

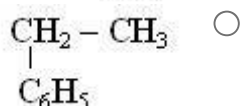
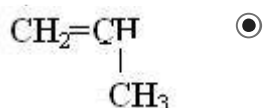
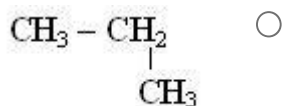
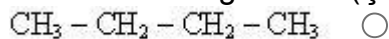
TEST: 1320#01#Y14#01 QIYABI (YENI III)

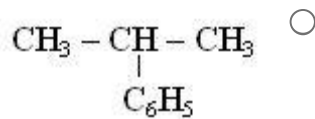
Test	1320#01#Y14#01 qiyabi (yeni III)
Fənn	1320 - Polimer kimyası
Təsviri	[Təsviri]
Müəllif	Administrator P.V.
Testlərin vaxtı	80 dəqiqə
Suala vaxt	0 Saniyə
Növ	İmtahan
Maksimal faiz	500
Keçid balı	160 (32 %)
Suallardan	500
Bölmələr	43
Bölmələri qarışdırmaq	☒
Köçürməyə qadağa	☒
Ancaq irəli	☐
Son variant	☒

BÖLMƏ: 0101

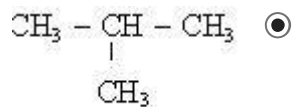
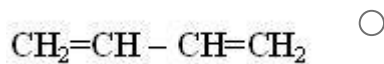
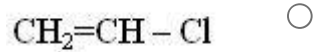
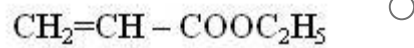
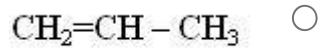
Ad	0101
Suallardan	14
Maksimal faiz	14
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Monomeri göstərin. (Çəki: 1)





Sual: Hansı maddə monomer ola bilməz? (Çəki: 1)



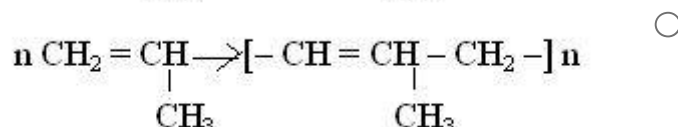
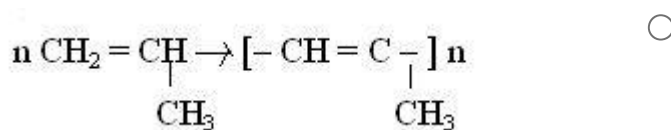
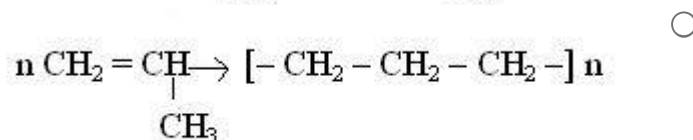
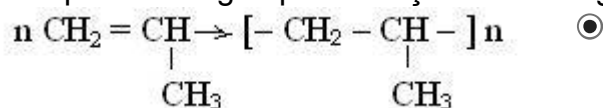
Sual: Hansı maddə irimolekullu birləşmə əmələ gətirmir? (Çəki: 1)

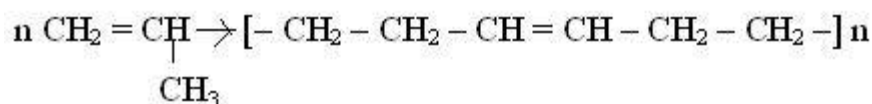
- ☒ benzol
 - ☐ vinilbenzol
 - ☐ α-qlükoza
 - ☐ β-qlükoza
 - ☐ etilenqlikol
-

Sual: Hansı maddə irimolekullu birləşmə əmələ gətirmir? (Çəki: 1)

- ☐ tereftal turşusu
 - ☐ etilluqlikol
 - ☒ tsikloheksan
 - ☐ α-aminturşular
 - ☐ formaldehid
-

Sual: Propilenin düzgün polimerləşmə sxemini göstərin. (Çəki: 1)





○

Sual: İrimolekullu birləşmələrə aid olan karbohidratları göstərin: I. sellüloza II. saxaroza III. fruktoza IV. nişasta (Çəki: 1)

- ☐ I, II
- ☒ I, IV
- ☐ II, III
- ☐ I, II, IV
- ☐ II, III, IV

Sual: Tərkibi karbon, hidrogen və oksigen elementlərindən ibarət yüksəkmolekullu birləşməni göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ polipropilen
- ☒ polimetilmetakrilat
- ☐ butadien-stirol kauçuku
- ☐ polietilen
- ☐ polivinilxlorid

Sual: Hansı maddə irimolekullu birləşməyə aid deyil? (Çəki: 1)

- ☐ nişasta
- ☐ lavsan
- ☐ butadien kauçuku
- ☒ yağ
- ☐ zülal

Sual: Hansı maddə irimolekullu birləşməyə aid deyil? (Çəki: 1)

- ☐ nişasta
- ☒ riboza
- ☐ sellüloza
- ☐ zülal
- ☐ lavsan

Sual: Bərk halda olan polimerlərin xarakterik xüsusiyyətləri: (Çəki: 1)

- ☒ molekulların yüksək yerləşmə sıxlığı və molekullar arasındakı məsafənin kiçik olması
- ☐ molekulların yüksək yerləşmə sıxlığı
- ☐ molekulların yüksək yerləşmə sıxlığı və molekullar arasında məsafənin böyük olması
- ☐ molekullar arasında məsafənin böyük olması
- ☐ molekullar arasında qarşılıqlı təsir qüvvələrinin böyük olması

Sual: Polimerlərin neçə aqreqat halı mövcuddur? (Çəki: 1)

- ☐ 4
- ☐ 3
- ☐ 1
- ☒ 2
- ☐ aqreqat halı mövcud deyil

Sual: Kristal polimerlər necə hərəkət edirlər? (Çəki: 1)

- ☐ rəqsi hərəkət etmirlər
- ☐ irəliləmə
- ☒ öz oxu ətrafında
- ☐ irəliləmə və rəqsi
- ☐ fırlanma

Sual: Termodinamikada faza deyilir. (Çəki: 1)

- ☒ termodinamik xassələrinə görə fərqlənən və sistemin bir-birindən səthlə ayrılan hissələrinə deyilir
- ☐ Termodinamik xassələrinə görə fərqlənən hissələrinə deyilir
- ☐ Termodinamik xassələrinə görə fərqlənməyən, sistemin bir-birindən səthlə ayrılan hissələrinə deyilir
- ☐ Termodinamik xassələrinə görə fərqlənən sistemin bir- birindən səthlə ayrılmayan hissələrinə deyilir
- ☐ Sistemin bir-birindən səthlə ayrılan hissələrinə

Sual: Polimerlərin kristallaşdırma surəti daha çox nədən aslıdır? (Çəki: 1)

- ☐ termodinamik xassələrindən
- ☐ makromolekulun yerləşmə sıxlığından
- ☐ nizamlanma dərəcəsindən
- ☐ polimerlərin daxili halından
- ☒ makromolekulun kütləsindən, yerləşmə sıxlığından

BÖLMƏ: 0102

Ad	0102
Suallardan	29
Maksimal faiz	29
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: . İrimolekullu birləşmələr hansı reaksiyalar nəticəsində alınır? I. polimerləşmə II. polikondensləşmə III. hidratlaşma IV. hidrogenləşmə (Çəki: 1)

- ☒ I, II
- ☐ II, III
- ☐ III, IV
- ☐ I, III

☐ II, IV

Sual: Mürəkkəb efirlərə aid olan irimolekullu birləşmələri göstərin. I. lavsan II. kapron III. asetat ipəyi IV. sellüloza (Çəki: 1)

- ☐ I, II
 - ☐ I, III
 - ☒ yalnız III
 - ☐ III, IV
 - ☐ II, IV
-

Sual: Hansı irimolekullu birləşmələrdə azot atomu var? I. kapron II. lavsan III. zülallar IV. polimetilmetakrilat (Çəki: 1)

- ☐ yalnız I
 - ☒ I, III
 - ☐ II, IV
 - ☐ I, II, III
 - ☐ II, III
-

Sual: Hansı irimolekullu birləşmənin tərkibində oksigen atomu yoxdur? I. lavsan II. polistrol III. kapron IV. nişasta (Çəki: 1)

- ☒ yalnız II
 - ☐ I, III, IV
 - ☐ I, II
 - ☐ III, IV
 - ☐ II, III
-

Sual: Hansı irimolekullu birləşmə yalnız karbon və hidrogen atomlarından ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ polimetilmetakrilat
 - ☐ nişasta
 - ☐ sellüloza
 - ☐ lavsan
 - ☒ polistirol
-

Sual: Hansı irimolekullu birləşmələrdə π -rabitə yoxdur? I. polivinilxlorid II. polimetilmetakrilat III. lavsan (Çəki: 1)

- ☒ yalnız I
 - ☐ yalnız II
 - ☐ II, III
 - ☐ I, III
 - ☐ I, II, III
-

Sual: Hansı irimolekullu birləşmələrin tərkibinə azot daxildir? I. lavsan II. kapron III. polistirol IV. nitron (Çəki: 1)

- ☐ II, III

- ☐ I, IV
- ☐ yalnız II
- ☒ II, IV
- ☐ I, III

Sual: Hansı sırada hidrolizə uğraya bilən irimolekullu birləşmələr göstərilmişdir? (Çəki: 1)

- ☐ nişasta, polietilen, zülal
- ☐ zülal, sellüloza, polistrol
- ☒ sellüloza, nişasta, zülal
- ☐ lavsan, polipropilen, sellüloza
- ☐ xlorpren kauçuku, izopren kauçuku, polistrol

Sual: Hansı maddə irimolekullu birləşmə əmələ gətirmir? (Çəki: 1)

- ☐ tereftal turşusu
- ☐ etilenqlikol
- ☒ tsikloheksan
- ☐ α-aminturşular
- ☐ formaldehid

Sual: Hansı maddənin irimolekullu birləşməyə aid deyil? (Çəki: 1)

- ☐ zülallar
- ☐ nuklein turşuları
- ☐ kauçuklar
- ☒ monosaxaridlər
- ☐ polisaxariden

Sual: Polimerləşə bilməyən maddələrdən ibarət sıranı göstərin. (Çəki: 1)

- ☒ etanol, propan, stearin turşusu
- ☐ vinilxlorid, etilen, metil metakrilat
- ☐ izopren, etilenqlikol, propilen
- ☐ formaldehid, xlorpren, stirol
- ☐ 1,3 butadien, akril turşusu, etilen

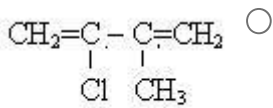
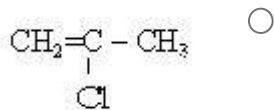
Sual: Xloropren kauçukunun monomerinin formülünü göstərin. (Çəki: 1)

- ☐

$$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$$
- ☐

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C}-\text{C}=\text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array}$$
- ☒

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$$



Sual: Kiçik molekuldu birləşmələrin 3 aqreqat halda olmasına səbəb nədir? (Çəki: 1)

- ☐ molekullar yüksək çevikliyə malikdirlər
- ☐ molekullar arasında qarşılıqlı təsir qüvvəsi güclüdür
- ☒ molekullar arasında qarşılıqlı təsir qüvvəsi zəifdir
- ☐ molekullar yüksək yerləşmə sıxlığına malikdirlər
- ☐ sərbəst hərəkətə malikdirlər

Sual: Yüksək molekuldu birləşmələrin kristallaşması üçün lazımi olan 3-cü şərt. (Çəki: 1)

- ☐ makromolekulların yüksək yerləşmə sıxlığı
- ☒ polimer zəncirinin çevikliyi
- ☐ zəncirin müntəzəm quruluşda olması
- ☐ zəncirin qeyri- müntəzəm quruluşda olması
- ☐ makromolekulların seyrək yerləşməsi

Sual: Kristal rüşeymin əmələ gəlməsi nə ilə müəyyən olunur? 1- Kristallaşma temperaturu ilə 2- Kənar kristal mərkəz ilə 3- Makromolekulun aqreqat halı ilə 4- Makromolekulun çevikliyi ilə 5- Zəncirin müntəzəm quruluşda olması ilə (Çəki: 1)

- ☐ 1,2
- ☐ 1,5
- ☐ 4,5
- ☐ 3,4,5
- ☒ 1,2,3,4,5

Sual: Kristal rüşeymin böyüməsi prosesi hansı mərhələdə baş verir? (Çəki: 1)

- ☒ kristallaşmanın 2-ci mərhələsində
- ☐ ilkin mərhələdə
- ☐ kristallaşmanın 3-cü mərhələsində
- ☐ bu proses baş vermir
- ☐ hər 3 mərhələdə baş verir

Sual: Polimerlər üçün hansı faza halları mövcuddur? (Çəki: 1)

- ☐ maye, qaz
- ☒ kristal, maye
- ☐ kristal
- ☐ qaz, kristal

☐ maye

Sual: Struktur nöqteyi-nəzərdən fazalar bir -birindən nə ilə fərqlənir? (Çəki: 1)

- ☐ kristal qəfəsinə görə
 - ☐ termodinamik xassələrinə görə
 - ☐ makromolekulun hərəkətinə görə
 - ☒ molekulların qarşılıqlı yerləşməsinə görə
 - ☐ molekullar arasındakı təsir qüvvələrinə görə
-

Sual: Polimerlər maye faza halındadırsa aqreqat halı.... (Çəki: 1)

- ☐ maye və qaz olacaq
 - ☐ bərk və qaz olacaq
 - ☐ bərk olacaq
 - ☐ maye olacaq
 - ☒ bərk və maye olacaq .
-

Sual: Polimerlərdə neçə tip struktur vahidi vardır? (Çəki: 1)

- ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☒ 2
 - ☐ 1
 - ☐ 5
-

Sual: Ərintini soyutduqda kristal rüşeymin əmələ gəlməsinin səbəbi nədir? (Çəki: 1)

- ☐ fazaların dəyişməsi
 - ☐ Makromolekulların çevikliyi
 - ☐ istilik hərəkətinin intensivliyinin artması
 - ☐ Yaxın tərtibli nizamlanmanın baş verməsi
 - ☒ istilik hərəkətinin intensivliyinin azalması
-

Sual: Sferolit quruluşların yaranması hansı mərhələdə baş verir? 1- kristal faza rüşeymlərinin ərintinin bütün həcmində yayılması mərhələsində. 2- nukleasiya mərhələsində 3- təkrar kristallaşma mərhələsində 4- heç birində (Çəki: 1)

- ☐ 4
 - ☐ 1,2
 - ☐ 3,2
 - ☒ 1,2,3
 - ☐ 1,3
-

Sual: Polimerlərdə qaz aqreqat halının olmamasının səbəbi (Çəki: 1)

- ☒ molekullar arasında qarşılıqlı təsir qüvvələrinin böyük olması
- ☐ molekullar arasında məsafənin böyük olmaması
- ☐ molekulların yüksək yerləşmə sıxlığı
- ☐ molekulların sərbəst hərəkətinin olmaması

☐ molekullar arasındakı məsafənin kiçik olması

Sual: Ərintidən kristal fazanın əmələ gəlməsi neçə mərhələdən keçir? (Çəki: 1)

- ☐ 1
 - ☐ 2
 - ☐ 4
 - ☐ 5
 - ☒ 3
-

Sual: Ərintidə və mayədə yaxın tərtibli nizamlanmış quruluşların pozulmasının səbəbi nədir? (Çəki: 1)

- ☐ 3 istiqamətli uzaq tərtibin olması
 - ☒ temperaturun yüksək olması
 - ☐ makromolekulun nizamsız hərəkəti
 - ☐ xarici təzyiq
 - ☐ zəncirin sıx yerləşməsi
-

Sual: Kristal rüşeymin yaranması necə olur? (Çəki: 1)

- ☐ heterogen
 - ☐ homogen
 - ☒ homogen və heterogen
 - ☐ nə homogen nə heterogen
-

Sual: Ərintidə kristal fazanın əmələ gəlməsi mərhələlərini göstər. 1- nukleasiya, ərintinin bütün həcmində yayılması və təkrar nukleasiya 2- kristal rüşeymin yaranması və ərintinin bütün həcmində yayılması 3- nukleasiya, təkrar nukleasiya 4- kristal rüşeymlərin ərintinin bütün həcmində yayılması və təkrar kristallaşma. (Çəki: 1)

- ☐ 1, 2
 - ☒ 1, 2, 3, 4
 - ☐ 3, 4
 - ☐ 1, 4
 - ☐ 1, 3
-

Sual: Kristal polimerin əmələ gəlməsi üçün nə lazımdır? (Çəki: 1)

- ☒ zveno və zəncirlərin yerləşməsində 3 istiqamətdə uzaq tərtibli nizamlanmanın olması
 - ☐ uzaq tərtibin olması
 - ☐ zvenoların yerləşməsində 3 istiqamətdə uzaq tərtibli nizamlanmanın olması
 - ☐ Yaxın tərtibin olması
 - ☐ həm zvenoların, həm də zəncirlərin yerləşməsində 3 istiqamətdə, yaxın tərtibli nizamlanmanın olması
-

Sual: Daxili fırlanma nə zaman baş vermir? (Çəki: 1)

- ☐ Potensial çəpər olmadıqda
- ☐ molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətindən böyük olduqda

- ☐ molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətinə bərabər olduqda
- ☐ Potensial çəpər olduqda
- ☒ molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətindən kiçik olduqda

BÖLMƏ: 0103/0201

Ad	0103/0201
Suallardan	22
Maksimal faiz	22
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Polimerləşə bilən maddələrdən ibarət sıranı göstərin. (Çəki: 1)

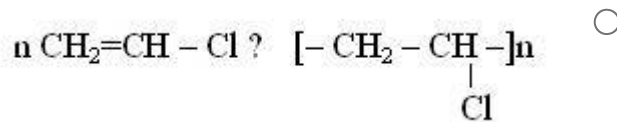
- ☐ stearin turşusu, stirol, divinil
- ☒ metilmetakrilat, xlorpren, vinilxlorid
- ☐ anilin, izopren, etilen
- ☐ fenol, propilen, akril turşusu
- ☐ dimetilamin, etilenqlikol, etilen

Sual: Hansı reaksiyanın məhsulu polimerləşə bilər? (Çəki: 1)

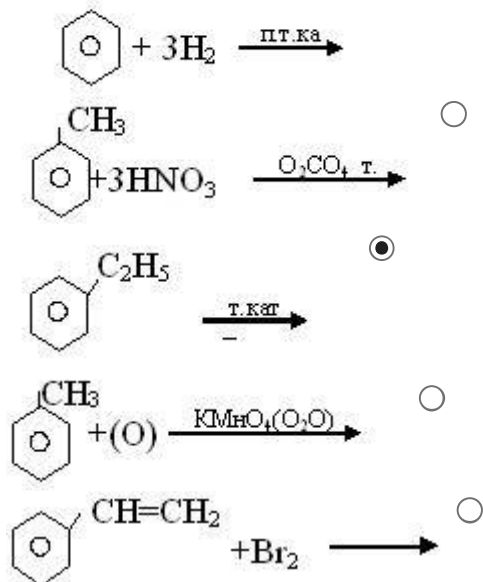
- $\text{CHBr}=\text{CHBr} + \text{Br}_2 \rightarrow$ ☐
- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \xrightarrow[\text{-CO}_2]{\text{qlc}}$ ☐
- $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{Na} \rightarrow$ ☐
- $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}} + \text{Ag}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HO}_3\text{C}_2\text{H}_5}$ ☐
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} \xrightarrow{\text{спирт}}$ ☒

Sual: Hansı polimerləşmə sxemi səhvdir? (Çəki: 1)

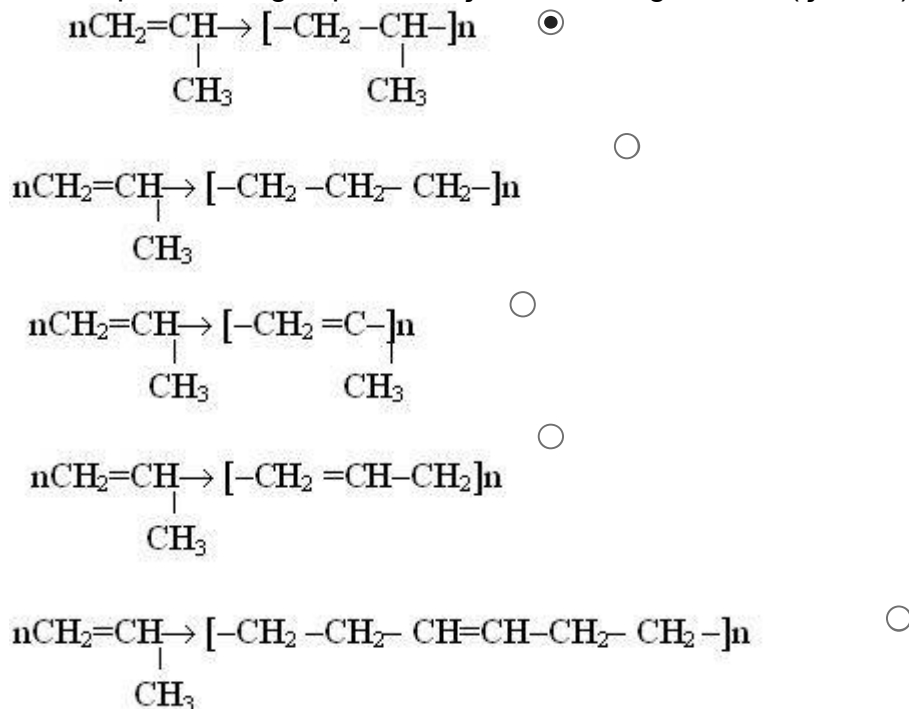
- $n \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$ ☒
- $n \text{CF}_2=\text{CF}_2 \rightarrow (-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$ ☐
- $n \text{CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$ ☐
- $n \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN} \rightarrow [-\text{CH}_2-\underset{\text{CN}}{\text{CH}}-]_n$ ☐



Sual: Hansı reaksiyanın məhsulu polimerləşə bilər? (Çəki: 1)



Sual: Propilenin düzgün polimerləşmə sxemini göstərin.. (Çəki: 1)



Sual: Polistrolun orta nisbi molekulyar kütləsi 208000-dur. Polimerləşmə dərəcəsini hesablayın. (Çəki: 1)

© 2000

- ☐ 200000
 - ☐ 1000
 - ☐ 200
 - ☐ 20000
-

Sual: Polietilenin orta nisbi malekul kütləsi 56000-dir. Polimerləşmə dərəcəsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 3000
 - ☐ 20000
 - ☒ 2000
 - ☐ 30000
 - ☐ 200
-

Sual: Sellüloza malekulunda hidroksil qruplarının sayı 3000-dir Polimerləşmə dərəcəsini tapın. (Çəki: 1)

- ☐ 100
 - ☒ 1000
 - ☐ 500
 - ☐ 70
 - ☐ 1500
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan polistirolun orta malekul kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 4200
 - ☒ 52000
 - ☐ 62000
 - ☐ 72000
 - ☐ 52000
-

Sual: Orta malekul kütləsi 104000 olan polistrolun polimerləşmə dərəcəsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 520
 - ☐ 500
 - ☐ 700
 - ☒ 1000
 - ☐ 250
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 1000-ə bərabər olan polietilenin orta malekul kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 24000
 - ☐ 48000
 - ☒ 28000
 - ☐ 32000
 - ☐ 20000
-

Sual: Orta molekül kütləsi 84000 olan polipropilenin polimerləşmə dərəcəsinə hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 1000
☐ 1500
☒ 2500
☐ 500
☐ 750
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan «nitron» lifinin kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 22500
☐ 28500
☐ 24500
☐ 25500
☒ 26500
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 200-ə bərabər olan sintetik divinil kauçukunun orta molekül kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 9800
☐ 11800
☒ 10800
☐ 12800
☐ 13800
-

Sual: Hansı halda polimerin adı düzgün yazılmışdır? (Çəki: 1)

- $\left[-\text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \right]_n$ butadien kauçuku ☐
- $\left[\text{C} \left(\overset{\text{O}}{\parallel} \right) (\text{CH}_2)_5 \text{NH} \right]_n$ lavsan ☐
- $\left[-\text{CH}_2 - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\underset{|}{\text{C}}} - \right]_n$ polipropilen ☐
- $\left[-\text{CH}_2 - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\underset{|}{\text{CH}}} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \right]_n$ butadien-stirol ☒
- $\left[-\text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} - \right]_n$ polistirol ☐
-

Sual: Konformasiya nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- ☒ makromolekulların kimyəvi rabitələr qırılmadan istilik hərəkəti nəticəsində aldığı faza vəziyyətinə
 - ☐ makromolekulların kimyəvi rabitələr qırıldıqdan sonra aldığı faza vəziyyətinə
 - ☐ makromolekulanın bir hissəsinin digər hissəsinə nisbətən fərqli hərəkətinə
 - ☐ makromolekulanın minimum enerji olduğu haldan onun maksimum enerjisi olduğu hala keçməsi
 - ☐ nizamsız qırılmış molekulara
-

Sual: Zəncirdə olan zvenoların vəziyyəti nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ təzyiqdən
 - ☐ temperaturdan
 - ☒ əvvəlki zvenoların vəziyyətindən
 - ☐ potensial çəpərin qiymətindən
 - ☐ inisiatorlardan
-

Sual: Molekul daxili qarşılıqlı təsirin neçə növü var? (Çəki: 1)

- ☐ 1
 - ☒ 2
 - ☐ 3
 - ☐ 5
 - ☐ 4
-

Sual: Fırlanmanın potensial çəpərinin qiyməti nə ilə müəyyən olunur? (Çəki: 1)

- ☐ enerji ilə
 - ☐ polimerin orta molekul kütləsi ilə
 - ☐ rabitələrin sıxlığı ilə
 - ☐ temperaturla
 - ☒ molekul daxili və molekulası qarşılıqlı təsir ilə
-

Sual: Poliar qrupun olması polimer molekulasına necə təsir edir? (Çəki: 1)

- ☐ hər 2-sini artırır
 - ☐ potensial çəpərin qiymətini artırır, çevikliyi artırır
 - ☐ potensial çəpərin qiymətini azaldır, çevikliyi artırır
 - ☒ potensial çəpərin qiymətini artırır, çevikliyi azaldır
 - ☐ hər 2-si bərabər olur
-

Sual: Poliar qruplar zəncir boyunca seyrək yerləşərsə, (Çəki: 1)

- ☒ molekul daxili qarşılıqlı təsir zəifləyir, potensial çəpərin qiyməti azalır, çeviklik yüksəlir
 - ☐ potensial çəpərin qiyməti azalır
 - ☐ çeviklik yüksəlir
 - ☐ potensial çəpərin qiyməti artır
 - ☐ molekul daxili qarşılıqlı təsir güclənir
-

Sual: Molekulyar statistik yumaq nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- ☐ nizamlıqıvrılmış molekullara
- ☒ nizamsız qıvrılmış molekullara
- ☐ nizamsız qıvrılmamış molekullara
- ☐ qıvrılmış molekullara
- ☐ nizamlı molekullara

BÖLMƏ: 0202

Ad	0202
Suallardan	24
Maksimal faiz	24
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 1000-ə bərabər olan polietilenin orta malekul kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 24000
- ☐ 20000
- ☒ 28000
- ☐ 30000
- ☐ 32000

Sual: Orta malekul kütləsi 52000 olan polistirolun polimerləşmə dərəcəsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 400
- ☒ 500
- ☐ 600
- ☐ 7500
- ☐ 850

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan polistirolun orta malekul kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 50000
- ☒ 52000
- ☐ 54000
- ☐ 56000
- ☐ 58000

Sual: Orta malekul kütləsi 42000 olan polipropilenin polimerləşmə dərəcəsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 500
- ☒ 1000
- ☐ 1500

- ☐ 2000
 - ☐ 2500
-

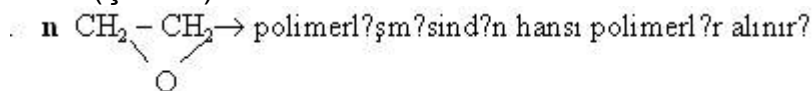
Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 1000-ə bərabər olan «nitron» lifinin orta molekulyar kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 52000
 - ☒ 53000
 - ☐ 54000
 - ☐ 55000
 - ☐ 56000
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 100-ə bərabər olan sintetik divinil kauçukunun orta molekulyar kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

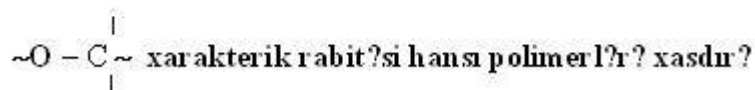
- ☐ 52000
 - ☐ 53000
 - ☒ 54000
 - ☐ 55000
 - ☐ 56000
-

Sual: (Çəki: 1)



- ☐ poliamidlər
 - ☐ poliasetallar
 - ☐ poliuretanlar
 - ☒ sadə poliefirlər
 - ☐ mürəkkəb poliefirlər
-

Sual: (Çəki: 1)



- ☐ Polisiloksan
 - ☐ poliuretan
 - ☐ poliasetal
 - ☐ mürəkkəb poliefirlər
 - ☒ sellüloza
-

Sual: Polimer molekulunda daxili fırlanmanın mümkün olması ilk dəfə kim tərəfindən öyrənilmişdir? (Çəki: 1)

- ☐ Natta, Qut
- ☐ Mark, Tot
- ☐ Karqin, Kun

- ☐ Lebedov, Şults
 - ☒ Kun , Mark , Qut
-

Sual: Polimer molekulun çevikliyi nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ polimerin aqreqat halından
 - ☐ molekullararası qarşılıqlı təsirdən
 - ☒ potensial çəpərin qiymətindən (çəpərin qiyməti aşağı olduqda çeviklik artır)
 - ☐ xarici qüvvələrin təsirindən
 - ☐ enerjiden
-

Sual: Çevik polimer qrupuna aiddir (Çəki: 1)

- ☐ polimetilmetakrilat, polimetilstirol
 - ☐ polivinilxlorid, polibutadien
 - ☐ polivinil spirti, poliizopren
 - ☐ poliakrilnitril, polivinil spirti
 - ☒ poliizorpen, polibutadien
-

Sual: Uzaq tərtibli təsir nə vaxt meydana çıxır? (Çəki: 1)

- ☒ zəncir boyunca bir-birindən nisbətən uzaqda yerləşmiş atom və qruplar arasında
 - ☐ zəncir boyunca bir-birinə yaxın yerləşmiş atom və qruplar arasında
 - ☐ bir–birindən təcrid olunmuş atomlarda
 - ☐ molekulun ehtiyat enerjisi, potensial çəpərin qiymətindən kiçik olduqda
 - ☐ molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətindən böyük olduqda
-

Sual: Heterogen rüşeym əmələ gəlmədə kristal rüşeym rolunu nə oynayır? (Çəki: 1)

- ☐ toz dənələri
 - ☒ makromolekulanın aqreqatları yaxud kənar kristal mərkəzlər, tozlar, qabın divarındakı defektlər
 - ☐ makromolekulların fazaları
 - ☐ qabın divarındakı defektlər
 - ☐ makromolekulun aqreqatları
-

Sual: Fırlanmanın potensial çəpəri dedikdə nə başa düşülür? (Çəki: 1)

- ☒ makromolekulun minimum enerji olduğu haldan maksimum enerji olduğu hala keçməsi
 - ☐ makromolekulun maksimum enerji olduğu haldan minimum enerji olduğu hala keçməsi
 - ☐ makromolekulun yalnız maksimum enerji olduğu halda qalması
 - ☐ makromolekulun yalnız minimum enerji olduğu halda qalması
 - ☐ makromolekulun enerjisinin sabit qalması
-

Sual: Homogen rüşeym əmələ gəlmədə kristal rüşeymlərin özbaşına yaranması necə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ ərimə temperaturundan yuxarı temperaturda istilik nəticəsində

- ☒ amorf ərintidə ərimə temperaturundan aşağı temperaturda istilik nəticəsində
 - ☐ temperaturun aşağı dərəcədə olması nəticəsində
 - ☐ soyudulma nəticəsində
 - ☐ aqreqat halının dəyişməsi nəticəsində
-

Sual: Polimerlərin kristallaşması üçün lazım olan amillər (Çəki: 1)

- ☐ temperatur
 - ☐ aqreqat halı
 - ☐ makromolekulun çevikliyi
 - ☐ kənardan göstərilən qüvvə
 - ☒ makromolekulun quruluşu və kristallaşma şəraiti
-

Sual: Polimerlərin müxtəlif konformasiya formaları alması nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ temperaturdan
 - ☐ makromolekulun orta molekul kütləsindən
 - ☒ makromolekulun çevikliyindən
 - ☐ makromolekulun formasından
 - ☐ makromolekulun aqreqat halından
-

Sual: Fəza quruluşlu polimerlərdə çevikliyə nə təsir göstərir? (Çəki: 1)

- ☐ temperaturun artması
 - ☒ eninə istiqamətdə rabitələrin sıxlığı
 - ☐ temperaturun azalması
 - ☐ molekullararası qarşılıqlı təsir
 - ☐ əvəzedicilərin təbiəti
-

Sual: Polietilendən sənayedə nə üçün istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☒ polietilen boruların, elektrik izoləedicilərin alınmasında
 - ☐ orlonun alınmasında
 - ☐ nitronun alınmasında
 - ☐ akrilonun alınmasında
 - ☐ sürtünməyə davamlı şirlərin alınmasında
-

Sual: Sürtünməyə davamlı şirlərin hazırlanmasında hansı polimerdən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ polivinilxloriddən
 - ☐ polistioldan
 - ☐ poliakrilnitridən
 - ☐ polietilendən
 - ☒ poliizobutilendən
-

Sual: Sənaye miqyasında karbonzəncirli polimerləri hansı maddələrdən alırlar? (Çəki: 1)

- ☐ izobutilen, spirt

- ☐ etilen, sulfat turşusu
 - ☐ mürəkkəb efirlər, butadiene
 - ☒ stirol, izobutilen, etilen
 - ☐ vinilasetat, kauçuk
-

Sual: Polietileni neçə üsulla almaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ 1 üsulla
 - ☐ 3 üsulla
 - ☒ 2 üsulla
 - ☐ yandırmaqla
 - ☐ 4 üsulla
-

Sual: Polietilendən hansı üsullarla məişət materialları hazırlanır? (Çəki: 1)

- ☐ aşağı təzyiq altında
 - ☒ tökmə, ekstruziya və üfurmə
 - ☐ yüksək təzyiq altında
 - ☐ yandırma
 - ☐ polimerləşmə
-

Sual: Polietileni hansı üsulla almaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ parçalamaqla
 - ☐ yandırmaqla
 - ☐ oksidləşdirməklə
 - ☒ aşağı və yüksək təzyiq altında
 - ☐ polimerləşmə üsulu ilə
-

BÖLMƏ: 0203

Ad	0203
Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 20 bərabər olan təbii kauçukun orta molekulyar kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 1160
 - ☐ 1260
 - ☒ 1360
 - ☐ 1460
 - ☐ 1560
-

Sual: Orta molekulyar kütləsi 56000 olan poliizobutilenin polimerləşmə dərəcəsinə hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 250
 - ☐ 500
 - ☐ 750
 - ☒ 1000
 - ☐ 1250
-

Sual: Makromolekullarının neçə cür struktur quruluşu vardır, (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☒ 3
 - ☐ 4
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: $\sim \text{O}-\text{CO}-\text{NH}\sim$ xarakterik rabitə hansı polimerlərdə olur? (Çəki: 1)

- ☐ Zülal
 - ☐ təbii ipək
 - ☐ yun
 - ☐ sellüloza
 - ☒ poliuretan
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan «nitron» lifinin orta molekulyar kütləsini hesablayın. (Çəki: 1)

- ☐ 24500
 - ☐ 25500
 - ☒ 26500
 - ☐ 27500
 - ☐ 28500
-

Sual: 70-80 dərəcə C-də polietilen hansı maddələrdə həll olur? (Çəki: 1)

- ☒ benzolda, toluolda, ksilolda, CC
 - ☐ sulfat turşusunda
 - ☐ akrilnitrildə
 - ☐ stirolda
 - ☐ butadiendə
-

Sual: Poliizobutilen ... (Çəki: 1)

- ☐ çox az dielektrikdir
 - ☐ dielektrik deyil
 - ☒ çox yüksək dielektrikdir
 - ☐ dielektrikliyi ortadır
 - ☐ zəif dielektrikdir
-

Sual: Poliizobutilendən nə istehsalında istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ turşu
- ☐ ləvsan
- ☐ kauçuk
- ☒ metal borular, örtüklər
- ☐ spirt

BÖLMƏ: 0301

Ad	0301
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Molyar koqeziya enerjisi 8-20 kJ/mol olan polimerlərdən nə kimi istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ kauçuk
- ☐ rezin
- ☐ lif
- ☒ plastik kütlə
- ☐ qatran

Sual: Kövrəklik cismin hansı qabiliyyətidir? (Çəki: 1)

- ☐ cismin nisbətən kiçik qüvvələrin təsiri öz formasını yüksək dərəcədə dəyişməsi qabiliyyətidir.
- ☐ cismin xarici qüvvələrin təsiri ilə formasını dəyişməsi və təsir kəsildikdən sonra onun əvvəlki formasını alması qabiliyyətidir.
- ☐ cismin xarici qüvvələrin təsiri ilə dağılması qabiliyyətidir.
- ☒ cismin nisbətən böyük qüvvələrin təsiri ilə öz formasını yüksək dərəcədə dəyişməsi qabiliyyətidir.
- ☐ cismin xarici qüvvələrin təsiri ilə formasını dəyişməsi qabiliyyətidir.

Sual: Düzülüş qaydasına görə faza halları neçə yerə bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

Sual: Polimerlər quruluşuna görə neçə yerə bölünürlər? (Çəki: 1)

- ☐ 6
- ☐ 5
- ☐ 4

- ☒ 3
☐ 2
-

Sual: Amorf polimerlər neçə fiziki halda olurlar? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☒ 3
☐ 5
☐ 4
☐ 6
-

Sual: Polimerlər üçün neçə temperatur dəyişikliyi mövcuddur? (Çəki: 1)

- ☒ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 6
-

BÖLMƏ: 0302

Ad	0302
Suallardan	18
Maksimal faiz	18
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Molyar koqiziya enerjisi 4-8 kJ/mol olan polimerdən nə kimi istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☒ kauçik
☐ rezin
☐ plastik kütlə
☐ qatran
☐ lif
-

Sual: Polimer məhlullarının özlülüyü neçə özlülüyn cəminə bərabərdir? (Çəki: 1)

- ☒ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 6
-

Sual: «Tiksotropiya» nədir? (Çəki: 1)

- ☒ özlülük əvvəlki qiymətini alır
☐ özlülük artır

- ☐ rabitələr qırılır
 - ☐ rabitələr qırılır
 - ☐ mexaniki qüvvə tətbiq olunur.
-

Sual: Naylon 6,6-nın ərimə temperaturunu göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ 245
 - ☐ 255
 - ☒ 265
 - ☐ 275
 - ☐ 285
-

Sual: Qırılma uzanması nədir? (Çəki: 1)

- ☐ dönən deformasiyanı müəyyən edən elastiklikdir.
 - ☒ nümunənin qırılmasına uyğun deformasiyadır.
 - ☐ nümunənin qırılmasına uyğun lazım olan gərginlikdir.
 - ☐ deformasiyanın müqavimətidir.
 - ☐ nümunənin uzanmasına uyğun gərginlikdir.
-

Sual: Həlməşikləşmə prosesi necə əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- ☐ rabitələr azaldıqda
 - ☐ rabitələr dağıldıqda
 - ☒ rabitələr çoxaldıqda
 - ☐ həlledici əlavə etdikdə
 - ☐ sistem çox olduqda
-

Sual: Strukturlaşma prosesi neçə mərhələdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☐ 3
 - ☒ 4
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: Hansı məhlullar «qeyri Nyuton» məhlulları adlanırlar? (Çəki: 1)

- ☐ elektrolit
 - ☐ qeyri elektrolit
 - ☐ doymuş
 - ☒ polimer
 - ☐ ifrat doymuş
-

Sual: «Üzvü şüşə» hansı temperaturda əriyir? (Çəki: 1)

- ☐ 100
- ☐ 150
- ☒ 200
- ☐ 250

Sual: Polimer məhlulları başqa məhlullardan nə ilə fərqlənir? (Çəki: 1)

- ☐ rəngi ilə
 - ☐ qarışığı ilə
 - ☒ özlülüyü ilə
 - ☐ həlmi ilə
 - ☐ şişməsi ilə
-

Sual: Lavsanın ərimə temperaturu hansı intervalda olur? (Çəki: 1)

- ☒ 260-270
 - ☐ 270-280
 - ☐ 280-290
 - ☐ 250-260
 - ☐ 290-300
-

Sual: Polimerin şişməsi nə isə müşahidə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ forması dəyişir
 - ☐ forması dəyişmir
 - ☐ mexaniki möhkəmliyi artır
 - ☐ mexaniki möhkəmliyi azalır
 - ☒ polimerin həcmi artır
-

Sual: İzobutilenin izoprenlə birgə polimerləşməsindən nə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ butadien
 - ☐ stiroi
 - ☐ benzoi
 - ☐ polietilen
 - ☒ butil kauçuku
-

Sual: Polistiroi hansı yolla alınır? (Çəki: 1)

- ☒ radikal polimerləşmə
 - ☐ izomerləşmə
 - ☐ yanma
 - ☐ polimerləşmə
 - ☐ oksidləşmə
-

Sual: Xassələrinə görə təbii kauçuka hansı polimer maddələr yaxındır? (Çəki: 1)

- ☐ izopren
 - ☐ 2,4,6-polibutadien
 - ☒ sis-1,4-poliizopren
 - ☐ poliizobutilen
 - ☐ butadien
-

Sual: Polivinil xlorid hansı sıraya aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ turşulara
 - ☒ sintetik polimerlərə
 - ☐ mürəkkəb efirlərə
 - ☐ kauçuklara
 - ☐ spirlərə
-

Sual: Şaxəli makromolekullarıdan olan polistirol hansı maddələrin polimerləşməsindən alınır? (Çəki: 1)

- ☒ stirolun kauçukla polimerləşməsindən
 - ☐ polibutadienin kauçukla polimerləşməsindən
 - ☐ izobutilenin stirolla polimerləşməsindən
 - ☐ izobutilenin polibutadienlə polimerləşməsindən
 - ☐ polibutadienin stirolla polimerləşməsindən
-

Sual: Polivinilxlorid hansı maddələrdə həll olur? (Çəki: 1)

- ☒ mürəkkəb efirlərdə,asetonda,xlorlaşmış karbohidrogenlərdə
 - ☐ yağlarda,mürəkkəb efirlərdə,turşularda
 - ☐ stirola,xlorlaşmış karbohidrogenlərdə
 - ☐ turşularda,asetonda,stirola
 - ☐ butadiendə,yağlarda,turşularda
-

BÖLMƏ: 0303

Ad	0303
Suallardan	15
Maksimal faiz	15
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Plastifikatordan nə üçün istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ plastiki xassələrini aşağı salmaq
 - ☐ şüşələşmə temperaturunu artırmaq
 - ☐ ərimə temperaturunu azaltmaq
 - ☐ ərimə temperaturunu artırmaq
 - ☒ plastiki xassələrini artırmaq və şüşələşmə temperaturunu aşağı salmaq
-

Sual: Polimerlərin mükəmməl kristal əmələ gətirməsi üçün neçə şərt lazımdır? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 5

Sual: Hansı quruluşa malik polimerlər asanlıqla kristallaşırlar? (Çəki: 1)

- ☒ Qlobulyar
 - ☐ fibrilyar
 - ☐ iri kristal
 - ☐ zolaqlı
 - ☐ amorf
-

Sual: Makromolekulun özünün quruluşu hansı növ quruluş adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ ilkin
 - ☒ ikinci
 - ☐ üçüncü
 - ☐ nadmolekulyar
 - ☐ fəza müntəzəm
-

Sual: Qırılma möhkəmliyi nədir? (Çəki: 1)

- ☒ nümunənin qırılmasına uyğun lazım olan gərginlikdir.
 - ☐ nümunənin uzanmasına uyğun gərginlikdir.
 - ☐ dönən deformasiyanı müəyyən edən elastiklikdir.
 - ☐ nümunənin qırılmasına uyğun deformasiyasıdır
 - ☐ deformasiyanın müqavimətidir.
-

Sual: Polivinil xlorid emalı zamanı polimerlərə nə əlavə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ spirt
 - ☐ polivinil
 - ☐ mürəkkəb efir
 - ☒ stabilizator
 - ☐ turşu
-

Sual: Termiki və kimyəvi davamlılığına görə ən yaxşı polimer hansıdır? (Çəki: 1)

- ☐ polistirol
 - ☒ politetrafluoretilen
 - ☐ kauçuk
 - ☐ poliizobutilen
 - ☐ polivinilxlorid
-

Sual: Polivinil spirti hansı yolla alınır? (Çəki: 1)

- ☐ oksidləşmə
 - ☐ polimerləşmə
 - ☒ efirləşmə
 - ☐ izomerləşmə
 - ☐ polikondensləşmə
-

Sual: Polivinil spirtinin suda məhlulunun suspenziyada polimerləşmə məhsulu nələrin hazırlanmasında istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ rezinlərin
 - ☐ kauçukların
 - ☐ ləvsanın
 - ☐ boruların
 - ☒ yapışqanların
-

Sual: Akril turşuları və efirlərinin polimerləri hansı üsulla alınır? (Çəki: 1)

- ☐ parçalanma
 - ☐ izomerləşmə
 - ☐ efirləşmə
 - ☒ polimerləşmə
 - ☐ oksidləşmə
-

Sual: Poliakrilnitril hansı yolla alınır? (Çəki: 1)

- ☒ akrilnitrilin emulsiyada yaxud məhlulda radikal polimerləşməsi yolu ilə
 - ☐ akrilnitrilin emulsiyada izomerləşməsi yolu ilə
 - ☐ akrilnitrilin emulsiyada efirləşməsi yolu ilə
 - ☐ oksidləşmə yolu ilə
 - ☐ akrilnitrilin suspenziyada izomerləşməsi yolu ilə
-

Sual: Poliakril və polimetakril turşuları suda həll olurmu? (Çəki: 1)

- ☐ az həll olur
 - ☐ həll olmur
 - ☒ suda həll olan polielektrolitlərdir
 - ☐ poliakril həll olur polimetakril həll olmur
 - ☐ praktiki olaraq həll olmur
-

Sual: Bunlardan hansılar kation polimerləşmədə katalizator kimi istifadə edilir (Çəki: 1)

- ☒ proton, karbokation daşıyıcısı olan birləşmələr
 - ☐ proton, elektron
 - ☐ neytron, karboanion
 - ☐ karbokation, elektron
 - ☐ neytron, proton
-

Sual: Kompleksin dissosiasiyası nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ katalizatordan
 - ☒ mühitin dielektrik nüfuzluğundan
 - ☐ inisatorun molekul quruluşundan
 - ☐ mühitin təbiətindən
 - ☐ temperaturdan
-

Sual: Həllədicinin polyarlığı ardıqca polimerləşmənin sürəti necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ müəyyən müddətdən sonra kəskin azalır
- ☐ azalır
- ☐ dəyişmir
- ☒ artır
- ☐ müəyyən müddətdən sonra kəskin artır

BÖLMƏ: 0401

Ad	0401
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Zəncirin uzanması reaksiyanın sürəti hansı intervalda olur? (Çəki: 1)

- $10^1 - 10^3$ ☐
- $10^2 - 10^4$ ☒
- $10^3 - 10^5$ ☐
- $10^4 - 10^6$ ☐
- $10^2 - 10^3$ ☐

Sual: Radikal polimerləşməsində zəncirin qırılması neçə üsulla baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ 1
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 4
- ☐ 5

Sual: Radikal polimerləşməsində monomerin qatılığının artması reaksiyanın sürətinə və orta molekül kütləsinə necə təsir edir? (Çəki: 1)

- V_p azalır, $\overline{M_n}$ azalır ☐
- V_p artır, $\overline{M_n}$ artır ☒
- V_p artır, $\overline{M_n}$ azalır ☐
- V_p azalır, $\overline{M_n}$ azalır ☐
- V_p dəyişmir, $\overline{M_n}$ artır ☐

Sual: Radikal polimerləşməsində inisiyatorun qatılığıının artması reaksiyasının surətinə və polimerin orta malekul kütləsinə necə təsir edir? (Çəki: 1)

- ☐ V_p artır, $\overline{M}_n$ artır
- ☐ V_p azalır, $\overline{M}_n$ azalır
- ☒ V_p artır, $\overline{M}_n$ azalır
- ☐ V_p azalır, $\overline{M}_n$ artır
- ☐ V_p artır $\overline{M}_n$ dəyişmir

Sual: Fenton reaktivini göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ $FeCl_3$
- ☐ $FeCl_2$
- ☐ $FeCl_3 + Al(C_2H_5)_3$
- ☐ H_2O_2
- ☒ $Fe^{2+} + H_2O_2$

Sual: Radiasiya polimerləşməsində radikallar nəyin hesabına yaranır? (Çəki: 1)

- ☐ inisiyatorların
- ☐ temperaturun
- ☐ katalizatorun
- ☒ ionlaşdırıcı şüaların
- ☐ fotokimyəvi

BÖLMƏ: 0402

Ad	0402
Suallardan	18
Maksimal faiz	18
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Fotokimyəvi aktivləşmədə radikallar nəyin hesabına yaranır? (Çəki: 1)

- ☐ termiki
- ☐ katalizatorun
- ☐ ionlaşdırıcı şüaların
- ☒ işıq şüalarının
- ☐ inisiyatorların

Sual: Zəncirvari polimerləşmə prosesi neçə mərhələdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 6
-

Sual: Radikal polimerləşməsində aktiv mərkəz nəyin hesabına yaranır? (Çəki: 1)

- ☐ katalizatorların
☐ kationların
☐ anionların
☒ radikalların
☐ ultrabənövşəyi şüaların.
-

Sual: Oksidləşdirici –reduksiyaedici sistemlərin köməyi ilə radikallar hansı temperatur intervalında əmələ gəlirlər? (Çəki: 1)

- ☒ 0–50 dərəcə
☐ 50–100 dərəcə
☐ 100–150 dərəcə
☐ 150–250 dərəcə
☐ 200–250 dərəcə
-

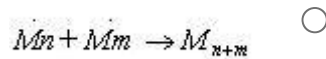
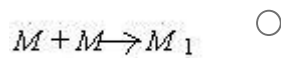
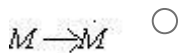
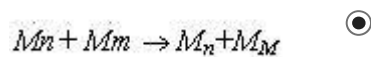
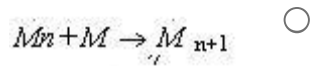
Sual: Aktivləşmə reaksiyasının sürətini göstərin. (Çəki: 1)

- $V_i = K_i [M] [M]$ ☐
 $V_i = K_i [M]^2$ ☐
 $V_i = K_i [I]$ ☒
 $V_i = \frac{-d[M]}{dt}$ ☐
 $V_i = M_0 \cdot \bar{X}_n$ ☐
-

Sual: Təzyiq neçə atmosferdən yuxarı radikal polimerləşmə reaksiyasına təsir edir? (Çəki: 1)

- ☐ 3000
☐ 2000
☒ 1000
☐ 500
☐ 250
-

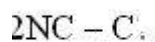
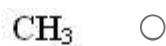
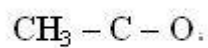
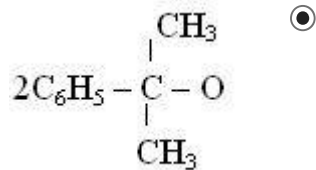
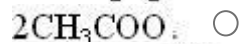
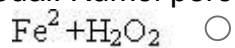
Sual: Disproporsiya yolu ilə zəncirin qırılmasını göstərin. (Çəki: 1)



Sual: . Hansı birləşmələr asanlıqla radikallara çevrilirlər? (Çəki: 1)

- ☐ katalizatorlar
- ☒ inisiatorlar
- ☐ oksidləşdirici-reduksiyaedici sistemlər
- ☐ ionlaşdırıcı şüalar
- ☐ duzlar

Sual: Kumol peroksidi hansı radikallara parçalanır? (Çəki: 1)



Sual: Zəncirin uzanması reaksiyasının sürəti nəyə bərabərdir? (Çəki: 1)

$$V = K_a [M] \quad \text{○}$$

$$V = \frac{-d[M]}{dt} \quad \text{○}$$

$$V = K [J] \quad \text{○}$$

$$V = K [M] [M] \quad \text{●}$$

$$V = \frac{V}{\bar{X}_n}$$

Sual: Kation mexanizmi üzrə zəncirvari polimerləşmənin başlanması nə zaman mümkün olar? (Çəki: 1)

- ☒ monomer molekulları katalizator kompleksindən alınan proton yaxud karbo kationu özünə birləşdirən zaman
- ☐ monomer molekulları sərbəst elektronları özünə birləşdirən zaman
- ☐ monomer molekulları yalnız karboanionları özünə birləşdirən zaman
- ☐ monomer molekulları neytronları özünə birləşdirən zaman
- ☐ monomer molekulları kationları özünə birləşdirən zaman

Sual: Kation polimerləşmədə zəncirin qırılması necə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ heç bir halda qırılmaz
- ☐ katalizatorun təsiri ilə
- ☐ kinetik qırılma ilə
- ☐ qüvvətləndirici agentlərin təsiri ilə
- ☒ ötürülmə reaksiyaları ilə

Sual: Kation polimerləşmənin sürəti katalizatorun qatılığından necə asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ tərs mütənasibdir
- ☐ asılı deyil
- ☒ düz mütənasibdir
- ☐ müəyyən həddə qədər artır, sonra azalır
- ☐ kvadratik asılıdır

Sual: Aktiv mərkəzin məhv olması necə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ zəncirin uzanması yolu ilə
- ☒ monomolekulyar qırılma yolu ilə
- ☐ monomolekulyar uzanma yolu ilə
- ☐ regenerasiya yolu ilə
- ☐ monomolekulyar çevrilmə yolu ilə

Sual: Monomərə görə ötürülmə əmsalı (CM) nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☒ temperaturdan, mühitin xarakterindən
- ☐ təzyiqdən, temperaturdan
- ☐ qatılıqdan, mühitin xarakterindən
- ☐ temperaturdan, qatılıqdan
- ☐ təzyiqdən, qatılıqdan

Sual: Temperatur azaldıqda reaksiyanın sürəti və orta polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ azalır

- ☐ dəyişmir
- ☒ artır
- ☐ müəyyən müddətə qədər artır, sonra azalır
- ☐ kvadratik artır

Sual: Kation polimerləşmənin gedişinə təsir edən amilləri göstərin. (Çəki: 1)

- ☒ temperatur, həlledicinin təbiəti, katalizator kompleksinin komponentlərinin nisbəti
- ☐ temperatur, təzyiq, mühitin təbiəti
- ☐ həlledicinin təbiəti, mühitin təbiəti
- ☐ katalizator kompleksinin komponentlərinin nisbəti, qatılıq
- ☐ həlledicinin təbiəti, təzyiq, temperatur

Sual: Kation polimerləşmənin sürəti temperaturdan necə asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ temperatur artdıqca sürət azalır
- ☐ temperatur artdıqca sürət artır
- ☒ temperatur azaldıqca sürət artır
- ☐ asılı deyil
- ☐ temperatur azaldıqca sürət azalır

BÖLMƏ: 0403

Ad	0403
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: İnisiatorlar necə maddələrdir? (Çəki: 1)

- ☐ çətin ion əmələ gətirən
- ☐ asanlıqla parçalanaraq radikal əmələ gətirən
- ☒ termiki parçalanaraq asanlıqla radikal əmələ gətirən
- ☐ oksidləşdirici – reduksiyaedici sistem yaradan
- ☐ ionlaşdırıcı şüaları yaradan

Sual: Qırılma reaksiyasının sürətini göstərin? (Çəki: 1)

- ☒ $V_q = K_q [M]^2$
- ☐ $V_q = K_q [M] [M]$
- ☐ $V_q = M_0 \cdot \bar{X}_n$
- ☐ $V_q = -d[M]$

$$V_q = K_{cl} \frac{dt}{[J]}$$
☐

Sual: Fenton reaktivi hansı radikalı əmələ gətirir? (Çəki: 1)

- $\text{CH}_3 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot$ ☐
 $2\text{NC}(\text{CH}_3)_2 \cdot$ ☐
 $2\text{C}_6\text{H}_5\text{CuO} \cdot$ ☐
 $\text{HO} \cdot + \text{HO} \cdot + \text{Fe}^{+3}$ ☒
 $2\text{CH}_3\text{COO} \cdot$ ☐

Sual: Radikal polimerləşməsində monomerin qatılığının azalması reaksiyanın sürətinə və orta molekül kütləsinə necə təsir edir? (Çəki: 1)

- ☒ V_p azalır, $\overline{M}_n$ azalır
☐ V_p artır, $\overline{M}_n$ artır
☐ V_p artır, $\overline{M}_n$ azalır
☐ V_p azalır, $\overline{M}_n$ artır
☐ V_p dəyişmir, $\overline{M}_n$ artır

Sual: Radikal polimerləşməsində inisiatorun qatılığının azalması reaksiyanın sürətinə və polimerin orta molekül kütləsinə necə təsir edir? (Çəki: 1)

- V_p artır, $\overline{M}_n$ artır ☐
 V_p azalır, $\overline{M}_n$ azalır ☐
 V_p artır, $\overline{M}_n$ azalır ☐
 V_p azalır, $\overline{M}_n$ artır ☒
 V_p artır, $\overline{M}_n$ dəyişmir ☐

Sual: Kation polimerləşməsi zamanı alınan polimerin orta molekül kütləsi temperaturdan necə asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ temperatur azaldıqca azalır
☐ temperatur artdıqca artır
☒ temperatur azaldıqca artır
☐ asılı deyil
☐ temperatur artdıqca azalır

Sual: Həllədicinin polyarlığı və solvatlaşdırma qabiliyyəti artdıqca kation polimerləşmənin sürəti necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ dəyişmir
- ☐ müəyyən müddətə qədər artır, sonra azalır
- ☒ artır
- ☐ azalır
- ☐ müəyyən müddətə qədər azalır, sonra artır

BÖLMƏ: 0501

Ad	0501
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: İon polimerləşməsi nəyin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ temperaturun
- ☐ ionlaşdırıcı şüaların
- ☐ işıq şüalarının
- ☒ katalizatorların
- ☐ inisiatorların

Sual: ion polimerləşməsi hansı polimerləşməyə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ radikal polimerləşmə
- ☐ pilləli polimerləşmə
- ☒ zəncirvari polimerləşmə
- ☐ birgəpolimerləşmə
- ☐ polikandensləşmə

Sual: Kation polimerləşməsində artmaqda olan zəncir nəyin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ radikalların
- ☐ temperaturun
- ☐ karbonionların
- ☒ karbkationların
- ☐ katalizatorların

Sual: . İon polimerləşməsində zəncirin qırılması necə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ rekombinasiya
- ☐ disproporsiya
- ☐ bimolekulyar reaksiyalar

- ☒ uzunmaqda olan monomolekulyar reaksiyalar
☐ zəncinin makroradikala ötürülməsi
-

Sual: Kation polimerləşməsi hansı katalizatorun hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ Na
☐ NaNH₂
☐ TiCl₃+Al(C₂H₅)₃
☒ AlCl₃
☐ C₄H₉Na
-

Sual: İon polimerləşməsi hansı intervalda həlledici mühütdə aparır? (Çəki: 1)

- ☐ 0–50⁰C
☐ –50–0⁰C
☒ –50C–130⁰C
☐ –50–100⁰C
☐ –25–100⁰C
-

Sual: Kation polimerləşməsi neçə mərhələdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 6
-

BÖLMƏ: 0502

Ad	0502
Suallardan	23
Maksimal faiz	23
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Butilkauçuk nədən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ 90% izobutilen 10% izopren
☐ 80% izobutilen 20% izopren
☐ 97% izopren 3% izobutilen
☒ 97% izobutilen 3% izopren
☐ 95% izobutilen 5% izopren
-

Sual: Butilkauçuk hansı temperaturda alınır? (Çəki: 1)

- ☐ 0dərəcəC
 - ☐ 50 dərəcə C
 - ☐ - 50 dərəcəC
 - ☒ -100dərəcəC
 - ☐ 100dərəcə C
-

Sual: Hansı birləşmə sokatalizator ola bilər? (Çəki: 1)

- ☐ Na
 - ☐ NaNH₂
 - ☒ H₂O
 - ☐ AlCl₃
 - ☐ BF₃
-

Sual: Adətən BF₃ katalizatoruna hansı sokatalizator götürürlər? (Çəki: 1)

- ☐ AlCl₃
 - ☒ H₂O
 - ☐ TiCl₄
 - ☐ SnCl₄
 - ☐ HCl
-

Sual: Katalizatorun sokatalizatora təsiri zamanı hansı birləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ turşu
 - ☒ kompleks birləşmə
 - ☐ əsaslı duz
 - ☐ turş duz
 - ☐ qələvi
-

Sual: Kation polimerləşməsində aktiv mərkəz hansı birləşmənin hesabına yaranır? (Çəki: 1)

- ☐ əsaslı duzların
 - ☐ turş duzların
 - ☐ qələvilərin
 - ☐ turşuların
 - ☒ kompleks birləşmə
-

Sual: Kation polimerləşmə hansı polimerləşməyə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ pilləli polimerləşmə
- ☐ radikal-polimerləşmə
- ☐ birgəpolimerləşmə
- ☒ zəncirvari polimerləşmə

☐ polikondensləşmə

Sual: İon polimerləşməsində zəncirin qırılması necə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ bimolekulyar reaksiyalar
 - ☐ rekombinasiya
 - ☐ disproporsiya
 - ☐ zəncirin makroradikala ötürülməsi
 - ☒ zəncirin monomərə və həllediciyə ötürülməsi
-

Sual: Kation polimerləşməsi hansı katalizatorun hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- BF_3 ☒
 - NaNH_2 ☐
 - $\text{C}_4\text{H}_9\text{Na}$ ☐
 - $\text{TiCl}_3 + \text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ ☐
 - Na ☐
-

Sual: Hansı katalizatorlara Fridel-Qrafts katalizatorları deyilir? (Çəki: 1)

- NaNH_2 ☐
 - $\text{C}_4\text{H}_9\text{K}$ ☐
 - BF_3 ☒
 - $\text{Te}^{+2} + \text{H}_2\text{O}$ ☐
 - K ☐
-

Sual: Mühitün polyarlığı artdıqda kation polimerləşmə reaksiyasının sürəti və polimerin molekül kütləsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- V_k artır $\overline{M_k}$ azalır ☐
 - V_k artır $\overline{M_k}$ artır ☒
 - V_k azalır $\overline{M_k}$ artır ☐
 - V_k azalır $\overline{M_k}$ azalır ☐
 - V_k artır $\overline{M_k}$ dəyişmir ☐
-

Sual: Polietilen hansı monomerin polimerləşmə reaksiyası ilə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ propilenin
 - ☐ asetilenin
 - ☐ butadienin
 - ☒ etilenin
 - ☐ metilenin
-

Sual: Polietilen aşağıdakı maddələrdən hansında həll olmur? (Çəki: 1)

- ☐ benzolda
 - ☐ ksilolda
 - ☐ toluolda
 - ☐ xlorbenzolda
 - ☒ qələvilərdə
-

Sual: Polietilendən harada istifadə olunmur? (Çəki: 1)

- ☒ avtomobil şinlərinin hazırlanmasında
 - ☐ plyonkaların alınmasında
 - ☐ kabellərin alınmasında
 - ☐ izolyasiya örtüklərin alınmasında
 - ☐ korroziya qarşı davamlı boruların alınmasında
-

Sual: Polistirol aşağıdakı maddələrdən hansında həll olur? (Çəki: 1)

- ☒ mürəkkəb efirlərdə,aromatik karbohidrogenlərdə
 - ☐ turşularda
 - ☐ qələvilərdə
 - ☐ benzolda
 - ☐ toluolda
-

Sual: Polistiroldan harada istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ izolyasiya örtüklərinin hazırlanmasında
 - ☐ rezin qayıqların hazırlanmasında
 - ☐ məişət məmulatların hazırlanmasında
 - ☒ radio, televiziya qurğularının və linzaların hazırlanmasında
 - ☐ yapışqanların hazırlanmasında
-

Sual: Polibutadien hansı metalın iştirakı ilə blokda polimerləşmə yolu ilə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ K
 - ☒ Na
 - ☐ Li
 - ☐ Ca
 - ☐ Mg
-

Sual: Aşağıdakılardan hansılar polibutadienin həlledicisidir? (Çəki: 1)

- ☐ benzol
 - ☐ CCl₄
 - ☒ ksilol
 - ☐ toluol
 - ☐ akril halogenidlər
-

Sual: Polibutadien sənayə miqyasında ilk dəfə olaraq hansı alim tərəfindən alınmışdır? (Çəki: 1)

- ☐ S.S.Medvedev
- ☐ U.Karozers
- ☐ V.Kun
- ☐ Q.S.Petrov
- ☒ C.V.Lebedev

Sual: Polivinilxloriddən harada istifadə olunmur? (Çəki: 1)

- ☐ süni dərinin hazırlanmasında
- ☒ rezin materialların hazırlanmasında
- ☐ örtük materiallarının hazırlanmasında
- ☐ kabel izolyasiya materiallarının hazırlanmasında
- ☐ liflərin hazırlanmasında

Sual: Aşağı molekul kütləli polivinilxlorid hansı maddələrdə həll olmur? (Çəki: 1)

- ☐ turşularda
- ☐ spirtə
- ☒ karbohidrogenlərdə, efirdə, ketonda
- ☐ qələvilərdə
- ☐ üzvü həlledicilərdə

Sual: Yüksək molekul kütləli polivinilxlorid hansı maddələrdə həll olur? (Çəki: 1)

- ☐ asetonda
- ☐ mürəkkəb efirdə
- ☐ xlorlaşmış karbohidrogendə
- ☒ dioksanda
- ☐ etil spirtində

Sual: Teflondan harada istifadə olunmur? (Çəki: 1)

- ☐ nasosların hazırlanmasında
- ☐ elektro və radio-texniki məmulatların hazırlanmasında
- ☒ örtüklərin hazırlanmasında
- ☐ kimyəvi davamlı boruların hazırlanmasında
- ☐ ventillərin hazırlanmasında

BÖLMƏ: 0503

Ad	0503
Suallardan	11
Maksimal faiz	11
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Kation polimerləşmə hansı tip polimerləşmə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ pilləsi polimerləşmə
 - ☐ radikal polimerləşmə
 - ☐ birgəpolimerləşmə
 - ☐ polikondensləşmə
 - ☒ zəncirvari polimerləşmə
-

Sual: İon polimerləşməsində artmaqda olan zəncir nəyin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☒ Katalizator
 - ☐ işıq şüaları
 - ☐ ionlaşdırıcı şüalar
 - ☐ inisiatorlar
 - ☐ temperatur
-

Sual: Aşağıdakı katalizatorlardan hansı kation polimerləşməsini aparır? (Çəki: 1)

KNH_2 ☐

$\text{C}_4\text{H}_9\text{K}$ ☐

BF_3 ☒

☐ Li

☐ Na

Sual: Kation polimerləşmə reaksiyasının sürətinə və polimerin orta molekulyar kütləsinə monomerin və katalizatorun qalıqlarının artması necə təsir edir? (Çəki: 1)

Vk artır $\overline{M_k}$ artır ☒

Vk azalır $\overline{M_k}$ artır ☐

Vk azalır $\overline{M_k}$ azalır ☐

Vk dəyişmir $\overline{M_k}$ artır ☐

Vk artır $\overline{M_k}$ azalır ☐

Sual: Temperaturun artması kation polimerləşməsində reaksiyanın sürətinə və polimerin molekulyar kütləsinə necə təsir göstər? (Çəki: 1)

Vk artır $\overline{M_k}$ azalır ☒

Vk dəyişmir $\overline{M_k}$ artır ☐

Vk artır $\overline{M_k}$ dəyişmir ☐

Vk artır $\overline{M_k}$ artır ☐

Vk azalır $\overline{M_k}$ artır ☐

Sual: Aşağıdakılardan hansılar polibutadienin tətbiq sahəsinə aiddir? (Çəki: 1)

- ☒ benzin və yağların təsirinə qarşı davamlı olan rezin məmulatların hazırlanması
 - ☐ linzanın alınması
 - ☐ radio-televiziya kabellərin hazırlanması
 - ☐ məişət məmulatların hazırlanması
 - ☐ izolyasiya materialların alınması
-

Sual: Polivinil spirti polivinilasetatın hansı spirtə yenidən efirləşməsi yolu ilə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ butil
 - ☒ etil
 - ☐ propil
 - ☐ metil
 - ☐ pentil
-

Sual: Polivinil spirti hansı maddələrdə həll olur? (Çəki: 1)

- ☐ karbohidrogenlərdə
 - ☒ isti suda
 - ☐ ketonlarda
 - ☐ efirlərdə
 - ☐ üzvi həlledicilərdə
-

Sual: Aşağıdakılardan hansı polivinilspirtinin rənginə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ boz
 - ☐ narıncı
 - ☒ ağ
 - ☐ qara
 - ☐ qırmızı
-

Sual: Polivinil spirti nəyin hazırlanmasında istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☒ vinol -lifinin alınmasında
 - ☐ kimyəvi davamlı boruların hazırlanmasında
 - ☐ nasosların hazırlanmasında
 - ☐ örtüklərin hazırlanmasında
 - ☐ ventillərin hazırlanmasında
-

Sual: Polivinil spirtinin suda məhlulu harada istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ liflərin hazırlanmasında
 - ☐ kabellərin hazırlanmasında
 - ☐ avtomobil şinlərinin hazırlanmasında
 - ☒ sulu emulsiyanın hazırlanmasında
 - ☐ boruların hazırlanmasında
-

BÖLMƏ: 0601

Ad	0601
Suallardan	8
Maksimal faiz	8
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Anion polimerləşmə hansı tip polimerləşməyə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ radikal polimerləşmə
- ☐ polikondensləşmə
- ☐ birgə polimerləşmə
- ☐ pilləli polimerləşmə
- ☒ zəncirvari polimerləşmə

Sual: İon polimerləşməsi əsasən nədə aparılır? (Çəki: 1)

- ☐ kütlədə
- ☐ məhlulda
- ☒ həlledicidə
- ☐ ərintidə
- ☐ emulsiyada

Sual: Aşağıdakı katalizatorlardan hansı anion polimerləşməsini aparır? (Çəki: 1)

- AlCl_3 ☐
- BF_3 ☐
- $\text{C}_4\text{H}_9\text{Na}$ ☒
- SnCl_4 ☐
- TiCl_4 ☐

Sual: Anion polimerləşməsində artmaqda olan zəncir nəyin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ işıq şüalarının
- ☐ ionlaşdırıcı şüaların
- ☐ inisiatorların
- ☒ karbonionlar
- ☐ karbkationlar

Sual: Anion polimerləşməsində neçə mərhələdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ 4
- ☐ 3
- ☒ 2

- ☐ 5
☐ 6

Sual: Anion polimerləşmə neçə yerə bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 3
☒ 2
☐ 4
☐ 5
☐ 6

Sual: Katalizatorların iştirakı ilə anion polimerləşmə hansı mühütdə aparılır? (Çəki: 1)

- H_2S ☐
 NH_3 ☒
 H_2O ☐
☐ NaOH
☐ HCl

Sual: Hansı katalizatorlar metal-üzvü katalizatorlardır? (Çəki: 1)

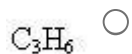
- ☐ Na
☐ NaOH
 $SnCl_4$ ☐
 BF_3 ☐
 C_4H_9Li ☒

BÖLMƏ: 0602

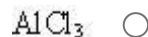
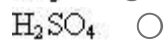
Ad	0602
Suallardan	20
Maksimal faiz	20
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Anion polimerləşməsinə hansı monomer daxil ola bilər? (Çəki: 1)

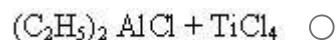
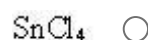
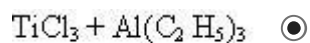
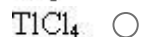
- $CH_2=C(CH_3)-CH_3$ ☐
 $CH_2=CH_2$ ☐
 $CH_2=CH-C_6H_5$ ☒
 C_2H_2 ☐



Sual: Hansı katalizator anion polimerləşməsinə aparır? (Çəki: 1)



Sual: Tsiqler-Natta katalizatorunu göstərin. (Çəki: 1)



Sual: Tsiqler-Natta katalizatorunun köməyi ilə hansı quruluşlu polimerlər alınır? (Çəki: 1)

☐ xətti

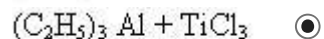
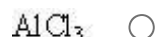
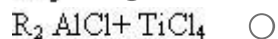
☐ torvari

☐ şaxəli

☒ fəza-müntəzəm

☐ amorf

Sual: İzotaktiki polipropilen hansı katalizatorunun iştirakı ilə alınır? (Çəki: 1)



Sual: İzotaktiki quruluş hansıdır? (Çəki: 1)

☐ yan qruplar qeyri müntəzəm yerləşmişlər

☐ yan qruplar əsas zəncirin hər iki tərəfində ardıcılıqla yerləşmişlər

☐ yan qruplar əsas zəncirin hər iki tərəfində qeyri-ardıcılıqla yerləşmişlər

☒ yan qruplar hamısı zəncirin bir tərəfində yerləşmişlər

☐ yan qruplar müntəzəm yerləşmişlər

Sual: Hansı katalizator anion polimerləşməsində istifadə olunur? (Çəki: 1)



- AlCl_3 ☐
- SnCl_4 ☐
- H_2SO_4 ☐
- ☒ NaCN
-

Sual: Tsiqler-Natta katalizatorlarının tərkibinə hansı qrup metalları daxildir? (Çəki: 1)

- ☐ I-II və III-IV
- ☒ I-III və IV-VII
- ☐ I-III və V-VI
- ☐ I-II və IV-VI
- ☐ I-IV və IV-VII
-

Sual: Butadienin polimerləşməsi zamanı hansı tip katalizatorun köməyi ilə sis quruluşlu fəza-müntəzəm polimer alınır? (Çəki: 1)

- ☐ NaR
- ☐ KR
- ☒ LiR
- ☐ Na
- ☐ K
-

Sual: Qələvi metalların metal üzvü birləşməsində rabitənin polyarlaşma dərəcəsi ardıcılığını göstərin. (Çəki: 1)

- $\text{K} < \text{Na} < \text{Li}$ ☐
- $\text{K} < \text{Li} < \text{Na}$ ☐
- $\text{Na} < \text{K} < \text{Li}$ ☐
- $\text{Li} < \text{Na} < \text{K}$ ☒
- $\text{Na} < \text{Li} < \text{K}$ ☐
-

Sual: Polimetilmetakrilatın tətbiq sahəsini göstərin? (Çəki: 1)

- ☒ örtük və plyonkaların hazırlanması, üzvü şüşələrin alınması
- ☐ liflərin alınması
- ☐ kabellərin hazırlanması
- ☐ boruların hazırlanması
- ☐ şinlərin hazırlanması
-

Sual: Aşağıdakılardan hansı poliakrilnitrilin rənginə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ göy
- ☐ qara
- ☐ boz
- ☐ qırmızı
- ☒ ağ
-

Sual: Aşağıdakı maddələrdən hansılar poliakrilnitrilin həlledicisidir? (Çəki: 1)

- ☐ qələvilər
 - ☐ aseton
 - ☒ dimetilformamid
 - ☐ turşular
 - ☐ benzol
-

Sual: Aşağıdakılardan hansı polidimetilfeniloksidin tətbiq sahəsinə aid deyil? (Çəki: 1)

- ☐ nasosların hazırlanması
 - ☐ termiki davamlı yağların hazırlanması
 - ☐ izolyasiya materiallarının hazırlanması
 - ☐ turbin hissələrinin hazırlanması
 - ☒ liflərin alınması
-

Sual: Polietilenqlikoltereftalat aşağıdakı hansı maddələrin təsirinə davamlı deyil? (Çəki: 1)

- ☐ spirtlərin
 - ☒ üzvü həlledicilərin
 - ☐ ketonların
 - ☐ karbohidrogenlərin
 - ☐ fosfat turşusunun
-

Sual: Digər ötürülmə reaksiyalarından fərqli olaraq polimerə görə ötürülmə necə olur? (Çəki: 1)

- ☒ Şaxəli zəncirlərin əmələ gəlməsi, bu zaman polimerlərin orta molekulyar kütləsi dəyişir.
 - ☐ Uzun zəncirlər əmələ gəlir.
 - ☐ Uzun zəncirlərin əmələ gəlməsi və polimerlərin orta molekulyar kütləsi dəyişir
 - ☐ Heç bir fərqli cəhəti yoxdur.
 - ☐ Şaxəli zəncirlərin əmələ gəlməsi və polimerlərin orta molekulyar kütləsi artır.
-

Sual: Radikal polimerləşmə klassik reaksiyalardan nə ilə fərqlənir? (Çəki: 1)

- ☒ Radikal polimerləşmə mövcud radikala bir monomer molekulunun birləşməsi ilə yeni radikalın əmələ gəlməsi və əvvəlki radikalın bir monomer molekulu qədər uzanması ilə fərqlənir.
 - ☐ Hər bir monomer molekulun birləşməsi ilə, yeni radikalın əmələ gəlməsi ilə fərqlənir.
 - ☐ Heç bir fərqli cəhəti yoxdur.
 - ☐ Radikal polimerləşmə hər bir monomer molekulunun qırılması ilə yeni radikalın əmələ gəlməsi və əvvəlki radikalın bir monomer molekulu qədər həyəcanlanması ilə fərqlənir.
 - ☐ Radikal polimerləşmə hər bir monomer molekulunun birləşməsi ilə yeni radikalın əmələ gəlməsi və əvvəlki radikalın bir monomer molekulu qədər qırılması və qısalması ilə fərqlənir.
-

Sual: Radikal polimerləşməsinin gedişinə təsir edən əsas amillər hansılardır? (Çəki: 1)

- ☐ Yalnız temperatur
- ☐ Temperatur və təzyiq
- ☐ Təzyiq və monomerin qatılığı
- ☐ Təzyiq, monomer və inisiatorun qatılığı, reaksiya sürəti
- ☒ Temperatur, təzyiq, monomer və inisiatorun qatılığı

Sual: Reaksiya şəraitində parçalanaraq radikal əmələ gətirən maddələr necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ Tənzimədi
- ☐ Promotor
- ☒ İnisiator
- ☐ İnhibitor
- ☐ İnisiator və tənzimədi

Sual: Hansı növ polimerləşmədə inisiator kimi üzvi peroksid və hidroperoksidlər, azot və diazobirləşmələr, karbonlarının dinitrilləri, persulfat və s. istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ İon polimerləşmə
- ☒ Radikal polimerləşmə
- ☐ Radikal –birgə polimerləşmə
- ☐ Zəncirvari polimerləşmə
- ☐ Termiki polimerləşmədə

BÖLMƏ: 0603

Ad	0603
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Hansı katalizator anion polimerləşməsində istifadə olunur? (Çəki: 1)

- BF_3 ☐
- H_2SO_4 ☐
- AlCl_3 ☐
- NH_3 ☐
- ☒ Li

Sual: Hansı mühitdə anion polimerləşmə reaksiyasını apararkən «canlı polimerlər» alınır? (Çəki: 1)

- ☐ ammonyak

- ☐ su
☐ qələvi
☒ diokson
☐ sport

Sual: Hansı metal üzvi birləşmədən anion polimerləşməsini aparmaqda geniş istifadə olunur? (Çəki: 1)

- $C_5H_{11}Na$ ☐
 C_4H_9Li ☒
 $C_6H_{13}K$ ☐
 $C_5H_{11}K$ ☐
 $C_5H_{11}Li$ ☐

Sual: Anion polimerləşməsində zəncirin qırılması necə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ rekombinasiya
☐ disproporsiya
☐ zəncirin monomərə ötürülməsi
☐ zəncirin polimərə ötürülməsi
☒ zəncirin həllediciyə ötürülməsi

Sual: Radikal polimerləşmədə aktiv mərkəz rolunu aşağıdakılardan hansı oynayır? (Çəki: 1)

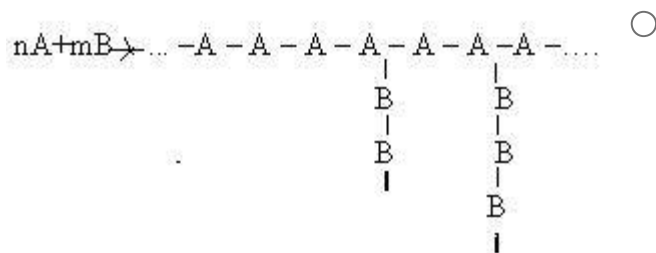
- ☒ Qoşalaşmamış elektronu olan sərbəst radikallar.
☐ Boş orbitalı olan radikallar
☐ (-) yüklü hissəciklər
☐ (+) yüklü hissəciklər
☐ Aktiv mərkəzi hazır şəkildə reaksiyaya daxil edirlər.

BÖLMƏ: 0701

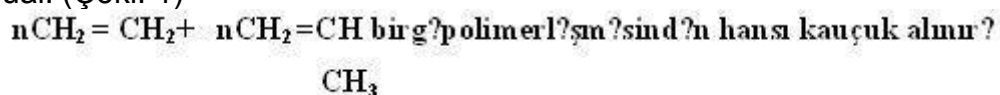
Ad	0701
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Növbəli birgəpolimerləri göstərin. (Çəki: 1)

- $nA+mB \rightarrow \dots -A-B-A-B-B-A-A-B-\dots$ ☐
 $nA+mB \rightarrow \dots -B-A-A-B-A-B-B-A-\dots$ ☐
 $nA+mB \rightarrow \dots -A-B-A-B-A-B-A-B-\dots$ ☒
 $nA+mB \rightarrow \dots -A-A-A-B-B-B-A-A-A-\dots$ ☐



Sual: (Çəki: 1)



- ☐ divinil
- ☐ nitron
- ☐ butadien -stirol
- ☐ akrilat
- ☒ etillen-propilen

Sual: Birgəpolimerlər elementar həlqələrin zəncirdə düzülüşündən asılı olaraq neçə yerə bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

Sual: Birgəpolimerləşmə tənliyi kim tərəfindən verilmişdir? (Çəki: 1)

- ☐ Kekule
- ☐ Butlerov
- ☒ Mayo-Luis
- ☐ Lebedev
- ☐ Faradey

Sual: (Çəki: 1)

r_1 -nisbi aktivliyi hansı formulla hesablanır?

$$\frac{K_{11}}{K_{11}} \quad \text{○}$$

$$\frac{K_{21}}{K_{22}} \quad \text{○}$$

$$\frac{K_{11}}{K_{12}} \quad \text{●}$$

$$\frac{K_{22}}{K_{21}} \quad \text{○}$$

$$\frac{K_{11}}{K_{22}} \quad \text{○}$$

Sual: (Çəki: 1)

Monomerin r_2 - nisbi aktivliyi hansı düsturla hesablanır?

$$\frac{K_{21}}{K_{22}} \quad \text{○}$$

$$\frac{K_{11}}{K_{12}} \quad \text{○}$$

$$\frac{K_{22}}{K_{21}} \quad \text{●}$$

$$\frac{K_{22}}{K_{21}} \quad \text{○}$$

$$\frac{K_{12}}{K_{11}} \quad \text{○}$$

BÖLMƏ: 0702

Ad	0702
Suallardan	21
Maksimal faiz	21
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: (Çəki: 1)

$n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 + n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$ kauçuku nes? adlanır?

- ☐ divinil
- ☐ etilen-propilen
- ☐ butil
- ☒ nitron
- ☐ SSK

Sual: Sopolimerlər nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- ☐ kation polimerləşməsindən alınan polimerlər
- ☐ anion polimerləşməsindən alınan polimerlər
- ☐ radikal polimerləşməsindən alınan polimerlər
- ☒ birgəpolimerləşmə reaksiyasından alınan polimerlər
- ☐ pilləli polimerləşmə reaksiyasından alınan polimerlər

Sual: Birgəpolimerləşmə tənliyini göstərin. (Çəki: 1)

$$-\frac{d[M_1]}{dt} = K_{11}[M_1][M_1] + K_{21}[M_2][M_1] \quad \text{○}$$

$$-\frac{d[M_2]}{dt} = K_{22}[M_2][M_2] + K_{12}[M_1][M_2] \quad \text{○}$$

$$-\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = \frac{K_{11}[M_1][M_1] + K_{12}[M_2][M_1]}{K_{22}[M_2][M_2] + K_{21}[M_1][M_2]}$$

$$\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = \frac{[M_1]}{[M_2]} \cdot \frac{\frac{K_{11}}{K_{12}}[M_1] + [M_2]}{\frac{K_{22}}{K_{21}}[M_2] + [M_1]}$$

$$\frac{m_1}{m_2} = \frac{[M_1]}{[M_2]} \cdot \frac{r_1[M_1] + [M_2]}{r_2[M_2] + [M_1]}$$

Sual: Butadien-stirol kauçuku hansı monomerlərdən alınır? (Çəki: 1)

- ☒ butadien; stirol
- ☐ etilen; propilen
- ☐ butadien; akrilonitril
- ☐ butadien; stirol
- ☐ butadien; metilmetakrilat

Sual: Nitron kauçuku hansı monomerlərdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ butadien; stirol
- ☐ butadien; metilmetakrilat
- ☒ izopren; akrilonitril
- ☐ etilen; propilen
- ☐ divinil; izobutilen

Sual: Birgəpolimerləşmədə neçə elementar reaksiya baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

Sual: (Çəki: 1)

$r_1 > 1$ - bir g? polimerləşmənin d? n?yi göst?rir?

- M_2 özün? ?ks?r?n M_2 -ni birl?şdirir ☐
- M_1 özün? ?ks?r?n M_2 -ni birl?şdirir ☐
- M_1 özün? ?ks?r?n M_1 -i birl?şdirir ☒
- M_2 özün? ?ks?r?n M_1 -i birl?şdirir ☐
- M_1 özün? M_2 -ni birl?şdirir ☐

Sual: (Çəki: 1)

$r_1 < 1$ - birləşən polimerləşmənin nəyi göstərir?

- ☐ M_1 özünü təkrarən M_2 -ni birləşdirir
 - ☒ M_1 özünü təkrarən M_2 -ni birləşdirir
 - ☐ M_1 özünü təkrarən M_1 -i birləşdirir
 - ☐ M_1 özünü M_2 -ni birləşdirir
-

Sual: Promotorların inisiatorlarla qarşılıqlı təsiri nəticəsində hansı proses gedir?

(Çəki: 1)

- ☐ Heç bir proses getmir
 - ☐ Oksidləşmə prosesi
 - ☐ Reduksiya prosesi
 - ☒ Oksidləşmə -reduksiya prosesi
 - ☐ Reaksiya dönrə gedir.
-

Sual: İnisiatorun parçalanma sürətini necə artırmaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ İnhibiator əlavə etməklə
 - ☒ Promotorlar ilə
 - ☐ İnisiatorun qatılığını artırmaqla
 - ☐ İnisiatorun effektivliyini artırmaqla
 - ☐ Promotor və inhibitor ilə
-

Sual: İnisiatorun effektivliyi nədən asılı olur? (Çəki: 1)

- ☒ İnisiator molekulunun quruluşundan, polimerin alınma şəraitindən
 - ☐ Polimerləşmə sürətindən, inisiatorun qatılığından
 - ☐ Reaksiyanın sürətindən, inisiator molekulunun quruluşundan
 - ☐ Reaksiyanın sürətindən, təbiətindən, qatılıqdan
 - ☐ Radikalların ümumi sayından, polimerləşmə prosesinin aparılma şəraitindən
-

Sual: Bəzi ötürücü agentlər reaksiyanın sürətini azaldır. Bu maddələr necə adlanır?

(Çəki: 1)

- ☐ İnhibitor
 - ☐ Tənzimədi
 - ☐ Gücləndirici
 - ☒ Yavaşdırıcı
 - ☐ Promotor
-

Sual: Monomer hansı reaksiya yolu ilə sərf olunur? (Çəki: 1)

- ☐ Zəncirvari reaksiya
- ☐ Ötürülmə reaksiyası
- ☐ Qırılma reaksiyası
- ☒ Zəncirin uzanma reaksiyası

☐ Uzanma və qırılma reaksiyası ilə

Sual: Zəncirin qırılması neçə yolla baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ 5
 - ☐ 4
 - ☒ 3
 - ☐ 2
 - ☐ 1
-

Sual: Hansı polimerləşmədə aktiv radikallar kənardan reaksiya mühitinə gətirilir və ya radikallara parçalanmış maddələr reaksiya mühitində parçalanır? (Çəki: 1)

- ☐ Radiasiya polimerləşmə
 - ☐ Termiki polimerləşmə
 - ☐ Fotokimyəvi polimerləşmə
 - ☒ İnisiatorlu polimerləşmə
 - ☐ Termiki və inisiatorlu polimerləşmə
-

Sual: İnisiatorun parçalanma sürətini necə artırmaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ Temperatur və təzyiqi artırmaqla
 - ☐ Molekul kütləsini artırmaqla
 - ☐ Təzyiqi artırmaqla
 - ☐ Qatılığı artırmaqla
 - ☒ Temperaturu artırmaqla
-

Sual: Bütün inisitaorların effektivliyi eyni deyil. Ən yüksək effektivliyə aşağıdakı maddələrdən hansı malik ola bilər? (Çəki: 1)

- ☐ Diazoaminobenzol
 - ☐ Azobisizoyağ turşusunun dinitrili
 - ☒ Benzoil peroksid
 - ☐ Üçlü butil peroksid
 - ☐ İzoprepil benzol hidroperoksidi
-

Sual: Zəncirin qırılması nə vaxt baş verir? (Çəki: 1)

- ☒ Zənciri uzatmaq üçün lazım olan enerji olmadıqda
 - ☐ 1 kvant işıq enerjisi varsa
 - ☐ Zənciri uzatmaq üçün lazım olan istilik enerjisi olmadıqda
 - ☐ Müəyyən bir enerji olduqda zəncir qırılır
 - ☐ Zəncir qırılmaz.
-

Sual: Radikal polimerləşmənin elementar mərhələlərinin gedişinin düzgün ardıcılığını yazın: 1- Həyacanlanma 2- Uzanma 3- Qırılma (Çəki: 1)

- ☐ 2,3,1
- ☐ 2,1,3
- ☐ 3,1,2

- ☐ 3,2,1
☒ 1,2,3

Sual: Radikalların əmələ gəlmə üsullarının müxtəlifliyinə görə radikal polimerləşmə neçə qrupa bölünür. (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 3
☐ 6
☒ 4
☐ 5

Sual: Radikal polimerləşmə reaksiyalarında inisiator kimi hansı maddələrdən istifadə oluna bilər? (Çəki: 1)

- ☒ Üzvi peroksid və hidroperoksidlər, diazobirləşmələr
☐ Disulfidlər, karbon turşuları
☐ Allil spirti və onun efirləri
☐ Karbonil qrupu saxlayan birləşmələr, nitrillər
☐ Qeyri üzvi maddələr

BÖLMƏ: 0703

Ad	0703
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: «İdeal birgə polimerləşməni göstərin. (Çəki: 1)

- $r_1 \cdot r_2 < 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 = 0$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 > 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 = 1$ ☒
 $r_1 \cdot r_2 > 0$ ☐

Sual: «Blok» birgəpolimerləşməsini göstərin. (Çəki: 1)

- $r_1 \cdot r_2 < 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 = 0$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 > 1$ ☒
 $r_1 \cdot r_2 = 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 > 0$ ☐

Sual: $r_1=0$ birgə polimerləşmədə nəyi göstərir? (Çəki: 1)

M_1 özünə r_1 -n M_1 -i birləşdirir ☐

M_1 özünə r_1 -n M_2 -ni birləşdirir ☐

M_2 özünə r_1 -n M_2 -ni birləşdirir ☐

M_2 özünə r_1 -n M_1 -i birləşdirir ☐

☒ M_1 homopolimerləşməyə daxil olmur

Sual: r_1 və r_2 birgəpolimerləşmə tənliyində nəyi göstərir? (Çəki: 1)

☐ monomer qarışığında M_1 və M_2 -in miqdarını

☐ birgəpolimerin tərkibində M_1 və M_2 -in miqdarını

☐ M_1 – monomerinin nisbi aktivliyini

☐ M_2 – monomerinin nisbi aktivliyini

☒ M_1 və M_2 monomerinin nisbi aktivliyini

Sual: Növbəli birgəpolimerləşməni göstərin. (Çəki: 1)

$r_1 \cdot r_2 < 1$ ☐

$r_1 \cdot r_2 = 0$ ☒

$r_1 \cdot r_2 > 1$ ☐

$r_1 \cdot r_2 = 1$ ☐

$r_1 \cdot r_2 > 0$ ☐

Sual: Radikalların əmələ gəlmə üsullarının müxtəlifliyinə görə radikal polimerləşmənin növlərini göstərin. (Çəki: 1)

☒ termiki, fotokimyəvi, radiasiya, inisiatorların iştirakı ilə polimerləşmə

☐ Həyəcanlanma, uzanma, qırılma

☐ Karbokationlar, karboanionlar

☐ Sindiotaktik, izotaktik

☐ Rekombinasiya, disproporsionallaşma

Sual: İnisiator nəyə deyilir? (Çəki: 1)

☐ Polimerləşmədə aktiv mərkəz rolunu oynayan maddələrə

☒ Reaksiya şəraitində parçalanaraq radikallar əmələ gətirən maddələr

☐ Müxtəlif reaksiya qabiliyyətli ikiqat rabitənin olduğu maddələrə

☐ Reaksiyanın həyəcanlanma sürətini azaldan maddələrə

☐ Polimerləşmənin ümumi sürətini azaldan maddələrə

Sual: İnisiatorun effektivliyi nəyə deyilir? (Çəki: 1)

● Həyəcanlanma mərhələsində iştirak edən radikal sayının (n) inisiatorun parçalanmasından alınan radikalın ümumi sayına (N) olan nisbət inisiatorun effektivliyi adlanır

- ☐ Radikalın öz aktivliyini itirməsinə
- ☐ Inisiatorun qatılığı ilə parçalanma sabitinin hasilinə
- ☐ Uzunma ilə qırılma reksiyalarının sürətləri nisbətində
- ☐ Inisiator qatılığının kvadrat kökünə

Sual: Nə üçün inisiatorun parçalanmasından alınan radikalın hamısı həyəcanlanmada iştirak edə bilmir? (Çəki: 1)

- Maye fazadakı radikal monomer və həlledici molekulları ilə əhatə olunmuşlar və onların sərbəst hərəkətləri məhduddur
- ☐ Radikalın bir qismi öz aktivliyini itirir.
- ☐ Radikalın bir-biri ilə eləcə də başqa radikal akseptorları ilə toqquşa bilmək imkanları vardır
- ☐ Böyük sürətlə baş verən toqquşmada radikal qeyru aktiv hissəciklərə çevrilirlər
- ☐ Radikal arasında minimum məsafə azdır

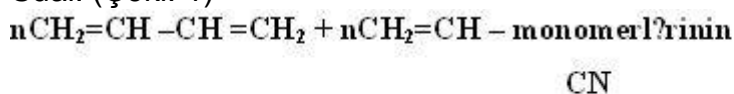
BÖLMƏ: 0801

Ad	0801
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Blok birgəpolimeri göstərin. (Çəki: 1)

- $nA + mB \rightarrow \dots -A - B - A - B - B - A - A - \dots$ ☐
- $nA + mB \rightarrow \dots -A - A - A - B - B - B - A - A - A - A - \dots$ ☒
- $nA + mB \rightarrow \dots -A - B - A - A - B - B - A - B - A - B - \dots$ ☐
- $nA + mB \rightarrow \dots -A - A - A - A - A - A - A - \dots$ ☐
- $\begin{array}{c} | \quad | \\ B \quad B \\ | \quad | \\ B \quad B \\ | \quad | \end{array}$
- $nA + mB \rightarrow \dots -A - B - A - B - B - A - A - \dots$ ☐

Sual: (Çəki: 1)



birgəpolimerləşməsində hansı kauçuk alınır?

- ☐ divinil
- ☐ DSK

- ☐ butadien- stirol
☒ nitron
☐ butil
-

Sual: butil kauçuk hansı monomerlərin birgəpolimerləşməsindən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ divinil; stirol
☐ etilen; propilen
☐ divinil akrilonitril
☒ izopren; izobutilen
☐ butadien; akril turşusu
-

Sual: Monomerlərin nisbi aktivləri başqa cür necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ polimerləşmə sabitləri
☒ birgəpolimerləşmə sabitləri
☐ monomer qarışığında monomerlərin miqdarı
☐ birgəpolimerin tərkibində monomerlərin miqdarı
☐ birgəpolimerin miqdarının nisbəti
-

Sual: Birgəpolimerlər neçə yerə bölünürlər? (Çəki: 1)

- ☐ 6
☐ 5
☒ 4
☐ 3
☐ 2
-

Sual: Birgəpolimerləşmədə elementar reaksiyanın sayını göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 3
☒ 4
☐ 5
☐ 6
-

BÖLMƏ: 0802

Ad	0802
Suallardan	13
Maksimal faiz	13
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Akrilonitril monomerinin birgəpolimerləşməsindən hansı kauçuk alınır? (Çəki: 1)

- ☐ SKD
☐ butadien- stirol

- ☐ butil
☒ nitron
☐ divinil
-

Sual: Azeotrop birgəpolimerləşməsini göstərin. (Çəki: 1)

- $r_1 \cdot r_2 < 1$ ☒
 $r_1 \cdot r_2 = 0$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 > 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 = 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 > 0$ ☐
-

Sual: Birgəpolimerləşmə sabitlərinin hasilindən asılı olaraq birgəpolimerləşmə neçə yerə bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 3
☐ 6
☐ 5
☒ 4
-

Sual: (Çəki: 1)

Birgəpolimerləşmə tərkibində $F_1 = 1 - F_2 = \frac{[M_1]}{[M_1] + [M_2]}$ nəyi göstərir?

- ☐ birgəpolimerləşmə tərkibində M1-in miqdarı
☐ birgəpolimerləşmə tərkibində M2-nin miqdarı
☐ monomer qarışığında M1-in miqdarı
☐ monomer qarışığında M1-in və M2-nin miqdarı
☒ monomer qarışığında M1-in mol miqdarı
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı birgəpolimerləşmədə $\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = 1$ yaxud $f_1 = 0,5$ şəkli alır?

- ☐ ideal
☐ blok
☐ calaq
☐ azeotrop
☒ növbəli
-

Sual: Stirolla vinilasetatın birgəpolimerləşməsində $r_1 \cdot r_2$ nəyə bərabərdir? (Çəki: 1)

- $r_1 \cdot r_2 < 1$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 = 0$ ☐
 $r_1 \cdot r_2 > 1$ ☒

$r_1 \cdot r_2 = 1$ ☐

$r_1 \cdot r_2 > 0$ ☐

Sual: Sintetik polimerlərin molekul kütləyə görə qeyri- həmcinsliyi nə ilə izah olunur və bu necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ Zəncirin ötürülməsi müxtəlif maddələrin iştirakı ilə baş verdiyi üçün polidisperslik
- ☐ Qırılma reaksiyalarının zəncirin uzanması prosesindən əvvəl baş verdiyindən, polidisperslik
- ☒ Qırılma reaksiyalarının zəncirin uzanması prosesinin istənilən mərhələsində baş verməsi ilə
- ☐ Qırılma reaksiyaları zəncirin uzanması prosesindən sonra baş verdiyi üçün : polidisperslik
- ☐ Qırılma reaksiyası böyük sürətlə baş verdiyindən polidisperslik.

Sual: Uzanan radikalların mühitdə iştirak edən neytral maddə molekulları ilə qarşılıqlı təsirdə öz aktivliyini itirməsi və neytral maddədən yeni radikalın əmələ gəlməsi reaksiyası necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ İnisiatorun effektivliyi
- ☐ Zəncirin qırılması
- ☐ Zəncirin uzanması
- ☐ Zəncirin uzanmasının dayanması
- ☒ Zəncirin ötürülməsi

Sual: Radikal polimerləşmədə orta polimerləşmə dərəcəsi hansı kəmiyyətlə tərs mütənəsibdir? (Çəki: 1)

- ☐ Radikal polimerləşmənin sürəti ilə
- ☐ İnisiator qatılığı effektivliyi ilə
- ☐ Parçalanma sabitinin kvadrat kökü ilə
- ☒ İnisiator qatılığının kvadrat kökü ilə
- ☐ Uzanma və qırılma reaksiyalarının sürətləri nisbəti ilə

Sual: Aktiv mərkəzlərin qatılığına görə sistemdə stasionar tarazlıq yaranır – bu o deməkdir ki, . . (Çəki: 1)

- ☒ Radikalların əmələ gəlmə sürəti onların məhv olma sürətinə bərabərdir
- ☐ Uzanma və qırılma reaksiyalarının sürəti bərabərdir
- ☐ Orta polimerləşmə dərəcəsi kinetik zəncirin uzunluğuna bərabərdir
- ☐ Orta polimerləşmə dərəcəsi kinetik zəncirin iki mislinə bərabərdir
- ☐ Radikalların əmələ gəlmə sürəti onların məhv olma sürətindən böyükdür

Sual: Temperaturun yüksəlməsi radikal polimerləşmənin sürətinə necə təsir edir? (Çəki: 1)

- ☐ Hər üç elementar reaksiyanın sürətini azaldır
- ☐ Reaksiyanın sürətinə təsir etmir
- ☒ Hər üç elementar reaksiyanın sürətini artırır

- ☐ Reaksiyanın surətini əvvəl artırır, sonra azaldır
☐ Reaksiyanın surətini əvvəl azaldır, sonra artırır
-

Sual: Polimerləşmə surəti və orta polimerləşmə dərəcəsi ilə monomerin qatılığı arasındakı asılılığı müəyyən edin? (Çəki: 1)

- ☒ Göstəricilər monomerin qatılığı ilə düz mütənasibdir
☐ Bu göstəricilər monomerin qatılığından asılı deyil
☐ Polimerləşmə surəti monomerin qatılığı ilə düz, orta polimerləşmə dərəcəsi isə tərs mütənasibdir
☐ Hər ikisi monomerin qatılığı ilə tərs mütənasibdir
☐ Polimerləşmə surəti tərs, orta polimerləşmə dərəcəsi düz mütənasibdir
-

Sual: İnisiatorun parçalanmasının surət sabiti nə üçün özüllüyündən asılı deyil? (Çəki: 1)

- ☒ İnisiatorun parçalanması monomolekulyar reaksiya olduğundan
☐ İnisiatorun parçalanması temperaturdan asılı olduğundan
☐ İnisiatorun parçalanması yüksək sürətlə getdiyindən
☐ Özüllük müxtəlif maddələr üçün müxtəlif olduğundan
☐ İnisiatorun parçalanması aşağı sürətlə getdiyindən
-

BÖLMƏ: 0803

Ad	0803
Suallardan	16
Maksimal faiz	16
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: İzopren və izobutilenin birləşmələrindən hansı kauçuk alınır? (Çəki: 1)

- ☐ divinil
☒ butil
☐ netron
☐ SKD
☐ SKS
-

Sual: Butadion-stirol kauçukunda stirolun faizlə miqdarı nə qədərdir? (Çəki: 1)

- ☐ 10
☐ 20
☒ 30
☐ 40
☐ 50
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı birgəpolimerləşmə tənlik $\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = \frac{r_1[M_1]}{[M_2]}$ şəklində alır?

- ☐ blok
 - ☐ calaq
 - ☐ azeotrop
 - ☒ ideal
 - ☐ növbəli
-

Sual: (Çəki: 1)

Hansı birgəpolimerləşmə tənlik $\frac{K_{22}}{K_{21}} = \frac{K_{12}}{K_{11}}$ bərabər olur?

- ☐ növbəli
 - ☐ azeotrop
 - ☐ calaq
 - ☐ blok
 - ☒ ideal
-

Sual: Birgəpolimerləşmə tənliyində r_1 – nəyə bərabərdir? (Çəki: 1)

- $\frac{K_{22}}{K_{21}}$ ☐
 - $\frac{K_{22}}{K_{11}}$ ☐
 - $\frac{K_{11}}{K_{12}}$ ☒
 - $\frac{K_{11}}{K_{22}}$ ☐
 - $\frac{K_{21}}{K_{11}}$ ☐
-

Sual: Birgəpolimerləşmə tənliyində r_2 – nəyə bərabərdir? (Çəki: 1)

- $\frac{K_{22}}{K_{11}}$ ☐
 - $\frac{K_{22}}{K_{21}}$ ☒
 - $\frac{K_{11}}{K_{12}}$ ☐
 - $\frac{K_{11}}{K_{22}}$ ☐
 - $\frac{K_{21}}{K_{11}}$ ☐
-

Sual: (Çəki: 1)

Bir g[?]polimerləşmə[?]də $f_1 = 1 - f_2 = \frac{d[M_1]}{d[M_1] + d[M_2]}$ n[?]yi göst[?]rir?

- ☐ monomer qarışığında M1-in miqdarı
 - ☐ sopolimerdə M1-in miqdarı
 - ☐ monomer qarışığında M2-in miqdarı
 - ☐ sopolimerdə M2-in mol miqdarı
 - ☒ sopolimerin tərkibinə M1-in mol miqdarı
-

Sual: Kation polimerləşmədə ilkin aktiv mərkəz nədir? (Çəki: 1)

- ☐ anion
 - ☐ radikal
 - ☐ ion
 - ☒ karbokation
 - ☐ kation
-

Sual: Katalizator kompleksinin dissosiasiyası nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☐ monomerin quruluşundan, temperaturdan
 - ☐ temperaturdan, həlledicinin polyarlığından
 - ☐ dielektrik nüfuzluğundan, temperaturdan
 - ☒ dielektrik nüfuzluğundan, həlledicinin polyarlığından
 - ☐ həlledicinin polyarlığından, monomerin quruluşundan
-

Sual: Tipik kation polimerləşmə monomerləri hansılardır? (Çəki: 1)

- ☐ α-metilstirol, polietilen, sellüloza
 - ☐ izobutilen, α-metilstirol, sellüloza
 - ☒ izobutilen, α-metilstirol, sadə vinilefirləri
 - ☐ izobutilen, sadə vinilefirləri, polietilen
 - ☐ metilmetakrilat, izobutilen, polietilen
-

Sual: Kation polimerləşmənin gedişinə təsir edən ən mühüm amillər hansılardır? (Çəki: 1)

- ☒ temperatur, həlledicinin təbiəti, katalizator kompleksi komponentlərinin nisbəti
 - ☐ temperatur, həlledicinin təbiəti, polyarlıq
 - ☐ polyarlıq, temperatur, katalizator kompleksi komponentlərinin nisbəti
 - ☐ polyarlıq, həlledicinin təbiəti, katalizator kompleksi komponentlərinin nisbəti
 - ☐ mühitin dielektrik nüfuzluğu, temperatur, həlledicinin təbiəti
-

Sual: Kation polimerləşmədə temperaturun aşağı düşməsi hansı kəmiyyətlərin yüksəlməsinə səbəb olur? (Çəki: 1)

- ☒ reaksiyanın sürətinin, orta molekul kütləsinin
 - ☐ polyarlığın, reaksiyanın sürətinin
 - ☐ reaksiyanın sürətinin, katalizator kompleksinin dissosiasiyasının
 - ☐ katalizator kompleksinin dissosiasiyasının, orta polimerləşmə dərəcəsinin
 - ☐ katalizator kompleksinin dissosiasiyasının, polyarlığın
-

Sual: Kation polimerləşmədə temperaturun sıfırdan -95° -dək aşağı salınması metilmetakrilatın sərbəst ionlarının qatılığını ion cütlərinin qatılığına nisbətən neçə dəfə artırır? (Çəki: 1)

- ☐ 4
- ☐ 10
- ☐ 8
- ☐ 2
- ☒ 12

Sual: Həllədicinin polyarlığı və solvatlaşdırma qabiliyyəti artdıqca kation polimerləşmənin sürətinin yüksəlməsi nə ilə izah edilir? (Çəki: 1)

- ☒ katalizator kompleksinin dissosiasiyasının asanlaşması ilə
- ☐ katalizator kompleksinin dissosiasiyasının çətinləşməsi ilə
- ☐ orta molekul kütləsinin artması ilə
- ☐ orta molekul kütləsinin azalması ilə
- ☐ ion cütlərinin dissosiasiyasının çətinləşməsi ilə

Sual: Pilləli polimerləşmə reaksiyalarında uzanan zəncir nədir? (Çəki: 1)

- ☐ ion
- ☐ radikal
- ☐ kation
- ☒ radikal və ionlardan daha davamlı hissəciklər
- ☐ anion

Sual: Pilləli polimerləşmə polikondesləşmədən nə ilə fərqlənir? (Çəki: 1)

- ☐ kiçik molekuldu əlavə maddələrin ayrılması ilə
- ☐ zəncirin pilləli uzanması ilə
- ☐ molekul kütləsinin tədricən artması ilə
- ☒ kiçik molekuldu əlavə maddələrin ayrılmaması ilə
- ☐ molekul kütləsinin sürətlə artması ilə

BÖLMƏ: 0901

Ad	0901
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Pilləli polimerləşmə zəncirvari polimerləşmədən nə ilə fərqlənir? (Çəki: 1)

- ☐ zəncirvari polimerləşmə 3 mərhələdən ibarətdir
- ☐ zəncirvari polimerləşmə bir neçə yerə bölünür
- ☐ pilləli polimerləşmədə katalizatorlar iştirak etmir

- ☐ pilləli polimerləşmədə inisiator iştirak etmir
- ☒ pilləli polimerləşmədə zəncirin artması zamanı daha davamlı malekullar yaranır

Sual: Pilləli polimerləşmədə zəncirin artması nəyin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ katalizatorların
- ☐ inisiatorların
- ☐ ionlaşdırıcı şüaların
- ☐ radikalların
- ☒ hidrogen atomunun və ya hər hansı atom və atom qrupunun miqrasiyası hesabına

Sual: Pilləli polimerləşmə zamanı polimerin malekul kütləsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ azalır
- ☐ sabit qalır
- ☒ artır
- ☐ azalır – artır
- ☐ artır -azalır

Sual: Pilləli polimerləşmə zamanı poliuretanlar hansı monomer cütlüklərdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qliserin; diizosianat
- ☐ qliserin; ftal akhidridi
- ☐ diaminlər; diizosianat
- ☐ diaminlər; dikarbon
- ☒ Etilenqlikol; diizosianat

Sual: Bəzi xüsusiyyətinə görə pilləli polimerləşmə hansı tip polimerləşmə reaksiyasına bənzəyir? (Çəki: 1)

- ☐ radikal
- ☐ kation
- ☐ anion
- ☐ birgəpolimerləşməsi
- ☒ polikondensləşmə

BÖLMƏ: 0902

Ad	0902
Suallardan	18
Maksimal faiz	18
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Pilləli polimerləşmədə neçə polifunksional monomer iştirak edir? (Çəki: 1)

- ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☒ 2
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: Pilləli polimerləşmənin polikondensləşmə reaksiyasından fərqi nədədir? (Çəki: 1)

- ☐ pilləli polimerləşmədə 2 polifunksional monomer iştirak edir
 - ☒ pilləli polimerləşmədə kiçik molekul birləşmə alınır
 - ☐ pilləli polimerləşmə hidrogen atomlarının miqrasiyası hesabına yaranır
 - ☐ pilləli polimerləşmə atom qruplarının miqrasiyası hesabına yaranır
 - ☐ pilləli polimerləşmədə polimerlər alınır
-

Sual: Pilləli polimerləşmə hansı polimerləşmələr arasında aralıq yer tutur? (Çəki: 1)

- ☐ radikal və ion polimerləşməsi
 - ☐ polimerləşmə və birgəpolimerləşmə
 - ☐ kation və anion polimerləşməsi
 - ☒ polimerləşmə və polikondensləşmə
 - ☐ birgəpolimerləşmə və polikondensləşmə
-

Sual: Pilləli polimerləşmə hansı polimerləşmələr arasında aralıq yer tutur? (Çəki: 1)

- ☐ radikal və ion polimerləşməsi
 - ☐ polimerləşmə və birgəpolimerləşmə
 - ☐ kation və anion polimerləşməsi
 - ☒ polimerləşmə və polikondensləşmə
 - ☐ birgəpolimerləşmə və polikondensləşmə
-

Sual: Pilləli polimerləşmədə polimerin orta molekul kütləsi nə vaxt maksimum olar? (Çəki: 1)

- ☐ monomerlərin miqdarlarının nisbəti 1:1-ə bərabərdir
 - ☐ miqdarların nisbəti 1:2-yə bərabərdir
 - ☒ monomerlərin mol miqdarının nisbəti 1:1-ə bərabərdir
 - ☐ monomerlərin mol miqdarının nisbəti 1:2-yə bərabərdir
 - ☐ monomerlərin mol miqdarının nisbəti 2:1-ə bərabərdir
-

Sual: Pilləli polimerləşmə reaksiyası hansı mühitdə aparılır? (Çəki: 1)

- ☐ H_2O
 - ☐ H_2SO_4
 - ☐ NH_3
 - ☐ divilsan
 - ☒ inert həlledici
-

Sual: Pilləli polimerləşmədə hansı həlledici əsasən götürülür? (Çəki: 1)

- ☐ H₂O
 - ☐ benzol
 - ☐ efir
 - ☒ toluol
 - ☐ heksan
-

Sual: . Pilləli polimerləşmədə polikarbomidlər hansı monomer cütündən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qliserin; diizosianat
 - ☐ qliserin; ftol anhidridi
 - ☐ qliserin; malein anhidridi
 - ☐ etilenqlikol; diizosianat
 - ☒ diaminlər; diizosianat
-

Sual: Pilləli polimerləşmədə həlledici kimi nə üçün sudan istifadə olunmur? (Çəki: 1)

- ☐ qlikolların qatılığı azalır
 - ☐ diizosianatların qatılığı azalır
 - ☐ reaksiyanın sürəti aşağı düşür
 - ☒ diizosianatlar suda parçalanırlar
 - ☐ alını polimerin molekul kütləsi aşağı düşür
-

Sual: Pilləli polimerləşmədə ən çox hansı inert həlledicilərdən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ heksan; benzol
 - ☐ heksan toluol
 - ☐ heptan;benzol
 - ☐ hensan;dioksan
 - ☒ toluol; xlorbenzol
-

Sual: Polikarbomidlərin xətti quruluşu hansı maddənin köməyi ilə şaxəli quruluşlu əriməyən hidrofily polimerə çevrilir? (Çəki: 1)

- ☐ qliserin
 - ☐ ftol anhidridi
 - ☐ etilenqlikol
 - ☒ diizosianat
 - ☐ diamin
-

Sual: Mütəhərrik hidrogen atomu saxlayan birləşmələri göstərin. (Çəki: 1)

- ☐ aminlər, efirlər, fenollar
 - ☐ spirtlər, aldehidlər, üzvi turşular
 - ☐ spirtlər, aldehidlər, fenollar
 - ☒ spirtlər, fenollar, aminlər
 - ☐ efirlər, fenollar, aldehidlər
-

Sual: Pilləli polimerləşmə nəticəsində alınan polimerin orta molekul kütləsi nədən asılıdır? (Çəki: 1)

- ☒ monomerlərin başlanğıc mol nisbətlərindən
 - ☐ hidrogen atomlarının mütəhərrikliyindən
 - ☐ monomerlərin funksionallığından
 - ☐ polimerin həndəsi quruluşundan
 - ☐ reaksiyanın sürətindən
-

Sual: Radikal polimerləşmədə aktiv mərkəz rolunu nə oynayır? (Çəki: 1)

- ☐ anion
 - ☐ radikal
 - ☐ ion
 - ☒ cütləşməmiş elektronlar
 - ☐ kation
-

Sual: Polimerləşmənin radikal mexanizm üzrə getməsinə nə ilə sübut etmək olar? (Çəki: 1)

- ☒ reaksiya mühitinə radikallara parçalana bilən elementi daxil etməklə
 - ☐ qızdırmaqla
 - ☐ inisiator əlavə etməklə
 - ☐ həll etməklə
 - ☐ mexaniki təsir etməklə
-

Sual: Radikal polimerləşmədə əmələ gələn makroradikalın özünə monomer birləşdirməsi nə üçün fasiləsiz davam etmir? (Çəki: 1)

- ☐ molekul kütləsi artır
 - ☐ enerjisi artır
 - ☒ reaksiya məhsulu özlülüyə malik olur
 - ☐ reaksiyanın sürəti azalır
 - ☐ reaksiyanın sürəti artır
-

Sual: Inisiatorun effektivliyi nədir? (Çəki: 1)

- ☒ həyəcanlanmada iştirak edən qəlpələrin sayının ümumi qəlpələrin sayına nisbətinin faizlə qiyməti
 - ☐ ümumi qəlpələrin sayının həyəcanlanmada iştirak edən qəlpələrin sayına nisbətinin faizlə qiyməti
 - ☐ ümumi qəlpələrin sayı
 - ☐ həyəcanlanmada iştirak edən qəlpələrin sayı
 - ☐ makrozəncirlərə birləşən qəlpələrin sayı
-

Sual: Radiyasiyalı polimerləşmədə aktiv mərkəz necə əmələ gəlir? (Çəki: 1)

- ☐ həlledicinin təsiri ilə
- ☐ temperaturun təsiri ilə
- ☐ günəş işığının təsiri ilə
- ☐ inisiatorun təsiri ilə

● α , β , γ şüalarının təsirilə

BÖLMƏ: 0903

Ad	0903
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Pilləli polimerləşmədə artmaqda olan zəncir zamanı necə malekullar alınır? (Çəki: 1)

- ☐ makro
- ☐ mikro
- ☐ davamsız
- ☒ davamlı
- ☐ makro radikal

Sual: Pilləli polimerləşmədə polimerin alınması hidrogen atomunun miqrasiyasından başqa necə vəş verə bilər? (Çəki: 1)

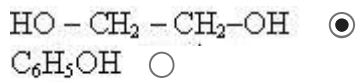
- ☒ atom qruplarının miqrasiyası hesabına
- ☐ NH_3 malekullarının şesabına
- ☐ H_2SO_4 $\rightarrow$ malekullarının hesabına
- ☐ H_2O $\rightarrow$ malekullarının hesabına
- ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ $\rightarrow$ malekullarının hesabına

Sual: Kaprolaktamin pilləli polimerləşməsində hansı katalizatorlar aktivator rolunu oynayır? (Çəki: 1)

- H_2SO_4 ☐
- BF_3 ☐
- H_2O ☒
- Na ☐
- MnO_2 ☐

Sual: Pilləli polimerləşmədə diizosianatla birlikdə poliuretanların alınmasında hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ☐
- $\text{HO}-\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\text{CH}_2}-\text{CH}_2\text{OH}$ ☐
- $\text{CH}_2=\text{CH}-[\text{H}_2\text{OH}]$ ☐



Sual: Pilləli polimerləşmədə polikarbomidlərin alınmasında diizosianatla birlikdə hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ fenol
☐ etil spirti
☒ heksametilen diamin
☐ qliserin
☐ anilin

BÖLMƏ: 1001

Ad	1001
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Tsiklin monomeri göstərin (Çəki: 1)

- ☐ propilen
☐ benzol
☐ izobutilen
☒ etilen oksidi
☐ stirol

Sual: . Propilen oksidinin tsiklik polimerləşməsindən hansı polimerlər alınır? (Çəki: 1)

- ☐ poliamidlər
☐ mürəkkəb poliefirlər
☐ epoksidlər
☒ sadə poliefirlər
☐ kapron

Sual: Emulsiyada polimerləşmədə emulsiyanı davamlı etmək üçün hansı maddə əlavə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ stabilizator
☐ aşqar
☐ polivinil spirti
☐ olein turşusu
☒ emulqator

Sual: Suspensiyada polimerləşmədə monomeri dispers halına keçirmək üçün hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ NaOH
- ☐ olein turşusu
- ☒ stabilizator
- ☐ emulqator
- ☐ su

Sual: Kütlədə polimerləşmədə alınan polimer nəyin köməyi ilə çıxarılır? (Çəki: 1)

- ☒ həlledicinin
- ☐ spirilərin
- ☐ suyun
- ☐ CCl₄-in
- ☐ benzolun

Sual: Tsiklik quruluşa malik monomeri göstərir? (Çəki: 1)

- ☐ toluol
- ☐ stirol
- ☐ benzol
- ☐ qliserin
- ☒ E-kaprolaktam

BÖLMƏ: 1002

Ad	1002
Suallardan	13
Maksimal faiz	13
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: E-kaprolaktamın polimerləşməsindən hansı liflər alınır? (Çəki: 1)

- ☐ nitron
- ☐ asetat
- ☒ kapron
- ☐ viskoz
- ☐ nitroipək

Sual: Tsiklik amidlərin polimerləşməsindən hansı polimerlər alınır? (Çəki: 1)

- ☐ sadə poliefirlər
- ☐ mürəkkəb poliefirlər
- ☐ Epoksid qatranları
- ☒ poliamidlər
- ☐ poliuretanlar

Sual: Epoksidlərin kation polimerləşməsini aparmaq üçün hansı katalizatordan istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ Na
 - ☐ NaNH₂
 - ☒ SnCl₄
 - ☐ C₄H₉Na
 - ☐ MnO₂
-

Sual: Epoksidlərin kation polimerləşməsini aparmaq üçün hansı katalizatorlardan istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☒ KNH₂
 - ☐ NaCN
 - ☐ AlCl₃
 - ☐ Na
 - ☐ BF₃
-

Sual: Epoksidlərin kation polimerləşməsini aparmaq üçün hansı birgə katalizatorlardan istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ HCl
 - ☐ H₂O
 - ☐ SnCl₄
 - ☒ BF₃
 - ☐ AlCl₃
-

Sual: Epoksidlərin kation polimerləşməsi neçə mərhələdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☒ 3
 - ☐ 4
 - ☐ 5
 - ☐ 6
-

Sual: Suspensiya polimerləşməsində stabilizator olaraq hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ NaOH
 - ☐ olein turşusu
 - ☒ polivinil spirti
 - ☐ etil spirti
 - ☐ metanol
-

Sual: Radiyasiyalı polimerləşmənin ən üstün cəhəti nədir? (Çəki: 1)

- ☒ polimerləşməyə qadir olmayan monomerləri polimerləşdirmək olur
 - ☐ yüksək enerji sərf olunur
 - ☐ yüksək temperaturda gedir
 - ☐ reaksiyanın sürəti aşağı olur
 - ☐ alınan polimerin molekulyar kütləsi aşağı olur
-

Sual: Radiyasiyalı polimerləşmə hansı fazada gedir? (Çəki: 1)

- ☐ yalnız maye
 - ☐ yalnız qaz
 - ☒ hər üç fazada (qaz, maye, bərk)
 - ☐ yalnız bərk
 - ☐ maye və bərk
-

Sual: Fotokimyəvi polimerləşmə nəyin təsiri ilə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ inisiatorun
 - ☐ α , β , γ , şüaların
 - ☐ temperaturun
 - ☒ günəş işığının
 - ☐ həlledicinin
-

Sual: Fotokimyəvi polimerləşmədə kvant çıxımı anlayışı nəyi ifadə edir? (Çəki: 1)

- ☐ aktivləşməmiş monomerlərin sayını
 - ☐ monomerin bir kvant işıq udmasını
 - ☐ monomerin bir kvant işıq buraxmasını
 - ☒ aktivləşmiş monomerlərin sayını
 - ☐ ümumi monomerlərin sayını
-

Sual: Polietilendən sənayedə nə istehsalında istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☒ polietilen boruların, elektrik izoləedicilərin alınmasında
 - ☐ orlonun alınmasında
 - ☐ nitronun alınmasında
 - ☐ akrilonun alınmasında
 - ☐ sürtünməyə davamlı məmulat alınmasında
-

Sual: Sənayedə poliakrilnitrildən nə üçün istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ elektrik izoləedicilərin alınmasında
 - ☐ tökmə məmulatların alınmasında
 - ☒ orlon, nitron, akrilonun alınmasında
 - ☐ sürtünməyə davamlı şinlərin alınmasında
 - ☐ polietilen boruların alınmasında
-

BÖLMƏ: 1003

Ad	1003
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Etilon oksidinin polimerləşməsindən hansı polimer alınır? (Çəki: 1)

- ☐ ləvsan
 - ☐ nitron
 - ☐ poliamidlər
 - ☐ polikarbonatlar
 - ☒ sadə poliefirlər
-

Sual: Tsiklik monomeri göstərin (Çəki: 1)

- ☐ stiol
 - ☐ izopen
 - ☐ divinil
 - ☒ propilen oksidi
 - ☐ fenol
-

Sual: Polimerləşmə reaksiyaları praktiki neçə üsulla aparılır? (Çəki: 1)

- ☐ 2
 - ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☐ 5
 - ☒ 6
-

Sual: Qaz fazasında polimerləşmədə katalizator nə halda götürülür? (Çəki: 1)

- ☐ qaz
 - ☐ maye
 - ☒ bərk
 - ☐ duru
 - ☐ qatı
-

Sual: Kapron lifləri hansı monomerin tsiklik polimerləşməsindən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ etilin-oksidi
 - ☐ dioksan
 - ☒ E-kaprolaktam
 - ☐ amino-karbon
 - ☐ benzol
-

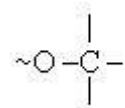
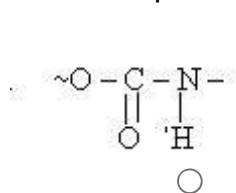
BÖLMƏ: 1101

Ad	1101
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

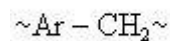
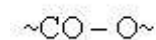
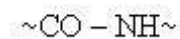
Sual: Polikondensləşmə reaksiyalarının aparılması üçün monomer və ya monomerlərdə ən azı neçə funksional qrup olmalıdır? (Çəki: 1)

- ☒ 2
 - ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☐ 1
 - ☐ 5
-

Sual: Təbii ipəkdə hansı xarakterik rabitə var? (Çəki: 1)



☒



Sual: Naylonun polikondensləşmə yolu ilə alınmasında hansı monomerlərdən istifadə olunur? (Çəki: 1)

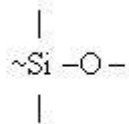
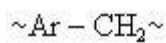
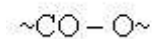
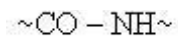
- ☐ qlikol
 - ☐ qliserin
 - ☒ hekza metilendiamin
 - ☐ stirol
 - ☐ izobutilen
-

Sual: Polikarbonatlar hansı monomerin aromatik bis-fenollarla polikondensləşməsindən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ stirol
 - ☐ fenol
 - ☐ izorren
 - ☒ fosgen
 - ☐ divinil
-

Sual: Mürəkkəb poliefirlərdə hansı xarakterik rabitə olur? (Çəki: 1)

☐



Sual: Polikondensləşmə yolu ilə lavsan aşağıdakı hansı monomerdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qliserin
- ☐ heksametilendiomin
- ☐ adipin
- ☒ etilenqlikol
- ☐ stirol

BÖLMƏ: 1102

Ad	1102
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

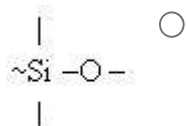
Sual: Termoreaktiv quruluşa malik rezol hansı tip polimerlərə aiddir? (Çəki: 1)

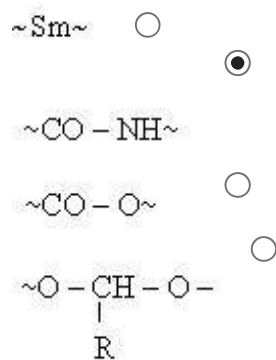
- ☐ polisiloksan
- ☐ polifenilen
- ☒ polialkilfenilen
- ☐ poliuretan
- ☐ poliamid

Sual: Poliamidləri neçə üsulla almaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

Sual: Yun hansı xarakterik rabitəyə malikdir? (Çəki: 1)

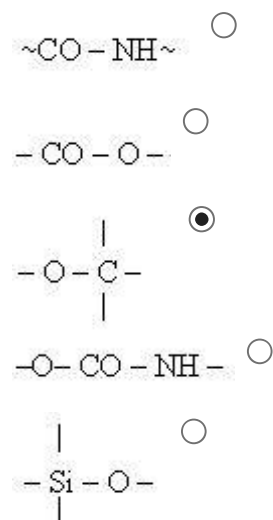




Sual: Polikondensləşmə reaksiyaları praktiki neçə üsulla aparılır? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 3
☒ 4
☐ 5
☐ 6
-

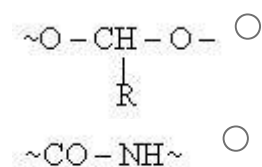
Sual: Poliuretanlarda xarakterik rabitəni göstərin. (Çəki: 1)

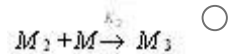
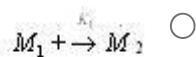
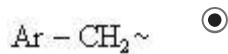


Sual: Polikondensləşmə reaksiyasında polimerlə bərabər sonra nə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qatran
☐ monomer
☐ oliqomer
☐ elastomer
☒ kiçik molekullu birləşmə
-

Sual: Fenol-formaldehid polimerlərində xarakterik rabitəni göstərin. (Çəki: 1)





Sual: Sürtünməyə davamlı şinlərin hazırlanmasında hansı polimerdən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ polistiroidən
 - ☒ poliizobutiləndən
 - ☐ poliakrilnitrildən
 - ☐ polietiləndən
 - ☐ polivinilxloriddən
-

Sual: Polistiroidən sənayedə nə üçün istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ plastinkaların alınmasında
 - ☐ akrilonun alınmasında
 - ☐ sürtünməyə davamlı şinlərin alınmasında
 - ☒ tökmə məmulatların hazırlanmasında
 - ☐ kimyəvi davamlı lentlərin
-

Sual: Sənayedə polietilflüoretildən harada istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ akrilonun alınmasında
 - ☐ elektrik izoləedicilərin alınmasında
 - ☐ sürtünməyə davamlı şinlərin alınmasında
 - ☐ tökmə məmulatların alınmasında
 - ☒ kimyəvi davamlı lentlərin alınmasında
-

Sual: Blokda polimerləşmənin müsbət cəhəti nədir? (Çəki: 1)

- ☐ az miqdarda həlledici istifadə olunur
 - ☐ aşağı temperaturda aparılır
 - ☐ temperaturu tənzimləmək olur
 - ☒ alınan polimer təmiz olur
 - ☐ orta molekulyar kütləsi aşağı olur
-

Sual: Sənayedə polimerlərin alınmasında ən çox hansı üsuldən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ blokda polimerləşmə
 - ☐ damcıda polimerləşmə
 - ☒ damcıda və emulsiyada polimerləşmə
 - ☐ məhlulda polimerləşmə
 - ☐ emulsiyada polimerləşmə
-

Ad	1103
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Termoreaktiv quruluşa malik rezit hansı tip polimerlərə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ polifenilen
- ☐ poliamid
- ☐ polisiloksan
- ☒ polialkilfenilen
- ☐ poliuretan

Sual: Fenol formaldehidlə polikondensləşmə reaksiyalarına daxil olduqda hansı mühütdə novalak qatranı alınır?. (Çəki: 1)

- ☐ qələvi
- ☐ neytrol
- ☐ ammoniyak
- ☒ turş
- ☐ bərk

Sual: Polikarbonatların polikondensləşmə yolu ilə alınmasına hansı kiçik malekullu birləşmə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ NH₃
- ☐ H₂O
- ☐ CH₂OH
- ☐ HBN
- ☒ HCl

Sual: Lavsanın alınmasında hansı birləşmədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ metanol
- ☐ qliserin
- ☐ izobutilen
- ☐ etilsirkə efiri
- ☒ dikarbon turşusu

BÖLMƏ: 1201

Ad	1201
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	

Sual: Polimeranoloji seçimlər zamanı polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ artır
 - ☐ azalar
 - ☒ dəyişmir
 - ☐ artır-azalır
 - ☐ azalır-artır
-

Sual: Polivimespirtini hansı polimerdən alırlar? (Çəki: 1)

- ☐ polistirol
 - ☐ poliviniexlorid
 - ☐ poliakrilonitril
 - ☒ polivinilasetat
 - ☐ polivinilbromid
-

Sual: Trinitrosellülozadan hansı sahədə istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ netroipek lifi
 - ☐ asetat lifi
 - ☐ Viskoz lifi
 - ☐ netron lifi
 - ☒ kinoplyonka
-

Sual: Polivinilasetatdan polivimespirtini nə ilə təsir etməklə almaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ Na_2CO_3
 - ☒ CH_3OH
 - ☐ R-NH_2
 - ☐ R-COOH
 - ☐ H_2O
-

Sual: Viskoz liflərinin alınmasında hansı kimyəvi maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ CCl_4
 - ☐ NH_3
 - ☐ Na_4OH
 - ☐ BF_3
 - ☒ CS_2
-

Sual: Asetat liflərinin alınmasında hansı kimyəvi maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ NaOH
 - ☐ CS_2
 - ☒ $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
 - ☐ BF_3
 - ☐ HONO_2
-

Sual: Məhlulda polimerləşmənin mənfi cəhəti nədir? (Çəki: 1)

- ☒ alınan polimer yüksək fiziki-mexaniki xassələrə malik olmur
 - ☐ çoxlu miqdarda həlledici istifadə olunur
 - ☐ yüksək temperaturda aparılır
 - ☐ yüksək molekul kütləsinə malik polimer alınmır
 - ☐ aşağı temperaturda aparılır
-

Sual: Emulsiyada polimerləşmənin üstün cəhəti nədir? (Çəki: 1)

- ☐ yüksək temperaturda aparılır
 - ☐ az miqdarda həlledicidən istifadə olunur
 - ☐ çoxlu miqdarda həlledicidən istifadə olunur
 - ☒ yüksək molekul kütləsinə malik polimer alınır
 - ☐ həlledici ilə qarışıq polimer alınır
-

Sual: Damcıda polimerləşmənin üstün cəhəti nədir? (Çəki: 1)

- ☐ yüksək temperaturda aparılır
 - ☐ az miqdarda həlledicidən istifadə olunur
 - ☒ temperaturu tənzimləmək mümkündür
 - ☐ orta molekul kütləsi aşağı olan polimer alınır
 - ☐ çoxlu miqdarda həlledicidən istifadə olunur
-

Sual: Molekul daxili qarşılıqlı təsirin neçə növünü fərqləndirmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ 5
 - ☐ 1
 - ☐ 3
 - ☐ 4
 - ☒ 2
-

Sual: Temperaturun yüksəlməsilə molekulun kinetik enerjisi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ Azalır
 - ☒ Artır
 - ☐ Təsir etmir
 - ☐ Daxili enerjiyə
 - ☐ Potensial enerjiyə çevrilir
-

BÖLMƏ: 1203

Ad	1203
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Polivinilasetatın qələvi ilə reaksiyasından hansı polimer alınır? (Çəki: 1)

- ☐ polistirol
 - ☐ polipropillen
 - ☐ polizobitilen
 - ☒ polivinilspirti
 - ☐ novolak
-

Sual: Hansı polimerdən kinoplyonkaların alınmasında istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ mononitrosillüloza
 - ☐ dinitrosellüloza
 - ☒ trinitrosellüloza
 - ☐ diasetilsellüloza
 - ☐ nitron
-

Sual: Hansı polimerə metanolla təsir etməklə polivinilspirtini almaq olar? (Çəki: 1)

- ☒ polivinilasetat
 - ☐ polistirol
 - ☐ polivinilxlorid
 - ☐ poliakril turşusu
 - ☐ polimetilmetakrilat
-

Sual: Viskoz liflərinin alınmasından xammal olaraq hansı birləşmədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ akrolein
 - ☐ akrilonitril
 - ☒ sellüloza
 - ☐ nişasta
 - ☐ qlükoza
-

Sual: Sirkə anhidridindən hansı liflərin alınmasında istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ viskoz
 - ☐ nitron
 - ☐ nitroipək
 - ☐ xlorin
 - ☒ asetat
-

BÖLMƏ: 1301

Ad	1301
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	

Sual: Tikilmə reaksiyalarında polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ azalır
- ☒ artıq
- ☐ dəyişmir
- ☐ azalır-artır
- ☐ artır-azalır

Sual: Destruksiya reaksiyalarında polimerin orta molekul kütləsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☒ azalır
- ☐ artır
- ☐ dəyişmir
- ☐ azalır-artır
- ☐ açıq-azalır

Sual: Polivinilspirtini nə iştirakı ilə qızdırdıqda torvari polimerlər alınır? (Çəki: 1)

- ☐ NaOH
- ☐ NH₂OH
- ☐ HCl
- ☒ H₂SO₄(qatı)
- ☐ CH₃OH

Sual: Polietilenə hansı amillə təsir etməklə torvari polimerə çevirmək olar? (Çəki: 1)

- ☐ h ν
- ☒ γ - şüaları
- ☐ inisiator
- ☐ katalizator
- ☐ tepmiki

Sual: Kauçik hansı atomların köməyi ilə vulkanlaşaraq rezinə çevrilir? (Çəki: 1)

- ☐ Na
- ☐ C
- ☐ Li
- ☒ S
- ☐ Cl

Sual: Makromolekulanın asidoliz reaksiyaları hansı kimyəvi birləşmənin təsiri ilə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ qələvi
- ☒ turşu

- ☐ duz
- ☐ Su
- ☐ aminlər

Sual: Aminaliz reaksiyaları hansı kimyəvi birləşmənin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ turşu
- ☐ su
- ☒ aminlər
- ☐ qələvi
- ☐ ammoniyak

BÖLMƏ: 1302

Ad	1302
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Destruksiya reaksiyalarında polimerin orta polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☐ artır
- ☐ dəyişmir
- ☒ azalır
- ☐ artır-azalır
- ☐ azalır-artır

Sual: Asidoliz reaksiyaları nəyin təsiri ilə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ qələvi
- ☐ duz
- ☐ NH₄OH
- ☒ turşu
- ☐ H₂O

Sual: Təbii kauçukun destruksiyası zamanı hansı monomer alınır? (Çəki: 1)

- ☐ divinel
- ☒ izopen
- ☐ izobutilen
- ☐ metilmetaksilat
- ☐ akrilonitril

Sual: Üzvü şüşənin destruksiyasından hansı monomer alınır? (Çəki: 1)

- ☐ izopren

- ☐ stiol
 - ☐ vinilxlorid
 - ☒ metilmetakrilat
 - ☐ akrilonitril
-

Sual: Hansı həlledicinin köməyi ilə blok birgə polimerlər alınır? (Çəki: 1)

- ☐ CH_3OH
 - ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 - ☐ C_6H_6
 - ☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$
 - ☒ CCl_4
-

Sual: Oksidləşdirici destruksiya nəyin hesabına baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ HNO_3
 - ☐ KMnO_4
 - ☐ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 4\text{H}_2\text{SO}_4$
 - ☐ $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı})$
 - ☒ hava oksigeni
-

Sual: Polimerlər hansı faza hallarında mövcuddurlar? (Çəki: 1)

- ☐ Bərk
 - ☐ Maye
 - ☒ Bərk və maye
 - ☐ Qaz
 - ☐ Maye və qaz
-

Sual: Polimerlərdə nə üçün qaz halı mövcud deyil? (Çəki: 1)

- ☒ Molekularası qarşılıqlı təsir qüvvələrinin böyük olması nəticəsində
 - ☐ Molekul daxili qarşılıqlı təsir qüvvələrinin böyük olması nəticəsində
 - ☐ Molekularası qarşılıqlı təsir qüvvələrinin kiçik olması nəticəsində.
 - ☐ Molekul daxili qarşılıqlı təsir qüvvələrinin kiçik olması nəticəsində
 - ☐ Həm molekularası həm də molekul daxili qarşılıqlı təsir qüvvələrinin böyük olması nəticəsində
-

Sual: Hansı faza anlayışları mövcuddur? (Çəki: 1)

- ☐ Kristal faza
 - ☐ Termodinamik
 - ☐ Struktur
 - ☒ Termodinamik və struktur
 - ☐ Struktur və kristal
-

Sual: Kristal faza halı üçün atom və molekulların yerləşməsində neçə istiqamətli uzaq tərtibin olması xarakterikdir? (Çəki: 1)

- ☐ 1
☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5

BÖLMƏ: 1303

Ad	1303
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Kauçukun vulkanlaşması hansı tip makromolekulyar reaksiyalara aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ asidoliz
☐ aminoliz
☐ hidroliz
☒ tikilmə
☐ alkoqoliz

Sual: Alkoqoliz reaksiyaları hansı kimyəvi maddənin təsiri ilə baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ turşu
☒ spirt
☐ amin
☐ su
☐ oksigen

Sual: Hansı polimer hava oksigeninin təsiri ilə parçalanır? (Çəki: 1)

- ☐ fenol-formadehid
☐ polistirol
☐ polivinilxlorid
☒ polibutadien
☐ polietilen

Sual: Polivinil spirtindən torvari polimerlər alındıqda hansı maddə ayrılır? (Çəki: 1)

- ☐ C_2H_2OH
☐ CH_3OH
☒ H_2O
☐ NH_3
☐ HCl

Sual: Polietilendən torvari polimerlər alındıqda hansı maddə ayrılır? (Çəki: 1)

- ☐ O₂
- ☐ H₂O
- ☒ H₂
- ☐ C₂H₅OH
- ☐ CH₃OH

Sual: Makromolekulanın hidrolizi hansı maddənin köməyi ilə baş verir? (Çəki: 1)

- ☒ amin
- ☐ spirt
- ☐ O₂
- ☐ turşu
- ☐ su

BÖLMƏ: 1401

Ad	1401
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Qeyri-üzvü pigmentlər rənglərinə görə neçə qrupa bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

Sual: Sənayedə neçə növ polietilen istehsal edilir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

Sual: Aşağı təzyiqli polietilen neçə atmosferdə aparılır? (Çəki: 1)

- ☒ 5
- ☐ 10
- ☐ 15

- ☐ 20
☐ 25
-

Sual: butil kauçik alınmasında izopren neçə % götürülür? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 10
-

Sual: «Üzvü şüşə» hansı monomerlərdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ stirol
☐ propilen
☐ izobutilen
☒ metilmetakrilat
☐ fenol
-

Sual: polivinilspirti hansı polimerdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ poliakril turşusu
☐ polivinilxlorid
☒ polivinilasetat
☐ polistirol
☐ polimetilmetakritat
-

Sual: Nayron 6,6 hansı monomerdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ stirol
☐ izobutilen
☒ adipin turşusu
☐ metilmetakrilat
☐ akril turşusu
-

BÖLMƏ: 1402

Ad	1402
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Sadə poliefirlər neçə üsulla alınır? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☐ 3
☒ 4

☐ 5

☐ 6

Sual: Aldehidlərin polimerləşməsindən hansı tip polimerlər pılır? (Çəki: 1)

- ☐ poliamidlər
 - ☐ mürəkkəb poliefirlər
 - ☐ qatranlar
 - ☒ sadə poliefirlər
 - ☐ rezol
-

Sual: Lavsan plastik kütləsi hansı monomerlərdən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qliserin
 - ☐ fenol
 - ☐ formaldehid
 - ☐ adipin turşusu
 - ☒ etilenqlikol
-

Sual: Fenoplastiklər hansı monomerlərin polikondensləşməsindən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ stirol
 - ☒ formaldehid
 - ☐ izobutilen
 - ☐ izopren
 - ☐ butadien
-

Sual: Polikarbonatlar hansı turşunun mürəkkəb efirləridir? (Çəki: 1)

H_2SO_4 ☐

CH_3COOH ☐

H_2CO_3 ☒

H_3PO_4 ☐

HNO_3 ☐

Sual: Novolak qatranı hansı mühitdə alınır? (Çəki: 1)

- ☐ qələvi
 - ☒ turş
 - ☐ H_2O
 - ☐ NH_4OH
 - ☐ NH_3
-

Sual: Aşağıdakılardan hansılar polimerin struktur vahidi hesab olunur? (Çəki: 1)

- ☐ Zvenolar
- ☒ Zvenolar və zəncirlər
- ☐ Zəncirlər

- ☐ Halqalar
- ☐ Halqalar və zəncirlər.

Sual: Polimerlərin kristallaşması üçün 2-ci zəruri şərt nədən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☒ Makromolekul zəncirinin yüksək dərəcədə yerləşmə sıxlığına malik olması
- ☐ Makromolekul zəncirinin qeyri müntəzəm quruluşa malik olması
- ☐ Polimer zəncirinin çevik olması
- ☐ Makromolekul zəncirinin müntəzəm quruluşa malik olması
- ☐ Zəncirin müntəzəm və çevik olması

Sual: Polimerin kristallaşması üçün 3-cü şərt nədən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☒ Zəncirinin çevik olması
- ☐ Makromolekul zəncirinin müntəzəm quruluşa malik olması
- ☐ Makromolekul zəncirinin qeyri müntəzəm quruluşa malik olması
- ☐ Makromolekul zəncirinin yüksək dərəcədə yerləşmə sıxlığına malik olması
- ☐ Zəncirin müntəzəm və çevik olması

Sual: Polimerlərin ən təkmil və ən az yayılmış molekuldüzlü quruluşu hansıdır? (Çəki: 1)

- ☐ sferolitlər
- ☐ fibrillər
- ☐ qlobullar
- ☒ monokristallar
- ☐ polikristallar

BÖLMƏ: 1403

Ad	1403
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Epoksidplastiklər əsasən hansı maddədən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ etilen oksidi
- ☐ propilen oksidi
- ☐ epixlorhidrin
- ☒ qliserin
- ☐ etilenqlikol

Sual: Asetat liflərinin alınmasında hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

 ☐

- ☒ $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
- ☐ CS_2
- ☐ NaOH
- ☐ NH_4OH
-

Sual: Viskoz liflərinin alınmasında hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☒ NaOH
- ☐ $\text{H}-\text{Cl}$
- ☐ H_2CO_4
- ☐ HNO_3
- ☐ $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
-

Sual: Kapron liflərinin alınmasında hansı maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

- ☐ aksalat turşusu
- ☐ adipin turşusu
- ☒ kaprolaktam
- ☐ sirkə turşusu
- ☐ etilenqlikol
-

Sual: Rezit və rezol termoreaktiv polimerləri hansı mühitdə fenolun formaldehidlə polikondensləşməsindən alınır? (Çəki: 1)

- ☐ turş
- ☐ $\text{H}-\text{N}_3$
- ☐ NH_4OH
- ☒ qələvi
- ☐ H_2O
-

BÖLMƏ: 1501

Ad	1501
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Liflərin ayrılması neçə üsulla baş verir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 4
- ☐ 5
- ☐ 6
-

Sual: Mis ammonyak lifi sellülozoya hansı maddənin təsirindən alınır? (Çəki: 1)

☐ CH₂O

☐ CuO

☐ N H-3

☒ Cu (NH₃)₂(OH)₂

☐ NH₄OH

Sual: Hansı lif barama qurdunun toxuduğu ipəyə oxşardır? (Çəki: 1)

☐ asetat

☐ viskoz

☐ nitron

☒ nitroipək

☐ mis-ammonyak

Sual: Asetat lifinin alınmasında hansı həlledici götürülür? (Çəki: 1)

☐ benzol

☐ toluol

☐ etilspirti

☐ metil

☒ aseton

Sual: Viskoz liflərini ən çox istehsal etmək üçün hansı ucuz xammaldan istifadə edilir? (Çəki: 1)

☐ sellüloza

☐ qlükoza

☐ nişasta

☒ küknaş ağacı

☐ ksantoqenat sellülaza

Sual: Viskoz liflərini almaq üçün hansı kimyəvi maddədən istifadə edilir? (Çəki: 1)

☐ KON

☐ H₂SO₄

☒ CS₂

☐ C₂ H₅OH

☐ N H-3

Sual: Viskoz liflərinin alınmasında qələvinin faizlə miqdarı nə qədər olur? (Çəki: 1)

☐ 10-30%

☒ 20-40%

☐ 30-50%

☐ 40-60%

☐ 40-60%

Ad	1502
Suallardan	41
Maksimal faiz	41
Sualları qarışdırmaq	☒
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Quru Oduncaqda sellülozanın miqdarı nə qədərdir? (Çəki: 1)

- ☐ 40
☐ 50
☐ 60
☐ 70
☒ 80

Sual: Pambığın nisbi möhkəmliyi hansı intervalda olur? (Çəki: 1)

- ☐ 17-37
☐ 33-40
☐ 15-19
☒ 11-15
☐ 10-11

Sual: Mis-ammonyak lifinin alınması neçə mərhələdən ibarətdir? (Çəki: 1)

- ☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5
☐ 6

Sual: Asetat lifinin alınmasında həlledici kimi hansı maddə götürülür? (Çəki: 1)

- ☐ C₂H₅OH
☐ heksan
☐ CCl₄
☒ aseton
☐ efir

Sual: Asetilsellülozanın temperatur davamlılığı hansı intervalda olmalıdır? (Çəki: 1)

- ☐ 100-150
☐ 150-200
☒ 206-210
☐ 250-300
☐ 300-350

Sual: Asetilsellülozada polimerləşmə dərəcəsi hansı intervalda olur? (Çəki: 1)

- ☐ 100-200
 - ☐ 200-300
 - ☒ 300-400
 - ☐ 400-5000
 - ☐ 500-600
-

Sual: Triasetilsellülozada sellülozanın qatılığı neçə faizdir? (Çəki: 1)

- ☐ 15-18
 - ☐ 15-18
 - ☒ 18-20
 - ☐ 20-23
 - ☐ 23-27
 - ☐ 23-27
-

Sual: Bioloji polimerlər üçün molekuldüzlümlü quruluşların hansı forması daha çox xarakterikdir? (Çəki: 1)

- ☐ monokristallik
 - ☐ fibrilyar
 - ☒ qlobulyar
 - ☐ polikristallik
 - ☐ sferolit forma
-

Sual: Vulkanlaşma prosesi əsasən necə aparılır? (Çəki: 1)

- ☐ Kükürlü və fosforlu
 - ☐ Kükürlü
 - ☒ Kükürlü və kükürdsüz
 - ☐ Kükürdsüz
 - ☐ Kükürlü və azotlu
-

Sual: Vulkanlaşma nəticəsində alınan vulkanizatların həllolma qabiliyyəti necə olur? (Çəki: 1)

- ☐ Güclənir
 - ☐ Bərpa olunur
 - ☒ İtir
 - ☐ Zəifləyir
 - ☐ Nisbətən güclənir
-

Sual: Reaksiya nəticəsində alınan vulkanizatların bərkliyi və möhkəmliyi necə dəyişir? (Çəki: 1)

- ☒ Bərkliyi və möhkəmliyi artır
 - ☐ Bərkliyi azalır və möhkəmliyi artır
 - ☐ Bərkliyi artır və möhkəmliyi azalır
 - ☐ Bərkliyi və möhkəmliyi dəyişmir
 - ☐ Bərkliyi artır və möhkəmliyi dəyişmir
-

Sual: Kükürdsüz vulkanlaşma aşağıda verilmiş hansı maddələrin iştirakı ilə aparıla bilər? 1- guanidinlərin 2- xionların 3- tinramları 4- metal oksidlərinin 5- azobirləşmələrin (Çəki: 1)

- ☐ 1,4,5
 - ☐ 1,3,5
 - ☐ 3,4,5
 - ☒ 2,4,5
 - ☐ 2,3,5
-

Sual: Hidroliz nəyə deyilir? (Çəki: 1)

- ☒ Makromolekulların suyun təsiri ilə destruksiyasına
 - ☐ Polimerin amonyak təsiri ilə destruksiyasına
 - ☐ Monomerin etil spirti təsiri ilə destruksiyasına
 - ☐ Polimerin suyun və etil spirtinin təsiri ilə destruksiyasına
 - ☐ Makromolekulların etil spirtinin təsiri ilə destruksiyasına
-

Sual: Polimerin şişmə prosesi hansılardır? (Çəki: 1)

- ☐ Polimerlər şişmirlər
 - ☐ Məhdud, qeyri məhdud, natamam
 - ☐ Məhdud və natamam
 - ☐ Qeyri məhdud, tam
 - ☒ Məhdud və qeyri məhdud
-

Sual: Şişmənin həlləlməyə keçməsi üçün nə etmək lazımdır? (Çəki: 1)

- ☒ Temperaturu yüksəltmək, həlledici-polimer sistemini qarışdırmaq
 - ☐ Temperaturu aşağı salıb, həlledici-polimer sistemini qarışdırmaq
 - ☐ Temperaturu yüksəltmək, katalizator ilə təsir etmək
 - ☐ Temperaturu aşağı salmaq, katalizator ilə təsir etmək
 - ☐ Temperaturu dəyişmədən, katalizator ilə təsir etmək
-

Sual: Fotokimyəvi polimerləşmədə aktiv mərkəzlər nəyin təsiriylə alınır? (Çəki: 1)

- ☒ İşıq şüasının təsiriylə monomer molekulunun həyəcanlanmasından
 - ☐ İonlaşdırıcı şüaların təsiriylə
 - ☐ Qızdırılma nəticəsində monomer molekulunda pi rabitələrin qırılması
 - ☐ İnisiatorların təsiriylə
 - ☐ Monomer molekulunda pi rabitələrin homolitik yolla qırılması hesabına
-

Sual: Polimerin həlledicidə həll olmasının ilk mərhələsi necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ çökmə
 - ☐ kristallaşma
 - ☐ sublimasiya
 - ☐ zəncirin qırılması
 - ☒ şişmə
-

Sual: Polimerin həlledicidə şişməsi prosesinin növləri hansı variantda tamamilə düzgün göstərilmişdir? (Çəki: 1)

- ☐ qeyri - məhdud
 - ☐ məhdud
 - ☒ məhdud və qeyri - məhdud
 - ☐ qeyri-tam və məhdud
 - ☐ həllolma və birtərəfli qarışma
-

Sual: "Polikondensləşmə" hərfi mənada hansı mənani verir? (Çəki: 1)

- ☐ Fasiləsiz kondensləşmə
 - ☒ Çoxlu sayda kondensləşmə
 - ☐ Müvəqqəti kondensləşmə
 - ☐ Az sayda kondensləşmə
 - ☐ Daimi kondensləşmə
-

Sual: Hansı maddələrin polikondensləşməsi homopolikondensləşməyə aiddir? (Çəki: 1)

- ☐ Çoxatomlu spirtlər, diaminlər
 - ☐ Aminturşular, dikarbon turşular
 - ☐ Diaminlər, oksiturşular
 - ☐ Çoxəsaslı turşular, dikarbon turşuları
 - ☒ Aminturşular, oksiturşular
-

Sual: Polikondensləşmə reaksiyaları üçün katalizator olaraq adətən hansı maddələrdən istifadə olunur? (Çəki: 1)

- ☐ Mineral turşular, ikiqat duzlar
 - ☐ Üzvi turşular, turş duzlar
 - ☒ Mineral turşular, turş duzlar
 - ☐ Mineral turşular, normal duzlar
 - ☐ Üzvi turşular, mineral turşular
-

Sual: Katalizatorun polikondensləşmə sürətinə təsiri hansı amildən aslıdır? (Çəki: 1)

- ☒ Funksional qrupların xarakterindən;
 - ☐ Reaksiyanın aparılma şəraitindən;
 - ☐ Temperaturdan;
 - ☐ Monomerin təbiətindən;
 - ☐ Monomerin qatılığından;
-

Sual: Polimer zəncirində baş verən kimyəvi çevrilmələr neçə yerə bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 6
 - ☐ 4
 - ☐ 5
 - ☒ 3
 - ☐ 2
-

Sual: Polimerlərin köhnəlməsinin əsas səbəbi nədir? (Çəki: 1)

- ☒ Hava oksigeninin (atmosferin) polimerlərə təsiri;
 - ☐ Havadakı CO₂-nin polimerlərə təsiri;
 - ☐ Havadakı inert qazların polimerlərə təsiri;
 - ☐ Havadakı O₂ və CO₂-nin polimerlərə təsiri;
 - ☐ Temperaturun təsiri;
-

Sual: Təbii və sintetik kauçukun kükürlə qarşılıqlı təsirindən hansı məmulatlar almaq olar? (Çəki: 1)

- ☐ Barıt
 - ☒ Rezin və ebonit
 - ☐ Lif və barıt
 - ☐ Lif
 - ☐ Örtüklər
-

Sual: Polimerlərin kimyəvi reaksiyaya girmə dərinliyi nəyin sayı ilə müəyyən olunur? (Çəki: 1)

- ☐ Molekulların
 - ☐ Monomerlərin
 - ☐ Elementar zvenoların
 - ☒ Molların
 - ☐ Funksional qrupların
-

Sual: Polimerlər hansı spesifik xüsusiyyətlərinə görə kiçik molekuldu birləşmələrdən fərqlənirlər? (Çəki: 1)

- ☒ Molekul kütləsinin yüksək olması ilə
 - ☐ Böyük ölçüləri və funksional qrupların sayının çox olması ilə
 - ☐ Yalnız funksional qrupların sayının çox olması ilə.
 - ☐ Kimyəvi tərkibinə görə
 - ☐ Reaksiyaları ilə
-

Sual: Reaksiya zamanı su və ya digər maddələrin alınması ilə gedən reaksiyalar necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ dehidratlaşma
 - ☐ polimerləşmə
 - ☐ tsiklləşmə
 - ☐ izomerləşmə
 - ☒ polikondensləşmə
-

Sual: Polimerləşmə dərəcəsinin dəyişməsi ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyalar neçə qrupa bölünür? (Çəki: 1)

- ☐ 1
- ☐ 4
- ☐ 3

☐ 5

☒ 2

Sual: Aşağıda göstərilənlərdən hansı ion polimerləşmənin növüdür? (Çəki: 1)

- ☒ Anion polimerləşmə
 - ☐ Texniki polimerləşmə
 - ☐ Peroksidlərlə polimerləşmə
 - ☐ $h\nu$ iştirakı ilə polimerləşmə
 - ☐ Radiasiyalı polimerləşmə
-

Sual: Göstərilən polimerlərdən hansılar sintetik polimerlərdir? I. Nişasta. II. Polistriol. III. Fenol-formaldehid qatranı. IV. Zülal (Çəki: 1)

- ☐ I, III
 - ☒ II, III
 - ☐ II, IV
 - ☐ I, IV
 - ☐ III, IV.
-

Sual: Hansı polimerlər təbii polimerlərdir? I. Polietilen II. Naylon III. Sellüloza IV. Nuklein turşuları (Çəki: 1)

- ☐ II, IV
 - ☐ II, III
 - ☐ I, II
 - ☐ I, III
 - ☒ III, IV.
-

Sual: Hansı reaksiya nəticəsində polimer alınmır? (Çəki: 1)

- ☐ Anion polimerləşmə
 - ☐ Radikal polimerləşmə
 - ☐ Polikondensləşmə
 - ☐ Kation polimerləşmə
 - ☒ Əvəzetmə
-

Sual: Etilenqlikolla tereftal turşusunun polikondensləşməsindən alınan polimer necə adlanır? (Çəki: 1)

- ☐ kapron
 - ☐ naylon
 - ☐ nitron
 - ☒ lavsan
 - ☐ enant
-

Sual: Polikondensləşmə reaksiyası zamanı hansı reaksiya getmir? (Çəki: 1)

- ☒ ion dəyişmə reaksiyası
- ☐ aminoliz

- ☐ asidoliz
 - ☐ destruksiya
 - ☐ hidroliz
-

Sual: Hansı reaksiya nəticəsində polimer alınmır? (Çəki: 1)

- ☐ Anion polimerləşmə
 - ☐ kation polimerləşmə
 - ☒ Kondensləşmə
 - ☐ radikal polimerləşmə
 - ☐ polikondensləşmə
-

Sual: Polimerlər hansı aqrekat halında ola bilərlər? I. Qaz; II. Maye; III.Bərk (Çəki: 1)

- ☐ I, III
 - ☒ II, III
 - ☐ I, II, III
 - ☐ Yalnız bərk
 - ☐ I, II
-

Sual: Suda həll olan polimeri göstərin (Çəki: 1)

- ☐ polipropilen
 - ☐ polistirol
 - ☐ polietilen
 - ☒ poliakril turşusu
 - ☐ ləvsan
-

Sual: Suda həll olmayan polimeri göstərin (Çəki: 1)

- ☒ Polimetilmetakrilat
 - ☐ polimetakril turşusu
 - ☐ poliakril turşusu
 - ☐ polivinilspirt
 - ☐ poliakrilamid
-

Sual: Təbii polimeri göstərin (Çəki: 1)

- ☐ Fruktoza
 - ☐ Triasetilsellüloza
 - ☐ Ləvsan
 - ☒ Nişasta
 - ☐ Kapron
-

Sual: Süni polimeri göstərin (Çəki: 1)

- ☐ Ləvsan
- ☐ Nişasta
- ☒ Triasetilsellüloza
- ☐ Kapron

☐ Fruktoza

