

AAA_1320#01#Q16#01 testinin sualları

Fənn : 1320 Polimer kimyası

1 Polimerlərin kristallaşdırma sürəti daha çox nədən aslıdır?

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

2 Termodinamikada faza deyilir.

- 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

3 Kristal polimerlər necə hərəkət edirlər?

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

4 Polimerlərin neçə aqreqat halı mövcuddur?

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

5 Bərk halda olan polimerlərin xarakterik xüsusiyyətləri:

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

6 Hansı maddə irimolekullu birləşməyə aid deyil?

- lavsan
- nişasta
- riboza
- sellüloza
- zülal

7 Hansı maddə irimolekullu birləşməyə aid deyil?

- zülal
- nişasta
- lavsan
- butadien kauçuku

yağ

8 Tərkibi karbon, hidrogen və oksigen elementlərindən ibarət yüksəkmolekullu birləşməni göstərin.

- polimetilmetakrilat
 polipropilen
 polivinilxlorid
 polietilen
 butadien-stirol kauçuku

9 İrimolekullu birləşmələrə aid olan karbohidratları göstərin: I. sellüloza II. saxaroza III. fruktoza IV. nişasta

- I, IV
 I, II
 II, III, IV
 I, II, IV
 II, III

10 Propilenin düzgün polimerləşmə sxemini göstərin.

- $n \text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow \left[- \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \right]_n$
- $n \text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow \left[- \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \right]_n$
- $n \text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow \left[- \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \right]_n$
- $n \text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow \left[- \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \right]_n$
- $n \text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow \left[- \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} = \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \right]_n$

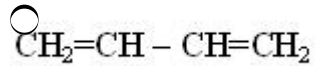
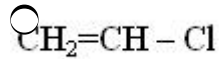
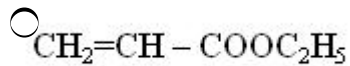
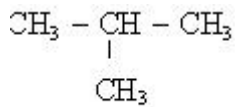
11 Hansı maddə irimolekullu birləşmə əmələ gətirmir?

- formaldehid
 tereftal turşusu
 etilluqlikol
 tsikloheksan
 α-aminturşular

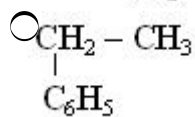
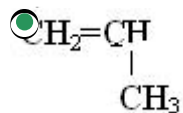
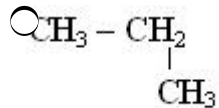
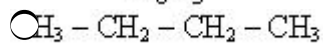
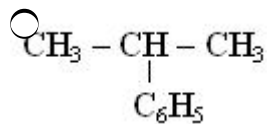
12 Hansı maddə irimolekullu birləşmə əmələ gətirmir?

- etilenqlikol
 β-qlükoza
 benzol
 vinilbenzol
 α-qlükoza

13 Hansı maddə monomer ola bilməz?



14 Monomeri göstərin.



15 ərintini soyutduqda kristal ruşeymin əmələ gəlməsinin səbəbi nədir?

- fazaların dəyişməsi
- Makromolekulların çəvikliyi
- istilik hərəkətinin intensivliyinin azalması
- Yaxın tərtibli nizamlanmanın baş verməsi
- istilik hərəkətinin intensivliyinin artması

16 Polimerlərdə neçə tip struktur vahidi vardır?

- 1
- 5
- 2
- 4
- 3

17 Polimerlər maye faza halındadırsa aqrekat halı....

- maye olacaq
- maye və qaz olacaq
- bərk və maye olacaq .
- bərk və qaz olacaq
- bərk olacaq

18 Struktur nöqtəyi-nəzərdən fazalar bir -birindən nə ilə fərqlənir?

- kristal qəfəsinə görə
- molekullar arasındakı təsir qüvvələrinə görə

- molekulların qarşılıqlı yerləşməsinə görə
- termodinamik xassələrinə görə
- makromolekulun hərəkətinə görə

19 Polimerlər üçün hansı faza halları mövcuddur?

- kristal, maye
- maye, qaz
- kristal
- maye
- qaz, kristal

20 Kristal rüşeymin böyüməsi prosesi hansı mərhələdə baş verir?

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

21 Kristal rüşeymin əmələ gəlməsi nə ilə müəyyən olunur? 1- Kristallaşma temperaturu ilə 2- Kənar kristal mərkəz ilə 3- Makromolekulun aqrekat halı ilə 4- Makromolekulun çevikliyi ilə 5- Zəncirin müntəzəm quruluşda olması ilə

- 4,5
- 1,2
- 1,5
- 1,2,3,4,5
- 3,4,5

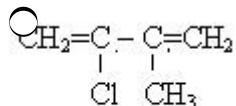
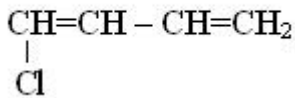
22 Yüksək molekullu birləşmələrin kristallaşması üçün lazımı olan 3-cü şərt.

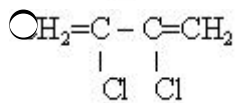
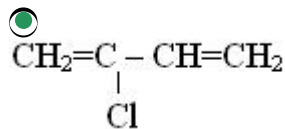
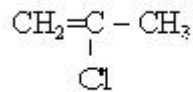
- makromolekulların yüksək yerləşmə sıxlığı
- makromolekulların seyrək yerləşməsi
- zəncirin qeyri- müntəzəm quruluşda olması
- zəncirin müntəzəm quruluşda olması
- polimer zəncirinin çevikliyi

23 Kiçik molekullu birləşmələrin 3 aqrekat halda olmasına səbəb nədir?

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

24 Xloropren kauçukunun monomerinin formülünü göstərin.





25 Polimerləşə bilməyən maddələrdən ibarət sıranı göstərin.

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

26 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.

- 1, 3
 1, 2
 1, 2, 3, 4
 3, 4
 1, 4

27 Daxili fırlanma nə zaman baş vermir?

- molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətindən kiçik olduqda
 molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətinə bərabər olduqda
 molekulun ehtiyat enerjisi potensial çəpərin qiymətindən böyük olduqda
 Potensial çəpər olmadıqda
 Potensial çəpər olduqda

28 Kristal polimerin əmələ gəlməsi üçün nə lazımdır?

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

29 Kristal rüşeymin yaranması necə olur?

- nə homogen nə heterogen
 homogen və heterogen
 homogen
 heterogen

30 ərintidə və mayədə yaxın tərtibli nizamlanmış quruluşların pozulmasının səbəbi nədir?

- zəncirin sıx yerləşməsi
 makromolekulun nizamsız hərəkəti
 temperaturun yüksək olması

- 3 istiqamətli uzaq tərtibin olması
 xarici təzyiq

31 ərintidən kristal fazanın əmələ gəlməsi neçə mərhələdən keçir?

- 1
 5
 4
 2
 3

32 Polimerlərdə qaz aqreqat halının olmamasının səbəbi

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

33 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

- 1,3
 3,2
 1,2
 4
 1,2,3

34 Mürəkkəb efirlərə aid olan irimolekullu birləşmələri göstərin. I. lavsan II. kapron III. asetat ipəyi IV. sellüloza

- II, IV
 yalnız III
 I, III
 I, II
 III, IV

35 . İrimolekullu birləşmələr hansı reaksiyalar nəticəsində alınır? I. polimerləşmə II. polikondensləşmə III. hidratlaşma IV. hidrogenləşmə

- II, IV
 III, IV
 II, III
 I, II
 I, III

36 Hansı maddənin irimolekullu birləşməyə aid deyil?

- polisaxariden
 kauçuklar
 nuklein turşuları
 zülallar
 monosaxaridlər

37 Hansı maddə irimolekullu birləşmə əmələ gətirmir?

- formaldehid
 tsikloheksan

- etilenqlikol
- tereftal turşusu
- α -aminturşular

38 Hansı sırada hidrolizə uğraya bilən irimolekullu birləşmələr göstərilmişdir?

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

39 Hansı irimolekullu birləşmələrin tərkibinə azot daxildir? I. lavsan II. kapron III. polistirol IV. nitron

- I, III
- yalnız II
- I, IV
- II, III
- II, IV

40 Hansı irimolekullu birləşmələrdə π -rabitə yoxdur? I. polivinilxlorid II. polimetilmetakrilat III. lavsan

- I, II, III
- II, III
- yalnız II
- yalnız I
- I, III

41 Hansı irimolekullu birləşmə yalnız karbon və hidrogen atomlarından ibarətdir?

- polistirol
- sellüloza
- nişasta
- polimetilmetakrilat
- lavsan

42 Hansı irimolekullu birləşmənin tərkibində oksigen atomu yoxdur? I. lavsan II. polistrol III. kapron IV. nişasta

- II, III
- I, II
- I, III, IV
- yalnız II
- III, IV

43 Hansı irimolekullu birləşmələrdə azot atomu var? I. kapron II. lavsan III. zülallar IV. polimetilmetakrilat

- II, III
- II, IV
- I, III
- yalnız I
- I, II, III

44 Molekulyar statistik yumaq nəyə deyilir?

- nizamsız qıvrılmamış molekullara
- nizamlıqıvrılmış molekullara
- nizamlı molekullara
- qıvrılmış molekullara

- nizamsız qıvrılmış molekullara

45 Polyar qruplar zəncir boyunca seyrək yerləşərsə,

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

46 Polyar qrupun olması polimer molekulasına necə təsir edir?

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

47 Fırılanmanın potensial çəpərinin qiyməti nə ilə müəyyən olunur?

- polimerin orta molekul kütləsi ilə
 enerji ilə
 molekul daxili və molekularası qarşılıqlı təsir ilə
 temperaturla
 rabitələrin sıxlığı ilə

48 Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan nitron lifinin kütləsini hesablayın.

- 25500
 28500
 22500
 24500
 26500

49 Orta molekul kütləsi 84000 olan polipropilenin polimerləşmə dərəcəsini hesablayın.

- 1500
 1000
 750
 500
 2500

50 Polimerləşmə dərəcəsi 1000-ə bərabər olan polietilenin orta molekul kütləsini hesablayın.

- 20000
 24000
 48000
 28000
 32000

51 Orta molekul kütləsi 104000 olan polistrolun polimerləşmə dərəcəsini hesablayın.

- 250
 520
 500
 700
 1000

52 Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan polistirolun orta molekul kütləsini hesablayın.

- 52000
 4200
 72000
 52000
 62000

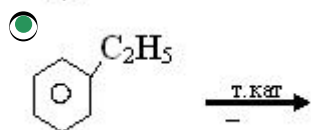
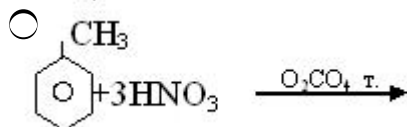
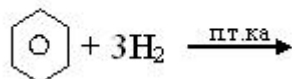
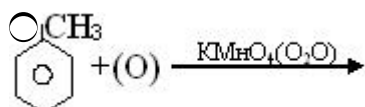
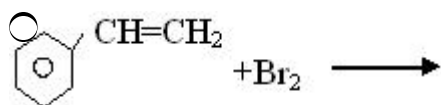
53 Sellüloza malekulunda hidrosil qruplarının sayı 3000-dir Polimerləşmə dərəcəsinə tapın.

- 100
 1000
 500
 70
 1500

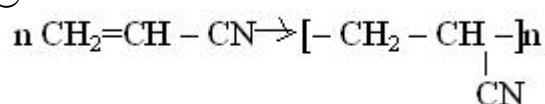
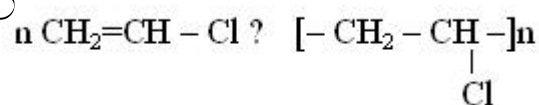
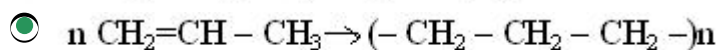
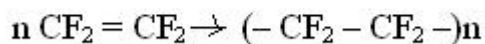
54 Polietilenin orta nisbi malekul kütləsi 56000-dir. Polimerləşmə dərəcəsinə hesablayın.

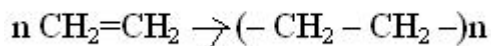
- 200
 20000
 2000
 30000
 3000

55 Hansı reaksiyanın məhsulu polimerləşə bilər?

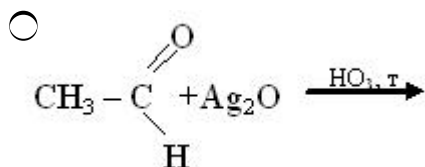
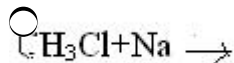
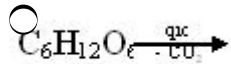
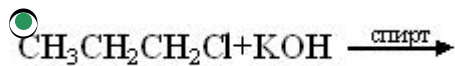


56 Hansı polimerləşmə sxemi səhvdir?





57 Hansı reaksiyanın məhsulu polimerləşə bilər?



58 Polimerləşə bilən maddələrdən ibarət sıranı göstərin.

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

59 Molekuldaxili qarşılıqlı təsirin neçə növü var?

- 2
- 1
- 4
- 5
- 3

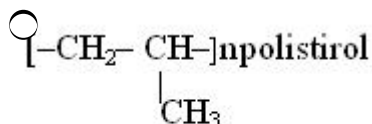
60 Zəncirdə olan zvenoların vəziyyəti nədən asılıdır?

- temperaturdan
- təzyiqdən
- inisiatordan
- potensial çəpərin qiymətindən
- əvvəlki zvenoların vəziyyətindən

61 Konformasiya nəyə deyilir?

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

62 Hansı halda polimerin adı düzgün yazılmışdır?



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

63 Polimerləşmə dərəcəsi 200-ə bərabər olan sintetik divinil kauçukunun orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 13800
- 12800
- 9800
- 11800
- 10800

64 Polistrolun orta nisbi molekulyar kütləsi 208000-dur. Polimerləşmə dərəcəsini hesablayın.

- 20000
- 2000
- 200000
- 1000
- 200

65 Propilenin düzgün polimerləşmə sxemini göstərin..

- $n\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow [-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-]_n$
- $n\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow [-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-]_n$
- $n\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow [-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-]_n$
- $n\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow [-\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-]_n$
- $n\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \rightarrow [-\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-]_n$

66 Orta molekulyar kütləsi 52000 olan polistrolun polimerləşmə dərəcəsini hesablayın.

- 500
- 600
- 850

- 400
- 7500

67 Polimerləşmə dərəcəsi 1000-ə bərabər olan polietilenin orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 32000
- 24000
- 20000
- 28000
- 30000

68 Polietileni hansı üsulla almaq olar?

- polimerləşmə üsulu ilə
- aşağı və yüksək təzyiqlə
- parçalamaqla
- yandırmaqla
- oksidləşdirməklə

69 Polietileni neçə üsulla almaq olar?

- 4 üsulla
- 1 üsulla
- 3 üsulla
- 2 üsulla
- yandırmaqla

70 Sənaye miqyasında karbonzəncirli polimerləri hansı maddələrdən alırlar?

- vinilasetat, kauçuk
- izobutilen, spirt
- etilen, sulfat turşusu
- mürəkkəb efirlər, butadiene
- stiro, izobutilen, etilen

71 Sürtünməyə davamlı şinlərin hazırlanmasında hansı polimerdən istifadə olunur?

- polietilendən
- polistiroldan
- polivinilxloriddən
- poliakrilnitridən
- poliizobutilendən

72 Polimerlərin müxtəlif konformasiya formaları alması nədən asılıdır?

- makromolekulun çevikliyindən
- makromolekulun orta molekulyar kütləsindən
- makromolekulun aqreqləndirilmə halından
- temperaturdan
- makromolekulun formasından

73 Polimerlərin kristallaşması üçün lazım olan amillər

- makromolekulun quruluşu və kristallaşma şəraiti
- temperatur
- aqreqləndirilmə halı
- makromolekulun çevikliyi
- kənardan göstərilən qüvvə

74 Homogen rüşeym əmələ gəlmədə kristal rüşeymlərin özbaşına yaranması necə baş verir?

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

75 Fırlanmanın potensial çəpəri dedikdə nə başa düşülür?

- makromolekulun enerjisinin sabit qalması
- 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

76 Heterogen rüşeym əmələ gəlmədə kristal rüşeym rolunu nə oynayır?

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

77 Uzaq tərtibli təsir nə vaxt meydana çıxır?

- 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

78 Çəvik polimer qrupuna aiddir

- poliizopren, polibutadien
- polivinilxlorid, polibutadien
- polivinil spirti, poliizopren
- poliakrilnitril, polivinil spirti
- polimetilmetakrilat, polimetilstirol

79. $n \text{ CH}_2 - \text{CH}_2 \rightarrow$ polimerləşməsində hansı polimerlər alınır?



- mürəkkəb poliefirlər
- sadə poliefirlər
- poliamidlər
- poliasetallar
- poliuretanlar

80 Polimerləşmə dərəcəsi 100-ə bərabər olan sintetik divinil kauçukunun orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 53000
- 52000
- 56000
- 55000
- 54000

81 Polimerləşmə dərəcəsi 1000-ə bərabər olan nitron lifinin orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 56000
- 52000
- 53000
- 54000
- 55000

82 Polietilendən hansı üsullarla məişət materialları hazırlanır?

- polimerləşmə
- aşağı təzyiq altında
- tökmə, ekstruziya və üfürmə
- yüksək təzyiq altında
- yandırma

83 Polietilendən sənayedə nə üçün istifadə olunur?

- orlonun alınmasında
- polietilen boruların, elektrik izoləedicilərin alınmasında
- sürtünməyə davamlı şinlərin alınmasında
- akrilonun alınmasında
- nitronun alınmasında

84 Fəza quruluşlu polimerlərdə çevikliyə nə təsir göstərir?

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

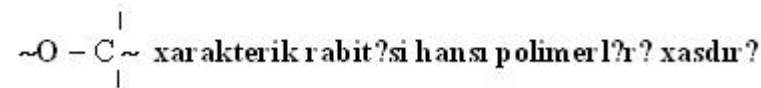
85 Polimer molekulun çevikliyi nədən asılıdır?

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

86 Polimer molekulunda daxili fırlanmanın mümkün olması ilk dəfə kim tərəfindən öyrənilmişdir?

- Kun , Mark , Qut
- Natta, Qut
- Mark , Tot
- Karqin, Kun
- Lebedov, Şults

87



- sellüloza
- mürəkkəb poliefirlər
- Polisiloksan
- poliuretan
- poliasetal

88 Orta molekül kütləsi 42000 olan polipropilenin polimerləşmə dərəcəsini hesablayın.

- 2500
- 500
- 1000
- 1500
- 2000

89 Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan polistirolun orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 58000
- 50000
- 52000
- 54000
- 56000

90 Poliizobutilendən nə istehsalında istifadə edilir?

- spirt
- turşu
- lavsan
- kauçuk
- metal borular, örtüklər

91 Poliizobutilen ...

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

92 70-80 dərəcə C-də polietilen hansı maddələrdə həll olur?

- butadiendə
- benzolda, toluolda, ksilolda, CC
- sulfat turşusunda
- akrilnitridə
- stirolda

93 Polimerləşmə dərəcəsi 500-ə bərabər olan nitron lifinin orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 28500
- 24500
- 25500
- 26500
- 27500

94 ~ O-CO-NH~ xarakterik rabitə hansı polimerlərdə olur?

- təbii ipək
- Zülal
- poliuretan
- sellüloza
- yun

95 Makromolekullarının neçə cür struktur quruluşu vardır,

- 6
- 3
- 4

- 5
 2

96 Orta molekulyar kütləsi 56000 olan poliizobutilenin polimerləşmə dərəcəsinə hesablayın.

- 1250
 1000
 250
 500
 750

97 Polimerləşmə dərəcəsi 20 bərabər olan təbii kauçukun orta molekulyar kütləsini hesablayın.

- 1260
 1160
 1560
 1460
 1360

98 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100 q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın.

- 30
 25
 18
 10
 35

99 6,2 q Na_2O -in 43,8 q suda həll olmasından alınan məhlulda NaOH -ın kütlə payını tapın. $M_r(\text{Na}_2\text{O})=62$

- 24
 12,4
 6,2
 8
 16

100 5,6 q kalsium oksid 994,4 ml suda həll olunur. Alınmış məhlulda kalsium hidroksidin kütlə payını təyin edin. $M_r(\text{CaO})=56$.

- 12,4
 7,4
 0,56
 5,6
 0,74

101 167,8 q suda 32,2 q $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ həll edilmişdir. Alınmış məhlulda Na_2SO_4 -ün kütlə payını tapın. $M_r(\text{Na}_2\text{SO}_4)=142$; $M_r(\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O})=322$

- 64,4
 14,2
 7,1
 3,5
 32,2

102 135 q suda 15 q duz həll edilmişdir. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapmalı.

- 20
 12
 10

- 5
 15

103 10%-li məhlul almaq üçün 300 q 40%-li məhlulun üzərinə neçə qram su əlavə etmək lazımdır?

- 1100
 1080
 180
 900
 800

104 0,4 mol x birləşməsi 90 q suda həll edildikdə 40%-li məhlul alınır. X-in nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin.

- 190
 170
 160
 150
 180

105 Tritium hansı elementin izotopudur?

- heliumun
 arqonun
 fosforun
 hidrogenin
 tellurun

106 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

- SO₂, O₂, H₂, Na
 NaOH, Na, H₂, O₂
 Na, SO₂, O₂, H₂
 H₂, O₂, NaOH, H₂SO₄
 H₂SO₄, Na, O₂, SO₂

107 Na₃[Cr(CN)₆] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksasianonatriumxromat(III)
 natrium heksasianoxrom(III)
 [natrium xrom(III)heksasiano
 natrium heksasianoxromat(III)
 xrom(III)heksasiano natrium

108 Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın.

- 300
 150
 100
 50
 250

109 Mis(II) xloridin suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı maddə ayrılır?

- mis (II) oksid
 mis
 oksigen
 xlor

hidrogen

110 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$

- 34
 7
 28
 14
 32

111 $\text{K}_3[\text{CoF}_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksaflüorokaliyum kobaltat(III)
 kobalt(III)heksaflüoro kaliyum
 kaliyum heksaflüorokobalt(III)
 kaliyum heksaflüorokobaltat(III)
 kobaltat(III)heksaflüoro kaliyum

112 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH_4
 BH_3
 H_2O
 CO_2
 NH_4^+

113 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- 19,6
 49
 196
 98
 9,8

114 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- 25
 15
 10
 5
 20

115 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırdıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin.

- 10
 30
 40
 20
 25

116 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- 30
 20
 15
 10
 25

117 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 500
 300
 200
 100
 400

118 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- 60
 600
 1500
 150
 375

119 2,24 l NH₃ (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın.

- 0,5
 0,25
 0,2
 0,1
 0,4

120 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- 30
 22
 18
 14
 26

121 [Mn(H₂O)₆]SO₄ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksaakvasulfato manqan(II)
 sulfatoheksaakva manqan(II)
 manqan(II) heksaakvasulfat
 heksaakvamanqan(II) sulfat
 heksaakvamanqanat(II) sulfat

122 **6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığını (mol/l-ile) və kütlə payını %-ile) hesablayın, p(CuC OH) = .1q/ml**

Molyar qatılıq $\frac{mol}{l}$

kütlə payı %

- 0,6, 12
 0,5, 6
 0,5, 3
 0,6, 6
 0,3, 3

123 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- 18
 25

- 20
 15
 30

124 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- dinitrattetraamminkuprat(II)
 mis(II) tetraammin nitrat
 tetraamminkuprat(II) nitrat
 tetraamminmis(II) nitrat
 kuprat(II) tetraammin nitrat

125 $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- xlorid tetraaminplatinat(II)
 platin(II) tetraammin xlorid
 tetraamminplatinat(II) xlorid
 tetraamminplatin(II) xlorid
 platinat(II) tetraammin xlorid

126 **200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuprosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazımdır?**

$M_r(\text{CuSO}_4)=160$, $M_r(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O})=250$

- 28
 50
 30
 20
 32

127 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- artır, sonra isə azalır
 artır
 azalır
 dəyişmir
 azalır, sonra ilə artır

128 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H_2SO_4
 Na_2O
 NaNO_3
 KCl
 CO_2

129 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- q/mol
 q·ekv/l
 q/l
 mol/l
 mol/kq

130 Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- Zn, Cu, Hg

- Mg, Ca, Al
- Al, Zn, Be
- Zn, Be, Mg
- Hg, Cu, Au

131 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- NH₃, CO₂, O₂
- KNO₃, O₂, CaCl
- NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃
- CO₂, Na₂SO₄, KCl
- NaCl, K₂CO₃, NH₃

132 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- CaCO₃
- KNO₃
- Ca(OH)₂
- NaCl
- Na₂SO₄

133 Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır?

- C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- H₂, HCl
- Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- CO, NaCl
- O₂, NaNO₃

134 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

- təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
- həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- həllolma yalnız kimyəvi prosesdir
- həllolma yalnız fiziki prosesdir
- temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

135 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

136 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 18
- 11
- 10
- 9
- 14

137 96%-li sulfat turşusu su ilə 1:2 nisbətində qarışdırılır. Alınmış məhlulda sulfat turşusunun kütlə payını tapın.

- 48

- 32
 28
 20
 40

138 400 q 30%-li məhlulun üzərinə 200 q su əlavə etdikdə məhlulun qatılığını müəyyən edin.

- 25
 20
 15
 10
 23

139 200 qram 20%-li şəkər məhlulundakı suyun $\frac{4}{2}$ -i buxarlandırlır və üzərinə 40 qram şəkər əlavə edilir. Alınan məhlulda şəkərin kütlə payını hesablayın.

- 20
 50
 60
 70
 40

140 $K_3[Cr(C_2O_4)_3]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- trioksalatoferrat(III)kalium
 dəmir(III) trioksalatokalium
 kalium trioksalatxrom(III)
 kalium trioksalatxromat(III)
 trioksalatokalium dəmir(III)

141 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- HNO_3
 HNO_2
 N_2H_4
 NH_2OH
 N_2

142 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- $BaCl_2$
 $NaCl$
 Na_2SO_4
 CH_3COONa
 $NaNO_3$

143 $[Co(NH_3)_4Cl_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid
 tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid
 dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid
 dixlorotetramminkobalt(III) xlorid
 kobalt(III)dixlorotetraammin xlorid

144 $[Ag(NH_3)_2]Cl$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- xlorodiammin gümüş(I)
 argentat(I)diammin xlorid
 xlorodiamminargentat(I)

- diamminargentat(I) xlorid
 diammingümüş(I) xlorid

145 200 q 20%-li NaOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə qram Na₂O lazımdır? Mr(Na₂O)=62; Mr(NaOH)=40.

- 31
 40
 54
 46
 62

146 20 %-li məhlulun dördə üç hissəsindən su buxarlandırıldı. Həll olan maddənin kütlə payını alınmış məhlulda tapın.

- 40
 75
 50
 25
 30

147 100 ml suya 20%-li 300 q məhlul əlavə etdikdə alınmış məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- 25
 15
 10
 12
 20

148 Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır?

- C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
 SO₃, NO₂, P₂O₅
 CH₄, N₂, H₂
 KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃
 FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

149 Tarazlıqda olan sistemin uzun müddət sabit qalması hansı şəraitdə mümkündür?

- qatılıq və temperatur dəyişdikdə
 yalnız temperatur dəyişdikdə
 yalnız qatılıq dəyişdikdə
 xarici şərait dəyişmədikdə
 yalnız təzyiq dəyişdikdə

150 p –orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

- 10
 2
 3
 6
 5

151 Oksigenin aşağıda verilən birləşmələrinin hansında oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

- Fe₂O₃
 Na₂O
 CaO
 H₂O₂

Cu₂O

152 Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir?

- yalnız kationlar
 anionlar və elektronlar
 kationlar və elektronlar
 kationlar və anionlar
 yalnız elektronlar

153 Polimerlər üçün neçə temperatur dəyişikliyi mövcuddur?

- 6
 4
 3
 2
 5

154 Amorf polimerlər neçə fiziki halda olurlar?

- 6
 5
 3
 2
 4

155 Həllolma əmsalı 500 q /l olan duz məhlulunun 300 qramında neçə qram duz olar?

- 250
 150
 100
 80
 200

156 Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin.

- 64
 40
 25
 10
 50

157 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- hidrogenin
 qalayın
 heliumun,
 oksigenin
 azotun

158 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- H₂S
 NH₃
 HCl
 HF
 HBr

159 Aktivləşmə enerjisi nədir?

- qatılığın təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- temperaturun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- katalizatorun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- bir mol maddənin aktivləşməsi üçün sərf olunan enerji
- təzyiqin təsirindən maddənin aktivliyinin artması

160 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- 450
- 410
- 200
- 500
- 162

161 660 q suya 224 l H₂S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? (MnH₂S=3H)

- 25
- 30
- 17
- 20
- 34

162 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- 30
- 15
- 20
- 10
- 25

163 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- kq/mol
- q/l
- q/mol
- mol/l
- l/kq

164 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın.

- 35
- 25
- 18
- 10
- 30

165 Duzun suda həllolma əmsalı 1500 q/l-dir. Duzun doymuş məhlulda kütlə payını tapın.

- 60
- 30
- 20
- 10
- 40

166 Polimerlər quruluşuna görə neçə yerə bölünürlər?

- 2
- 4

- 5
 6
 3

167 Düzülüş qaydasına görə faza halları neçə yerə bölünür?

- 6
 4
 3
 2
 5

168 Kövrəklik cismin hansı qabiliyyətidir?

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

169 Molyar koqeziya enerjisi 8-20kc/mol olan polimerlərdən nə kimi istifadə olunur?

- qatran
 lif
 rezin
 kauçuk
 plastik kütlə

170 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO_2 sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H_2O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

- 2,3
 yalnız 1
 yalnız 2
 yalnız 3
 1,3

171 0,5 litrlik qabda $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. Ar (O)=16

- 0,05
 0,8
 1,6
 3,2
 0,1

172 əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l·san) 1 san ərzində 0,1 mol HCl (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reak-siyanın sürətini hesablayın.

- 10
 3,65
 7,3
 0,1
 0,2

173 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

- $2\text{PH}_3 + 4\text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O}$
 $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
 $3\text{HNO}_2 \rightarrow \text{HNO}_3 + 2\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
 $2\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow 3\text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$
 $5\text{HCl} + \text{HClO}_3 \rightarrow 3\text{Cl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

174 Aşağıda göstərilən reaksiyalardan hansında təzyiqin artması kimyəvi tarazlığı sağa yönəldir?

- I.** $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ **II.** $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$
III. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ **IV.** $\text{H}_2\text{O} + \text{CO} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{H}_2$
V. $2\text{CO} \rightleftharpoons \text{C} + \text{CO}_2$

- I, III, V
 I, II, III
 I, II, III, IV, V
 yalnız I
 I, IV, V

175 $\text{C}_3\text{H}_7\text{Br}(\text{m}) + \text{HOH}(\text{m}) \rightleftharpoons \text{C}_3\text{H}_7\text{OH}(\text{m}) + \text{HBr}(\text{m})$ reaksiyasında hansı halda tarazlığı spirtin qəbulu istiqamətinə yönəltmək olar?

- I.** suyu kənar etməklə **II.** HBr əlavə etməklə
III. su əlavə etməklə **IV.** HBr xaric etməklə

- yalnız IV
 II, IV
 III, IV
 yalnız III
 I, III

176 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- 18
 81
 9
 27
 3

177 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 80C-dən 50C-yə qədər azaltdıqda reaksiyanın sürəti necə dəyişilir?

- 2 dəfə azalar
 2 dəfə artar
 4 dəfə artar
 8 dəfə azalar
 8 dəfə artar

178 $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ Qısa ion tənliyini hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- SiO_2 və H_2O
 SiO_2 və Na_2CO_3
 SiO_2 və K_2CO_3
 SiO_2 və H_2SO_4
 Na_2SiO_3 və H_2SO_4

179 Reaksiya 50C-də 30 saniyə ərzində qurtarır. Bu reaksiya 30C temperaturda neçə saniyədə qurtara bilər? Reaksiyanın temperatur əmsalı 2-dir.

- 180
 120
 90
 60
 140

180 Reaksiya 30C temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya 50C temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 90
 40
 15
 60
 30

181 Propil spirti KMnO₄ vasitəsilə oksidləşdirdikdə aşağıda göstərilən maddələrdən hansı alınar?

- CH₃CH₂COOH
 $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$
 $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \\ | \\ \text{H} \end{array}$
 $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$
 CO₂

182 NH₄HCO₃ + HOH ⇌ NH₄OH + H₂CO₃ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

- NH₄⁺ + HCO₃⁻ + HOH ⇌ 2H⁺ + CO₃²⁻ + NH₄⁺ + OH⁻
 NH₄⁺ + HOH ⇌ H⁺ + NH₄OH
 HCO₃⁻ + HOH ⇌ H₂CO₃ + OH⁻
 NH₄⁺ + HCO₃⁻ + HOH ⇌ NH₄OH + H₂CO₃
 NH₄⁺ + HCO₃⁻ + HOH ⇌ H₂CO₃ + NH₄⁺ + OH⁻

183 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- O₂, Na₂O, H₂O
 O₂, H₂O, H₂
 H₂, Na₂O, NaH
 Na, O₂, H₂O
 Na, NaH, H₂

184 Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı proses gedər?

- SO₄²⁻ + 2e⁻ → SO₂ + O₂
 2H₂O - 4e⁻ → O₂ + 4H⁺
 K⁺ + e⁻ → K⁰

- $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
 $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

185 Hansı elementin atomunda normal halda qoşalaşmamış üç valent Elektronu var?

- maqnezium
 bor
 arqon
 azot
 silisium

186 $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- CO_2 -nin qatılığının azalması
 temperaturun azalması
 təzyiqin artırılması
 temperaturun artırılması
 katalizatorun iştirakı

187 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- BaCO_3 və Na_2SO_4
 Ba və H_2SO_4
 BaO və H_2SO_4
 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ və Na_2SO_4
 BaCO_3 və K_2SO_4

188 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

- $3s^1 3p^1$
 $2s^1 2p^3$
 $2s^1 2p^2$
 $2s^2 2p^4$
 $3s^1 3p^1$

189 Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin.

- $2s^2 2p^1$
 $2s^2 2p^4$
 $2s^2 2p^3$
 $2s^1 2p^2$
 $3s^2 3p^1$

190 Aşağıda verilən müddələrdən hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- energetik səviyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
 energetik səviyyələrin sayı elementin dövri sistemdə yrləşməsinə uyğun olmur
 eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur
 eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayda energetik səviyyə olur
 energetik səviyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur

191 Absorbsiya prosesi nədir?

- adsorbsiya olunan maddənin həll olaraq adsorbentin daxilinə keçməsi
 bərk maddələrin mayelərdə həll olması
 qazların mayelərdə həll olması
 temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
 səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması

192 90q qlikoza spirtə qıçqırdıqda hansı həcmdə (n.ş) CO₂ əmələ gələr?

- 224L
 22,4L
 2,24 L
 0,224 L
 11,2 L

193 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- 16
 60
 120
 180
 20

194 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- 48,6
 16,2
 81
 5,4
 10,8

195 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- 2,5
 160
 10
 26
 5

196 16 q üzvi maddənin yanmasından 22q CO₂ və 18 q su alınmışsa bu maddənin formulunu müəyyən edin.

- C₂H₅OH
 C₂H₄
 C₂H₄
 C₃H₇OH
 C₃H₇OH

197 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{I}}{\text{CH}} - \text{OH}$ birlişməsi sistemətik üsulla necə adlanır?

- etiletanol
 dietilkarbinol
 metiletilkarbinol
 dimetiletanol
 etiletanol

198 $\text{CH}_4(\text{qaz}) + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{qaz}) + 3\text{H}_2(\text{qaz}) - Q$ reaksiyasında hansı faktorların təsiri ilə kimyəvi tarazlıq sağa yönəlir?

- I. katalizatoru dəyişməklə
II. təzyiği azaltmaqla
III. temperaturu artırmaqla
IV. təzyiği artırmaqla

- I, III
 II, IV
 II, III
 I, II
 I, IV

199 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- reaksiya məhlullarının qatılığı
 temperatur
 təzyiq
 katalizator
 başlanğıc maddələrin qatılığı

200 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- mol/san
 mol/l
 mol·l/san
 mol/l·san

201 Heterogen sistemi göstərin.

- $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$
 $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$
 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
 $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$

202 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- 8
 10
 16
 18
 12

203 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

- oksidləşmə dərəcəsi
 radioaktivliyi
 nüvənin quruluşu
 Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rabitə əmələ gətirməsi
 qeyri-üzvi üzvi maddələrin parçalanmasının əsas məhsulu olması

204 $\text{N}_2(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Kimyəvi reaksiyanın tarazlığını sağa yönəltmək üçün şərait necə dəyişməlidir?

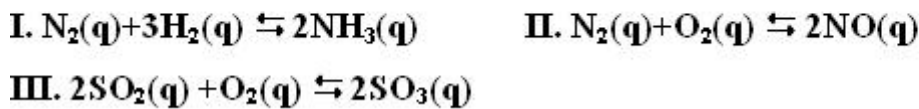
- temperaturun azalması
 katalizatorun iştirakı
 ammonyakın qatılığının artırılması

- temperaturun artması
 təzyiqin azaldılması

205 Qatılığı bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı ilə ifadə olunan məhlul hecə adlanır?

- faizli
 titirli
 molyal
 normal
 molyar

206 Hansı reaksiyalarda təzyiqin artırılması ilə tarazlıq məhsulun alınması istiqamətinə doğru yönəlir?



- yalnız I
 I, III
 I, II, III
 I, II
 II, III

207 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılrsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?

- $A_2(b) + B_2(q) \rightarrow 2AB(b)$
 $A_2(q) + B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$
 $A_2(q) + B(b) \rightarrow BA_2(b)$
 $2A_2(q) \rightarrow B(q)$
 $2A_2(b) \rightarrow B(b) + C(q)$

208 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

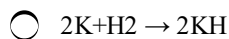
- qalay
 oksigen
 xlor
 hidrogen
 mis

209 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp² hibrid orbitaları iştirak edən molekullar verilmişdir?

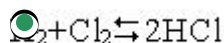
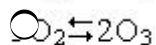
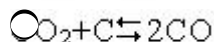
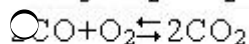
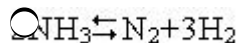
- Cl_3, BCl_3, BF_3, CF_4
 $Cl_3, BCl_3, AlF_3, CCl_4$
 Cl_3, BCl_3, CF_4, CCl_4
 $Cl_3, BCl_3, AlF_3, AlCl_3$
 $Cl_4, BCl_3, AlCl_3, CCl_4$

210 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- $2Al + 3Cl_2 \rightarrow 2AlCl_3$
 $CH_4 + H_2O \rightarrow CO + 3H_2$
 $2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$
 $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$



211 Hansı halda təzyiqlin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



212 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

I, II, IV

II, III

I, III

I, II, III

III, IV

213 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

I, II, IV

II, III

I, III

I, II, III

III, IV

214 $H_2(g)+S(b) \rightleftharpoons H_2S(g)+Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqlin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

yalnız IV

II, IV

II, III

I, IV

yalnız II

215 Doymuş məhlulun kütləsi 200 q-dır. 20C-də məhlulda həll olan maddənin kütlə payı 20 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

500

200

150

100

250

216 $CH_4(g)+H_2O(g) \rightleftharpoons CO(g)+3H_2(g) - Q$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

suyun qatılığını artırmaqla

təzyiqlə artırmaqla

temperaturu azaltmaqla

H_2 -nin qatılığını artırmaqla

katalizator tətbiq etməklə

217 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

30

40

- 30
 25
 50

218 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- $\text{KNO}_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
 $\text{KCN}, \text{KNO}_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
 $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
 $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{KCN}, \text{KNO}_2,$

219 Qatılığı 100 qramında həll olan maddənin qramlarla miqdarı ilə ifadə olunan məhlul necə adlanır?

- molyar
 molyal
 titrli
 faizli
 normal

220 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- səthi aktiv maddələr
 suda həll olan bərk maddələr
 üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
 adsorbsiya olunan maddələr
 mühiti maye olan dispers sistemlər

221 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?

- $\text{N}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3 + \text{Q}$
 $\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - \text{Q}$
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + \text{Q}$
 $\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 + \text{Q}$
 $\text{N}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - \text{Q}$

222 Adsorbsiya nədir?

- səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
 qazların mayelərdə həll olması
 temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
 səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması
 bərk maddələrin mayelərdə həll olması

223 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

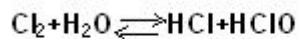
- 12
 20
 10
 5

224 $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

- I. O_2 -nin qatılığının artması** **II. Cl_2 -nin qatılığının artması**
III. təzyiqin artması **IV. təzyiqin azalması**

- II, IV
- yalnız I
- II, III
- yalnız II
- I, III, IV

225



Tarazlığı sağa yöneltmek üçün xlorlu suya hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HNO₃
- KCl
- H₂SO₄
- NaOH
- NaCl

226 Lavsanın ərimə temperaturu hansı intervalda olur?

- 290-300
- 280-290
- 270-280
- 260-270
- 250-260

227 Polimer məhlulları başqa məhlullardan nə ilə fərqlənir?

- şişməsi ilə
- özlülüyü ilə
- qarışığı ilə
- rəngi ilə
- həlmi ilə

228 İzobutilenin izoprenlə birgə polimerləşməsindən nə alınır?

- butil kauçuku
- benzol
- stiroil
- butadien
- polietilen

229 Üzvü şüşə hansı temperaturda əriyir?

- 300
- 200
- 150
- 100
- 250

230 Hansı məhlullar qeyri Nyuton məhlulları adlanırlar?

- ifrat doymuş
- doymuş
- qeyri elektrolit
- elektrolit
- polimer

231 Strukturlaşma prosesi neçə mərhələdən ibarətdir?

- 6

- 4
 3
 2
 5

232 Həlməşikləşmə prosesi necə əmələ gəlir?

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

233 Qırılma uzanması nədir?

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

234 Naylon 6,6-nın ərimə temperaturunu göstərin.

- 285
 265
 255
 245
 275

235 Tikotropiya nədir?

- mexaniki qüvvə tətbiq olunur.
 rabitələr qırılır
 özlülük artır
 özlülük əvvəlki qiymətini alır
 rabitələr qırılır

236 Temperaturun artması və təzyiğin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
 $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$
 $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
 $\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$
 $\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

237 Polimer məhlullarının özlülüyü neçə özlülüyn cəminə bərabərdir?

- 3
 6
 5
 4
 2

238 Molyar koqiziya enerjisi 4-8 kc/mol olan polimerdən nə kimi istifadə olunur?

- lif

- plastik kütlə
 rezin
 kauçik
 qatran

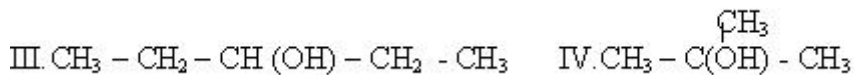
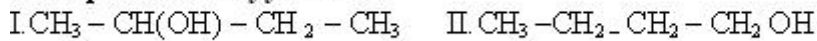
239 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- metil spirti
 aseton
 etil spirti
 su
 xloroform

240 L= 2 olan yarım səviyyədə maksimum neçə elektron olar?

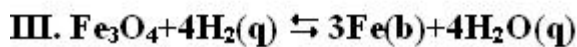
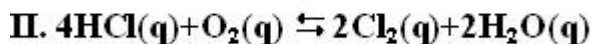
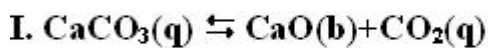
- 20
 6
 8
 10
 18

241 İkili spirtləri müəyyən edin.



- I,IV
 III,IV
 II,III,
 I,II,
 I,III,

242 Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri təfəvvüz yönəldir?



- II, III
 I, III
 yalnız II
 yalnız I
 I, II, III

243 Polivinilxlorid hansı maddələrdə həll olur?

- butadiendə, yağlarda, turşularda
 stirolda, xlorlaşmış karbohidrogenlərdə
 yağlarda, mürəkkəb efirlərdə, turşularda
 mürəkkəb efirlərdə, asetonunda, xlorlaşmış karbohidrogenlərdə
 turşularda, asetonunda, stirolda

244 Şaxəli makromolekullarıdan olan polistirol hansı maddələrin polimerləşməsindən alınır?

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

245 Polivinil xlorid hansı sraya aiddir?

- spirtlərə
- mürəkkəb efirlərə
- sintetik polimerlərə
- turşulara
- kauçuklara

246 Xassələrinə görə təbii kauçuka hansı polimer maddələr yaxındır?

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

247 Polistirol hansı yolla alınır?

- oksidləşmə
- yanma
- izomerləşmə
- radikal polimerləşmə
- polimerləşmə

248 Yalnız polyar molekulardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- NO, H₂, O₂, N₂
- HF, H₂O, N₂, NH₃
- HCl, NO, H₂, O₂
- HCl, HBr, H₂O, NH₃
- O₂, NH₃, H₂O, N₂

249 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

- məhlulda müsbət yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfi yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər əsaslardır
- turşular proton verən, əsaslar isə proton qəbul edən maddələrdir
- turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir
- turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir
- turşular elektron cütünü verən, əsaslar isə elektron cütünü qəbul edən maddələrdir

250 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırıqda reak-siya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- 2
- 3,5
- 3
- 2,5
- 4

251 Temperaturu 300C!dən 330C qədər artırıqda reak-si-ya-nın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

- 9
 54
 27
 12
 81

252 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 50 C-də 4 dəqiqəyə başla çatırsa, həmin reaksiya 90 c - də neçə dəqiqəyə başa çatır?

- 25
 15
 20
 10
 30

253 Reaksiya 120C-də 16 saniyə ərzində qurtarır. Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də neçə saniyəyə qurtarar?

- 5
 3
 2
 1
 4

254 NaOH-in əritisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- $\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
 $\text{OH}^- - 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2$
 $\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
 $\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 $\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^0$

255 Kimyəvi reaksiyanın sürəti 100 C temperaturda 0,3 mol/l·san 130 C-də həmin reaksiyanın sürətini hesablayın. Sürətin temperatur əmsalı 2-dir.

- 6,8
 10,6
 3,2
 2,4
 4,8

256 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- H-N...H-
 H-O...H-
 H-S...H-
 H-F...H-
 H-Cl...H-

257 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

- $3\text{Fe}(\text{b}) + 2\text{O}_2(\text{q}) \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{b})$
 $\text{Ca}(\text{b}) + \text{H}_2(\text{q}) \rightarrow \text{CaH}_2(\text{b})$
 $\text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
 $2\text{NO}(\text{q}) \rightarrow \text{N}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q})$
 $\text{PCl}_5(\text{m}) \rightarrow \text{PCl}_3(\text{m}) + \text{Cl}_2(\text{q})$

258 Hansı sırada yalnız suda məhlullarının elektrolizi prosesində katodda metal ayrılan maddələr göstərilmişdir?

- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{NaOH}, \text{KCl}$
 $\text{MgSO}_4, \text{AgNO}_3, \text{K}_2\text{SO}_4$
 $\text{NiCl}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{AlCl}_3$
 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3, \text{AuCl}_3$
 $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{CaCl}_2, \text{MgSO}_4$

259 Hansı sırada yalnız kimyəvi rəbitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^3 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- $\text{F}_4, \text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3$
 $\text{Cl}_4, \text{CH}_4, \text{SiF}_4, \text{AlCl}_3$
 $\text{BF}_3, \text{AlCl}_3, \text{SiF}_4, \text{CH}_4$
 $\text{H}_4, \text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{SiF}_4$
 $\text{Cl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3, \text{AlCl}_3$

260 Polimerin şişməsi nə isə müşahidə olunur?

- polimerin həcmi artır
 mexaniki möhkəmliyi artır
 forması dəyişmişdir
 forması dəyişir
 mexaniki möhkəmliyi azalır

261 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- hidrogenin qatılığının azalması
 təzyiqin azalması
 təzyiqin artması
 temperaturun azalması
 katalizatorun iştirakı

262 Elementin dövrü dəyişən xassəsinin nüvənin müsbət yükü ilə əlaqələndirilməsi hansı qanuna əsaslanır?

- Ekvivalentlər qanunu
 Həndəsi nisbət qanunu
 Avoqadro qanunu
 Mözli qanunu
 Həcmi nisbət qanunu

263 Dövrü qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

- elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
 elementlərin təbiətdə yayılmasına
 kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
 nüvənin yükünün artması ilə müəyyən tip elektron quruluşunun dövrü təkrarı
 elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

264 Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

- elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
 elementlərin təbiətdə yayılmasına
 elementlərin atomlarının quruluşuna
 kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
 elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

265 Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

- müasir dövr
 əlkimya dövrü
 fiziki dövr
 kimyəvi dövr
 yatrokimya dövrü

266 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{H}_2(\text{q}) + \text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- CH_4 -ün qatılığının azalması
 temperaturun azalması
 təzyiqin artması
 temperaturun artması
 katalizatorun iştirakı

267 Temperaturu 70C-dən 20C-dək azaltdıqca reaksiyanın sürəti neçə dəfə azalır? Sürətin temperatur əmsalı 3-dür.

- 313
 210
 162
 81
 243

268 Üçlü spirti müəyyən edin.

- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_3$
 $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$
 $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \text{OH}$
 $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$

269 Reaksiya 100C temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya 130C temperaturda neçə dəqiqəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 15
 10
 5
 20
 120

270 Sadə efirlərin su ilə hidratasiyasından hansı birləşmə alınır?

- turşu, keton
 turşu
 keton
 aldehid

spirt

271 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- nuklonların hərəkətində
 xarici təsirlərdən
 nuklonların sayından
 nüvə qüvvələrindən
 kütləsindən

272 Mozli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xasəsinə əsaslanır?

- istilik keçiriciliyi
 oksidləşmə dərəcəsi
 atom nüvələrinin yükü
 elektromənfiliyi
 ərimə temperaturu

273 Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin.

- $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{CrCl}_2, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
 $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{CrCl}_2$
 $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{CrCl}_2$
 $\text{CrCl}_2, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
 $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{CrCl}_2, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

274 Qlikozanın qıçqırmasından 230q spirt alınır. Bu zaman ayrılan karbon qazının (normal şəraitdə) həcmi tapın.

- 22,4 L
 448 L
 112 L
 234 L
 56 L

275 Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

- kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi
 kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
 kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
 kimyəvi elementlərin dövrü qanuna əsaslanan təsnifatı
 kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi

276 İkinci dövr elementlərinin atomları üçün hansı tip elektron konfigurasiyası xarakterikdir?

- p-, f-
 p-, d-
 s-, d-
 s-, p-
 s-, f-

277 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ tənliyi üzrə reaksiyanın başlanğıcında azotun qatılığı 0,5 mol/l, 5 saniyədən sonra 0,2 mol/l olarsa, reaksiyanın orta sürətini hesablayın (mol/l·sən).

- 0,12

- 0,2
 0,06
 0,6
 0,02

278 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəni göstərin.

- elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur
 elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətindən asılı olur
 elektronun enerjisi yalnız maqnit kvant ədədindən sılı olur
 elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur
 elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədlərindən sılı olur

279 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

- $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{KHCO}_3 + \text{KOH}$
 $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
 $\text{NaHCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
 $\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$

280 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

- üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
 səthi aktiv maddələr
 mühiti maye olan dispers sistemlər
 adsorbsiya olunan maddələr
 suda həll olan bərk maddələr

281 Bunlardan hansılar kation polimerləşmədə katalizator kimi istifadə edilir

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

282 Kompleksin dissosiasiyası nədən asılıdır?

- temperaturdan
 inisatorun molekul quruluşundan
 mühitin dielektrik nüfuzluğundan
 katalizatorndan
 mühitin təbiətindən

283 Polivinil xlorid emalı zamanı polimerlərə nə əlavə olunur?

- turşu
 mürəkkəb efir
 polivinil
 spirt
 stabilizator

284 Termiki və kimyəvi davamlığına görə ən yaxşı polimer hansıdır?

- polivinilxlorid
 kauçuk
 politetrafluoretilen

- polistirol
- poliizobutilen

285 Polivinil spirti hansı yolla alınır?

- polikondensləşmə
- efirləşmə
- polimerləşmə
- oksidləşmə
- izomerləşmə

286 Polivinil spirtinin suda məhlulunun suspenziyada polimerləşmə məhsulu nələrin hazırlanmasında istifadə olunur?

- yapışqanların
- lavsanın
- kauçukların
- rezinlərin
- boruların

287 Akril turşuları və efirlərinin polimerləri hansı üsulla alınır?

- oksidləşmə
- efirləşmə
- izomerləşmə
- parçalanma
- polimerləşmə

288 Poliakrilnitrid hansı yolla alınır?

- akrilnitridin suspenziyada izomerləşməsi yolu ilə
- akrilnitridin emulsiyada efirləşməsi yolu ilə
- akrilnitridin emulsiyada izomerləşməsi yolu ilə
- akrilnitridin emulsiyada yaxud məhlulda radikal polimerləşməsi yolu ilə
- oksidləşmə yolu ilə

289 Poliakril və polimetakril turşuları suda həll olurmu?

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

290 Qırılma möhkəmliyi nədir?

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

291 Plastifikatordan nə üçün istifadə olunur?

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

292 Polimerlərin mükəmməl kristal əmələ gətirməsi üçün neçə şərt lazımdır?

- 6
 4
 3
 2
 5

293 Makromolekulun özünün quruluşu hansı növ quruluş adlanır?

- fəza müntəzəm
 üçüncü
 ikinci
 ilkin
 nadmolekulyar

294 Hansı quruluşa malik polimerlər asanlıqla kristallaşırlar?

- amorf
 iri kristal
 fibrilyar
 Qlobulyar
 zolaqlı

295 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- NaOH, Cu(OH)₂
 H₃BO₃, H₂CO₃
 K₂SO₄, NaCl
 H₂O, HCl
 H₂SO₄, NaCl

296 Mənfi yüklü ionları göstərin. I. dihidroortofosfat II. ammonium III. sulfat

- I, II
 yalnız II
 II, III
 yalnız I
 I, III

297 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- O₂ → N₂ → F₂
 O₂ → F₂ → N₂
 F₂ → N₂ → O₂
 N₂ → O₂ → F₂
 N₂ → F₂ → O₂

298 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

- neytral mühit yaranar
 mühitin qələvliliyi azalar
 mühitin qələvliliyi dəyişməz
 mühitin qələvliliyi artar
 mühitin turşuluğu artar

299 Natrium –sulfidin Na₂S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl
 SO₂
 H₂SO₄
 NaOH
 Na₂SO₄

300 Natrium-xloridin ərintisinin elektrolizi zamanı katodda 4,6 q metal alınmışdır. Anodda ayrılan xlorun həllmini (n.ş-də) hesablayın.

- 22,4
 5,6
 2,24
 1,12
 11,2

301 K₂S-in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

- yalnız III
 I, III
 II, III
 I, II
 yalnız I

302 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- NaCl + AgNO₃ →
 KOH + FeCl₃ →
 CuSO₄ + Na₂S →
 CuO + HCl →
 CuSO₄ + NaNO₃ →

303 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- NO₂
 CO₂
 SO₂
 H₂S
 NH₃

304 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- NO₂
 H₂S
 NH₃
 CO₂
 SO₂

305 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Ag⁺ və I⁻
 Ag⁺ və Cl⁻
 Na⁺ və CH₃COO⁻
 Ca⁺² və CO₃⁻²
 Ba⁺² və CO₃⁻²

306 Hansı ifadə doğru deyil?

- əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir
 ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir

- məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
 normal duzlar birbaşa (pİlləsiz) dissosiasiya edir
 dissosiasiya zamanı həm H⁺, həm də OH⁻ ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

307 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)₂ II. NaHSO₄ III. Mg(OH)Cl IV. AlCl₃

- II, III, IV
 I, IV
 I, II, III
 II, IV
 yalnız I

308 Dissosiasiya dərəcəsi 40% olan elektrolitin 500 molekulundan neçəsi dissosiasiya edib?

- 200
 100
 250
 400
 300

309 CuCl₂-nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

- II, III
 I, II
 yalnız III
 yalnız I
 I, III

310 Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün α=100% qəbul etməli)?

- Fe₂(SO₄)₃
 Al(NO₃)₃
 CaCl₂
 Cu(NO₃)₂
 Ca(OH)₂

311 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınır? I. CaCl₂ II. NaNO₃ III. K₂S

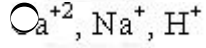
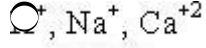
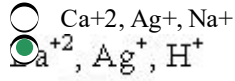
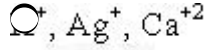
- I,III
 yalnız I
 yalnız II
 yalnız III
 I,II

312 $Mg^{2+} + 2OH^- \longrightarrow Mg(OH)_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə

götürülməlidir?

- Mg(NO₃)₂, NaOH
 MgO, H₂O
 Mg, NaOH
 MgO, NaOH
 MgSO₄, Mg(OH)₂

313 SO_4^{2-} , Cl^- və CO_3^{2-} ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?



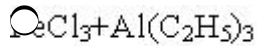
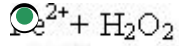
314 Həllədicinin polyarlılığı ardıqca polimerləşmənin sürəti necə dəyişir?

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

315 Radiasiya polimerləşməsində radikallar nəyin hesabına yaranır?

- temperaturun
 fotokimyəvi
 ionlaşdırıcı şüaların
 katalizatorun
 inisiatorların

316 Fenton reaktivini göstərin.



317 Radikal polimerləşməsində inisiatorun qatılığının artması reaksiyasının sürətinə və polimerin orta molekül kütləsinə necə təsir edir?

- V_p artır, $\overline{M_n}$ dəyişmir
 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

318 Radikal polimerləşməsində monomerin qatılığının artması reaksiyanın sürətinə və orta molekül kütləsinə necə təsir edir?





Vp artır, Mn artır



Vp azalır, Mn azalır



Vp dəyişmir, Mn artır



Vp azalır, Mn azalır



Vp artır, Mn azalır

319 Radikal polimerləşməsində zəncirin qırılması neçə üsulla baş verir?



5



1



2



3



4

320 Zəncirin uzanması reaksiyanın sürəti hansı intervalda olur?

$10^2 - 10^3$

$10^1 - 10^3$

$10^2 - 10^4$

$10^3 - 10^5$

$10^4 - 10^6$

321 1,2-dibrompentanın KOH-ın spirtə məhlulu ilə qarşılıqlı təsirindən alınan maddəni müəyyən edin.



pentin-1



penten-1



penten-2



n-pentan



pentin-2

322 Asetilenin trimerləşməsindən hansı birləşmə alınır?



metilsikloheksan



tsikloheksen



tsikloheksan



heksan



benzol

323 Asetilen molekulunda neçə qeyri-polyar siqma rabitə vardır?



5



4



2



3



1

324 78 q asetilen neçə qram su ilə reaksiyaya daxil olar?



54



36



108

- 18
 72

325 1 mol asetilenin 1 mol hidrogen bromidlə reaksiyasından hansı maddə alınır?

- CH₂=CBr₂
 CH₂=CHBr
 CH₃CH₂Br
 CH₂Br-CH₂Br
 CH₃-CHBr₂

326 $2\text{CH}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{katalizator}} \text{x} \xrightarrow{+1\text{ mol HCl}} \text{y}$ y-maddəsi üçün hansı ifade doğru deyil?

- kauçuk istehsalında istifadə olunur
 doymamış birləşmədir
 molekulunda bütün karbon atomları Sp²-hibrid vəziyyətindədir
 polimerləşir
 izoprenin izomeridir

327 Kation polimerləşmənin sürəti temperaturdan necə asılıdır?

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

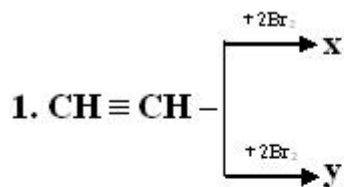
328 Kation polimerləşmənin gedişinə təsir edən amilləri göstərin.

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

329 Temperatur azaldıqda reaksiyanın sürəti və orta polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir?

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

330



x və y üçün eyni olan nedir?

I. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti

II. karbon atomlarının valentliyi

III. Birləşmə reaksiyasına daxil olma qabiliyyəti

- yalnız III

- II, III
 yalnız II
 I, II
 yalnız I

331 Kation mexanizmi üzrə zəncirvari polimerləşmənin başlanması nə zaman mümkün olar?

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

332 Zəncirin uzanması reaksiyasının sürəti nəyə bərabərdir?



333 Kumol peroksidi hansı radikallara parçalanır?



334 . Hansı birləşmələr asanlıqla radikallara çevrilirlər?

- duzlar
 oksidləşdirici-reduksiyaedici sistemlər
 inisiatorlar
 katalizatorlar
 ionlaşdırıcı şüalar

335 Disproporsiya yolu ilə zəncirin qırılmasını göstərin.



336 Aktivləşmə reaksiyasının sürətini göstərin.

- $V_a = K_a [M]^2$
 $V_a = K_a [M] [M]$
 $V_a = K_a [J]$



337 Oksidləşdirici – reduksiyaedici sistemlərin köməyi ilə radikal hansı temperatur intervalında əmələ gəlirlər?

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

338 Radikal polimerləşməsində aktiv mərkəz nəyin hesabına yaranır?

- anionların
 kationların
 katalizatorların
 ultrabənövşəyi şüaların.
 radikalın

339 Təzyiq neçə atmosferdən yuxarı radikal polimerləşmə reaksiyasına təsir edir?

- 1000
 3000
 2000
 500
 250

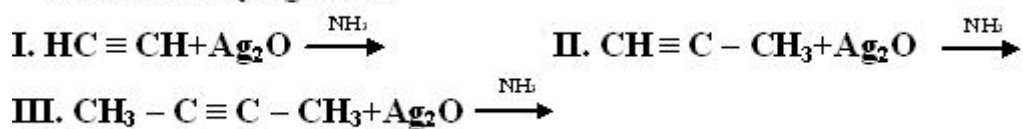
340 Zəncirvari polimerləşmə prosesi neçə mərhələdən ibarətdir?

- 2
 6
 5
 4
 3

341 Fotakimyəvi aktivləşmədə radikal hansı növün hesabına yaranır?

- termiki
 inisiatorların
 işıq şüalarının
 ionlaşdırıcı şüaların
 katalizatorun

342 Hansı reaksiya getmir?



- yalnız I
 II, III
 I, II
 yalnız III
 yalnız II

343 Kation polimerləşmədə zəncirin qırılması necə baş verir?

- kinetik qırılma ilə
 katalizatorun təsiri ilə
 heç bir halda qırılmır

- ötürülmə reaksiyaları ilə
 qüvvətləndirici agentlərin təsiri ilə

344 Pentin-2-ni səmərəli üsulla adlandırın.

- dimetilasetilen
 metilizopropilasetilen
 dietilasetilen
 metiletilasetilen
 metilpropilasetilen

345 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- asetilen
 butan
 2-metilpropan
 etan
 benzol

346 21 q propilenin (n.ş.-də) tutduğu həcmi neçə qram asetilen tutar?

- 52
 13
 6,5
 26
 39

347 Hansı alkinin 10 qramı yandıqda 9 q su əmələ gəlir?

- C₆H₁₀
 C₅H₈
 C₂H₂
 C₃H₄
 C₄H₆

348 Alkinlərdə neçə hidrogen atomu var?

- 2n-1
 2n-2
 2n
 2n+2
 2n+1

349 Monomerə görə ötürülmə əmsalı (CM) nədən asılıdır?

- təzyiqdən, qatılıqdan
 temperaturdan, mühitin xarakterindən
 təzyiqdən, temperaturdan
 qatılıqdan, mühitin xarakterindən
 temperaturdan, qatılıqdan

350 Aktiv mərkəzin məhv olması necə baş verir?

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

351 Kation polimerləşmənin sürəti katalizatorun qatılığında necə asılıdır?

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

352 Hansı sırada yalnız maye yanacaq verilmişdir?

- neft, kerosin, daş kömür
- benzin, kerosin, mazut;
- daş kömür, mazut, torf;
- benzin, kerosin, qonur kömür;
- metan, qonur kömür, torf;

353 Alkadienlər üçün hansı reaksiya xarakterikdir?

- birləşmə
- dehidratlaşma;
- əvəzetmə;
- hidroliz;
- polikondensasiya;

354 8 q texniki kalsium-karbidin su ilə tam reaksiyasından (ne.ş.-də) 2,24 l asetilen alınır. Qarıışıqda kalsium-karbidin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 80
- 20
- 40
- 50
- 60

355 2 mol metanda olan hidrogen atomu neçə mol asetilendə vardır?

- 6
- 1
- 3
- 4
- 8

356 Alkilhalogenidin 11,5 q natrium ilə reaksiyasından 14,5 q alkan alınır. Alkanın formulunu müəyyən edin.

- C₆H₁₄
- C₃H₈
- C₄H₁₀
- C₅H₁₂
- C₂H₆

357 Hansı alkanı Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogeniddən almaq olar?

- 2,3-dimetilbutan
- 2-metilbutan
- 2,2-dimetilbutan
- propan
- 2-metilpropan

358 Hansı karbohidrogenləri Vürs üsulu ilə yalnız bir alkilhalogendən almaq olar? I. n-butan II. 2-metilbutan III. 2,3-dimetilbutan IV. 3-metilpentan

- I, II
 yalnız I
 I, II, IV
 II, IV
 I, III

359 Xloroformu göstərin

- CH₃Cl
 CHCl₃
 CCl₄
 CH₃CH₂Cl
 CH₂Cl₂

360 Monohlogenli birləşməni göstərin

- CH₃-CHCl₂
 CH₂Cl₂
 CHCl₃
 CH₃Cl
 CCl₄

361 Fenton reaktivini hansı radikalı əmələ gətirir?

-

362 Qırılma reaksiyasının sürətini göstərin?

-

363 İnisiyatorlar necə maddələrdir?

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

364 Həllədicinin polyarlığı və solvatlaşdırma qabiliyyəti artdıqca kation polimerləşmənin sürəti necə dəyişir?

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

365 Kation polimerləşməsi zamanı alınan polimerin orta molekül kütləsi temperaturdan necə asılıdır?

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

366 Radikal polimerləşməsində inisiatorun qatılığının azalması reaksiyanın sürətinə və polimerin orta molekül kütləsinə necə təsir edir?



367 Radikal polimerləşməsində monomerin qatılığının azalması reaksiyanın sürətinə və orta molekül kütləsinə necə təsir edir?

- V_p dəyişmir, M_n artır
 V_p azalır, M_n azalır
 V_p artır, M_n artır
 V_p artır, M_n azalır
 V_p azalır, M_n artır

368 Kation polimerləşməsi neçə mərhələdən ibarətdir?

- 6
 4
 3
 5
 2

369 İon polimerləşməsi hansı intervalda həlledici mühütdə aparır?



370 Kation polimerləşməsi hansı katalizatorun hesabına baş verir?

- NaNH_2
 Na
 AlCl_3
 AlCl_3
 AlCl_3

371 . İon polimerləşməsində zəncirin qırılması necə baş verir?

- uzanmaqda olan monomolekulyar reaksiyalar
 disproporsiya
 rekombinasiya
 bimolekulyar reaksiyalar
 zəncinin makroradikala ötürülməsi

372 Kation polimerləşməsində artmaqda olan zəncir nəyin hesabına baş verir?

- katalizatorların
- temperaturun
- karbonionların
- karbkationların
- radikalların

373 ion polimerləşməsi hansı polimerləşməyə aiddir?

- polikandensləşmə
- birgəpolimerləşmə
- radikal polimerləşmə
- pilləli polimerləşmə
- zəncirvari polimerləşmə

374 İon polimerləşməsi nəyin hesabına baş verir?

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

375 Katalizatorun sokatalizatora təsiri zamanı hansı birləşmə alınır?

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

376 Adətən BF₃ katalizatoruna hansı sokatalizator götürürlər?

- HCl
-
-
-
-

377 Hansı birləşmə sokatalizator ola bilər?

-
-
- Na
- NaNH₂
-

378 Butilkauçuk hansı temperaturda alınır?

- 100dərəcə C
- 0dərəcəC
- 50 dərəcə C
- 50 dərəcəC
- 100dərəcəC

379 Butilkauçuk nədən alınır?

- 80% izobutilen 20% izopren

- 90% izobutilen 10% izopren
- 95% izobutilen 5% izopren
- 97% izobutilen 3% izopren
- 97% izopren 3% izobutilen

380 Kation polimerləşməsində aktiv mərkəz hansı birləşmənin hesabına yaranır?

- turş duzların
- əsası duzların
- kompleks birləşmə
- turşuların
- qələvilərin

381 Teflondan harada istifadə olunmur?

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

382 Yüksək molekulyar kütləli polivinilxlorid hansı maddələrdə həll olur?

- etil spirtində
- asetonunda
- mürəkkəb efirdə
- xlorlaşmış karbohidrogendə
- dioksanda

383 Aşağı molekulyar kütləli polivinilxlorid hansı maddələrdə həll olur?

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

384 Polivinilxloriddən harada istifadə olunmur?

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

385 Polibutadien sənayə miqyasında ilk dəfə olaraq hansı alim tərəfindən alınmışdır?

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

386 Aşağıdakılardan hansılar polibutadienin həlledicisidir?

- akril halogenidlər
- CCl₄
- ksilol
- toluol

benzol

387 Polibutadien hansı metalın iştirakı ilə blokda polimerləşmə yolu ilə alınır?

- Mg
 Ca
 K
 Na
 Li

388 Polistiroldan harada istifadə olunur?

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

389 Polistiroldan aşağıdakı maddələrdən hansında həll olur?

- toluolda
 mürəkkəb efirlərdə,aromatik karbohidrogenlərdə
 turşularda
 qələvilərdə
 benzolda

390 Polietilendən harada istifadə olunmur?

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

391 Polietilen aşağıdakı maddələrdən hansında həll olmur?

- ksilolda
 benzolda
 qələvilərdə
 xlorbenzolda
 toluolda

392 Polietilen hansı monomerin polimerləşmə reaksiyası ilə alınır?

- asetilenin
 propilenin
 metilenin
 etilenin
 butadienin

393 Mühütün polyarlığı artdıqda kation polimerləşmə reaksiyasının sürəti və polimerin molekul kütləsi necə dəyişir?

- V_k azalır \bar{M}_k artır
 V_k artır \bar{M}_k artır
 V_k artır \bar{M}_k dəyişmir



394 Hansı katalizatorlara Fridel-Qrafs katalizatorları deyilir?

- K
- Na
- Zn
- AlCl₃
- FeCl₃

395 Kation polimerləşməsi hansı katalizatorun hesabına baş verir?

- Na
- Zn
- AlCl₃
- FeCl₃
- K

396 İon polimerləşməsində zəncirin qırılması necə baş verir?

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

397 Kation polimerləşmə hansı polimerləşməyə aiddir?

- polikondensləşmə
- pilləli polimerləşmə
- radikal-polimerləşmə
- birgəpolimerləşmə
- zəncirvari polimerləşmə

398 Polivinil spirti polivinilasetatın hansı spirtə yenidən efirləşməsi yolu ilə alınır?

- pentil
- butil
- etil
- propil
- metil

399 Polivinil spirtinin suda məhlulu harada istifadə edilir?

- boruların hazırlanmasında
- liflərin hazırlanmasında
- kəbellərin hazırlanmasında
- avtomobil şinlərinin hazırlanmasında
- sulu emulsiyanın hazırlanmasında

400 Polivinil spirti nəyin hazırlanmasında istifadə olunur?

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

401 Aşağıdakılardan hansı polivinilspritinin rənginə aiddir?

- qırmızı
 boz
 narıncı
 ağ
 qara

402 Polivinil spirti hansı maddələrdə həll olur?

- isti suda
 karbohidrogenlərdə
 üzvi həlledicilərdə
 efiirlərdə
 ketonlarda

403 Aşağıdakılardan hansılar polibutadienin tətbiq sahəsinə aiddir?

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

404 Temperaturun artması kation polimerləşməsində reaksiyanın sürətinə və polimerin molekulyar kütləsinə necə təsir göstərir?

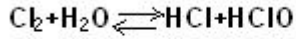
- V_k azalır \overline{M}_k artır
 V_k artır \overline{M}_k artır
 V_k , BCl_3 , CF_4 , CCl_4
 V_k , BCl_3 , AlF_3 , $AlCl_3$
 V_k artır \overline{M}_k dəyişmir

405 Kation polimerləşmə reaksiyasının sürətinə və polimerin orta molekulyar kütləsinə monomerin və katalizatorun qalığının artması necə təsir edir?

- V_k azalır \overline{M}_k artır
 V_k artır \overline{M}_k artır
 V_k , BCl_3 , CF_4 , CCl_4
 V_k , BCl_3 , AlF_3 , $AlCl_3$
 V_k azalır \overline{M}_k azalır

406 Aşağıdakı katalizatorlardan hansı kation polimerləşməsini aparır?

- Na
 NH_2
 H_9K



Tarazlığı sağa yöneltmək üçün xlorlu suya hansı maddə əlavə edilməlidir?

- Li

407 Kation polimerləşmə hansı tip polimerləşmə aiddir?

- radikal polimerləşmə
 pilləsi polimerləşmə
 zəncirvari polimerləşmə
 polikondensləşmə
 birgəpolimerləşmə

408 İon polimerləşməsində artmaqda olan zəncir nəyin hesabına baş verir?

- işıq şüalarını
 Katalizator
 temperatur
 inisiatorlar
 ionlaşdırıcı şüalar

409 Anion polimerləşmə hansı tip polimerləşməyə aiddir?

- zəncirvari polimerləşmə
 radikal polimerləşmə
 polikondensləşmə
 birgə polimerləşmə
 pilləli polimerləşmə

410 Hansı katalizatorlar metal-üzvü katalizatorlardır?

- $\text{OH}^- - 4e^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 Na
 NaOH
 $\text{I}_4, \text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{SiF}_4$
 $\text{I}_4, \text{BCl}_3, \text{AlCl}_3, \text{CCl}_4$

411 Katalizatorların iştirakı ilə anion polimerləşmə hansı mühütdə aparılır?

- HCl
 $\text{Cl}_4, \text{CH}_4, \text{SiF}_4, \text{AlCl}_3$
 $\text{Cl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3, \text{AlCl}_3$
 $\text{I}_4, \text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3$
 NaOH

412 Anion polimerləşmə neçə yerə bölünür?

- 6
 3
 2
 4
 5

413 İon polimerləşməsi əsasən nədə aparılır?

- məhlulda
 kütlədə

- emulsiyada
 ərintidə
 həlledicidə

414 Anion polimerləşməsində neçə mərhələdən ibarətdədir?

- 6
 3
 2
 5
 4

415 Anion polimerləşməsində artmaqda olan zəncir nəyin hesabına baş verir?

- karbkationlar
 karbonionlar
 işıq şüalarının
 ionlaşdırıcı şüaların
 inisiatorların

416 Aşağıdakı katalizatorlardan hansı anion polimerləşməsini aparır?

- $BF_3, BCl_3, AlCl_3, CCl_4$
 $BF_3, BCl_3, AlF_3, CCl_4$
 $BF_3, AlCl_3, SiF_4, CH_4$
 BF_3, CF_4, CCl_4, SiF_4
 BF_3, BCl_3, BF_3, CF_4

417 Hansı katalizator anion polimerləşməsində istifadə olunur?

- NaCN
 Cl_4
 Cl_3
 SO_4
 F_3

418 İzotaktiki quruluş hansıdır?

- yan qruplar müntəzəm yerləşmişlər
 yan qruplar hamısı zəncirin bir tərəfində yerləşmişlər
 yan qruplar qeyri müntəzəm yerləşmişlər
 yan qruplar əsas zəncirin hər iki tərəfində ardıcılıqla yerləşmişlər
 yan qruplar əsas zəncirin hər iki tərəfində qeyri-ardıcılıqla yerləşmişlər

419 İzotaktiki polipropilen hansı katalizatorunun iştirakı ilə alınır?

- $AlCl_3 + TiCl_4$
 F_3
 Na
 $(C_2H_5)_3 Al + TiCl_3$
 Cl_3

420 Tsiqler-Natta katalizatorunun köməyi ilə hansı quruluşlu polimerlər alınır?

- fəza-müntəzəm
 torvari
 xətti
 şaxəli
 amorf

421 Tsiqler-Natta katalizatorunu göstərin.

- $(C_2H_5)_2 AlCl + TiCl_4$
 Cl_4
 $Cl_3 + Al(C_2 H_5)_3$
 Cl_4
 F_3

422 Hansı katalizator anion polimerləşməsini aparır?

- NO
 Na
 F_3
 SO_4
 Cl_3

423 Anion polimerləşməsinə hansı monomer daxil ola bilər?

- $H^+ - 2e^- \rightarrow O_2 + H_2$
 $H_2O - 4e^- \rightarrow O_2 + 4H^+$
 $H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$
 C_3H_6
 $Na^+ + e^- \rightarrow Na^0$

424 Polietilenqlikoltereftalat aşağıdakı hansı maddələrin təsirinə davamlı deyil?

- spirtlərin
 üzvü həlledicilərin
 ketonların
 karbohidrogenlərin
 fosfat turşusunun

425 Aşağıdakılardan hansı polidimetilfeniloksidin tətbiq sahəsinə aid deyil?

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

426 Aşağıdakı maddələrdən hansılar poliakrilnitrilin həlledicisidir?

- benzol
 turşular
 qələvilər

- aseton
 dimetilformamid

427 Aşağıdakılardan hansı poliakrilnitrilin rənginə aiddir?

- qara
 göy
 ağ
 qırmızı
 boz

428 Polimetilmetakrilatın tətbiq sahəsini göstərin?

- şinlərin hazırlanması
 örtük və plyonkaların hazırlanması,üzvü şüşələrin alınması
 liflərin alınması
 kəməllərin hazırlanması
 boruların hazırlanması

429 Qələvi metalların metal üzvü birləşməsində rətibənin poliarlaşma dərəcəsi ardıcılığını göstərin.

- $\text{Ca} < \text{Li} < \text{K}$
 $\text{Ca} < \text{Na} < \text{Li}$
 $\text{Li} < \text{Li} < \text{Na}$
 $\text{Ca} < \text{K} < \text{Li}$
 $\text{Li} < \text{Na} < \text{K}$

430 Butadienin polimerləşməsi zamanı hansı tip katalizatorun köməyi ilə sis quruluşlu fəza-müntəzəm polimer alınır?

- KR
 NaR
 K
 Na
 LiR

431 Tsiqler-Natta katalizatorlarının tərkibinə hansı qrup metalları daxildir?

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

432 Digər ötürülmə reaksiyalarından fərqli olaraq polimerə görə ötürülmə necə olur?

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

433 Radikal polimerləşmə klassik reaksiyalardan nə ilə fərqlənir?

- Radikal polimerləşmə hər bir monomer molekulyar kütləsinin birləşməsi ilə yeni radikalın əmələ gəlməsi və əvvəlki radikalın bir monomer molekulyar kütləsinə qədər qırılması və qısalması ilə fərqlənir.

- 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 molekulunun 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.

434 Radikal polimerləşməsinin gedişinə təsir edən əsas amillər hansılardır?

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

435 Reaksiya şəraitində parçalanaraq radikal əmələ gətirən maddələr necə adlanır?

- İnisiator və tənziyeməci
- Tənziyeməci
- Promotor
- İnisiator
- İnhibitor

436 Hansı növ polimerləşmədə inisiator kimi üzvi peroksid və hidroperoksidlər, azot və diazobirləşmələr, karbonlarının dinitrilləri, persulfat və s. istifadə olunur?

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

437 Radikal polimerləşmədə aktiv mərkəz rolunu aşağıdakılardan hansı oynayır?

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

438 Anion polimerləşməsində zəncirin qırılması necə baş verir?

- zəncirin həllediciyə ötürülməsi
- rekombinasiya
- disproporsiya
- zəncirin monomərə ötürülməsi
- zəncirin polimerə ötürülməsi

439 Hansı katalizator anion polimerləşməsində istifadə olunur?

- H_3
- SO_4
- F_3
- Cl_3
- Li

440 Hansı mühitdə anion polimerləşmə reaksiyasını apararkən canlı polimerlər alınır?

- sport
- ammonyak
- su
- qələvi
- diokson

441 Hansı metal üzvi birləşmədən anion polimerləşməsini aparmaqda geniş istifadə olunur?

- $\text{C}_3\text{H}_{11}\text{K}$
- $\text{C}_3\text{H}_{11}\text{Na}$
- $\text{C}_4\text{H}_9\text{Li}$
- $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{K}$
- $\text{C}_3\text{H}_{11}\text{Li}$

442 Monomerin r_2 - nisbi aktivliyi hansı düsturla hesablanır?

- $\frac{r_{11}}{K_{12}}$
- $\frac{r_{12}}{K_{11}}$
- $\frac{r_{22}}{K_{21}}$
- $\frac{r_{22}}{K_{21}}$
- $\frac{K_{21}}{K_{22}}$

443 r_1 -nisbi aktivliyi hansı formulla hesablanır?

- $\frac{K_{11}}{K_{22}}$
- $\frac{r_{22}}{K_{21}}$
- $\frac{K_{12}}{K_{11}}$
- $\frac{K_{21}}{K_{22}}$
- $\frac{r_{11}}{K_{12}}$

444 Birgəpolimerləşmə tənliyi kim tərəfindən verilmişdir?

- Faradey
- Kekule
- Butlerov
- Mayo-Luis
- Lebedev

445 Birgəpolimerlər elementar həlqələrin zəncirdə düzülüşündən asılı olaraq neçə yerə bölünür?

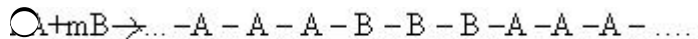
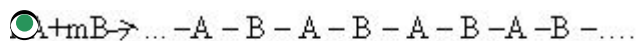
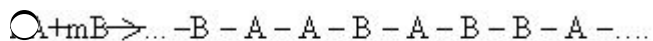
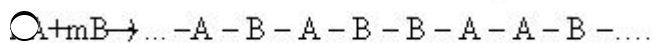
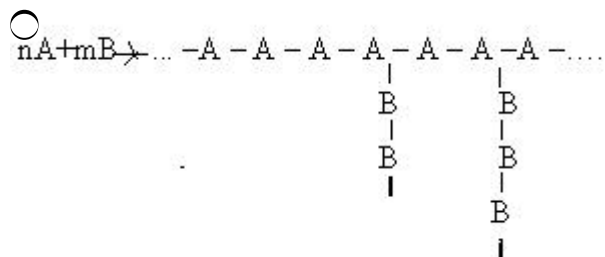
- 3

- 2
 6
 5
 4

446 $n\text{CH}_2=\text{CH}_2 + n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$ birgə polimerləşməsinə hansı kauçuk alınır?

- etilen-propilen
 divinil
 nitron
 butadien -stiroil
 akrilat

447 Növbəli birgəpolimerləri göstərin.



448 Zəncirin qırılması nə vaxt baş verir?

- Zəncir qırılmaz.
 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

449 Bütün inisitaorların effektivliyi eyni deyil. ən yüksək effektivliyə aşağıdakı maddələrdən hansı malik ola bilər?

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

450 Radikal polimerləşmə reaksiyalarında inisiator kimi hansı maddələrdən istifadə oluna bilər?

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

451 Radikalların əmələ gəlmə üsullarının müxtəlifliyinə görə radikal polimerləşmə neçə qrupa bölünür.

- 5
 2
 3
 6
 4

452 Radikal polimerləşmənin elementar mərhələlərinin gedişinin düzgün ardıcılığını yazın: 1- Həyacanlanma 2- Uzanma 3- Qırılma

- 2,1,3
 2,3,1
 1,2,3
 3,2,1
 3,1,2

453 İnişiatorun parçalanma sürətini necə artırmaq olar?

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

454 Hansı polimerləşmədə aktiv radikallar kənardan reaksiya mühitinə gətirilir və ya radikallara parçalanan maddələr reaksiya mühitində parçalanır?

- Termiki və inişiatorlu polimerləşmə
 İnişiatorlu polimerləşmə
 Radiasiya polimerləşmə
 Termiki polimerləşmə
 Fotokimyəvi polimerləşmə

455 Zəncirin qırılması neçə yolla baş verir?

- 4
 5
 1
 2
 3

456 Monomer hansı reaksiya yolu ilə sərflənir?

- Uzanma və qırılma reaksiyası ilə
 Zəncirvari reaksiya
 Ötürülmə reaksiyası
 Qırılma reaksiyası
 Zəncirin uzanma reaksiyası

457 Bəzi ötürücü agentlər reaksiyanın sürətini azaldır. Bu maddələr necə adlanırlar?

- Yavaşdırıcı
 İnhibitor
 Tənzimədiçisi
 Gücləndirici
 Promotor

458 İnişiatorun effektivliyi nədən asılı olur?

- Radikalların ümumi sayından, polimerləşmə prosesinin aparılma şəraitindən

- Reaksiyanın sürətindən, təbiətindən, qatılıqdan
- İnişiator molekulunun quruluşundan, polimerin alınma şəraitindən
- Polimerləşmə sürətindən, inisiatorun qatılığından
- Reaksiyanın sürətindən, inisiator molekulunun quruluşundan

459 İnişiatorun parçalanma sürətini necə artırmaq olar?

- Promotorlar ilə
- İnhibiator əlavə etməklə
- Promotor və inhibitor ilə
- İnişiatorun effektivliyini artırmaqla
- İnişiatorun qatılığını artırmaqla

460 Promotorların inisiatorlarla qarşılıqlı təsiri nəticəsində hansı proses gedir?

- Reaksiya dönər gedir.
- Heç bir proses getmir
- Oksidləşmə prosesi
- Reduksiya prosesi
- Oksidləşmə -reduksiya prosesi

461 $r_1 < 1$ - birgə polimerləşmədə nəyi göstərir?

- M_1 özünə M_2 -ni birləşdirir
- M_2 özünə M_2 -ni birləşdirir
- M_1 özünə M_1 -i birləşdirir
- M_1 özünə M_2 -ni birləşdirir

462 $r_1 > 1$ - birgə polimerləşmədə nəyi göstərir?

- M_1 özünə M_1 -i birləşdirir
- M_1 özünə M_2 -ni birləşdirir
- M_2 özünə M_2 -ni birləşdirir
- M_1 özünə M_2 -ni birləşdirir
- M_2 özünə M_1 -i birləşdirir

463 Birgəpolimerləşmədə neçə elementar reaksiya baş verir?

- 3
- 2
- 6
- 5
- 4

464 Nitron kauçuku hansı monomerlərdən alınır?

- izopren; akrilonitril
- butadien; metilmetakrilat
- divinil; izobutilen
- butadien; stiroil
- etilen; propilen

465 Butadien-stirol kauçuku hansı monomerlərdən alınır?

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

466 Birgəpolimerləşmə tənliyini göstərin.

- $\frac{m_1}{m_2} = \frac{[M_1]}{[M_2]} \cdot \frac{r_1[M_1] + [M_2]}{r_2[M_2] + [M_1]}$
 $\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = \frac{[M_1]}{[M_2]} \cdot \frac{\frac{K_{11}}{K_{12}}[M_1] + [M_2]}{\frac{K_{22}}{K_{21}}[M_2] + [M_1]}$
 $\frac{d[M_1]}{dt} = K_{11}[M_1][M_1] + K_{21}[M_2][M_1]$
 $\frac{d[M_2]}{dt} = K_{22}[M_2][M_2] + K_{12}[M_1][M_2]$
 $\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = \frac{K_{11}[M_1][M_1] + K_{21}[M_2][M_1]}{K_{22}[M_2][M_2] + K_{12}[M_1][M_2]}$

467 Sopolimerlər nəyə deyilir?

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

468 $n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 + n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$ kauçuku nes? adlanır?

- SSK
 divinel
 etilen-propilen
 butil
 nitron

469 Radikalların əmələ gəlmə üsullarının müxtəlifliyinə görə radikal polimerləşmənin növlərini göstərin.

- Karbokationlar, karboanionlar
 termiki, fotokimyəvi, radiasiya, inisiatorların iştirakı ilə polimerləşmə
 Rekombinasiya, disproporsionlaşma
 Sindiotaktik, izotaktik
 Həyacanlanma, uzanma, qırılma

470 Növbəli birgəpolimerləşməni göstərin.

- $r_1 > 0$
 $r_2 < 1$

$r_1 : r_2 = 0$

$r_1 : r_2 > 1$

$r_1 : r_2 = 1$

471 r_1 və r_2 birgəpolimerləşmə tənliyində nəyi göstərir?

- M1 və M2 monomerinin nisbi aktivliyini
 monomer qarışığında M1 və M2-in miqdarını
 birgəpolimerin tərkibində M1 və M2-in miqdarını
 M1 – monomerinin nisbi aktivliyini
 M2 – monomerinin nisbi aktivliyini

472 $r_1 = 0$ birgə polimerləşmədə nəyi göstərir?

- M_1 özünə r_2 -ni birləşdirir
 M_1 özünə r_1 -i birləşdirir
 M1 homopolimerləşməyə daxil olmur
 M_2 özünə r_1 -i birləşdirir
 M_2 özünə r_2 -ni birləşdirir

473 İdeal birgə polimerləşməni göstərin.

$r_1 : r_2 = 1$

$r_1 : r_2 = 0$

$r_1 : r_2 < 1$

$r_1 : r_2 > 1$

$r_1 : r_2 > 0$

474 Nə üçün inisiatorun parçalanmasından alınan radikalların hamısı həyəcanlanmada iştirak edə bilmir?

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

475 İnisiatorun effektivliyi nəyə deyilir?

- İnisiator qatılığının kvadrat kökünə
 Həyəcanlanma mərhələsində iştirak edən radikallar sayının (n) inisiatorun parçalanmasından alınan radikalların ümumi sayına (N) olan nisbət inisiatorun effektivliyi adlanır
 Radikalların öz aktivliyini itirməsinə
 İnisiatorun qatılığı ilə parçalanma sabitinin hasilinə
 Uzanma ilə qırılma reksiyaalarının sürətləri nisbətində

476 İnisiator nəyə deyilir?

- Polimerləşmənin ümumi sürətini azaldan maddələrə
 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

477 Blok birgəpolimerləşməsini göstərin.

- $r_1 r_2 = 0$
- $r_1 r_2 < 1$
- $r_1 r_2 = 1$
- $r_1 r_2 > 0$
- $r_1 r_2 > 1$

478 Birgəpolimerləşmədə elementar reaksiyanın sayını göstərin.

- 3
- 6
- 5
- 4
- 2

479 Birgəpolimerlər neçə yerə bölünürlər?

- 2
- 3
- 6
- 5
- 4

480 Monomerlərin nisbi aktivləri başqa cür necə adlanır?

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

481 butil kauçuk hansı monomerlərin birgəpolimerləşməsindən alınır?

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

482 $n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 + n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$ monomerlərinin

CN

birgəpolimerləşməsində hansı kauçuk alınır?

- butil
- divinil
- DSK
- butadien- stirol
- nitron

483 Blok birgəpolimeri göstərin.

- $t+mB \rightarrow \dots -A - B - A - B - B - A - A - \dots$
- $t+mB \rightarrow \dots -A - B - A - B - B - A - A - \dots$
- $t+mB \rightarrow \dots -A - A - A - B - B - B - A - A - A - A - \dots$
- $t+mB \rightarrow \dots -A - B - A - A - B - B - A - B - A - B - \dots$
- $nA+mB \rightarrow \dots -A - A - A - A - A - A - A - \dots$
- | | |
|---|---|
| | |
| B | B |
| | |
| B | B |
| | |

484 İnişiatorun parçalanmasının surət sabiti nə üçün özüllüyündən asılı deyil?

- İnişiatorun parçalanması monomolekulyar reaksiya olduğundan
- İnişiatorun parçalanması temperaturdan asılı olduğundan
- İnişiatorun parçalanması yüksək sürətlə getdiyindən
- Özüllük müxtəlif maddələr üçün müxtəlif olduğundan
- İnişiatorun parçalanması aşağı sürətlə getdiyindən

485 Polimerləşmə surəti və orta polimerləşmə dərəcəsi ilə monomerin qatılığı arasındakı asılılığı müəyyən edin?

- Polimerləşmə surəti tərs, orta polimerləşmə dərəcəsi düz mütənasibdir
- Bu göstəricilər monomerin qatılığında aslı deyil
- Polimerləşmə surəti monomerin qatılığı ilə düz, orta polimerləşmə dərəcəsi isə tərs mütənasibdir
- Hər ikisi monomerin qatılığı ilə tərs mütənasibdir
- Göstəricilər monomerin qatılığı ilə düz mütənasibdir

486 Temperaturun yüksəlməsi radikal polimerləşmənin surətinə necə təsir edir?

- Reaksiyanın surətini əvvəl azaldır, sonra artırır
- Reaksiyanın surətini əvvəl artırır, sonra azaldır
- Hər üç elementar reaksiyanın surətini azaldır
- Reaksiyanın surətinə təsir etmir
- Hər üç elementar reaksiyanın surətini artırır

487 Aktiv mərkəzlərin qatılığına görə sistemdə stasionar tarazlıq yaranır – bu o deməkdir ki, . .

- Uzanma və qırılma reaksiyalarının surəti bərabərdir
- Radikalların əmələ gəlmə surəti onların məhv olma surətinə bərabərdir
- Radikalların əmələ gəlmə surəti onların məhv olma surətindən böyükdür
- Orta polimerləşmə dərəcəsi kinetik zəncirin iki mislinə bərabərdir
- Orta polimerləşmə dərəcəsi kinetik zəncirin uzunluğuna bərabərdir

488 Radikal polimerləşmədə orta polimerləşmə dərəcəsi hansı kəmiyyətlə tərs mütənasibdir?

- Uzanma və qırılma reaksiyalarının surətləri nisbəti ilə
- Radikal polimerləşmənin surəti ilə
- İnişiator qatılığı effektivliyi ilə
- Parçalanma sabitinin kvadrat kökü ilə
- İnişiator qatılığının kvadrat kökü ilə

489 Uzanan radikalların mühitdə iştirak edən neytral maddə molekulları ilə qarşılıqlı təsirdə öz aktivliyini itirməsi və neytral molekuldən yeni radikalın əmələ gəlməsi reaksiyası necə adlanır?

- Zəncirin ötürülməsi
- İnişiatorun effektivliyi
- Zəncirin qırılması

- Zəncirin uzanması
 Zəncirin uzanmasının dayanması

490 Sintetik polimerlərin molekül kütləyə görə qeyri- həmcinsliyi nə ilə izah olunur və bu necə adlanır?

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

491 Stirolla vinilasetatın birgəpolimerləşməsində $r_1 \cdot r_2$ nəyə bərabərdir?

- $r_2=0$
 $r_2 < 1$
 $r_2 > 0$
 $r_2=1$
 $r_2 > 1$

492 . Hansı birgəpolimerləşmə tipli $\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = 1$ yaxud $f_1=0,5$ şəklindədir?

- calağ
 blok
 növbəli
 ideal
 azeotrop

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

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

494 Birgəpolimerləşmə sabitlərinin hasilindən asılı olaraq birgəpolimerləşmə neçə yerə bölünür?

- 4
 5
 2
 3
 6

495 Azeotrop birgəpolimerləşməsini göstərin.

- $r_2 > 0$
 $r_2 < 1$
 $r_2=0$
 $r_2 > 1$
 $r_2=1$

496 Akrilonitril monomerinin birgəpolimerləşməsindən hansı kauçuk alınır?

- divinil
- SKD
- butadien- stirol
- butil
- nitron

497 İzopren və izobutilenin birgəpolimerləşməsindən hansı kauçuk alınır?

- netron
- divinil
- SKS
- SKD
- butil

498 Pilləli polimerləşmə reaksiyalarında uzanan zəncir nədir?

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

499 Pilləli polimerləşmə polikondesləşmədən nə ilə fərqlənir?

- zəncirin pilləli uzanması ilə
- kiçik molekullu əlavə maddələrin ayrılması ilə
- kiçik molekullu əlavə maddələrin ayrılmaması ilə
- molekul kütləsinin sürətlə artması ilə
- molekul kütləsinin tədriclə artması ilə

500 Həllədicinin polyarlığı və solvatlaşdırma qabiliyyəti artdıqca kation polimerləşmənin sürətinin yüksəlməsi nə ilə izah edilir?

- 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

501 Kation polimerləşmədə temperaturun sıfırdan -95° -dək aşağı salınması metilmetakrilatın sərbəst ionlarının qatılığını ion cütlərinin qatılığına nisbətən neçə dəfə artırır?

- 12
- 10
- 8
- 2
- 4

502 Kation polimerləşmədə temperaturun aşağı düşməsi hansı kəmiyyətlərin yüksəlməsinə səbəb olur?

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

503 Kation polimerləşmənin gedişinə təsir edən ən mühüm amillər hansılardır?

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

504 Tipik kation polimerləşmə monomerləri hansılardır?

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

505 Katalizator kompleksinin dissosiasiyası nədən asılıdır?

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

506 Kation polimerləşmədə ilkin aktiv mərkəz nədir?

- radikal
- anion
- kation
- karbokation
- ion

507 Bir gəp olimerləşmədə $f_1 = 1 - f_2 = \frac{d[M_1]}{d[M_1] + d[M_2]}$ nı nı göstərir?

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

508 Birgəpolimerləşmə tənliyində r_2 – nəyə bərabərdir?

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

509 Birgəpolimerləşmə tənliyində r_1 – nəyə bərabərdir?

- $\frac{K_{21}}{K_{11}}$

$\frac{K_{22}}{K_{11}}$

$\frac{K_{22}}{K_{12}}$

$\frac{K_{11}}{K_{12}}$

$\frac{K_{11}}{K_{22}}$

510 Hansı bir gə polimerləşmədir? $\frac{K_{22}}{K_{11}} = \frac{K_{12}}{K_{11}}$ -? bərabər olur?

- ideal
- blok
- növbəli
- azeotrop
- calaq

511 Hansı bir gə polimerləşmədir? tənlik $\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = \frac{r_1[M_1]}{[M_2]}$ şəklində alır?

- növbəli
- blok
- calaq
- azeotrop
- ideal

512 Butadien-stirol kauçukunda stirolun faizlə miqdarı nə qədərdir?

- 50
- 10
- 20
- 30
- 40

513 Bəzi xüsusiyyətinə görə pilləli polimerləşmə hansı tip polimerləşmə reaksiyasına bənzəyir?

- polikondensləşmə
- radikal
- anion
- kation
- birgəpolimerləşməsi

514 Pilləli polimerləşmə zamanı polimerin molekulyar kütləsi necə dəyişir?

- artır - azalır
- azalır
- sabit qalır
- artır
- azalır – artır

515 Pilləli polimerləşmədə zəncirin artması nəyin hesabına baş verir?

- radikalların
- inisiatorların
- katalizatorların

- ionlaşdırıcı şüaların
 hidrogen atomunun və ya hər hansı atom və atom qrupunun miqrasiyası hesabına

516 Pilləli polimerləşmə zəncirvari polimerləşmədən nə ilə fərqlənir?

- pilləli polimerləşmədə zəncirin artması zamanı daha davamlı məlekullar yaranır
 zəncirvari polimerləşmə 3 mərhələdən ibarətdir
 zəncirvari polimerləşmə bir neçə yerə bölünür
 pilləli polimerləşmədə katalizatorlar iştirak etmir
 pilləli polimerləşmədə inisiator iştirak etmir

517 Pilləli polimerləşmə zamanı poliuretanlar hansı monomer cütlüklərdən alınır?

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

518 Radiyasiyalı polimerləşmədə aktiv mərkəz necə əmələ gəlir?

- α , β , γ şüaların təsiri ilə
 həlledicinin təsiri ilə
 günəş işığının təsiri ilə
 temperaturun təsiri ilə
 inisiatorun təsiri ilə

519 Inisiatorun effektivliyi nədir?

- makrozəncirlərə birləşən qəlpələrin sayı
 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

520 Radikal polimerləşmədə əmələ gələn makroradikalın özünə monomer birləşdirməsi nə üçün fasiləsiz davam etmir?

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

521 Polimerləşmənin radikal mexanizm üzrə gətməsini nə ilə sübut etmək olar?

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

522 Radikal polimerləşmədə aktiv mərkəz rolunu nə oynayır?

- cütləşməmiş elektronlar
 anion
 radikal
 ion
 kation

523 Pilləli polimerləşmə nəticəsində alınan polimerin orta molekulyar kütləsi nədən asılıdır?

- monomerlərin başlanğıc mol nisbətindən
- hidrogen atomlarının mütəhərrikiyindən
- monomerlərin funksionallığından
- polimerin həndəsi quruluşundan
- reaksiyanın sürətindən

524 Mütəhərrik hidrogen atomu saxlayan birləşmələri göstərin.

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

525 Polikarbomidlərin xətti quruluşu hansı maddənin köməyi ilə şaxəli quruluşlu əriməyən hidrofilyar polimerə çevrilir?

- diamin
- diizosianat
- qliserin
- ftol anhidridi
- etilenqlikol

526 Pilləli polimerləşmə hansı polimerləşmələr arasında aralıq yer tutur?

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

527 Pilləli polimerləşmənin polikondensləşmə reaksiyasından fərqi nədədir?

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

528 Pilləli polimerləşmədə neçə polifunksional monomer iştirak edir?

- 6
- 3
- 4
- 2
- 5

529 Pilləli polimerləşmə reaksiyası hansı mühitdə aparılır?

- SO_4
- O_2
- inert həlledici
- divilsan
- H_3

530 Pilləli polimerləşmədə polimerin orta molekulyar kütləsi nə vaxt maksimum olur?

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

531 Pilləli polimerləşmə hansı polimerləşmələr arasında aralıq yer tutur?

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

532 Pilləli polimerləşmədə ən çox hansı inert həlledicilərdən istifadə edilir?

- toluol; xlorbenzol
- heksan; benzol
- heksan toluol
- heptan;benzol
- heksan;dioksan

533 Pilləli polimerləşmədə həlledici kimi nə üçün sudan istifadə olunmur?

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

534 . Pilləli polimerləşmədə polikarbomidlər hansı monomer cütündən alınır?

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

535 Pilləli polimerləşmədə hansı həlledici əsasən götürülür?

- heksan
- H₂O
- benzol
- efir
- toluol

536 Pilləli polimerləşmədə artmaqda olan zəncir zamanı necə məlekullar alınır?

- makro radikal
- makro
- davamsız
- mikro
- davamlı

537 Pilləli polimerləşmədə polimerin alınması hidrogen atomunun miqrasiyasından başqa necə vəş verə bilər?

- C₂H₅OH - məlekullarının hesabına
- atom qruplarının miqrasiyası hesabına

- NH₃ malekullarının hesabına
- H₂SO₄ - malekullarının hesabına
- H₂O - malekullarının hesabına

538 Kaprolaktamin pilləli polimerləşməsində hansı katalizatorlar aktivator rolunu oynayır?

- Na
- F₃
- SO₄
- O₂
- n O₂

539 Pilləli polimerləşmədə diizosianatla birlikdə poliuretanların alınmasında hansı maddədən istifadə edilir?

- H₅OH
- H₅OH
- HO - CH₂ - CH₂ - CH₂OH
|
OH
- H₂=CH - [H₂OH
- CH₂ - CH₂ - OH

540 Pilləli polimerləşmədə polikarbomidlərin alınmasında diizosianatla birlikdə hansı maddədən istifadə edilir?

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

541 Tsiklin monomeri göstərin

- benzol
- stirol
- etilen oksidi
- izobutilen
- propilen

542 Suspenziyada polimerləşmədə monomeri dispers halına keçirmək üçün hansı maddədən istifadə edilir?

- su
- emulqator
- NaOH
- olein turşusu
- stabilizator

543 Emulsiyada polimerləşmədə emulsiyanı davamlı etmək üçün hansı maddə əlavə edilir?

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

544 Tsiklik quruluşa malik monomeri göstərir?

- stiroł
- toluol
- E-kaprolaktam
- qliserin
- benzol

545 Kütlədə polimerləşmədə alınan polimer nəyin köməyi ilə çıxarılır?

- benzolun
- həlledicinin
- spirilərin
- suyun
- CCl₄-in

546 . Propilen oksidinin tsiklik polimerləşməsindən hansı polimerlər alınır?

- kapron
- poliamidlər
- mürəkkəb poliefirlər
- epoksidlər
- sadə poliefirlər

547 Fotokimyəvi polimerləşmə nəyin təsiri ilə baş verir?

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

548 Radiyasiyalı polimerləşmə hansı fazada gedir?

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

549 Radiyasiyalı polimerləşmənin ən üstün cəhəti nədir?

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

550 Suspensiya polimerləşməsində stabilizator olaraq şansı maddədən istifadə edilir?

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

551 Epoksidlərin kation polimerləşməsi neçə mərhələdən ibarətdir?

- 6

- 2
 3
 4
 5

552 Epoksidlərin kation polimerləşməsini aparmaq üçün hansı birgə katalizatorlardan istifadə edilir?

- AlCl₃
 HCl
 H₂O
 SnCl₄
 BF₃

553 Epoksidlərin kation polimerləşməsini aparmaq üçün hansı katalizatorlardan istifadə olunur?

- NaCN
 KNH₂
 BF₃
 Na
 AlCl₃

554 Epoksidlərin kation polimerləşməsini aparmaq üçün hansı katalizatorlardan istifadə edilir?

- NaNH₂
 Na
 MnO₂
 H₂Na
 SnCl₄

555 Tsiklik amidlərin polimerləşməsindən hansı polimerlər alınır?

- Epoksid qatranları
 mürəkkəb poliefirlər
 poliuretanlar
 sadə poliefirlər
 poliamidlər

556 E-kaprolaktamın polimerləşməsindən hansı liflər alınır?

- nitroipək
 nitron
 asetat
 kapron
 viskoz

557 Sənayedə poliakrilnitrildən nə üçün istifadə olunur?

- polietilen boruların alınmasında
 sürtünməyə davamlı şinlərin alınmasında
 elektrik izolyasiyaların alınmasında
 tökmə məmulatların alınmasında
 orlon, nitron, akrilonun alınmasında

558 Polietilendən sənayedə nə istehsalında istifadə olunur?

- sürtünməyə davamlı məmulat alınmasında
 polietilen boruların, elektrik izolyasiyaların alınmasında
 orlonun alınmasında
 nitronun alınmasında

akrilonun alınmasında

559 Fotokimyəvi polimerləşmədə kvant çıxımı anlayışı nəyi ifadə edir?

- ümumi monomerlərin sayını
 aktivləşmiş monomerlərin sayını
 monomerin bir kvant işıq udmasını
 monomerin bir kvant işıq buraxmasını
 aktivləşmiş monomerlərin sayını

560 Kapron lifləri hansı monomerin tsiklik polimerləşməsindən alınır?

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

561 Qaz fazasında polimerləşmədə katalizator nə halda götürülür?

- qatı
 qaz
 maye
 bərk
 duru

562 Polimerləşmə reaksiyaları praktiki neçə üsulla aparılır?

- 5
 3
 2
 4
 6

563 Tsiklik monomeri göstərin

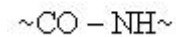
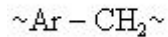
- fenol
 stirol
 izopen
 divinil
 propilen oksidi

564 Etilon oksidinin polimerləşməsindən hansı polimer alınır?

- polikarbonatlar
 lavsan
 nitron
 poliamidlər
 sadə poliefirlər

565 Mürəkkəb poliefirlərdə hansı xarakterik rabitə olur?

- $\sim\text{CO}-\text{O}\sim$
 $\sim\text{O}\sim$
 $\sim\text{Si}-\text{O}-$
 $\sim\text{O}\sim$
 $\sim\text{m}\sim$
 $\sim\text{O}\sim$



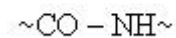
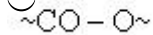
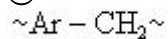
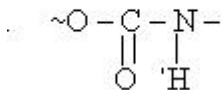
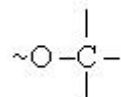
566 Polikarbonatlar hansı monomerin aromatik bis-fenollarla poli-kon-densləşməsindən alınır?

- divinil
 fosgen
 stirol
 fenol
 izorren

567 Naylonun polikondensləşmə yolu ilə alınmısında hansı monomerlərdən istifadə olunur?

- izobutilen
 qlikol
 qliserin
 heksa metilendiamin
 stirol

568 Təbii ipəkdə hansı xarakterik rabitə var?



569 Polikondensləşmə reaksiyalarının aparılması üçün monomer və ya monomerlərdə ən azı neçə funksional qrup olmalıdır?

- 5
 2
 3
 4
 1

570 Polikondensləşmə yolu ilə lavsan aşağıdakı hansı monomerdən alınır?

- stirol
 qliserin
 heksametilendiomin
 adipin
 etilenqlikol

571 Sənayedə polimerlərin alınmasında ən çox hansı üsuldan istifadə olunur?

- emulsiyada polimerləşmə
 blokda polimerləşmə
 damcıda polimerləşmə
 damcıda və emulsiyada polimerləşmə
 məhlulda polimerləşmə

572 Blokda polimerləşmənin müsbət cəhəti nədir?

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

573 Sənayedə polietilflüoretildən harada istifadə olunur?

- elektrik izolyasiyaların alınmasında
 akrilonun alınmasında
 kimyəvi davamlı lentlərin alınmasında
 tökmə məmulatların alınmasında
 sürtünməyə davamlı şinlərin alınmasında

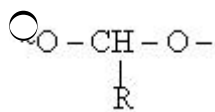
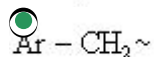
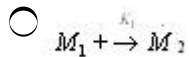
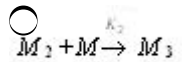
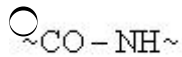
574 Polistiroldan sənayedə nə üçün istifadə olunur?

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

575 Sürtünməyə davamlı şinlərin hazırlanmasında hansı polimerdən istifadə olunur?

- poliizobutilendən
 polistiroldan
 polivinilxloriddən
 polietilendən
 poliakrilnitridən

576 Fenol-formaldehid polimerlərində xarakterik rabitəni göstərin.

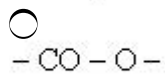
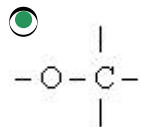
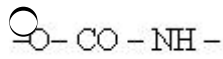
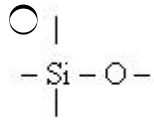
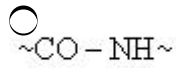


577 Polikondensləşmə reaksiyasında polimerlə bərabər sonra nə alınır?

- kiçik molekullu birləşmə
 qatran

- monomer
- oliqomer
- elastomer

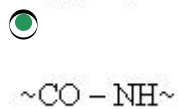
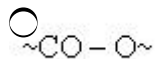
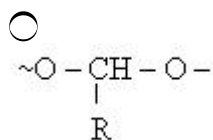
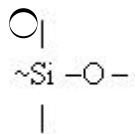
578 Poliuretanlarda xarakterik rabitəni göstərin.



579 Polikondensləşmə reaksiyaları praktiki neçə üsulla aparılır?

- 2
- 5
- 6
- 4
- 3

580 Yun hansı xarakterik rabitəyə malikdir?



581 Poliamidləri neçə üsulla almaq olar?

- 2
- 5
- 6
- 4
- 3

582 Termoreaktiv quruluşa malik rezol hansı tip polimerlərə aiddir?

- polisiloksan

- poliamid
- poliuretan
- polialkilfenilen
- polifenilen

583 Termoreaktiv quruluşa malik rezit hansı tip polimerlərə aiddir?

- poliuretan
- polifenilen
- poliamid
- polisiloksan
- polialkilfenilen

584 Lavsanın alınmasında hansı birləşmədən istifadə edilir?

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

585 Polikarbonatların polikondensləşmə yolu ilə alınmasına hansı kiçik molekullu birləşmə alınır?

- H₂O
- NH₃
- HCl
- H₂N
- CH₂OH

586 Fenol formaldehidlə polikondensləşmə reaksiyalarına daxil olduqda hansı mühütdə novalak qatranı alınır?.

- neytröl
- qələvi
- bərk
- turş
- ammoniyak

587 Viskoz liflərinin alınmasında hansı kimyəvi maddədən istifadə edilir?

- NH₃
- CS₂
- BF₃
- Na₄OH
- CCl₄

588 Polivinilasetatdan polivimespirtini nə ilə təsir etməklə almaq olar?

- H₂O
- R-COOH
- Na₂CO₃
- CH₃OH
- R-NH₂

589 Trinitrosellülozadan hansı sahədə istifadə edilir?

- kinoplyonka
- netroipək lifi
- asetat lifi

- Viskoz lifi
 netron lifi

590 Polivimespirtini hansı polimerdən alırlar?

- poliviniexlorid
 polistirol
 polivinilbromid
 polivinilasetat
 poliakrilonitril

591 Polimeranoloji seçimlər zamanı polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir?

- azalır-artır
 artır
 azalar
 dəyişmir
 artır-azalır

592 Asetat liflərinin alınmasında hansı kimyəvi maddədən istifadə edilir?

- HONO₂
 NaOH₃
 CS₂
 (CH₃ CO)₂O
 BF₃

593 Temperaturun yüksəlməsilə molekulun kinetik enerjisi necə dəyişir?

- Daxili enerjiyə
 Potensial enerjiyə çevrilir
 Artır
 Azalır
 Təsir etmir

594 Molekul daxili qarşılıqlı təsirin neçə növünü fərqləndirmək olar?

- 2
 5
 1
 3
 4

595 Damcıda polimerləşmənin üstün cəhəti nədir?

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

596 Məhlulda polimerləşmənin mənfi cəhəti nədir?

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

597 Sellülozada mütəhərrik hidroksil qruplarının sayı nə qədərdir?

- 2
 1
 5
 4
 3

598 Nitro ipek lifinin alanmasında hansı maddə xammal kimi götürülür?

- qlükoza
 akrilonitril
 nişasta
 sellüloza
 akrolein

599 Stiroulun divinilbenzolla birgəpolimerindən hansı kimyəvi maddənin təsirindən kationit alınır?

- BF₃
 NaOH
 CH₃ COOH
 H₂SO₄
 CCl₄

600 Stiroulun Hansı birləşmə ilə birgəpolimerləşməsindən anionitlər alınır?

- izopren
 butadien
 izobutilen
 akrilonitril
 divinilbenzol

601 Polietilenin fosfoqlorlaşması zamanı hansı mexaniki xassəsi artır?

- ərimə
 nisbi uzanma
 zərbəyədavamlılıq
 qırılmaya qarşı möhkəmlilik
 davamlılıq

602 Emulsiyada polimerləşmənin üstün cəhəti nədir?

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

603 Sirkə anhidridindən hansı liflərin alınmasında istifadə edilir?

- asetat
 viskoz
 nitroipək
 nitron
 xlorin

604 Viskoz liflərinin alınmasından xammal olaraq hansı birləşmədən istifadə edilir?

- qlükoza

- akrolein
- akrilonitril
- sellüloza
- nişasta

605 Hansı polimerə metanolla təsir etməklə polivinilsəpirtini almaq olar?

- poliakrilturşusu
- polistirol
- polivinilasetat
- polivinilxlorid
- polimetilmetakrilat

606 Hansı polimerdən kinoplyonkaların alınmasında istifadə edilir?

- nitron
- mononitrosillüloza
- dinitrosellüloza
- trinitrosellüloza
- diasetilsellüloza

607 Polivinilasetatın qələvi ilə reaksiyasından hansı polimer alınır?

- polivinilsəpirti
- polistirol
- polipropillen
- polizobitilen
- novolak

608 Destruksiya reaksiyalarında polimerin orta molekül kütləsi necə dəyişir?

- artır-azalır
- dəyişmir
- artır
- azalır-artır
- azalır

609 Tikilmə reaksiyalarında polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir?

- artır-azalır
- azalır-artır
- azalır
- artır
- dəyişmir

610 Aminaliz reaksiyaları hansı kimyəvi birləşmənin hesabına baş verir?

- su
- turşu
- ammoniyak
- qələvi
- aminlər

611 Makromolekulanın asidoliz reaksiyaları hansı kimyəvi birləşmənin təsiri ilə baş verir?

- Su
- turşu
- qələvi
- duz

aminlər

612 Kauçik hansı atomların köməyi ilə vulkanlaşaraq rezinə çevrilir?

- Cl
 C
 Li
 S
 Na

613 Polietilenə hansı amillə təsir etməklə torvari polimerə çevirmək olar?

- tepmiki
 katalizator

 şüaları
 inisiator

614 Polivinilsirtini nə iştirakı ilə qızdırdıqda torvari polimerlər alınır?

- NH₂OH
 NaOH
 SO₄(qatı)
 CH₃OH
 HCl

615 Oksidləşdirici destruksiya nəyin hesabına baş verir?

- SO₄(qatı)
 hava oksigeni
 MnO₄
 NO₃
 Cr₂O₇ + 4H₂SO₄

616 Kristal faza halı üçün atom və molekulların yerləşməsində neçə istiqamətli uzaq tərtibin olması xarakterikdir?

- 5
 1
 2
 3
 4

617 Hansı faza anlayışları mvcuddur?

- Sturuktur və kristal
 Termodinamik və struktur
 Kistal faza
 Termodinamik
 Struktur

618 Polimerlərdə nə üçün qaz halı mövcud deyil?

- Həm molekularası həm də molekul daxili qarşılıqlı təsir qüvvələrinin böyük olması nəticəsində
 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

619 Polimerlər hansı faza hallarında mövcuddurlar?

- Maye
- Bərk
- Maye və qaz
- Qaz
- Bərk və maye

620 Hansı həlledicinin köməyi ilə blok birgə polimerlər alınır?

- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
- Cl_4
- $\text{C}_3\text{H}_5\text{CH}_3$
- C_6H_6

621 Üzvü şüşənin destruksiyasından hansı monomer alınır?

- stiroil
- izopren
- akrilonitril
- metilmetakrilat
- vinilxlorid

622 Təbii kauçukun destruksiyası zamanı hansı monomer alınır?

- akrilonitril
- divinel
- izopen
- izobutilen
- metilmetaksilat

623 Asidoliz reaksiyaları nəyin təsiri ilə baş verir?

- H_2O
- qələvi
- duz
- NH_4OH
- turşu

624 Destruksiya reaksiyalarında polimerin orta polimerləşmə dərəcəsi necə dəyişir?

- dəyişmir
- artır
- azalır-artır
- artır-azalır
- azalır

625 Makromolekulanın hidrolizi hansı maddənin köməyi ilə baş verir?

- spirt
- su
- turşu

- O₂
 amin

626 Polietilendən torvari polimerlər alındıqda hansı maddə ayrılır?

- H₂O
 H₂O
 O₂
 O₂
 O₂

627 Polivinil spirtindən torvari polimerlər alındıqda hansı maddə ayrılır?

- HCl
 C₂H₂OH
 CH₃OH
 H₂O
 NH₃

628 Hansı polimer hava oksigeninin təsiri ilə parçalanır?

- polistirol
 fenol-formadehid
 polietilen
 polibutadien
 polivinilxlorid

629 Alkoqoliz reaksiyaları hansı kimyəvi maddənin təsiri ilə baş verir?

- oksigen
 turşu
 spirt
 amin
 su

630 Kauçukun vulkanlaşması hansı tip makromolekulyar reaksiyalara aiddir?

- alkoqoliz
 asidoliz
 aminoliz
 hidroliz
 tikilmə

631 Nayron 6,6 hansı monomerdən alınır?

- akril turşusu
 adipin turşusu
 izobutilen
 metilmetakrilat
 stiroil

632 polivinilspirti hansı polimerdən alınır?

- polimetilmetakritat
 polistirol
 poliakril turşusu

- polivinilxlorid
 polivinilasetat

633 Üzvü şüşə hansı monomerlərdən alınır?

- propilen
 stirol
 fenol
 metilmetakrilat
 izobutilen

634 butil kauçik alınmasında izopren neçə % götürülür?

- 5
 3
 2
 4
 10

635 Aşağı təzyiqli polietilen neçə atmosferdə aparılır?

- 25
 10
 15
 20
 5

636 Sənayedə neçə növ polietilen istehsal edilir?

- 6
 5
 2
 3
 4

637 Qeyri-üsvü piqmentlər rənglərinə görə neçə qrupa bölünür?

- 3
 2
 5
 6
 4

638 Polimerlərin ən təkmil və ən az yayılmış molekuldüzlü quruluşu hansıdır?

- monokristallar
 polikristallar
 fibrillər
 sferolitlər
 qlobullar

639 Polimerin kristallaşması üçün 3-cü şərt nədən ibarətdir?

- Zəncirin müntəzəm və çevik olması
 Zəncirinin çevik olması
 Makromolekul zəncirinin müntəzəm quruluşa malik olması
 Makromolekul zəncirinin qeyri müntəzəm quruluşa malik olması
 Makromolekul zəncirinin yüksək dərəcədə yerləşmə sıxlığına malik olması

640 Polimerlərin kristallaşması üçün 2-ci zəruri şərt nədən ibarətdir?

- Zəncirin müntəzəm və çevik olması
- Makromolekul zəncirinin müntəzəm quruluşa malik olması
- Makromolekul zəncirinin yüksək dərəcədə yerləşmə sıxlığına malik olması
- Makromolekul zəncirinin qeyri müntəzəm quruluşa malik olması
- Polimer zəncirinin çevik olması

641 Aşağıdakılardan hansılar polimerin struktur vahidi hesab olunur?

- Halqalar və zəncirlər.
- Zvenolar
- Zvenolar və zəncirlər
- Zəncirlər
- Halqalar

642 Novolak qatranı hansı mühitdə alınır?

- turş
- qələvi
- NH₃
- NH₄OH
- H₂O

643 Polikarbonatlar hansı turşunun mürəkkəb efirləridir?

- CH₃COOH
- SO₄
- NO₃
- PO₄
- CO₃

644 Fenoplastiklər hansı monomerlərin polikondensləşməsindən alınır?

- formaldehid
- stiroil
- butadien
- izopren
- izobutilen

645 Lavsan plastik kütləsi hansı monomerlərdən alınır?

- etilenqlikol
- qliserin
- fenol
- formaldehid
- adipin turşusu

646 Aldehidlərin polimerləşməsindən hansı tip polimerlər alınır?

- rezol
- poliamidlər
- mürəkkəb poliefirlər
- qatranlar
- sadə poliefirlər

647 Sadə poliefirlər neçə üsulla alınır?

- 3
- 2
- 6
- 5
- 4

648 Epoksidplastiklər əsasən hansı maddədən alınır?

- etilenqlikol
- etilen oksidi
- epixlorhidrin
- propilen oksidi
- qliserin

649 Rezit və rezol termoreaktiv polimerləri hansı mühitdə fenolun formaldehidlə polikondensləşməsindən alınır?

- H₂O
- turş
- H-N₃
- NH₄OH
- qələvi

650 Kapron liflərinin alınmasında hansı maddədən istifadə edilir?

- sirkə turşusu
- adipin turşusu
- aksalat turşusu
- kaprolaktam
- etilenqlikol

651 Viskoz liflərinin alınmasında hansı maddədən istifadə edilir?

- (CH₃CO)₂O
- NaOH
- H-Cl
- H₂CO₄
- HNO₃

652 Asetat liflərinin alınmasında hansı maddədən istifadə edilir?

- NaOH
- NO₃
- (H₃CO)₂O
- S₂
- NH₄OH

653 Viskoz liflərinin alınmasında qələvinin faizlə miqdarı nə qədər olur?

- 40-60%
- 30-50%
- 20-40%
- 40-60%
- 10-30%

654 Viskoz liflərini almaq üçün hansı kimyəvi maddədən istifadə edilir?

- NH-3
 C2 H-5OH
 KON
 SO₄
 CS2

655 Viskoz liflərini ən çox istehsal etmək üçün hansı ucuz xammaldan istifadə edilir?

- qlükoza
 sellüloza
 ksantoqenat sellülaza
 küknar ağacı
 nişasta

656 Asetat lifinin alınmasında hansı həlledici götürülür?

- metil
 toluol
 benzol
 etilspirti
 aseton

657 Hansı lif barama qurdunun toxuduğu ipəyə oxşardır?

- mis-ammonyak
 viskoz
 nitron
 nitroipək
 asetat

658 Mis ammonyak lifi sellülozoya hansı maddənin təsirindən alınır?

- CH₄OH
 (NH₃)₂(OH)₂
 CH₂O
 CuO
 NH-3

659 Liflərin ayrılması neçə üsulla baş verir?

- 3
 2
 5
 6
 4

660 Polimerlərin köhnəlməsinin əsas səbəbi nədir?

- Temperaturun təsiri;
 Havadakı inert qazların polimerlərə təsiri;
 Havadakı CO₂-nin polimerlərə təsiri;
 Hava oksigeninin (atmosferin) polimerlərə təsiri;
 Havadakı O₂ və CO₂-nin polimerlərə təsiri;

661 Polimer zəncirində baş verən kimyəvi çevrilmələr neçə yerə bölünür?

- 2

- 5
- 4
- 6
- 3

662 Katalizatorun polikondensləşmə sürətinə təsiri hansı amildən aslıdır?

- Monomerin təbiətindən;
- Reaksiyanın aparılma şəraitindən;
- Funksional qrupların xarakterindən;
- Monomerin qatılığından;
- Temperaturdan;

663 Polikondensləşmə reaksiyaları üçün katalizator olaraq adətən hansı maddələrdən istifadə olunur?

- Üzvi turşular, mineral turşular
- Mineral turşular, turş duzlar
- Üzvi turşular, turş duzlar
- Mineral turşular, ikiqat duzlar
- Mineral turşular, normal duzlar

664 Hansı maddələrin polikondensləşməsi homopolikondensləşməyə aiddir?

- Aminturşular, oksiturşular
- Diaminlər, oksiturşular
- Aminturşular, dikarbon turşular
- Çoxatomlu spirtlər, diaminlər
- Çoxəsaslı turşular, dikarbon turşuları

665 Süni polimeri göstərin

- Fruktoza
- Triasetilsellüloza
- Nişasta
- Lavsan
- Kapron

666 Təbii polimeri göstərin

- Kapron
- Lavsan
- Triasetilsellüloza
- Fruktoza
- Nişasta

667 Suda həll olmayan polimeri göstərin

- poliakrilamid
- poliakril turşusu
- polimetakril turşusu
- Polimetilmetakrilat
- polivinilspirt

668 Polikondensləşmə hərfi mənada hansı mənanı verir?

- Daimi kondensləşmə
- Müvəqqəti kondensləşmə
- Çoxlu sayda kondensləşmə
- Fasiləsiz kondensləşmə

- Az sayda kondensləşmə

669 Polikondensləşmə reaksiyası zamanı hansı reaksiya getmir?

- hidroliz
 asidoliz
 aminoliz
 ion dəyişmə reaksiyası
 destruksiya

670 Hansı reaksiya nəticəsində polimer alınır?

- polikondensləşmə
 Kondensləşmə
 kation polimerləşmə
 Anion polimerləşmə
 radikal polimerləşmə

671 Polimerlər hansı aqrekat halında ola bilərlər? I. Qaz; II. Maye; III.Bərk

- I, II
 I, II, III
 II, III
 I, III
 Yalnız bərk

672 Suda həll olan polimeri göstərin

- lavsan
 polietilen
 polistirol
 polipropilen
 poliakril turşusu

673 Etilenqlikolla tereftal turşusunun polikondensləşməsindən alınan polimer necə adlanır?

- enant
 nitron
 naylon
 kapron
 lavsan

674 Hansı reaksiya nəticəsində polimer alınır?

- Əvəzetmə
 Polikondensləşmə
 Radikal polimerləşmə
 Anion polimerləşmə
 Kation polimerləşmə

675 Hansı polimerlər təbii polimerlərdir? I. Polietilen II.Naylon III.Sellüloza IV.Nuklein turşuları

- I, II
 II, IV
 III, IV.
 I, III
 II, III

676 Göstərilən polimerlərdən hansılar sintetik polimerlərdir? I. Nişasta. II. Polistrirol. III. Fenol-formaldehid qatranı. IV.Zülal

- III, IV.
 II, IV
 II, III
 I,III
 I, IV

677 Aşağıda göstərilənlərdən hansı ion polimerləşmənin növüdür?

- Radiasiyalı polimerləşmə
 Peroksidlərlə polimerləşmə
 Texniki polimerləşmə
 Anion polimerləşmə
 hv iştirakı ilə polimerləşmə

678 Polimerləşmə dərəcəsinin dəyişməsi ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyalar neçə qrupa bölünür?

- 2
 3
 4
 1
 5

679 Reaksiya zamanı su və ya digər maddələrin alınması ilə gedən reaksiyalar necə adlanır?

- polikondensləşmə
 tsiklləşmə
 polimerləşmə
 dehidratlaşma
 izomerləşmə

680 Polimerlər hansı spesifik xüsusiyyətlərinə görə kiçik molekuldu birləşmələrdən fərqlənirlər?

- Reaksiyaları ilə
 Yalnız funksional qrupların sayının çox olması ilə.
 Böyük ölçüləri və funksional qrupların sayının çox olması ilə
 Molekul kütləsinin yüksək olması ilə
 Kimyəvi tərkibinə görə

681 Polimerlərin kimyəvi reaksiyaya girmə dərinliyi nəyin sayı ilə müəyyən olunur?

- Funksional qrupların
 Elementar zvenoların
 Monomerlərin
 Molekulların
 Molların

682 Təbii və sintetik kauçukun kükürlə qarşılıqlı təsirindən hansı məmulatlar almaq olar?

- Örtüklər
 Lif və barıt
 Rezin və ebonit
 Barıt
 Lif

683 Polimerin həlledicidə şişməsi prosesinin növləri hansı variantda tamamilə düzgün göstərilmişdir?

- həllolma və birtərəfli qarışma
- qeyri - məhdud
- məhdud
- məhdud və qeyri - məhdud
- qeyri-tam və məhdud

684 Polimerin həlledicidə həll olmasının ilk mərhələsi necə adlanır?

- şişmə
- sublimasiya
- kristallaşma
- çökmə
- zəncirin qırılması

685 Fotokimyəvi polimerləşmədə aktiv mərkəzlər nəyin təsiriylə alınır?

- Monomer molekulunda pi rabitələrin homolitik yolla qırılması hesabına
- Qızdırılma nəticəsində monomer molekulunda pi rabitələrin qırılması
- İonlaşdırıcı şüaların təsiriylə
- İşıq şüasının təsiriylə monomer molekulunun həyəcanlanmasından
- İnisiatorların təsiriylə

686 Şişmənin həllolmaya keçməsi üçün nə etmək lazımdır?

- Temperaturu dəyişmədən, katalizator ilə təsir etmək
- Temperaturu yüksəltmək, katalizator ilə təsir etmək
- Temperaturu aşağı salıb, həlledici-polimer sistemini qarışdırmaq
- Temperaturu yüksəltmək, həlledici-polimer sistemini qarışdırmaq
- Temperaturu aşağı salmaq, katalizator ilə təsir etmək

687 Polimerin şişmə prosesi hansılardır?

- Məhdud və qeyri məhdud
- Məhdud və natamam
- Məhdud, qeyri məhdud, natamam
- Polimerlər şişmirlər
- Qeyri məhdud, tam

688 Hidroliz nəyə deyilir?

- Polimerin amonyak təsiri ilə destruksiyasına
- Makromolekulların etil spirtinin təsiri ilə destruksiyasına
- Polimerin suyun və etil spirtinin təsiri ilə destruksiyasına
- Monomerin etil spirti təsiri ilə destruksiyasına
- Makromolekulların suyun təsiri ilə destruksiyasına

689 Kükrdsüz vulkanlaşma aşağıda verilmiş hansı maddələrin iştirakı ilə aparıla bilər? 1- qvanidinlərin 2- xionların 3- tinramlar 4- metal oksidlərinin 5- azobirləşmələrin

- 2,3,5
- 3,4,5
- 1,3,5
- 1,4,5
- 2,4,5

690 Reaksiya nəticəsində alınan vulkanizatların bərkliyi və möhkəmliyi necə dəyişir?

- Bərkliyi artır və möhkəmliyi dəyişmir
- Bərkliyi artır və möhkəmliyi azalır

- Bərqliyi azalır və möhkəmliyi artır
- Bərqliyi və möhkəmliyi artır
- Bərqliyi və möhkəmliyi dəyişmir

691 Quru Oduncaqda sellülozanın miqdarı nə qədərdir?

- 80
- 60
- 50
- 40
- 70

692 Pambığın nisbi möhkəmliyi hansı intervalda olur?

- 10-11
- 15-19
- 33-40
- 17-37
- 11-15

693 Mis-ammonyak lifinin alınması neçə mərhələdən ibarətdir?

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

694 Asetat lifinin alınmasında həlledici kimi hansı maddə götürülür?

- efir
- CCl₄
- heksan
- C₂H₅OH
- aseton

695 Asetilsellülozanın temperatur davamlılığı hansı intervalda olmalıdır?

- 300-350
- 206-210
- 150-200
- 100-150
- 250-300

696 Asetilsellülozada polimerləşmə dərəcəsi hansı intervalda olur?

- 500-600
- 300-400
- 200-300
- 100-200
- 400-5000

697 Triasetilsellülozada sellülozanın qatılığı neçə faizdir?

- 23-27
- 20-23
- 15-18
- 18-20
- 15-18

23-27

698 Bioloji polimerlər üçün molekuldüzümlü quruluşların hansı forması daha çox xarakterikdir?

- sferolit forma
- qlöbulyar
- fibrilyar
- monokristallik
- polikristallik

699 Vulkanlaşma prosesi əsasən necə aparılır?

- Kükürlü və azotlu
- Kükürlü və kükürdsüz
- Kükürlü
- Kükürlü və fosforlu
- Kükürdsüz

700 Vulkanlaşma nəticəsində alınan vulkanizatların həllolma qabiliyyəti necə olur?

- Nisbətən güclənir
- Zəifləyir
- Güclənir
- Bərpa olunur
- İtir