polyester
 Resins (UPR) که راتینجیکی گمرموخوگره Thermo-setting resin،
 بمارده هینریت بو دروستکردنی قالب Casting، پشمه شووشه Fiberglass و
 دروستکردنی زور پارچه ی ترؤمبیل، یخت و گملیک بهر هممی تر.

له تمونسازیدا همموو جور و شیوه کوتالیک پندروست دمکریت، نتر هر له
 جلوه مرگ و پوشاکوه تا پنداویستییمکانی ناو مالی ومك پمرده و سمرین و بمتانی
 و دموار ... هتد.

لمو تایبتمندیانهای پۆلی نیستمر همیستی توندوتۆلی و نمرمیبه، نهم توندی و نمرمیبهس دمکونته سمر نمو هنزی تانوپۆیهی که دمکویته سمری له کاتی ریساندا. توانای شی هملژینی له بارودۆخی ناساییدا دمبیت له ریزهی 0.5% زیاتر نمبیت و پلهی تیربوونیشی له 0.8% تینمپریت. ناو هملژین به ریزیمیکی زور فشمّل/یش بیت نومنده گرنگ نیبه گمر زوو به وشکیبونموه نمو فشملییهی ون بکات.

ریشالمکانی پۆلی نیستمر بۆ ماومیمیکی درنژ بمرگی گمر ما دمگرنیت بمبی نموهی هیچ گورانکاری بمسمردا بیت، لمبمرنموه پلهی توانموهی دمگاته 249°C ، نهممیش بمرزترین پلهی توانموهی ریشاله کیمیاییمکانه.

رمنگکردنی پۆلی نیستمر زور ناسان نیبه، هۆکمیشی دمگمریتموه بۆ فشملبوونی گمردمکانی. لمبمرنموه پرۆسمکه وا پنیویست دمکات که پمنا بۆ همندیک مادهی دناومر و یاریدمیری دیکه بمرین بۆ نموهی له پلمیمیکی گمرمی زور بمرزدا بتوانریت نمو رمنگانهی دمخواررین بخرینه ناو کملمنمکانی ریشالمکانموه بمبی نموهی له هیچ رهوشتیکی بگوریت.

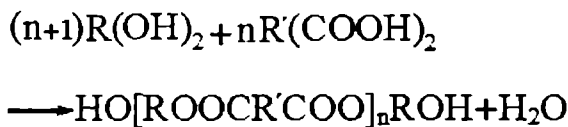
له پیشمسازیدا... پۆلیمیری پۆلی نیستمر، له ترشی تیترافتالیکی Purified tetraphthalic acid (PTA) بوختمکراو یاخود له دایممتیل نیستمرمکهی که پیکهاتوه له دایممتیل تیترافتالات (Dimethyl tetraphthalate (DMT، همروهها له مۆنۆ نمثیلین گلایکۆل (Monoethylene glycol (MEG دمنافرینریت.

ماده خاممکانیشی بریتین له PTA، DMT و MEG که لهلایمن کیمو کۆمپانیاکانموه وبمهرهم دههینرین، همندیک جاریش پمنا بۆ نموتی خاو دمبریت بۆ دمهرینانی پارا- زایلین p-Xylene ی پالنورواو بۆ بمرهمهینانی PTA و شله گازی پمترۆل که مادهی سمرمکیه بۆ وبمهرهینانی MEG.

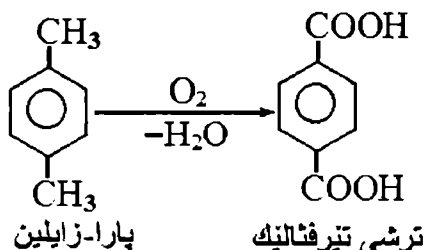
2.1. نهمرانندی پۆلیننیستمر Synthesis of polyester

دمشیت نهمرانندی پۆلی نیستمرمکان به نیستمرینی راستموخۆ بهینرینه بمرهم، نمویش به کارلێکردنی دایۆل Diol لمگمل ترشیکی دایکاربۆکسیلیک (یاخود سایکلیک نمهایدرید) دا، یاخود به خۆخستاندنی ترشی هایدرۆکاربۆکسیلیک. لمو رینگایانه که لیرمدا نمایاندمکرنیت و زورتر باوه، پرۆسهی نهمرانندیانه به رینگهی پۆلیممرینی خستاندن Condensation polymerisation یاخود همنگاوی- زنجیر پینگایاندن Step of Chain growth، نمویش لمبمرنموهی که له کۆتایی کارلێکردنمکهدا گمردیلهی ناو ون دمکات.

بمگشتی... ھاوکیشمی کارلیکردنه کیمیاییمکه بریتیه له کارلیکردنی دایؤل Diol نیک لمگمل دایترش Diacid نیکا، و مک لم ھاو مکیشمدا:-



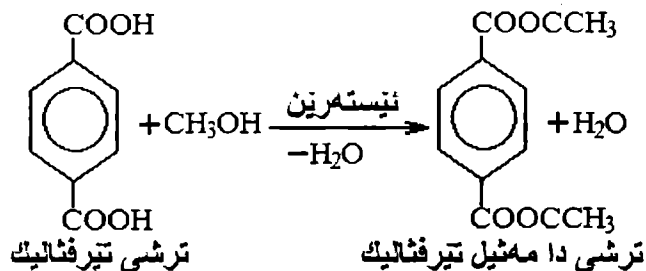
بمکم همنگاو لم پرۆسمیدا بمجیهنانی کرداری نوکساندنه Oxidation، نویش به هینانی کمرسمخاوی پیکمئی پارا- زایلین *p*-Xylene و نوکساندنی به نوکسجین له هموادا. نیومندیک له ترشی پارا- تولویک *p*-Toluic acid دروست دمبیت که



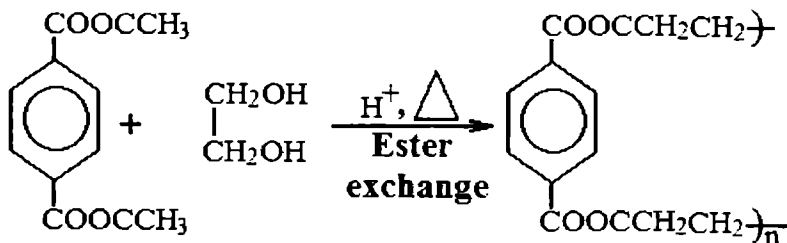
همر به دوایدا دمگوریت بۆ

ترشی تیرفثالیک Terephthalic acid .

همنگاوی دووم کرداری نیستمزینی راستهوخویه Direct esterification، نویش به کارلیکردنی مئیل نملکحول و ترشی تیرفثالیک بۆ پیکهینانی دایمئیل فثالات (Dimethyl terephthalic acid) Dimethyl phthalate.



بهرهمه مؤنومرمکه به کرداری دلۆپاندن یاخود بطلورپینکردنوهی خاوین دمکریتموه بۆنموه نامادهبیت بۆ پۆلیممرین پینکردنی. دواهننگاو جینمجیکردنی کرداری پۆلیممرینه، ئهویش به کاریپینکردنی لمگمل دایۆل/نکی و مک نمیلین گلایکۆل بۆ بهرهمهینانی پۆلی نیستمر.



Di methyl Terphthalic acid

Poly ethylene terphthalate (PET)

لیره دا بهکارهینانی گلایکۆلی بچووک باشتره. نهم پرۆسهی پۆلیممرنیمیش به دوو قوناغ کوتایی دیت:-
یهکهه:- له سمره تا دا پۆلی نیستمریکی گمرد نزم پینکدیت، قموارهی نمیلین گلایکۆل زیتر له پنیوست بهکاردههینریت بۆنموه ی ئهوی پۆلی نیستمره ی پینکدیت دوا زنجیرمکانی هممو به هیدروکسیل OH کوتایی بیت.
دووهه:- پۆلیممرکه دمگرمینریت بۆ پلهگمرمییهکی بهرز بۆ نوهی زنجیره پۆلیممرکان بهیمکترییوه بلکین.
 لهو رهوشت و تاییمتمندیانهی پۆلیممری پۆلی نمیلین تیرهفتالات همیهتی، مادهیهکی رهق و بطلورییه، شی ناگریته خوی. ریشالمکانی هیزی کشان Tensile strength یان زۆر بهرزه، همروا بهناسانی ناچرین، لهمدا هاوهیزی تالینکی توخمی نلهمنیۆم و پۆلایه. لهباره بۆ پیشمسازی تهون و کوتالسازی. ئهوی کراس و بلووسانهی لینی دروستهکرین چرچ و لۆچ نابن پاش شۆردن پنیوستیشیان به نوتوو نییه، لهبهرنموه له بازاردا لهسمر ئهوی جۆره بهرگانه گوزارهی "بیشو و لهبهریکه! (Wash and wear)" ی لهسمر تۆمارکراوه.
 زۆرجار شیتالمکانی پۆلی نیستمر لمگمل ریزهیهکی پنیوست لۆکه یان خوری تیکهلهکریت بۆنموه ی همست به گهرمی و فینکی زیتر بکریت. ریشالمکانی بۆ دروستکردنی لباد و تایهی ترۆمبیل بهکاردههینرین.
 کاتی خوی له سییمکانی سمدهی بیستهمدا، زانای کیمیاگمر و آلاس کارۆتهرس که بۆ یهکهه جار پۆلی نمیلین تیرهفتالاتی هینایه بهرهم، هم بهدوایدا توانی نموونهمک له پارچه کوتالینکی لیساز بکات.

همر لمو پوژگار موه نيتر نم بمر هممه نايابه ساز کرده سمرانسمري بازاری پر کرده و توانراوه لمبري لؤکه بو نمو شمکانه‌ی که زور به بمر بلاوی بازاری پیشسازی و بازرگانی بوژاندبووه بهینزینه بمر هم.

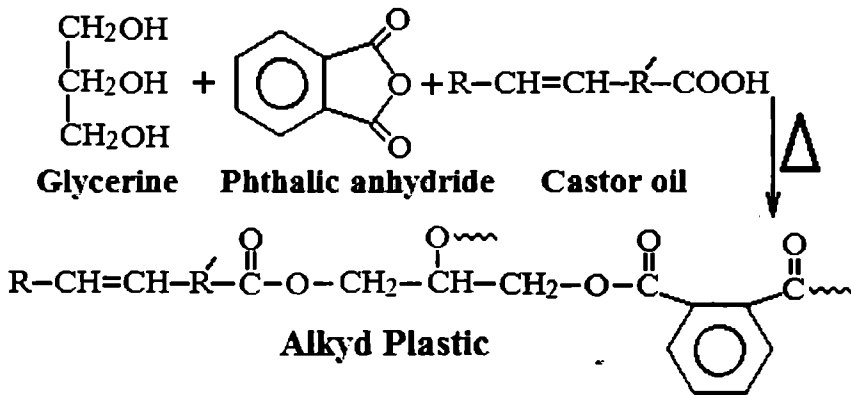
2.2. پولي نيستره نهلكايده‌كان Alkyd polyesters

نهلكايد... بمر هممئكي پولي نيستري همواركراوه به خستنسمری ترشه جمهورييمكان لمگمل چمند پيڭهاتهميكي تري ومك همأرشته‌ی پوليول Polyol (پيڭمئتيكي نهلكوله و بريكي زور هايډرؤكسيل گروپي تيدايه) و ترشه دايكاربوؤكسيلمكانه Dicarboxylic acid ياخود بريڭكه ترشي كاربوؤكسيليك Carboxylic acid anhydride.

وشه‌ی نهلكايد ومك زاراه له ريشه ناوي Alcidi همأينجراوه، نم ناوه‌يش بموه لينكهدرئتموه كه بمر همي كارلئكردي نهلكول Alcohol و ترشه نهنداميمكانه Organic acid و له لينكدر اوي Al ي نهلكول و cid ي ترشي نهندامي پيڭهاتوه، له دواييدا به زاراه‌ی Alkyd گيرساوتموه. لمبر نموه‌ی نارمزوتي Tendency به‌لای رووپوشي زور دبروات، نم ناوه بازرگانيميان لئناوه.

3. نهفراندي نهلكايد Synthesis of Alkyd

رئوتي كارلئكرني كيمايي بو بمر همهيناني پولي مرنكي نهلكايدی بم شئوازه بئرئوه دمچئت:-



رؤن گمرچمك Castor oil كه له بازاری پیشسازی به زميتي وشككمروه Drying oil ي ناودبرئت. له كارلئكرنمكدا دمچئته ناو پيڭهاتهي نهلكايدمكوه ومك وشكئنمريكي پلاستيساز Plasticizer له رووپوش پاراستندا Protective coating بمكارده‌هئئرئت، وئراي نموميش كه رومونقئتي جوانييش ددات به رووپرمكه.

لیرمدا دمتوانریت له جیاتی گلیسرین پیکملی دیکه‌ی و مک گلیسرین بمار بهینریت که سی یان زیاتر OH ی تیدابیت. نمو نالوزیبه‌ی که له زینحیره نملکایدمکاندا دمبیریت دمگرتیموه بو بوونی بوندی فینایل له پیکهاتمکیدا.

1.3. پیشه‌سازی نملکایده‌کان

لمو کارانه‌ی له پیشه‌سازیدا پنی سپیردراوه بویسه‌سازی و دارشتن بو قالب‌کردن. راتینج‌مکانی له بازارگانی روپوش‌سازیدا زور به فراوانی بمارده‌هینرین. نملکایدی راسته‌مقینه که له گلیسرول و ترشی فثالیک پیکهاتوه و ناوی له بازاری بازارگانیدا به گلیپتال Glyptal ناسراوه زور به فراوانی له وارنیشکاریدا بمارده‌هینریت.

شایانی وتته که نمو پولی نیستمراوه‌ی نملیفاتین زور نمرن، لمبرنموه نمونده رهواجی نیبه بو دروستکردنی شممک. کمچی پولی نیستمری نمروماتی پله‌ی نمریتی بمرزه و بو پیشه‌سازی پلاستیک و ریشال زور لمباره. نملکاید، ماددمیکی بمرلسته بو توینمره کیمیا‌یمکان. ریشال‌مکانی نمرم و بمرکشن، تالمکانی رهوشتی لاستیکیان تیدابه، لمبرنموه زور بو جلو بمرگی مملکردن و بمرهمی دیکه لموانه بمارده‌هینریت.

بو سوین و روپوشی چینیکی نمرم دروست دمکات، نم رهوشته‌ی زور لمباره بو چمسیاندن و لکاندن راخمر بو سمر تمختی شانو بمتایبمتی کاتی نمایشکردنی سمای باللی و گممی نمکروبات، همروه‌ها بو گورمپانی همدنیک و مرزشگا که پنیوست دمکات زه‌ویمکی نمرم بیت تاکو و مرزشکاران نمونده نازاریان پینمگات لمکاتی کموتنیان، و مک یاری جومناستیک، باسکه و باله... هتد.

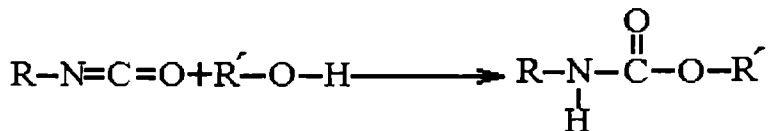
5. پولی یوریتان Poly urethane

فراسته‌ی بمرهمه‌ینانی نم ماددمیه دمگرتیموه بو کیمیاگری نلمانی توتو بایمر Otto Bayer (1902-1982) و هاوکارمکانی له نزیکه‌ی سالی 1937 ز.

بماره‌ینانی پروسه‌ی پولیخستتسمر Polyaddition (پروسه‌میکی چهند ههنگاوییه، هر مونومرنیک تیددا گروپی چالاک‌ی خوی هه‌لگرتوه) بو بمرهمه‌ینانی پولی یوریتان له شلاوی دای نایزوسیانات Diisocyanate و شلاوی پولی‌ئیتسر Polyether یان پولی‌ئیتسر دایول Polyester diol .

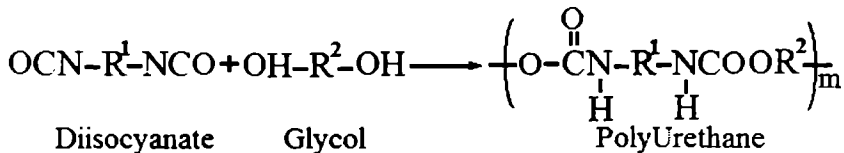
باشترین نمونمیش بو پروسه‌ی پولیخستتسمر Polyaddition دروستکردنی پلاستیکی پولی یوریتانه له مونومرنیک که به‌لایمی کمموه دوو گروپی نایزوسیاناتی NCO- ی هه‌لگرتبیت و مونومرنیک که به‌لایمی کمموه دوو نملکحول گروپی OH- هه‌لگرتبیت.

پۆلى يۇرىشان Polyurethane (به كورتكراوهى PUR يان PU)، پۆلىمىرىكى پىنكهاٲووه له يمكه نىندامىيمكان Organic units كه بههوى لىنكه كارىامات (Carbamate(Urethane)مكانموه بهمىكترىيموه بهستراون. پۆلىمىرى پۆلى يۇرىشان، له يمكگرتنى دوو bi/ يان زورتر له مؤنومىرى پىنكار Functional monomer پىنكهاٲووه. يمكىكىان دووان يان زىاتر له گروپى پىنكارى نايوزوسىانات به شىوگى $N=C=O$. نويترىش دووان يان زىاتر له گروپى هيدروكسىل به شىوگى $-OH$ تىدايه. به يمكگرتنى نىم دوو مؤنومره لىنكى يۇرىشان پىنكىت. رموتى گشتى كارلىكر دنه كىمىايىمكەش بهم چىشنه بهرىومىچىت:-



هيمى R و R' نامازميه بو گروپى نىلكايل Alkyl يان نىرايل Aryl. بو بهرهمهينانى پۆلىمىرمانى پۆلى يۇرىشان له سازگمكندا، بهلايمى كىمموه دوو پىنكمله له ماددهى باىپىنكار Bifunctional substance ى ومك كارلىكمىر پىويسته. پىنكلىك كه گروپى نايوزوسىاناتى هىلگرتبىت و پىنكلمكهى تر گىرديله هايدروجىنى چالاك.

كىمىوكارلىكر دنى سىرمكيش له پىروسى بهرهمهينانى لهنىوان داى نايوزوسىانات (جورهكانى نهروماتىك و نهلىفاتىك لهباره) و پۆلىول Polyol بهتايمى پۆلى پروپىلن گلايكول Polypropylene glycol يان پۆلىنىستىر پۆلىول به بوونى دناومى Catalyst و چىند ممتىريالىك بو كؤنترؤلكردنى پىنكهاٲكه و كىمىكر دنموهى رووكرزى Surfactant لهبارى كمفكر دندا. پىروسى كارلىكر دنه كىمىايىمكەش بهم چىشنه بهرىومىچىت:-



پۆلى يۇرىشان... لهو بهرهمانميه كه دىتوانىن بلىن له همموو ژوور و خانوو و بىناكردنىكدا هميه. بوته ممتىريالىكى زور باو له زور بواركمانى پىشمسازىدا. گىرنگى نىم ماددهيه له جىنگى دوومى جىهانىدا و به دواىدا پىرمىسند و بووه يمكىك له بهرهمه پىداوىستىيمكانى روژ.

ماددیمیکی زور لمباره بۇ روپوشکردنی تمخته، كانزاكان و پاراستنیان له داخوران و ژمگ و مورانه. ماددیمیکی بمرلسته بوشی و گرمی. چینکوی فللینی لی دروست دمکرت و مک دیواریکی لیر Insulate wall بۇ پاراستنی خانووبیره له گرمی و سمرما. کونترۆلکردنی گرمی رادیتمری ترۆمبیلان و گملیک پیشمسازی تر.

بمگستی...دمتوانین بلین که پۆلی یوریشان زور به فراوانی بماردههینرین بۇ سازکردنی پلاستیکی پفل و مک فملین و نیسفمنج. سازکردنی ریشال و لاستیک پاش چمند گورانکار بیعک به سمریاند.

6. پۆلی نهرامیدهکان Poly aramids

نهمانه جوره ریشالیکی نهرینراون، بمرلستیییمی بمرزبان همیه بۇ گرمی، لمبر نمونه زور به فراوانی له پیشمسازی بیکاندا کاریان پندهمکرت. لمو نمونه بمرهمهینراوانمیش که لمو بواراندا زور له بمرچاون:- کینقلمر Kevlar، توارون Twaron، تیکنورا Technora و چمندین بمرهمی سازکراوی دیکه.

1.6. کینقلمر Kevlar



Poly-para phenylene terephthalamide



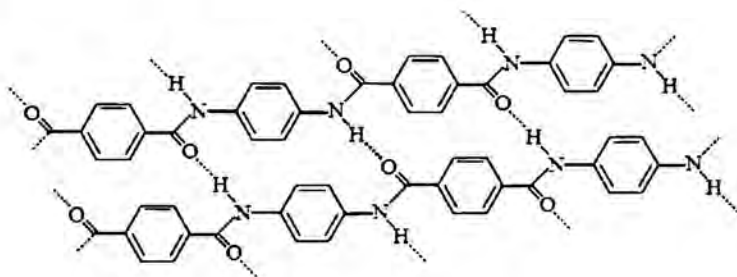
پۆلی- پارافینایلین تیرمفثالاماید

جوریکه له پۆلیمیریکی نهرامید Aramid،

پنکهاتوو له زنجیریمیکی درتیز به ناراستیمیکی

زیکزاکی نهرییی. نهرامایدیش یهکیکه له

ریشاله نهرینراو مکن Synthetic fibers.



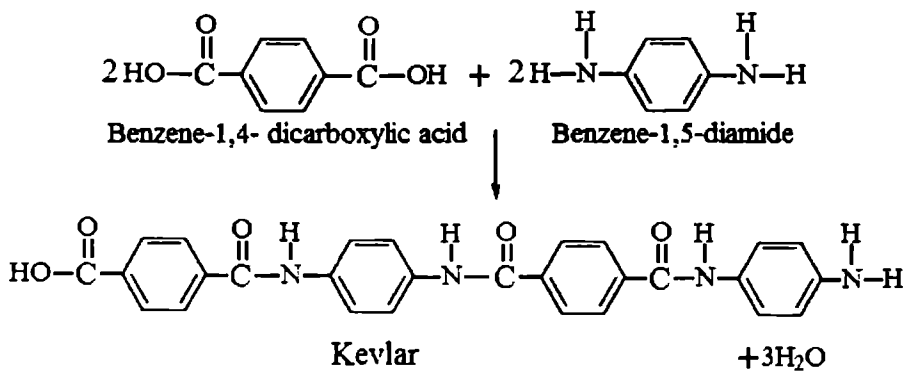
سازکردنی دمگهرنتموه بۇ كيمياگهرى پۇلمند- نهمريكايى ستيفانى لويس كوالتيك (Herbert Stephanie Louise Kwolek(1923-) و هيربرت بلنيس Blades لىمو دممهى له كومپانيايى DuPont ى نهمريكايى كاريان دمكرد. له نزيك سالى 1965ز لمگمل گروپى هاوكارياندا دمگهران بۇ ريشالتيكى بههئيزى كيش سووك و تيكملكردى به لاستيك تاكو توندوتولى پييدات بۇ پيشمىسازى تايه.

نمو پولىمىرانهى كه لىمو دممهدا كاريان لىسمر دمكرد- Poly-p-Phenylene terephthalate و Polybenzamide بو، نهم دووانه له گيراومكانياندا شلىمىكى بطلوورين پيكدههئينن. پاش بهردهوامبوونيان لىسمر زانستگهر بيمكهى، له نزيك 1971زدا دوا شىوگى كيميائى به ناوى كهقلمر Kevlar ناشكرا كرا. همر بهدوايدا چمند جورتيكى جياواز سازينرا و هينرايه بازارى پيشمىسازى و بازرگانيموه.

نامادهكردنى... كيقلمر له پيكدهاتميذا تارادهيك به نايلونى/ 6,6 دمچيت، جياوازييان لىمو دايه كه لىزىمدا نىمايد Amide به چىشنه زنجيرتيكى بمستمر لمگمل گهر ديلمكاني كار بۇندا پيكموه نملقه بمنزىنمكاني پيكموه بمستوه. نامادمكردنيسى به ريگهى پولىمىرينى خىستاندن بهريوهدمچيت نىميش به كارليكردى دوو مؤنومر لمگمل يمكدا.

Benzene-1,4-dicarboxylic acid و Benzene-1,5-diamide

بهلام نهم زانستگهرانه گميشتنه نموهى كه خىستىسمرى لىثيوم كلورىد و كالىسيوم كلورىد بۇ كارليكردىنمكه رى له دروستكردنى نمو لينكه هايدروچينه دمگريت كه دروست بىيت. پولىمىر مكهيش له گيراومكدا دمىننتموه تاكو تمواو دىتهبمهم، دواهمنگاو به رىسراوى له گيراومكه دههينريته دمروه.



كېڧلەر، ماددەيمكى زۆر بەھيزە، چىرى نزمە، بە زەردباۋى دەھينىرئيت، ھيزى نيوگمردەمكىنى زۆر بەرزە، نزيكى پتر لە پينچ نۇمىندە پۇلا بەھيزترە، لىمىر نۇمە زۆر بەفراۋانى بۇ قەلغانى گوللىمىندى بەكار دەھينىرئيت. لىمىر كيش سووكى، بۇ پيشمىسازى بەلمم، گورىسى شاخموانى و پارچەى مووشمك و گەلنىك شتى تر بەكار دەھينىرئيت.

بەرمۇستى پەلى كرىۋەى Cryogenic (freezing) Temperature و زوقمى زۆر نزمە كە دەمگاتە نزيكى -196°C ، ناتوئىتە بەلام لە نزيكى پەلى گەرمى 500°C دا ھەلدەموشىت، ھەروا بەناسانى لە تۇنەمىر مەكاندا ناتوئىتە. ھەندىك جۇرى تىرى ھەن بە ناۋى بازىرگانىمۇ ھە چەندىن فرە پيشمىسازى جىاۋازدا پۇلىكى زۆر فراۋان دەمگىرن. لىموانمىش: Kevlar/129، Kevlar/119، كېڧلەرى/49 كە لە جلوبەرگىسازىدا بەكار دەھينىرئيت.

REFERENCES

1. R. Hill, Fibers from synthetic polymers “ Elsevier publishing company , 1953.
2. McFarlane, “ Technology of synthetic fibers” 1953.
3. Hans-J. Koslowski. "Man-Made Fibers Dictionary". Second edition. Deutscher Fachverlag, 2009.
4. Serope Kalpakjian, Steven R Schmid. "Manufacturing Engineering and Technology". International edition. 4th Ed. Prentice Hall, Inc. 2001.
5. G. W. Davis and J. R. Talbot, “Polyesters, Fibers, in Polymers: Fibers and Textiles, A Compendium, J. I. Kroschwitz (Ed.), Wiley, New York, 1990.
6. Saunders, Keith J. “Title of Source: Organic polymer chemistry: an introduction to the organic chemistry of adhesives, fibres, paints, plastics, and rubbers “2nd ed. Chapman and Hall Ltd.1988.
7. M.Rubinstein, R.H.Colby, DUPont”polymer physics What is Kevlar”. Oxford university press.
8. Stephanie Kwolek, Hiroshi Mera and Tadahiko Takata “High-Performance Fibers” in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry 2002, Wiley-VCH, Weinheim.

1. الدكتور ذنون محمد پيريادى " كيمياء اللواصق و الأصباغ و الأظلية البوليمرية"، مطبعة دار الحكمة، 1990.
2. الدكتور ذنون محمد پيريادى " الكيمياء العضوية للدائن و تشخيصها"، مطبعة جامعة بغداد، 1990.

بهندی چوارده (-14-Chapter) پۆلیمه‌ره سازکرده‌کان Artificial polymers

بهشی سنیه‌م-3-Part Nylon and Acrylate نایلون و نه‌کریلات

1. سهره‌تا

میژووی سازکردنی نایلون ده‌گم‌ریتموه بو نزیکه سالی 1927ز، کاتیک کۆمپانیای DuPont ی نهمریکایی نهمونگمکانی خستبووه بهر لیکۆلینموه و زانستگم‌ری به مهبسته‌ی نهم‌راندنی بهر ههمی نوئ له پۆلیمه‌ر مکان و پهمیدانیان. بو نهم مهبسته داوای له زانای کیمیاگم‌ر و آلاس کارۆتھرس W. Carothers کرد نمو کاره بگرتیه نهمستو.

نهم زانا بلیمه‌ته که نوستادی کیمیاندامی بوو له زانکۆی هارقارد، له‌سهر خواستی نمو کۆمپانیایه له سالی 1928ز وازی له پیشمکه‌ی زانکۆی هینا پهموندی به‌ست له‌گم‌ل کۆمپانیای ناوبراو. به‌خۆی وه‌ک بهر پرسیک و ده‌سته‌ی هاوکارانی نمو زانستگم‌ری به‌یامان گرتیه نهمستو. پاش بهر نامم‌ریژی به‌یک بو لیکۆلینموه و تاقیکردنموه‌یمکی درێژ‌خایان له‌سهر پۆلیمه‌ر مکان. گم‌ران به داوای زانیاری زیاتر نوئتر له‌سهر نمو هوکار و فاکتھرانهای کاریگم‌رن له‌سهر ره‌هوشت و تایه‌تمه‌ندی به‌یامکانیان.

له نزیکه‌ی 28ی مانگی دووی سالی 1935ز، پاش ره‌نجیکی چمند ساله. دکتور کارۆتھرس و هاوکارمکانی بۆیانده‌رکموت که به تیکه‌لاندنی ترشی نهم‌دیپیک Adipic Acid و 1، 6- داینمینیۆ هیکسان 1,6 diamino hexane پینکملنیک دیته‌به‌رهم که ده‌شیت بکشینریت و تالی ناوری شمی به‌هیزی لی بساینریت. نهم بهر ههمه ناوئرا پۆلی نهماید/6,6. ههر له‌و سالدما توانرا تالی وای لی بهینریت بهر ههم که بشیت بو سازکردنی فلچه‌ی ددان شۆرین.

نزیک سالی 1938ز، نهم بهر ههمه نایابه خرایه بواری کارپیکردنموه و بو به‌که‌م جار به‌سهرکموتوویی توانرا گۆرموی خانمانی لیدروست بکریت زور همرانتر له گۆرموی ده‌ستکرد له دمووی سروشتی.

چمند را و بۆچوونیک ههمه له‌سهر ناومه‌کی که له چیموه هاتبیت. به‌لام ته‌نیا رۆشنایی ده‌خمینه سهر دووانیان که تاراده‌یک له‌وانیه نزیک بیت له راستیوه.

هەندىك دەلن گوايه پىنكهاټووه له لىكدراوى دوو پىتى يەكمى شارى نيويۆرك **New York** و دوو پىتى دوایىنى شارى لەندن **London**، گوايه لەو سەردەمدا ئەم دوو شارە زۆر بەناوبانگ بوون. پاش پىتگۆرىن و خۆش گۆکردنى گىرساوتەوه بە **Nylon**. هەندىكى تر دەيگمىننىتەوه بۆ يەكم پىتى ناوى خىزانى چوار هاوکار كه لەو دەستەيهى د. كارۆتەرس كارىان دەکرد. ئەوانەيش بەناوى **Nancy**، **Yvonne**، **Lolla**، **Olivia**، **Nina**. بە گۆکردنەوهى ئەم پىتانه و شەى نایلون **Nylon** پىكدىت.

بەلام لە ديدەى زانستىيەوه، نایلون ناویكى پشماسازى بازارگانىيە و نامازىيە بۆ بەرمىكى پىنكهاټوو لە پۆلىمەرە سازکردەكان كه ناسراوه بە پۆلىمەرى پۆلى ئەماید **Polyamide(PA)** كه بۆ يەكمجار لە ئەزمونىگەكانى كۆمپانىيەى دوپونت **Dupont**ى ئەمرىكايى هينرايه بەرمەم.

نایلون... پۆلىمەرىكى گەرمۆپلاستىكە، دادەنریت بە بەرمەمىكى برىكار بۆ ئاورىشى سەروشتى لە زۆر بوارە سازکردە جياوازەكاندا.

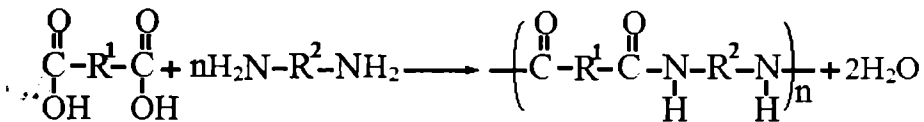
لە گەرمەى جەنگى دوومى جيهاندا زۆر بايمخى پىدەدرا و زۆر لە پىداويستىيەكانى جەنگى بە بەرمەمە جياوازەكانىيەوه باربۆ دەکرد وەك جلوبەرگى سەربازى، پەرسووت، بەرگى گوللمبەن و چەندىن جۆرى تايەى ترومىلان.

رىشالەكانى نایلون بەكاردەهينرین بۆ كوتالچىن و پىشماسازى جۆرەكانى بەرە، ژىيى نامىرە مۆزىكىيەكان و گورىس و چەندىن جۆرى پەم.

نایلونى رەق، بۆ سازکردنى چەندىن جۆرى شانە و پارچە مېكانىكىيەكانى وەك بەرغو و قالب و نامىرە كارمابىيەكان... هتە.

نایلون، كۆپۆلىمەرىكى خەستىن **Condensation copolymer** كەردىه، بە كارلێکردنى دوو پىنكەلى يەكسان لە داينماید **Diamide** و ترشكى دايكاربۆكسىلىك **Dicarboxylic acid** پىكدىت.

وەك ئەم هاوكنشه گشتىيەيدا:-



2. ئەفراندنى نایلون **Synthesis of Nylon**

زانای كىمياگەر كارۆتەرس، كه پىشكاربوو لە ئەفراندنى پۆلىئىستەر بۆ بەرمەمەننای رىشالى سازکردە. ئاوهائىش پىشكار بوو لە ئەفراندنى نایلون كه لە سەروشتدا نىيە. سەرمەتای زانستگەرىيەكهى بە پۆلىمەرىنى ترشى ئەمىنو **Amino acid** و جۆرەكانى دەستىيەيەكرد.

3. نایلون/66 Nylon(66)

لمو جوړه زور گرنگانهی نایلونه که بمشئومیمکی زور فراوان چ به ریشال و چ به پلاستیک له زور بوارمکانی بازرگانیدا برموی همیه. نایلونی Nylon 66 ناسراو به PA66، پولی نهماید Polyamide یکی نیمچه بملوریبه.

لمو رموشته فیزیکیبه گرنگانهی که همیمتی:-

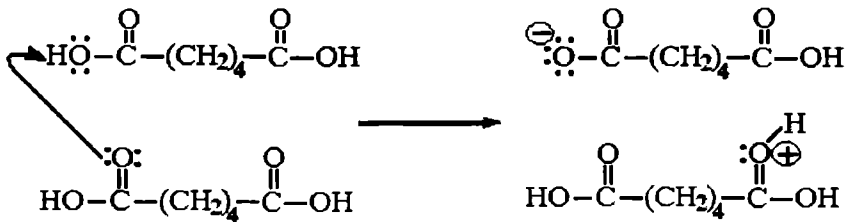
شئوگی گمردی $C_{12}H_{22}O_2N_2$ ، کیش گمردی $226.32g/mol$ ، پلهی توانموی $255^\circ C$ ، خمستی $1.07g/cm^3$ له پلمگرمی $25^\circ C$ ، خمستی بملوریتی $1.24g/cm^3$ له پلمگرمی $25^\circ C$ ، پلمگرمی شووشمگوازی $50^\circ C$.

نامادهگمردنی.... نم جوړه نایلونه بمریگهی پروسه کارلیکردنی پولیمیرینی همنگاو- پینگیانندن Step-growth polymerisation، یان پولیمیرینی خمستاندن Condensation polymerisation بمریوه دمچیت. نمویش به کارلیکردنی دایترشمان Diacid ی وک ترشی نهدیپیک Adipic acid لمگمل داینمینمکان (تفت) Diamine ی وک هیکسامتیلین داینمین Hexamethylene diamine.

دمشیت پروسهی کارلیکردنمکیش به سی همنگاو بمریوه دمچیت:-

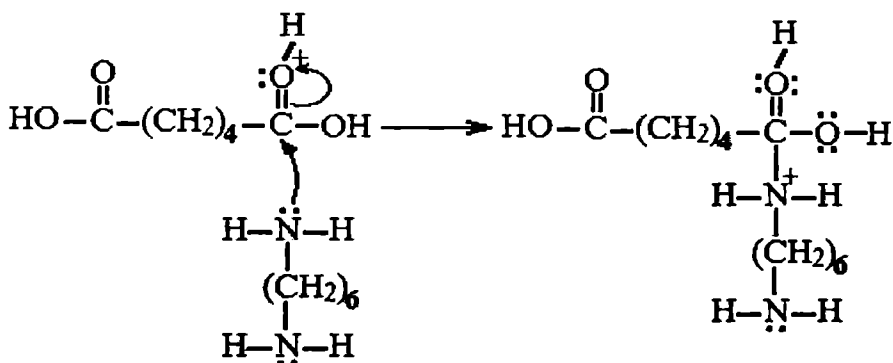
همنگاوی یمکه، به هینانی ترشکی مؤنومر که نمویش ترشی نهدیپیکه. کارلیکردن پروودمات لمنیوان دوو گمردی ترشه نهدیپیکدا، یمکیکیان پروتونیك دمبمخشیت به کاربونیل نؤکسجینی گمردمکهی تر.

نم کارلیکردنمیش بمبی بمار هینانی دناومر بمریوه دمچیت، چونکه ترشمکه همر بمخوی نمو روله دمگیریت.

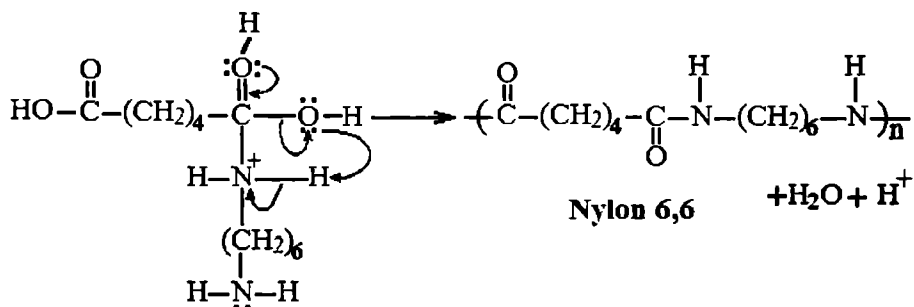


2-Molecules adipic acid

له همنگاوی دوومدا گروپی نمین Amine group شالو دمباهه سمر کاربونیل کاربون Carbonyl carbon بو پینکهنانی نیومندیکی نمونیوم Ammonium .intermediate



دواھنکار، که همڼگاوې سنييمه، به زنجيره پيښمیاندنیک د پروات، له پيشدا مؤنومرکه دمبيته دایمر و پاشان ترايمر تا له کوتايدا به پوليمر بڼاوې نایلونی/6,6 دمگیر سیتموه وک لم هاوکيشه کارلنکر دنهډا:-

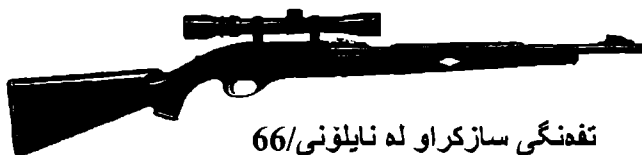


بو خاوينکر دنموه و پيښمیاندنې پوليمرکه به بريکي زور ترو کيش گمردی بمرز تر، بايمته به هلماندن ناومکي ليهلمزريت و له گیر او مکه دمربهنريت. نمو دوايمر همه که به پوختمي دمپنيتموه پوليمر مکه به بڼاوې پولي نهمايد که له بازارې بازارگانيدا ناسراوه به نایلونی/6,6.

بو زياتر دننباوون له پوختمي پوليمرکه، پيوانه يميگانگيري توخمکاني بو دمکريت که له کيميازانيدا پييدملين توخميوي Stoichiometry (وشملنکدراونکي يونايه، پيکهاووه له وشي Stiocheion که به مانای توخم ديت و وشي Metron بش به مانای پيوان Measure. ممبستيش لم کرداره نوميه که دمبيت له چمنديتي ماده پوليمر نراو مکان به ريکوپيکي بزارين بي کموزور و دور له کارلنکه کيمياي لابه لايي.

پيگومان فرايسته نم و بمرهم هينانهيش ديسان دمگريتموه بو زرنکی و کارامي زانای کيماگر د. کاروئرس که تواني زور به سمرکو توانه نم بمرهم ميش بخاته ريزي نمو بمرهمه گرنگانه تر که تاكو نيتسا پيداويستيميکي سمرمکين له همموو بو ار مکاني ژياندا.

لمو کاره گرنگانهی نایلونی/6,6 پنیسپنر دراوه له پیشمسازیدا، تیهلمکیشکردنی ریشالمکانیتی له تایه/دا بو زیاتر توندوتول و بههیزبوون. بو بمرسازی و جورمکانی جلو بمرگ. بمرهمه پلاستیکمکانی لمبرنموهی زور پتمون و بمرگهی گمرمی بمرزدهگرن و بمرناسانی ناشکین. بمرکارن بو دروستکردنی نامرازه نهندازهییمکان Engineering materials، بو پۆشینی تملی کارمبا، دروستکردنی پارچهی ترۆمبیلان و مک گیر و بورغی و پارچمکانی تر. جورنکی دیکه له نایلونی/66 همیه که گروپی نملکوکسی Alkoxy group له پینکهاتمکیدا همیه، واته به کارلینکینی تایبمتهی گروپی نملکوکسی/RO دمخرنیه سمر زنجیرمکانی نایلونمکه. بمر کرداره بمرهممکه دمبته پۆلیممریکی پتمو و گمرمی بمرگر که بو پیشمسازی برغو و جورمکانی، همروهها قایشی کاترمنیر و... هنتد.



تفهنگی سازکراو له نایلونی/66

4. نایلون/6 Nylon(6)

پنیشیدموترنیت پۆلی کاپرۆلاکتیم، پۆلی نهماید-6، پۆلیممریکی پمرپندراره له لایمن کیمیاگمری نلممانی د. پاول شلاک (Paul Schlack) (1897-1924). له سالی 1938 ز توانی بینافرینیت و بمرناوی بازارگانی پیرلۆن/Perlon زور به فراوانی بلابینتموه.

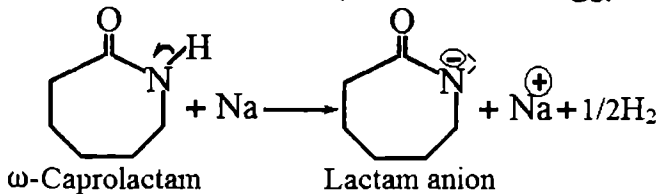
کاتی خوی ویستی نایلون/6,6 و مبرهمم بهینیت بمری نموهی بهلمینریت، بهلام سمیریکرد همرومک نایلونمکانی دیکه به پۆلیممرینی خمرستاندن ناماده ناکریت، بملکو به پۆلیممرینی نملکمکردنموه. نهمه باریکی وای بو هینایه پینشموه که بتوانیت بمرورد له نیوان پۆلیممرکانی خمرستاندن و خمرستممر Addition بکات.

نایلونی/6، پۆلیممریکی نیمچه بمللورییه، شنیوگی کیمیاپیمکهی $C_6H_{11}ON$ و کیش گمردییمکهی $113,16g/mol$ ، پلمگمرمی توانموی $220^{\circ}C$ ، خمرستی $1.084g/cm^3$ له پلمگمرمی $25^{\circ}C$ دا، پلمگمرمی شووشهگوازی $47^{\circ}C$ ، خمرستی بمللوریتی $1.23g/cm^3$. نلمگمرچی له پینکهاتهی کیمیاپیدا Chemical Structure بهیمک دمچن بموهی که همردووکیان پۆلیممریکی پۆلی نهمایدی نیمچه بمللورن، به فراوانی له بوارمکانی پیشمسازیدا تارادیمیک هممان کاریان پنیسپنر دراوه. بهلام له رموشت و تایبتممنیه کیمیاپیمکاندا زور جیاوازن لمیمکتر، بنجگه لموانهی که پیشتر نامازمیان پیدرا، له همدنیک خالی گرنگی تر دا جیاوازیان همیه. لموانهیش:-

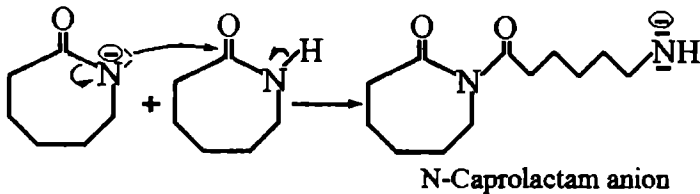
نایلونی/6 به يك جور مؤنومر پيكدنيت كه پييدهوترنيت پيكدلى كاپرولاكتم Caprolactam و به ريگه پؤليمرينى نطقمكدنموه - Ring opening polymerisation ناماده دمكرنيت.

نایلونی/6 له كارليكى دوو جور مؤنومر پيكدنيت كه نموانيش ترشى نمدپييك ياخود دايكلوريد Dichloride كهى لمگل هيكساممئيلين دای نماید، به ريگه كردارى پؤليمرينى همنگاو- پيگمياندن Step-growth polymerisation، ياخود پؤليمرينى خمستاندن Condensation polymerisation بمرئوه دمچنيت.

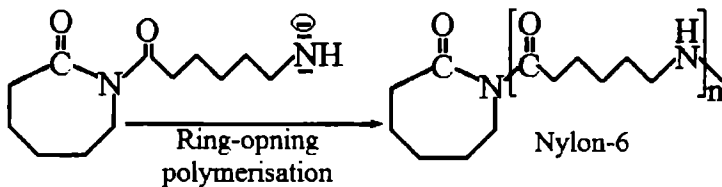
ناماده كردنى...نم جوره نایلونه بمرئيهى پرؤسه كارليكردنى پؤليمرينى نطقمكدنموه Ring - opening polymerisation - ناماده دمكرنيت. پرؤسهى كارليكردنمكيش به سى همنگاو بمرئوه دمچنيت:- همنگاوى يكمم، هينانى پيكدلى كاپرولاكتم و كارليكردنى لمگل كانزاي سؤدؤم بؤنموه لاکتم نئاؤون Lactam anion بدات.



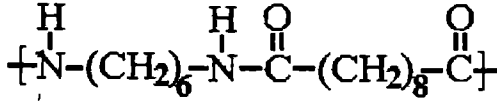
همنگاوى دووم پرؤسهى دمسپيكه، نئاؤونى لاکتم دهبينه مؤنومرينى چالاك، شالو دهباتسمر كاربؤنائل كاربؤنى كاپرولاكتم.



همنگاوى سئيم، كه دواهمنگاوه، پرؤسهى پؤليمرين بمرئيهى نطقه كردنموه زنجيرهيمكى دريژ له نایلونی/6 دئته بمرهم كه له بازارگانيدا ناسراوه به پئرلون Perlon.



5. نایلون/6,10 Nylon(6,10)

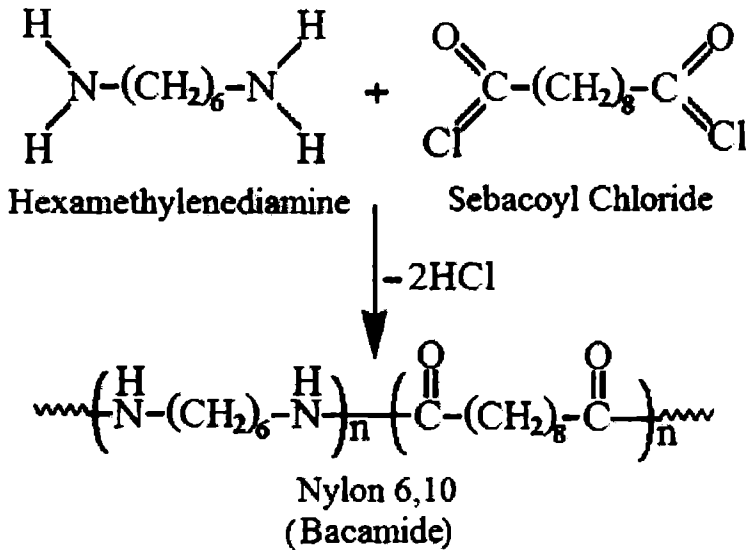


پولیمیریکی نیمچه بملوریبه، شیوگی کیمیاییمکهی $\text{C}_{16}\text{H}_{30}\text{O}_2\text{N}_2$ ، کنیش گمردییمکهی 282.43g/mol ، پلمگرمی توانوی 215°C ، خستی 1.04g/cm^3 له پلمگرمی 25°C دا، پلمگرمی شووشمگوازی 50°C ، خستی بملوریتی 1.19g/cm^3 .

پروسهی نامادمکردنی که به پولیمیرینی خستاندن بمریوادمچیت تارادیمک به نایلونی/6 دمچیت، بهلام جیاوازییمکیان لومودایه که نم جزره به کارلیکردنی جووت ترشی کلورید له جیاتی جووت ترشیک لمگمل جووت نممینیک بمکاردههینریت.

بو نامادمکردنمکهی، دمبیت گمردیکی نمین Amine همبیت که همدوو سمری گروپی نمین/ی پیومبیت ومک هیکسا ممتیلین دانمین. و گمردیکی ترشه کلورید/یش همدوو سمری گروپی -COCl /ی پیومبیت ومک ترشی سیباکویل کلورید Sebacoyl Chloride.

به کارلیکردنی نم دوو پیکمله پیکموه، زنجیریمیکی زور دریز لهم نایلونه پیکدیت.



گیراوهی ترشی هایدروکلورید HCl و مک لابره هممیکی کارلینکردنمکه دمر دمچیت. به گیراوهی $NaOH$ هاسمنگی پیدمکریت بو پیکهنانی خوئی و ناو و پاشان تمواو له برهممه پؤلیممرکه جیادمکریتموه. چونکه نمگری نموهی دمبیت که $C=C$ له پیکهاتمکهدا پمیدابیت.



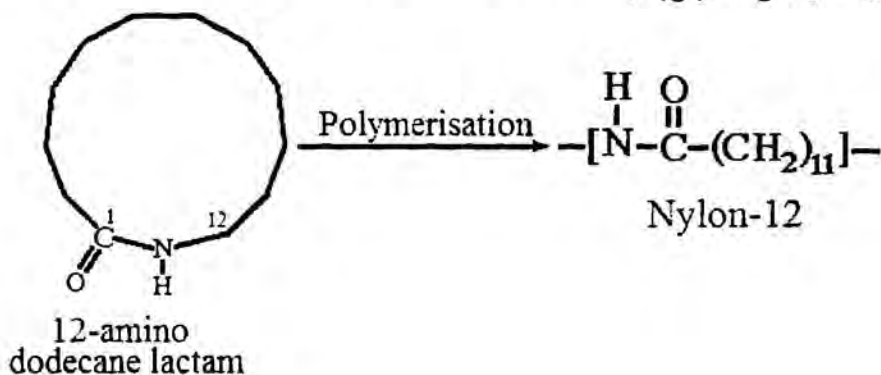
6. نایلون/12 Nylon(12)

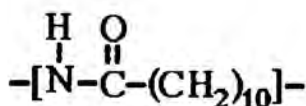
نایلونی/12، پولیمریکی نیمچه بملوریبه، شیوگه کیمیاییمکهی $C_{12}H_{23}ON$ و کیش گمردییمکهی $197.32g/mol$ ، پلمگرمی توانوهی $190^{\circ}C$ ، خمستی $1.02g/cm^3$ له پلمگرمی $25^{\circ}C$ دا، پلمگرمی شووشمگوازی $41^{\circ}C$.

نامادهکردنی

به پولیمرینی نمینۆ دۆدیکان لاکتیم، بهرهمیکی پلاستیکی پتمو له نایلونی/12 دستمکویت که بهرلهستییمکی زور باشی همیه بۆ مادهه کیمیاییمکان و زهیت و گریس و...هتد.

له بواری گواستنوه و تمکنولۆزیای گواستنوه، تمکنولۆزیای خوراک، رستن و چنن، پینانموه و نامیری باربۆکردن، پیشمسازی ترومیل و کارونهندازمییمکان و... هتد بمار دههینریت.





7. نایلون/11 Nylon(11)

یاخود پۆلی نماید/11

Polyamide/11(PA11)

نایلونی/11 پۆلیمریکی نیمچه بطلورییه، شیوگه کیمیاییمکهی $\text{C}_{11}\text{H}_{21}\text{ON}$ و کیش گمردییمکهی 183.30g/mol ، پلمگرمی توانموی 265°C ، خصستی 1.026g/cm^3 له پلمگرمی 25°C دا، پلمگرمی شووشمگوازی 42°C ، شی کم همدمژیت و پلمی نمرمبونموی له نایلونمکانی دیکه نمرمتره. زیاتره بۆ سوینی دار و تمختهی خوشمکراو بماردههینریت.

تارادیمک له همدنیک رهوشتیدا به نایلونی/12 دمچیت، بهلام بی هیزتره لینی. له لایمکی تر موه تارادیمک بمرلستی له نایلونی Nylon-6, Nylon6/6 باشتره.



8. ناولیناتی نایلونمکان Nomenclature of Nylons

ناولیناتی نایلونمکان به گویرهی ژمارهی کاربۆنه له یمکه Unit کانیاندا. ننگمر گروپیکی ومک نمین/Amine یاخود کاربۆکسیل بمجیا لئاو پیکهاتمکهدا بو، نمو ناولمکه به دوو ژماره پیشان دمدریت. بۆ نمونه که دموتریت نایلون Nylon-64 واته گمردیلهی کاربۆن له ریزبندی پینکلمکهدا دمکویتته ریزی ژماره/4 و کاربۆنی ترشمکیش دمکویتته ریزی ژماره/6

خشته‌ناوی ههندیک نایلون و پله‌گهرمی توانه‌وه‌یان

Nylon's informations and properties

<u>پله‌گهرمی توانه‌وه‌ی</u>	<u>شئوگه کیمیای</u>	<u>ناوی بازارگانی</u>
325°C	C ₃ H ₅ ON	نایلون/3
360°C	C ₄ H ₇ ON	نایلون/4
220°C	C ₆ H ₁₁ ON	نایلون/6
295°C	C ₁₀ H ₂₂ O ₄ N ₂	نایلون/4,6
180°C	C ₁₀ H ₂₂ O ₂ N ₂	نایلون/4,6
300°C	C ₁₂ H ₂₂ O ₂ N ₂	نایلون/6,6
215°C	C ₁₆ H ₃₀ O ₂ N ₂	نایلون/10,6
265°C	C ₁₁ H ₂₁ ON	نایلون/11
190°C	C ₁₂ H ₂₃ ON	نایلون/12
236°C	C ₁₄ H ₂₈ O ₂ N ₂	نایلون/4,10
228°C	C ₁₅ H ₃₀ NO	نایلون/5,10

9. پۆلیمره‌کانی نه‌کرلیک Acrylic polymers

وشعی نمکریل Acryl له ریشموشهی Acris ی یونانییموه هملینجراوه که ناماژمیه بۆ ناوی شلاوی تیژ Sharp ی پیاز که چاوان ده‌فرمیتسکینتیت و بۆنیکی ناخوشی و مک سیر همیه.

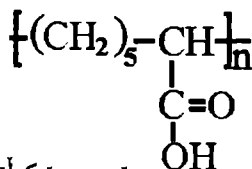
یمکم ترشی نمکرلیک که ناماده‌کرا سالی 1843ز بوو. ترشی میتاکرلیک لیرشته‌ی ترشی نمکرلیکه که له سالی 1865ز شئوگی کیمیایی بۆ دانرا. کارلنکردنمکیش له‌نیوان ترشی میتاکرلیک و میتانول/دا پرووده‌دات که نه‌نجامدا ده‌بنه ئیستمری میتایل میتاکرلیات.

سالی 1877ز دوو کیمیاهگری نلمانی بئناوی Fittig و Paul پرۆسه‌ی پۆلیمرینی گهرانه‌وه‌ی مه‌ئیل میتاکرلیات/یان بۆ پۆلی مه‌ئیل میتاکرلیات/یان دۆزییموه.

له‌سالی 1933زدا کیمیاهگری نلمانی Otto Rohm داهیننامه‌ی خوی له‌سمر نه‌فراندنی پۆلیمری مه‌ئیل میتاکرلیات بئناوی بازارگانی Plexiglass تۆمارکرد.

له سالی 1936 ز دا، یمکم به‌ره‌می سازکرده له شووشهی نمکرلیکی بی مه‌ترسی په‌یدا‌بوو. له گهرمه‌ی جهنگی دوومی جیهانیدا شووشهی نمکرلیک به‌کارده‌هئیرا بۆ سازکردنی دووربینی گممیمکان Submarine، جام و په‌رده‌ی فرۆکه .

داھیننامە Patent ی پۆلی ترشی نمکریلیک (PAA) Polyacrylic acid/یش که دەمگرتەتوھ بۆ نزیکی سالی 1966ز، درا بە دوو کارمەندی ئەمریکایی بەناوی Gene Harper و Carlyle Harmon.



نەم زنجیرە پۆلیمەرە لە دواییدا لە جیگە OH- دا لینکالۆز Crosslink پینکدینت.

پۆلیمەرە نمکریلمکان کە لەم بەشەدا دەمانتویت لەسەر بدوین پینکەلێکی بەرھەمھێنراون لە بۆندبوون Bonding ی ترشی نمکریلیک یان نیتستری نمکریلیک لەگەڵ فرە گەردیکی تر.

نەم پۆلیمەر کە ناسراوە بە کاربۆمەر Carbomer جۆریکە لە پۆلیمەری ئەنایۆنی Anionic polymer. مۆنۆمەرکە ی ترشی پۆلی نمکریلیکە PAA بریتییە لە ترشی نمکریلیک و لە گیراوەی ناویدا ھاو بارگە.

لە ئەنجامی کارلێکردنەکاندا زۆر لە زنجیرە لاومکیمکانی PAA پڕۆتۆنمکانیان وندەمکن بۆ ئەوەی بارگە ی نەری/ve- ھەلگەرن. نەم کردارە و لە PAA دەکات کە بێتتە گیراوەی پۆلیئەلیکترۆلیت Polyelectrolyte .

نەم پۆلیمەرە لە زۆر بواردا سوودیان لێوە دەگیرت، لەوانیش وەک ماددەیمکی چەسپەمک و سووتنکاری و بۆیە و گەلێک بەرھەمسازی تر.

پینکەلی PA ، ماددەیمکی رەقی سەپی رەنگە، توانای ھەلمژینی ناوی چەندین جار زیاتر لە کێشی خۆی ھەیە. لەبەر ئەوە زۆر بە فراوانی وەک ماددەیمکی پاکژە بۆ داایی مندالی ساوا و ئافرەتی بێنۆژ بەکار دەھێنرێت. ھەر وھا وەک ماددەیمکی خەستتە Thickening agent کە گیراوەی تەواوە لە ناودا و لینجییمک پینکدینت کە لە چاپمەنیدا بەمەبەستی رەنگکردن و چەسپکردنی نەخش و نیگاری چاپکراو لەسەر کوتال بەکار دەھێنرێت.

ترشی نمکریلیک و گیراوەکانی لە جیھانی پۆلیمەرسازی جیگەیمکی زۆر بەرھەمھێنراون داگیرکردووە. زۆر بھێمان بۆ پلاستیکسازی بەکار دەھێنرێن، وەک پۆلیمەری ستایرین نمکریلۆنایتریل (SAN) Styrene acrylonitrile، نمکریلۆنایتریل بیوتاداین ستایرین Acrylonitrile butadiene، پۆلی مەتیل مەتانمکریلات Poly methyl styrene (ABS)، پۆلی مەتاکریلات (PMMA) methacrylate، پۆلی نمکریلۆنایتریل (PAN) acrylonitrile، چەندین نمونە ی تر. ھەر وھايش لەبۆاری ریشالسازی دا رۆلی دیاریان ھەیە.

بواری لیدوان لمسر پۆلیمرمکانی نمکریلیک زور بمر بلون، لمبرنوه لیردا تنیا لمسر دووانیان دمدوین که له ههموویان گرنگترن و زیاتر برمویان همیه له بازاری پیشمسازی و بازارگانیدا، نموانیش:-

پۆلی ممتیل میتانمکریلات (PMMA) Poly methyl methacrylate
پۆلی نمکریلونایتریل (PAN) Poly acrylonitrile

1.10. پۆلی ممتیل میتاکریلات (PMMA) Poly methyl methacrylate

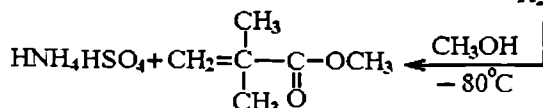
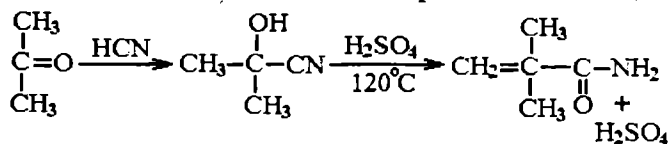
گرمۆپلاستیکی شاشه .Transparent thermoplastic. لمبرنوهی کیشی سووکه و ناشکیت پیندملین شووشمی نمکریلیک Acrylic glass. شیوکه کیمیایمکهی $C_5H_8O_2$ و کیش گمردیمکهی $100.12g/mol$ ، خمستی $1.17g/cm^3$ له پلمگرمی $25^\circ C$ دا، گرمی شووشمگوازی $114^\circ C$. کیمیایانه... پۆلیمریکی نمفرینراوه له ممتیل میتاکریلات.

میتایل میتاکریلات، شلمیکی روون و بیزمنگه، بۆنکی ناخۆشی لیوهدیت، کم توامیه له ناودا ($15.9g/1000g$ at $20^\circ C$). پراوپر تیکمل به زور له گیراوه نهدامیمکان دهبیت بمتایبمتی دانمیل نیئر، میتانۆل. بهلام توانوهی لاوازه له نمیل گلایکۆل و گلیسرۆل. نازیوترۆپ Azeotropy ی لمگمل ناودا (پلهی کولانی $83^\circ C$ ، بمریزه ی 14% ناو به بارسته)، لمگمل میتانۆلدا (پلهی کولانی 64.2 ، بمریزه ی 84.5% میتانۆل به بارسته).

رموشته کیمیایمکانی به جووتبوند Double bond و فرمانی نیستمر Ester function دیاری دمکرین.

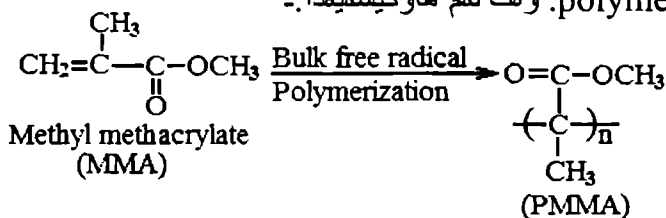
نامادهکردنی، دمکریت به ناسانی به چمند ریگه و بمبرهم بهنیریت. لموانیش:- شیراوه پۆلیممرین Emulsion polymerization، گیراوه پۆلیممرین Solution polymerization، ههلاویزه پۆلیممرین Suspension polymerization و بملکه پۆلیممرین Bulk polymerization.

نوه پروسه نامادمکردنه ی که زور باوه بۆ ممتیل میتاکریلات، ریگه ی نمسیتۆن سیانو هایدیرینه (ACH) Acetone cyanohydrin، نمویش به کارلیکردنی نمسیتۆن لمگمل هایدروژین سیانید HCN و مک کمرمسیمکی خاو، له نمجامیشدا دهبنه نامۆنیۆم بایسولفات Ammonium bisulphate و مک بمبرهمیکی لاومکی.



Ammonium bisulphate Methyl methacrylate (MMA)

پاش نۆهه پىنكەلى مەئىل مېئاكرىلات پىدادەبىت، ئىنجا يىمكىك لىو رىگايانه دىگرىتەمىر بۇ پۆلىمىرىنى، لىوانمىش بە ئىنايۇن مىكانىزىم Anion mechanism بىخود بە پروسەى پۆلىمىرىنى بىلكە رەگى رەها Bulk free radical polymerisation. وىك لىم هاركىشمىدا:-



بىرھەممە پۆلىمىرە تىكەل بە ماددەمىكى پلاستىساز Plasticizer ى وىك دابىوتايىل قئالات Dibutyl phthalate دىكرىت بۆنۆهه نىرمىتى لىمكەل پىداوىستى بازارى بازىرگانىدا بىگونجىت. هەندىك رەنگىشى تىكەل دىكرىت بۇ سازكردىنى شىمكى نىنتىكەى جوان و رازاوه. هىروها بىكاردهىنرىت بۇ دروستكردىنى شوشەى گلىپى تىرافىك، هاونەهى چاوه و چاوبىلكە، فلىچەى ددان و چەندىن پىداوىستى تىر.

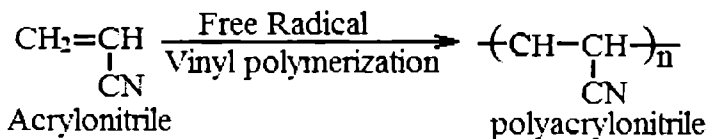
چەند بىرھەممىكى كۆپۆلىمىرىتى مەئىل مېئاكرىلات هەن كە لىمكەل نەئىل نەكرىلات/دا نىمادىكراون بۇ سازكردىنى پلاستىك، بەلام لى پىموى و توندوتۆلىياندا نىكەن بە پۆلى مەئىل مېئاكرىلات.

11. پۆلى نەكرىلونىترىل (PAN) Poly acrylonitrile

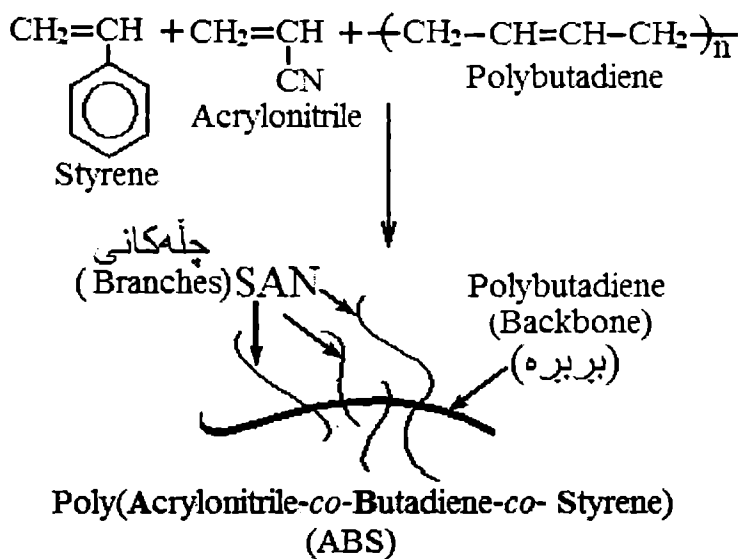
پۆلىمىرىكى راتىنچ نەندامىى نەفرىنزاوه، ماددەمىكى گىرمۆپلاستىكە، لى بارودۆخى ناسابىدا ناتۆتۆهه، بەلام بىرلۆهه بۆتۆتۆهه هەلدەوشىت.

پۆلىمىرىكى نىمچە بىلورىبە، شىوگە كىمىابىمكەى $(\text{C}_3\text{H}_3\text{N})_n$ ، و كىش گىردىمكەى 53.06 g/mol ، خىستى 1.184 g/cm^3 لى پىمگىرمى 25°C دا، پىمگىرمى تۆنۆهه 317°C ، گىرمى شوشىمگوازى 85°C ، لىو رىگايانهى بىكاردهىنرىن بۇ بىرھەممەئىانى نەم پۆلىمىرە، رىگەى پۆلىمىرىنى رەها رەگ و پۆلىمىرىنى نەنايۆنىبە. بەلام زىاتىر لى بىشۆمىمكى بازىرگانىانه بىكارهئىنانى پروسەى پۆلىمىرىنى رەها رەگە.

پۆلى نەكرىلونىترىل، پۆلىمىرىكى قىنايىل/بىبە، لىرشتهى خىزانى نەكرىلاتە. لى مۆنۆمىرى نەكرىلونىترىل بىكدىت، نىوش بە گىرتەبىرى پروسەى پۆلىمىرىنى قىنايىلى رەها رەگ Free radical vinyl polymerization.



بىر ھەممىگە پۇلى ئىمىرلۇنىتېرىل بىزۇرى خۇپۇلىمىرەن Homopolymer بەلاد لەمگىل ستايرىن Styrene دا پۇلىمىرنىكى پلاستىك بىناوى ستايرىن ئىمىرلۇنىتېرىل Styrene acrylonitrile(SAN) دىتەمىر ھەم كە كۇپۇلىمىرنىكى ھەممىكى Random ساكارى پىكھاتوۋە لە ستايرىن و ئىمىرلۇنىتېرىل. بەلام پۇلىمىرى ئىمىرلۇنىتېرىل بىوتادايىن - ستايرىن Acrylonitrile butadiene-styrene(ABS) زۇر ئالۇزترە و لە پۇلىمىر كىردى ستايرىن و ئىمىرلۇنىتېرىل بە بوونى پۇلى بىوتادايىن پەيدا دەبىت. لىزەدا پۇلى بىوتادايىن جووتىبۇندى C=C تىدايە كە ئەمىش دەپۇلىمىر ئىنرىت و لە ئەنجامدا زىجىرەبىمىكى پۇلى بىوتادايىن وەك بىر بىرەى دوامىر ھەممەكە لەمگىل چىمىد زىجىرەبىمىكى موتورىمىكراۋ لە SAN لىسمىرى پەيدادەبىت كە پىكەۋە دەبىنە بىر ھەممىكى كۇپۇلىمىر، وەك لەم ھاۋكىشىمدا:-



ئەم دوامىر ھەممە پلاستىكىكى سوۋكە لە كىشىدا بەلام ئەۋەندە پىتمو و بەھىزە كە دەتوانىت پارچەمەنى ھىكەلى تىرۇمبىلى لى دروست بىرىت. لەلايەكى تىرىشموۋە وەك كۇپۇلىمىرى ئىمىرلۇنىتېرىل- CO دەتوانىت كۇپۇلىمىرىن لەمگىل قىنايل نىسىتات Vinyl acetate بىكات، بەلام دوامىر چىمىد پۇلىمىرنىكى رىشالى دىتە بىر ھەم.

خشتهى (1)

گهرمى گواسته شووشهى ههندىك پوليمر

Glass transition temperature (T_g) of some polymer

Polymer	(T_g/K)
Poly(<i>cis</i> -1- Butenylene) <i>cis</i> -1,3-polybutadiene	171
Poly(<i>trans</i> -1- Butenylene) <i>trans</i> -1,3-polybutadiene	215
poly(1- methyl- <i>cis</i> -1-butenylene) <i>cis</i> -1,3-polyisoprene	200
Poly(1-methyl- <i>trans</i> -1-butenylene) <i>trans</i> -1,3-polyisoprene	207
Poly(1-benzylethylene)	333
Poly(1-butylethylene)	148
Poly(ethylene)	155
Poly(carboxyethylene)	379
Poly[(ethoxycarbonyl)ethylene]	249
Poly[(methoxycarbonyl)ethylene]	283
Poly(butyl methacrylate) PBMA	293
Poly(vinyl alcohol) PVA	358
Poly(vinyl chloride) PVC	354
poly(vinyl Acetate) PVAc	205
Polystyrene	373
Poly(ethylene terephthalate) PET	342

خشتهى (2)

گرمى گواسته شووشدهى ههندىك نایلون

Glass transition temperature(T_g) of some Nylon

Nylon	(T_g /K)
Poly(imino hexamethylene imino azelaoyl) <i>Nylon 6,9</i>	331
Poly(imino hexamethylene imino dodecanedioyl) <i>Nylon 6,12</i>	319
Poly(imino hexamethylene imino pimeloyl) <i>Nylon 6,10</i>	331
Poly(imino hexamethylene imino suberoyl) <i>Nylon 6,8</i>	330
Poly(imino octamethylene imino decanedioyl) <i>Nylon 8,10</i>	333
Poly(imino oxalyl imino hexamethylene) <i>Nylon 6,2</i>	430
Poly[imino(1-oxo hexamethylene)] <i>Nylon 6</i>	326
Poly[imino(1-oxo decamethylene)] <i>Nylon 10</i>	315
Poly[imino(oxo heptamethylene)] <i>Nylon 7</i>	325
Poly[imino(oxo nonamethylene)] <i>Nylon 9</i>	319
Poly[imino(oxo octamethylene)] <i>Nylon 8</i>	323
Poly[imino(1-oxo trimethylene)] <i>Nylon 3</i>	384
Poly(imino pentamethylene imino adipoyl) <i>Nylon 5,6</i>	318
Poly(imino pimeloyl imino heptamethylene) <i>Nylon 7,7</i>	328
Poly(imino tetramethylene imino adipoyl) <i>Nylon 4,6</i>	316

REFERENCES

1. R. Hill, Fibers from synthetic polymers “ Elsevier publishing company , 1953.
2. McFarlane, “ Technology of synthetic fibers” 1953.
3. Hans-J. Koslowski. "Man-Made Fibers Dictionary". Second edition. Deutscher Fachverlag, 2009.
4. Serope Kalpakjian, Steven R Schmid. "Manufacturing Engineering and Technology". International edition. 4th Ed. Prentice Hall, Inc. 2001.
5. G. W. Davis and J. R. Talbot, “Polyesters, Fibers, in Polymers: Fibers and Textiles, A Compendium, J. I. Kroschwitz (Ed.), Wilcy, New York, 1990.

1. الدكتور ذنون محمد پيريادي " كيميااء اللواصق و الأصباء و الأظلية البوليمرية"، مطبعة دار الحكمة، 1990.
2. الدكتور ذنون محمد پيريادي " الكيمياء العضوية للدائن و تشخيصها"، مطبعة جامعة بغداد، 1990.

بهندی چوارده (-14-Chapter)

پۆلیمه ره سازکردهکان

Artificial polymers

بهشی چوارهم-4-Part

پلاستیکهکان Plastics

1. سهرهتا

پلاستیک Plastic، وک زاراویمک له بواریمکانی زانستدا، له ریشموشی پلاستوس Plastos ی یونانییموه هملینجراوه، گوزاریمه بۆ ماددمیمک که بههر شیومیمک مروق بیمویت قالبی لی دابریژیت.

له سردممانیکی زور دیریندا دمگیرنموه، گوايه پلاستیک له چهند ماددمیهکی وک هیلکه و پروتینمکانی خوین (خوینی گیانلمبری سمربراو) دادهریژرا که نهمانه نهدامۆپۆلیممرن Organopolymer. همرهها گوايه له چاخهکانی ناویندا Middle ages گیاروهی لی/ Lye (تیژه گیاروهیهکی نهلکالی) تیکم له شیر ی نازال (بهتاییمتی شیر ی بز) دمکرا بۆ دروستکردنی ماددمیمکی رهق که پیندهوترا سابوون Soap.

بهلام له نزیکه سالی 1839زدا پهرمیدانی پلاستیکمکان همنگای بهرو پیتی نا پاشنموه ی لاستیکی گملقانکراو Vulcanized rubber لهلایم کارسازی نمریکایی چارلس گودییر Charles goodyear دروستکرا.

نم پهرمیدان و کاره پیشمسازیبانهی تر، همموویان ریخوشکمر بوون بۆ ومهر هممهینانی یمکممین ماددمیمک که بهزاراوهی نیستا پییبوتریت پلاستیک.

یمکم پلاستیکی سازکرده لهلایم مروقموه دمگرتنموه بۆ نزیکه سالی 1862ز. فرایستهی نمو دیارییه نایابمیش به مروقایمتی دمگرتنموه بۆ داهینمر و کانزاکمر Metallurgist ی نینگلیزی نملیکساندمر پارکینس Alexander Parkes (1890-1913).

نم مروقو داهینمره هر لمو سألدا توانی نمونوی نمو بهرهمه بهناوی پارکینساین Parkesine (لسمر ناوی خو) پیشانی خملک بدات. هرچنده له سالی 1856 زدا پروانامی نمو داهینانهی پی بمخشرابوو، بهلام پاش چهند سالیگ کارکردن لسمری و چۆنیتی ومهرهممهینانی بهشیومیمکی زور تمواو توانی لمو سألدا (واته 1862ز) بهرهممهک ناشکرا بکات و بیخاتمروو. بهلام هر لمو سردمهدا وک بهرهممکی پیشمسازی و بازارگانی نمونده تیندا سمرکوتوو نموو.

پلاستیکی پارکسیاین، شلاویکی نئدامییه، له سئلیولوز Cellulose دمرده هئینریت، شلاومکه راستموخو و لسمرخو گمرم دمکرنیت و پاشان له لیوانیکدا سارد دمکرنیتموه تاکو شیوه و قالبی خوئی و مربرگرنیت. دهئیت نومیشمان لهیاد نهچیت که مادهی سئلیولوز کمرسمخاوی سمرمکی و سروشتی نمو سمردممبوه نو نم پلاستیکه (پارکسیاین) که به یمکم پلاستیکی سازکرده دادنه ریت له میژوودا..

له نزیکه ی سالی 1851زدا، شلمی نایترؤسئلیولوز (کوللودیون Collodion) نه لایمن داهینمیری نینگلیزی فریدریک سکوت نارچمر Frederick Scott Archer بکارهئینرا بو کارپنکردنی فوتوگرافی.

له سالی 1868زدا، داهینمیری نهمریکایی جون ویسلی هیات John W. Hyatt توانی سئلیولوئید Celluloid (پنکملئکی لیرشتمیه له سئلیولوز و کافوری کحولینراو Alcoholized camphor) و مک بریکاریک بو دروستکردنی توپی بلیارد بکاربئینیت که پیشتر له قوچی گیانله بمرانی و مک فیل نمو توپه دروست دمکرا.

لهوای دروستکردنی توپی بلیارد، سئلیولوئید و مک یمکم ماددمیمکی گونجوک Flexible بو دروستکردنی تیوالئیکی زور تمک و شاش که بو فلیمی فوتوگرافی بکاربهئینریت.

نم داهینمیره نهمریکاییه توانی مادهی پایروکسئیلین Pyroxylin (ماددمیمکی لیرشتمیه له لؤکه) تیکمل به تیزاب HNO_3 بکات و پاشان گیراومکه تیکمل به کافور بکات بو دروستکردنی فلیمی فوتوگرافی، همر بدهوای نمو داهیناندا گملئک بمرهممی بازارگانی دیکه لیئوه سازکرا، لهوانمیش که بو یمکم جار خرایه بمرچاو له نزیکه ی سالی 1882زدا له لایمن کومپانیای George Eastman ی نهمریکاییموه چاپکردنی وینهی فوتوگرافی بو.

پاش نموهی پنکملی نایترؤسئلیولوز هئینرایه بمرهمم، نینجا مادهی فورمملدهاید Formaldehyde هاتمیشموه و بووه بمرهممی ناینده له پرمپیدانی تمکنملوژیای پلاستیکدا.

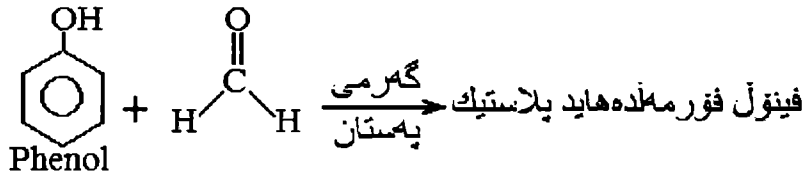
له نزیکه ی سالی 1897زدا، تمباشیری سپی بو سمر تمخته نووسین به تیکملکردنی شیر نمگمل فورمملدهاید دروستکرا.

له سالی 1899زدا، کارممندیکی نینگلیزی بمانوی Arthur Smith توانی راتینجکاتی فیتول فورمملدهاید بو کارولنیرین Electrical insulation له جباتی راتینجی نمبنوس Ebonite بکاربهئینیت.

نزیکه ی سالی 1907ز، کلمبازیکی زور گرنگ و له پیشچاوبوو له پروژه تمکنیکی نم بمرهممه زور نایابه. فرایستهی نمو تمکنیکمیش دمگرنیموه بو

کیمیایگمر و نوستادی زانکو د. لیو هئیندریک بمیکیلاند Leo H. Baekeland

نم کیمیاگمره له شاری نیویورک توانی زور سمر کموتوانه تمکنیکی کارلینکردنی فینول فورملمدهاید بکار بهینیت و بو یکمجاریش راتینجی نمفرینراو لمزیر ناوی بازارگانی بکیلیت Bakelite بینته بمرهم. پروسی نم کارلینکردنه کیمیاپیمیش بمر چشنه ی خواروه نمجامیدا:-



که له نمجامی پروسمکه دلنیاوو، بوی دمر کموت که نم بمرهمه به گرمه نمدمهینتوه و چوئیش بیموهیت شیوه و قالبی لئدادهر ژیریت. هر له گرمی نمو کارمیدا توانی همدیک شتوممکی ومک شانه، قاپ و کموچک و یاری مندالانی لئیسازینیت.

نم کاره رنی بو خوشکرد که بیر لموه بکاتموه چون کارگیمک دابمزرینیت بو بمرهمهینانی نمو کمرسته پئداویستیپانهی نمو سمردمه، بهلام لمبر دمستکورتی و کمدمرامتی پهای برده بمر چند کمسیکی کارمندی دولممنند بو هینانندی نمو خونهی. هیچ کس لموانه ی پیوهندی پیومکردن نههاتنژیرباری و به کاریکی پاره به فیروندانان دادنا، بمیانووی نمویش که نممه ماددمیکی ژهرینه و کارمساتی کوشندهی بموادا دیت. بهلام نم دلنیاوو لموهی که هیچ پیوهندیبمکی بمسر کاریکری تمدروستیپوه نییه.

پاش کوششیکی بیوچان توانی کارمندیکی زور دولممنند بهینیت ژیر نمو بارموه و دارندهی پروژمکه ی پینکات. دسبمجنی کارگیمکی بو بمرهمهینانی فینول فورملمدهاید داممزراند، هر لمویشدا توانی پیشمسازیبانه پلاستیکی بکیلیت ومبرهم بهینیتوه و بموایدا گملیک شتوممکی دیکه ی لئوه بسازینیت.

نم کارگه بچووکه لمماومیمکی کورتدا توانی برهوی و سمر کموتنیککی دیار و لمبرچاو بمدیبهینیت. هر بموای نمو بازار گرمیه، خاوهنی کارگمکه، کارگیمکی تری کردهوه و نیتر بمر بمره نمو بمرهمه پلاستیکیبانه به خملکی کرپار ناشابوو و زور کموته بازاروه تا وایلنهات که دولممنندمکانی شارهکه همستن به داممزراندنی کارگه ی گورهتر بو بمرهمهینانی پلاستیکی هممه جور و شیوه.

دشیت هر به دوا ی نم بمرهمانهوه ناوی پلاستیک وهک بمرهم و زار اوهمکی زانستی هاتینته ممیدانی بازاری پیشمسازی و بازارگانیموه. پیشتر پندمچیت نمو داهینانه گرنگانه که دههاتنه ناو بازاروه، لئکدانوهی زانستانه و ناکادیمیانیه و ایان بمواوه نهبووینت که بتوانریت پئدابگیردریت لمسر ناولنانی نم ماددهیه. ویرای نمویش، هیچ کمسیکی پیش زانای کیمیاگمر بمیکلاندریش وا بمو شیوه

زانستیانە نەهاتبوو و پێشموه که نمو بمرهمه و مک پۆلیمیریکی پلاستیکی به جیهان بناسینیت. بۆیه جینی پیزانینه که دهشیت نافهرینی بوژاندنموهی نمو ناومیش همر بگمڕیتموه بۆ نمو زانا ممزنه.

2. فینۆل فۆرممۆلده هاید (PF) Phenol Formaldehyde

جموی یاخود راتینجی فینۆل فۆرممۆلده هاید، کۆنترین پۆلیمیریکی ئمفرینراوه، نمویش سمرهتا به کارلێکردنی خمستاندنی فینۆل یاخود همر لێرشتهیمیکی تری فینۆل لمگهل فۆرممۆلده هاید به بوونی ترشیک یاخود تفتیک و مک ماددمیمیکی دناومر Catalyst. کارلێکردنمه که به لێرشتهکانی ئۆرتو و یاخود پارا- هایدروکسی میتایل فینۆل *o*-and/or *p*-hydroxymethyl phenol دەسپێدمکات. تێیدا ئهلقه فینۆلمکان به گروپمکانی $-CH_2$ - دەبمسترین بمیمکهوه و به دوایدا بمرهممیکی نوئ دیتهمبر.

بمرهممهکه به پرۆسهی پۆلیمیرینی همنگاو پینگمیاندن Step-growth polymerization و بوونی نیومندیکی دناومرکراوی Catalysed medium ترش یاخود تفت بهنهجام دهرنیت، نمو پۆلیمهریش له بازاردا به فینۆل پلاست Phenolplaste ناسراوه.

بوونی پهمیتی فۆرممۆلده هاید له گیراومکهدا و مک هاوسمنگییمیکی دینامیکی بۆ فرمیرمکان Oligomers ی ممتیلین گلایکۆل پنیوسته. نمو هاوسمنگییمیش لسمر گمرمی و رادهی P^H دهوستیت.

له سمرهتای کارلێکه کیمیایمیکهدا، فینۆل و مک کارلێکمیریکی چالاک له جینگمکانی ئۆرتو و پارا (جینگه/2,4,6)دا همیه. لێرهدا فۆرممۆلده هاید دمتواننیت تاکو سی یمه که Unit ی خوی بدات لهو سی جینگهیهی ئهلقمه که له سمرهتای کارلێکردنی همموو بارمکانیشدا هایدروکسی ممتیل فینۆل همیه.

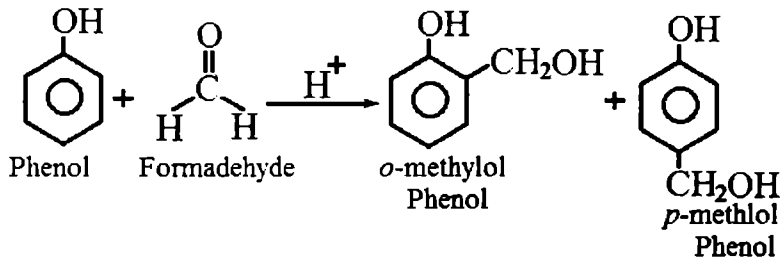
بوونی گروپی هایدروکسی ممتیل/یش تنیا بۆنومهیه که دیسان لمگهل ئۆرتو یاخود پارا/یمیکی رهها کارلێک بکمن و له نهنجامدا پردیکی ممتیلین پیکنیت. یاخود لمگهل هایدروکسی ممتیلینکی دیکه کارلێک بکمن و له نهنجامدا پردیکی نینر پیکنیت.

دایفینۆل همندیک جار پنیدهوترنیت دایمر Dimer و همندیک جاریش بیزفینۆل فۆرممۆلده هاید Bisphenol F که مۆنومیریکی زۆر گرنگه بۆ بمرهممپنانی جموی ئیپۆکسی Epoxy resin. دهشیت نمو مۆنومهریش پنیگمینیترنیت بۆ سیان و چوار و زیاتر له فینۆلی فرمیر Phenol oligomer .

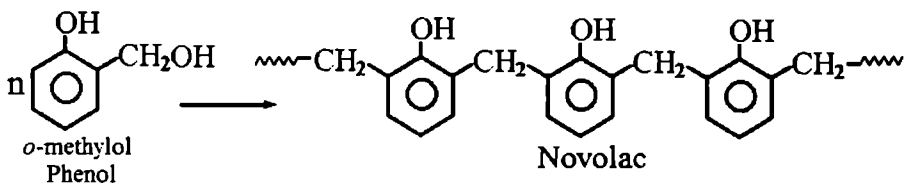
لێرهدا بۆ زیاتر روونکردنموهی نمو پرۆسهی کارلێکردنه کیمیاویه، دمتواننیت میکانیزمی پۆلیمیرینی فینۆل و فۆرممۆلده هاید له دوو چۆر بمرهممیدا نمایان بکرنیت:-

جوړی په که میان، بمرهمینانی پولیمیریکی پولی فورمملده هاید بوناوی نوډولاک Novolac له نیومندیکی ترشدا که له دواییدا به پولیمیری بمکیلایت Baklite دمر دکموتیت.

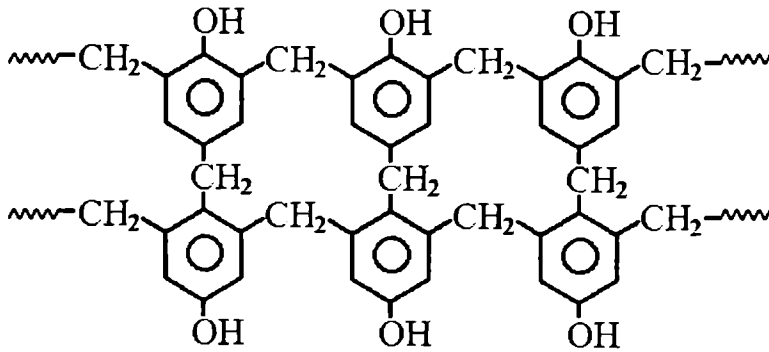
نم ناوی نوډولاک/یش که له لایمن نفیرینمیری یمکم پلاستیک لیو باکیلانند Leo Baekeland حوه تومارکرا جمویمکی فینول فورمملده هاید که ریژهی مولی فورمملده هاید بو فینول کمتره له یمک. پروسمی پولیمیرینمکیش به بوونی ترشه دناومیریکی Acid catalysis و مک ترشی نوکزالیک، ترشی هایدر وکلوریک یاخود یمکک له ترشه سلفوناتمکان Sulfonate acids بمریو دمچیت. یمک فینولمکان/یش به هوی گروپمکانی مئیلین و/یاخود نیتر دملینکین بمیمکتریموه. سمرماتی کارلیکردنمکه به هیرشی نملکتر و خوازی کاربونایلی فورمملده هاید دستپنیدمکات بوسمر جینگمکانی نورتو و/یاخود پارا فینول. به بمکارهینانی نیومندیکی ترش و مک دناومیریک بو هاندانی کارلیکردنمکه لمنیوان فینول و فورمملده هاید. لیردا دمیت ریژهی فورمملده هاید بو فینول له یمک کمتر بیت. و مک لم میکانیزمی کارلیکردندا:-



نم بمرهمانه به گمرمی نموندیتر دمچرین بمیکدا و له نمنجامدا پولیمیریکی هیلین Linear polymer بوناوی نوډولاک Novolac پمیدادمیت که له ناو ناودا دمتویموه و زور له بویسازیدا بمکارده هینریت. میکانیزمی پولیمیرینمکیش بم شیوازه بمریو دمچیت:-



بمگرمکردنی نوڧولاك لمگمل فورمملدههايد، بمرهممكه به پروسهيمكى لينكالتوزدا Cross linking دپروات له نمنجامدا پيكله بارستهيمكى رقمى بمرنمتواوه Infusible بناوى بمكلايت Bakelite دميتبمرهم.

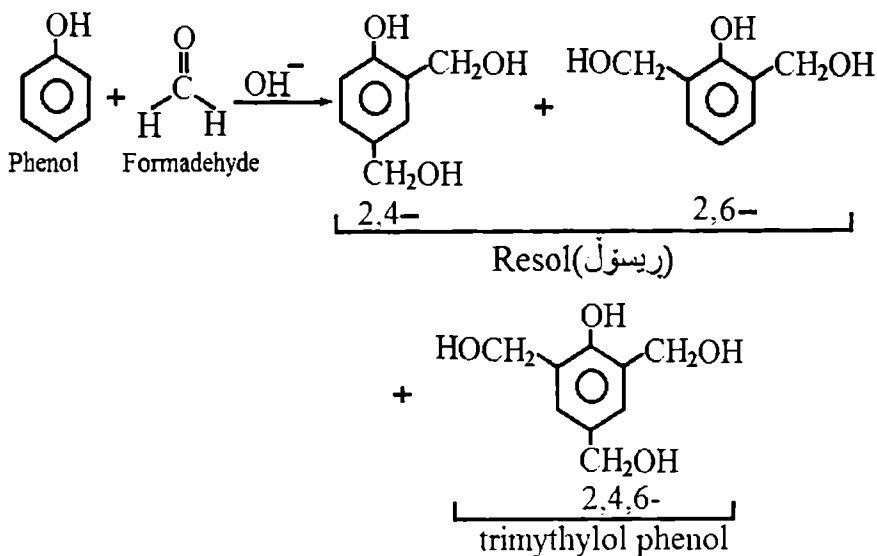


چورى دووهميان، بمرهممپناني پوليمرى پولى فينول فورمملدههايد بناوى ريسول Resol له نيونهنديكى تفت/دا كه به كارلنكردى فورمالدههايد و فينول پيكدنيت (دهبيت ريزهوى مولى فورمملدههايد بو فينول كهورهتربيت له يهك، واته له نزيكه 1.5 دا بيت). نم بمرهمم جوپيهى كه پميدادهبيت پنيدهوتربيت ريسول. بمرنژميكى پنيوست مادهكانى فينول، فورمملدههايد، ناو و دناومر كه تيكمل بهمكتر دهكرين و دهگرمينرين. يهكم بمشى كارلنكردنهكه له پلمگرمى 70°C دا دهنيارتموه تاكو رمنگيكى قاوميمكى سوورباوى چر دهردمكويت كه پره له گروپمكاني هايروكسى مئيل و بمنزليك نيمر Benzyl ether. سمرتا، پلهى تفتيتى بمرزدميتموه و دهگانه نزيكهى ($\text{pH} = 10$). كارلنكردنمكيش به پروتون لنكردنهوى فينول دستپندهكات. جينگمكاني/2,4,6 چالاك دهبن كه له دواييدا لمگمل فورمملدههايد كارلنك دمكمن.

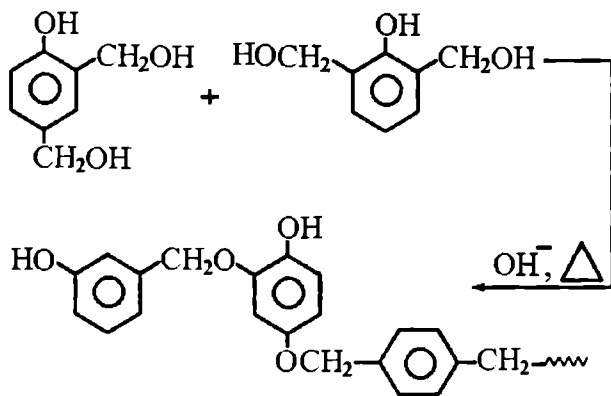
بوونى پلاستيكي خوگر بمگرمما Thermo-setting plastic (پييشى دهوترنيت كه موخوگر Thermoset) كه هايروكسى فينولمكانه، له نزيك پلمگرمى 120°C دا لينكالتوز دمن Crosslinked و پردى مئيلين و مئيل نيمر پيكدنين و گمردمكاني ناو/يشيان لندهميتموه. تاكو لينكالتوزى بمرزتربيت جوپيه فينولمكه رهقر دمبيت و دميتنه ماددميكى كيميائى پر كه هيچى پيا نمگوزمرت، له رووى گمرميشدا باشر جينگر و بمكرتر دمبيت.

له نيونهنديكى ترشى بههيزدا گروهه هايروكسى مئيلمكمان بمخيرايى دهگوردرين بو پرده مئيلينمكمان Methylene bridges. لمبرنوه نمفراندى ريسول Resol تنيا به تفتمكمان ياخود خوئى ترشه لاواز مكان ياخود تفته لاواز مكان دنمكرين.

گروپى هايروكسى مئيل Hydroxymethyl group له سمر و پلمگرمى 40°C دا كارلنك دمكات له نمنجامدا پرديكى دايممئيلين نيمر dimethylene ether پيكدنيت و برنك ناوئيشى لندهميتموه.



بمگمرکردنی گیراومکه، کارلنیک لمتیوان گروپه ممثیلولمکان -CH₂OH روودهدات و بهینی نم هاوکیشهی خوارهوه پرد له نیوانیاندا دروست دهبتت:-



نم دوو جووره پلاستیکه (واته نوڤولاک و ریسول)، هیزی نیوان گمردمکانیان نمرمی دهنوینن، لمبرنموه تارادهیمک بو شتوممک سازکردن نمونده برهوی نییه، بهلام که لمدوا همنگاودا گمرم دهکرین و گمردی زل پیکدههینن و وایان لیدیت که ببنه پویممزیکی تیکالوزی بارسته رهق.

بەلام لەم دوامەنگاودا قەوارمەك لە پىكەلى ھىكسامەتھىلېن تىترامىن Hexamethylene tetra mine چ بە تۆز و چ بە شلە تىكەل بە ھەرىمەكەك لەم دوو پۆلىمەرە ئالوزە دەكرىت و ئىنجا دەگەرمىنرىن بۇ نەوى ماددەى ھىكسامەتھىلېن تىترامىن (فۆرمۇلدەھاید) بەرەلا بەكات، نەمىش لەگەل نەو فىنۆلانەى كە بە رەھا ماونەتموھ كارلەك دەكەن. لە نەجامدا دوابەر ھەممەكە زۆر رەقەر دەبىت بەجۆرىكى وا كە بە گەرمىش نەتوینەموھ. واتە شىوھى لە گەرمۇپلاستىك/موھ دەگۆردرىت بۇ پلاستىكى گەرمۇخۆگەر. دەكرىت لەم بارەدا قەوارمەك لە ماددەى ناوپر Filler و رەنگ بەناخزىنە ناو پلاستىكەموھ تاكو نەمۇندەمىتر بۇ پىشەمسازى و بازەرگانى پتەو و شىئاو بىت.

رىسۆلمەكان، زۆر بە فراوانى لەبارە بۇ دروستكرەنى واىمەرى كارەبا. وەك ماددەمەكى پىكەونەوس و چەسپەك زۆر بە فراوانى بەكارەدەھىنرىت لە بوارى خانووسازىدا. ھەروەھا بەكارە بۇ تىھەلسوینى تەختەى تەك، بۇ سازكرەنى قەلبى تەختە لە ئارەدار Lumber كە زۆر كارپىكرەنى لەم بواردە زۆر ديارە.

3. گەرمۇپلاستىك Thermoplastic

پىشەدەوترىت گەرمۇنەرمە پلاستىك Thermosoftening plastic، جۆرە پۆلىمەرىكى بەرچەمىن Pliable و نەرمە لە پەلە گەرمىمەكى ديارىكرەودا كە لە دوایىدا دەبىتە پىكەلەنىكى چوئىمەك Homogenous. بە ساردكرەنەوى دەگەرىتەموھ بۇ دۆخى رەقى. نەوونەمىش بۇ نەم جۆرە پلاستىكە پۆلى پۆرىشان، پۆلى پۆرپلېن... ھتە. زۆرەى نەم گەرمۇپلاستىكەكانە كىشى گەردىيان بەرزە. نەویش دەگەرىتەموھ بۇ ھىزى نۆوگەردەكان Intermolecular force لە زنجىرەكەدا. نەم تايبەتەندىبە وا لە گەرمۇپلاستىكەكە دەكات شىوھى نەرمى وەربەگرىت و بەساردكرەنەوى بەگەرىتەموھ دۆخى جارانى.

4. پلاستىكى گەرمۇخۆگەر Thermo-setting plastic

پلاستىكى خۆراگر بەگەرمە یاخود گەرمۇخۆگەر Thermoset، ماددەمەكى پۆلىمەرى چاككرەوھ لەرىن كارلەكى كىمىاىمەوھ (بۇ نەوونە دوو گەردى نىپۆكسى) و گەرمكرەن بۇ سەرو پەگەرمەى 200°C. یاخود لەرىنى چاككرەن بە تىشكەدانەوى وەك پىرۆسەى تىرۆزە نەلمەكترۆن Electron beam process، واتە تىرۆژنىك لە نەلمەكترۆن بەرىت بەسەر پۆلىمەرەكەدا.

نەو تايبەتەندىبەى كە لەم جۆرەمیاندا دەبىنرىت، پىجەوانەى جۆرى پىشەوھ. واتە پىكەھاتەكەى بە گەرمە دەگۆرىت و رەق دەبىت. ئىتر جارنىكى دىكە نەرم نەبىتەموھ و نەشچىتەموھ سەر دۆخى جارانى خۆى. ھۆكەشى دەگەرىتەموھ بۇ نەوى كە پۆلىمەرەكە بە گەرمە بەرەبەرە پرد لە نىوان بۆندەكاندا دروست دەكات و واى لىدەت كە نەچىتەموھ بۇ دۆخى جارانى.

لە دىدەى كارپىگەرى گەرمىمەوھ، دەكرىت پۆلىمەر بۇ دوو جۆر پۆلىنرىت:-

نم دوو جورمیش ھەر وەك پئیشتر ناماژەى پئىدرا، پئومندن بە چۆنئىتى گەر مکردن و ساردکردنەوى بە شئومىمكى مىكانىكىيانە.

يەكەمیان، گەر موپلاستىك (TPS) Thermoplastic
زنجىرە گەردىكى درىژە، بە بۆندى لاواز پىكەمە بەستراون. كاتىك كە گەرمى دەمەوئىتە سەرى، بەر بەرە گەردەكان دەمەونە خزاندىن بەسەرىمەكدا Slide past و پۆلىمەر مەكە نەرم دەبىت. كاتىكىش ساردەكرىتەمە، گەردەكان نەمە ناسانىمیان نامىنئىت كە بەسەرىمەكدا بخزىن، ئىتر دواچار شئوہەى رەقى و مردەگرىتەمە.

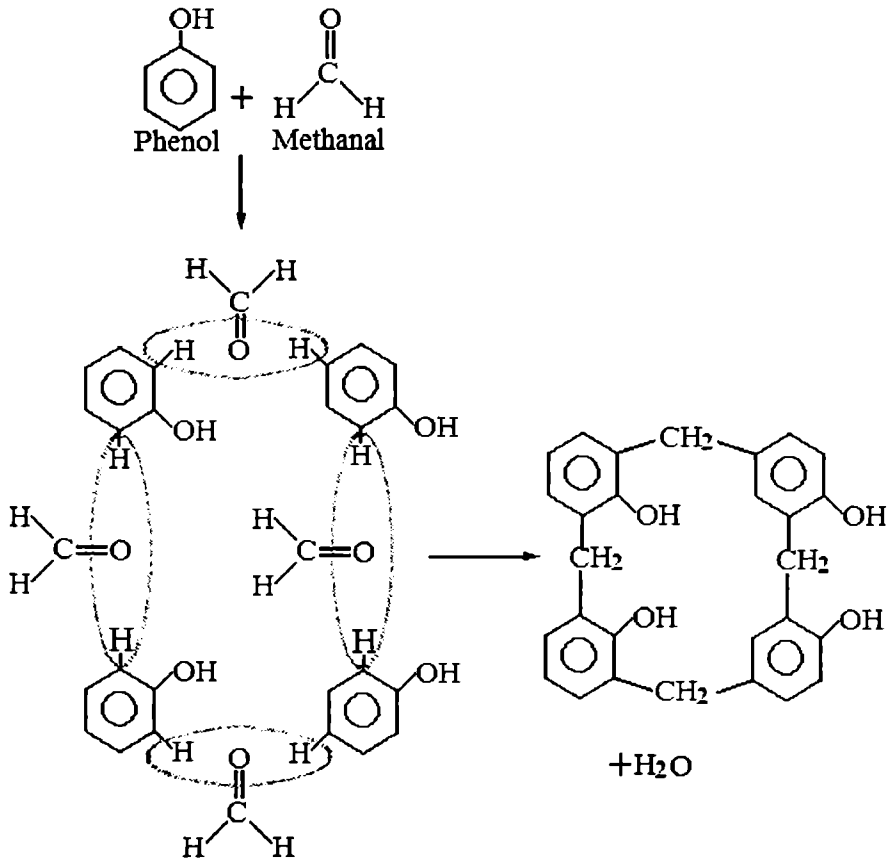
دووەمیان، گەر مۆسئىت (TS) Thermoset واتە گەر مۆخوگر
لەم بارەیاندا، درىژە زنجىرەى گەردەكان بە بۆندى كىمىيەى بەھىز لىنكىنراون بەمىكەمە. لە ھەندىك چاردا پروسەكە پەيوەندى بە كەردارىكى وەك فۆلكانىن Vulcanization مەوہ ھەمە.

ئەم تەمەنە سى دووركە 3-dimensional network ى كە تئىدا دروست دەبىت رىگە بە گەردەكان نادات كە لە كاتى گەرمىدا بەمەنە جوولە. لەبەر ئەمە پۆلىمەر مەكە نەرم نائىتەمە كە كاتىك دەمەگر مىنرئىت.

پىكەمە مېتانال Methanal لەم ھەمەنە خاوانىمە Feedstock كە رۆلىكى گەرنەگى ھەمە لە پىشەسازى پلاستىكە گەر مۆخوگر مەكاندا Thermosetting plastics.

كەرسە خاوانىكى سەرمەكەبە لە نەفراندى پۆلىمەر بەمكىلايت Bakelite .
فەينۆل مۆنۆمەرىكە كە بەمەكانى بەكار دەھىنرەن بۆ خەستەندى پۆلىمەرى بەمكىلايت Bakelite polymer

كارلئىكردى مېتانال و فەينۆل بە پروسەى پۆلىمەرىنى خەستەندىن بەر ھەمە بەمكىلايت بە رەنگى قاوہەى پەيدا دەبىت. ھۆى ئەم رەنگەشى دەمەگرىتەمە بۆ كارلئىكردى فەينۆل لەمەل ھەوادا.



بۇ چارمىرکردنى نىم كىشىمىيە، دىمكىرىت پىنكىلى يۇرىا لىبرى فىنئول بىمكاردهىنرىت كە پولىمىرىكى سىپى رىمىكى كىمىرىمى بىناوى يۇرىا فۇرمىلدهايد دىتە بىرهمم. لىزىمدا دىمكىرىت بىناسانى نىم سىپى رىمىگىش بى گۆزىرى خىواسىت بۇ رىمىكى دىكە بىگۆردىرىت.

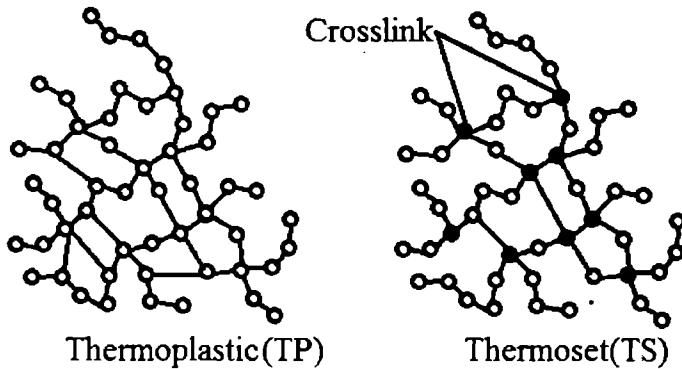
1.4. جياوازی له نیوان گهرمۆپلاستیک و گهرمۆخوگر

گهرمۆپلاستیک Thermoplastic

- بۆندمکانی له نیوان زنجیرمکاندا زۆر لاوازن.
- نهم هیزه لاوازانه ناسانکاری بۆ پلاستیکهکه دهکات که بنهرمیت و بتوینتموه.
- به ساردکردنمهی رهمق دهبنیت و شیوهیمکی رهمقی دیکه وهردهگریت.
- نهم کرداری نهمکردن و رهمکردنمویه دهموانریت چمندين جار بهمسریادا بکرنیت و همر جارهمش به گویرهی خواست شیوه وهردهگریت.
- پۆلیتین Polythene، پۆلی ستایرین و پۆلی فینایلمکان چمنده نمونهمیکن بۆ نهم جوړه پلاستیکه.

پلاستیکی گهرمۆخوگر Thermo-setting plastic

- لینکالۆز Crosslink له نیوان زنجیرمکانیدا همیه، نهم رهوشتهی وا له پینکهاتهکه دهکات که به گهرمی کهوتن لهمسری دۆخی رهمقی خوئی بپاریزنیت.
- پۆلیمهمرکه به گهرمکردن نهمر نابینتموه، بهلام کاتیک گهرمی زۆر بهمرزی بۆهات دهمسووتیت.
- خو نهمگر گهرمی بهمرزی بکهوینتمهمر هملمدهوشنیت. یوریا فۆرملمدههاید و بکهیلایت Bakelite چمنده نمونهمیکن بۆ نهم جوړه پلاستیکه.

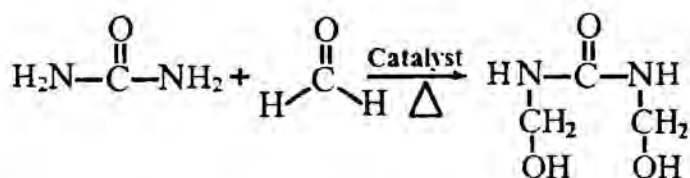


پاش نهمراندنی فینۆل فۆرملمدههاید، دوو پۆلیمهمری دیکه بههمان شیوازی کارلینکردن هاتنه گۆری بازاری پیشمسازی و بازرگانیموه. یمکنیکیان بهناوی یوریا فۆرملمدههاید Urea formaldehyde، نموینریان بهناوی میلامین فۆرملمدههاید Melamine formaldehyde .

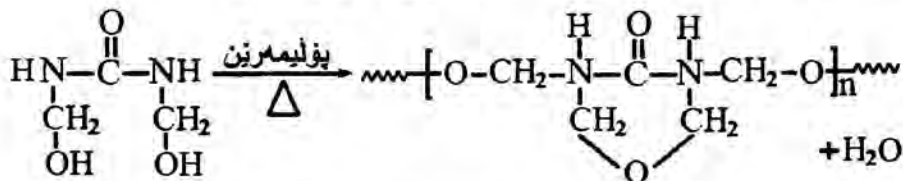
5. یوریا فورمالدهاید Urea formaldehyde

نم پولیمره به ناوی یوریامیثانال Urea-methanal، به شیوگی کیمیایی $C_3H_8N_2O_3$ و کتشی گمردی $120,11 \text{ mol/g}$ یش ناسراوه. له بازاریشدا به یوریاپلاست Ureaplast.

نم بمرهمه له نمنجاسی کارلنکردنی یوریا و فورمالدهاید پیکدیت، نموش له سمرمتادا به تیکملکردن و گمرمکردنیان له نیونده تفتیکی مامناومندی و مک نامونیا یاخود پیریدین Pyridene بو پیکهنانی دایمیٹایلول یوریا Dimethylol urea.



پاشان به پرۆسهی پولیمرنی خستاندن Condensation دا دمبیریت تاكو له نمنجامدا له نیوندیکی ترشدا پولیمرمکه پیکبیت. جا پیش نموهی دابریژریت و بکریته قالب، همر گمرماوگرم همندیک مادهی رنگ و شتی دیکهی تیکمل دمکریت تاكو ببینه پلاستیکیکی وهها که له بازاردا برموی همبیت.



پولی یوریا فورملمدهاید، چ وهک جموی و چ وهک پلاستیک، پولیمرنیکی شاش Transparent و گمرمی خوراگره، به زوری له پیشمسازی تمخته بکارده هینریت، که له پرووی جورنتیموه له فینول فورملمدهاید باشتر و گرانبهاتره.

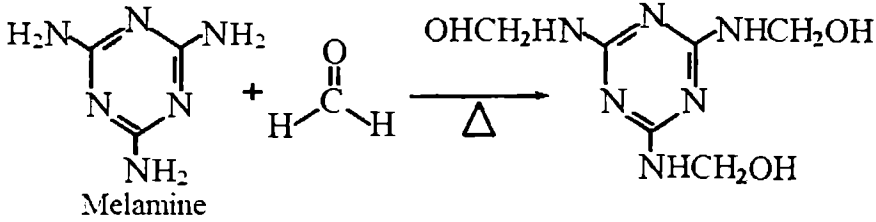
6. میلاین فورملمدهاید Melamine formaldehyde

جوره پلاستیکیکی رمقی گمرمخوراگره، له لایمن کیمیاگمری نمبریکایی ولیم تالبوت (1967-...) William F. Talbot پرمیپندرا و کردیبه بمرهمیکی وهها که برموی سمرکوتوی

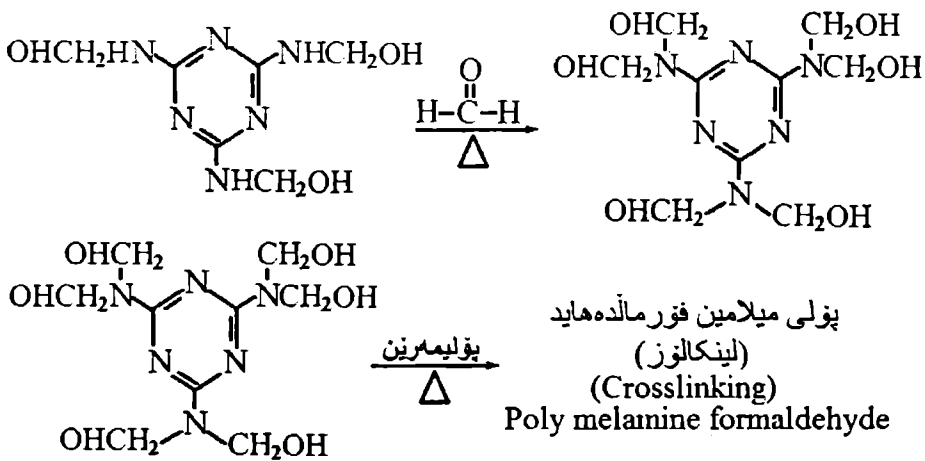


له بازاری بازرگانی و پیشمسازیدا همبیت. پولیمرمکانی لمو بواردنا به ملاین پلاست ناسراون.

سمرهتا پرۆسهی پۆلیمرینکردنمکیش به کارلینکردنی میلایین لمگمل فورمملدههاید دهسپیدهکات که له نهجامدا فورمملدههاید لمگمل نایترۆجینمکان بهکدهگرن و گروپی =N-CH₂OH = پینکدیت. و مک لم هاوکیشمیدا:-

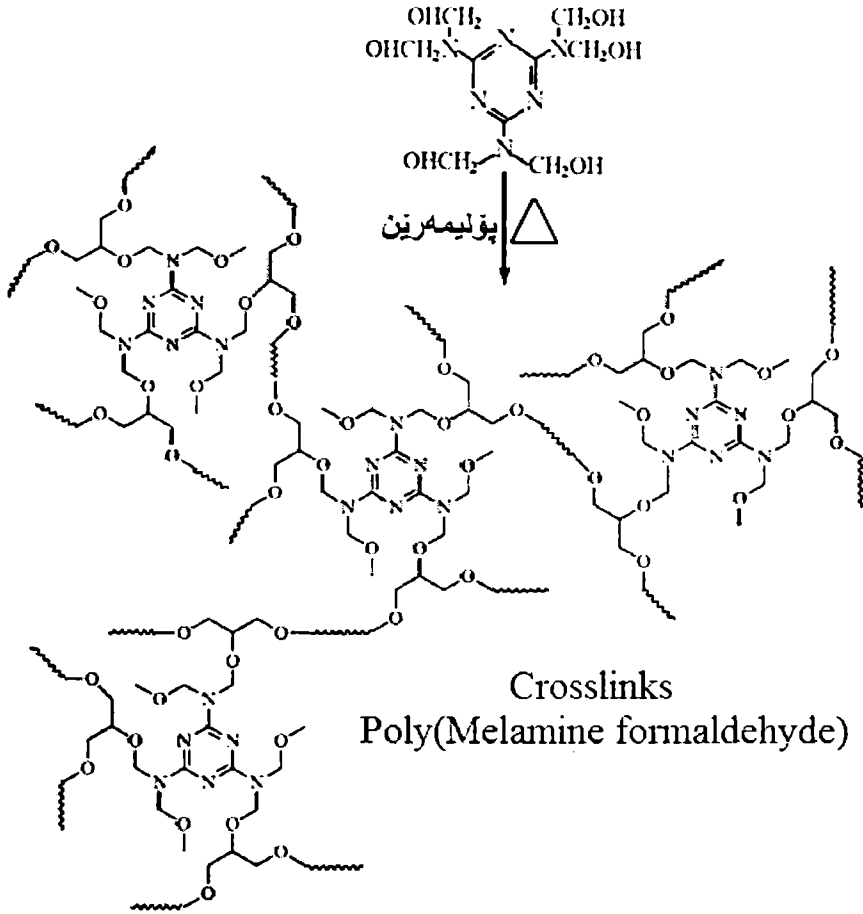


له دواهمنگاودا بمرهممکه گهرم دهکرنیت و دهخریته پۆتهی پنیویستموه و له نهجامدا پۆلیمرینکی لینکالۆز Crosslink ی له ناو نمتواوه و جیگیر و گهرمۆخۆراگر پهیدا دهبنیت.



دواچار خامهی بمرهممکه رهوانهی سازگمکان دهکرنیت بۆ دروستکردنی گملیک پینداویستی بازار.

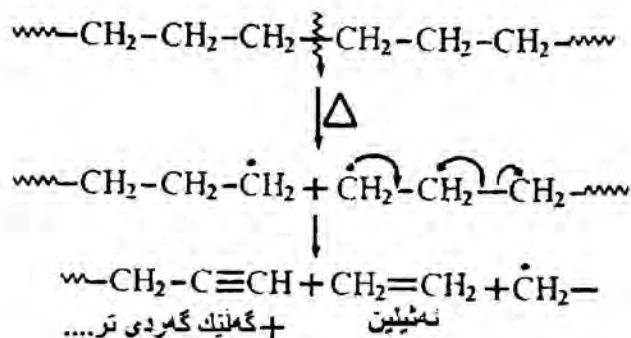
لمو بوارانهی که زۆر به فراوانی بهکاردههینرنیت، روپۆشسازکردنی Coating سمربانی خانووان و پلینتی پلاستیک. سازکردنی زۆر کهرسته و نامرزی ناشپمزی و مک قاپ و لیوان و کموچک و کموگیر و چمتال و گملیک پینداویستی تر. یاخود بمر شینوازه کارلینکردنهی خوارهوه که له دوا بمرهممدا پۆلیمرینکی پلاستیکه، لمگمل نملکیدمکان Alkyd و نیپۆکسی Epoxy و نمکرینیک Acrylic و پۆلینیتسترمکاندا Polyesters لینکالۆزی پیندکرنیت بۆ بهکارهینانیان له زۆر بواری پیشمسازیدا.



7. پۇلى نەئىلىن پلاستىك Polyethylene plastic

نەئىلىن C_2H_4 ... گازىكى بېزىمىگ و بۆنە. لە سروشتدا بېشىئوھىمكى فراوان لە پرومكەوھ پمىدا دەبىت (مىوھ، سموزمىنى و بىرھەمە پرومكەمىنىمىكان Floral products). نەوئىش لە رىشالە تەنراومكانىمىوھ Tissues بە كەشەوھوادا رەھا و بىلادەبىتەوھ بەبى نەوھى پەبى پى بېرىت. ھەروھەھا وەك بىرھەمىكى لاومكى لە نەنجامى سەوتاندن پەمىدادەبىت. يەكئىكە لەو پىنكەھاتە سەرمكەبىانەھى كە لە كانەكانى زىر زەوېدا ھەبە وەك نەوت و گازى سروشتى. ئەم گازە نەگەرچى لە سروشتدا بېشىئوھىمكى سروشت ھەبە، بەلام دەبىشكرىت لە نەزمونگەدا بىنەفرىنرىت. بۇ يەكەم جار گازى نەئىلىن كە لە تاقىگەدا نامادەكرابىت دەگەرىتەوھ بۇ نەزىكەھى سالى1669 لەلايەن كىمىياگەر و فىزىياگەرى نەلمانى يۇھان يواكېم بىنچەر (1635-1682) Johann J. Becher، نەوئىش بە گەرماندەنى ئىئانئول لەگەل تەرشى گۆگەرىك/دا.

همرومك پيشتر نماژهی پندرا، گازيکه که له پښکها تمکانی نموت و گازه سروشتييمکاندا زوره، لمبرنموه دمکريت به سمرچاوهيمکی سمرمکی و کم رسميمکی خاو دابنريت بو بمرهممينانی. لمو رڼگد گشتييانهی که دهسيت بمار بهينريت بو بمرهممينانی گمرکردنی تیکلمهی گازه سروشتييمکانه بهی هوا، بونموهی نو زنجيره دريژانهی که تييدا هن له يکتر دايچرين و بديويدا گازی نميلين ره ها ببيت. ومک لم هاوکيشه کيميايیدی خوار موهدا:-



نمو بمرهممانهی لم کارليکردنمدا پميدادبن، جيادهمکرينموه و دپوختنرين، لمو انميش گازی نميلين. دمکريت نم گازه له کحولی نميلين/يش ناماده بکريت.

8. پولي نميلين Poly ethylene

پوليمرنيکی گمرموپلاستيکی زور باوه له بازاردا، کورتکراومکهی PE به شيوگی کيمياييمکهی $(C_2H_4)_n$. ناسراوه بموهی که چمند پښکلمنيکی نمندای ليکچوون به لام جياوازن له بهای n ياندا.

لمو رموشتانهی که پنی ناسراوه: کيش گمردييمکهی 28.05g/mol ، پلمگمرمی توانموی 100°C ، خستی $0,855\text{g/cm}^3$ له پلمگمرمی 25°C دا، پلمگمرمی شووشمگوازی -78°C ، خستی بطلوريتی $1,00\text{g/cm}^3$ ، توانای ناومرینی زور نزمه، خوراگريتی بو زميت و ترش و تفتمکان زور باشه.



زور به فراوانی بمارده هينريت بو دروستکردنی جانتای پلاستيکی، فليمی پلاستيکی، جيوپمردمکان Geomembranes بو کممکردنموهی گهياندنی هايرووليکی.

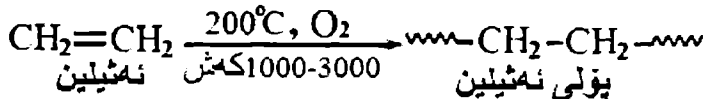
پولی نميلين.... بو يکم جار له سالی 1898ز نمزمونگمريپانه له لایمن کيمياگمري نلمانی هانس قون پښچمان (1850-1902) Hans

von Pechmann بمرنکوت هينرايه بمرهم. هم بمرنکوت لهگهل هاوپيشمکانی نيوجين بامبرگم Eugén Bamberger و فريدريک تيشممر Fredrich Tschimer پښکلمی دايازوميثان Diazomethane يان گمرم دمکرد

بۆ ناسینی ئۇو مادده سېییه مؤمییهی که له ناکامی ئۇو گەر مکر دندا دستیان کمو تېوو. پاش شیکردنموه و لیکۆلینموه بۆیاند مرکوت که ئۇم ماددهیه بریتیه له زنجیرهیمی دریز له $-CH_2-$ ، ئۇم نۆی بمر هممیان له زیر زار اوه ناوی پۆلی ئمثیلین/دا ئاشکرا کرد.

له نزیك سالی 1930 زدا زنجیرهیمک له زانستاممکان له ئزمونگمکانی سمر به سازگه کیمیاییمکانی شاهانه Imperial Chemical Industries (ICI) له نورثویچ/ لئندن- بمریتانیا بلاوده کرایموه. ئۇم زانستانانه تایمیتوون به وانینی Study کاریگمیری گمرمایی بمرز و پمستانی بمرز لسمر پیکمه کیمیاییمکان، به ئومیدی ئموه ی کاریکردنیک نۆی و بمر هممیک نۆی وهها بدۆز ریتموه که سوودیک پیشم ساز بیانمیان لی بکو ریتموه.

له نزیك سالی 1933 زدا، دوو زانستگمیری زرنگ بفاوی ریجینالد جیبسون Reginald Gibson و نیریک فاوسیت Eric Fawcett تاقیکردنموه ی کاریکردنی ئمثیلین لمگمل بمرزینمئله هاید/یان گرتهمستو. ئۇو تاقیکردنموه له هاوسنگیمیک تفتی و پمستانیک 2000 کمش و گمرمی $170^{\circ}C$ دا نمنجامدرا. له نمنجامدا بریکی کهم له ماددهیمی رمقی مؤمینی Waxy سپی له دمفر Vessel ی تاقیکردنمو مکدا هاتمبر همم. پاش لیکۆلینموه لسمری بۆیان دمركوت که ئمه ماددهیمی نۆیه و فاوسیت/یش به بمر هممیک پۆلیممر ده هاتمبر چاوی.



کممتیک ئوکسجین دمکر رته ناو ژووری کاریکردنمه، بۆنموه ی رمگی رهها بمره لا ببیت و پرۆسه ی پۆلیممرین دمسپیکات. ئۇو ژوورمیش دمبیت له پۆلا دروستکرا بیت، چونکه ممرسی تمقینموه ی لئدمکریت لمکاتی پۆلیممریندا. ئۇم شاکارمیان پتویستی بموه همبوو که لیکۆلینموه ی زانستانه ی زورتری لسمر بکریت، ویرای ئۇو کتسه و ممرسیبانه ی که ده هاتمر نیان له دواموتتی ئمو وانینموانمیان، لموانمیش نمبوونی دمزگا و نامیری تمکنیک و پتیشکمو توو لمو سمر دممدا. لمبرنموه تارادیمیک نمتوانرا لموه زیاتر بمر دوامی به زانستگمیریممکیان بهینن.

له سالی 1935 زدا، کاتیک کیمیاگمر و فیزیاگمری ئینگلیزی میکایل ویلکوکس پیرین Micheal W. Perrin (1905-1988) هات و بووه بمر پرسی داممزر او مکه. بریاریدا پمیلوای ئمو زانستگمیریه بکات و لمو بمر هممه بکۆلینموه. له نمنجامدا بۆی دمركوت که ئمو بمر هممه همر و مکو فاوسیت Fawcett پمیی پیردبوو پۆلیممریک پیکهاتوو له مادده ی ئمثیلین.

له سالی 1937ز، پاش چاکسازی و تاقیکردننومیمکی دلنایایی، بوی دمرکوت که نممه بمرهممیکه که دمتوانیت تاکو نزیکهی پلمگرمی 115°C خوی له گمرما بیاریزیت و ناوی پۆلی نمتیلین/یش هملبگریت.

دمشیت به توانموه ی نمتیلین له بمنزین/دا پرۆسه ی پۆلیممرینی بصمردا جیمجی بگریت، له نمنجامدا بمشیوه ی وردیله دنیشیت و بمرمبره دهمالریته دمرموه. به لام نم پرۆسمیه پیویستی به گمرمی و پمستان همیه. نمو پۆلیممریش که پهیدادبیت و مک پیویست بی رهواجه له بازاردا.

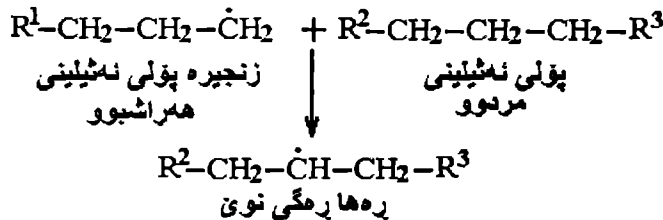
سالی 1939زدا، سمره تای بمرپابوونی جمنگی دوومی جیهانی، بمرمبره پمره به پۆلی نمتیلین/ی نرم چر **Low Density Poly Ethylene (LDPE)** دراو و کموته بازاری بمرهممسازییوه و گمیشه نموه ی پستی نموای پی بیستریت. پۆلیممری پۆلی نمتیلین، بمرهممی زوره، به لام لیتردا تمنا چاودمخمینه سمر دوو بمرهممی گرنگیان که رۆلی زور بمرفراوانیان همیه له بازاری بازرگانی و پیشمسازیدا.

1.8. پۆلی نمتیلینی نرمه چر

Low Density Poly Ethylene (LDPE)

پۆلیممریکی گمرمۆپلاستیکی نمفرینراوه له مۆنوممری نمتیلین. یمکم پلمیمکی پۆلی نمتیلینه که له سالی 1933زدا له نمرمونگمکانی کۆمپانیای ICI ی بریتانیایی هینرایه بمرهمم، نمویش لمژیر گمرمی و پمستانیکی زور بمرز و پرۆسه پۆلیممرینی رملگی رهها.

لمو رهوشتانهی که پنی ناسراوه، خمستی $0,910\text{g}/\text{Cm}^3$ له پلمگمرمی 25°C دا. پلمی توانموه ی 115°C له گمرمی 25°C دا. له گمرمی ژووردا چالاک نییه، به لام له گمرمی 110°C دا و زیاتر له ناو گلنک توینمرمکاندا دمتوینتموه. بمرمستی باشی همیه بو نملکحولمکان، نیستمرمکان، نملده هایدمکان و کیتونمکان، زمیته روومکیمکان. ریزه ی بمللوریتی %50-60، هۆکمیشی دمگمریتموه بو نموه ی که زنجیرمکانی نارنکن Irregular و دابمشدبمنموه بو زنجیره ی لاوهکی Secondary chain بمستراو به گمردیلمکانی کاربونی 4-2، نم شیومیمیش و له پۆلیممرکه دمکات که زیاتر گونجۆک Flexible و نارنک و لاوازتر بیت. نم تاییتممندیبمیشی به تیشکی بنسوور IR نیشانی دمادات که به هۆی گواستنموه ی رملگی رههاوه نمو زنجیره لاومکیانه پیکدین، و مک لهم هاوکیشی خوارموه دا:-

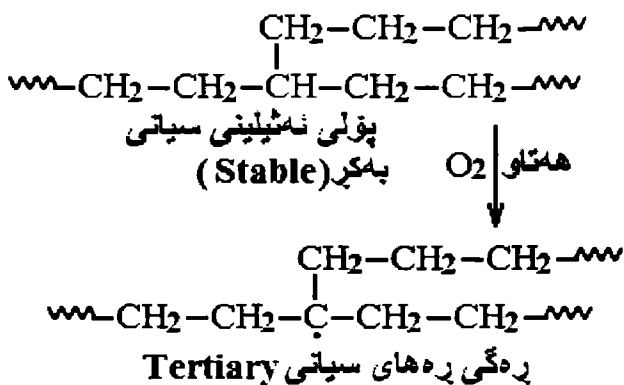


نم رگه ره هابه دمتوانیت مؤنومری نوئ بگریتمخو و پولیمرینی لمگمدا بکات و زنجیره ی لاومکی پیکبهنیت. بم چشنه گمر دکانی دمتوانیت هم ریمکو نزیکی 50 زنجیره ی لاومکی دیکه بخاتموه.

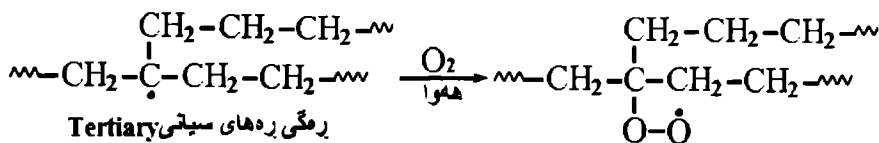
له بمر هممسازیدا، پولی نمیلنی نزممچر LDPE، بو دروستکردنی سمدان چشن و جوړه پنداویستیمکانی بازار بکارده هینریت، لموانیش گمر مکردنی پولیمر مکه له قالبی تایمیتدا، لمکاتی گمر مکردنیدا ماده ی رهنگذار و پلاستیساز Plasticizer ی تیده کریت بونموه ی بمر هممکه نمرم و ناسان بدمست بیت.

لمو دیاردانه ی که لم جوړه پلاستیکه دمبیریت، بو نمونه کاتیک نامیریکی و مک فینککرموه له هاویندا بکارده هینریت، له و مرزی زستاندا له دمرموه یان له همیواندا به نایلون دادمپوشریت. بمر مبره دمرزیت و رمق و تیکدمشکیت بهمکدا. له هاوینیشدا هم لمبر هموا و بمر خوردا کونکون دمیت و بمر مبره دمرزیت و ده پرویت. خملک بم جوړه دملین نایلون، به لام هلمیه، لمراستیدا پلاستیک ی پولی نمیلنی نزمه چره.

میکانیزمی تیکچوونی نم جوړه، دشنیت بم جوړه برافینریت:-
نوکسجینی هموا که رگتکی ره هابه، هملمکوتیتته سمر هایدرو جینی پولی نمیلنی سیانی Tertiary. نم هایدرو جینه لمگم رگی ره ها کارلنک دمکن و له نمنجامدا رگتکی ره های بمکر Stable پیدادمیت، و مک لم هاوکیشمدا:-

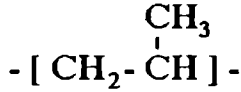


له دوایشدا نم رگه بم چشنه دمپچریت:-



نمو پیروکسیدمیش که دروست دمیت، زنجیر مکه دمپچرینیت بو زنجیر میکی دیکه ی بچووک. لمکاتی نامادمکردندا همندیک جار ماده ی بمکری و مک ره شه

9. پۆلى پروپىلېن Polypropylene(PP)



ناسراوېشە بە پۆلى پروپىلېن، پۆلىمېرىكى گېمىمۆپلاستېكە و زۆر بە فراوانى لە بواری تەمىنسا زىدا بىكار دەھىنرېت لەوانمېش چەندىن جۆرى بەت و گورىس، كلېم و كومبار. چەندىن جۆر لە بوتل و بىرمېل و دەبەى گمورە و بچووك. پىداوېستېيە نەزمونگىرىمىكان و يارى مندالان... ھتە. مېژووى يىكەم پۆلىمېراندنى دەگمېرىتەمە نەزىكەى سالى 1954ز و مەك پۆلىمېرىكى نايژوتاكىتىكى بىللورىن لەلايەن زاناي نىتالىيى جىوليۆ ناتا Giulio natta و كىمىياگمىرى نەلمانى كارل رېن Karl Rehn.

نەم دۆزىنەمىيە بوو پىشەنگىيەك بۆ كۆمپانىيە مۆنتىكانىتى نىتالىيى كە لە سالى 1957ز بىشنىمىكى بازىرگانى فراوان بە جۆرىكى و باش بەنرېتەمېرەم كە بىرگەى پەستانى زۆر بىرەز بىگرىت. بىرەلستى باشى ھەبىت بۆ زۆر لە ماددە كىمىيەمىكانى و مەك تونىرەمەكان، تىرش و تەقتەكان.

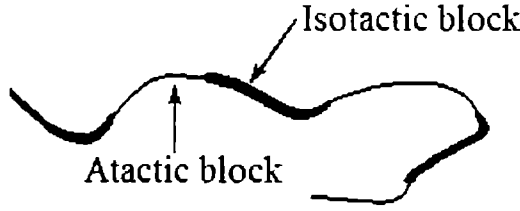
زاناي كىمىياگمىر جىوليۆ ناتا، لەسەر نەفراندنى نەم بىرەمە مەزنى، خۆى و ھاوكار مەكانى خەلاتى نۆبلى پىنەمخىرا. لەو تايەتمەندىيانەى كە پىنى ناسراوھ:

كىشى گمىدىمەكى 42,08g/mol. پەلگمىرى تەنەمى 173°C، خەستى 0,85g/cm³ لە پەلگمىرى 25°C دا، پەلگمىرى شووشمگوزى 10°C-، خەستى بىللورىتى 0,95g/cm³.

لە پىشەسازىدا بە دوو جۆر و بىرەمە دەھىنرېت، چ و مەك پلاستېك بۆ دوستكردنى چەندىن جۆر لە پلاستېكى خوراك ھەلگرتن. چ و مەك جۆرى رىشالەمەكانىش كە ناو ھەلمەمژىت و مەك دروستكردنى راخەرى بىرەمەرگا و دەوروبەرى نەستىلى مەلموانى Swimming pool... ھتە.

نەم پۆلىمېرە لە رووى پىكەتەمىمە، تارادەمەك بە پۆلى نەئىلېن دەمچىت، بەلام جىاواز بىيان لەگەل پۆلى نەئىلېن/دا تەمنا لە گمىر دىلە كار بۆ نەمەدايە كە گروپى مېتائىل لە زنجىر مەمدا بۆتە يەمكىنەك لە بىرەبەشتى پىكەتەمەكە.

نەم بۆندەى لە پۆلىمېرى پروپىلېن/دا ھەمە بۆندى قىنايەلە كە پىشەدەموتىرېت نەلېلېك بۆند Allylic bond. بوونى نەم جۆرە بۆندەمېش بۆتە ھۆى نەمەى كە نەتوانرېت بە رىنگەى رەھارمەك Free radical نامادە بىگرىت، چونكە نەم رەمگەى كە لىوھى دروست دەبىت زۆر بىكەرە Stable، ھۆى نەم كىر بۆندەمېش دەگمىرېتەمە بۆ بوونى دياردەى رىزوانس Resonance تىيدا.



ئەمۇ كۆپۆلېمىرەي كە دېتە بىر ھەم لاسىتىكى Rubbery دەمىت، ئەم تايىمىتمەندىمىش دەمگىرىنمۇ بۇ ئەم بىلۈكە نايىزۇ تاكتىكەنە Isotactic blocks كە لىناو خۇياندا شىومندازى بىللوورىن وىر دەگىر. بەلام بەھۇى بوونى پىنكەمبىستى بىلۈكە نايىزۇ تاكتىكەنە بە بىلۈكە ئەم تاكتىكەنە Atactic block، بىرە تۆپىلنىكى رىق لە پىرۆپىلىنى نايىزۇ تاكتىكى بىللوورىن بەھۇى نەرمە لاسىتىكى دەمىرولمەننى پىرۆپىلىن ئەم تاكتىك بەمىكەم دەمىرەندىن،

و مە ئەم نەمىرەنەمىدا:-

ئەم چىشە تايىمىتمەندىيە وا لە پۆلېمىرەكە

دەمەت كە لىنكىكى تىكئالۇز Crosslinked پىنكەنەنەت،

ئەمىش لە خۇيدا وا لە پۆلېمىرەكە

دەمەت زىاتىر توندوتول بىت و

بىنە گەم مۇپلاستىكىكى نىلاستومەر

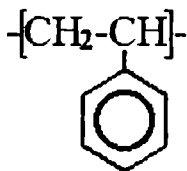
Thermoplastic elastomer كە رىزەى بىللوورىتى

تەيدا بىگە 50-60%.

ئەمەى شايانى سەرنجە ئەم بەر ھەم سەزىمەنە ئەمەى كە ئەم پۆلى پىرۆپىلەنەى بە جۆرى نايىزۇ تەمكىتە دەھىنرەتە بەر ھەم بەرەى لە ھەمىووان زىاتىرە لە بازارى بازىرگەنەدا، ئەمىش لەمىر ئەمەى كە بىللوورىتى و پەلى تەوانمەى بەر زە و تەندىنەشى بەھىزە. وىرەى ئەمەىش كە بەر مەستى باشى ھەمە بۇ كارمە و شى. بەلام ھەر چۆننىك بىت لەمىر ئەمەى گەم دەمەننى چوار ھەيدىرۇجىنى تەيدا بە كەمىر جىگىر تەرە گەم بەر اورىد بىرەت لەمگەل پۆلى ئەمىلەندا.

ھەيدىرۇجىنى چواری لەمگەل نۇكسىجىنى ھەوادا بە ناسانى كارلنىك دەمەن و زىجىرەكە دەپچىرەت، لەمىر ئەمە ھەندىك جارى پىنۇبىست دەمەت ماددەى دژە نۇكسىن تىكەل بە پۆلېمىرەكە بىرەت بۇ ئەمەى زىاتىر جىگىر و كىر تەرىت.

10. پولى ستايرين Polystyrene(PS) poly(1-phenylethene-1,2-diyl)



لمو تايېتمەندىيانەي كە پىنى ناسراوہ:

پولىمىرىكى گىر مۇپلاستىكە، كىشى گىر دىيمكەي

104,1g/mol. پلمگىرى توناموى (جۆرى سىندۆ تاكتىكەمكەي) 240°C. خىستى 1,05g/cm³ لە پلمگىرى 25°C دا، پلمگىرى شووشمگوازي 100°C. خىستى بىلورىتى 0,95g/cm³. ومكو شووشە شىنوه پلاستىكىمكەي روشنايى پىيا رادەبورىت. بىناسانى رەنگ دەكرىت و بىناسانى شتومكى لىدەسازىنرىت. يىمكىك لمو نىمگىيانەي كە ھىمىتى، نەمۇندە بىرگەي زەبرى ناگرىت و خاش دەبىت. لە نرىك پلە گىرى 100°C دا نىرم دەبىت.

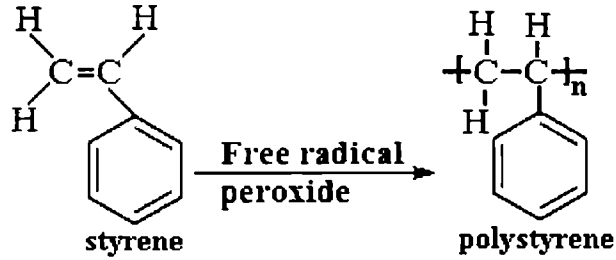
پولى ستايرىن، لە سالى 1839 ز لەلايىن دەرمانساز و كىمىاگىرى نۇلمانى نەمۇارد سىمۇن Eduard Simon دۆزرايموہ، نەوىش لە بىرى درمختىك كە جىمىمكى شىرىن چىشە پىدەوترىت ستوراكس Storax، ناوہ زانستىمكىشى Liquidamber orientalis، نەوىش ناماژمىہ بۆ ناوہ مىللىمكەي كە پىدەملىن شىرىنەبىنىشى توركى.

سىمىتا، ماددە زەبىتىمكەي دلۇپاند، نەم مۇنومرەي ناونا ستايرول Styrol. پاش چىند رۆژنىك بۆي دەركموت كە نەم ماددە ستايرولە چىرپوہ، واى بۆ چوو كە لە ناكامى نۇكساندەمە واى لىھاتىنىت و شىنومىمكى جىللى Jelly و مرگرتىنىت. گومانى لمو دابوو كە نەم بىر ھىر مە ستايرول نۇكسىد Styrol oxide بىت.

لە سالى 1845 ز دا، كىمىاگىرى نىنگلىزى John Blyth و كىمىاگىرى نۇلمانى August Wilhelm Von Hofmann پىشانىاندا كە بىنى نۇكسىجىن (واتە بىنى نۇكساندن) گۇرانىكارى بىسىر نەم ماددە دىت، لىمىر نەم ماددە ناونرا مىتاستايرول Metastyrol. پاش دوا شىكر دىمەمكى كىمىاىيانە ناومكەي بە ستايرول نۇكسىد Styroloxyd گىرسايموہ.

لە سالى 1866 ز دا كىمىاگىرى فەرنسايى مارسىلىن بىرئىلوت Marcelin Berthelot (1827-1907) بىتموواي پىكاتەي مىتاستايرولى لە ستىرول بە پىرۇسەي پولىمىرىنى دەسنىشانكر د.

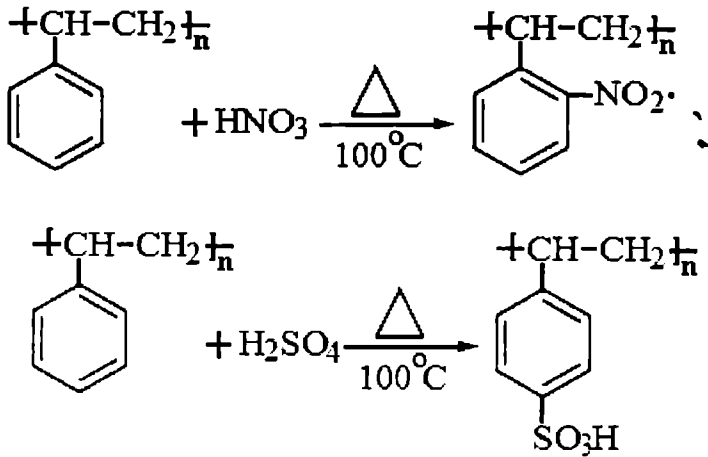
پاش سالانىكى دوورودرىژ، نرىكەي ھىشتاسال لە پەي پىبىردن بە گىر مكردى ستىرول كە بە سىمىتاى زنجىرەكارلىكر دىنىك بىر ئومدەچوو و وىمىر ھىنانى بە زلمكەردەمكىن Macromolecules كۆتايى دەھات. پاش نەم چىندىن تىز و نىزموونگىر بىيانە لىسىرى، كىمۇندامگىرى Organic Chemist نۇلمانى ھىرمان شتاودىنگىر Hermann Staudinger (1881-1965) (دۆزىرى پىكەلى كىتىن Ketene و كارلىكى شتاودىنگىر) پىشنىارى نەمەيكر د كە بىناوى پولىستايرىن Polystyrene بىناسرىت.



کیش گمردی بمرهمی پۆلیممرکه دهگاته نیوان 300000-500000g/mol. ماددهیمکی رَمقی بملورینه بهلام خاشه Brittle. لَمناو گمَلتیک تونیمری نَمندامیدا دمتوینتَموه. همرلمبر نَم چمندا نَمنگیبهی، توانراوه لمگمَل همندیک ماددهی دیکمدا پۆلیممرینی پنبکریت بۆنوهی لمبارتر و باشترینیت بۆ کارپینکردنی.

پۆلی ستایرین، پۆلیممریکی هیلینه Linear. زۆر بهی بمرهممکانی له شیوهاندازی نَمتاکتیکه، بهلام لمدوایدا توانرا به شیوهاندازی نایزوتاکتیک/یش نامادهبکریت و لموهی پیشووتریش باشترینیت.

پۆلی ستایرین، بمرگریمکی باشی همیه بۆ ئوکساندن Oxidation و کممکردنوه Reduction. له تفت و ترشمکاندا ناتوینتَموه، بهلام بمرگممری له ترشه بههینزمکانی و مگ تیزاب و ترشی گوگردیکدا دمتوینتَموه. و مگ لم هاوکیشانهی خوار مودا:-



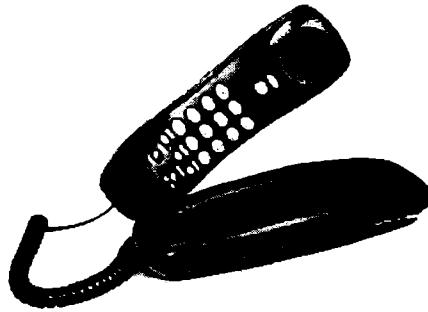
نَم پۆلیممری دواین که گروپی SO_3H - تیدایه بمرگمردههینریت بۆ تمکنولوزیای نایون نالوگورینی جموی Ion exchange resin.

بمرگمستی دمتوانین بلنن که لیرشتمکان Derivatives ی ستایرین دهشیت پۆلیممرین بکرین، لموانهیش:- پۆلی (نمفا- میتایل ستایرین)، پۆلی (پارا تیر- بیوتایل ستایرین) و گمَلتیک دیکه. نَممانه لمگمَل نَمو همموو سوودانهی که لنینان

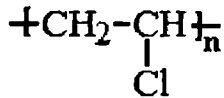
دهکرتیت کمچی له چمندین تاقیکردنموه لمسمریان دهرکوتووہ که هیچ لمو لیرشتانه ناگمنه توانا و بمرلمستی پؤلی ستارین.

لمو شیوه form و قموارانہی تری پؤلی ستایرین که زور به فراوانی ومبرهم دههینرین، شیوهی شیت Sheet و قالبسازیهه Mold و مک لیسازکردنی گویزان و تاقمی ریشتاشین و نارایشتی خانمان، یاری مندالان، هاوینه lens ی چوان و رازانموه ی خانوبمران. پینداویستییه نزمونیهکانی و مک بلوری پشکنین Test tube و مانندییان.

شینویمکی دیکه ی ههیه که پیندهوتریت کفه پؤلی ستایرین که کارولنیریکی Insulating باش و گمرمی هملگریکی زور باشه بو کمرسه ی بیناسازی. لمبرنموه ی کیشی سووکه، له ههیکله ساختمانسازیهکاندا Architectural Structures بو کولمکه و پایه نمخشاندن Ornamental pillers و رازانموه. بو دروستکردنی پلاستیکه قوتوو و پینچانموه، هملگریکی خوراک و... هتد بکاردههینریت.



11. پۆلى فينایل كلوريد (PVC) PolVinylchloryde



پۆلى فينایل كلوريد $\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}$ ، مۆنومر مەكى بە جووت بىندىكى فينایلى $\text{C}=\text{C}$ لە دوخى گازى و گمردىلمىكى كلورى تىدايه.

1.11. كورته ميژوويەك لە ديتنەوہى پۆلى فينایل كلوريد

ميژووي ديتنەوہى PVC بە رىكموت دمگمريتەوہ بۆ سالانى سمدەى نۆزدەم كە دووجار پەيى پى برا. يمكەم جار لە سالى 1835زدا لەلايمەن كيميائىگر و فيزيائىگرى فەرمىسايى فيكتور رينولت (Victor Regnault (1810-1878)، پاشان لە سالى 1872ز لەلايمەن دەرمائىگر و كيميائىگرى نۇلمانى يۇجين باومان (Eugen Baumann (1846-1896). لە ھەردوو جارەكدا پۆلىمەر مەكە بە رەقەيكى سەي رەنگ دەردەمكوت.

لە سەرمەتاي سمدەى بىستەمدا كيميائىدائىگرى رەووسى نىقان نۇسترومىسلينسكى (Ivan Ostromislensky (1880-1939) لەگەل كيميائىگرى نۇلمانى فرىتز كلاتتى (Fritz Klatte (1880-1934) نامادەكەرى پۆلى فينایل نەسەيات Polyvinyl acetate پىكەوہ لە كۆمپانىيائى كيميائى كۆمپانىيائى گرىشمىم-نەلنىكترۆنى نۇلمانى ھەولنى نەمياندا كە PVC پىشەسازىيانە بەيئەنە بەرھەم، بەلام لەبەر گىروگرفتى پەروسمەكە و ھەندىك جاريش ورد و خاشبوونى پۆلىمەر مەكە، نەميانتوانى درىژە بە كارمەكەيان بەدەن.

لە سالى 1926زدا كيميائىگرى نەمريكايى والدو سەمۆن (Waldo Semon (1898-1999)، بە ھاوكارى و دارنەدىي كۆمپانىيائى گودرىچ (B.F. Goodrich) تەوانرا پەره بە رىگەيمەك بەرئەت، نەویش بە پلاستىسازىنى Plasticize لەگەل چەند سەربارىكى جىاجىا (Various additives) نەنجامى بەرھەممەكە زۆر زىاتەر گونجۆك (Flexible) و پەروسمە ناسانتر بوو. نەم رىگەيمە بووہ دەروويەك بۆ و مەرھەمەتەناني بەشئوويەمكى پىشەسازىيانە.

پۆلى فينایل كلوريد، سەنيمەين بەرھەمى پلاستىكەيە لەدوای پۆلى نەئيلين و پۆلى پەروپيلين كە زۆر بە فراوانى لە بازارى پىشەسازى و بازىرگانيدا بەكار دەھەنرەت. ھۆكەيشى نەويميە كە زۆر ھەرزانتەرە لەبەكار ھەناني نەم بۆرىيە درىژانەى لە ناسن دەروست دەمكرين بۆ مەبەستى بىناسازى.

دەمكرەت شىوہى وای لىندروستەكرەت كە نەرم و گونجۆك بىت نەویش بە تىناخنىنى پلاستىساز (Plasticizer) نىكى وەك ترايوكتايل فوسفات (Triocetyl phosphate)، پۆلى (پەروپيلين گلايكول) نەيستەر مەكان (esters Poly(propylene glycol)).

لمو بمکارهینانه بمر بلاوانه‌ی که زور لمبرچاون فتالاتمکانیتی Phthalates و مک دایتوکتایل فتالات Dioctyl phthalate که به فراوانی بمکارده‌ینیریت بو جلومرگسازي و کلومیلی ناو مالی و مک کورسی و میز، وایمری کارولینیر... هتد. پوخته پولی فینایل کلورید، بی تیکملکردنی به پلاستیسازمکان رهنگی سپیبه، رمقیکی خاشه Brittle solid، نمتواومیه له کحولدا، کم تواومیه له تیتراهدرو فیوران Tetrahydrofuran.

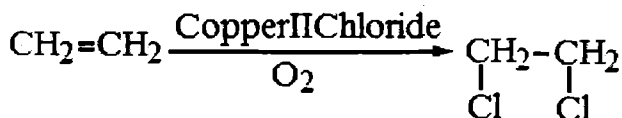
لمو تایبتمندیانمی که پنی ناسراوه:

پولیمریکی گمر مپلاستیکه، کیشی گمر دییمکی $62,50 \text{g/mol}$. پلمگرمی توانوی 240°C . خستی $1,385 \text{g/cm}^3$ له پلمگرمی 25°C دا، پلمگرمی شووشمگوازی 85°C . خستی بطلوریتی $1,52 \text{g/cm}^3$ له پلمگرمی 25°C دا.

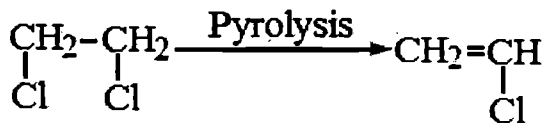
2.11. نامادهکردنی فینایل کلورید،

به دوو همنگاو بمر یوه دمچیت:-

یهگم:- به کارلینکردنی نمیلین لمگمل ترشی هایدروکلوریک و بوونی نامووری مس II کلورید بمر هممی 1,2dichloro ethane پمیدادمبیت.



دووه:- بمر هممکه 1,2dichloro ethane بمبی هموا دمگرمینریت، له نمجامدا بمر هممی نوئ له فینایل کلورید پمیدا دمبیت. جاران به کارلینکردنی نمسیتیلین و HCl ناماددمکرا، به لام فمراموشکرا.



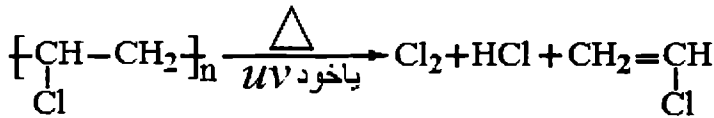
نموه‌ی که سمرنجر اکتشه لم پولیمردا نمویه که پاش دروستکردنی همدنیک له پنداویستییهکانی ناومال و مک منجمل و کوچک و پمرداخ... هتد. زانایان بویان دهرکوت که پاش ماومیک شیده‌بیتموه بو فینایل کلوراید که له خویدا گازیکی زیانیمخسه و گومانی نموه‌ی لیدمکریت که مرؤف توشی سمره‌تان بکات نمگمر بو ماومیک هلمزریت. لمبرنموه له بمکارهینانی بو نمو مبمصتانه له بازاردا پاوانکرا.

3.11. پۆلىمەرنى قىنايل كلورىد VC Polymerisation of VC

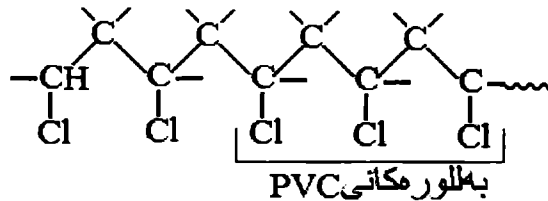
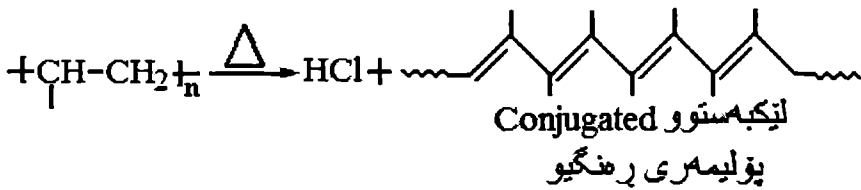
زۆر تمكئورنىگە پىشماسازىيادە ھەن بۇ پۆلىمەرنى قىنايل كلورىد، لەوانەش پۆلىمەرنى گىراوھ Solution، پۆلىمەرنى ھەلاويز Suspension، پۆلىمەرنى بىلك Bulk، پۆلىمەرنى شىراوگ Emulsion.

بەلام نىگەر بىرئىزە ۋەرىيانىگرىن، دەمىنن كە لە پىشماسازىدا پۆلىمەرنى بە تمكئورنىگە ھەلاويز نىزىكە %80 بەر ھەممى پۆلى قىنايل كلورىدى گرتۈمە. نىزىكە %12 بە رنىگە شىراوگ. %7,5 بەرنىگە بىلك. %0,5 بە تمكئورنىگە گىراوۋىي. پىرۋسە ھەلاويز لە ھەموۋيان باوتر ۋە باشترە، نەۋىش لەبەرنەۋى كە ناسانتر لەوانىتر جىيادەمكەرتەمە ۋە راتىنجمكە باش ۋەشك دەمكەرتەمە. پۆلىمەرمە بەرنىگە شىراوگ/ىش نامادە دەمكەرت كە بۇ سواخدانى كارتون ۋە تمخە ۋە گەلىك شى تىر بەكار دەھنىرت.

پۆلى قىنايل كلورىد، پۆلىمەرنىكى لاۋازە لە روۋى گەرما ۋە تىشكى UV دا. نەم دوو ھۆكارە كاردەمكەنسەرى ۋە شىدەكەنەۋە، ھەندىك جارى نەم شىكردنەۋەمىش بە بەرەلابوۋنى كلور دەستىدەكەت، كلورمە بە شىۋە رەگى رەھا دەردەچىت ۋە لەگەل خۇيدا ھایدروچىننىك دەمات ۋە HCl پىكدىننىت.

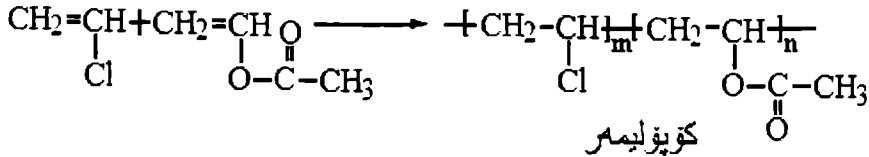


لە ھەندىك جارى تىدا بە كەرما رەنكى دەمكەرت ۋە بەر بەرە دەمىتە رەنگىكى رەش ھەلگەر، ھۆكەش نەۋىيە كە لە كۆتايىدا دەمىتە پىكەتەمىكى لىكەستو Conjugated. ۋەك لەم ھاۋكەشەدا:-



4.11. چۈنئىتى كۆپۈلېمەراندن

كۆپۈلېمىرىنى قىنايىل كلورىد لىگىل چەند مۆنۈمىرىكى تىردا، تايىتمەندىمىكى نۆى بە دوابىر ھەممىكە دىمىخىشئىت. بۇ نىمۈنە لە نىزىك سالى 1928زدا تۈانرا قىنايىل كلورىد كۆپۈلېمىرىن بىكرىت لىگىل قىنايىل ئىسىتات Vinyl acetate. پاش كۆپۈلېمىرىنكىردنى دىمىكەوت پۆلېمىرەكە رەنگ باشىر دىمىگرىت و بەناسانى شتۈمىكى پىدەسازىنرىت.



پاش ماۈمىكى دىكە تۈانرا كۆپۈلېمىرىنى پىبىكرىت لىگىل پىكىملى دای مىئايىل مالىات Dimethyl Maleate بەرىژەى 10-20% و دای مىئايىل فىومارات Dimethyl Fumarate. لە ئىنجامدا بەر ھەمىكى باش و جىگىر ھاتىبەر ھەم كە لىبار و گۈنجاۋوبو بۇ درۈستىردنى وىستەمىنىمىكان. پۆلى قىنايىل كلورىد... پۆلېمىرىكى نىمۈندە رەق نىبە، لىبىرئەۋە ھەندىك ماددەى وىك پلاستىسازى تىدەمىكىرئىت بۆنەۋەى رەمقىر بىت و بەرگى زىبىرى زىاتىر بىگرىت.

بەگىشى... زۆرىبەى زۆرى ماددە پلاستىكىمىكان رەقن و زىمىمىتە بە تىنبا بىكرىن بە قالىبى شتۈمىك. لىبىرئەۋە بە پىۋىست زانرا كە بە رىژىمىكى گۈنجاۋ ھەندىك ماددەى تىران تىكىل بىكرىت بۆنەۋەى نىمۈندە نەمىبىت كە قالىبى شتۈمىكى پى درۈست بىكرىت. نىمۈ ماددانىش پىنئاندەۋىرتىت پلاستىساز Plasticizer، نىمۈنەش بۆ لىمۈ پلاستىسازانە كە بەكار دەھىنرىن:-

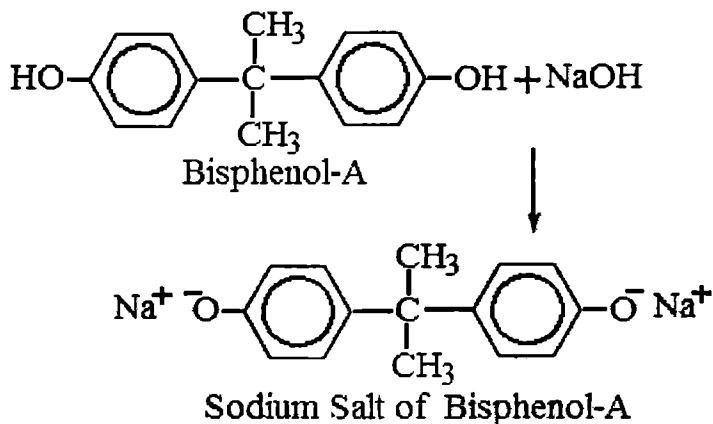
تراىسىسايىل فۇسفات Tricesyl phosphate(C₂₁H₂₁O₄P)

دای بىۋىتايىل فىئالات Di butyl phthalate(C₁₆H₂₂O₄)

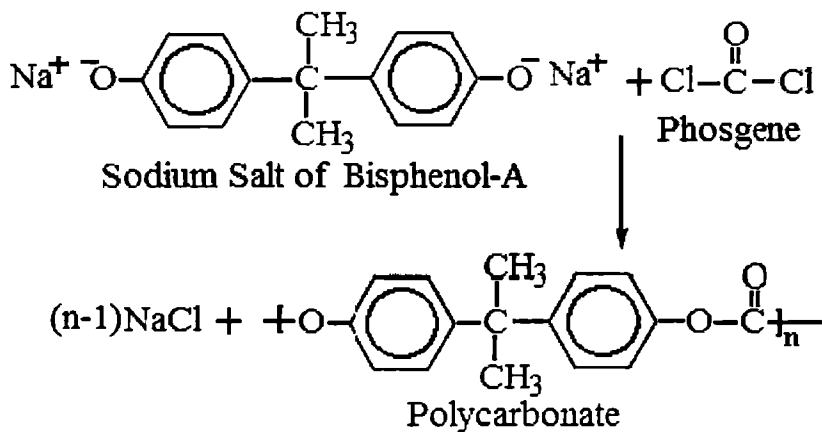
دای بىۋىتايىل سىباكات Di butyl sebacate(C₁₈H₃₄O₄)

ھەندىك جارىش پۆلېمىرى گەرد بچۈوكى وىك پۆلى پىرۋىلپىن گلاىكۈل بە رىژىمىكى گۈنجاۋىان تىكىل دىمىگرىت، نىم جۆرە تىكىلكردىمىش ھەر وىك پلاستىساز مەكان رۆلى خۆى دىمىگرىت.

لىمۈ پىشەمسازىبەنەى كە پۆلى قىنايىل كلورىد تىدا بەكارە، درۈستىردنى پىكەتەى نۆرگانۈسۈلە Organosol. نىم ماددەى تۈنەنرىكى لىنجى ئىندامىبە و پىكەتەۋە لە چەند پەرتىلېمىكى ھەلاۋىزى وىك پەرتىلېمىكانى راتىنجى پۆلى قىنايىل كلورىد پلاستىنراۋ Plasticized و ھەندىك ماددەى رەنگزە و نەرمىكەر Softner.

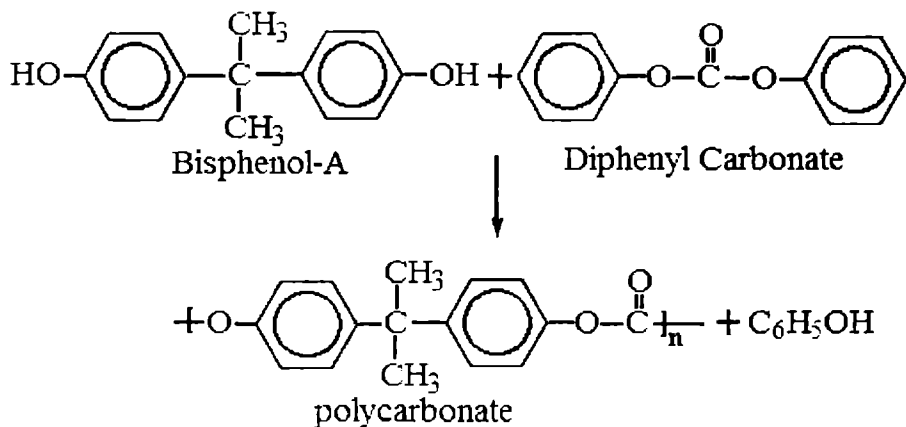


دووم ههنگاو:- بریتیه له کارلێکردنی دایفینۆکسید Diphenoxide لمگمل فۆسفین Phosgene بۆ پمیداکردنی کلۆرۆفۆرمت Chloroformate، که لهدواییدا له لایهن فینۆکسیدیکی ترموه شالۆوی دهبریتسمر و له کۆتاییدا پۆلیمیری پۆلی کاربۆنات دیته بمرهم.



رێگه‌ی دووم:- پرۆسه‌ی نالۆگۆر نیستمرین Transesterification
 نهم پرۆسمیه نالۆگۆر نیستمرینه Transesterification له‌نیوان Bisphenol-A
 و دافینایل کاربۆنات Diphenyl carbonate دا روودمدات.

نم پیکلمی دواین که دایفینایل کاربوناته له کاربون مونوکسید Carbon
 monoxide-حومه و مردهگیریت که له پرووی ژیوار Environment-حومه له
 بکارهینانی فوسجین لمبارتر و بیوهیتره.



جستجوی (1)

Uses of Polymers

Elastomers	Plastics	Fibers
<p>Polyisoprene</p> <p>Polisobutylene</p>	<p>Polyethylene</p> <p>Polytetrafluoroethylene</p> <p>poly(methyl methacrylate)</p> <p>Phynol-formaldehyde</p> <p>Urea-formaldehyde</p> <p>Melamine-formaldehyde</p>	<p>Polyacrylonitrile</p>
<p>↔</p> <p>↔</p> <p>↔</p> <p>↔</p>	<p>↔</p> <p>↔</p> <p>↔</p> <p>↔</p>	<p>↔</p> <p>↔</p> <p>↔</p> <p>↔</p>
		<p>Polyamide</p> <p>Polyester</p> <p>Cellulosics</p> <p>Polypropene</p>

پولی کاربونات Polycarbonate، پلاستیکی توندوتوله و زور نایابه بز
 دروستکردنی پیداویسته نلمکترؤنیمکانی و مک رادیو، تلمفون و تلمفزیون.
 کارولتیریکی باش و بمره‌لستیمکی باشی همیه بز گمرما. زور به فراوانی له
 بواری بمر همسازی BD و CD و DVD.... هند بکارده‌هینریت.



Blue-ray Disc
BD



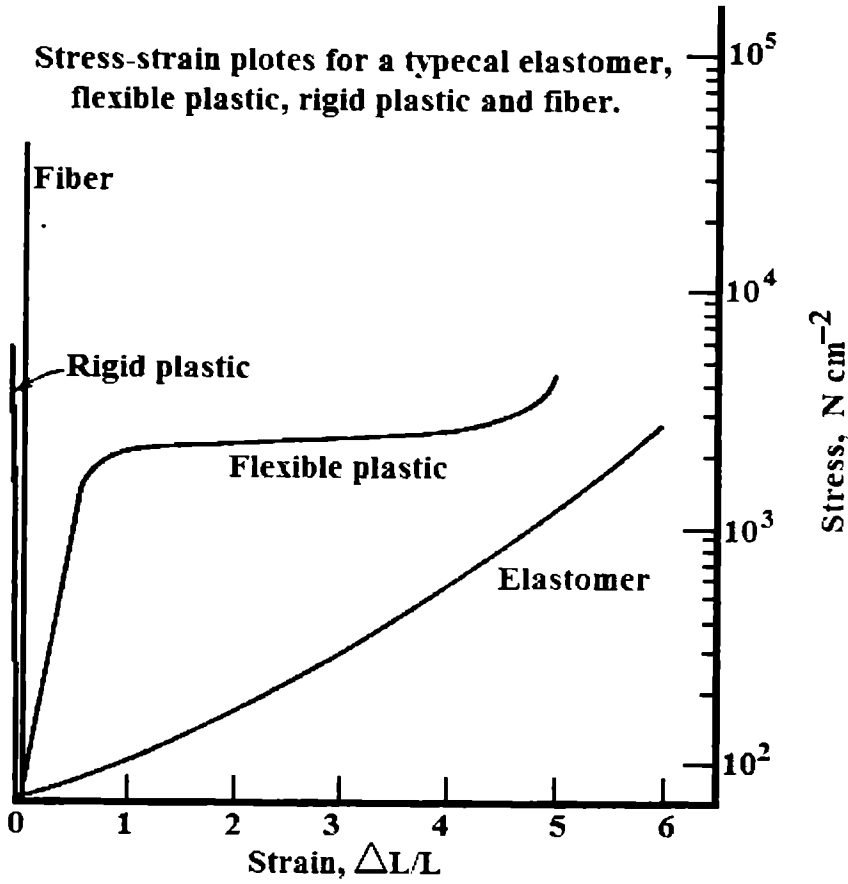
Compact Disc
CD



Dissociated Vertical Deviation
DVD



Stress-strain plots for a typical elastomer, flexible plastic, rigid plastic and fiber.



REFERENCES

1. R. N. Haward, "The physics of Glassy polymer", Applied science pub. London, 1973.
2. C. A. Harper, "Handbook of plastics and elastomers" McGraw Hill, N.Y. 1975.
3. W Susan E. M. Selke, John D. Culter, Ruben J. Hernandez, "Plastics packaging: Properties, processing, applications, and regulations", Hanser, 2004.
4. H.F. Mark, N. M. B., C. G. Overberger, G. Menges, Encyclopedia of Polymer Science and Engineering Wiley-Interscience: New York, 1988.
5. Ulrich K. Thiele, "Polyester Bottle Resins Production, Processing, Properties and Recycling", ff, PETplanet Publisher GmbH, Heidelberg, 2007.
6. Stoyko Fakirov; "Handbook of Thermoplastic Polyesters", Wiley-VCH, Weinheim, 2002.
7. Sax, Leonard. "Polyethylene Terephthalate May Yield Endocrine Disruptors".2010.
8. Smith W .M., Manufacture of Plastics, Reinholds, 1964.
9. J. Milgrom, "Polyethylene Terephthalate (PET)," in Plastics Recycling, R. J. Ehrig(Ed.), Hanser, New York, 1992.
10. M. B. Polk, L. L. LeBoeuf, M. Shah, C.-Y. Won, X. Hu, and Y. Ding, Polym.-Plast. Technology" 1999.
11. J. Urbanski, W. Czerwinski, K. Janicka, F. Majewska, and H. Zowall, "Handbook of Synthetic Polymers and Plastics", 1st ed., Wiley, New York, 1977.
12. Fleck, H.R." Plastics". Brooklyn: Chemical Publishing Company:298-9. 1945.
13. Agarwal S. and Han C. D., "Analysis of the high pressure polyethylene tubular reactor with axial mixing", AIChE Journal, Vol. 21(3). 1975

1. الدكتور ذنون محمد پيريادي " كيمياء اللواصق و الأصباغ و الأظلية البوليمرية"، مطبعة دار الحكمة، 1990.
2. الدكتور ذنون محمد پيريادي " الكيمياء العضوية للدائن و تشخيصها"، مطبعة جامعة بغداد، 1990.

بهندی چوارده (-14-Chapter)

پۆلیمیره سازکردهکان

Artificial polymers

بهشی پینجهم -5-Part

پۆلیمیری کەف Foam polymer

1. سەرەتا

پۆلیمیره کەفەکان Foam polymers ... بۆ یەکەم جار لە سالانی سییمکاندا هینرایه بمرهم، بەتایبەتی کەفی پۆلی ستایرین Polystyrene foam کە بۆ یەکەم جار لە نزیک سالی 1931 زدا سازکرا. پۆلی یوریتان Polyurethane کە لەلایەن کیمیاگری ئەلمانی (1902-1982) Otto Bayer لە سەرەتای هەلگیرسانی جەنگی دووهمی جیهانی سازکرا بە مەبەستی ئەوەی کە جینی لاستیک بگرتنەوه و بکاربەنریت بۆ رووپۆشکردنی ناو خانوبەرە و شەمکی نەشبزخانە لە قاپ و لیوان و پەرداخ، پینچانەوه و هەلگرتنی نامیز و دەزگاگان، تەختە و کاززاگان. دواي چەند سالێک بۆ یەکەم جار گونجۆکە پۆلی یوریتانی کەف هینرایبەرهم و سەرەتای بکارهینانیشی لە پێداویستییهکانی بارخان Furniture و پیشەسازی ترومبیلان دەرکەوت.

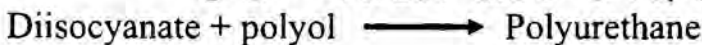
بەگشتی...پیشەسازی پۆلیمیری کەف بۆتە بازارگانییهکی زۆر فراوان لە پیشەسازی فرە جۆر و بوارەکانی ژیاندا.

پیشەسازی کەف بە دوو جۆر دەهینریتەبەرهم:

کەفی گونجۆک Flexible foam، لە شیوهی ستایرۆپۆر و سنوکی ناسراو بە سنوکی قەلین



سەرەتای پرۆسەکه بە کارلێکردنی دایۆل Diol یاخود پۆلیۆل polyol لەگەڵ نایزۆسیانات/دا دەسپێدەکات بۆ وەبەرهمهینانی پۆلیمەریکی وەک پۆلی یوریتان کە یەکێکە لەو جۆرە پۆلیمەرانەیی زۆر لەبارن بۆ بە کەفکردنی:-



بهرهمهينانی گازی و مک کاربۆن دايۆکسید رۆلی سمرمکی دمگیریت بۆ گۆرینی پۆلیمرمکه بۆ شیوهی کف. نمویش به کارلینکر دنیکی ناو و نایزوسیانات.



جیاوازی سمرمکی له نیوان نهم دوو جۆره بهرهممدا لموه دایه که کفه گونجۆ کمان Flexible foams لینکالۆزی سووک Light Cross-linked و نزمیان همیه، لمکاتی کدا کفه سمخت و رهممکان Rigid foams لینکالۆزی بهرزیان همیه. هۆی نهم پلیمرزهی لینکالۆزه تارادهیمک دمگمیتموه بۆ بهکارهینانی پۆلیول Polyol ی کیش گمرده نزممکان تاكو بتوانن لمگمل نایزوسیانات/دا جووتبگرن.

☛ کهفی رهق و سهخت Rigid(Hard) foam، له شیوهی نیسفهنجه



پروسمی بهرهمهينانی کهفی سمخت Rigid foam بهشیوهیمکی سمرمکی به ههمان شیوازی بهرهمهينانی کهفی گونجۆکه، نمویش به کارلینکردنی تیکه لاینک له نایزوسیانات و پۆلیول و پاشان هاوکارپینکردنی لمگمل مادههیمکی پهلنما Blowing agent بۆ گۆرینی بۆ شیوهیمکی پهللی نیسفهنج ناسا.

2. چۆن پۆلیمهر دهکریته کهف How to make polymer foam :-

رینگه تمکنیکی بۆ و بهرهمهينانی پلاستیکی کف ناسانه و دشنیت به دوو چمشن ناماده بکریته:-

1. به بهکارهینانی گازیکی سست که بهناو شلمی پلاستیکی گمردا بیریت پيشنموه ی ساردبیتموه و بجیتموه قمواره ی سروشتی خوی.
2. به بهکارهینانی سسته گازیکی بهره لا بهناو پۆلیمرمکدا، بلاو بوونموه ی گازه بهره لاکه دهبیته هۆی دروستبوونی بلق و کونبوونی پۆلیمرمکه.

3. جۆرهكانى پۆلىمىرى كەف Types of polymer foam

پۆلىمىرى كەف پەيوەندى بىم بىر ھىمانوۋ ھەيە:-

- كەفى پۆلى يۇرىشان Polyurethane foam
- كەفى نىشاستە Starch foam
- كەفى پۆلىستايىرىن polystyrene foam
- كەفى پۆلى قىنابل كلورىد polyvinyl chloride foam
- ستايىرۇكەف Styrofoam
- سىلىكونە كەف Silicone foam

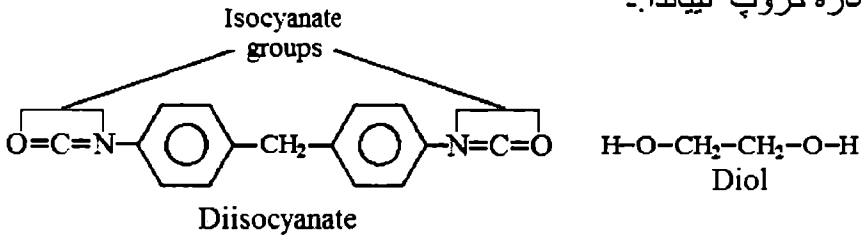
ئەمانە و چەند جۆر بىر ھەممى دىكە ھەن، بەلام تەنيا لەسەر چەند نەمۇنەيەكەن دەدوئىن كە گرنگىيان ھەيە لە بازارى پىشەمسازى و بازارگانىدا، لەوانەيش.

➤ پۆلى يۇرىشانەكان Polyurethanes

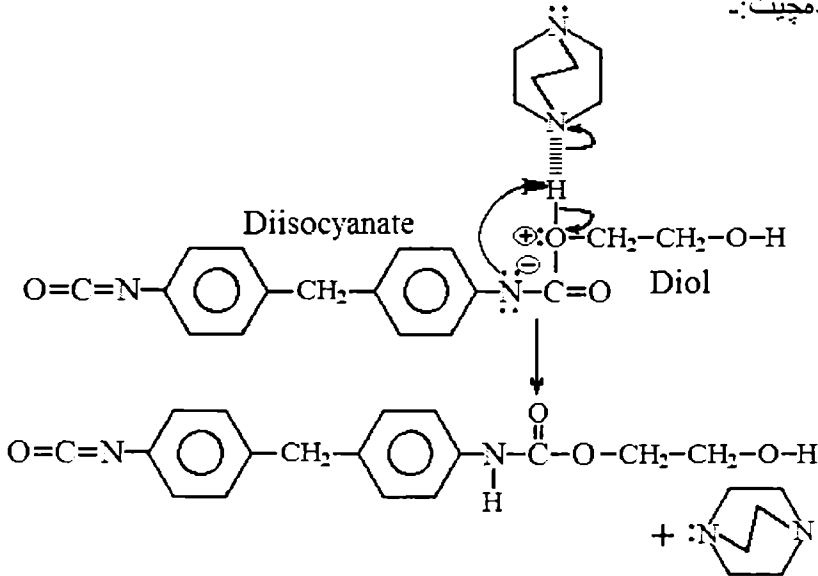
جۆرىكن لەمۇ پۆلىمىرە كەفانەى كە لىنكى يۇرىشانىان تىدايە. لىنكى يۇرىشان/ىش برىتتەيە لە -NH-CO-O-.

لە پىشەمسازىدا دوو پىنكەلى زۆر گرنگ ھەن كە كەرمەستەى سەرمەكىن بۇ ۋەبەر ھەمەپىنانى نەم جۆرە پۆلىمىرە. يەككىيان ئەرۋاتە نايۇسىيانا تەمکان Aromatic isocyanate كە تۆلۋىن دايىنايۇسىيانا Toluene diisocyanate(TDI) تىدا گرنگە. ئەبوتىريان دايىفينايل مېشان دايىنايۇسىيانا Diphenyl methane Diisocyanate(MDI). پىنكەلى يەكەمىيان پىنكەتوۋە لە تىكەلنىك نايۇمەمەكانى لە 2,4 و 2,6-diisocyanatotoluene . لە كاتىكدا ئەبوتىر لە سى نايۇمەر.

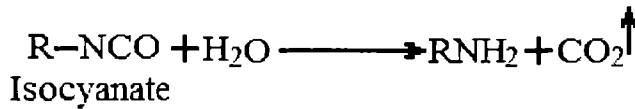
نەم جۆرە پۆلىمىرە بە كالنىكردنى خىستەمسەرى پۆلى نايۇسىيانا تەمکان Polyisocyanates لەمگەل پۆلى پۆلىۋەلمەكان Polyols بىنەنجام دەدرىت بە بوونى پىنكارە گرۇپ تىياندا:-



میکانیزمی نهم کارلنکردنه خستنسمر هیش Addition reaction، بهم شیوازه
بمریو دمچیت:-



نمگمر پنیویستمان به پۆلیمری كهف بیت، دهبیت قهواره ی نایزوسیانات زور
بكریت. نهم زور كرنهیش لهگهل برنك ناو یاخود ترشی کاربوكسیلیك/دا کارلنك
دهكات، له نمنجامدا گازی کاربون دایوكسید ره ها دهبیت.

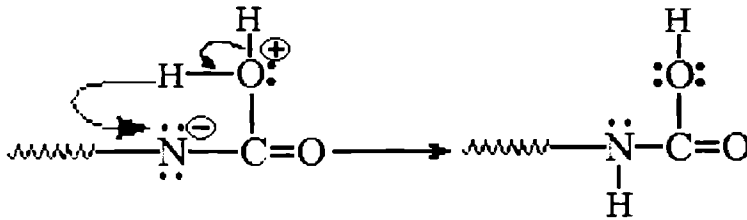


گاز مکه دمچیتته نیوان گمر دهكاتی پۆلیمر مکه و بلق و بوشایی دروست دهكات. پاش
ساردكر دنموی پۆلیمر مکه شتومیمکی پلاستیکی پفملی كیش سووكی نیسفمنج
ناسای كونكون و مردمگرت.

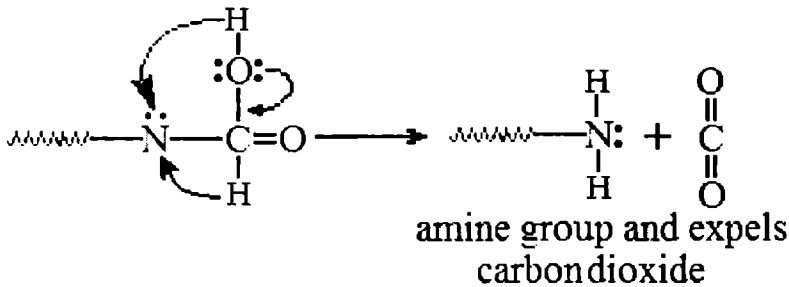
پاش چمند سالنك توانرا گازی فریون CFCl_3 بكار بهینریت بۆ ره هاكردنی گاز
و دروستكردنی پۆلیمری پفمل (نیسفمنجی) كه زور به فراوانی بكار دههینریت
ومك ماددمکی گمرمۆ لنیبر له پیشمسازی فریزمر Freezer و بفرساز
Refrigerator دا. پیشمسازی زینی پاسکیل و كورسی فرۆكه و ترۆمینیل و
چمندین پیشمسازی دیکه.

جیاوازی نیوان له كردنی كهفی پۆلی یوریتان و یوریتانمکانی دیکه نومیه كه
دهبیت گاز همبیت له بمر هممی كوتاییدا. كاتنك كه گروپی نایزوسیانات لهگهل ناودا
كارلنك دمکن بۆ پنكهاتنی نمین و گازی کاربون دایوكسید. چونكه گروپی
نایزوسیانات دمگمریتمه بۆ نمین. کارلنکردن لهگهل گروپه نایزوسیاناتمکانی دیکه
له كهفی پۆلی یوریتاندا لینكه یوریاكان پمیدادهبن، بهلام زور کارپگمری نییه

لسمر رهو شتمکاني کفې پوليمر، لهبرنموه پښوېست به گاز دمکات بو بمر هممهينان و کردني پوليمر مکه بو کف.



The reaction of water with isocyanate group forms



➤ نيشاسته Starch

نيشاسته کف له نزيك سالی 1989ز هينرايه بمر همم، توانای شيبوونموه ی هميه، لهبری پوليسټايرينه کهفکان بکار بهينریت بو پيچانموه و همگرتتی بزگوره پيشمسازييمکان.

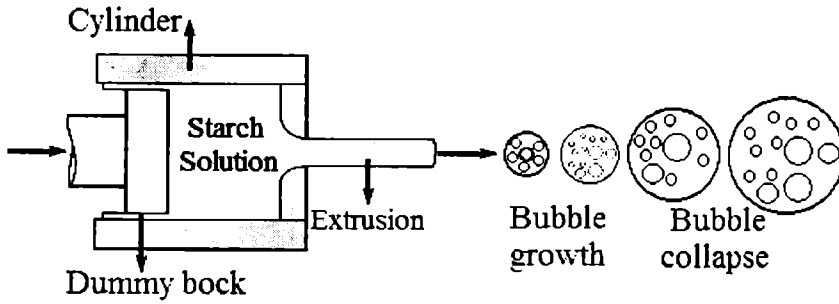
نيشاسته، هر و مکو پيشتریش ناماژهی پندرا، له پولي شمکرايدمکانه که له يمکمکاني گلوکوز پيکهاتوون و به لينکی گلوکوسايد لنيکبمستهی يمکتربوون که دريژيان دمگاته نيوان 20000-500يمکهی رپاربوونموه Repeat units .

نيشاسته، پيکهاتووه له نميلوز Amylose و نميلوپنيکتين Amylopectin. نميلوز زياتر زنجيريميکی هيلينه Linear chain، لهبرنموه چاو مروانی نموهی لندهمريت که کفې گونجوک foam flexibility به چريمکی نرم لنيپميدابيت.

بهلام نميلوپنيکتين که زنجيرمکهی لقی زوری پښويه، دشيت بمر هممکی زياتر بمرکف Foamable ی لنيپميدابيت.

نيشاسته له همدنیک کهرستمخاوی سروشتی ومک گنمشمای و پماته دردههينریت. کهفمکی به پرؤسهی دمرهاويشتن Extrusion process نامادهمکريت. نمويش به توانموه نيشاستمکه و تيکه لاندنی لمگمل ماددهيميکي پفلنمای Blowing agent ومک ناو ياخود ميتانول که به دوايدا گرم دمکرين تاکو بلقی هموا له ناو گيراومکه بمر زد ميبتموه.

پروسی دمر هاویشتمکه بمردهوام دمبیت، بهلام هیشتا رقه و پیویست دمکات نرم بکرنیت و ژمارهیمیکی زور له کون هملبگرنیت. لیرمدا بمارهینانی سمرباره پولیممره گمرمولاستیکمکان هاوکاری نموه دمکن که له هملوشاندنمویه کمم بکاتموره نمویش به کفپینکردنی به هینواشی.



Schematic of starch extrusion process

REFERENCES

1. Ashida, K. «Polyurethane and Related Foams», Taylor and Francis, 2007
2. Klempner, D., Sendjarevic, V. «Polymeric foams and Foam Technology» 2nd.ed., Hanser, 2004
3. Lee, S.-T., Park, C.B., Ramesh, N.S., «Polymer foams», Taylor and Francis, 2007.
4. Gum, Wilson; Riese, Wolfram; Ulrich, Henri “Reaction Polymers”. New York: Oxford University Press. 1992.
5. Harrington, Ron; Hock, Kathy, “Flexible Polyurethane Foams”. Midland: The Dow Chemical Company. 1991.
6. Kaushiva, Byran D. “Structure-Property Relationships of Flexible Polyurethane Foams”. PhD Thesis. Virginia Polytechnic Institute, 1999.
7. Oertel, Gunter “Polyurethane Handbook”. New York: Macmillen Publishing Co.. Inc. 1985.
8. Biresaw G, Carriere CJ. J Polymer Science, Part B: Polym Phys 2001.
9. Glenn, G. M., & Irving, D. W. “Starch-based microcellular foams”. Cereal Chemistry, 1995.

بهندی پانزه (Chapter -15)

پۆلیمیره سمر بارهكان Additive polymers

1. سمرهتا

پۆلیمیره سمر بارهكان Polymer additives كارىگرييمكى زور گرنگان هميه لىسمر ماده پىچراو Package و هملىگرتوومكاندا Storage. چاكسازيش لم بورمدا دىروويمكى فراوانى كردۆتموه بۆ ديتنموه رىنگه نوى و پيشكارى چاك لم پيشمىسازييدا.

ئىم بىنده، تىرخانه بۆ مئزروويمكى پىرمپىندراو له پۆلیمیره سمر بارهكان، گروه جىاواز مكانى، گرنكى و پيشمىسازى پىچانموه و جۆرى نمو مىكانىزمانه له پىروسهى سمر بار و وههمروهها.

مئزرووى ئىم پيشمىسازيه به درىزايى سأل گۆرانكارى زورى بىسمردا هاتووه. هم له سمرتاى دۆزىنموه پۆلیمیره سىروشتييمكانموه تاكو ديتسمر نمو پيشمىسازيه پىرمپىندراوانهى كه لم سىردهمه ئىستا له گۆرىدان.

بىر له چىندىن سىمه همولىراوه كه بتوانرىت كارىكى وهها بىكرىت. له سىردهمى فىرعمونمكندا، بۆ نمونه له ئىندامۆكىمىادا Organic Chemistry مئوى همىگوىن Beeswax (شيوگه كىمىايى $C_{15}H_{31}COOC_{30}H_{61}$) بىكاردههئىرا بۆ دروستكردى سله مۆم Stick wax و پاراستى چىنكۆى بۆمىكراو و تىههلسووينى داو و دىزوو. ياخود ناشوورىمىكان قىرى (نسىفملىت Asphalt) يان له ناوچهى كفىرى/يموه دهگواستموه بۆ شارى نىمىنوا بۆ جاده دروستكردى، بوختمكىيان دههئىنا بىناوى بىتىومن Bitumen و لك ماددىمىكى چىسپىك بىكارىاندههئىنا بۆ نىمىش و رازانموه.

له هىندىك خاومر و لاتانى ناسىادا جۆره مئزروويمك بىناوى Lacca Tacchardia بىمخىودمىكرا (تاكو ئىستابىش) به مىبىستى كۆكردىنموه و دىرهئىنانى جۆره جموىمىك بىناوى شىللاك Shellac لئى بۆ بىكارهئىنانى له هىندىك پيشمىسازى دىسكردى و لك دروستكردى خىشلمىنى خانمان.



زفت/گىر(قىر)
Asphalt(Bitumen/Pitch)



پيشمىسازى بازى به مئزرووى لاككه تاجارىدىا

بمگشتی... ئهمانه لىبوارى كارپىكر دىناندا نىوانراوه تىكىل به ماددهى دىكه بىكرىن و لمگىل ماددهى دىكهدا كارپان لىسمر بىكرىت. بوارى زانستىمكىش نىمىنده له ناستى پىشكىموتندا نىبووه كه بتوانىت پىره به چاكسازى بدات و ماددهى ترىان بىخرىتسىمىر تاكو له چۆنىتى نىمى دىوابىر هممانه بىكۆلنمىوه و داهىنانى نائىندىهان بىمدىوابىكرىت.

همىر لىمى سىمىردىمه دىرىنانىمىدا نىمى چۆره جموى و كىمىترانىهى كه وىك سىمىرچاومىمىكى سىمىرتاىبى و كىمىرسىمىدىكى خاى بو هىمىندىك پىشسىمىسازى بىمكارده هىنران بىرىتى بوون له درمىختى لاسىتىك و لاسىتىكى سىروشىتى كه نىرم و چىسپىك بوون به لآم پاش ماومىمىك به سىمىرما شىمقار و خاش دىمىبوون. بو چارىسسىمىرى نىمى گىرته تىوانرا به داهىنانىكى تىمىكۆكىمىمىابىبانه لمگىل كىبرىت/دا بىناوى قۆلكانىن Vulcanization همىمىوار بىكرىن.

سىمىردىمى نىستا پۆلىمىر مىكان به سىروشىتى و نىمىفرىنراومىكانىمىوه پنىوسىتىيان به مادده سىمىربار مىكان همىبه بو مىمىبىستى چارىسسىمىر كىردن و چاكسازى. نىمى مادده سىمىربار و پۆلىمىر نانه تىكىل بىمىمىكتر دىمىكرىن بو ساز كىردنى بىر همىمى چاكتر و باشتر. بىنگىومان نىمى تىكىل كىردن نىمىش به پنىوانى چۆراى و چۆر به گوىرهى خواستى بازار بىر همىمى چۆراى و چۆر دىننىت مىكائىمىوه.

نىمى مادده سىمىربار نىمىش چۆرىان زۆره كه له زۆر بوارى پىشسىمىسازىدا بىمدى دىمىكرىن، لىمىوانىش: مادده بىمىكرساز مىكان Stabilizers، پلاستىساز مىكان Plasticizers، پىركىمىر مىكان Fillers، رىنگۆر مىكان Color changing و دژ مىمىكترى مىكان Antibacterial... هتد.

2. بىمىكرساز مىكان Stabilizers

مىمىبىست لىمى مادده و پىكه لآنىمىبه كه لمگىل پۆلىمىر مىكاندا تىكىل دىمىكرىن پاراستىنانه لىمى كارپىگىرىبه دىمىمىكىبانهى دىمىبىنه هۆى گۆران له پىكهاتىمىاندا وىك رزىن و هىلۆهشان ياخود و ردىوخاشبوون. وىپراى تىمىمن درىژ كىردن نىشپان كه دىتوانىت بو ماومىمىكى درىژ خاىيان بىمكار بىننىرىن. نىمى جىگىرانىمىش بىمشىوهىمىكى گونجاى و رىژهىمىكى دىبارىكراى دىناخىرنىنه ناى نىمى پۆلىمىر نانهى مىمىبىستن. بو نىمىمىونه، پۆلىمىمىرى پۆلىفىنائل كۆرىد كه هىنراىبه بىر همىمى لىمىبىر نىمىوهى خۆى نىمىدىمىكرت له روى گىرما و خۆرشىد (تىشىكى خۆر) دا وىك پنىوسىت نىمىمىبىست نىمىمىبىست نىمىمىبىست لىمىمىر نىمىدىمىگىرا. همىر لىمىمىوهى دوى هىمىفتهدا پۆلىمىر مىكه شىد مىبووه و هىمىلدمىمىشا. به لآم پاش نىزىكهى 30 سآل و همىل و گىرانىكى زانستانه تىوانرا ماددىمىمىكى بىمىكرسازى تىكىل بىكرىت كه بو ماومىمىكى درىژ خاىيان بىر گىبىكرىت بىمىبى نىمىوهى تىووشى شىمىمىكى و نا همىمىوارى بىبىت.

بمگشتی... زور جور له بمکرساز همیه، بهلام دتوانین له چوار بمره‌دا نمایان بکړین:-

1.2. بهره‌ی یه‌که‌م... پنیان دمو‌تریت دژه‌نوکسینمکان Antioxidants جوریکن له بمکرسازمکان، نمانه دمتوانن پاریزگاری ممتیریا لیک بکمن له دژي نوکسانبون. نمانه بمکارده‌هینرین بؤ رینگری له شمکمت و داکه‌وتنی پولیمرمکان، نمویش به‌هوی ونبوونی همدنیک له رموشتمکانیان، لموانمیش:- توندوتولی، نمرمیتی، گمرمؤبمکرسازیتی Thermo stability و رمنگه‌لمگراوی... هتد.

همروهک ناشکرایه، نوکسجینی هموا توخمیکی کاریگمره له سروشتدا و لمگمل زوربه‌ی ماددمکاندا کارلنیک دمکن و دمیانتوکسینتیت. پولیمرمکانیش که بمرهموا دمکون و لهماوهمکدا کونده‌بن و بمره‌بمره پینکه‌اتمکانی ژیوار Environment بمتایبه‌تی نوکسجینی هموا کاریان تیده‌کمن و پینکه‌اته‌ی کیمیا‌ییان ده‌گورن. جا بؤ چارمسمری نم گرتفه، زانایان و پمروایان توانییان گملنیک ماده‌ی تایبه‌تی بناقرینن و تیکملی نمو پولیممرانه‌ی بکمن بؤه‌وه‌ی ره‌وشتمکانیان ون نمکن و بمره‌لستییان به‌هیزبیت. به‌و ماددانمیش دمو‌تریت دژه‌نوکسین.

a.1.2. دژه‌نوکسین نه‌هیله‌کان Preventive antioxidants

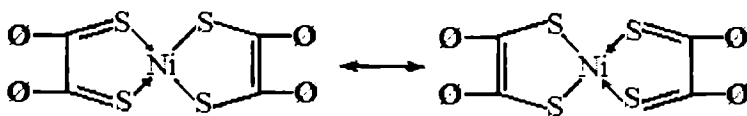
نم جوره ماددانه وا کاریگمرن که ناهیلن کارلنکردنی شیکردنوه تیا‌اندا پروبدات، وا له ر‌مگه ره‌هاکان دمکن تمواو بنبر ببن. نممیش به‌هوی کارلنکردنی هم لمگمل ر‌مگه ره‌هاکان و ماددمیمکی سستدا. کاریگمریتی ماددمکانی دژ به نوکساندن بمشئومیمکی جیاجیا کاری خویان دمکن، همدنیکیان لمگمل نمو کانزایانه کارلنیک دمکن که یاریده‌ی پینکه‌پنانی ر‌مگی ره‌ها دمدن



به‌لام بمگشتی، سوودی نم دژه‌نوکسینانه لمودایه که بمرهممکه ده‌یگوریته پینکه‌اتمکی نالوزی وه‌ها که هم‌رگیز ر‌مگی ره‌ها تیندا دروست نمبیت. همدنیک لمو دژه‌نوکسینانه‌ی که بمکارده‌هینرین نمانن:-

- نمرؤماته نممینمکان Aromatic amines
 - همدنیک له پینکه‌لانه‌ی ناسراون به چنگدارمکان Chelating که له دوولاهه کارلنیک دمکن.
 - تفته شیفمکان Schiff Bases (RCH=N-R')
 - پینکه‌لمه توکزیممکان Oximes
- بؤ نمونه، پینکه‌لی N,N-diphenyl para-phenylene diamine کاریگمری باشی همیه بؤ کممکردنوه‌ی تینی کانزاکان بمتایبه‌تی مس/Cu.

ھەندىك پىكىملى نالۇزىش ھەن (وھەك لەم نەمۇنەى خوارەوھەدا) كار دەمكەنە سەر پىرۇكسىدەمكەن ياخود ھایدروكسىدەمكەن و كارلىكىان لەمگەلدا دەمكەن تاكو نايمەن رەمگى رەھايان لىوھ پەيدابىت.



نەم ماددەىە بە گەر ما جىگىرە، دەتوانىت پۇلىمەر مەكان بەباشى بەمكرىان بەكات و تا پەلمگەرمى 280°C ىش كارى نۇكساندن پەك بەخت.

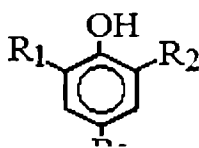
بىگومان ژمارەى نەم جۇرە ماددانە زۇرن، بەلام رۇونكر دنەوھى نەمۇنەمەك بەسە بۇ چۇنىتى كارىگەرىيان و رۇلى گەرنگىان لە پىرۇسەى جىگىر كەردنى پۇلىمەر مەكان بۇنەوھى بە باشى بەمۇنىتە بازارى بازارگانىيموھ.

لىرەدا ھەندىك نەمۇنە دەھىنىنەمۇھ لەسەر نەمۇ دژە نۇكسىنەنەى كە زنجىرە رەمگى رەھا دەمۇستىنىت.

نەم جۇرە دژە نۇكسىنەنەمىش دەمكرىن بە چەند بەشىكەوھ:-

پەگەم:- بەر ھەممەكانى فینۇل، نەمانەمىش دەمكرىن بە چەند كۇمۇلمەمەكەوھ:-

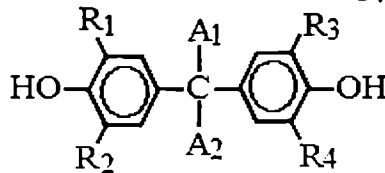
■ نەللىل فینۇلمەكان Alkyl phenols، نەم گروپانە برىتىن لە فینۇلى گۇردراو بە گروپىنك يان زىاتەر لە نەلكايل/نك،



■ وەك لەم نەمۇنەدا:-

■ نەلكايلە بىز- فینۇلمەكان Alkyl bis-phenols،

دوو گروپى فینۇل لەمگەل دوو گروپى نەلكايل/ى تىدايە.



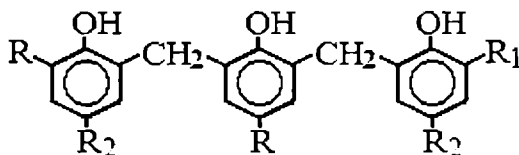
■ وەك لەم نەمۇنەمەدا:-

دەشىت A_1 و A_2 گروپى نەلكايل ياخود ھالید بىت،

گروپەكانى R_1 , R_2 , R_3 , R_4 ىش جىابن ياخو وىكچۇون بن.

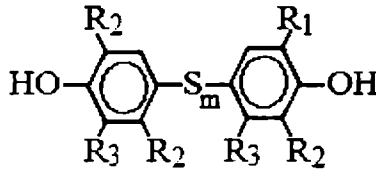
■ نەم جۇرەيان ژمارەى گروپى فینۇل لە دوو دانە زىاتەرە،

■ وەك لەم نەمۇنەدا:-



دووھم:- فینۇلە گۇر دایدەمەكانە Phenol sulfides، نەم دژە نۇكسىنەنە برىتىن لە دوو گەردى فینۇل كە بە گەر دىلمەمكى گۇر دەمۇھ بەندن.

و مك لم نموندا:-

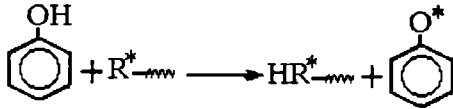


لنیردا پرسنك دیتہ پیشموہ!

نایا چون دژنوکسینمکانی و مك فینوئل و بمرهممکانی، نوکساندنی پولیمر رادمگرن؟

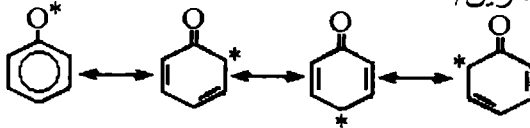
له سمرتا... پینکملی فینوئل به تنیا و مردمگرن تا بزاین به چ چشننك کاردمكات. گریمان رمگیکی ره ها لئاو پولیمرکدا بناوی $(R^*)_n$ پینکها تووه. کاتنك كه فینوئل هملاکو تیتسمر نم رمگه ره هایه، بم چشنه کارلنکی

لمگلا دمكات:-



لنیردا، رمگه ره هایه فینوئل زور بمره، نمویش به هوی زرنگانموی نلمکتر و نمکان لمگل نطقهی بمنزین/دا،

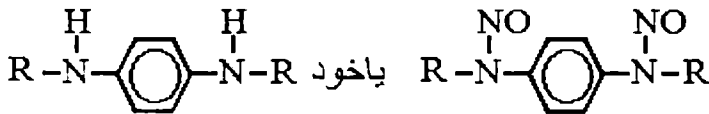
و مك لم نموندا:-



بههمان چشن، نروماته نمینمکان/یش دمتوانن چالاکی مادهی نوکساندن و زنجیره ی رمگی ره ها رابوستین:-

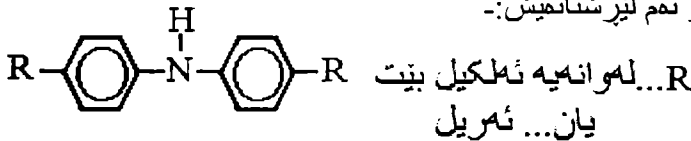
لنیردا، چمد نمونمیک لم نمینانه دمخینروو:-

➤ لنیرشتمکانی پارا- فینایلیدین نمین *P*-Phnylene amine derivatives نمونه بو نم بمرهمانمیش:-



➤ لنیرشتمکانی دایفینایل نمین Diphenyl amine derivatives

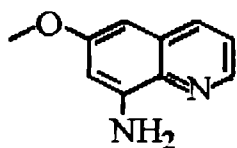
نمونه بو نم لنیرشتمیش:-



➤ لئیر شتمکانی کوینولین/ی هایدرؤ کوینر او

Hydrogenated Quinones derivatives

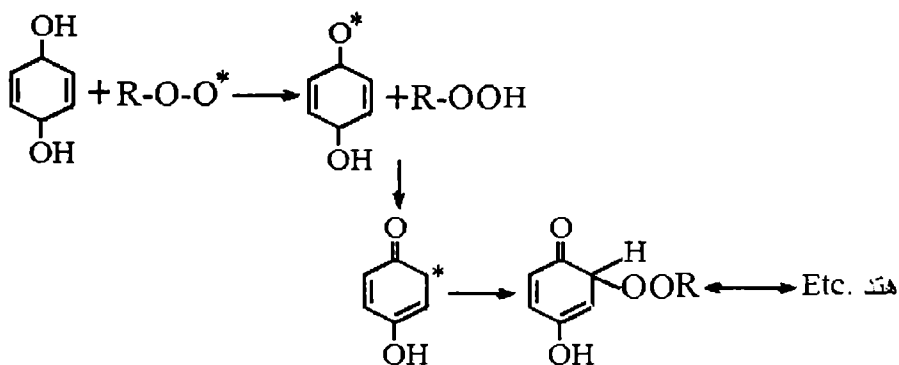
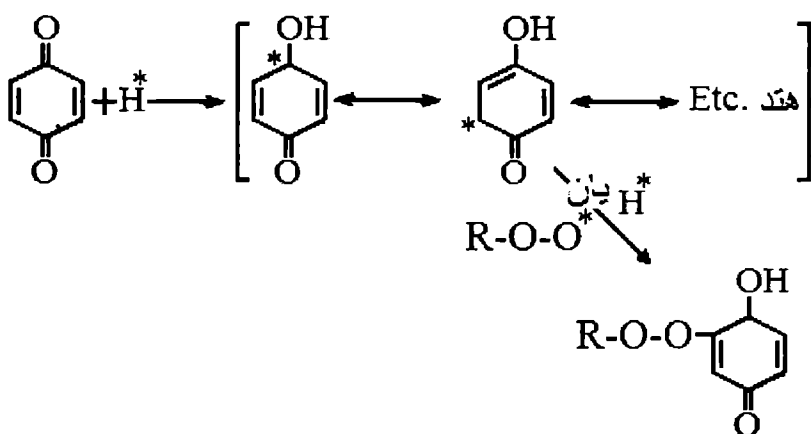
نمونمیش بؤ نم لئیر شتانهیش:-



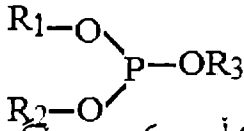
➤ لئیر شتمکانی کوینون و هایدرؤ کوینونمکان

Quinones & Hydroquinones derivatives

نم لئیر شتانه بعم میکانیزمه پروسهی ئوکساندنه رادمگیرین:-



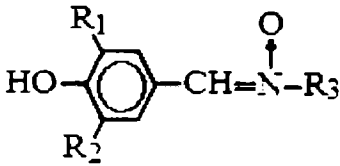
ھەندىك دژمۇكسان و بىكۇرساز ھەن كە تۇخىمى فۇسفۇر لە پىنكھاتىمكانياندا ھەمىە، لەوانمىش جۇرى ترشە فۇسفۇرىك نىستەر. ياخۇد نەمۇ پىنكھە فۇسفۇرىيانەى كە شىۋىكى كىمىيائىيان بىم جۇرەيە:-



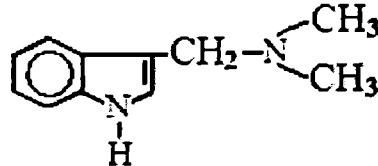
دەشنىت گروپى R لە جۇرى ئىلفىفاتىيمكان ياخۇد نۇرۇماتىك بىت

زۇربەى فۇسفات و فۇسفىت و فۇسفىن/مىكان پىنكھەى بىكۇر و جىكۇرن بۇ پۇلىمىرەمىكان. نەمانە بە گىشى تۇاناي نۇمۇيان ھەمىە كە نۇكساندىنى پۇلىمىران پىمكۇخەن ياخۇد رايىبۇستىنن.

نەمگەر سىمىرنىكى ھەندىك لە گروپە نەمىنەمكىنىش بەدەن، بۇ نۇمۇنە:- پىنكھەى گارامىن Garamine دەمىنن كە گروپى -NH- ى نۇمۇقەى لىمگەل گروپى سىيانە نۇمىن Tertiary ى تىدەيە. لىرەدا لەلايمك گروپى يەمكە كارلىكە زىجىرەمىكان دەمۇستىننىت، لەلايمكى ترمۇە گروپى دۇوھە گەردەكانى پىرۇكسىد بىنبر دەمكات. نۇمۇ دۇو پىنكھە نۇمۇنەى نۇمۇ لىرەشنانەن:-



نىۋىترۇناتى فىنۇل



گازامىن (Garamine)

لە ھەردۇو بازارى پىشەمسازى و بازىرگانىدا زۇر جۇر لەمۇ ماددە و بىرەھەمە دژمۇكسانە ھەمىە، بەلام زۇرىان لەزىر ناۋى نەننىدان و كۇمپانىيا بىرەھەمىنەمىكان نۇمۇ ماقەيان بىخۇيان داۋە و بۇ ھىچ بىرەھەمسازىكى دىكە نىبە لە پىنكھەتەى نۇمۇ ماددانە بزاننىت، نۇمۇش بۇنۇمۇەى لەرئى خۇبىركىنى بازارمۇە زىاتىر بىرەمۇ بە بىرەھەمىكانىيان بەدەن و قازانجى زۇرتىران لىۋەدەستبەكمۇنىت.

2.2. پەرىەى دۇوھە... ناسراون بە تاۋە بىكۇرسازمىكان Photo stabilizers

نۇمۇ ماددانە دەگىرئەمۇە كە يارمەتى نۇمۇ پۇلىمىرانە دەدەن بۇنۇمۇەى خۇراگرىن لە رۇوى شالۇوى تاۋ Photo مىكان بەتايىمەتى تىشىكى بانۇمۇشەمىي/UV. چۇنكە نۇمۇ تاۋانە دەبىنە ھۇى تىكشكاندىنى بۇندە كىمىيائىمىكانى ماددە پۇلىمىرەمىكان. جا تىنباخنىنى بەكۇرسازمىكانى دژ بە UV دەبىنە ھۇكارىك بۇنۇمۇەى پۇلىمىرەمىكان لە رۇوى نۇمۇ تىشكە بۇ ماۋەمىكى زۇر دىرئۇخاىيان خۇراگرىن. مىكانىزىمى نۇمۇ جىگىرانەش ھەلمۇزىنى وزەپەكى زۇر بىرەزە لە تىشىكى بانۇمۇشەمىي و پاشان دەرىمىرەندىنى بۇ ئاستە وزەپەكى وازۇر نۇمۇ كە زىانبەمۇش نەبىت.

بۆنمونه، كادميوم كاربونات بىمىسازىكى باشە، بەلام لاوازه بىراىر بە گىرما، ياخود پىكىملى تىنانىوم دايوكسىد كە راشكىندىنما Refractive index ى زور بىر زى ھىيە، زور لەبارە بۇ بىكارھىنانى لىم بوارەدا و دەتوانىت بۇ ماوھىمكى درىژخاىان پولىمىرەكان وەكو خويان بەئىلتىمە و نەمىلتىت رەنگىشىان بىگورىت. ھەرومەكو دەزانىن رۇشناى خور تىرورژىكى پىكھاتوۋە لە چىمىد تىشكىكى جىاواز نىم تىشكانە بە كىم و زور كارىگىرى راستەوخو و ناراستەوخويان لىسەر ھەموو ماددىمىكدا ھىيە، بەتايىمىتى نەم بىر ھەممە پولىمىرەنى لىزەدا مەمىستمانە. پىشەمسازگىران، پاش زانىستگىرى نەزمونى و شارەزايان لىم بوارەدا تىنانىان تارادىمىك پولىمىرەكان لە شىبوونەمە و تىكچوونىان بە تىشك بىپارىزن. نەوېش بە تىسوىنى نەم ماددانە بە رەنگە بۇياخىكى رىش بۆنەمەى نەم تىشكانەى خور بىرپىرچىداتەمە و نەمىلتىت ماددىمە ھەلىانمىزىت. ھەر لىبىر نەمىشە كە جاران لىسەرەتادا ھەرچى تايەى ترومبىل و پاسكىل و مانىدىان ھەبوو بە ھىسى كاربۇن سواخ دەدران. بەلام لە دوايىدا كارسازان تىنانىان چىمىدىن دژەتاوى نوى بەئىننە كايەمە و ەك ماددىمىكى بىمىر و جىگىرى دژەتاو تىكىملى پولىمىرەكانى بىمىن تاكو بۇ ماوھىمكى درىژخاىان سوودىان لىومر بىگورىت.

2a.2. جۆرەكانى تاوہ بەمىسازەكان Types of photo stabilizers

بىگومان تاو Photo ياخود بلنىن رۇشناى Light، تىشك Ray بە بىر پىكىملىكى پولىمىر ياخود ھەر ماددىمىكى دىكە تىپىر بىتت، كاردەكاتە سەر بۆندەكانى نىوان گىردىلەكان. خو نەگەر تىشكىكى بەتىنى ەك بانو نەموشىمى/UV لەنارادا ھەمىتت، يەكسەر دەبىتە ھوى لىكترازانى بۆندەكان و بەمىش گىردىلەكان لەمىكتر دادەچرىن. تىنى نەم تىشكە بەھىزانەمىش لىسەر كورت و درىژى شەپولەكانىان بەستراوہ. واتە تاكو نەم تىشكە شەپولى كورتر بىت كارىگىرىتى لىسەر نەم ماددىمە بەھىزتر دەبىت. بىم جۆرە شىبوونەمىش دەوترىت شىبىمەتاو (تاو شىبوونەمە). نەگەر نوكسىجىن لەو شىبوونەمەدا بەشدارى بىكات نەم پىنەدەوترىت پىرتبونى تاووكسىن (تاو - نوكسىن) Photo-oxidant.

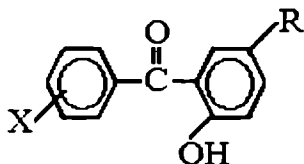
بۇ چارسەر كىردى نەم كىشەمە، وا پىوىست دەكات كە نەم پىكىمە نەندامىيانە لەناو بوتلە شووشەى رىشدا بىپارىزىن، تاكو توشى ھەلۇمىشاندىن و شىبوونەمە بە تىشك نەبىن. ھەر لىبىر نەم ھۆمىشە كە دەبىنىن زۆرەى زورى دەرمان و ماددە كىمىيەمىكانى نەزمونەگەكان لەناو بوتلى رىش ياخود تارىك پارىزراون تاكو ھىچ رۇشناىمەك ھەلمەمىز نەمەك كارىكاتە سەر پىكھاتەى كىمىيەمىكانىان.

ھەندىك جارىش ھەر بۇ پاراستىيان لە رۇشناى، بە رىزەمىكى دىارىكراو لە ماددەى دژەتاو Anti-photo ىشيان تىكەل دەكرىت.

لمو دژماتوانه‌ی که زور هم‌زان و زووبردمستن له بازارگانیدا سووتو (هیس) ی کاربونه Carbon soot. نم سووتوه تیکملی نمو پولیممرانه دمکرنیت بو ناوپوشکردنی نمو بوریه پلاستیکیانه‌ی بو ناو و ناومرو و زیراب بمکارده‌هینرین. همروه‌ها تیکملمکردنی لمگمل نمو جوره لاستیکه‌ی تایه‌ی پاسکیل و ترؤمبیلانی پی دروست دمکرنیت.

لیرمدا ناوی همدنیک لمو دژماتوه بمکرانه ده‌هیننومه که بایمخیان پیده‌درنیت:-

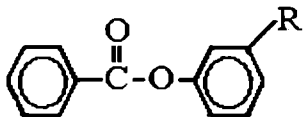
• نمو پیکه‌لانه‌ی مادده‌ی بمنزوفینون له پیکه‌اتمکیاندا همیه و گروپی OH بمشئوه‌ی نورتو بو کاربونیل/یان تیدایه.



دمشیت R گروپی H، Cl یاخود CH₃ بیت
دمشیت X /یش گروپی H، Cl یاخود CH₃ بیت.

نم پیکه‌لانمیش له سئ جوردا همن:-

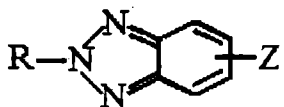
پهکمم:- ترشه سالیسیلیک نیستمر Salicylic acid ester ی نالوز



هیمای R... گروپه نملکایل/نکی دریزه لعتیوان
1 بو 10 دانه کاربونی هملگرتووه.

نم جوره ماددانه زور کاریگرمی جیگیر بیان
له پولی نملوفینمکانی ومک پولی نمثیلین و پولی پروپیلین/دا دمکرتووه. همروه‌ها
زور بمکارن بو پاریزگاری نمو پولیممرانه‌ی هالوجینیان تیدایه.

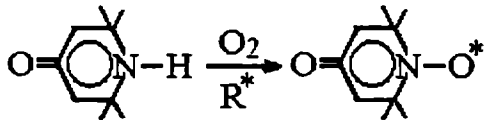
نووم:- لیرشمکانی بمنزوترایزول Benzotrizol.



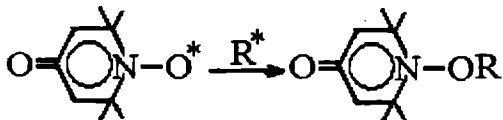
دمشیت R... گروپی -C₆H₅، C₆H₄ بیت.

دمشیت Z. گروپی. CH₃، NH₂ بیت

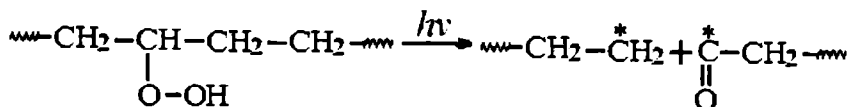
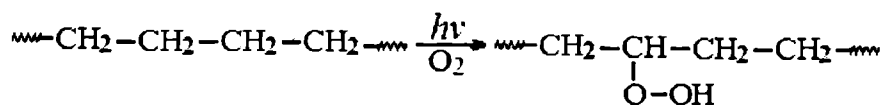
سنیهم:- لیرشته‌ی نممینه پمکمرمکان Hindered amines که گروپه نممینی
چالاکیان تیدایه، به بوشاییه ژیواریکی چر Crowded steric Environment
چنوراون.



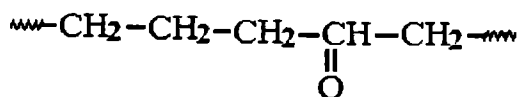
نم رمگه ره‌هایه دمتوانیت رمگی ره‌های دیکه گلبداتموه و لمکاری بخات:-

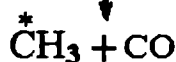
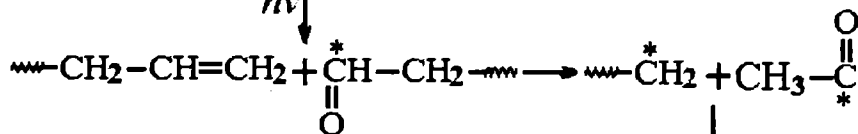


2b.2. رهوشى ميكانيزمى تاو شيبوونوهه Photoanalysis ي پولىمەر زۆر بهى تاو شيبوونوهى پولىمەر مەكان له جىگه همستيار مەكانوهه دەسپىدەمەكات، نەوش بە بوونى ئوكسىجىنى هموا. و مەك لەم هاوكتىشەدا:-



هم نەم ميكانيزمى نەم كارلىكر دنەيش بەم شىوازه بەرئۆم دەمچىت:-



$$\downarrow h\nu$$


بەگشتى... نەم تاوهى شەپۆلى كورترىت بىت بەتتېنتر دەمىت بۇ شىكر دنەوهى پولىمەر. بەلام دەمىت نەوش لەمەر چاوبىت كە همەر پولىمەر و تايبەتمەندىمكى خۆى همەه. لىزەمدا چەند نەمونەمەك لەو پولىمەرانە نەمان دەمەين لەمگەل تاوى نەم درىزه شەپۆلانەى كارىگەرن لە شىكر دنەمىاندا:-

پولىمەر	درىزه شەپۆل	پولىمەر	درىزه شەپۆل
پولىنېستەر	3250 Å	پولى پىرۆپىلېن	3700 Å
پولى ستايرىن	3185 Å	پولى فېنائل	3100 Å
پولى نەئىلېن	3000 Å	كلۆرىد	

Å (Ångström or Angström) = 0.000 000 0001 m

پىوېست دەمەكات ناماژه بە چەند ماددەمەكى دىكە بەدەين كە تىكەل بە پولىمەر دەمكرىن و مەك پلاستىساز مەكان Plasticizers و هەندىك رەنگزە/بىتر كە دەشنىت رۆلىان هەمىت لە شىبوونەوهى پولىمەر بە رۆشناىى.

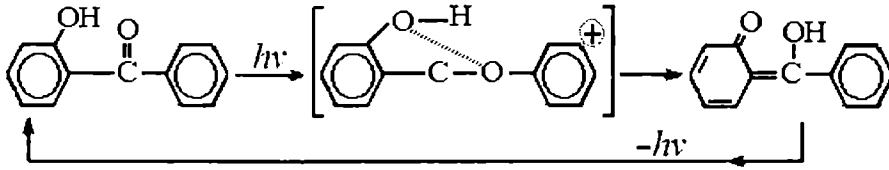
لم بوارەدا زانايان...توانیویانه نمو پیکمله دژمئاوانه بو چمند جورنیک بیولینن:-

1. روشنه پاریزه رهکان Light shields

کاریگمری نمانه له تینی رۆشناییمکان کم دهکاتوه، بو نمونه بویاخکردنی پۆلیمر به رهنگیکی توخی تاریک یاخود رهش بهتایبهتی هیسی کاربون.

2. هیورهکان Reduced Light intensity

تایبهتمندی نم جورمیان لموهدایه که ماددهکه همر بمخوی توانای نموهی همیه که تینی نمو تاوهی دمکوینته سمیری هیوریبیکاتوهه و بهرهمره هملیمزیت و نهیلنیت کاری تیبیکات. نمونهیش بو نم جوره پیکملی بمنزوفینونه Benzophenone (C₁₃H₁₀O)



3. پیرۆکسید ههلهوشینهکان Peroxide decomposers

دهتوانیت پیکهلمکانی هایدروپیرۆکسید شیبیکاتوهه و بممهیش کرداری شیبوونموه بنبر دمکات.

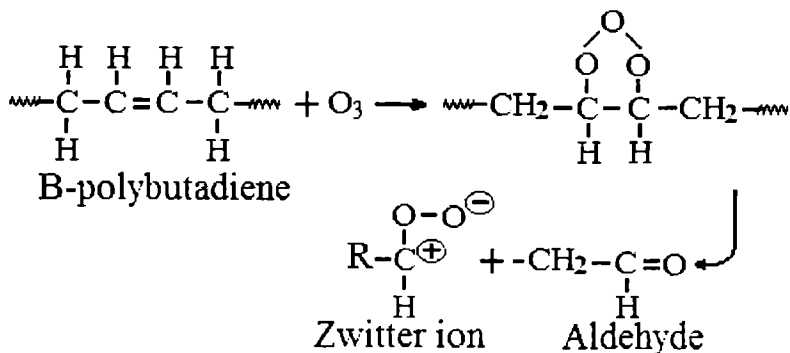
4. رهگه گلدهرهوهکان Radical scavengers

یمکیکه له جوره گرنگمکانی دژمئاومکان. نم جوره دهتوانیت کاریگمری دژند له رووی تیشکی بانوهموشمیی/uv دروست بکات و پۆلیمرهکه لمو گرفته بهاریزیت.

2c.2. نهو ماددانهی دژن به گازی نۆزۆن Ozone

نۆزۆن گازیکی پیکهاتوهه له سنی گهردیلهی نۆکسجین به شیوگی O₃. همرۆمک دهمانین، گازی نۆزۆن بهرپزیمیکی کم له هموادا همیه. بوونی نم ریژهیمش گهلیک جار کاریگمری دهینت لسمر شیکردنموهی پۆلیمر له پیشمسازی لاستیکدا، بهتایبهتی له تایمسازیدا، چمندین پیکملی جیاواز بهکاردههینرین بو بهرملستیکردن له داکوتن و دارمان. لهوانمیش دژه - نۆزۆنمکان Anti-ozonation agents که پۆلیمرهکان له نۆزۆنی زمیوش و تیشکه زیانبخشمکان دهپاریزیت.

لم ھاو کیشه کیمیاییمدا دردمکویت که چون نوزون جووت بوندمکانی پۆلیممر دمشکینیت و درمیاندمپرینیت.



لمو دژه نوزننمایانهی که له ژیر ناوی بازارگانیدا باوه، ناسراوه به مادهی نوکترین Okcrin. نهم ماده سمر باره میونیکی رنگ زمر دباوه، تیکه لیکه له چند میونیکی هایدرۆکاربونی پالئور او، و نامادمکراوه که بمرگهی گمرمی بمرز و شالوی گازی نوزون بگریت.

لمو دژه نوکسین نمایانهی که باون، دافینایل نهمینکان، فینول و بیز-فینولمکانه، هیورکردنموهی پرۆسهی نوکساندنی لاستیک، کارلنکردنی لمگمل هایدرۆپیرۆکسیدهکان و بمرهمهیناتی چند پیکه لیکه که ری له کارلنکردن لمگمل پیکهاتهی کیمیایی لاستیک بگریت.

3. بهر هی سنیهم... ناسراون به گمرمی بمرکرسازمکان Heat stabilizers

نهم ماددانه دمگریتموه که ری له داشکاندن و دارماندنی پۆلیممرمکان دمگرن و نایملن روخساره جوانییمکانیان ونبکن. نهمانمیش ناسراون به گمرممبمرکرسازمکان Heat stabilizers. فرمانی نهمانه ریگریته له ری هملو مشاندنی کیمیایی پۆلیممرکه له کاتی دوا پرۆسهی چار سمرکردندا. بۆ نمونه قورقوشم کاربوناتی تفت بمرکرسازیکی باشه بۆ گمرما به لام لاوازه له رووی تیشکدا.

به لام نهمگر همر دوو پیکه لی قورقوشم کاربوناتی تفت و کادمیوم کاربونات به ریژهیمکی گونجاو (0,5 بۆ 2,0 بمش) ی تیکه ل بگریت، پۆلیممرکه جیگیر دهبیت و کار بییدمگریت له پیشمساز بییمکاندا.

4. بهر هی چوارهم... ناسراون به گرپمکخرمکان Flame Retardents

پۆلیممر همن که همر له دۆخی پوخته بیاندا لهخویانموه گریان تییمرده بیت واته دهنه مادهیمکی بمرگر Flammable، بۆ چار سمرکردنی نهم گرفته پنیویست دمکات مادهی گرپمکخر Flame retardant/یان تییکریت بۆنموهی ری لمو خوگر تییمربوونهیان بگریت.

نعم ماددانه دمچنه ناو كردارى سووتاندنى پۆليميرمهكه و كردانموهيمكى وا نوئى
لناو پيڭكهاتهى پۆليميرمهكدا دروست دهكات كه تينى گهرمى زور كم بكاتموه و
وا لهو بمرهمه پۆليميرمكيش بكات كه ئيتير نمو ترسى خوگر تيبمر بوونهى
نمىنيت.

به تيكرا....هرچى گهرما بمرسازمكانه دهبيت چمندين فرمان بمجيبهينن. بو
نموونه بو بمر كردنى PVC، دهبيت لمگمل هايديروجين كلورايد/دا هاوبارگه
بكرنت. نموش به كار ليكرديان لمگمل لا ننگمگان defect sites ى سمر
پۆليميرمهكه بؤنموهى جئ به بؤندى كاريون - كلورين ليژبكم و رئ له
كاريگمري خوئوكسين بگرن.

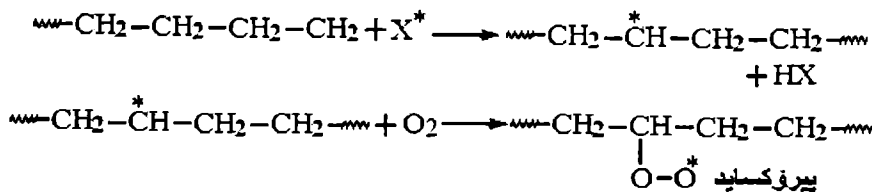
ههدينك لهو مادده دژه تاوانهى كه بو پاراستنى پۆليمير بهكار دههينرين

1. 2-(2'-hydroxy-3',5'-di-tert.-pentyl phenyl benzo triazole.
2. 2,6-di-tert.-butyl-4-methyl phenol.
3. 2-hydroxy-4-dodecyloxy benzophenone.
4. 2,4-di-tert.-Butylphenyl(4'-hydroxy-3'-5'-di tert.butylbenzoate.
5. 4-hydroxy-2,2,6,6-di tetra methyl piperidine.
6. Ni(II)bis-(5,5-di tert.-butyl hydroxy benzo phosphonate).
7. Zn(II)bis-(isopropyl dithio carbamate).
8. Ni(II)bis(acetyl acetate).
9. Ni(II)bis- di iso propyl di thio carbamate).

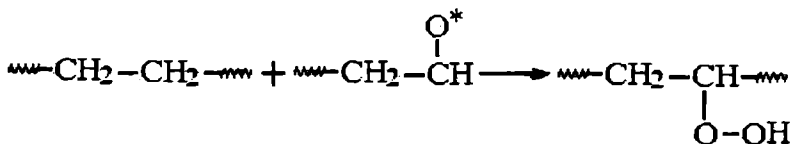
3. ئۆكساندىنى پۆلىمىرە تىرەكان Oxidation of saturated polymers

بۇ نموونە، شىببونىمۇ پۆلى ئىمىلىن كە بە گىرما ياخود بە تىشك شىدەبىنمۇ، بىم رىمكاندا دەروات:-

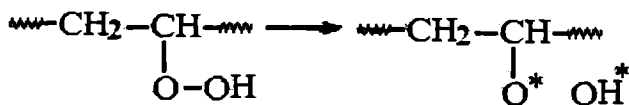
پەكەم:- رىتكەى دەسپىكرىدن Initiation step، وىك لىم ھاو كىشدا:-



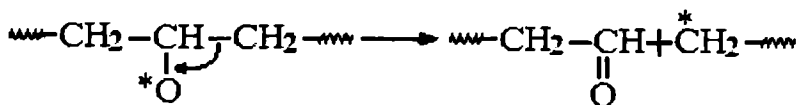
دووم:- رىتكەى زورىبون Propagation step،



نىم پىرۇكسىدە دەكرىتت و بىمىش رىگە رەھاكانىش زور دەبن، وىك لىم ھاو كىشدا:-

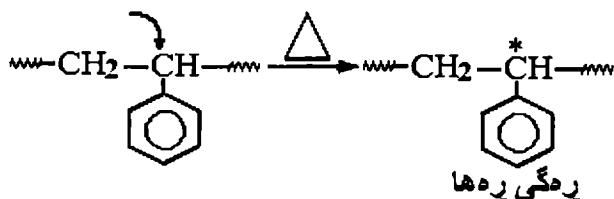


نىتر بىم چىشە رىگى رەھا زور دەبىت و گىر دەكانىش شىدەبىنمۇ. لىم پىرۇسىمىشدا گىلىك گورىانكارى بىسمر رىگىرەھاكانىشدا نىت، لىوانىش گورىانىان بۇ گروپى كاربونىل C=O- ياخود گروپى كاربوكسىل و گروپى دىكە. نىم ھاو كىشەى خوارمۇ، نىمىمىكى رىونىراوہ لىمىك لىم كارلىكانەى كە دەبىتە پىچراندنى زىجىر كە:-

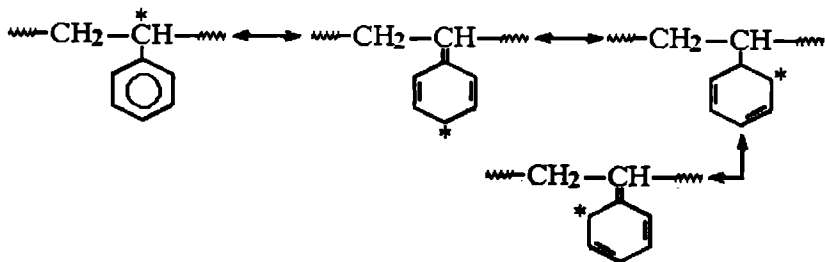


لە ھىندىك چاردا، رىگە رەھاكان بەھوى بىكگرتنىان لىگىل بىكتردا پىرد دروست دەكىن و بىمىش ھىندىك گورىانكارى لىم رىوشتمكانى پۆلىمىر كەدا رىوودەدات. پىسپورىمىكان دەلىن كە كارىگىرىتى ئۆكساندىن لىم پۆلىمىر كەدا زور زوو دەردەكمونىت. بۇ نموونە پۆلى ئىمىلىن/ى نىمە چىر كە رىژەى ئۆكسىجىن تىيدا دەگاتە 1% رىوشتمكانى تىك دەچىت.

ھمروھما بۇ پۆلیممىرى پۇلى پرۇپلین زۇرتىر كارىگمىرى ئوكسىجىنى پىنۇھ دىمىكەمىنىت چۈنكى گروپى سىانە ھايدىرۇجىنى $\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{H}}{\text{C}}}\text{-}$ تىدايە كە زۇر بىناسانى لمگىل ئوكسىجىندا كارلىك دىكەن. ياخۇد پۇلى ستايرىن كە بە گىمى و تىشك شىۋەى دىگۇرىت، ھايدىرۇجىنى ئىرىل H-Aryl كەى بىناسانى لمگىل ئوكسىجىندا كارلىك دىكەن، وىك لم ھاوكىشمدا:-



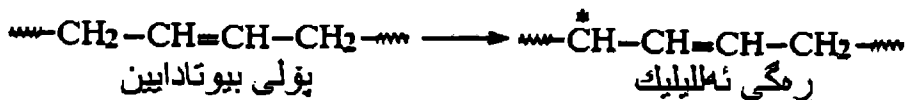
ئىم رەگە بەھۇى زىرنگانەھۇى Resonance لمگىل ئىلقەى بىزىندا زۇر جىگىرە، وىك لم ھاوكىشمدا:-



4. ئوكسىدانى پۆلیممىرە ناتىرەكان

Oxidation of unsaturated polymers

ئىم پۆلیممىرانەى كە ناتىرن، واتە كاربۇنى جۇوت بۇندىيان تىدايە وىك لاسىتىكى سىروشتى ياخۇد لاسىتىكى بىوتادايىن. ئىمانە بەھىستىن بە گىمى و ئوكسىدانىن، ئىمىش لىمىرئىمەى كە ئىللایلىك ھايدىرۇجىنىان Allylic hydrogen تىدايە. ئىللایلىك ھايدىرۇجىن/ىش بىشىۋەى رەگى رەھا زۇو دىمىچىتە دىمە، چۈنكى ئىم رەگەى دىمىنىتەمە زۇر جىگىرە، ئىمىش لىمىرئىمەى كە ئىللایلىكە بە زىرنگانەھۇ جىگىر دىنىت، وىك لم ھاوكىشمدا:-



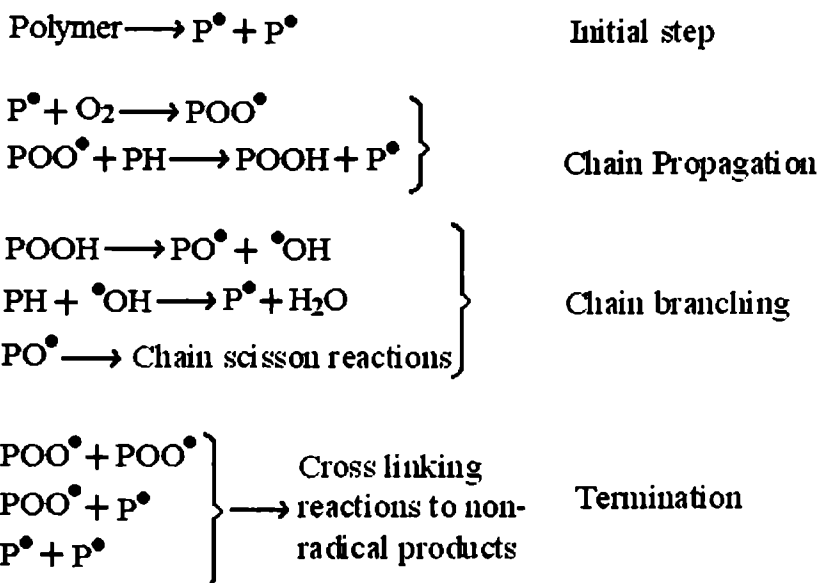
نم رنگی هاتوتهمر هم نملیلینکی زور جیگیره، و مک لم هاوکیشمدا



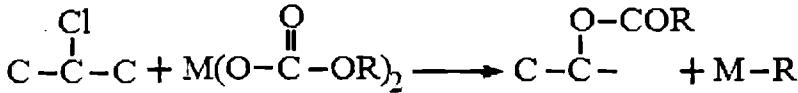
لیرمدا دمردمکویت که پروسهی نؤکساندن به تیشک و گمر ما بمرنگی میکانیزمی رهها رنگ جیمجی دمکرت. نو ماده دژنؤکسینانمیش که تیکملی نمو رههارمگانه دمکرتن، به دژنؤکسین نهیل Preventive antioxidant لهناو دهرین. همدنیک مادهی دیکمیش همن که لمگمل رههارمگدا له رمتکی پنکهاتن یاخود کارلیردندا کارلنیک دمکن، نمانه پنیان دموترت دژنؤکسینی زنجیرشکندن Chain breaking antioxidant.

5. گهرمی بهکرسازهکان Heat stabilizers

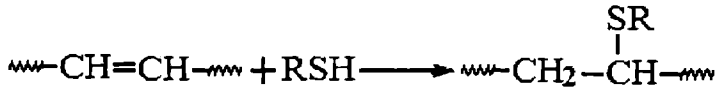
به گستی... زور له پولیممرکان خونمگرن بو گمرما. زورجار پولیممرکه شیدهکاتوه، پنکهاهی کیمیایی دمگورت و بههویوه لیکترازی زنجیرهیی Chain scission روودهدات. ونرای گورینی همدنیک رهوشتی فیزیایی و مک چری و رنگ... هتد. لم هیلکاریبهی خوارموهدها دمردمکویت که چون رهوتی نمو زنجیره لیکترازانه روودهدات:-



❖ نمو جينگیرانہی شوینی کلور دمگرنموه له PVC دا... نم جورانه ند کاریگمريتی PVC کمدهکاتموه، نمویش به هوی نمو گور انکاریبهی له گمردیلکانی کلوردا روودمدات، نمویش له ننجامی کارلنکردنی همدنیک له پیکهاتی کانزا کاربوکسیلمکان یاخود میرکاپتایدمکان لمگمل پولیمری PVC دا. لیردا کلورمکان دمچنه دمروه و گروپی کاربوسیل COOH شوینیان دمگريتموه، و مک لم هاوکیشمدا:-



بمکارلنکردنی شوینه تیزنمکراومکان لمگمل مادهه بمکرسازمکان، همدنیک شوین له پیکهاتی PVC دا همیه ناتیرن که دمبههوی شیکردنموه ی مادهمکه. لمبر نم هویه همدنیک لمو شوینانه به کارلنکی مادهی گونجاوی و مک میرکاپتایدمکان دمگوردین، و مک لم هاوکیشمدا:-



پروسی نمو میکانیزمانه وا لیکدمریتموه که بههالوجینکردنی پولیمرمکان/یش بمتایبمتی پولی فینایل کلورید PVC و پولی فینایلیدین کلورید PVDE پیویست دمکات گمرمؤبمکرسازمکانیان بو بمکاربهینرین بونموه ی چالاک و خوراکر بن له بازگانیدا. بو نمونه، لمو گرویه بمکرسازانمیش زور بمکارن نمدامو قمسدیره میرکاپتایدمکانه Organitin mercaptides که بمریژهی 1% یاخود کمتر، بمهمیکی بمک Stable و باشیان لی پمیدادهبیت. بمهمی توخمه پیکلمکان له زینگ یاخود باریوم، سابونمکانی کالسیوم و زینگ به فراوانی بو نمکردن بمکاردههینرین.

بمگستی.... دمتوانین بلینن که نمک تنیا همر PVC به تیشک و گمما شیدهبیتموه، بلمکو زوربهی پولیمرمکانی دیکمیش هممان کارتیکردنیان لسمره بهلام له جور و چمشنی میکانیزمیاندا جیاوازن. بو نمونه همدنیک پولیمر همن که مک تمزیحی هونراو شیدهبنموه، دنکه مؤنومرکانی لمیمک دادمچرین و بمربههه دمچنه لاهه و لمیمکتر دووردمکونموه. بم جوره پروسیه دهوتریت دیپولیمترین Depolymerization، واته گمرانموه ی یاخود هملوشانهوه ی بمهمه پولیمرمکه بو نمو دنکه مؤنومرانهی که له سمرهتادا پیکهینمری پولیمرمکه بوون. بو نمونه پولی فورملمدهاید و پولی متیل نکرپلات، نم دوو پولیمره له پلمگرمی نیوان 100°C بو 120°C شیدهبنموه و پاشان دمتوینموه.

باشترین ریچاره بو زالبون بمسمر نم گرفتدا، نامادمکردنی کوپولیمره لیهیان. بونموه فورملمدهاید لمگمل نئیلین نؤکسید/دا دکرین به پولیمر، کوپولیمرمکه

كەمىنىڭ بە گەرما فورمۇلەدە ھایدەمكە بىرە لا دەكات ھىتا دەگاتە يەكەمەكانى نەئىلىن ئۆكسىدەمكە، نەم كىردارمىش بۇ نەمۇيە كە نەئىلىن ئۆكسىدەمكە تەوشى شىيەونەمۇ نەئىتەمۇ. دەكرىت نەم پىرۆسەيە بە جۆرىكى دىكە جىگىر بىكرىت، نەمۇش بە كارلىكرىنى گىرۈپەكانى ھایدروكسىل/ى پۆلىمىرەكە لەمگەل ماددەمىكى گونجەوى جىگىر بۇنەمۇى بگۆردىت بۇ نىستەر، وەك گۆرىنىان بۇ نىستەرى سىركات Acetate ياخۇد بىزوات Benzoate.

6. پلاستىسازەكان Plasticizers

نەم سەمبارانەن Additives كە كىشى گەردىيان نەمە، كارىگەرى فىزىكى و كىمىكىيان لەسەر رەمۇشت و تەيەتمەندىيەكانى نەمۇ پىكەلەنە ھەمە كە تىكەلىان دەكرىن. بۇ نەمۇنە دەنەھەزى زىدەكرىنى پلاستىتى Plasticity و شلىتى Fluidity و گونجىتى Flexibility. نەمۇ كارپىكرىنانەى كە لە بازاردا بىرەمۇ ھەمە ماددە پلاستىكەكانە بە تەيەتمى پۆلى قىنەل كلورىد PVC. رەمۇشت و تەيەتمەندىيە ماددەكانى دىكەمىش نەمۇى سەلمەندەوۈە كە نەمگەر تىكەل بە پلاستىسازەكان بىكرىن جۆرىتى Quality و چۆنىتى كارپىكرىنان باشتەر دەبىت لە بازاردا، لەوانەمىش كۆنكرىت، گەلمەنىيەكان Clays و نەمۇ بىرەھمانەى پەيۈەندىدارن.

لە سەمەتادا، دروستكرىنى پۆلىمەر و نامادەكرىنان وەكو پۆلى سەئىرىن و پۆلى قىنەل كلورىد ھىچ سەودىكى نەمۇتەى لى نەمەبىنرا، لەمەرنەمۇى كە زۆر رەق و تەندەتەلەوون و پاشان خاش دەبەوون. بەلام پاش داھىنان و بىرەھمەنىانەى ماددەى پلاستىساز و تىكەلكرىنى لەمگەل پۆلىمەردا دەركەوت كە زۆر لەبارە بۇ رەمۇشتگۆرىنى بىرەھمە نەئىمكە و دەمىخاتە بارەدۇخىكى وەھەوۈە كە بەناسانى كارپىبىكرىت و زۆر باش سەودى لىۈەر بىگىرىت.

نەمگەر بگەرىنەمۇە بۇ لەپەرە مئزەوى چەند سەمدەمكە لەمەمۇەر دەبىنەن كە لە نەزىك سالى 1868ز ماددەى كافور Camphor(C₁₀H₁₆O) لەناو نەئىرەسەللىۈلوز Nitrocellulose دا لەلەمەن داھىنەرى نەمەرىكەى جۆن وىستەلى ھايات John W. Hyatt(1837-1920) لەمگەل بىراكەى بىناۋى نەشەيا Isaiah بىكارەنراۈە بۇ دروستكرىنى سەللىۈلوز Celluloid .

نەمۇ ماددەيە وادەنرىت كە يەكەمەن ماددەمىكى گەرمۇپلاستىك بۈۈبىت كە بەشەنەمىكى پىشەسازىيانە ھىنرايىتە بىرەھەم.

لە نەزىك سالى 1940ز داھىنراۋى گەرىشام Gresham's patented دای- 2 - نەئىل ھەكسەل فئالات DOP(di-2-ethylhexyl phthalate) وەك ماددەمىكى پلاستىساز بىكارەنرا بۇ پۆلى قىنەل كلورىد PVC. ھەر لە دۋاى سالى 1970زىمۇە تەانرا پتر لە نەزىك 550 ماددەى جىاۋاز لە پلاستىساز بەننرىتە بىرەھەم. ھەر بە دۋاى نەمۇ سالانەمىشدا نەزىكەى ھەفتا دانە لە پلاستىساز پەيداكرا كە

80% ی بازاری پیشسازی گرتبوووه. نمانهیش له سی سمرچاوهی سمرکی پلاستیساز پمیداکراون:-

1. Di-2-ethylhexyl phthalate {Dioctyl phthalate(DOP)}
2. Di isononyl phthalate(DINP)
3. Di isodecyl phthalate(DIDP)

له خویندنهوهی نم میژوووه دمردمکونیت که پلاستیساز به یمکم مادهیمک دابنریت که تیکمل به پلاستیک کرابیت، له زور باردا ریژهی دمگاته 30%ی کوی نمو ماددانهی لمگمل پلاستیکدا تیکمل دمکرتین. بمارهینانیسی دمبتههوی هینانه خوارموهی پله گرمی توانوهی نمو بمرهمه پۆلیمرانه که پلاستینرین تاکو ناسانساز بن و نمو رموشانمیشیان تیبناخنرین که خودی پلاستیک همیمتی، واته بۆ نمونه بمرگیرهی خواست توندوتولیان همواربکرتین و و مک لاستیک بمرکش بن، یاخود بکرتینه ریشالی توندوتولی واکه بمرگهی پچران بگرن. له ههمان کاتیشدا بکرتینه مادهیمکی واکه رهنن که پلهی کولاندنیان بمرزبیتموه و زور بدمگمن ببنه هلم.

لمو رموشانیهی که نم پلاستیسازانهی پیناسراوه نمویه که به تیکملکردنی لمگمل پۆلیمرکی خواستراودا، له پلهی شووشیمی T_g کم دمکاتموه.

نموهی که جینی پرسه...چۆن نمو مادهی پلاستیسازه له رموشت و تاییمتمندی پلاستیک دمگوریت؟

لیرمدا زاناکان چوار دیمانهی جیایان بۆ میکانیزمی نم دیاردمیه همیه:-

1.6. یمکم:- دیمانهی جمسمری Polar theory

گوایه، نمو پلاستیسازه که تیکمل به پلاستیک دمکرتیت، هیزی نیوان گمردمکان دمگوریت و کمی دمکاتموه. بۆ نمونه، نمگمر ویستمان پلاستیسازیک بۆ پۆلیمری PVC بدوزینموه، دمبیت مادهکه گروپیکی جمسمرداری هلمگرتبیت و توانای نموهی همبیت که گمردیلهی Cl بۆ لای خوی رابکیشیت.

2.6. دووهم:- دیمانهی هایدروجین بوند Hydrogen bond theory گوایه، همدنیک له پلاستیسازمکان بههوی دروستکردنی بوندی هایدروجینی لمگمل هایدروجینی گونجاوی پۆلیمرمکهدا کاری خویان دمکن. بمر چمشنه هیزی گشتی نیوان پۆلیمرمکه کم دمبیتموه. بۆنموه بمارهینانی مادهی نیستمر، فوسفات و نیتر نم رۆله دمگرتین.

3.6. سنیهم:- لیمانه‌ی چه‌راندن (لیخزاندن) Lubricating theory
 گوایه پلاستیسازمه که تیکملی پو‌لیمرمه دمکرنیت، جولانموی گمردمکانی پو‌لیمرمه بمسمر یمکتردا ناسان دمکات، همر ومک بلنیت ماددمیمکی چمور له نیوانیاندا همبیت. همر لمبر نمومیشه که بم جوره ماددانه دموترنیت پیخزه یاخود خلیسکینهر.

4.6. چوارهم:- لیمانه‌ی قهواره ره‌ها Free volume theory
 گوایه، ماده پلاستیسازمه تیکمل به پو‌لیمرمه دمکرنیت و قهواره‌ی به شیومیمکی ره‌ها زور دمبیت، قهواره‌ی نازادیش بموه ناسراوه که برینیه له قهواره جیاوازی گمردمکان له نیوان پله‌ی سفری پمتی. Zero absolute temp و پله‌ی گرمی ناساییدا. Normal temp. جا گوایه نم ماده پلاستیسازه رولی کاریگمر دمگرنیت له زیدمکردنی نم قهواره‌یه تاکو گمردیلمکان نازادانه بمنیو خویاندا بجوولینموه.

لیردا نمو تایمتمندیانه دمخینه روو که دمبیت لمو ماده پلاستیسازاندا همبیت تاکو بتوانرنیت بمکار بهینرن، لموانمیش:-

• نمرک و تیچوونی Work & Cost
 نرخ‌ی ماده‌مه و نمرکی سازکردنی بو خستنمرووی له بازاردا زور گرنه. تاکو کم نمرکی و تیچوونی همزانتر بیت، برموی له بازاردا زورتر دمبیت و ناسانتر دمروات.

• گونجیتی Flexibility
 واته بمناسانی لمگمل پو‌لیمرمه‌دا خوی بگونجینیت و له توندوتولی کممبکاتموه.
 • هیزی یمگرتن له نیوان گمردمکاندا.

• لینجیتی Viscosity
 راده‌ی لینجیتی نمونده بیت که گمردمکانی بمناسانی بمنیو خویاندا بجوولینموه.

• چوستیتی Efficiency.... توانای چممینموه و کشندیمی نمونده همبیت که بمرگه‌ی بارودوخی کار بگرنیت.

• توانای هملمنیتی Volatility.... له پله‌ی گرمی زور بمزدا نه هملمنیت
 • توانای میکانیکیتی زور باش بیت.

• ناگر بمرلمستی Flame resistance باش بیت

• رمنگوبوی خوش و ناژه‌هریتی.

• ناسان پاکزینی

• بمرلمستی بو ناگر و تاو Photo.

• کارمبایمیتی Electricity.... کاروگمین نمبیت و بتوانرنیت بمپی خواست تمباری کارمبای تیبناخنرنیت.

7. پۇلاندنى پلاستىسازەكان Classification of plasticizers

ھىرومكو پىشتر نامازەى پىدرا، چىندىن جۇر پلاستىساز لە بازارى پىشەسازىدا كەوتتە كايەمە. نەم فرەمبۇرانمىش دەتوانرىت لە دوو جۇرى سەمرەكىدا گىردىكرىنەمە:-

➤ نەم ماددانەى كە لە تىكەلمەكرىدىن لىمگەل پۇلىمەردا جۇرىك كارلىك دەكەن و لە نەمجامدا كۇپۇلىمەرى پىكىدىن.

➤ ھەندىكىان لە تىكەلمەكرىدىن لىمگەل پۇلىمەردا جۇرە لىنكىكى تۇرىن ناسراو بە لىنكالىوز Crosslinked پىكىدىن.

لە لايمكى دىكەمە، دەشەت بەشەومىكى گىشتى نەم ماددە پلاستىسازانە لىمەرى زۇرىيان بۇ چەند كۇمەلەك بۇلىنرىن:-

1a.7 يەكەم:- پلاستىسازە سەمرەتايىمەكان Primary plasticizers

برىتىن لە بناخە سەمرەبارمەكان Principal additives بۇ بەگۇنجاندىن پۇلىمەرىمەكان، بەتايىمەتى پۇلى قىنالى كلۇرىد. نەمانە پۇلىنراون وەك پلاستىسازە مۇتۇمەرى، پۇلىمەرى، نىيۇكسىيەكان و بەتايىمەتى پلاستىسازە گىردامەركىنەكان. نەمانە ھەلمەيتى Volatilityيان نەزە و جەمەسەرىتى و تايىمەندىتەشەيان وايە كە لەزىر پەستانتىكى مامناومەندىدا لىمگەل پۇلى قىنالى كلۇرىد/دا بەگۇنچىن. لەزىر نەم بارودۇخەدا دەتوانىن وا فرۇزەى بەكەن كە نەم پۇلە باشترىن ماددەى گۇنجاوبىن گەرى تىكەلمەكرىن لىمگەل پلاستىكەكانى وەك PVC.

1b.7 دووەم:- پلاستىسازە دواتايىمەكان Secondary plasticizers

برىتىن لەمۇ شەلەى ھەلمەيتەيان نەزە و ھاسازان لىمگەل PVC، نەمانە جۇرىكەن كە دەشەت ھاشانى ماددە پلاستىكە سەمرەتايىمەكان بەكاربەنرىن وەك بەشەك لە سەستەمى پلاستىساز Plasticizer system. بەرەمە پارافىنەكان Paraffins نەمۇنەمكى باوى پلاستىسازەكانە بۇ PVC . بەگىشتى...نەمانە وا دەركەتۇون كە چۇستەيتەيان نەمۇندە باش نەبەت، لەبەرنەمەى كە باش تىكەل بە پلاستىكەكان نابن.

پاش نەمۇ پۇلىن و فرۇزەكرىدە، زانايان گەمىشتۇنەتە نەمەى كە دەشەت لەبارترىن رىگە بۇ پۇلاندنىان بەم چەشەنەبە بىت:-

2a.7 يەكەم:- فئالەتە پلاستىسازەكان Phthalate plasticizers

سەمرەتا... پەرىپەدىان و خاسكارى لە سىللىلۇز نىترات لە نەزىك سالى 1846زدا، رىخۇشكەرىك بوو بۇ داھەنەنى بەكارھەنەنى رۇن گەرىچەك Castor oil لە سالى 1856زدا وەك يەكەم پلاستىساز. لە سالى 1870زدا كافۇر بوو شەياوتەرىن پلاستىساز بۇ سىللىلۇز. بەلام لە سالى 1920زدا خىرا جى بەم كافۇرە پەرشەنە بۇندارە لىزۇكرا.

له سالی 1931زدا بمشئوه میکی پیشمساز بیانه و لمبردمستانه ی پۆلی قینایل کلورید و پرمپندانی پیکملی { DiOctyl Phthalate(DOP) } Di-2-ethylhexyl phthalate ساز کردنی پلاستیسازی PVC یش گمشمسند.

فتالاتمکان Phthalates یاخود نیستمه فتالاتمکان Phthalate esters بریتین له نیستمکانی ترشی فتالیك که بمشئوه میکی سمرمکی ومک پلاستیسازمکان بمکارده هینرین. بمتایمتهی بو نمرکردنی پۆلی قینایل کلورید. نمانه مادده میکن تیکملی پلاستیکمکان دمکرین بوئوهی گونجیتهی Flexibility ، شاشیتهی Transparency، پینچوونی Longevity و برستیتهی Durability. ماددهمکان بمرزبکمئوه.

له بازاردا... نزیکهی %61 نمو بمرهممانه ی پلاستیسازیان تیدایه و بو پیشمسازی پلاستیک بمکارده هینن بریتین له پلاستیسازی DOP..

2b.7. دووهم:- فوسفاته پلاستیسازمکان Phosphate plasticizers

نم بمرهممانه بمشئوه میکی سمرمکی له پیشمسازی بیکانی پلاستیکی نایتروسیللیولوزدا بمکارده هینرین، لمو نمونانه ی لمبرچاون پیکملی ترایفینایل فوسفاته Triphenyl Phosphate که مادده میکی رقه و زور بمکاره بو ناگرمکخستنی سیللیولوز نسیتات. زور گونجاوه لمگمل راتینجه قینایلمکان، لاستیکه نمفرینراومکان و سیللیولوزمکان. دشیتت بمتیکمکردنی لمگمل شله پلاستیسازی کدا بمکاربهینریت بو ریگرتن له بملورانندن و گمشمکردنی. زور بمسووده بو توندوتولکردنی فلیمه نایتروسیللیولوزمکان.

لمتیوان سالی 1926 و 1933 زدا بو داھینمری نمریکایی والدو لونسبوری سیمون (1898-1999) Waldo L. Semon دمکوت که ترایکریسایل فوسفات Tricresyl phosphate (TCP) و Dibutyl phthalate (DBP) پلاستیسازیکی کاریگرن بو پۆلی قینایل کلورید.

3.7. پرکرمهکان Fillers

نمو ماددانن که دماخنرینه ناو پلاستیکمه بو پرکردنمه ی کمپنمکان. نم ماددانه نمگرچی پلاستیکمه رقه و توند بههیز دمکات، بهلام له بههای کمدمکاتمه. هؤکمیشی لمودایه که نم پرکرمهوانه لمبازاردا زور همزانن. نمونمیش بو نم پرکرمهوانه ورده شووشمیه که له پیشمسازی پۆلی نمشیلیندا بمکارده هینریت بوئوهی پلاستیکمه توند و بههیز بکات. یاخود له پیشمسازی پۆلی ستایریندا، قموار میکی گونجاو له ماددهی نمسبستوزی تیکملم دمکریت بو هممان ممبست.

نەم خەشتەيە ناوی نەو پرکەرەنەن کە لە ھەندیک
پلاستیکسازیدا بەکار دەھێنرێن

ناوی پۆلیمەر	جۆری پرکەر Filler
پۆلی ستایرین	ئەسبستۆس، پەشمەشووشە، ئەنتراسین
پۆلی ئەمیلین	ور دە زیخ، ھێسی کاربۆن
پۆلی پرۆپیلین	ئیسبستۆس
پۆلی فینایل کلۆرید	پەشمە شووشە، کالسیۆم کاربۆنات، کاتۆلین
پۆلی فینایل کلۆرید (نیپۆکسی)	ور دە زیخ، پەشمە شووشە
پۆلی یۆریتان	ور دە فافۆن
بیوتایل لاسٹیک	ھێسی کاربۆن، پەشمە شووشە

4.7. خلیسکنماکان Slip agents

نەو ماددانە دەگرێتەو کە رێ لە دوو رووکەش یان زیاتر دەگرن بۆنەوی نەچەسپین و نەووسین بەیەکترەو. نەم کردارەیش کاریگەری خۆی دەکات چ لە ناووە لەنێوان گەردەمکاندا کە بەسەر یەکتەدا بخزێن، چ لە دەروەش لەنێوان دوو ماددە جیاوازدا. سوودی نەم ماددانە لەو دەبایە کە پێشتر چینیۆیمکی زۆر تەنک لە پۆلیمەریک دروست دەکرا و لەگەڵ ماددەیمکی تەردا دەچەسپینران بەیەکەو. پاش ماویمک بەیەکتەرییەو دەنوسان و زۆر بە گران لەیەکتەر جیادەکرانەو. لەبەر ئەوە بێرکرایەو لە رێچارەیمک، ئەویش داھێنانی جۆرە ماددەیمک بەرئەستی لەو کردارە بکات و نەھێنێت بەرھەمە پلاستیکییەکان بەیەکتەرییەو بنووسین، ئەویش بەناوی خلیسکنما Slip agents. بۆنەوونە بارکردنی چینیۆ پلاستیکەکان و لولکردنێان، پنیوستیان بە تیکمکردنی ماددە دژە خلیسک دەبێت بە رێژە 3% . کەموزیدی لەو رێژەیمیش دەبێتە ھۆی نووسانەوێان بە یەکتەرییەو و ئیتر وەک پنیوست نەو سوودەیان لێوەرناگیرێت.

لەو خلیسکنمایانە زۆر بەکار و باون: - رۆنە سلیکۆنەکان Silicon oil، ئەندامۆترشە ئەمایدەکان Organo acid amides یان ئیستەرەکانیان، رۆنە پارافینەکان، گلایکۆلەکان... ھتە.

5.7. دژەبارگە Anti-charge

لەو چینیۆ پۆلیمەرانە کە دەھێنرێنە بەرھەم. زۆر جار دووچاری نەو دەبێن کە کارەباوی بن، واتە نەم چینیۆانە لە کاتی پێچانەو و ھەلگرتن و بارکردندا بە رووپەری یەکتەردا دەخشین، لە نەنجامی نەو لێکخشانندا Friction کایە کارەباوی دروست دەبێت و ئاکامی ترسناکی لێدەکەوێتەو.

بىگومان نىم كىشەيمىش دەپتە ئاستىنگىك لى بىكار ھىنانىندا و برىويان لى بازاردا نامىنىت. بۇ چار سىمرى نىم كىشەيمە، پىويست دىمكات ماددى دىرە كاروبارگە لىمگىل نىم بىر ھىماندا تىكىل بىرىت. وىك بىر ھىمە ئىمىنىمىكان **Amine Products**. نەھىستى كاروبارگە **Electrical charge** زور گىرنگە بۇ نىم بىر ھىمانە. بۇ نىمونه لى كوتالىسايدا، بىتايىمى پىشماسازى پولى نىستىر و نايلىن. نىمگىر نىم دىرەبارگىيان تىدا نەبىت كاروبارگە دروست دىمكىن. نىم جلوىمىرگانە نىم دىرەبارگىيان تىدانىبە بە لىشدا دىنوسىت و كارەبا دروست دىمكات كە نىمىش بۇ تەندروستى باش نىبە.

6.7. رەنگاندىن Coloring

بىكار ھىنانى رەنگ لى پىشماسازى بىر ھىمە پولىمىرەكاندا زور پىويستە و لىمىنىكى گىرنگە تىدا. بىتايىمى لى پىشماسازى لىستىك، پلاستىك، رىشال و كوتال و ھىنى تر. سوودى نىم رەنگە لىمەدايە كە جگە لىمەدايە جوانى دىمكات بە بىر ھىمە، تىوانى نىمەشى ھىمە ماددىكە بىپارىزىت لى رۇشنايى كە دىمكىتە سىمرى، لى ئوكسىداندى و شىبونىمە. نىم رەنگانەش كە بىكارەھىنرىن بىمىكان **Paints** كە زورچار لى شىبە پىدرىن، لىوانىشە نىم بىوانە نىندامى بن يىخود نىندامى. بىكار ھىنانىشيان دىبىت لىزانانە و زانىستانە بىت. دىبىت بىر لى ھىمە كارىكى رەنگىمى، بزانىت نىم جورى رەنگە لىمگىل جورى نىم پولىمىرەدا دىسازىت يى نە؟ مىمىست لىرەدا نىمە كە رەنگە بىشىمەمىكى كاتى بىت و لى يىك دوو جارى بە ئاوشوردى نىم رەنگە نىمىنىت.

7.7. ناگر پىمكىرەكان Fire Retardents

ناگر پىمكىرە... نىم ماددى كىمىيىانەن كە لى گىرەمپلاستىكىمىكان، رىستىن و پىشاكەكاندا بىكارەھىنرىن بە مىمىستى رىگرىن لى ناگر بىلوىبونىمە و پىمكى نىم ناگر بىخات كە دىمكىتەمە و زىانى گىرە دىمخاتەمە. زور جىرىش لىم ماددى كىمىيىانە ھىمە:-

- مادىمىمىكان **Minerals**، وىك پىكىلمىكانى نىلمىنىوم ھىدرىوكسىد، مىمىسىوم ھىدرىوكسىد، پىكىلمىكانى بىرون... ھىت.

- پىكەلاكىنى تىرگانىتالىجىن، نىمانە تىرگانىتالىرەنمىكان دىگرىتەمە وىك لىرەشمىكانى ترشى كلورىندىك (**Chlorendic acid** ($C_9H_4Cl_6O_4$) و پارافىنە كلورىنراومىكان، پىكىلمىكانى تىرگانىت- بىرومىنمىكانى وىك

- **Decabromodiphenyl ethane**، پىكىلمىكانى پولىمىرە بىرومىنراومىكانى وىك پولى نىستىرە بىرومىنراومىكان، پىكىلمىكانى كاربونات فرمىرە بىرومىنراومىكان **Tetrabromophthalic .Brominated carbonate oligomers(BCOs)** anhydrate. زورىدى ھالىجىنراومىكان (نىمەك ھىموىيان) وىك ناگر پىمكىرە بىكارەھىنرىن... ھىت.

● پىكىلمكانى ئورگانوفوسفورۇس Organophosphorous
ومك ئورگانوفوسفاتىكان Organophosphates،

Tris(2,3-dibromopropyl)phosphate Tri-O-cresyl phosphate...
لە ھىندىك بىر ھەممى پۆلىمىردا، ومك پلاستىك، كوتال و ماتىدىيان، لەو ماددانىيان
تېكىل دىكىرىت تاكو پۆلىمىر مەكە گىرنىگىرىت. بىنگومان نىمىش زور گىرنىگە لە
كاروبارى رۆژاندا بىتايىمىتى نىوانەى لە پۆلاسىزى و پىشەسىزى ناسن دارىشتندا
كاردىمەن، ياخود بۆ نىو ناگر كۆزىنەنى Fire fighters كە پىوىستىيان بە پۆشاكى
تايىمىت ھىيە تاكو نىزىكى ناگر بىنەمە ياخود بىچنە نىوىمە بۆ كۆزاندنەمە و
رەزگار كىردنى نىو كەسانەى لەناو خانووى ناگر تىبىر بووىاندا گىردىمخون و دىرفىتى
دىربازى بوونىيان نىبىت.

دىمىت نىمىش بزانىن كە زور بەى نىو پۆلىمىرانەى ھەن ھىروا بىناسانى
ناسووتىن، بىلكو لە سىرەتادا بىرەمىرە شىبەمىنەمە و پىكىھىنەمەكانىيان ھىلمەمىشنى
و دىسووتىن. زورىشىيان كە دىسووتىن بۆ ژىوار Environment و تەندىروستى
دىكەلىكى ژەھراوىيان ھىيە و زىانى كوشندەمىان لىدەمەمىنەمە.

REFERENCES

1. Murphy, John. Additives for Plastics. 2nd. New York: Elsevier Science Inc, 2001.
2. Slaga, Mary. "Re: polymer additive information." E-mail to author. March 11, 2008.
3. "Total Polymer." Total Polymer. 2008. Total Polymer Solutions Ltd.. 17 Mar 2008
4. L. Guędri-Knani, J. L. Gardette, M. Jacquet, A. Rivaton, Photoprotection of poly(ethylene-naphthalate) by zinc oxide coating, Surface and Coatings Technology, Volumes 180-181, 1 March 2004, Pages 71-75
5. A. Moustaghfir, E. Tomasella, A. Rivaton, B. Mailhot, M. Jacquet, J. L. Gardette, J. Cellier, Sputtered zinc oxide coatings: structural study and application to the photoprotection of the polycarbonate, Surface and Coatings Technology, Volumes 180-181, 1 March 2004, Pages 642-645.
6. G. Ya. Gordon, " Stabilization of synthetic high polymers", Moscow , 1972(translated to English).
7. Ciabach, J. "Plasticized and stabilized cyclohexanone resins". In Resins: Ancient and modern, preprints of the SSCR's 2nd Resins Conference. Edinburgh: Scottish Society for Conservation and Restoration: 85-7. 1995.
8. de la Rie, E.R. "Polymer stabilizers". A survey with reference to possible applications in the conservation field. 1988a.

بەندى شانزە (Chapter -16)

پۆلىمەرە ئانەندامىيەكان Inorganic polymers

1. سەرەتا

لە بەندەكانى پىشودا...ھىمىوى تەرخانكرابوو بۇ لىكۆلىنمە لىسىمەر نەمۇ پۆلىمەرانەى بېرېرەى پىشتيان لىسىمەر C-C بنىادنراوہ كە پىنياندموتىرنت پۆلىمەرە ئەندامىيەكان. ھەر لىسىمەر نەمۇ بېرېرانمە گەلنىك زىنجىرەى كورت و درىزى لىق و چلدار، بە پىى خواست و پىويست دەئافىر ئىزىن و دەساز ئىزىن.

بەلام ھەرومك دەزانىن...خوليا و پەيلوايى زانايان و كارسازان بۇ دىتتەمە و داھىنانى نۆى ھەر لىسىمەر نەمۇ بەرھەمانە رانەمۇستائە. بىلكو كىمىياگەرى و لىكۆلىنمە لىسىمەر توخمەكانى دىكە ھەنگاوى ناوہ و بەردەوام ھەنگاوىش دەنرنت بۇ نەفراندىن و بەرھەمىنەنانى پىكەلمە پۆلىمەرى وەھا كە پىكەتە بېرېرەى لىسىمەر توخمى دىكە بناخەى بەستىتتە نەك ھەر لىسىمەر كاربۇن.

نەمۇ ھەنگاوہ پىشكەوتوانەى كە تاكو ئىستا نرابىتتە لىم بواردا لىسىمەر ھەندىكە توخمى ئانەندامى. نەمۇ توخمە ئانەندامىيانەىش كە لە نەنجامى چەند تاقىكرەتەمەى نەزمونگەرىدا تەوانراوہ پۆلىمەرىان لى بساز ئىزىنتە پىنياندموتىرنت پۆلىمەرە ئانەندامىيەكان كە مەبەستمانە لىسىمەرىان بەدوئىن.

بۇ زىاترە رەوونكرەنمە و تىگەىشتەنمان لىسىمەر پۆلىمەرە ئانەندامىيەكان، دەتوانىن ئامازە بۇ چەند نەمونەمىك بەدەىن كە لە سەروشتەدا ھەن، وەك نەلماس، گرافىت، سلىكۆنات. ياخود لە سازگەكاندا دەھىنرەنە بەرھەم وەك چىمەنتو، شوشە و ... ھەند. بەلام نەمەى جىبى سەرنجە لىرەدا نەمەىە كە نەمۇ جۆرە پۆلىمەرانە نەگەرىچى زۆر گەرنگن لە ژيانى رۆژانەماندا، بەلام وەك پىويست نەمۇندە گەرنگىيان پىنەنرنت. زۆر ھەن، لەوانە پىويست بۈون بە گەرمىيەكى زۆر بەرز بۇ تەوانمەى نەمۇ پىكەلانەيان.

جگە لەمانەىش...جۆرىكى دىكە لە پۆلىمەر ھەمە كە پىكەتەوہ لە پىكەلنىك لە ماددەى نەندامى و ئانەندامى، نەمۇ پىكەلانەىش پىنياندموتىرنت پۆلىمەرە نەندامۆكانزائىيەكان
Organometallic polymer.

لەمۇ رەمۇشتە باشانەى لە پۆلىمەرە ئانەندامىيەكاندا ھەمە نەمەىە كە لە رەوى گەرمادا بەكەر و جىگەرتەن و بۆندەكانى نىوانىشىان بەھىزەرتەن گەرم بەرورد بەكرىن لەگەل پۆلىمەرە نەندامىيەكاندا.

بۇ نموونە، گىرمموزەى بۇندى C-C دمگاتە 83 كىلوکالتورى، لمكاتىكدا لە بۇندى Si - Si دمگاتە 106 كىلوکالتورى. وىراى نىممىش لەنىو گىردىلەى ھىندىك لە توخمە نائىندامىمىكاندا تۇرىتالى ئىلمكتىرۇن بىتالىان تىدايە كە دىتوانرىت بىكاربەنىرىت بۇ گۇرانكارى پۇلىمىر مەكە.

2. پۇلاتىدى پۇلىمىرە نائىندامىمىكان

بىگۇىرەى ئىو توخمە نائىندامىمىكانەى كە دىشىن پۇلىمىرىان لى بسازىنرىت، دىتوانرىت بىپۇلىنرىن بۇ چىند گروپىك:-

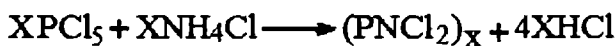
1. 2. پۇلىمىرەكاتى فۇسفىور

ئىم جۇرە پۇلىمىرەنە، توخمى فۇسفىور بىر بىرەى پىكەھاتىمىكانە. لىو پۇلىمىرەنىش كە شاپانى باسكردىنن، ئىمانىن:-

2. 1a. پۇلى(فۇسفىونىترىللىك كلورىد)

Poly(phosphonitrilic Chloride)

لە پىشىمسازىدا... ناسراوہ بە لاسىكى نائىندامى. باوتىرىن پۇلىمىرى فۇسفىورى نائىندامىمى. ھىرچىندە لاسىكىكى ناسان بىر كىشە و بە ناسانى دىچىنئىمۇہ دۇخىجارانى، بە لام بىر گىرى لە پرووى زىبىردا لاوازە و زووش شىدەبىتئىمۇہ. نامادىكىرىنى ئىم پۇلىمىرە بە رىگەى نامۇنىيا شىكىردىمۇہى فۇسفىور پىنجۇكىسىدى كارلىكراو بە نامۇنىوم كلورىد بىرىمىدەچىت:-

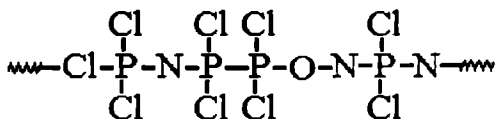


Poly

(phosphonitrilic chloride)

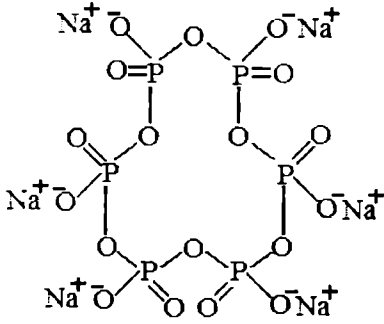
چىند كارلىكىكى دىكە بىسىر ئىم ماددىمىدا دىكرىت پىشىنئىمۇہى ماددە لاسىكىمەكە پىكىبىت. ئىو لاسىكىمىش كە دىتەبىر ھىم زۇر نىرم و باشە و بۇ ماومىكى دىرىژ بىرگە دىكرىت و دىمىنئىتئىمۇہ ئىگىر لە ھىوا و زىبىرى بەھىز بىپارىزىرىت. دىكرىت بە رىگەى گىر ماندىنى مۇنۇمىرەكەى پروسەى پۇلىمىرىن بە ئىنجام دىرىت كە شىوگى كىمىيى پۇلىمىرەكەىش

بىم شىو مە دىر دىمكىونىت:-



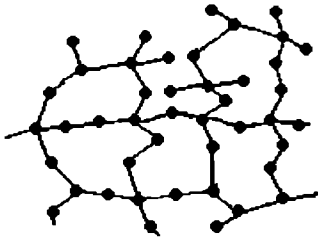
1b.2. پۇلى فوسفات Poly phosphate

باوترىن جۇرى نىم پۇلىمىرە، شىۋىمىكى شىۋىمىسى ھەيە و پىيدەوترىت خويى گراھام Graham salt. بىر ھەممەكە بە رىژمىكى دىيارىكرا و لە فوسفور پىنجوكسىد لمگىل $Na_4P_2O_7$ چوار سۇدۇم پايرۆ فوسفات يان سى سۇدۇم ئورتۇ فوسفات نامادە دىكرىت.



1c.2. پۇلى فوسفاتى ئالغۇز (پۇلى تۇرە فوسفات)

نىم جۇرە پۇلىمىرە، لەمىر نىبۇنى زانىارى تىۋا و لەسمرى، نىمەندە لە پىشمىسازىيدا بايمىخى پىنەدراۋە. بەلام ھەر وەك پروتىر دىنەمىمىكى سىمىرەتايى دوو نىمۇنەى نىمايان دىكىمىن:-



نىمۇنەى يەكەم:- پۇلىمىرە فوسفورە ئوكسىدەمكىن.

نىمۇ ئوكسىدانە دىگرىتەمە كە لە شىۋىگە

كىمىيائى P_2O_5 دان. نىمانە بەشىۋەمىكى سىروشتى

تۇرىكى پۇلىمىر پىكىدنىن، بەلام پىكەتە كىمىيائى

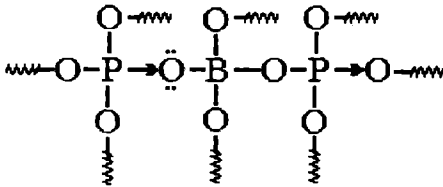
بىر ھەمە پۇلىمىر بىمە نادىارە

نىمۇنەى دوۋەم:- پۇلى ئورتۇ فوسفاتەمكىن

نىمانە ھىندىك چار بەشىۋەمىكى تۇرى تىكىمىن

لمگىل بۇرۇن ئوكسىد ياخۇد نىلمىنىۋم

ئوكسىد. وەك لەم شىۋىگە كىمىيائىمىاندا:-



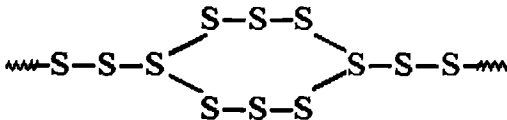
2.2. پۇلىمىرەكاتى گۇگرد

لەمۇ رەمۇشتە تايىمىتايەى گۇگرد لە ئوكسىجىن جىاي دىمكەتەمە نىمۇبە كە دىتوانىت

بۇند بە دەمورى خۇيدا لمگىل خويىمىك يان تۇخىمىكدا دروست بىكات. ھەر نىم

رەمۇشتەى واپلىكر دوۋە كە بەناسانى لمگىل خۇيدا پۇلىمىرى جىاواز پىكەپىنىت.

ۋەك لەم نىمۇنەدا:-



2a.2. سەلفوناتەكان (پۇلى ھايدروچين گوگردات)

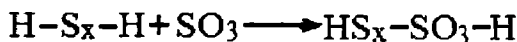
لەم ھايدروچين گوگرداتانە دمتوانریت لەمگەل خوئ/بەمکدا بەمشيوەى H_2S_x پۇلیمەريان لى بەھنەزیتە بەرھەم.

2b. ترشى سەلفونیک... دوو جۆر لەم پینکھاتە ھەمە،

یەمکنیکیان بە تاکە ترش HSO_3-S_x-H

نەوتیریان بە جوتە ترش $HSO_3-S_x-SO_3H$

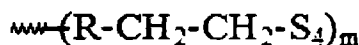
نەمانمیش بە کارلێکردنی پۇلى ھايدروچين گوگردید لەمگەل گوگرد تۆکسید، وەمک لەم ھاوکێشەبەدا:-



2c. 2. پۇلیمەرەكانی چۆری ئایوگۆل Thiokol type polymers

پینکەلە ئایوگۆلەمکان نەم شنیوگە کیمیاپیمیان ھەلگرتووە $(C_xH_{2x}-S_y)_m$ دمتوانریت ھايدروچينەكانی بەگۆردرین بە گروپی نەندامی. نەم پۇلیمەرانە رەوشتی لاسنیکیان تێدایە، بەرگری تەوانەمیان ھەمە لە تۆنەمرەكاندا. لە پێشمەسازیدا بۆ سوین و ناووشین بەتایبەتی ناووشکردنی نەنباری کۆنکریتی بەمکار دەھنەن.

یەمکنیک لە ئایوگۆلە نەندامیانە نەم شنیوگە



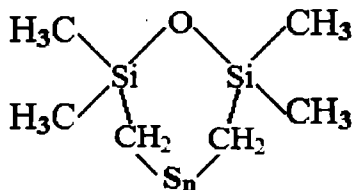
کیمیاپیمیان ھەلگرتووە:-

چۆرنیکی دیکە لە ئایوگۆل ھەمە کە لەمگەل سلیکۆندا خوئ گونجاندووە. نەوش بە

کارلێکردنی سلیکۆناتی کلۆرینراو

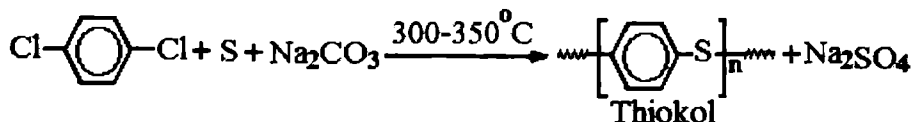
لەمگەل پۇلى گوگردات. نەم پۇلیمەرەمیش کە

پینکدیت بەم شنیوگە کیمیاپیمیانە دەبیت:-

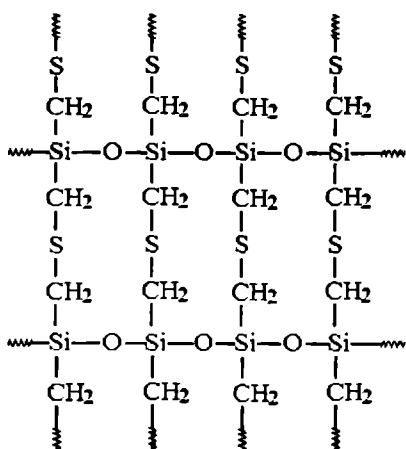


چۆری دیکە لە ئایوگۆلە نەندامیەمکان، نەم پۇلیمەرانەم کە فینایل گوگردایدیان

تێدایە، بەم رینگەمیش دینەبەر ھەم:-



پۆلىمىرى لىپر شتە لە ترشە ئايۆكان Polymers derived from Thio acids
 نىم جۆرە پۆلىمىر مېش بىم رىنگىمە دەھىنرېتە بىر ھەم:-

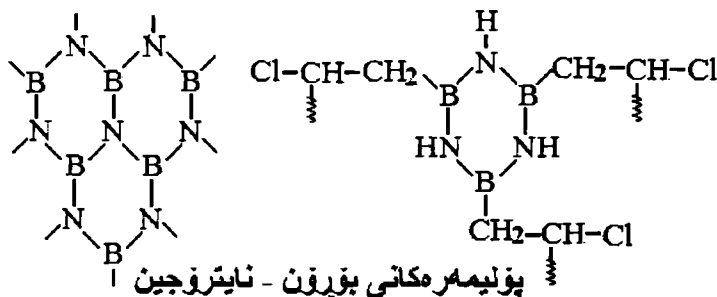


جۆرى نىم پۆلىمىر انە زۆر ن، بەلام
 ھەر بۇ روونكر دنموەى شىوگى كىمىيائىان،
 تەنيا نموونىك دمخىنەر وو.
 مك لم نموونمدا:-

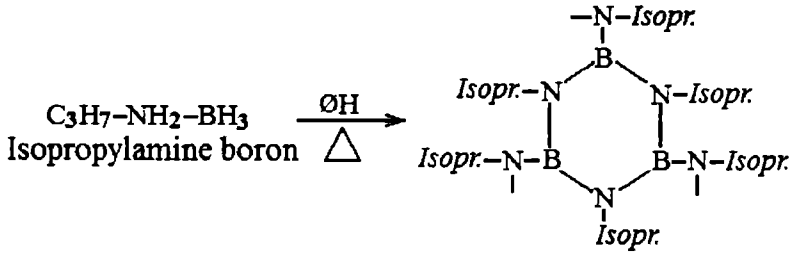
3.2. پۆلىمىرەكانى بۆرۆن Boron polymers

نزىكەى سالى 1920ز بۇ يىكمم جار زانستگىرى لىسمر پۆلىمىرەكانى بۆرۆن
 لەلاىن كىمىياگىرى نىلمانى نىلفرىد ستوك (1878- Alfred Stock
 19469/موه بىمىنجامدرا).

لمو پۆلىمىر انەى كە زۆر لە بازارى پىشمسازىدا ناسراوم بۆرۆن نائىرىدە كە
 ناسراوہ بە سىپىبە گرافايت White Graphite كە بە شىو مېمكى ئالۆزى تۆر ناسا
 شىوگى كىمىيائى پىكھىناوہ:-



پۆلىمىرەكانى بۆرۆن - نائىرۆجىن

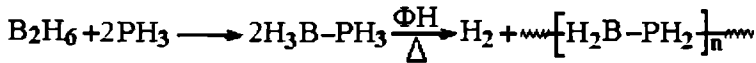


نم پۆلیمیره به گهر مکردن پۆلیمیری نویی لیدمکویتموه.

a. پۆلیمیرهکانی بۆرۆن - فوسفور Boron-phosphor polymers

نم جوهره پۆلیمیرانه که له سمردهمیکی نزیکدا نامادمکران و دههینیرانه بمرهم. له بازاردا بۆ پاراستنی پلنتی مادنی و شووشهسازی، چونکه بمرگهی گهرمای زۆر بمرز دهگرن.

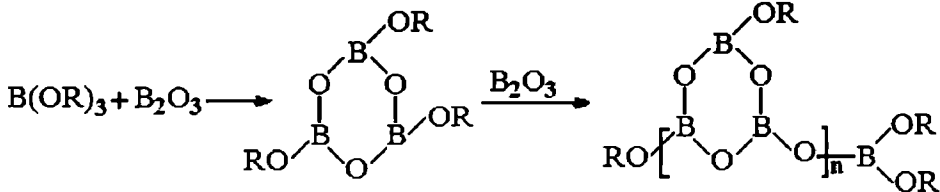
نامادمکردنی پۆلیمیرمکیش به کارلێکردنی B_2H_6 لمگهل فوسفین دههینیریتبهرهم:-



بهلام بمرگهر مکردنی زیاتر پۆلیمیرمه نالۆزدمیبت.

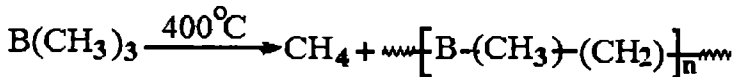
b. پۆلیمیرهکانی بۆرۆن - نوکسجین Boron-Oxygen polymers

نم پۆلیمیرانه ناسراون بهوهی که بۆندی بۆرۆن- نوکسجینیان تیدایه، له ترشی بۆریک یاخود نهنایدراپتمکهی نامادمهکرین. همرچمنده له گهرمادا بمرکرن بهلام به ناو و شنی شیدهبنموه.

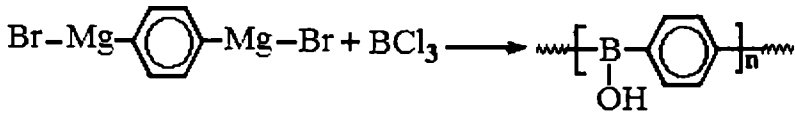


c. پۆلیمیرهکانی بۆرۆن - کاربۆن Boron-Carbon polymers

زنجیرهی نم پۆلیمیره له بۆرۆن- کاربۆن پیکهاتووه که کۆنترین جوهری به گهرماندنی سیانه ممثیلی بۆرۆن له پله گهرمی 400°C دا دیتبهرهم:-



جۆرىكى دىكە ھىيە لەم پۆلىمىرلارنى كە ئىلگىرى بىزىن تىدايە و بىم كارلىكردنە ھاوكىشىمىيە دەھىنرىن بىمىر ھىم:-

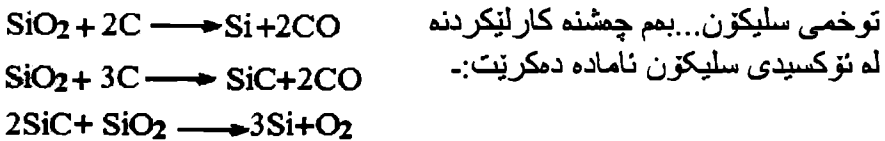


2.4. پۆلىمىرەكانى سلىكۆن

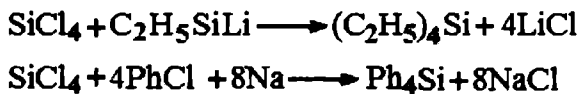
ئىگىر بىروانىنە خانەي سلىكۆن لە خىشى خولى توخمىكان. دەبىن كىموتوتە ژىر خانەي توخمى كاربۇنۇمۇ كە ناسراون بە گروپى چوارىبىكان، واتە ھىلگىرى ھاوھىزى چوارىن. بەلام ھىر ھىو توخمىكانى دىكە لە ھىندىك رىموشت و تايىتمىندىمىكانىندا جىاوازن بىتايىمى گىر بىراورد بىكرىن لىگىل كاربۇندا، چىند جىاوازىبىك لە نىوانىادا ھىيە، لىوانىش بىونى نۇرىبىتالى 3d لە سلىكۆندا كە لىوھى دىكارىت پىمىمىدى نى پىكىبىنىت. ھىروھى وزەي نىوان بۇندى Si-Si دىگاتە 55 كىلو كالىورى، بەلام لە بۇندى نىوان C-C دىگاتە 82,6 كىلو كالىورى. لە تايىتمىندىبىنەي دىكەي سلىكۆن، دىتوانىت ھىر لىگىل خۇيدا پۆلىمىرىكى زىجىرىمى پىكىبىنىت --(Si-Si-Si)- -- ھىروھى دىتوانىت لىگىل نۇكسىجىن/دا بىشىوھى Si-O بۇند پىكىبىنىت كە زۇر بەھىزىر بىت لە بۇندى كاربۇن نۇكسىجىن C-O. ھىر لىبىر نىمىشە كە نىم پۆلىمىرلەي بۇندى سلىكۆن- نۇكسىجىن تىدايە زۇر بەھىزن.

2.4.1. نامادە كىردى مۇنۇمىرەكانى سلىكۆن و پۆلىمىرەكانى

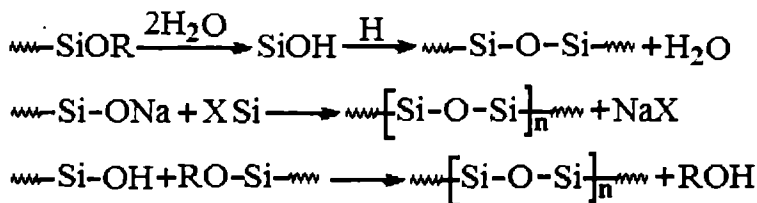
سلىكۆن توخمىكى زۇر گىرگە، نىك تىنبا بۇ پىكىبىنەي پۆلىمىرى سلىكۆنى، بىلكو لە پىكھاتە نىندامىمىكانىشدا بىشدارى زۇرە.



پىكلمە نىندامىمىكانى سلىكۆن/بىش بىم چىشە كارلىكەنەي خوارمۇ نامادە دىكرىن:-

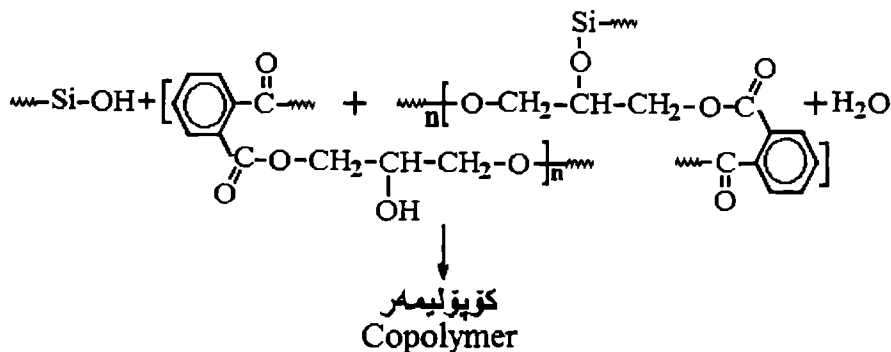


گەلىك كارلىكى پۆلىمەرىن لە نارادا ھەمىيە بۇ گۇرانكارى پىكھاتمىكى سلىكتون بۇ پۆلىمەر، واتە گۇرىنى ئۇ مۆنومرەنە بۇ ساىكلوھىكسانمىكى، لەوانەش:-

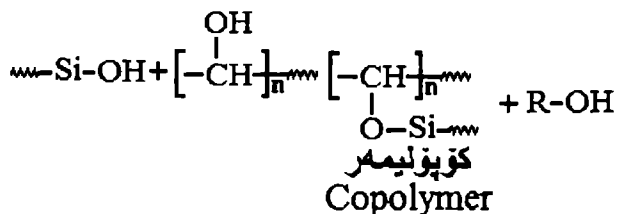


2-4.2. چەند پۆلىمەرىكى سلىكتونى گۇراو

ھەندىك گۇرانكارى بەسەر پۆلىمەرە سلىكتونىمىكىندا كراو بە مەبەستى دىتەمەھى رەمۇشت و تايىمەندى نۆى. لەو گۇرانكارىيانمىش نامادەكردى كۆپۆلىمەر مەكانە، وەك لە ھاوكتىشەدا:-

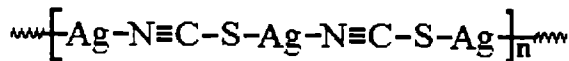
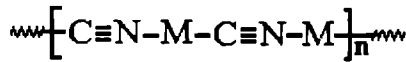
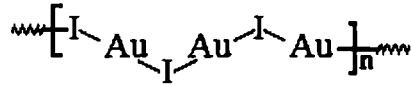


ياخود بەھىنەنى گروپى ئەلكوكسىد بۇ بەر ھەمەھىنەنى كۆپۆلىمەر:-

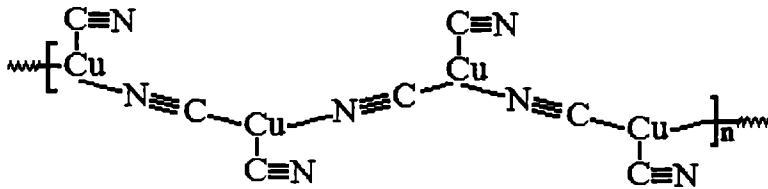


3-4.2. پۆلیمیره کۆههاندازینهکان Coordination polymers

ئهم جۆره پۆلیمیرانه ناسراون بموهی که هاوبهشه بۆندی کۆههاندازمیان تیدایه. ئهممیش کاتیک پیکدیت که چند توخمیکی تایبیت بهشداری بکات. لیرهدا بۆ پروونکردنوه، پنیوست دمکات چند نمونیمیک لهو جۆره پۆلیمیرانه به پنی ژمارهی ههاندازییان بهم نیگارانهی خوارهوه نیشان بهین:-
 ئهوانهی ژمارهی کۆههاندازمیان دووانه:- و مک زیر یۆدید، زیو یاخود زیر سیانید



ئهوانهی ژمارهی ههاندازمیان سی/یانه:- و مک بهشداکردنی توخمی مس، پۆتاسیۆم و مانهدیان.



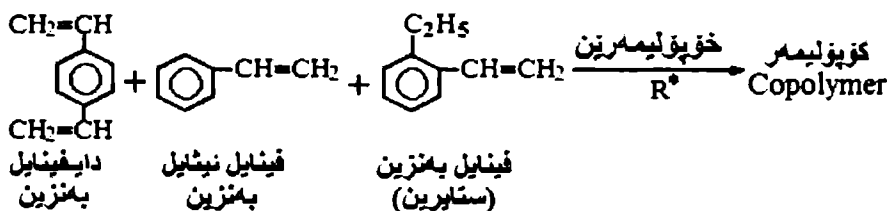
3. پۆلیمیره نایۆنییهکان Ionic polymers

ئهم پۆلیمیرانه له جۆری نهندامی - نائندامی/ین. رۆلنکی گرنگ و بالایان همیه له پيشمسازیدا بهتایبمتهی له پيشمسازی راتینجه نایۆن- نالوگۆر Ion-exchange resins. ئهمانهش دوو جۆریان همیه:-

يمکم:- راتینجی نایۆن- نالوگۆری نهریبهی Positive Ion-exchange resin
 دووم راتینجی نایۆن - نالوگۆری نهریبهی Negative Ion-exchange resin
 به گشتی....ئهم پۆلیمیره نایۆنیانه ناسراون به بوونی گروپی تایبمتهی بهسمر زنجیرمکانیانهوه. گروپمکانیش له دوو جۆر پیکهاتوون:-

a. راتینجی نالوگور نہائیونی Anionic exchange resins

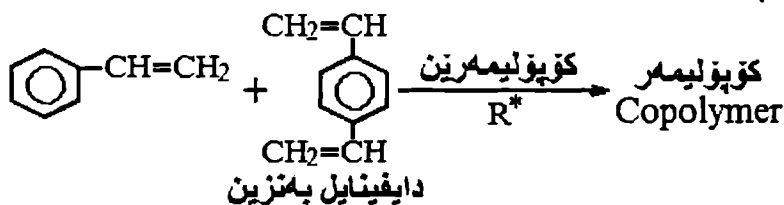
نہم جورہ گروپی ترشی بسمرموہیہ و دمتوانیت گروپی نمری +ve بگوریت. پۆلیممر مکمیش بمم چمشنہ نامادمدمکریٹ:-



خوپۆلیممر مکه لمگمل کلورومیتایل نیٹمر دا Cl-CH₂-O-CH₂Cl کاری پیدمکریٹ بۆ گواستنموہی گروپی کلورومیتایل بۆسمر نلقہی بمئزین تاکو بتوانیت لمگمل سیانہ نهمین Tertiary amine دا کارلنکبکمن و گروپی نامونیوم NH₄⁺ پینکبیت. لم بارمدا بمر همممکه نامادمہیہ که لمگمل نایونی نمری +ve دا نالوگور بکات.

b. راتینجی نالوگور کہتایونی Cationic exchange resins

نہم جور میان به پینچمو انہی جور ی مکممہ. پۆلیممر مکان بارگہی کہتایونی -ve یان هملگرتوہ. نهمانہ دمتوانن لمگمل نایونی نمری Cation دا نالونگوری بکمن. پۆلیممر مکه دیسان به خوپۆلیممرینی ستایرین و کممیک له دایفینایل بمئزین نامادہ دمکریٹ:-



بمر همممکه لمگمل ترشی گوگردیکی پمیت/دا کاریپیدمکریٹ تاکو گروپی SO₃H بخریتسمر پۆلیممر مکه. گروپی SO₃H لمگمل تفت/دا نایونی نمری پینکدینیت که بمارده هینریت بۆ نالونگوری.

ویرای نہم جوارانہی که لسمریان دواين. جوریکی دیکه له پۆلیممری نایونی همیه بمنای پۆلی نملیکرولیت Poly electrolyte. نہم پۆلیممره جوریکی تایبته بۆ پاکژکردنموہی ناوی سازگار. نہم جورمیش سنی جور دیکہی لنی کموتوتوہ که بریتین له:-

نہنایونی Anionic، کہتایونی Cationic، نائایونی Non-Ionic،

بۆ نامادمکردنی نهمانمیش، پۆلیممری تایبته ومردمگیریت و همندیک گورانکاریشیان بسمردا ده هینریت بمرلموہی بخرینه بواری کاریپیدمکریٹ.



Silicone rubber



Silicone polymer

REFERENCES

1. Holleman, A. F.; Wiberg, E. "Inorganic Chemistry" Academic Press: San Diego, 2001. ISBN 0-12-352651-5.
2. ^{a b c} H. N. Stokes (1895), On the chloronitrides of phosphorus. American Chemical Journal, vol. 17, p. 275.
3. Kulaev I, Vagabov V, Kulakovskaya T (1999). "New aspects of inorganic polyphosphate metabolism and function". J. Biosci. Bioeng. **88** (2): 111–29. doi:10.1016/S1389-1723(99)80189-3. PMID 16232585.
4. Kulaev I, Kulakovskaya T (2000). "Polyphosphate and phosphate pump". Annu. Rev. Microbiol. **54**: 709–34. doi:10.1146/annurev.micro.54.1.709. PMID11018142.
5. A. Staubitz, M. Besora, J. N. Harvey, and I. Manners, Inorg. Chem. **47**, 5910 (2008).
6. .S. Marvel, et al., "High polymeric materials," WADD TR 61-12, April 1961.
7. Davidovits J. Chemistry of Geopolymeric Systems Terminology. Proceedings of Geopolymer, International Conference, France; 1999.

1. سەرھتا

ئاورنيك له ميژووي ھمىرە ديريىنى مروؤف بدهينموه، زور و گمليك ژيار و شارستانى واى ليههلينجراوه كه تاكو نيستايش مروؤف ھىر خوى دستهوسانه له ناستى نمو كارە مەزنانهى كه سەردەمى نيستامان پييدەلەين تەكنولوزيا. لەو ديارده گرنىگ مەزنانهى كه زور جىگاي سورھينانى خودى مروؤف خويىتى زيگورمەكانى Ziggurats مەكسيكه كه بيناسازيىمەكى دەگمريتموه بو چمدين ھەزار سال. زيگورمەكانى ولاتى ميانداووه كه سومەر و نەمەد و بابليىمەكانى تيدا دەژيان.

لەھەموويان گرنىگر ھەرمەمەكانى ولاتى ميسره كه تاكو نيستا ماونتموه. گرنىگى نەم ھەرمەمانە لەو مەدايە كه بە بلوگى وا دروستكراون كه بە دريژايى ميژوو بەرگەى نمو ھەموو كەشوھەوا و دارمانە سروشتيانەى گرتووھ. نەپتى نمو بلوگە بەردانە لەو مەدايە كه زانستەمەندى فەرمەنسايى جوژيف داڤيدوڤيتس بوچووھ و دەلەيت لە قوروليتاوى رووبارى نيل دروستكراون. بەلام چون؟ نمو قوروليتاويان ھيناوھ و بە فرنى تايىمىتى نمو سەردەمە خوشمكراون، ئينجا بە پروسەى پولىمەريزەيش گەرمكراون و كراوھنە قەلبى وا گموره كه ھەر دانەمەكى نزيكه پتر لە تون Ton نىك كيشى بىت. پاش ليكولەينمويمەكى زانستگەرييانە لەسەر نەم جوڑە ناسموارانە و نوپتريش لە نەزمونگەكاندا. دەركەوتووھ كه نەمانە جوړينكن لە پولىمەر كه دەشتيت پييان بووتريت جيئوپولىمەر.

لە نزيك سالى 1970ز، بو يەكەم جار نەم ناوھ لەلايمەن زانستەمەند جوژيف داڤيدوڤيتس/موھ ھاتە نيومەندى زانستەموھ، ھەرچەندە لە نزيك سالى 1950زدا لە يەمكىنى سوڤيەتى جارەن بە خوڵەچيمەنتو Soil cement ناو دەبرا.

لە سالى 1978ز ماتريالزانى فەرمەنسايى Materials scientist جوژيف داڤيدوڤيتس (1935- Joseph Davidovits) پيشنيارى نەوميكرد كه توخمەكانى نەلمەنيوم و سليكون پىنكەلەى وايان تيداىە كه بە پروسەى پولىمەريزەيش لەگەل گيراوھ تەفتمەكاندا كارلەيك دەكەن. بەرھەمى نمو كارلەيكردنەيش بە زاراوھى جيئوپولىمەر ناو دەبريت. بەلام نيستا زوربەى سەرچاوھ نەلمەنيوسليكاتەمەكان Aluminosilicates بەرھەمەلاو مەكين و لە نەنجامى

سووتاندنی نەندامی Organic combustion وەك سووتاندنی خەلووژ كە هیس Fly-ash ی لى بەرزەدەبیتەمۆ و بە كەشدا بڵاودەبیتەمۆ. پێكەتەى كیمیایى نەم پۆلیمەرە نەندامییانە تارادیمەك بە ماتیریاڵە زیۆلیتیکەكان Zeolitic materials دەچن بەلام بەشێوەی رەفتیکی نابەللوور.

دەلێن لە سەردەمانی رۆمانەكاندا چیمەنتۆ Cement یان بەكار هێناوە بۆ بیناسازی و رینگاوبان. پاش شیکردنەمۆی نەم جۆرە چیمەنتۆیە، دەرکەوتەوێ كە جۆرێك لە جیۆپۆلیمەر. بەلام ماددەیمەکی كیمیایی كە وەكو جیۆپۆلیمەرە تەقە چالاكەكان نین، چونكە لە پێكەتەمەكاندا قسڵ و كزەرە كالسێۆم سلیكاتەكان Calcium-silicate hydrates بەكار هێنراون كە زۆر بە چیمەنتۆی پۆرتلاند دەچن.

جۆزێف داڤیدۆڤیتس، پێشنیاری نەمیشیکرد كە زۆری نەم تاوێرە بڵۆكانەى هەرمەمەكانی پێ دروستكراوە لە قسڵبەرد پێكەتوون پێیان دەوترێن كۆنكریتی قسڵبەرد Limestone concrete. دەشیت نەمانیش بەخرینە پال جیۆپۆلیمەرەكانەمۆ.

لە سەرۆشتدا... زۆر بەی تۆنژە كەفرینەكانی زەمۆی بە پێكەتەكانی سلیكۆن- نەلمەنیۆم Silicon - Aluminium داپۆشراون. ناسراویش بە مادەنە نەلمەنیۆسلیكاتەكان. Aluminosilicate minerals پێكەتوون لە توخمی نەلمەنیۆم، سلیكۆن و تۆكسجین كە بەزۆری پێكەتەمۆی ماددەى كاۆلین Kaolin $(Al_2Si_2O_5(OH)_4)$ و هەندێك گەڵە مادەنى Clay Minerals دیکە.



جیۆپۆلیمەر Geopolymer، بەرەیمەكە لە پۆلیمەری نەندامی، پێكدیت لە نەنجامی كارلێكردنی نێوان گێراویمەکی تەقە و سەرچاومەكانی نەلمەنیۆسلیكات یاخود كەمەسمخاومەكانی. نەم بەرەیمەى پێكدیت شێوگیكى نابەللووی سێ - دووركى - 3-dimensions وەردەگرت كە بە شووشەى نەلمەنیۆسلیكات دەچیت.

بەهەرچۆن، بە پێچەوانەى شووشە دەشیت لە پلمگەرمی نزمدا بسازینریت و لە نەنجامیشدا دەرگرت شێوگی رێكبەخرینەمۆ و كۆبەكرینەمۆ بەمگۆرەى خواست.

ماددە كارلێكەكانی بریتین لە تەقی هایدروكسید كانزایمەك Alkali metal hydroxide / گێراوەى سلیكات Silicate solution لەمگەل وەردە زێخی نەلمۆمینیۆسلیكات Aluminosilicate fine binder (نەم زێخانە كە پەرتیلەى زۆر وەردن قەوارەیان لەنێوان 1 micron-30 microns دایە)

نم زرخانه پئوئستيان به ريزيمى زور له نايونمكاني سليكون و نلممنيوم هميه كه له قوناغى نابملووريدان.

2. پرؤسهى پؤليميرين

همر وىكو پؤليميرينى نندامى كه پئويست به مؤنومرمان دهكات له گيراوهى گونجاودا. پاشان گمر كردنى تاكه بپؤليميرينريت و شيوهى پؤليميرينى سمخت و ربهق پينگينت. له پرؤسهى جيوپؤليميريندا به سى ههنگاوى جياى پمبوند به يمكتر ييموه بمرئو دمچيت:-

• بهرت و ههلوه شاندن Deconstruction

لمر كه مرستمخاوانهى بو نم پرؤسميه لمباره مادهنى ميتاكاوتولينه Metakaolin لمبمرئوهى ريزيمى باشى له سليكون و نلممنيومى تيدايه. تيكلم كردنى ميكانيكانهى ناو لمگمل سوديووم هايدروكسايد و سوديووم سليكات پاشان توانوهى نايونمكاني سليكون و نلممنيوم تياياندا له گيراومى تفتدا و پاشان بپهيتيرينت.

• پؤليميرين Polymerization به ريگه كارلن كردنى پؤلى خهستاندن

جورمكاني هايدروكسى نلمومينا/ سليكا Alumina/Silica-hydroxy species و نؤليگومرمان Oligomers به پرؤسهى پؤلى خهستاندن Polycondensation گمر دهكرينت و بمرهمره دمپؤليميرينريت. خهستكردنموكه وا له بمرهممهكه دهكات كه لينكه بؤندى نؤكسجين دروستبينت لمگمل دمچوونى گمر دهكاني ناو وىك لابرهم By-product.

• بهكر كردن Stabilization

ياخود جينگير كردن، گچكه ولووله Small Gels ي پميدابوو دمبينت توريكى زلى جيا كه له دوا بمرهممدا دمردمكوينت و جيا دمكريتوه.

3. بهكارهينانى بمرهممهكاني

باشى بمرهممهكيش دمكويته سمر پلهى گمر كردنى، واته تاكو زياتر گمر بكرينت زياتر توندوتول و سمخت Hard دمبينت كه به باشى له بازاردا سوودى لئومردمگيرينت.

سمختى Hardness يشى دمكويتمسمر ريزهى سليكون بو نلممنيوم Si/Al. له توري جيوپؤليميرمهكدا. نمگمر بمر ريزهى 3:1 كمتر بوو، نمنجاممهكى دمبينت توريكى سى دوركى 3-dimension ي توندوتول كه لمباره بو پيشمهسازى كونكرينت و چيمهنتو. نمگمر ريزمهكه له سمروو سى بوو، توندوتولى جيوپؤليميرمهكه كمتر دمبينت و زياتر گونجوك دهبينت. خو نمگمر ريزمهكه بمر زبوو و گميشته 35:1 نموا چمند زنجيره لينكئالوزيك Crosslinked chains پينكدنيت

كە زۆر لىبار دەپنەت بۇ بىكاربەينانى لە پىششىسازى كەتيرە Adhesive و چىسپىك ياخود جەمۇى Resin لە ريشالسىزىدا.

جىئوپولىمىر Geopolymer، زاراومىكە بىشنىك لە لىرشته نىفرىنزاومكانى نىلمىنىئوسلىكاتى گرتتەمۇە كە لە زۆر بواردا تاراومىك لىبرى چىمىنتى پورتلاندى بىكاردەهينىرلىن. ھۆكەمىشى دەمگىرىتمە بۇ نەمۇە كە كاربۇن دايۇكسايىدى زۆر كەمترى لىنۇە دەردەمچىت وىك لە پورتلاندى، وىراى نەمۇمىش كە تا نىزىك پەلەى 1250°C بىرگەى گەرمى دەمگىرىت، لىمىر نەمۇە زۆر لە پىششىسازى سىرامىك و مۇزايىكدا بىكاردەهينىرلىت. نەمۇ بە كلساندەنى Calcination قىسلىمىردە لە چىمىنتى پورتلاندا دەپنەت ھۆى بىرزبۇونەمۇەى كاربۇن دايۇكسايىد و كىشۇھىمۇا زۆر گەرم دەمكات، تاقىكرەنەمۇە زانستىمىكان نەمۇمىان سىلماندۇوە كە يىك تۇن لىم جۇرە چىمىنتى بەلايمىنى كەمەمۇە يىك تۇن كاربۇن دايۇكسايىد دەداتەمۇە. بەلام چىمىنتى جىئوپولىمىر زۆر لىمۇە كەمترە.

بەھىم چۇن بىت... نىستا كە بە جىئوپولىمىر ناسراوە، نەمۇونىمىكە لە بىرەى جۇرىك لە تەتە. چالاكراومكان كە ناسراومىن بە Alkali-activated binders، ھىرۇەھا خاپىرۇى تەتە. كانزا چالاكراومكان Alkali-activated metallurgical slags بىش دەمگىرىتمە لىمگىل ھىندىك ماددە و پىنكىلى دىكەى پەمۇەندىدار.

REFERENCES

1. Davidovits, Joseph, "Geopolymer Chemistry and Applications" (2nd ed.). Saint-Quentin, FR: Geopolymer Institute, 2008
2. Shi, Caijun; Krivenko, Pavel V.; Roy, Della M, "Alkali-Activated Cements and Concretes". Abingdon, UK: Taylor & Francis, 2006.
3. Davidovits, Joseph; Morris, Margie, "The pyramids: an enigma solved". New York: Hippocrene Books. 1988.
4. L.Y. Kong, Daniel and Sanjayan, Jay, G., " Damage Behavior of Geopolymer Composites Exposed to Elevated Temperatures". 2008
5. Sumajouw, D.M.J., Hardjito, D., Wallah, S.E., and Rangan, B.V., "Geopolymer Concrete for a Sustainable Future". 2004
6. Duxson, P., Fernandez-Jimenez, A., Provis, J.L., Lukey, G.C., Palomo, A., van Deventer, J.S.J., "Geopolymer Technology: The Current State of the Art", *J Mater Sci*, DOI10.1007/s10853-006-0637-z
7. Ray, N. H., "Inorganic polymers", academic press, New York, 1978.

بەندى ھەققە (-17-Chapter)
بەندى ھەققە (-17-Chapter)

بەشى يەكەم

پرسە پۆلىمەرەكان و ۋەلامەكانيان

Questions of polymers and their answers

پ1. نەمۇنە بۇ ئۇمۇ پۆلىمەرەكانە بەننەرە ۋە كە رۆژانە دەكەنە بەر دەستمان؟

و// جلوبەرگ، پاكەتى شىر، كىسى سانویدیچ و خواردنه پىچراوكان.

پ2. بۆچى پۆلىمەرەكان رەۋشت و تايىتمەندى جىاوازيان ھەمىھ؟

و// چونكە ھەر پۆلىمەرە و شىوگ و پىكەتەكى كىمىيەى و رىنگەى تايىتمەى
خوى ھەمىھ بۇ سازكردنى.

پ3. بۆچى ئولىفېنەكان (Alkenes) Olefines مۇنۇمەرى باشن بۇ
كارلىكەرنەكانى پۆلىمەرىن Polymerization reactions؟

و// چونكە يەكەك لىمۇ جىووتبۇندەنى C=C ناسراۋە بە پەى-بۇند π-bonds
لاۋازن، دەتوانرىت بىكرىنەمە و زىجىرەمەكى تىر و بەھىز دروستىكەن.

پ4. چۇن كىمىياگەر دەتوانرىت كۇنترۆلى كارلىكەرنەكانى پۆلى نەئىلىن بىكات و
بزانرىت چ جۇرىك (LDPE, HDPE) دەھىننە بەر ھەم؟

و// لە رىى دنەۋەرە گۇنجاۋكان و رىچاۋكردنى بارۋدۇخەكانى كارلىكەرنە
كىمىيەى.

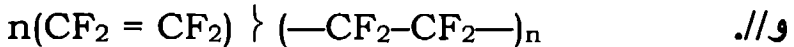
پ5. ھەندىك نەمۇنە بىر ھەممەنرەۋ لە پۇلى نەئىلىنى نەمچەر LDPE ى وەك كىسە سەندۇچەكەن و بۆتە پەستىنەرەۋەكەن Squeeze bottles. ھەندىك نەمۇنە دىكەش لە پۇلى نەئىلىنى بىرەچەر HDPE ى وەك كىسە بەقائىمەكەن و جەمگى شىر. چۇن بە پەشتەستەن بە رەۋشە فەزىكەكەن دەتەنرەت نەمانە لەمەكتەر جىبەكەننەۋە؟

و// نەم بىر ھەمانە رەۋشە LDPE ىان ھەلگەتەۋە، زىاتەر شاشەن Transparent، گۇنچۇكەن Flexible، مۇمىن waxy. نەمانەش رەۋشە HDPE ىان ھەلگەتەۋە، نامۇمىن Non-waxy، زىاتەر لىل و نەشاشەن، رەق و سەختەن.

پ6. ناخۇ نەئىلىن لە ژىر بارەۋخى مەمانەندى و نەبۇنى دناۋەردا، پەۋسەى پۇلەمەرنى بىرەۋەجەت؟

و// نەخىر، پۇلەمەرنى بەبى دناۋەر Catalyst بەرەۋەنەجەت. دەبەت گەردەكەنى نەئىلىن بەخەنە ژىر و زەمەكى زۇر بەرەۋە، بەلام لەباتى نەۋەى لەمگەل ەمكتەردا كارلەك بەكەن دەچەنە دۇخى گىرەۋەمەكى مەنەۋە Colloidal solution.

پ7. پەكەلى تەفلۇن Teflon، پۇلەمەرنەكە لە نەجەمەى پۇلەمەرنى چاۋارۋەلۇرۇ نەئىلىن دىتەمەر ھەم. رەۋشى نەم كارلەكەنە نەۋەسە! ھەندىك لە رەۋشەكەنەشە پەشانەدە!



تەفلۇن، لەم پۇلەمەرنەمە كە بەرەلەستى بۇ شالەۋى كەمەى بىرە، كۆلەكى خشانەنى Coefficient of friction نەمە. دەشەت لە پەشەسازىدا لە پە گەرمى نەۋان (260 °C } -73 °C) دا بەكار بەنەرت

پ8. كۆپۇلەمەر Copolymer لە دۇۋە مۇنۇمەرى A و B ىاخۇد زىاتەر پەكەتەۋە، بە چەشەنە لىكەستەۋەمەكى تەكەلى بەكەدەۋەمەكەدا (ABABAB...) پەكەۋە رەسكەنەرەۋەن.

بەلۇك پۇلەمەر Block polymer ەش كە ھەر لە دۇۋە مۇنۇمەر ىاخۇد زىاتەر پەكەتەۋە بەلام بە چەشەنە لىكەستەۋەمەكى ۋا كە ھەر گەۋپى مۇنۇمەرنەك بەتەنەيا لە لەمكە و گەۋپەكەى دىكەش بەتەنەيا لە لەمكەىتر (AAAAABBBBBB...). لەم بارەدا... چۇن دەتەنرەت جۇرى بەلۇك پۇلەمەرە بەنەرنەرت؟

6,10 نایلون/d.

60 نایلون/c.

و// نایلون/6

پ19. كام لهم ماددانه به پۆلیمیرینی خهستاندن ناماده مکریت؟

- (A) Teflon (B) Rubber
(C) Styrene (D) Nylon-6,6
و// Nylon-6,6

پ20. یمکنیک لهمانه نایلون نییه:-

- (A) Condensation polymer (B) Co-polymer
(C) Homopolymer (D) Polyamide
و// خۆپۆلیمیر Homopolymer

پ20. رایون Rayon بریتیه له:-

- a. ترشی سرکیك b. نیشاسته d. سیللیولوز c. گلیسرۆل
و// سیللیولوز

پ21. پینکلی نهم شنیوگه کیمیاییه $[NH(CH_2)NHCO(CH_2)_4CO]_n$ بریتیه له:-

- a. پۆلیمیری خهستاندن
b. کۆپۆلیمیر Co-polymer
c. پۆلیمیری خوگر بگمر ما Thermosetting polymer
d. خۆپۆلیمیر Homopolymer

و// کۆپۆلیمیر Co-polymer

پ22. كام لهمانه به پۆلیمیری پۆلی نییستر پۆلینراوه؟

- (A) Nylon-66 (B) Terylene
(C) Bakelite (D) Melamine
و// Terylene

پ23. مۆنۆممر مکانی لاستیکی Buna-S یمکنیکه لهمانه:-

- (A) Styrene and butadiene (B) Isoprene and butadiene
(C) Vinyl chloride and sulphur (D) Butadiene

// Styrene and butadiene

پ24. كام لىم پۇلىمىر انە سىرۇشتىن؟

- (A) Starch and Nylon (B) Starch and Cellulose
(C) Proteins and Nylon (D) Proteins and PVC

// Starch and Cellulose

پ25. پىنكەھاتنى پۇلىمىر لە مۇنۇمىر مەكانمۇ، بە يەككە لىمانەنى خوارمۇ دەسپىدەمەكتە:-

- a. بە پىرۇسەنى كارلىكىردنى ھەندازىن Coordination reaction لە نىوان مۇنۇمىر مەكاندا.
b. بە پىرۇسەنى كارلىكىردنى خەستەندىن لىمانەنى مۇنۇمىر مەكاندا.
c. بە پىرۇسەنى گۇرپىن Conversation مۇنۇمىر مەكان بۇ مۇنۇمىر نايۇن بە پىرۇتۇنمەكان.
d. بە پىرۇسەنى شىناوى Hydrolysis مۇنۇمىر مەكان

// بە پىرۇسەنى كارلىكى خەستەندىن لە نىوان مۇنۇمىر مەكاندا

Condensation reaction between monomers

پ26. بارستە گەردى Molecular mass پۇلىمىر:-

- a. گەرمۇرەيە b. بچۇوكە c. ھىچ نىيە d. زۇر وردە

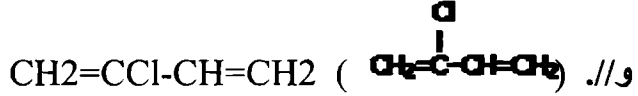
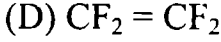
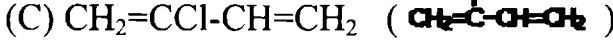
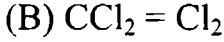
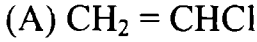
// گەرمۇرەيە

پ27. كام لىمانە پۇلىمىر نىيە؟

- a. سەھۇل Ice b. نىنۇك c. بەتانى d. پەمۇو

// سەھۇل Ice

پ28. كام لم مۆنومر انه به پروسى پۆلىمىر نى، پۆلىمىرى نىوپرىن ده هېنېتېمىر هم؟



.....

پ29. كام لهمانه پۆلىمىرى زنجىر - پىنگه ياندنه Chain-growth polymer :-

b. پروتېن

a. پۆلى ستايرىن

d. ناووكه ترش Nucleic acid

c. نېشاسته

و//. پۆلى ستايرىن Polystyrene

.....

پ30. چۆن دۆخه جياوزمكاني پۆلىمىر ده پۆلىنېرىت؟

و//. 1. شووشه Glass: دۆخى رېقى (نابلور) بۇ دوور ممو دايمكى نارېك.

2. بملور Crystal: له دۆخى رېقىدا بۇ دوور ممو دايمكى رېك.

3. شلى تواو Liquid melt: له دۆخى شلىدا بهېى دوور ممو دا.

4. شله بملور Liquid crystal: و لك شله بۇ دوور ممو دايمكى

رېك نار استمكراو.

.....

پ31. له ديدى پۆلىمىر زانيمو مېرا، پروتېن چييه؟

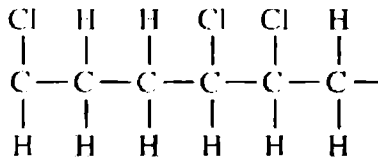
و//. پروتېن كه مادده يمكى بنمره تى ژيانه، پىكلملىكى كۆپۆلىمىر به نهمينو تر شمكان

و بۇنده پېپتايد مكان Peptides لىكبه ستر اون.

.....

پ32. قىنابل كلورىد ده پۆلىمىر نىرېت بۇ بمر همه مېناني پۆلى قىنابل كلور ايد به

چمند شيوه يمكى رېكخستن. لم نىكاره ي خوار مويدا به چ شيوه يمك رېكخراوه؟



و// سمر بۆ سمر head to head، كلك بۆ كلك tail to tail

پ33. بيو تاداين، دەشتت بپۆلیمیر نیریت بۆ پیکهینانی Buna rubber .

به کام لهم پروسه پۆلیمیرینانه دەساز نیریت؟

a. پۆلیمیرینی خستنسمر Addition

b. پۆلیمیرینی خستاندن condensation

و// پۆلیمیرینی خستنسمر Addition polymerization

پ34. ناوی گروپه کاراكانی همر يمکه لهم مۆنومرانه دیاریبکه!

a. Styrene

b. Ethylene glycol

c. Terephthalic acid

d. Amino acid

e. Hexamethylene diamine

f. Adipic acid

و//

a. Phenyl group, alkene

b. Hydroxyl group (alcohol)

c. Phenyl group, carboxylic acid

d. Amine, carboxylic acid

e. Amine

f. Carboxylic acid

پ35. چۆن کۆپۆلیمیریک Copolymer دیاریدەمکریت گەر لقتیکی لاومکی بیت له

چمندا پۆلیمیریک؟ نموونەیمکه بۆ پۆلیمیر و یمکیکیش بۆ کۆپۆلیمیر بهینرموه!

و// به گشتی، پۆلیمیر زنجیریمکه له يمکه رهپاتبوو مکان. بۆ نموونه پۆلینمئیلین

Polyethylene پۆلیمیریک پیکهاتوو له نمئیلین Ethylene که تاك مۆنومره.

کۆپۆلیمیر/یش پیکهاتوو له يمکه رهپاتبوو مکان. همرچۆنیکبیت نمانه يمکهی

رهپاتبووی دوو مۆنومر یاخود زیاترن، وهك کۆپۆلیمیری پۆلینمئیلین

تیرمفئالیک نیستمر Polyethylene Terephthalic ester. (PETE)

پ36. پۆلینین Polythene پیکهاتیمکه له:-

a. گهر مۆپلاستیک

b. گهر مۆخوگر Thermosetting

c. همر دووکیان a و b

d. هیچیان

و// گهر مۆپلاستیک Thermoplastic لمبر نموهی که به گهر می دنهر میت و

جاریکی دیکه دمکریت بکریتموه به قالب.

پ37. ئاورىشم نموونىمىكە لە پۆلىمىرى سىروشتى، سى لە رەوشتمكانى دىيارىنكىدە كە و لە خورى دمكات رەواجى لە بازاردا زور بىت! چ پۆلىمىرىكى ئىفرتىراو كە هممان شىوگى كىمىيائى همىه پاش ئاورىشم؟

و// ئاورىشم، پۆلىمىرى سىروشتىيە كە رىشال شىومىه، لەبەر نەو دەمكرىت بىرسىرىت و كوتالى لىبىكرىت. لووس و ناسك و نازكە بۇ پۆشاكسازى. زور توند و بەرپىچە(ناسانە بۇ پىنچانەو، دەمكرىت بەمىنى خواست بە چىندىن جور بىرەنگىنرىت. نايون، لەو پۆلىمىر ئىفرتىراوانىمىه كە بە ئاورىشمى سىروشتى دەمچىت.

پ38. پروسە پۆلىمىرىنى زىگلمر Ziegler polymerization جورە رىنگىمىكە بۇ بەر هممىنئانى پۆلىمىنئىلن. كام لەم دناورانە Catalysts ى بۇ بىكار دەهىنرىت؟

- a. تىتانىوم تىتراكلورىد Titanium tetrachloride و سى فىنائل نىلمىنىوم
- b. تىتانىوم دايوكسىد Titanium dioxide
- c. تىتانىوم تىتراكلورىد و سى مئىل نىلمىنىوم trimethyl aluminium
- d. تىتانىوم نايوزوپروپوكسىد Titanium isopropoxide

و// تىتانىوم تىتراكلورىد و سى مئىل نىلمىنىوم trimethyl aluminium

پ39. لەم خىشمىهى خوار مودا، نىم زانىارىيانە نمايانكر اوە:-

سال	ژمارەى دانىشتوان (بە مىيون)	پلاستىكى بەر هممىنئان لە ولاتە بەگرتوومكانى ئەمىرىكا (مىيون پاوندى)
1997	269	89
2003	290	107

لە ولاتىمىكگرتوومكانى ئەمىرىكا:-

- a. چىند پاوندى لە پلاستىك لە سالى 1997 و 2003 هىنراوتە بەر همم؟
- b. چىند پاوندى لە پلاستىك لە دوو سالەى پىشودا بۇ همم دانىشتوانىك هىنراوتەبەر همم؟
- c. لەنىوان سالى 1997 بۇ 2003 زدا، ئو بىرى گورانە لە بەر هممىنئانى پلاستىك بە رىژەى سمدى بۇ همم دانىشتوانىك چىند بوو؟

و// a. لە سالى 1997 زدا:-

8.9 x 10¹⁰ پاومند (lb) له پلاستېك هېنراو متمبر همم.
2.69 x 10⁸ ژماره ی دانېشتوان
له سالی 2003 زدا:-

1.07 x 10¹¹ پاومند (lb) له پلاستېك هېنراو متمبر همم.
2.90 x 10⁸ ژماره ی دانېشتوان

$$(b) \frac{1.07 \times 10^{11}}{2.90 \times 10^8} = 370 \text{ پاومند (lb) له پلاستېك بو هس دانېشتوانتېك سالی 2003}$$

$$330 = \frac{8.90 \times 10^{10}}{2.69 \times 10^8} \text{ پاومند (lb) له پلاستېك بو هس دانېشتوانتېك سالی 1997}$$

$$(c) 12\% = \frac{370 \text{ پاومند (lb)} - 330 \text{ پاومند (lb)}}{330 \text{ پاومند (lb)}}$$

پ40. كام لم نمونانه پۆلیمری سروشتی نییه:-

- a. خوری Wool
b. ناوریشم Silk
c. نایلون Nylon
d. چمرم Leather

// چمرم Leather

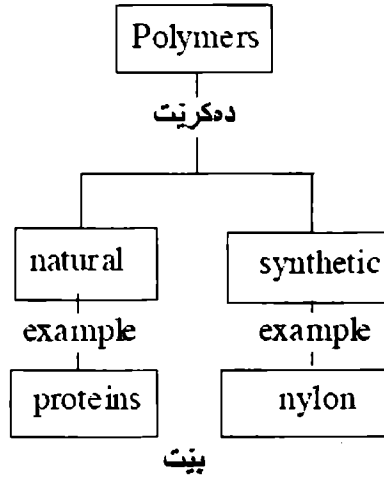
پ41. پۆلیمری PVC بېکار ده هېتریت بو پېشمسازى:-

- a. نارایشتی خو جوانکردن
b. تايه
c. بۆرییه پلاستېك مكان
d. ریشالمان

// نارایشتی خو جوانکردن

پ42. نیگار نك بکېشه! پموندییمكانی نیوان نم زاروانه ی تیدا

پیشانبدریت:- Natural, Synthetic, Polymer, Nylon, Protein



پ43. چەند نموونەمیک بۆ ھەر یەکێک لە سروشتی و پۆلیمیری ئەفرینراو بەھێنەرەو!

و.// پۆلیمیری سروشتی وەک: لۆکە، ئاوریشم، خوری، سروشتە لاستیک، سێللیولوز، DNA... ھتد
پۆلیمیری ئەفرینراو وەک: کێڤلەر Kevlar، نایلون، پۆلی ئەئیلین، پۆلی پرۆپیلین، داکرون Dacron، ئەفرینراو لە لاستیک.

پ44. ئۆرلۆن Orlon ناوی بازرگانی پۆلیمیری:-
a. ستایرین
b. ڤینایل کلۆرید Vinyl chloride
c. ئەکریلۆنیتریل
d. تیتراڤلۆرۆ ئەئیلین

و.// ئەکریلۆنیتریل Acrylonitrile

پ45. سێللیولۆئید Celluloid :-
a. ماددەمیک گەر مۆخوگرە Thermosetting Material، لە گلیسرۆل و ڤتالیك ئەنھایدرا ئید پەیدادەکریت.

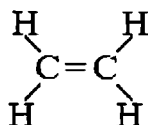
b. ماددەمیک گەر مۆپلاستیکە Thermosetting، لە یوریا و ڤۆرمەلەدەھاید پەیدادەکریت.
c. ماددەمیک گەر مۆپلاستیکە، لە سێللیولۆز نیترات و کافور پەیدادەکریت.
d. ماددەمیک گەر مۆپلاستیکە، لە یوریا و کاپرۆلاکتام پەیدادەکریت.

و.// ماددمیمکی گمر مۆپلاستیکه، له سنللیولوز نیترات و کافور پمیدادمکرنیت.

پ46. یمکنیک لعم ماددانه پیوسته بۆ نامادمکردنی ستارین
 a. ئیثان Ethane
 b. ئمئین Ethene
 c. ئیثاین Ethyne
 d. فینایل کلورید Vinyl Chloride

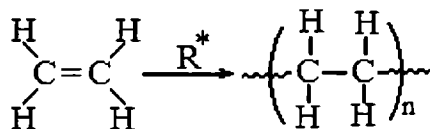
و.// ئیثاین Ethyne

پ47. زۆر له مۆنۆمر مەکان جووتبۆندی $C=C$ یان تیدایه، شیوگی کیمیایی مۆنۆمر مکه خزی و پۆلیمر مکهی بکێشه! له ههمان کاتدا ویکچوون و جیاوژی لمنیوان مۆنۆمر و پۆلیمر مکهیدا روونبکمر موه!



و.// بۆنمونه، ننگمر مۆنۆمری ئمئیلین و مر بگرین پیکهاتمکهی بم شیویه دمکیشرنیت:-

لمگهل دناوهری رمگی رهها، دهپۆلیمر نیرنیت و دهینته پۆلی ئمئیلین، و مک لعم نیگار هیدا:-



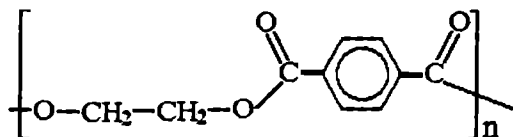
و یکچوونیان لعمودایه که همر دووکیان (واته مۆنۆمر و پۆلیمر مکهی) هایدرۆکار بۆنن وله کار بۆن و هایدرۆجین پیکهاتوون. همر کامیکیان بسووتینرنیت کار بۆن دایۆکسید و ئاوی لێ پمیدادهینت. همر دووکیان ناجمسمر Nonpolar و چرییان له ئاو کمتره. بهلام جیاوازییان لعمودایه که ئمئیلین گاز نیکی چالاک و بمکاره، بهلام پۆلی ئمئیلین تارادیمیک رمقی ناچالاکه.

پ48. کاتیک بمر هممی خمستاندنی ترشی نمدیپیک Adipic acid و پیکملی هیکسمامئیلین داینمما این Hexamethylenediamine له کمش نیکی نایترو جین Atmosphere of nitrogen دا، بۆ ماوهی 4-5 کازیر و گمر مکردنی بۆ پلهی 553K، یمکنیک لعم بمر همماته پمیدادهینت:-

a. رمقه پۆلیمری نایلون/ 66
 b. شله پۆلیمری نایلون/ 66
 c. گازه پۆلیمری نایلون/ 66
 d. شله پۆلیمری نایلون/ 6

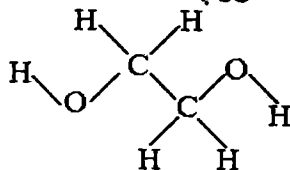
و.// شله پۆلیمری نایلون/ 66

پ49. قوماشى بلممى چارۆكمدار Sailcloth ناسراوه بموهى كه له جورىك ريشالى پولى نىستمر به ريگه پولىمىرىنى خستاندن دروستدمكرىت، پىدموترىت پولى نىستمر تىرفثالات (PET) PolyEsterTerephthalate، له بازارى بازركانيدا به داکرۆن Dacron ناسراوه. بمر هممىكى بىرمنگ زۆر سووكه و مك ناپلۆن. پىكهاته كىمىيمكهى بمر شىويه:-



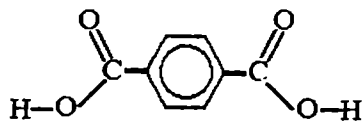
داكرۆن له دوو مۆنۆمىرى سمرمكى پىكهاتوه. يمكىيان هملگرى هايدروكسىله گروپمکان OH-، نوپتريان ترشه كار بۆكسىلمکان COOH- همولبده شىوگى پىكهاته كىمىيمكهى بكىشه به ممر جىك گروپه نملكحول و مۆنۆمىره ترشمكانى تىدا ديار بكرىن كه گروپى پىكارن Functional groups بۆ بمر هممىنانى داکرۆن!

و// مۆنۆمىرى هملگرتوو به دوو هايدروكسىل گروپ



بمر شىويه پىكهاتوه

مۆنۆمىرى هملگرتوو به دوو گروپى ترشى كار بۆكسىلىك



بمر شىويه پىكهاتوه:-

پ50. كام لمانه بكارده هينرىت له پىشماسازى نمو فلىمه فوتوگرافانى

نا- خووبر سووتن Non-inflammable

a. سىللىولوز پىركلورات Cellulose perchlorate

b. سىللىولوز نىسىتات Cellulose acetate

c. سىللىولوز نىترات Cellulose nitrate

d. سىللىولوز زانتات Cellulose xanthate

و.// سنلیلولوز نسیسات Cellulose acetate

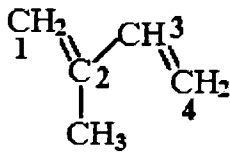
پ51. همدنیک جار پولیمر مکان به زار او هی زلمگر دمکان
Macromolecules ناودهبرین. بوچی؟

و.// قمواره و بارستهی پولیمر نمونه گوره و زوره، و له پولیمر مکه دمکات
که به زلمگرد ناوبریت. پیشگری Macro به مانای زل دیت. دشنیت هر تاکه
پولیمریک چندین هزار گمردیله و گمردی تیدابیت که بارستهی دمگاته پتر له
ملیون گرام له مؤنیکدا.

پ52. کام لمانه به پولیمرینی خستاندن دیتبهر هم:-
a. نایلون Nylon .b. بمکیلایت Bakelite .c. همموویان
d. جموی یوریا- فورملمده هاید Urea-formaldehyde resin
و.// همموویان

پ53. بمکیلاتمکان Bakelites بریتین له
a. لاستیک .b. رایون
c. پلاستیساز مکان Plasticisers .d. جموی/یمکان Resins
و.// جموی/یمکان Resins

پ54. لؤکه، لاستیک، ناورشیم و خوری، نمانه پولیمری سروشتین. ناماژه بمو
مؤنومره سمرچاوانه بده که پولیمر مکانیان لیتپنیکدیت!
ناماژه بمو پروسه پولیمرینانه بده که بمکارده هینرین بو نامادمکردنیان!
و.// لؤکه له گلوکوز پیدادهکریت. ناورشیم و خوری له نمینو ترشمان. همموو
نمانهی پولیمری خستاندن. سروشته لاستیک که له نایزوپرین پیکدیت که
بوندی C=C ی تیدایه پولیمری خستهسره،
شیوگی پیکهاتیشی بم شیومیه:-



پ55. دەر ووه نایلونمکان، دمساز ینرین له:-

- a. پۆلیفینایل پۆلیمر Polyvinyl polymer
 - b. پۆلینماید پۆلیمر Polyamide polymer
 - c. پۆلینیسترم پۆلیمر Polyester polymer
 - d. پۆلینئیلین پۆلیمر Polyethylene polymer
- //. پۆلینماید پۆلیمر Polyamide polymer

پ56. نایلون/66 بریتیه له :-

- a. پۆلیمری خمستاندن
 - b. پۆلیمری خستنسمر
 - c. پۆلیمری لمریکردن Substitution
 - d. پۆلیمری سروشتی
- //. پۆلیمری خمستاندن.

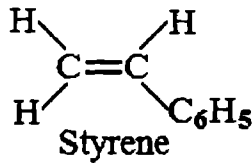
پ57. a. نمو شئوگه کیمیایی مۆنومر انه چین که له لاستیکه

نمفرینراوی SBR دا بکار دههینریت؟

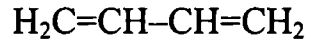
- b. نمو خاله ویکچوون و جیاوازیانه چین لمنیوان سروشته لاستیک و نمفرینراوه لاستیکدا؟

//.

a. SBR که کورته هیمایه بو Styrene butadiene rubber، لاستیکی نمفرینراوه و پیکدیت له کار لیکردنی مۆنومر مکانی ستایرین و 1، 3 بیوتاداین



1,3-Butadiene



1,3-Butadiene

b. همرومکو دیاره لاستیکی سروشتی و نمفرینراو له چمند خالیکدا هاوبهشن، بو نمونه:- چیرن Elastics، بهرگرن لمروی نفت و زور له ماده کیمیاییمکاندا، توندوتولن، چمسهپمکن Adhesive، ناودمرکمرن water repellent. له چمند خالیکشدا ناهاوبهشن، بۆنمونه:- لاستیکی سروشتی له شیرهی (Latex) چمند درمختیکی سروشتی دمردههینریت، یمنیک لمر درمختانمیش که زور باوه پنیدملین Hevea brasiliensis، بهلام لاستیکی نمفرینراو له کمرسه خامکانی نموت پیکدیت.

سروشسته لاستيك بمر هممئكه له سمر چاومئكى بمر نوئ Renewable، به لام نمفرئنراوه لاستيك وانئيه، همندئك جورئ همئه بمر مئستئ باشه بو چمورئمكمان، توئنمره نمندامئمكمان، و ئوكسجئن.

- پ58. يمكئك لمم نمونانه، پؤلئمرئ زنجئر - پئنگمئاندنه:-
 a. نائلون/66
 b. تئربئلئن Terylene
 c. بمكئلائت Bakelite
 d. تئفلون Teflon

و.// بمكئلائت Bakelite

پ59. سلئكؤنه لاستيك Silicone rubber چئ/ئه؟

و.// لاستئكه سلئكؤنمكمان ماددهبمكئ جئر و بناخئنراون لمسمر پؤلئ دابؤگر انؤسلئكؤكسانمكمان Polydiorganosiloxanes كه چمند گروپئكئ كارا و چالاكئ ومك OH، Vinyl ياخود نمكربئل بو كار لئكردنمكمانئ لئنكالؤز Crosslinking reactions همئكرتوه.

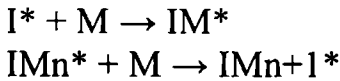
دمكربت له پاش پروسئئ قؤلكائئنئ لئبمسته سمر بارمكائئ

$$\begin{matrix} R \\ \diagdown \\ (-Si-O-)_n \\ \diagup \\ R \end{matrix}$$

 Additional components ومك سلئكا Silica سئلانمكمان Silanes
 كارئگمربئان همبئت لمسمر ر Moffاره مئكانئك و كئمئابئمكمان
 R(methyl, ethyl)، دشئئت زنجئر مكئش بمشئومئمكئ كمرتئ
 Partially لئنكالؤز بئت.

پ60. ر مگه پؤلئمرئن Radical polymerization چئبه؟

و.// پروسئمكئ پؤلئمرئنه كه دشئئك Initiated ئ به ر مگمكانه و زؤركردن Propagate ئ به سمر باركردنئ مؤنؤممر مكانه تاكو بمر هممكمه ببئته زلمر مگمكمان . Macroradicals



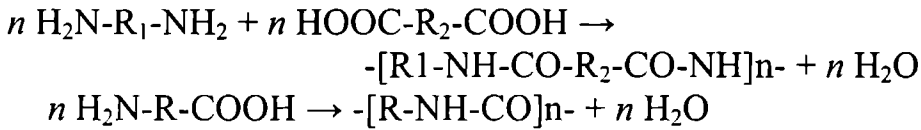
پ61. تئربئلئن Terylene، جورئكه له رئشالئ نمفرئنراو، تارادئمك به بمر همئئ نائلون دمچئت، بمر همئكئ بمركشه Elastic، بو جلؤبمر گسازئ بمكارده هئئرئت. كام لمم پئكه لانه بمكارده هئئرئت بو پئشمسازئ

- a. نُمثیلین گلایکۆل Ethylene glycol
 b. ترشی نُمدیپیک
 c. نُمثیلین
 d. قینایل کلورید

و// نُمثیلین گلایکۆل Ethylene glycol

پ62. کار لیکردنی پۆلی خُمستاندن Polycondensation چی/یه؟

و// پۆلیمیری خُمستاندن Condensation polymer به زنجیره کار لیکردنیکی بهدوایمکدا دیتهمبر همم، لم پروسیمیدا دوو گهر د کار لیکردمکن و له نهنجامدا پۆلیمهرهکه دیتهمبر همم و گچکه گهر دیکي و مک ناو/یشی لئدهمینتهوه.
 بهلام له پۆلی خُمستاندندا ر موشی کار لیکردنمکه نهمگهر چی دنینر اوه Catalyzed بهلام دناوهر مکه له پۆلیمهر مکهدا نییه.
 سنالیولوز، DNA، RNA، نایلون سلیکۆنمکان، نهمانه له پۆلیمهره خُمستینر اوهمکانن. بۆ نمونه:-



پ63. ژماره تیکرای (Mn) Number average و کیشه تیکرای Weight average (Mw) پۆلیمهر چون دیاریده مکریت؟

و// بعم ریسایه ی خوار موه دمتوانریت همر یمکهیان دیار یبکراین:-

$$M_n = \frac{\sum N_i M_i}{\sum N_i}, \quad M_w = \frac{\sum N_i M_i^2}{\sum N_i M_i}$$

Ni هیمایه بۆ ژماره ی پۆلیمهر مکان
 Mi هیمایه بۆ بارسته مۆل Molar mass ی پۆلیمهر مکان.

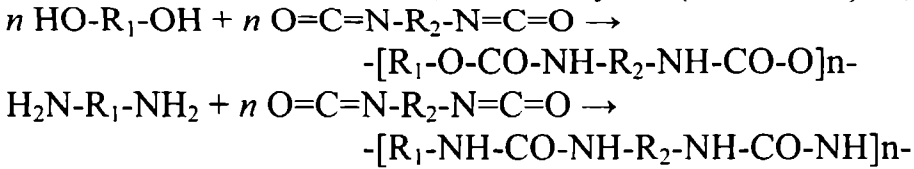
پ64. نمو پۆلیمهره نمفرینر اوه ی به لاستیکی سروشتی دمچیت بریتیه له:-

- a. نیوپرین Neoprene
 b. نایلون
 c. کلورۆپرین
 d. هیچیان

و// نیوپرین Neoprene

پ65. کارلیکردنی پۆلی خستنسمر Polyaddition چیه؟

و// کارلیکردنه خستنسمر مکان بمریو دمچیت بمری نموهی هیچ بارستهی گچکه گمردیکی لیکمویتموه (به پنچموانهی خستاندنموه).
به لام له پۆلی خستنسمر دا رهوشی کارلیکردنمه دننراوه Catalyzed نمومک
دهسپیکراو Initiated. له زور جاردا هایدراجین دمرده پهریت. گرنگترین
نمومیش بۆ نم جوره کارلیکردنی پۆلی یوریتانمان Polyurethanes و پۆلی
یوریا Polyurea (Harnstoffe)، ومک لم هاوکتشمیدا:-

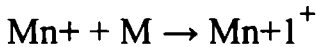


پ66. پۆلیمرینی زیندوو Living polymerization چیه؟

و// نمو پۆلیمره ی که بم پرۆسمیه دیتبمر هم، له کوتایی زنجیره کاریکار مکاندا
به دروستی خوی دههیلیتموه، واته پۆلیمر مکه هم روا به زیندوویی و چالاکانه
دمینیتموه و نامادهیه که مۆنومری دیکه ی بخریتسمر و زنجیره ی نوئ پینگات و
بیتمکایموه. لهو ریگایانه ی که بهشتیو میکی سمر مکی زور بکار دههینریت ریگه ی
نهانیون پۆلیمرینه Anionic polymerization. به لام دهیشکریت پۆلیمرینی
کمتایونی Cationic و رمگی Radical یش بکار بهینرین.
همر بهشتیو میکی سمر مکیش به دهسپیکردن Initiation و زنجیر- پینگیانندن
Chain-growth دیار یدمکریت.

پ67. پۆلیمرینی کمتایونه – پۆلیمرین Anionic polymerization چیه؟

و// لم پرۆسمیدا یممکانی مۆنومر دمخریتسمر زنجیره/پینگیانندی کوتایی
کمتایونی بکار Active cationic end .



پ68. کۆپۆلیمری همممکی Random و کۆپۆلیمری دایبلوک Diblock چیه؟

و// ریسکینی کۆپۆلیمری همممکی Random بم چشنیه:-

Random copolymer: AABABBABBBABABA

به لَام ريسكىنى كۆپۆلىمىرى دايىلوك Diblock بىم چىشمىه:-

Diblock copolymer: AAAAAAABBBBB

پ69. جياوازى نىوان پۆلىمىرى نىندامى و پۆلىمىرى نائىندامى چىيه؟

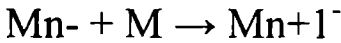
// جياوازى سىرمى نىوانىان له بىر بىر پىشتىيان Backbone دايه. پۆلىمىره نىندامىمىكان، نىوانه دىگر نىموه كه بىر بىر هى پىشتىيان Backbone لىسىمى C-C بنىادىنراوه. به لَام پۆلىمىره نائىندامىمىكان، نىمو پۆلىمىرانىن كه بىر بىر هى پىشتىيان Backbone لىسىمى نائىندامىمىكانى وهك سلىكۆن، فوسفور، بۆرۆن... هتدى بنىاتىنراوه.

پ70. پۆلىمىرىنى زىجىر - پىنگه ياندىن چى/يه؟

// نىم پىرۆسىمىه بىرىتىيه له رىمچى خىستىسىمىرىمىكى Successive addition له مۆنۆمىرىمىكان تاكو بىر بىر هى پىنگات و زۆر بىبىت. پۆلىمىرىنى نىنايوئى، كىنايوئى و رىمكى جۆرىكىن له پىرۆسىمىه.

پ71. پۆلىمىرىنى نىنايوئى - پۆلىمىرىنى Anionic polymerization چى/يه؟

// لىم پىرۆسىمىدا يىمىكىمىكانى مۆنۆمىرى دىمىرىنىسىمىرى زىجىره/پىنگه ياندىن كۆتايى نىنايوئى بىمىكار Active anionic end .



پ72. بىراورد له نىوان گىرمۆپلاست Thermoplast و نىلاستۆمىر Elastomer چى/يه؟

// گىرمۆپلاستىمىكان پىنگهاتۆن له پۆلىمىره هىلىن Linear و لىقداىمىكان Branched. نىمانه نىرمىن و به گىرما دىمۆنىموه، دىمىرىت قالىبان لى دروستىبىرىت و سىر لىمۆئى به گىرما دىمۆنىموه به قالىب. به لَام لاسىتىكىمىكان يان نىلاستۆمىرىمىكان پىنگهاتۆن له پۆلىمىره تۆرىنمىكان Network polymer كه به ناسانى لىنكالىتۆزىنراون Crosslinked و پىنگهاتىمىكى بىر كىشنى واته به ناسانى دىمىشىن و دىمىرىنموه دۆخى جارىننىان.

پ73. سروشته لاستيك، جۇرىكە لە:-

a. پۇلىمىرى خىستىئاندىن Condensation polymer

b. ھىچيان

c. پۇلىمىرى خىستىئىسىمىر Addition polymer

d. پۇلىمىرى ھىندازىن Coordination polymer

// و. پۇلىمىرى خىستىئىسىمىر Addition polymer

پ74. بىر ھىممە گىر مۇپلاستىكىمىكان Thermoplastic زۇر بىسۇودىن لە

پىششىق سىزى مۇبىل تىلەفونىمىكان. نىمۇنىمىك لىمۇ گىر مۇپلاستىكىمىكانە بىھىنمىر مۇھ كە بۇ نىم

مىجىستە بىمكارە!

// و. پۇلى كاربۇنات Polycarbonate

REFERENCES:

1. Odian, George: "Principles of Polymerization", 3rd Ed., Wiley Interscience, 2004.
2. Elias, H. G.: "An introduction to polymer science", VCH, 1997.
3. Allen, M.P., Tildesley, D. J.: "Computer Simulations of Liquids", Clarendon Press, 1990.
4. Frenkel, D., Smit, B. J.: "Understanding Molecular Simulation", Academic Press, 2001.
5. Landau, D. P., Binder, K.: "A Guide to Monte Carlo Simulations in Statistical Physics", Cambridge University Press, 2000.
6. de Gennes, P. G.: "Scaling Concepts in Polymer Physics", Cornell University Press, 1979.
7. Doi, M., Edwards, S. F.: "The Theory of Polymer Dynamics", Oxford University Press, 1988.
8. Grosberg, A. Y., Khokhlov, A. R.: "Statistical Physics of Macromolecules", AIP Press, 2002.
9. Chaikin, P.M., Lubensky, T. C.: "Principles of Condensed Matter Physics", Cambridge University Press, 2000.

بەندى ھەققە (-17-Chapter)

بەشى دووھم

پرسە پۆلىمەرەكان (بە خۆت وەلاميان بەدەرەوہ!)

Questions of polymers

1. پۆلىمەر Polymer چى/يە؟ زاراوہى پۆلىمەر لمچىمموہ ھاتوہ؟
كورتمىك لىسىرى بنووسە!

2. ناوى يمكەم پۆلىمەرى نىفرىنراو چى بوو؟

3. ھىماى شىوگى گەردى نەم پۆلىمەر انە بنووسە!
a. پۆلى ئىمىلین b. پۆلى فىنایل كلورىد c. پۆلى ستايرین
d. پۆلى فىنایل فتالات poly(phenyl phthalate)

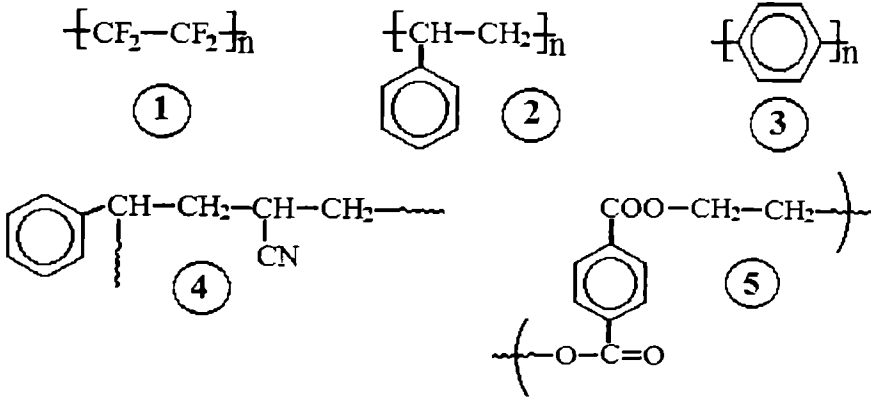
4. بۆچى زانستگەرانى پۆلىمەر، پۆلىمەرە سروشتىمەكانى وەك پىرۆتىن و
نىشاستە لە تاقىگە و كارگەكاندا نامادە ناكەن؟

5. پىناسە پەلى پۆلىمەرىن Dp بىكە و چۆن نەم پەلىە ديارىدەمكرىت؟

6. كىش گەردى پۆلىمەرىك 6300، نەگەر كىشى يمكەى گەردەمكى 1000 بىت.
نايا پەلى پۆلىمەرىنى Degree of polymerization (Dp) چەندە؟

7. چەند جۆر سىستەم بۆ ناولىنانى پۆلىمەر ھىمە؟
بە كورتنى لىسىر ھەر يمكەيان بنووسە!

پ8. ئىم پولىمىر انە ناويان چىيە!



.....

پ9. ھىماي كىمىيىي ئىم پولىمىر انە چىيە!

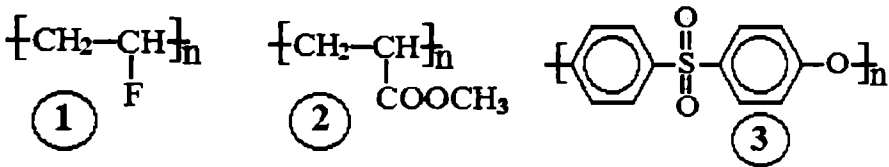
- a. پولى(ئوكسى ئىمىلىن) b. پولى(مىئىل ئىمىرىلات)
 c. پولى(ئىمىرىلئوئىترىل) d. پولى(ستارىن-كۆ-ئىمىرىلئوئىترىل)

.....

پ10. بە پولىمىرىنى ئىمىلىن لىمگىل پىرۇپىلىن، كۆپلىمىرىنىڭ دىئىمىر ھىم. ناوى ئىمۇ ھىمە چىيە؟

.....

پ11. ناوى ئىم پولىمىر انە دىارىكە!



.....

پ12. a. خالە جىاواز بىمىكانى ئىوان پىرۇسەي پولىمىرىنى خىستىمىر Addition polymerization و پىرۇسەي پولىمىرىنى خىستىمىر condensation polymerization چىن؟

b. خالە جىاواز بىمىكانى ئىوان پولىمىرىنى زىجىرە - پىنگىمىاندن و ھىنگاؤ - پىنگىمىاندن چىن!

.....

پ13. چون مادهی دسپینکار Initiator پیناسه دمکرنیت!
چون به همنگای دسپینکردن Initiation ر مگی نمثیلین دمکرنیت به پۆلی نمثیلین،
به هاوکیشه نمو پرۆسمیه بنووسه؟

پ14. میکانیزمی پیکهینانی پۆلی فینایل کلورید بهم رینگهی پۆلیمرینانه
بنووسه!

a. به پۆلیمرینی ره هارمگ Radical polymerization
b. به پۆلیمرینی نمناویونی Anionic Polymerization

پ15. گرنگی پۆلیمرینی زیگلر - ناتا چییه؟ به کورتی لسمری بنووسه!

پ16. Azobisisobutyronitrile (AIBN) {سپی رمنگه، پلهی توانموهی:
105oC، خمستی: 1,1g/cm³} پیکهآینکی گرنگه له پۆلیمرزایدا. شیوگی
کیمیاییهکی بنووسه، نموونیمک له بهکارهینانی بۆ پۆلیمرینکردنی بنووسه!

پ17. له کاتی پۆلیمرین به ر مگی ره ها، نایا دمتوانرنیت پرۆسمی پۆلیمرینمه
دوا بخرنیت یا خود همر بهیمکجاری پمکی بخرنیت؟ چون؟

پ18. نایا هممو پیکهآینکی نلقهیی دمتوانرنیت بهناسانی بکرنتموه و پۆلیمر
بمرهم 'بهینیت' چون روونیدمکهنتموه؟

پ19. تیتراهایدرۆفیوران C₄H₈O {پلهی توانموهی 108,4oC-، پلهی کۆلانی
66oC، خمستی 0,8892g/cm³ له پلهی 20oC} بههوی BF₃ دمتوانرنیت
پۆلیمر پیکهینیت که جوریکه له ترشی لويس. هاوکیشهی پرۆسمی پۆلیمرینمه
بنووسه. لم کرداری پۆلیمرینهدا ناو بهکاردهینرنیت.
نایا لیرهدا رۆلی ناو چییه؟

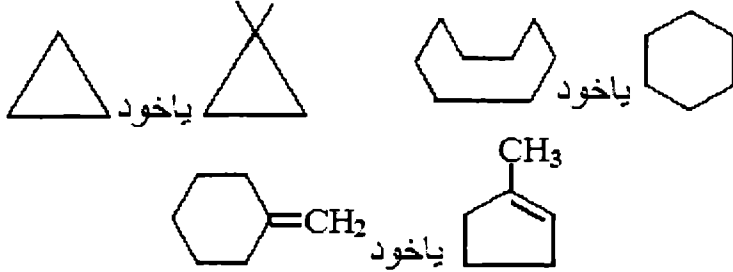
پ20. A. پیکهاته شیوگ Structural formula ی نم پیکه لانه بنووسه!

a. لاکتون Lactone
b. لاکتم Lactam

c. نیتمری باز نمیی Cyclo ether

پ20. B . ھاوکیشمی پۆلیمیری نی لاکتون/نک بنوسه!

پ21. نم نمونانہی خوار موہ، ھر یمکو جووتہ پیکماینکن،
نایا کامیان جیگیر تره لمویرتیان؟



پ22. پۆلیمیر زیندوو، بۆچی نم ناوہی لینراوہ؟ نمونمیک لم جوړه پۆلیمیره
بهینمر موہ!

پ23. به رینگہی پۆلیمیری نی زیگلر – ناتا، رموشی ناماده کردنی پۆلیمیریکی
زیندوو به ھاوکیشمه روونبکمر موہ!

پ24. چمند جوړ تمکنیک همیه بۆ پۆلیمیری نی ستایرین؟
میکانیز مکانیان روونبکمر موہ!

پ25. پۆلیمیری نی شیر اوگ Emulsion polymerization چیه؟
باشی و ناباشی نم جوړه تمکنیکه له چیدا دمبیریت؟

پ26. باز نوپۆلیمیرین cyclopolymerization تمکنوریگه میکی نوی/یه له
پۆلیمیر زانیدا. پاراوی نم تمکنیکه به ھاوکیشمه و میکانیزم دیاریبیکه!

پ27. a. دوزینموہی کنش گمردی پۆلیمیر نمرکیکی ناسان نییه، بۆچی؟
b. گرنگی لینجیتی Viscosity چیه له دوزینموہی کیشی گمردی
پۆلیمیر؟

پ28. چمد جور لينجيتى هميه بو پوليمر؟ به چ ريگميك ددوزر ينموه؟

پ29. تمكنيكى قمواره دوزر ينموه دوا- گروه پيكارى End-functional group پوليمر، بو زانينى كيشى گمردى پوليمر بمكار هينراوه. پاراوى نم تمكنيكه چونه و نمونهميكى لى بهينرموه!

پ30. تمكنيكى پمرده- نمزموزى Osmotic membrane چيه؟ نمونهميكى لمسر بهينرموه!

پ31. نايا هممو پوليمران بملورين يان نا؟ نم كيشميه به نمونموه روونبكمرموه!

پ32. شيوه كوفيرگرينى سينديوتاكتيك Syndiotactic و نمتاكتيك Atactic بو پولى سنابيرين بكنشه!

پ33. مهبست له گمرمى گوازي شووشه Heat transfer glass(Tg) چيه؟ گرنگيتى روونبكمرموه!

پ34. پاراوى بمكار هينانى بارسته شهبمگمري MS له بوارى پوليمر زانيدا روونبكمرموه!

پ35. گازكرموتوگرافى GC تمكنيكى زور باوه له زانستى كيميدا، چون لمربى نم تمكنيكموه بوختيتى و چييتى پوليمر دهنيشاندمگريت؟

پ36. كورتميك له چونتى بمكار هينانى NMR بكه بو نمايانكردنى نهينيمكانى پوليمر روونبكمرموه!

پ37. كور تېمېك له چۆنئىتى تمكنىكى دىزگای DSC بۇ دىئىنمۇهەى نھىئىمكىانى پۆلىمىر روونىكمرهه!

پ38. نىمگىر بمانمۇهەى بىرىك له پۆلىمىرى رىق، شىبىكرىنمۇهە تاكو بتوانىن ھىماى كىمىيائى دىارىبىكھىن. نىمۇ ھىنگاوانه چىن بۇ ھىستان بىم تاقيگىرىبىه؟

پ39. نىمگىر پۆلىمىرىك ھۆگرى ھىچ تۆينىرىك نىبوو. ناخۇ چ تمكئورىنىمك لىبارىئىت بۇ تىوانمۇهەى؟

پ40. زۆرىجار پۆلىمىر لىرووى كىئىشى گىردىبىمۇهە له چىند مۆنومىرىكى جىاواز پىكىدىت. چۆن دىموانرىت گىردىمكىانى لىمىكتر جىابىكرىنمۇهە؟ چ تمكئورىنىمك بۇ نىم مەبىستە لىبارە؟ نىمۇونىمىك بۇ نىم جۆره پۆلىمىر بھىئىرمۇهە!

پ41. بۆچى پلىمگىرى تىوانمۇهەى سىللىولوز بىرزە؟ بۆچى له نىوھندە شلاوئىكى تىقتا ناتۆنىمۇهە، كىچى له شلاوى تىرشدا دىمۆنىمۇهە؟

پ42. ناوى ھىندىك لىمۇ پۆلىمىر انى بنوسى كى له سىروشىندا پىكىدىت!

پ43. پىرووسى كارلىكردى زانئىن Xanthation له سىللىولوزدا بى ھاوكىشە روونىكمرهه! سوودى نىم كارلىكردى له چىدا دىبارە؟

پ44. چۆن سىللىولوز نىسىتات Cellulose acetate نامادەدىكرىت؟ ھىنگاومكىانى بى ھاوكىشە روونىكمرهه!

پ45. ناىترۆسىللىولوز، ىمكىم باغى بوو له مىژوودا، ھىماى كىمىيائىمكىه چىبىه؟ چۆن نامادەدىكرىت؟ بۆچى له بوارى پىشمىسازىدا وىلاخرا؟

پ46. كور تيميك له پيشمسازى كار بوميتوكسى سنيلليولوز بنوسه!

- پ47. a. ناوى و هيمای كيميایى سروشته لاستيك چييه؟
b. چمند نمونميك له لاستيكي نفرينراو بنوسه!
c. چون لاستيكي نيوپرين Neoprene نامادهمكرت؟
d. جياوازي نيوان نيوپرين و سروشته لاستيك/دا چييه؟

پ48. چون لاستيكي كلورينراو نامادهمكرت؟ به هاوكيشه روونيكمر مه!

پ49. رولى لاستيك له پيشمسازى بوياغ، كميره و روپوشيدا لمگل چمند نمونميكدا روونيكمر مه!

پ50. پولى نيستر بوتە ناويكى سمر دم له جيهاندا. پنكهاته كيميایيمكهى چييه؟ بو يمكم جار كى و چون هينايمبر هم؟ گرنگى له چيدا دهبنريت و چيى كام لمو بمر هممه سروشتيانهى گر تومه؟

پ51. نملكايد Alkyd چييه و چون نامادهمكرت؟ به هاوكيشه روونيكمر مه!

پ52. كور تيميك له پولى يوريشان بنوسه! چون نامادهمكرت؟ بوچى بكار دههينريت؟

پ53. پوليمره نمكريليمكان زور باون له بازارى پيشمسازى و بازرگانيدا، همگاومكانى نفراندى به هاوكيشه روونيكمر مه!

پ54. چمند جور نايلون دمرانيت؟ ناو و هيمای كيميایيان بنوسه! چون بو يمكم جار هينرايمبر هم؟

پ55. نۇم بوارانەى نايلىون تىيدا بىكار دەھىنرىن چىن؟
نمونىيان لەسمر بەھىنەر موە!

پ56. چۇن نايلىون / 6,6 نامادەمكرىت؟ بە ھاوكىشە پىشانىدە؟

پ57. نۇم جىاوازيبانەى نىوان نايلىون و پۇلى ئىستەر چىن؟
دەسنىشانىان بىكە!

پ59. چىند جۇر پلاستىك ھىمە؟ جۇر مەكانى دەسنىشان بىكە!

پ60. نايادەمكرىت گىرمۇپلاستىك Thermoplastic بىگۇردىرىت بە پلاستىكى
گىرمۇخۇگىر Thermosetting plastic ؟ نۇمونىمىكى بۇ بەھىنەر موە!

پ61. بۇ بىر ھىمەسازى پلاستىك و بىكار ھىنانى لە بوارە جىاجىاكەنى رۇزانمەن،
پىويست دەمەك چىندىن ماددەى تىكەلبىكرىت تاكو بە شىنومىكى گونجاو و خواست
كارپىبىكرىت. ھىندىك لەو ماددەنە بنووسە و سوودەمەكانىان روونىبىكەر موە!

پ62. ماددەى دژە ئۇزۇن Anti-ozone لە پلاستىكسازىدا چىيە و بۇچى
بىكار دەھىنرىت؟

پ63. ماددەى دژە ئوكسىن Anti-oxidation لە پلاستىكسازىدا چىيە و بۇچى
بىكار دەھىنرىت؟ چىند نۇمونىمىك لەو دژە ئوكسىنەنە دىار بىكە!

پ64. ھىتاو، كارىگىرىمىكى نىرىتى ve- ھىمە لەسمر پۇلىمەر مەكان، لەوانمىش
كارىگىرىتى لەسمر شىبوونومەيان. مىكانىزىمى نۇم شىبوونومەيە بە ھاوكىشە
روونىبىكەر موە!

پ65. پلاستیساز Plasticizer چیه و سودمکانی چین؟

پ66. پیناسه پۆلیمیری نائندامی بکه، نمونهیک له هیمای کیمیایی بهینمره وه!

پ67. نمونهیک له گوگرد پۆلیمیر بهینمره وه و پروونی بکه ره چون ناماده مکریت؟

پ68. چمند نمونهیک له پۆلیمیره بۆرۆنمکان و هیمای کیمیاییمکانیان بنوسه؟

پ69. مهبست له جیوپۆلیمیر چیه، همدیک له گرنه لایمی نمایان بکه!

پ70. چ پینشینییک له پاشمروژی پۆلیمیر گمیری دمکیت؟
نایا ژیانی مروّف بمره کوئی دهبات؟
همولیده بهشپومیک زانستانه و زارستانه نامازه به هموو لایمکانی ژیان بدهیت.
به بۆچوونی خۆت باشی و ناباشی راقه و شروقهی بکه!

فەرھەنگۆك

Tendency	ئارمىزىتى
Transition metal complex	ئالۆزە كانزا گوازىتىن
Terminal catalytic complex	ئالۆزە دناومى كۆتا
Exception	ئاوارتە
Corporating water	ئاوى ھۆگر
Assistant ion	ئاپونىيار
Electrophile	ئەلەكترونخواز
Organometal	ئەنداموكانزا
Synthesis	ئەفراندن
Synthesized	ئەفرىنراو
Synthesizer	ئەفرىنەر
Osmometry	ئوزمۇپىئى
Mass spectroscopy	بارستە شەمبەنگىرى
Flammable	بەرگىر
Inhibition	بەرىستىن
Inhibitor agent	بەرىستىنما
Beads	بىزگ: موروورى زۆر ورد
Ash	بوول: خۆلمىش
Inhibitor stabilizer	بەرىستە
Dehydration	بەرىستە (مستقىر)
Gummy rubber	بىرىنكاندن
Parameter	بىنىشە لاستىك
Collision	پاراپىئو
Retardation	پىكادان
Retorder agent	پەكخستىن
Retorder	پەكخەرما
Wood pulp	پەكخەرە
Concentration	پىلپە دار
Absolute	پىمىت
Particle	پىمىتى
Scattering	پىمىتە/ پارىتىكل
	پىرژاندن

Swelling	په‌لان
Dispersion	پرتاندن
Pot	پۆته: پۆته: پۆتمك
	نامر ازىكى ناوچال پۆش. لمسمر كئيشى پياده و پيادمك، له عار مبيدا پيادمك كراوه به بميدمق، ناوه‌هايش پۆته كراوه به بمودمق (بودق).
Dehydration	برنكينه: ناميرىكى كزر كردنموه، وشكو برينك
Misch-metall	پمگر: كهفى مادن و كانزا، ميشمکانزا
Lobe	پاستيو: جۆره خاكنازيك مادهنى تواوهى پيهه‌لبگيريت پل پهلتين
	شتىكى شلمو ميوو كه له ماومىكى زۆر كمدا توندوتۆل بيت
Volatile	پمرشن
Photo	تاو
Photometry	تاو پيوى
Photoenergy	تاوزه
Photosynthesis	تاومفراندن (التركيب الضوئي)
Acceleration	تاودان
Photolysis	تاوشيبوونموه (تاوشيبى)
Basicity	تفتيتى
Acidity	ترشيتى
Solubility	تواناميهيتى
Ionisation Chamber	توونى نايونين
Intensity	تونديتى
Miscibility	تيكالمبوون
Beam	تيرۆژ
Crystal	تمورگ: بملوور
Society	جفات
Stream	جۆبار
Elasticity	جيرييتى
Efficiency	چوسيتى
Curing agent	چار مسمر نما
Quantitative	چمنديتى
Quality	چۆنيتى (جۆرييتى)
Hysteresis	خليچكى (ناگورجى)
Slip agent	خليسكنما

Homopolymer	خۆپۆلیممر (پۆلیممرینکردن لمگمل)
Rotational spectroscopy	چمند پۆلیممرنیکی ویکچوو)
Waste	خولانموه‌ی شمبمنگمری
Detection	خاپمرو: پاشمرو
Corrosion	دیتنموه
Bark	داخوران
Theory	دارك
Initiator	دیمانه
Titration	دمسپیکار
Catalyst	داروشان
Phase	دناومر
Intrinsic	دوخ
Surface-active agent	راستینه
Repeating	پرووکرژنما
Macromolecule	ریمپاتبوون
Propagation	زله گمرد
Linear chain	زورکردن
Environment	زنجیره هیئین
Biochemistry	ژیوار
Cooling bath	ژیوکیمیا
Artificial	سارداو
Century	سازکرده
Allergy	سهته (سهده سال)
Symmetrical shape	سموایی
Transparent	لیکنوره شیوه (واته شیومنداز میمکی لیکنورینی ریکوپینک)
Fatigue	شاش
Thermal Gravimetric Analysis(DGA)	شمکه‌تبوون (داهیزان)
Emulsion	شیکاری گمر مؤبارسته
Amorphous	شیراوگ
Morphology	شینواو
Emulsifying agent	شینو مزانی
Cluster molecule	شیراوگنما
Discription	کلوگمرد
	فرۆزه‌کردن

Vulcanization	فولکانیزین
Vulcanized	فولکانیز او
Electronegativity	کارونمیری
Termination	کوتایی پیهینان
	کوپولیممر (واته پولیممر ینکردن لهنیوان چمند مونومریکی جیواز دا)
Copolymer	
Micelle	کلکزه
Coordinate bond	کوهمندازه بوندی
Cryoscopy	کریوبینی (کریوبینی)
Erthy deposit	کریک: نیشته زهوی
Cinder	کوزره: خوله پاشماوهی مادن، پاش پمرداخ و بیرازکردنی
Retractable , Stretchable	کشند، بمرکش
Combination	کومبینین
Configuration	کونفگرین (ریسکین)
Thermoplastic	گرموپلاستیک
Exothermic	گرم میدمر
Endothermic	گرم میبمر
Heat generation	گرمی راهیزان
Functional group	گروپی کارا
Transition	گواستن
Crease	گرژی
Flexibility	گونجیتی
Deflection	لادان
Degradation	لیکهملوشان (داومشاندن)
Decomposition	لیکبوون
Viscosity	لینجیتی
Crosslink	لینکالوز
Alternating copolymer	لمبرییه کوپولیممر
Spinnerette	لمتره
Autoacceleration	لمخووه تاودان
Derivative	لیرشته: مشتق
Conjugated	لیکبست
Magnetic stirrer	موگنات پیومرده
Nuclear Magnetic Resonance(NMR)	موگناته زرنگانهوهی ناووی
Colliodal	ملین

Coagulation	مميانندن
Ceiling temperature	ميچي گمري (السقف الحراري)
Precipitation	نيشانندن
Reagent	نماومر
Interchain bonding	نيوزنجيره بوندن
Disproportionation	ناهاوريزين
Proportionation	هاوريزين
Sublimation	همچوون
Equilibrium thermodynamic	هاوساني گرمودايناميكي
Heat transfer coefficient	هاوكتولکهي گرم گوازي
Suspension	هه لاويز
Suspending agent	هه لاويز نما
Modification	هموار کردن
Cohesive force	هيزي کتوگيري
Modified molecule	همواره گمرد (گمردی هموار کراو)
Shredding	همجانندن
Intermolecular force	هيزي نيوگمرد
Random	همر هممکي
Similarity	ونکچوونيتي
Colloidal cluster	ولوولهي ملين
Adjuvant	ياومر

