

1314_Az_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1314 Kimya II

1 I. HCl; II. H₂; III. NaOH; IV. Br₂ Hansı maddələr benzol, toluol və etilenlə reaksiyaya daxil olur?

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

2 I.n- Heptanan $\xrightarrow{4H_2, t, kat}$ X
 II.Metil-tsikloheksan $\xrightarrow{-3H_2, t, kat}$ Y
 III. $3CH_3-C-CH_3 \xrightarrow{kat, t}$ Z
 X, Y və Z-den hansıları toluol dur?

- ☐ yalnız X
☐ Y, Z;
☒ X, Y;
☐ X, Z;
☐ X, Z;

3 I. n -Heksan $\xrightarrow{4H_2, t, kat}$ X
 II. Tsikloheksan $\xrightarrow{-3H_2, t, kat}$ Y
 III. $3C_2H_2 \xrightarrow{C aktiv, t}$ Z
 X, Y və Z-den hansıları benzoldur?

- ☐ yalnız X
☐ X, Z;
☒ X, Y, Z;
☐ X, Y;
☐ Y, Z;

4 Molekulunda sp hibridləşmə vəziyyətində karbon atomu olan maddələri göstərin. I.Asetilen; II. Butadien-1,3;
 III. Propadien; IV. Benzol

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

5 Hansı ifadə anilin üçün səhvdir. I.əsasi xassə göstərir. II.Bromla reaksiyaya girir. III.nitrobenzolun oksidləşməsindən alınır.

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

6 I. HCl; II. Cl₂; III. Na; IV. H₂ Hansı maddələr toluol, propilen və asetilenlə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ I, III

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

7 Hansı ifadələr toluol üçün doğru deyil? I. Benzolun homoloqudur. II. KMnO_4 -ün məhlulunu rəngsizləşdirmir. III. Oksidləşdikdə benzoy turşusu əmələ gəlir. IV. Molekulunda 3 sp^2 -s rabitəsi var.

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

8 Hansı ifadələr toluol üçün doğrudur? I. Molekulunda 15 atom var. II. Molekulunda 15 σ rabitə var. III. Nitrolaşması nəticəsində partlayıcı maddə əmələ gətirir. IV. Molekulunda 18 hibrid orbitalı var.

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

9 Molekulunda eyni sayda karbon atomu olan alkin və alkadien üçün ümumi olan nədir? I. Molekulundakı siqma rabitələrin ümumi sayı. II. KMnO_4 – ün məhlulunu rəngsizləşdirməsi. III. Hidratasiyasından eyni məhsulun alınması.

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

10 I. 2,3-dimetilbutadien-1,3; II. Heksin-2; III. 2-metilpentadien-1,3; IV. 3-metilpentin-1 Hansı maddələr heksin-1-in siniflərarası izomeridir?

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

11 Hansı sıradakı bütün maddələr HCl -la reaksiyaya daxil olur.

- ☐ divinil, etan, anilin
☒ vinilasetilen, anilin, metilamin
☐ sirkə turşusu, etilformiat turşusu
☐ Stirol, benzoil, etilamin
☐ polietilen, qlükoza, akril turşusu

12 Göstərilən maddələrdən hansı anilinlə reaksiyaya girmir.

- ☐ H_2SO_4
☐ HCl
☐ HNO_3
☐ Br_2
☒ NH_4OH

13 Hansı birləşmə etanolla, ammonyakla, metilaminlə və anilinlə reaksiyaya daxil olur.

- ☐ NH_4OH

- ☐ KOH
- ☐ H₂O
- ☐ Cn(OH)₂
- ☒ HCl

14 Aldoturşuların tərkiibində hansı funksional qruplar var?

- ☐ OH, -CHO
- ☒ -CHO, COOH
- ☐ -OH, =CO
- ☐ -OH, -COOH
- ☐ =CO, COOH

15 Piroüzüm turşusu hansı maddələrlə reaksiyaya girmir? I. Na II. H₂O III. C₂H₅OH IV. NaCl V. NaOH

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

16 Asetosirkə turşusunun qızdırılmasından hansı üzvi maddə alınır?

- ☐ izopropil spirti
- ☐ etil spirti
- ☒ aseton
- ☐ propil spirti
- ☐ sirkə aldehidi

17 Asetosirkə turşusunun etil efirinin enol formasını hansı maddə ilə reaksiyada müəyyən etmişlər?

- ☐ CuCl₂
- ☒ Br₂
- ☐ HCl
- ☐ HBr
- ☐ H₂SO₄

18 Asetosirkə turşusunun efiri hansı birləşmə ilə reaksiyada asetosirkə turşusu efirinin oksinitrilini əmələ gətirir?

- ☐ NaHSO₃
- ☐ NaHCO₃
- ☐ NH₂OH
- ☐ NH₂ – NH₂
- ☒ HCN

19 Asetosirkə efiri enol formasında hansı maddə ilə bənövşəyi-qırmızı kompleks verir?

- ☐ H₂SO₄
- ☐ HBr
- ☒ FeCl₃
- ☐ Br₂
- ☐ CuCl₂

20 Qlükozanın qıçqırmasından hansı oksobirləşmə alınır?

- ☐ levulin
- ☐ formilsirkə turşusu
- ☒ piroüzüm turşusu
- ☐ qluksal
- ☐ asetosirkə turşusu

21 Piroüzüm turşusunun reduksiyasından hansı oksibirləşmə alınır?

- ☒ süd turşusu
☐ qlialdehid
☐ çaxır turşusu
☐ alma turşusu
☐ oksimalon turşusu

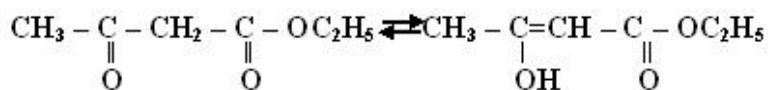
22 Asetosirkə turşusu üçün hansı ifadə doğrudur?

- ☒ β-ketoturşudur
☐ α-ketoturşudur
☐ γ-aldoturşudur
☐ β-aldoturşudur
☐ γ-ketoturşudur

23 Piroüzüm turşusu hansı maddələrlə reaksiyaya girir? I. C₂H₅OH II. H₂O III. Na IV. NaCl V. NaOH

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

24 tautomerliyi necə adlanır?



- ☐ oksi-okso
☐ aldo-keto
☐ keto-aldo
☐ okso-oksi
☒ keto-enol

25 Etilenqlikolun oksidləşməsindən hansı oksobirləşmə alınır?

- ☐ levulin
☐ piroüzüm turşusu
☐ asetosirkə turşusu
☒ qlialdehid
☐ formilsirkə

26 Ketoturşuların tərkibində hansı funksional qruplar var?

- ☒ =CO, COOH
☐ -COOH
☐ -OH
☐ -OH, =CO
☐ -OH, CHO

27 Asetosirkə efiri neçə tautomer vəziyyətində ola bilər?

- ☐ 6
☒ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 5

28 Tərkibində 8 karbon atomu olan aromatik karbohidrogenin neçə hidrogen atomu var?

- ☒ 10
☐ 12
☐ 16
☐ 8
☐ 14

29 Bir ədəd ikiqat və bir ədəd üçqat rabitəsi olan birləşmələrin ümumi formulunu müəyyən edin.

- ☐ C_nH_{2n-5}
☐ C_nH_{2n-2}
☒ C_nH_{2n-4}
☐ C_nH_{2n-6}
☐ C_nH_{2n-3}

30 2. I. $CH_3 - CH_3 + Cl_2$

II. $CH_2 = CH_2 + Cl_2 \rightarrow$

III.  + $Cl_2 \xrightarrow{h\nu}$ Reaksiyaların tipini müəyyən edin.

Birləşmə Əvəzetmə

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

31 C_2H_2 və C_6H_6 maddələri üçün eyni deyil?

- ☐ elementlərin kütlə nisbəti
☐ karbonun kütlə payı
☒ bir molekuldakı atomların sayı
☐ sadə formulu
☐ hidrogenin kütlə payı

32 C_8H_{10} – izomerlərin sayı neçədir?

- ☐ 5
☐ 1
☐ 2
☐ 3
☒ 4

33 Hansı karbohidrogenin 1 molu yandıqda daha çox su alınar?

- ☐ metilsiklopentan
☐ benzol
☐ heksen-1
☐ tsikloheksan
☒ heksan

34 . Benzol molekulunda hidrogen atomlarından birini OH- qrupu ilə əvəz etdikdə benzol həlqəsində hansı dəyişiklik baş verir? I. 3,5 vəziyyətində H atomlarının mütəhərrikliyi artır II. 2,4,6 vəziyyətində H atomlarının mütəhərrikliyi artır III. əvəzetmə reaksiyası çətinləşir IV. əvəzetmə reaksiyası asanlaşır

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

35 Hansı aromatik birləşmənin oksidləşməsindən tereftal turşusu alınar? I. m-ksilol II. 1-metil-4-etilbenzol III. kumol IV. P-ksilol

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

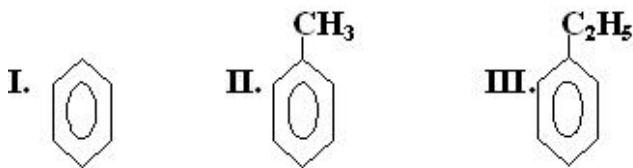
36 a mol C_nH_{2n-6} birləşməsini tam yandırmaq üçün lazım olan oksigenin (n.ş.-də) həcmi müəyyən edin.

- ☐ $11,2 \cdot (n-3)/a$
☒ $11,2 \cdot a(3n-3)$
☐ $22,4 \cdot a(n-3)$
☐ $11,2 \cdot a(2n-3)$
☐ $11,2 \cdot a(n-3)$

37 Tərkibində n sayda karbon atomu olan 0,5 mol aromatik karbohidrogenin yanmasından neçə qram su alınar?

- ☐ $18n$
☐ $18(n-3)$
☐ $18(n+3)$
☒ $9(n-3)$
☐ $9(n+3)$

38 Hansı maddenin $KMnO_4$ ilə oksidləşməsindən benzoy turşusu alınır?



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

39 46 q arenin yanmasından 4,5 mol oksigen sərf olunur. Maddənin 1 molekulunda neçə hidrogen atomu var?

- ☐ 10
☐ 6
☐ 14
☐ 12
☒ 8

40 Homoloqları müəyyən edin. I. stirool II. ksilol III. toluol IV. fenol

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

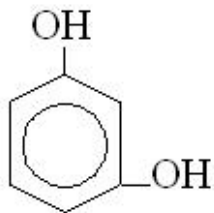
41 Benzol və toluol hansı karbohidrogendən alınır? I. heptan II. heksan III. asetilen Benzol Toluol

- ☐ I, III II
☐ I II, III
☐ II, III I
☐ III I, II

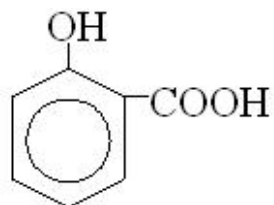
- ☒ II, III I

42 Benzil spirtinin formulu göstərin.

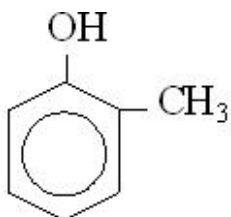
☐



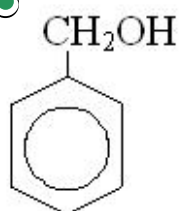
☐



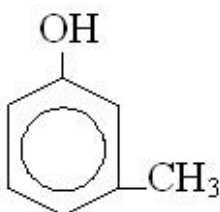
☐



☒



☐



43 10 q fenol və etanoldan ibarət qarışıq 600 q 4%-li bromlu su məhlulunu rəngsizləşdirir. Qarışıqda neçə qram etanol var?

- ☐ 10,6
☐ 9,4
☒ 5,3
☐ 4,7
☐ 6,0

44 Hansı maddələr həm fenol, həm də etanolla qarşılıqlı təsirdə olur? I. Na II. NaOH III. HNO₃

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

45 Toluolun nitrolaşması nəticəsində hansı maddələr alınır?

- ☐ m və p – nitrotoluol

- ☐ yalnız p – nitrotoluol
☐ yalnız m – nitrotoluol
☐ yalnız o – nitrotoluol
☒ o və p – nitrotoluol

46 Benzolun homoloji sırasının üçüncü üzvü olan ksilolun neçə aromatik izomeri var?

- ☐ 6
☒ 4
☐ 3
☐ 2
☐ 5

47 Benzol molekulundakı karbon atomları hansı hibridləşmə vəziyyətindədir və C – C rabitə uzunluğu neçədir?

- ☐ Sp, 0,134 nm
☐ Sp, 0,120 nm
☐ Sp², 0,134 nm
☐ Sp³, 0,154 nm
☒ Sp², 0,140 nm

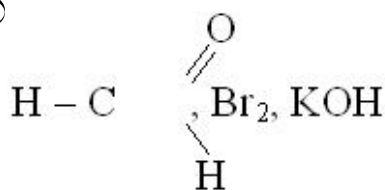
48 I növ əvəzədiciləri göstərin. I. – Cl II. – OH III. – NO₂ IV. – CH₃ V. – CCl₃

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

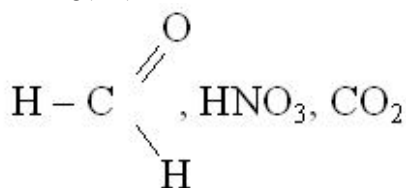
49 II növ əvəzədiciləri göstərin. I. – Cl II. – NO₂ III. – SO₃H IV. – OH V. – CCl₃

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

50 Hansı sıradakı maddələr fenolla qarşılıqlı təsirdə olur?



- ☐ FeCl₃, NaOH, Ag
☐ HNO₃, Br₂, KCl
☐ Na, Mg(OH)₂, Na₂SO₄
☐



51 C₇H₇OH formuluna neçə izomer uyğun gəlir?

- ☐ 3
☐ 2
☒ 4

- ☐ 6
☐ 8

52 Hansı maddələrin istehsalında fenoldan istifadə olunur? I. toluol II. xlorbenzol III. pikrin turşusu IV. plastik kütlə V. boyalar

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

53 Hansı birləşmələr izomerdir? I. p – ksilol II. etilbenzol III. stirol IV. toluol

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

54 Benzol + xH₂--tsikloheksan Reaksiyada x-i müəyyən edin.

- ☐ 1
☐ 6
☐ 2
☒ 3
☐ 5

55 Benzol molekulunda neçə (siqma) σ rabitə hibrid orbitallarının bir-birini örtməsi ilə yaranır?

- ☒ 6
☐ 4
☐ 12
☐ 5
☐ 7

56 Toluol molekulunda neçə σ rabitə var?

- ☐ 18
☐ 16
☒ 15
☐ 14
☐ 17

57 Hansı ifadələr benzol üçün doğrudur? I. Asetilenin trimerləşməsindən alınır II. Bromlu suyu rəngsizləşdirmir III. Molekulunda 6 π rabitə var

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

58 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

- ☐ propilen
☐ asetilen
☐ metan
☐ viniasetilen
☒ etilen

59 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

- ☐ sirkə turşusu
☒ etil spirti
☐ metil spirti
☐ aseton
☐ qarışqa turşusu

60 Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışıqın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H₂ qazı ayrılır. Qarışqa efirin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- ☒ 90,8
☐ 40
☐ 9,2
☐ 46
☐ 92

61 Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir?

- ☐ C_nH_{2n-6}OH
☐ C_nH_{2n+2}OH
☒ C_nH_{2n+1}OH
☐ C_nH_{2n}(OH)₂
☐ C_nH_{2n-2}(OH)₂

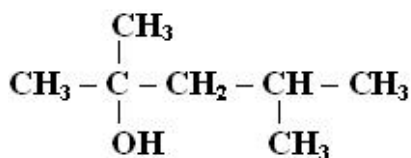
62 0,2 mol C₂H₅OH-dan alınan sadə efirin kütləsini hesablayın.

- ☐ 4,6
☐ 9,2
☒ 7,4
☐ 8,3
☐ 3,7

63 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirtdən alınan sadə efirin nisbi molekul kütləsini hesablayın.

- ☐ 78
☐ 100
☐ 120
☐ 30
☒ 102

64 **Birleşmeni Beynelxalq üsulla adlandırın.**



- ☐ 4-metilpentanol-2
☐ 2-metilpentanol-2
☐ 2,4-dimetilpentanol-4
☐ 2,3-dimetilbutanol-2
☒ 2,4-dimetilpentanol-2

65 Birli spirtlər üçün hansı ifadə doğrudur? I. oksidləşdikdə keton əmələ gəlir II. Na ilə reaksiyasından H₂ qazı əmələ gəlir III. alkinlərin su ilə reaksiyasından alınır

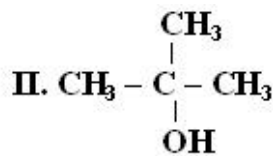
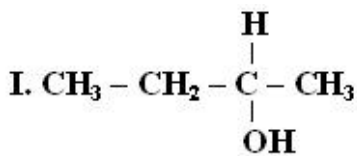
- ☐ I, II, III

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

66 Tərkibində iki asimmetrik karbon atomu olan $C_6H_{13}OH$ tərkibli spirti Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- ☒ 3-metilpentanol-2
☐ 2-metilpentanol-3
☐ 2,3-dimetilbutanol-1
☐ 2,3-dimetilbutanol-2
☐ 2-metilpentanol-2

67



Hansı ifadə doğru deyil?

- ☒ oksidləşmə məhsulları eynidir
☐ I – ikili spirdir
☐ II – üçlü spirdir
☐ ümumi formulları eynidir
☐ I və II izomerdir

68 $C_nH_{2n+1}ONa$ birləşməsinin 16,4 qramında 4,6 qram Na var. n-i müəyyən edin.

- ☐ 6
☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5

69 . x – üzvi birləşməsi: I. KOH-la reaksiyaya daxil olub birli spirt əmələ gətirir II. 2 mol x 2 mol K-lə reaksiyaya daxil olub n-heksan əmələ gətirir x-i müəyyən edin.

- ☒ C_3H_7Br
☐ C_3H_7OH
☐ $C_5H_{11}Br$
☐ C_3H_6
☐ $C_6H_{13}Br$

70 Propanol-1-i propanol-2-dən fərqləndirən nədir? I. Na ilə reaksiyaya daxil olması II. $KMnO_4$ məhlulu ilə oksidləşmə məhsulu III. ikili karbon atomlarının sayı

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

71 2-metilpropanol-1 üçün doğru olan ifadəni müəyyən edin. I. 1 molu yandıqda 67,2 litr CO_2 alınır II. oksidləşdikdə 2-metilpropanola çevrilir III. ikili spirdir

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

72 4,4 q doymuş biratomlu spirt dehidratlaşdıqda 3,5 q alken alınmışsa, alkeni müəyyən edin.

- ☐ C7H14
☒ C5H10
☐ C4H8
☐ C3H6
☐ C6H12

73 . Hansı reaksiyadan alınan maddə polimerləşmir?

- ☒ $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{kat}, t}$
☐ $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{\text{Al}_2\text{O}_3, 2\text{mO}, t}$
☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{p, 140^\circ\text{C}, \text{H}_2\text{SO}_4}$
☐ $\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2 \xrightarrow{+\text{HCl}}$
☐ $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \xrightarrow[t, \text{kat}]{-2\text{H}_2}$

74 $\text{CH}_3 - \underset{\text{I}}{\text{CH}} - \underset{\text{I}}{\text{CH}} - \underset{\text{I}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ birləşməsi Beynəlxalq üsulla necə adlanır ?

- ☐ 2,3 – dimetilheksanol – 3
☐ 2 – metil 4 – etilpentanol
☐ 2 – etil 4 – metilpentanol
☒ 2,4 – dimetilheksanol – 3
☐ 3,5 – dimetilheksanol – 3

75 $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ formuluna neçə izomer spirt uyğundur ?

- ☐ 2
☐ 3
☒ 4
☐ 5
☐ 6

76 16 q üzvi maddənin yanmasından 22q CO₂ və 18 q su alınmışsa bu maddənin formulu müəyyən edin.

- ☐ C₄H₈
☐ C₂H₅OH
☐ C₃H₇OH
☐ C₂H₄
☒ C₃H₇OH,

77 Molyar kütləsi 74 olan doymuş biratomlu spirtin formulu göstərin.

- ☒ C₃H₇OH,
☐ C₂H₅OH
☐ C₄H₉OH
☐ C₃H₇OH
☐ C₂H₅OH

78 Qliserin Beynaxalq üsulla necə adlanır ?

- ☒ propantriol – 1,2,3
☐ propanol – 1,2,3
☐ propantriol – 1,3
☐ propandiol – 1,3
☐ propoentriol – 1,1,1

79 İkiatomlu spirtin m qramının natriumla qarşılıqlı təsirindən (n.ş.) 8,96 l H₂ qazı ayrılır. Spirtin nisbi molekul kütləsini hesablayın.

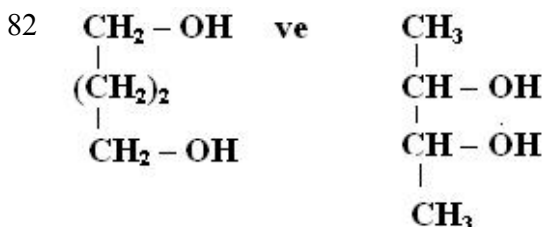
- ☐ 5 m
☐ 10 m
☐ 5m+2
☐ 20 m
☒ 2,5 m

80 0,2 molunun K metalı ilə reaksiyasından (n.ş.) 6,72 H₂ qazı və 44 alkoqolyat alınır. Spirti müəyyən edin.

- ☒ C₄H₇(OH)₃
☐ C₃H₅(OH)₃
☐ C₂H₄(OH)₂
☐ C₄H₉OH
☐ C₄H₈(OH)₂

81 0,2 molunda 6,4 q oksigen olan spirtin 1 molu üçün hansı ifadələr doğrudur? I. natriumla maksimum 2q H₂ əmələ gətirir II. üçatomlu spirtir III. ikiatomlu spirtir

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



Birləşmələr üçün hansı ifadə doğrudur?

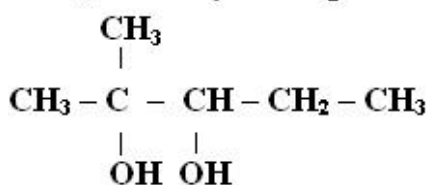
I. ikiatomlu spirtir

II. izomerdir

III. 1 molu K ilə reaksiyaya daxil olduqda 0,5 mol H₂ qazı əmələ gəlir

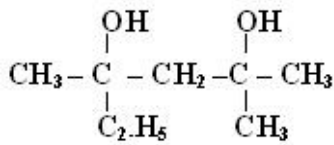
- ☐ I, II, III
☐ yalnız I
☐ yalnız II
☒ I, II
☐ II, III

83 **Birləşməni Beynəlxalq üsulla adlandırın.**



- ☐ 4-metilbutandiol-2,3
☐ 2,3-dimetilbutandiol-3,4
☐ 2-metilpentanol-2,3
☒ 2-metilpentandiol-2,3
☐ 4-metilpentandiol-3,4

84 Birlişməni Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.

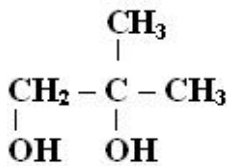


- ☐ 4-metil-2-etilpentandiol-2,4
☐ 3,5-dimetilheksandiol-3,5;
☐ 2-metil-4-etilheksandiol-2,4;
☒ 2,4-dimetilheksandiol-2,4;
☐ 2,2-dimetil-4-etilpentandiol-1,3;

85 Vaqner reaksiyasında hansı oksidləşdirici götürülür?

- ☐ H₂O₂
☐ O₃
☐ O₂
☐ K₂CrO₇+4H₂SO₄
☒ KMnO₄+H₂O

86 Çoxatomlu spirti Beynəlxalq üsulla adlandırın.



- ☐ butandiol-1,2
☐ propandiol-1,2
☒ 2-metil-propandiol-1,2
☐ 2-metilpropandiol-2,3
☐ 2-metilpropandiol

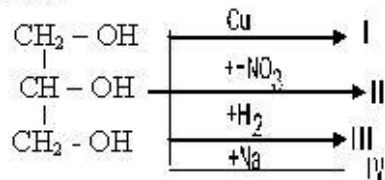
87 Doymuş spirtlərdən 0,1 mol x-in artıqlaması götürülmüş Na-la reaksiyasından (n.ş.-də) 1,12 l H₂, 0,1 mol y-in reaksiyasından (n.ş.) 3,36 l H₂, 0,1 mol z-in reaksiyasından isə (n.ş.-də) 2,24 l H₂ ayrılmışdır. x, y və z neçə atomlu spirtlərdir? Biratomlu İkiatomlu Üçatomlu

- ☒ x, z, y
☐ z, x, y
☐ y, z, x
☐ y, x, z
☐ x, y, z

88 Etilenqlikol və qliserin üçün eyni olmayan nədir?

- ☐ suda və etanollda yaxşı həll olur
☐ çoxatomlu spirtidir
☒ zəhərli
☐ şərbətə bənzər mayedir
☐ şirin dadı malikdir

Qliserin hansı reaksiyaya daxil olur?



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

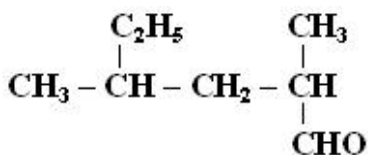
90 Etilenqlikol və metanol üçün ümumi olan nədir? I. Cu(OH)₂-ilə qarşılıqlı təsirdə olurlar II. Suda yaxşı həll olurlar III. Zəhərlidirlər IV. NaOH-la reaksiyaya daxil olurlar

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

91 Etilenqlikol üçün hansı ifadə doğru deyildir?

- ☐ suda yaxşı həll olur
☐ Cu(OH)₂ ilə təyin olunur
☐ natriumla reaksiyaya girir
☒ ikili spirtidir
☐ Lavsamin alınmasında tətbiq olunur.

92



Birləşməni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- ☒ 2,4-dimetilheksanal
☐ 2,4-dimetil-4-etilpentanal
☐ 2-metil-4-etilpentanal
☐ 2-metilheksanal
☐ 2-metil-4-etilbutanal

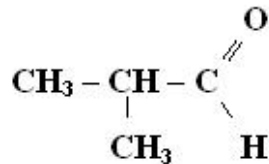
93 2-metilpentanon-3 hansı birləşmənin oksidləşməsi nəticəsində alınır?

- ☐ 3-metilpentanol-3
☐ 3-metilpentanol-2
☐ heksanol-2
☐ 2-metilpentanol-1
☒ 2-metilpentanol-3

94 Doymuş biratomlu spirtin 3,7 qramı oksidləşdikdə 0,05 mol keton əmələ gəlir. Ketonun molyar kütləsini hesablayın.

- ☐ 37
☐ 148
☐ 144
☐ 74

95 Maddeni semereli üsulla adlandırın.

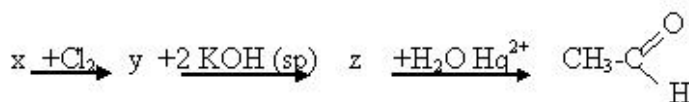


- ☐ 2-metilpropanol-1
☐ izopropil qarışqa aldehidi
☒ dimetilsirkə aldehidi
☐ etilsirkə aldehidi
☐ 2-metilpropion aldehidi

96 8,8 q aldehidin oksidləşməsindən 43,2 q Ag əmələ gəlir. Aldehidin molyar kütləsini müəyyən edin.

- ☐ 86
☐ 30
☒ 44
☐ 46
☐ 58

97



X maddəsinə müəyyən edin

- ☐ $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$
☒ $\text{CH}_2=\text{CH}_2$
☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
☐ $\text{HC}=\text{CH}$
☐ HCHO

98 Tərkibində karbonun kütləsi, oksigenin kütləsindən 3 dəfə çox olan ketonda neçə karbon atomu vardır?

- ☐ 7
☐ 5
☒ 4
☐ 6
☐ 3

99 Karbonil qrupuna ($-\text{C}-$) izopropil və üçlü butil radikalları birləşdirib, alınan



maddeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- ☐ izopropilizobutylketon
☐ 2,4,4-trimetilpentanon-3
☐ izopropil üçlü butil keton
☐ 2,2-dimetil-3-izopropilketon
☒ 2,2,4-trimetilpentanon-3

100 0,02 mol metanolun oksidləşməsindən alınan metanaldan istifadə edərək neçə ml 0,1 mol/l qatılıqlı məhlul almaq olar?

- ☐ 20
☒ 200
☐ 400
☐ 300
☐ 150

101 Neçə qram sirkə anhidridinin mis - 2 hidroksidlə reaksiyasından 14,4 qram mis 1- oksid alınır? $M_r(\text{CH}_3\text{CHO})=44$ $M_r(\text{Cu}_2\text{O})=44$

- ☐ 44
☐ 8,8
☐ 2,2
☐ 22
☒ 4,4

102 150 q 40%-li formaldehid məhlulu almaq üçün neçə qram metil spirtini oksidləşdirmək lazımdır?

- ☐ 16
☐ 80
☒ 64
☐ 32
☐ 96

103 Hansı maddə oksidləşdikdə (beta) metil yağ aldehydi alınır?

- ☐ n-butan
☐ 3,3-dimetilbutan
☐ 2-metilbutan
☐ 3-metilyağ turşusu
☒ 3-metilbutanol-1

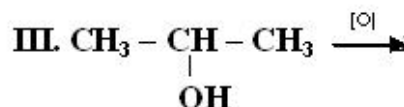
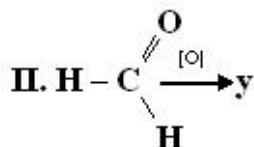
104 Normal şəraitdə 4,48 l asetilenin hidratlaşmasından neçə qram sirkə aldehydi alınır?

- ☐ 88
☐ 2,2
☒ 8,8
☐ 4,4
☐ 44

105 $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}$ formulu ilə göstərilən maddə I. 0,5 molunda 24 karbon var II. İkili spirtin oksidləşməsindən alınır Maddəni müəyyən edin.

- ☐ butan turşusu
☒ butanon
☐ butanol-1
☐ aseton
☐ dietil efiri

106



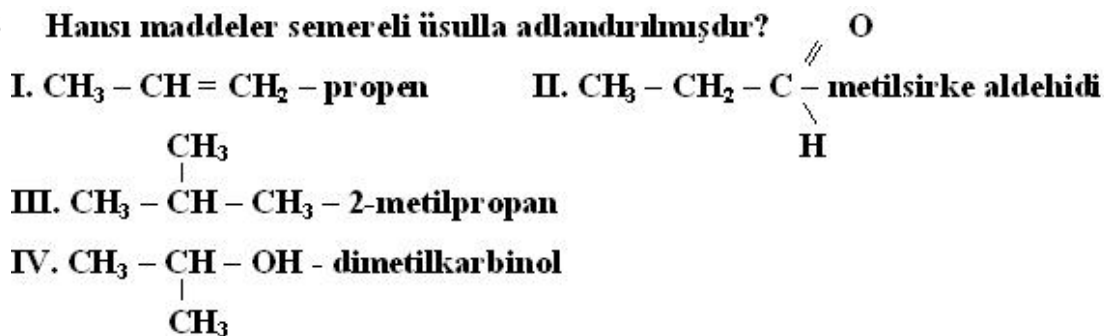
x, y ve z maddelerinden hansıları Ag_2O -nın ammonyakda məhlulu ilə reaksiyaya daxil olur.

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

107 Hansı maddələr arasında siniflərarası izomerlik yoxdur?

- ☐ alkenlər və tsikloparafinlər
☒ ketonlar və doymuş birəsaslı karbon turşusu
☐ mürəkkəb efirlər və doymuş birəsaslı karbon turşuları
☐ sadə efirlər və doymuş biratomlu spirtlər
☐ alkinlər və alkadienlər

108 Hansı maddələr semereli üsulla adlandırılmışdır?



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

109 Hansı halda eyni maddələr verilmişdir? I. dimetilketon – aseton II. metil-etilkarbinol – propanol-2 III. sirkə turşusu – metan turşusu

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

110 Bir karbon atomuna iki metil, bir izopropil və bir karboksil qrupu birləşən maddəni Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.

- ☐ 2,3-dimetilpentan turşusu
☒ 2,3-dimetilbutan turşusu
☐ 2,2-dimetilbutan turşusu
☐ 2,2,3-trimetilbutan turşusu
☐ 2,2-dimetilpentan turşusu

111 CH_3COONa və HCOONa duzları üçün ümumi olan nədir? I. Normal duzdur II. Gümüş güzgü reaksiyasına daxil olmur III. Suda məhlulları turş mühit verir

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

112 Sirkə turşusu üçün hansı reaksiya xarakter deyil?

- ☐ efirləşmə

- ☐ dehidratlaşma
- ☐ neytrallaşma
- ☐ halogenləşmə
- ☒ oksidləşmə

113 0,1 molu 7,4 q olan doymuş birəsaslı karbon turşusunun formülünü müəyyən edin.

- ☐ HCOOH
- ☐ C₄H₉COOH
- ☐ C₃H₇COOH
- ☒ C₂H₅COOH
- ☐ CH₃COOH

114 Mis-2 hidroksidlə oksidləşmə reduksiya reaksiyasına daxil olan karbon turşusunun formülünü göstərin.

- ☐ C₆H₅COOH
- ☒ HCOOH
- ☐ C₃H₇COOH
- ☐ C₂H₅
- ☐ CH₃COOH

115 Sirkə turşusu hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur.

- ☐ Cu
- ☐ CH₄
- ☐ C₆H₆
- ☐ HCl
- ☒ Cl₂

116 Birəsaslı doymuş karbon turşusunun 8,8 qramında 3,2 q oksigen var. turşuda neçə hidrogen atomu var?

- ☐ 3
- ☒ 8
- ☐ 6
- ☐ 4
- ☐ 5

117 Maddeleri qaynama temperaturunun azalına ardıcılıqlı ilə düzün.

I. C₂H₅COOH

II. C₃H₇OH

III. C₃H₆

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

118 Metan turşusu üçün hansı ifadə doğrudur.

- ☒ Cu(OH)₂ ilə reaksiyasından CO alınır.
- ☐ Xlorla reaksiyaya daxil olub xlor sirkə turşusu əmələ gətirir.
- ☐ Molekulunda 3 siqma və 1 pi rabitə var.
- ☐ Normal şəraitdə 1 molunun həcmi 22,4 litrdir.
- ☐ Biratomlu spirtlərlə alkil formiyatlar əmələ gətirir.

119 $\text{CO} \xrightarrow{+\text{H}_2, \text{ t kə t}} \text{X} \xrightarrow{+\text{CO}, \text{ t kə t}} \text{Y} \xrightarrow{+\text{y}, -\text{H}_2\text{O}} \text{Z}$

z-i müəyyən edin.

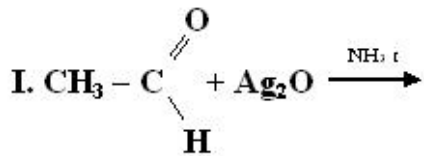
- ☒ sirkə anhidridi

- ☐ metanol
☐ metilasetat
☐ etan turşusu
☐ etanol

120 39,6 q $(C_nH_{2n+1}COO)_2Mg$ birləşməsində 4,8 q Mg var. n-i müəyyən edin.

- ☒ 3
☐ 5
☐ 4
☐ 1
☐ 2

121



Reaksiyaların tipini müəyyən edin.

I

II

III

- ☐ reduksiya -----, efirləşmə -----, neytrallaşma
☐ reduksiya -----, neytrallaşma -----, hidroliz
☐ reduksiya -----, neytrallaşma -----, efirləşmə
☐ reduksiya -----, efirləşmə -----, neytrallaşma
☒ oksidləşmə -----, neytrallaşma -----, efirləşmə

122 Akril turşusunun etil efirinin formulunu göstərin.

- ☐ $CH_2=C(C_2H_5)-COOC_3H_7$;
☐ $CH_2=CH-COOH$;
☐ $CH_2=C(CH_3)-COOC_2H_5$;
☒ $CH_2=COOC_2H_5$;
☐ $CH_2=C(CH_3)-COOH$;

123 Birəsaslı doymuş karbon turşusunun etil spirti ilə qarşılıqlı təsirdən 10,2 q efir və 1,8 q su alınır. Efirin nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin

- ☐ 132
☒ 102;
☐ 88;
☐ 74
☐ 117;

124 Mürəkkəb efir üçün hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ mis 2-oksidlə reaksiyaya daxil olmur
☐ Mürəkkəb efirin əmələgəlmə mexanizmini müəyyənləşdirmək üçün nişanlaşmış oksigendən istifadə olunur.
☒ spirtlərin dehidratasiyasından alınır
☐ spirt və turşuların qarşılıqlı təsir məhsuludur;
☐ Ümumi formulu R_1-COOR_2

125 9,2 q etil spirtinin birəsaslı doymuş turşu ilə qarşılıqlı təsirdən 20,4 q mürəkkəb efir alınır. Turşunun molekulyar kütləsini müəyyən edin? $M_n(C_2H_5OH)=46$

- ☐ 5

- ☐ 3
☒ 2
☐ 1
☐ 4

126 Yağlar hansı ifadə doğrudur?

- ☒ yağlar qliserin və uyğun karbon turşularının mürəkkəb efiridir.
☐ yağlar yüksəklormolekullu birləşmələrdir;
☐ bərk yağlar ali doymamış karbon turşularından əmələ gəlir;
☐ yağlar hidrolizə uğramır;
☐ yağlar etilenqlikolun mürəkkəb efirləridir

127 Malon turşusunun formulunu göstərin.

- ☐ $\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$
☐ $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$
☐ $\text{HOOC}-\text{COOH}$
☒ $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{COOH}$
☐ $\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_3-\text{COOH}$

128 Hansı ifadə olein turşusu üçün doğru eyil.

- ☐ duzu bərk sabunun əsas tərkib hissəsindən biridir.
☐ Molekulunda bir P- rabitə var.
☐ Hırogenləşdikdə stearin turşusuna çevrilir.
☐ Bromlu suyu rəngsizləşdirir.
☒ Qliserinin mürəkkəb efiri şəklində bərk yağların tərkibinə daxildir.

129 Olein turşusunun formulunu göstərin.

- ☐ $\text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{COOH}$
☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$
☒ $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$
☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$
☐ $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$

130 Doymamış birəsaslı karbon turşularının ümumi formulunu göstərin.

- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}-\text{COOH}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{CHO}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}$
☒ $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}-\text{COOH}$

131 3. 1. sirkə turşusu 2. akril turşusu 3. olein turşusu 4. stearin turşusu Doymuş – x və doymamış – y birəsaslı karbon turşularını müəyyən edin. x , y

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

132 Akril və metakril turşuları üçün hansı ifadə doğrudur? I. doymamış birəsaslı turşudur II. sis-trans izomerliyə malikdir III. bromlu suyu rəngsizləşdirir

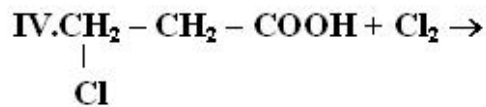
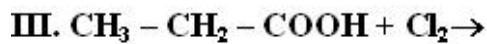
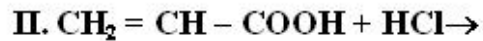
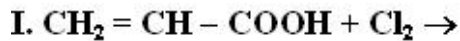
- ☒ I, III
☐ yalnız III
☐ yalnız II
☐ yalnız I

☐ I, II

133 . Hansı maddələr cütü hidrogenlə birləşmə reaksiyasına daxil olur?

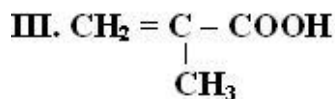
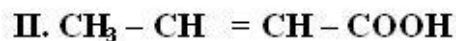
- ☐ palmitin turşusu, metakril turşusu
☐ stearin turşusu, olein turşusu
☐ sirkə turşusu, akril turşusu
☒ metilakril turşusu, linol turşusu
☐ qanşqa turşusu, sirkə turşusu

134 Hansı reaksiyadan eyni məhsullar alınır?



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

135 Hansı turşunun sis-trans izomeri var?

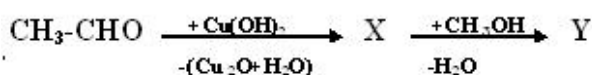


- ☐ II, III
☐ yalnız III
☒ yalnız II
☐ yalnız I
☐ I, II

136 Hansı halda yalnız bir maddə verilmişdir? I. sirkə turşusu – metan turşusu II. akril turşusu – propen turşusu
 III. metakril turşusu – 2-meilpropen turşusu

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

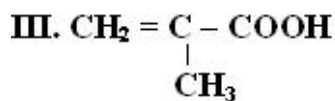
137



Y- maddəsi üçün hansı ifadə doğrudur?

- ☒ mürəkkəb efirdir
☐ molekulları arasında hidrogen rabitəsi mövcuddur
☐ hidrolizə uğramır
☐ sadə efirdir

138 . Doymamış biresash karbon turşularını müeyyen edin.



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

139 İlk katalitik reaksiyalar hansı alimlər tərəfindən kəşf edilmişdir?

- ☒ Devi-Tenar
☐ Yakobi-Daniel
☐ Klapayron-Klauzius
☐ Hibbs-Helmholts
☐ Faradey-Qalvani

140 Fiziki-kimyanın yaranması hansı vaxta təsadüf edir?

- ☐ XIX əsrin ortalarına
☐ XVIII əsrin əvvəllərinə
☒ XVIII əsrin ortalarına
☐ XIX əsrin əvvəllərinə
☐ XIX əsrin sonlarına

141 Fiziki-kimyanın predmetini aşağıdakı hansı müddəalar ifadə edir?

- ☐ kimyəvi proseslərin kimyəvi kinetika əsasında öyrənilməsi
☐ kimyəvi proseslərin kütlələrinin təsiri qanunu əsasında öyrənilməsi
☐ kimyəvi proseslərin termodinamika qanunları əsasında öyrənilməsi
☐ kimyəvi proseslərin fiziki-kimyəvi analiz əsasında öyrənilməsi
☒ kimyəvi proseslərin gedişinin fiziki-kimyanın qanunları əsasında öyrənilməsi

142 Fiziki-kimyanın mühüm problemlərinə hansı məsələlər daxildir

- ☐ kompleksmələgəlmə, kinetik davamlılıq, ikiqat elektrik təbəqəsi
☐ optiki xassələr, diffuziya hadisəsi, elektrik keçiriciliyi
☐ maddənin aqreqat halı, molekulyar kinetik xassələr, koagulyasiya
☒ kimyəvi tarazlıq, kimyəvi reaksiyanın sürəti, kimyəvi rabitə
☐ aqreqativ davamlılıq, sedimentasiya, sedimentasiya davamlılığı

143 Fiziki-kimyanın əsas tədqiqat üsullarına hansılar aiddir?

- ☐ yalnız kalorimetrik
☐ kolorimetrik, kalorimetrik-xromatoqrafik
☐ elektrik keçiriciliyi, elektroforez, elektroosmos
☒ kvant mexanikası, termodinamiki, EPR, NMR
☐ EHQ, özlülük, səthi gərilmə

144 Fiziki-kimya fənnindən ilk mühazirəni hansı alim aparmışdır?

- ☐ Hibbs
☐ Mendeleyev
☒ B.Lomonosov
☐ A.Beketov
☐ Klauzius

145 Fiziki-kimya elminin yaranması hansı alimlərin adı ilə bağlıdır

- ☐ Mendeleyev – Klaperyon
- ☒ Lomonosov – V. Beketov
- ☐ Hibbs-Helmholts
- ☐ Qui-Çepmen
- ☐ Klaperyon-Klauzius

146 Termodinamikanın əsasını neçə qanun təşkil edir?

- ☐ 5
- ☒ 3
- ☐ 2
- ☐ 1
- ☐ 4

147 Termodinamika neçə yerə bölünür?

- ☐ 6
- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 2

148 Termodinamik sistem nədir?

- ☐ yalnız daxili mühitdə olan cisimlər qrupu
- ☐ xarici mühitdə olan cisimlər qrupudur
- ☐ daxili mühitdə olan cisimdir
- ☒ xarici mühitdən təcrid edilmiş cisim və ya cisimlər qrupudur
- ☐ xarici və daxili mühitdə olan cisimdir

149 Termodinamik parametrlər hansılardır?

- ☐ P, V, m, m₂, m₃
- ☒ P, V, T, C, m, m₂, m₃
- ☐ P, V, T, m
- ☐ P, V
- ☐ C, m, m₂, m₃

150 Kimyəvi termodinamikanın I qanununda proseslərin əsasən hansı xassələri öyrənilir?

- ☐ istiliyin işə çevrilməsi
- ☐ ekzotermik proseslər
- ☐ istilik hadisələri
- ☒ istilik effektləri, enerji və istilik balansları
- ☐ endotermik proseslər

151 Kimyəvi termodinamikanın I qanunu hansı qanunla əlaqədardır?

- ☐ kütlələrin təsiri qanunu ilə
- ☐ enerjinin yaranması qanunu ilə
- ☐ enerjinin itməsi qanunu ilə
- ☐ enerjinin udulması qanunu ilə
- ☒ enerjinin itməməsi qanunu ilə

152 Lovits tərəfindən hansı hadisə kəşf edilmişdir?

- ☐ mayələrin absorbsiyası
- ☐ qazların absorbsiyası
- ☐ mayələrin adsorbsiyası

- ☐ kapilyar kondensləşmə
☒ qazların adsorbsiyası

153 Təbii və qeyri-təbii proses:

- ☐ təbii prosesdə kənardan iş görülür, qeyri-təbii prosesdə kənardan iş görülmür
☐ təbii və qeyri-təbii proseslər öz-özünə baş verir
☐ hər iki proses kənardan xarici işin görülməsi ilə baş verir
☒ qeyri-təbii prosesdə kənardan xarici iş görülür, lakin təbii prosesdə kənardan xarici iş görülməsi tələb olunmur
☐ hər iki prosesdə kənardan xarici iş görülməlidir

154 Kimyəvi termodinamikada əsasən neçə xarakteristik funksiyadan istifadə olunur?

- ☒ 5
☐ 4
☐ 1
☐ 2
☐ 3

155 Kimyəvi termodinamikada əsasən neçə xarakteristik funksiyadan istifadə olunur?

- ☒ 5
☐ 1
☐ 2
☐ 3
☐ 4

156 Entropiya hansı düsturla ifadə olunur?

- ☐ $S=Q$
☒ $\Delta S=f(Q)$
☐ $H=U+PV$
☐ $\Delta S=\Delta U$
☐ $\Delta S=A_2 - A_1$

157 Entalpiya hansı hərflə işarə edilir?

- ☐ V
☐ Q
☐ P
☐ U
☒ H

158 Dönməyən proseslər üçün termodinamikanın II qanunun riyazi ifadəsini göstərin.

- ☐ $dS>0$
☒ $TdS \geq dU + \delta A$
☐ $TdS = \delta U$
☐ $\Delta U = U_2 - U_1$
☐ $Q=A$

159 Dönər proseslər üçün termodinamikanın II qanununun riyazi ifadəsini göstərin

- ☐ $TdS = dU$
☐ $Q=A$
☒ $TdS = \delta Q_q$
☐ $\Delta U = U_2 - U_1$
☐ $\Delta A = A_2 - A_1$

160 $dG \leq -SdT + VdP$ tənliyinə görə sabit temperatur və təzyiqdə öz-özünə hansı proses gedə bilər?

- ☐ izobar-izotermik potensialın minimum qiyməti ilə

- ☐ izobar-izotermik potensialın sabit qalması ilə
- ☒ izobar-izotermik potensialın azalması ilə
- ☐ izobar-izotermik potensialın maksimum qiymət alması ilə
- ☐ izobar-izotermik potensialın artması ilə

161 Dönər proseslər üçün termodinamikanın II qanununun riyazi ifadəsini göstərin.

- ☐ $\Delta A = A_2 - A_1$
- ☐ $\Delta U = U_2 - U_1$
- ☐ $TdS = dU$
- ☐ $Q = A$
- ☒ $TdS = \delta Q_q$

162 Dairəvi proseslər üçün termodinamikanın I qanunu hansı düstürlə ifadə olunur?

- ☐ $Q = -\Delta U + A_2$
- ☐ $Q = \Delta U + A$
- ☐ $Q = A$
- ☐ $Q = -\Delta U$
- ☒ $Q = (A_1 + A_2)$

163 Aşağıda göstərilənlərdən hansı qeyri-təbii prosesə aiddir?

- ☐ adsorbsiya
- ☐ istiliyin yüksək temperaturlu cisimdən aşağı temperaturlu cismə
- ☒ müəyyən kütləli cismin hündürlüyə qaldırılması
- ☐ maddənin çox qatılıqlı hissədən az qatılıqlı hissəyə diffuziyası
- ☐ korroziya

164 Aşağıda göstərilən hadisələrdən hansı dönməyən hadisələrə aid deyildir?

- ☒ sonsuz yavaş gedən hadisələr
- ☐ neytrallaşma reaksiyası
- ☐ partlayışla gedən reaksiyalar
- ☐ qazların ayrılması ilə gedən reaksiyalar
- ☐ izoxor izotermik potensialın minimum qiyməti

165 Termodinamiki potensialların ümumi nəzəriyyəsi hansı alim tərəfindən verilmişdir?

- ☐ Klauzius
- ☐ Helmholtz
- ☒ Boqslavski
- ☐ Bolsman
- ☐ Hibbs

166 Termodinamikanın II qanunu nəyi öyrənir?

- ☐ yalnız prosesin tarazlıq halını
- ☒ prosesin istiqamətini, sərhəddini, tarazlıq halını və başvermə imkanını
- ☐ prosesin sərhəddini
- ☐ prosesin tarazlıq halına təsir edən faktorları
- ☐ prosesin istiqamətini

167 Sirkə və akril turşuları üçün ümumi olmayan nədir.

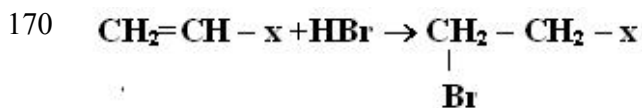
- ☐ Lakmusun rənginin dəyişmələri.
- ☐ Hər iki turşunun birəsaslı olması
- ☒ Hər ikisinin xlor ilə əvəzetmə reaksiyasına daxil olmaları
- ☐ Hər ikisinin CH_3OH ilə mürəkkəb efir əmələ gətirmələri
- ☐ NaOH ilə neytrallaşma reaksiyasına daxil olmaları

168 Mürəkkəb efirlər üçün hansı ifadə doğrudur?

- ☐ mürəkkəb efirlərin sadə nümayəndələri xoş iyi olmayan bərk maddələrdir.
- ☐ metakril turşusunun mürəkkəb efiri metil qrupu saxlamır.
- ☐ molekulları arasında hidrogen rabitəsi mövcuddur.
- ☐ siniflərarası izomeri yoxdur
- ☒ yağların NaOH ilə hidroliz reaksiyası sabunlaşma adlanır.

169 Mürəkkəb efirlər hansı reaksiya nəticəsində alınır? (

- ☐ dehidratasiya
- ☐ hidratasiya
- ☐ polikondensləşmə
- ☐ oksidləşmə
- ☒ efirləşmə



X-i müəyyən edin.

I. – CH₃

II. – H

III. – COOH

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

171 Hansı turşu bromlu suyu rəngsizləşdirmir?

- ☐ CH₂=CH – COOH
- ☐ C₁₇H₃₃COOH
- ☒ C₁₅H₃₁COOH
- ☐ C₁₇H₃₁COOH

172 Hansı doymamış birəsaslı karbon turşusunun 1 molunu doymuş hava gətirmək üçün 2 mol hidrogen lazımdır?

- ☐ olein turşusu
- ☐ metakril turşusu
- ☐ akril turşusu
- ☒ linol turşusu
- ☐ linolen turşusu

173 Hansı reaksiyanın məhsulu maye sabunudur.

- ☒ C₁₇H₃₅COOH+KOH_____
- ☐ C₁₇H₃₅COONa+H₂O_____
- ☐ C₄H₉COOH+KOH_____
- ☐ C₁₇H₃₅COOH+Na₂CO₃_____
- ☐ C₁₇H₃₅COOH+NaOH_____

174 Yağlar üçün hansı ifadə doğrudur.

- ☐ Yağlar sudan ağırdır.
- ☐ Yağlar hidrolizə uğramır.
- ☐ Yağlar suda yaxşı həll olur.
- ☐ Yağlar yalnız bitki mənşəli olur.
- ☒ Qliserin bütün yağların tərkibinə daxildir.

175 Bərk yağların tərkibinə əsasən hansı turşular daxildir- I. $C_{17}H_{35}COOH$; II CH_3CH_2COOH ; III $C_{17}H_{33}COOH$; IV $C_{15}H_{31}COOH$

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

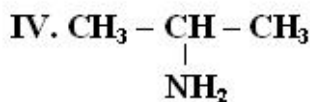
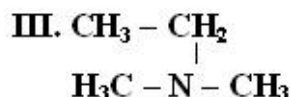
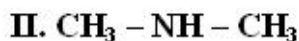
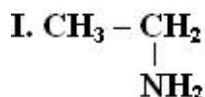
176 Hansı reaksiya əsasında mürəkkəb efirlər alınır. 1. Dehidrogenləşmə, 2. polimerləşmə, 3. hidrotasiya, 4. efirləşmə.

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

177 CH_3NH_2 və NH_3 üçün ümumi olan nədir? I. qaz halındadır II. adi şəraitdə havada yanır III. molekulunda donor-akseptor rabitəsi var

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

178 1. Aminlərin daxil olduğu qrupları müəyyən edin.



Birli amin İkili amin Üçlü amin

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

179 Bir yağ molekulunda 57 karbon və 100 hidrogen atomu var. yağın tərkibindəki turşu qalıqları doymamışdır və eyni sayda karbon atomu olur. Bu yağın bir molunu tam hidrogenləşdirmək üçün lazım olan hidrogenin mol sayını müəyyən edin.

- ☐ 3
☐ 2
☒ 5
☐ 4
☐ 6

180 Hansı ifadə yağlar üçün doğru deyil.

- ☐ Yağların hirolizindən uçatomlu spirt alınır.
☐ Stearin və palmitin turşuları bərk yağ əmələ gətirir.
☒ Bərk yağların hidrogenləşməsindən maye yağlar alınır.
☐ Bitki yağlarını əsasən doymamış ali karbon turşuları əmələ gətirir.
☐ Yağlar mürəkkəb efirlərdir.

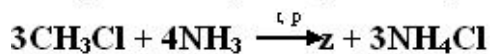
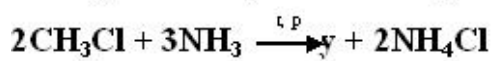
181 29,6 q mürəkkəb efirin hidrolizindən 18,4 q etil spirti alınıb. Mürəkkəb efirin nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin.

- ☐ 132
☒ 74;
☐ 102
☐ 88
☐ 117

182 0,5 mol spirtin artıq miqdarda götürülmüş sirkə turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən 18 q su ayrıldı. Spirt molekulyar kütləsində hidroksil qruplarının sayını müəyyən edin. $M_n(H_2O)=18$

- ☐ 4
☐ 1
☒ 2
☐ 3
☐ 5

183 $CH_3Cl + 2NH_3 \rightarrow x + NH_4Cl$



x, y və z aminlərinin əsaslıq xassələrini müqayisə edin.

- ☐ $x < y$
☐ $y < x$
☒ $y < z$
☐ $z < x$
☐ $x < z$

184 Maye yağlardan bərk yağları almaq üçün hansı prosesdən istifadə olunur.

- ☐ Polimerləşmə
☐ Dehidratlaşma
☐ Oksidləşmə
☐ hidroliz
☒ hidrogenləşmə

185 Hansı turşu maye yağların tərkibinə daxildir.

- ☐ $C_{16}H_{31}COOH$
☐ $C_{15}H_{31}COOH$
☐ $C_{17}H_{35}COOH$
☒ $C_{17}H_{33}COOH$
☐ CH_3COOH

186 Bir karbon atomuna bir amin, iki metil və bir izopril radikalı birləşdikdə alınan maddəni Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.

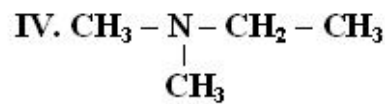
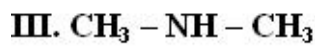
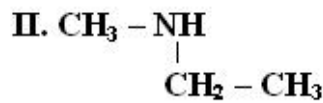
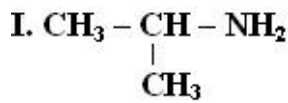
- ☐ 2 - amin - 2 - metilpentan
☐ 3 - amin - 2,2dimetilbutan
☒ 2 - amin - 2,3 - dimetilbutan
☐ 3 - amin-2,3-dimetilbutan
☐ 2 - amin - 3,3 - dimetilbutan

187 $C_5H_{13}N$ tərkibli neçə üçlü amin var.

- ☐ 1

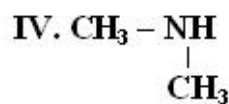
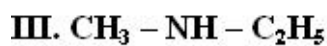
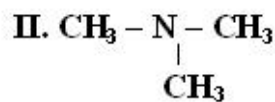
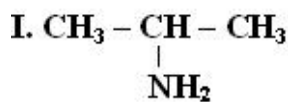
- ☐ 2
☐ 5
☐ 4
☒ 3

188 **İzomer maddeleri müeyyen edin.**



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

189 **İkili aminleri müeyyen edin.**



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

190 3. NH_3 , NH_4OH və CH_3NH_2 maddələri üçün eyni olan nədir? 1. tərkibində donor-akseptor rabitəsi var 2. azotun oksidləşmə dərəcəsi 3-dür 3. xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur

- ☐ yalnız 2
☐ yalnız 1
☒ 2, 3
☐ 1, 2
☐ yalnız 3

191 Propilamin hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur.

- ☒ H_2O
☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2$
☐ C_6H_6
☐ KBr
☐ KOH

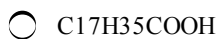
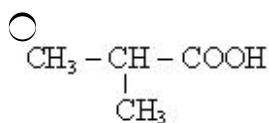
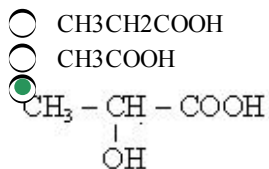
192 Anilin və aminsirkə turşusu üçün eyni olan ifadələri göstərin. I.Molekulunda amin qrupu var. II. CaO ilə reaksiyaya daxil olurlarə III.Bromlu suyu rəngsizləşdirirlər. IV.Xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olurlar.

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

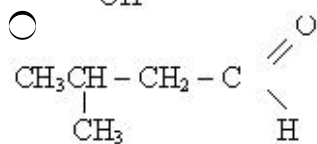
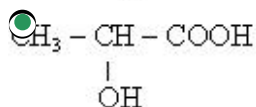
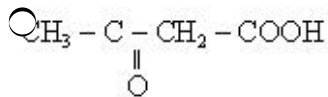
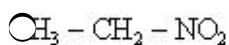
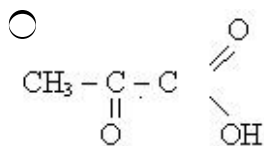
193 Hansı sırada maddələr əsasi xassənin azalmasına görə düzülmüşdür.

- ☐ Ammonyak>anilin> metilamin>dimetilamin
☐ Anilin>ammonhyak>metilamin >dimetilamin
☐ Anilin>metilamin>dimetilamin>ammonyak
☒ Dimetilamin>metilamin>ammonyak>anilin
☐ Metilamin > dimetilamin > ammonyak > anilin

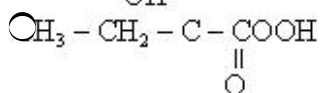
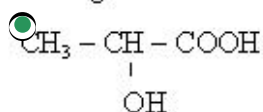
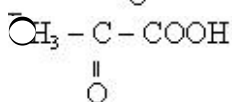
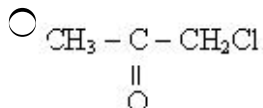
194 Süd turşusunun formulunu göstərin.

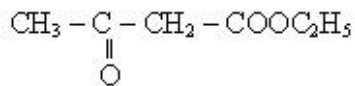


195 Oksiturşunu göstərin.

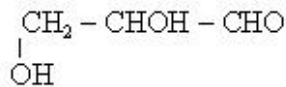


196 Hansı üzvi maddə optiki aktivdir? (





197 Qliserin aldehidində neçə asimmetrik karbon atomu var?



- ☐ 2
☒ 1
☐ 5
☐ 4
☐ 3

198 Limon turşusu neçə əsaslı karbon turşusudur?

- ☐ 4
☐ 2
☐ 1
☒ 3
☐ 5

199 Laktonlar hansı birləşmələrin qızdırılmasından alınır?

- ☐ β-oksiturşuların
☐ α-oksiturşuların
☐ ketoturşuların
☐ α, β-doymamış turşuların
☒ γ-oksiturşuların

200 Hansı reaksiyaların köməyi ilə süd turşusundan piroüzüm turşusu almaq olar?

- ☐ izomerləşmə
☐ hidrogenləşmə
☐ hidrotlaşma
☒ oksidləşmə
☐ dehidrogenləşmə

201 β-oksiturşuları qızdırdıqda hansı turşu alınır?

- ☐ doymuş 2-əsaslı
☐ doymuş 1-əsaslı
☐ doymamış 2-əsaslı
☒ α, β-doymamış 1-əsaslı
☐ doymamış 1-əsaslı

202 Monoşaxaridlərin qıcqırmasından neçə mol süd turşusu alınır?

- ☒ 2
☐ 1
☐ 4
☐ 5
☐ 3

203 Alma turşusu hansı maddələrlə reaksiyaya girmir? I. NaOH II. CH₃OH III. Na₂SO₄ IV. HCl V. H₂O

- ☐ II, III

- ☐ II, IV
☐ IV, V
☒ III, V
☐ I, II

204 Süd turşusu hansı maddələrlə reaksiyaya gedir? I. NaOH II. C₂H₅OH III. H₂O IV. NaCl V. Na

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

205 Hansı birləşmələr optiki aktivliyə malikdir? I. Süd turşusu II. Sirkə turşusu III. Aminsirkə turşusu IV. Aminpropion turşusu V. 2-butanol

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

206 Optiki izomerlikdə $x=2n - 2$ düsturunda n-nəyi göstərir?

- ☐ həndəsi izomerlərin sayını
☐ fəza izomerlərinin sayını
☐ optiki izomerlərin sayını
☐ rasemat qarışığının sayını
☒ asimmetrik karbon atomlarının sayını

207 Alma turşusu haqqında hansı mülahizə doğrudur?

- ☒ ikiəsaslı üçatomlu oksiturşudur
☐ ikiatomlu birəsaslı oksiturşudur
☐ biratomlu ikiəsaslı oksiturşudur
☐ ikiəsaslı aminturşudur
☐ ikiatomlu ikiəsaslı oksiturşudur

208 Laktidlər neçə üzvlü heterotsiklik mürəkkəb efirlərdir?

- ☒ 6
☐ 1
☐ 2
☐ 3
☐ 4

209 Çaxır turşusunun neçə optiki izomeri var? HOOC – CHOH – CHOH – COOH

- ☐ 5
☐ 1
☐ 2
☐ 3
☒ 4

210 Polyarizasiya müstəvisini müəyyən bucaq altında sağa fırladan üzvi maddəni hansı işarə ilə göstərirlər?

- ☐ (-)
☐ DL
☐ L
☐ D
☒ (+)

211 Fenol və anilin üçün hansı ifadə doğrudur? I. suda yaxşı həll olur II. nitrat turşusu ilə reaksiyaya girir III. aromatik birləşmədir

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

212 Hansı reaksiya nəticəsində diazonium duzu alınır?

- ☒ $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 2\text{HCl} + \text{NaNO}_2 \rightarrow$
☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HCl} \rightarrow$
☐ $(\text{CH}_3)_3\text{N} + \text{HCl} \rightarrow$
☐ $(\text{CH}_3)_2\text{NH} + \text{HCl} \rightarrow$
☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$

213 Benzoldan fərqli olaraq anilin hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ Br_2
☐ HNO_3
☐ O_2
☒ HCl
☐ Cl_2

214 Anilin artıq miqdarda brom ilə reaksiyasından hansı məhsul alınır?

- ☒ 2, 4, 6 tribromanilin
☐ 3-bromanilin
☐ 4-bromanilin
☐ 2-bromanilin
☐ 2, 3 dibromanilin

215 Maddələri əsaslıq xassələrinin artmasına görə düzün. I. NH_3 II. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ III. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

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

216 Hansı maddələr anilinlə reaksiyaya daxil olmur? I. Br_2 II. NaOH III. KCl IV. HCl

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

217 Hansı ifadələr anilin üçün doğrudur? I. suda pis həll olur II. əsaslıq xassəsi metilamininkindən yüksəkdir III. xlorid turşusu ilə reaksiyaya girir IV. 1 molu yandıqda 1 mol N_2 alınır

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

218 Anilin xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsir məhsulunu hansı sinif birləşmələrə aid etmək olar?

- ☐ mürəkkəb efirlər

- ☒ duzlar
- ☐ xlorlu birləşmələr
- ☐ sadə efirlər
- ☐ aminturşular

219 Aromatik aldehidlərin aromatik ketonlardan fərqli reaksiyası hansıdır?

- ☐ HCN
- ☐ O₂
- ☐ CHO
- ☒ Ag₂O
- ☐ H₂

220 Benzoy turşusunun dekarboksilləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- ☐ toluol
- ☐ ksilol
- ☒ benzol
- ☐ stirol
- ☐ krezol

221 Benzoy aldehidinin reduksiyasından hansı birləşmə alınır?

- ☒ benzil spirti
- ☐ metilfenilketon
- ☐ krezol
- ☐ asetofenon
- ☐ benzoferon

222 Benzoy turşusunu hansı aromatik karbohidrogenin oksidləşməsindən almaq olar?

- ☐ benzol
- ☒ toluol
- ☐ ksilol
- ☐ etilbenzol
- ☐ stirol

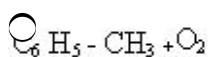
223 Aromatik ketonu göstərin.

- ☐ benzil spirti
- ☐ aseton
- ☐ benzolaldehid
- ☐ metilfenilketon
- ☒ asetofenon

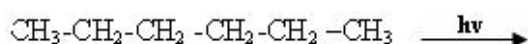
224 Dəmir 3-xlorid iştirakı ilə benzolun xlorlaşmasından hansı maddə əmələ gəlir?

- ☐ xlorcikloheksan;
- ☐ heksaxlorbenzol;
- ☐ 1,3,5- trixlorbenzol;
- ☒ xlorbenzol;
- ☐ heksaxlorcikloheksan;

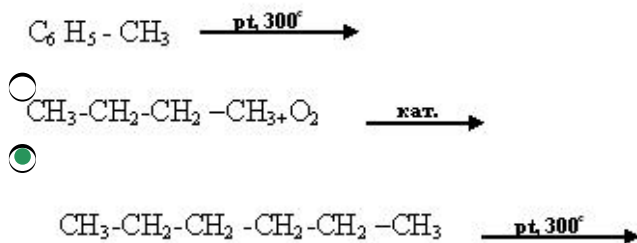
225 Hansı reaksiya nəticəsində benzol alınır?



☐



☐



226 Hansı ifadə toluola aid deyildir?

- ☐ nitrolaşma zamanı partlayıcı maddə alınır;
☒ KMnO_4 -ün məhlunun rəngini dəyişmir.
☐ həlledici kimi işlədilir;
☐ Oksidləşdikdə benzoy turşusu alınır;
☐ Benzolun homoloqudur;

227 Benzol, toluol və etilen hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olurlar?

- ☐ Ag_2O ;
☒ H_2
☐ NaOH ;
☐ HCl ;
☐ Na ;

228 Hansı sırada yalnız qaz halında olan yanacaq göstərilmişdir?

- ☐ daş kömür, mazut, metan;
☐ neft, metan, hidrogen
☐ metan, boz kömür, torf;
☒ hidrogen, metan, propan;
☐ benzin, kerosin, ağac;

229 Benzoy aldehydini hansı aromatik birləşmənin oksidləşməsindən almaq olar?

- ☐ krezolun
☐ stirolun
☐ ksilolun
☒ toluolun
☐ benzolun

230 Aşağıdakı ifadələrdən hansı aromatik aldehidlərə aiddir? I. suda yaxşı həll olurlar II. suda pis həll olurlar III. xoş iyliidlirlər IV. havada oksidləşir V. kəskin iyliidlirlər

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

231 Hansı birləşmələr pirimidinin törəmələridir? I. sitozin II. urasil III. timin IV. adenin V. qvanin

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

232 Hansı birləşmələr kondensləşmiş heterotsiklik birləşmələrə aid deyil? I. adenin II. timin III. qvanin IV. sitozin

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

233 Piridin hidrogenləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- ☒ piperidin
☐ pirrol
☐ pirimidin
☐ timil
☐ purin

234 Hansı səbəbdən piridin və pirrol əsası xassəyə malikdirlər? I. molekulda N – atomu olduğu üçün II. N – atomunda bölünməyən elektron cütü olduğu üçün III. molekulda ikiqat rabitələr olduğu üçün IV. molekul tsiklik quruluşda olduğu üçün

- ☐ I
☒ II
☐ IV
☐ I, III
☐ III

235 Hansı heterotsiklik birləşmələr mühüm bioloji əhəmiyyətə malikdirlər?

- ☐ fosforlu
☒ azotlu
☐ silisiumlu
☐ arsenli
☐ kükürdlü

236 Dəri xəstəliyi olan pellaqraya qarşı tətbiq olunan PP vitamininin molekulunda hansı azotlu heterotsiklik birləşmənin həlqəsi vardır?

- ☒ piridin
☐ pirimidin
☐ uril
☐ urasil
☐ adenin

237 12 q pirrolun kaliumla qarşılıqlı təsirindən (n.ş.) nə qədər hidrogen alınır?

- ☒ 2 l
☐ 4 l
☐ 5 l
☐ 1 l
☐ 3 l

238 Heterotsiklik birləşmələrin molekulları haqqında deyilənlərdən hansılar doğrudur? I. tsiklik qrupa malikdirlər II. tsikldə yalnız C – atomları vardır III. tsikldə C – atomundan əlavə başqa element atomu vardır IV. yalnız bir tsiklik qrupa malikdirlər

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

239 əsası xassəyə malik birləşmələri göstərin.

- ☐ timil
☐ pirimidin
☒ piperidin
☐ purin
☐ pirrol

240 Heterotsiklik birləşmələri göstərin. I. anilin II. piridin III. pirrol IV. pirimidin V. fenol

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

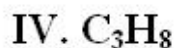
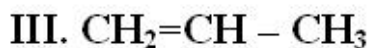
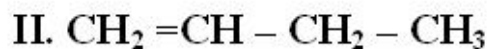
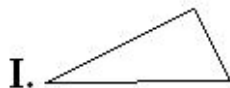
241 Heterotsiklik birləşmələrin molekullarındakı tsikldə hansı element atomu ola bilməz?

- ☐ S
☐ N
☐ P
☒ Cl
☐ O

242 C₆H₁₂ formuluna malik və molekulunda 2-üçlü karbon atomu olan tsikloalkanları göstərin. I. 1-metil-2-etiltsiklopropan II. izopropiltsiklopropan III. 1, 2, 3-trimetiltsiklopropan IV. 1, 1, 2-trimetiltsiklopropan

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

243



Hansı birləşmələr bir-birinin izomeridir?

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

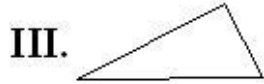
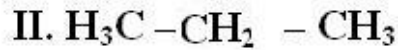
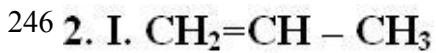
244 Propan və tsiklopropan üçün ümumi olan nədir? I. aqrekat halları (n.ş.) II. hidrogen atomlarının sayı III. karbonun valentliyi IV. izomerinin olmaması

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

245 Alitsiklik karbohidrogenləri göstərin. I. tsiklopropan II. toluol III. tsiklobutan IV. ksilol

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

☐ II, III



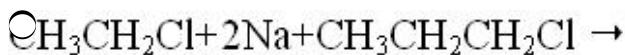
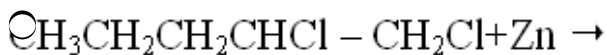
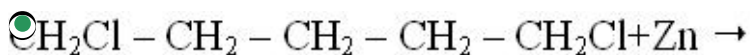
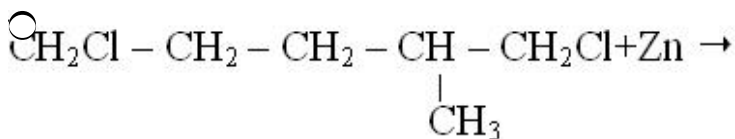
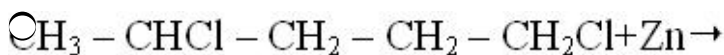
Hansı birləşmənin C_nH_{2n} ümumi formuluna malikdir?

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

247 Sintez qazı hansı qazlardan ibarətdir?

- ☐ CO, CO_2
☐ CO_2, H_2
☐ CH_4, CO
☐ $\text{CH}_4, \text{C}_2\text{H}_6$
☒ CO, H_2

248 Hansı reaksiyadan tsiklopentan alınır?



249 C_5H_{10} formuluna malik və molekulunda 2 ikili karbon atomu olan tsikloalkanları göstərin. I. metilsiklobutan II. etilsiklobutan III. 1, 1-dimetilsiklopropan IV. 1, 2-dimetilsiklopropan

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

250 I. 2-metilpenten-1 II. dimetilasetilen III. metiletilen IV. metilsiklopropan Hansı maddələr eyni sinif karbohidrogenlərə aiddir?

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

251 I. 1, 2-dimetilsiklopropan II. 2-buten III. 2-metilbuten-1 Hansı birləşmənin sis-trans izomeri var?

- ☒ yalnız II

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

252 Bunlardan hansı divinilin formuludur?

- ☐ $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3$
☐ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$
☐ $\text{CH}_2\text{=CH-CH}_2\text{-CH}_3$
☒ $\text{CH}_2\text{=CH-CH=CH}_2$
☐ $\text{CH}_2\text{=CH-CH-CH}_2\text{OH}$

253 Kumilə olunmuş dieni göstərin.

- ☐ $\text{CH}_2\text{=C(Cl)-CH=CH}_2$
☐ $\text{H}_2\text{=CH-CH=CH}_2$
☐ $\text{CH}_2\text{=CH-CH}_2\text{-CH=CH}_2$
☒ $\text{CH}_2\text{=C=CH}_2$
☐ $\text{CH}_2\text{=C-(CH}_3\text{)-CH=CH}_2$

254 Sənayedə qlükoza necə alınır?

- ☐
 $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{t.H}_2\text{SO}_4}$
☐ $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{fotosintez}}$
☐ $6 \text{CH}_2\text{O} \xrightarrow{\text{Cu(OH)}_2}$
☒ $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n + n \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{t.H}_2\text{SO}_4}$
☐ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \xrightarrow{\text{izomerləşm}}$

255 Doymuş 1 atomlu spirtdən əmələ gəlmiş sadə efirin molyar kütləsi 74-dür. Spirtin formulunu göstərin.

- ☒ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$;
☐ CH_3OH ;
☐ a) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$;
☐ $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$;
☐ CH_3COOH

256 Hansı maddələr zəhərlidir? 1) Etilenqlikol; 2. Fruktoza; 3. Fenol; 4. Metanol

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

257 Hansı metal ionu maye sabunun alınmasında istifadə olunur?

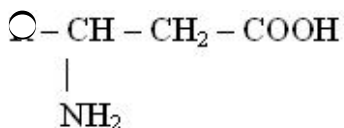
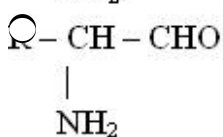
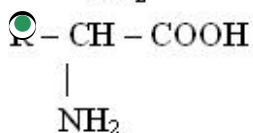
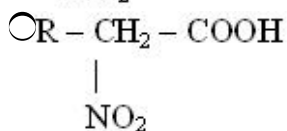
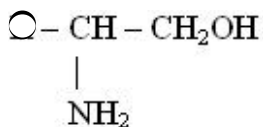
- ☒ Ca^{2+}
☐ Ba^{2+}
☐ Na^{+}
☐ K^{+}



258 Hansı ion bərk sabunun alınmasında istifadə olunur?



259 α -amin turşusunun formülünü göstərin.



260 Aşağıdakılardan hansı sabunlaşma reaksiyası adlanır?

- ☐ yağların qələvinin iştirakı ilə dehidratasiyasına
- ☒ yağların qələvi iştirakı ilə hidrolizinə
- ☐ turşu iştirakı ilə hidrolizinə
- ☐ yağların turşunun iştirakı ilə dehidratasiyasına
- ☐ yağların yüksək temperaturda struktur dəyişikliyinə məruz qalmasına

261 Adi şəraitdə heyvani və bitki yağları müvafiq olaraq hansı haldadırlar?

- ☐ heyvani - maye, bitki – həm bərk, həm maye
- ☐ hər ikisi bərk;
- ☒ bərk, maye;
- ☐ maye, bərk;
- ☐ hər ikisi maye;

262 Lipid sözü mənşəcə hansı mənəni ifadə edir?

- ☐ zülal
- ☐ efir;
- ☐ şəkər;
- ☐ nişasta;

☒ yağ;

263 Karbohidratlar üçün ümumi olan nədir?

- ☐ hidrolizə uğrayırlar;
☐ gümüş güzgü reaksiyasına daxil olanlar;
☐ süni lif alınmasında istifadə olunur;
☐ yod ilə gəy rəng verir.
☒ bərk maddələrdir (n.ş.)

264 Doymamış turşuları göstərin. I. Olein turşusu; II. Sirkə turşusu; III. Linol turşusu; IV. Akril turşusu.

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

265 İkiəsəslı turşuları göstərin. I. Turşəng turşusu; II. Stearin turşusu; III. Tereftal turşusu; IV. Adipin turşusu

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

266 Doymamış birəsəslı karbon turşularını göstərin. I. Yağ turşusu; II. Linol turşusu; III. Palmitin turşusu; IV. Akril turşusu

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

267 Hansı maddə monomer deyil?

- ☐ $\text{CH}_2=\text{CHCl}$;
☐ $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$
☒ $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
☐ d) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOC}_2\text{H}_5$;
☐ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$

268 Propan metandan neçə dəfə ağırdır?

- ☐ 2,5;
☒ 2,75
☐ 5
☐ 1,5;
☐ 3;

269 Spirtin 0,1 molu Na ilə reaksiyasından 0,1 mol H_2 və 10,6 qram alkoqolyat alınır. Spirtin molekul kütləsini tapın. $\text{Ar}(\text{Na})=23$, $\text{Ar}(\text{C})=12$, $\text{Ar}(\text{O})=16$

- ☐ 118
☒ 62
☐ 90
☐ 76
☐ 104

270 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

- ☐ sirkə turşusu
- ☒ etil spirti;
- ☐ metil spirti;
- ☐ aseton;
- ☐ qarışqa turşusu;

271 Hansı karbohidrogeni Vyürs üsulu ilə yalnız bir alkilhalogeniddən almaq olar?

- ☐ 2-metilbutan
- ☐ Propan
- ☐ 2,2-dimetilbutan
- ☐ 2-metil propan
- ☒ 2,3-dimetilbutan

272 Tərkibində n sayda karbon atomu olan alkanın yanmasından neçə qram su alınır? $M_r(H_2O)=18$.

- ☐ $9(n+1)$
- ☐ a) $18n$;
- ☒ $18(n+1)$;
- ☐ $18(n-1)$;
- ☐ $9n$;

273 Bir doymuş karbohidrogenin 0,1 molu yandıqda 10,8 q su əmələ gəlir. Bu karbohidrogenin formulunu tapın.

- ☒ C_4H_{10} ;
- ☐ CH_4 ;
- ☐ C_2H_6 ;
- ☐ C_3H_8 ;
- ☐ C_5H_{12}

274 Hansı sırada eyni maddənin adı verilmişdir?

- ☐ c) metanol, fenol, benzol
- ☐ e) metanol, etanol, propanol
- ☐ b) qarışqa turşusu, etan turşusu, asetat turşusu
- ☒ anilin, amin benzil, fenil amin
- ☐ d) etanol, toluol, ksilol

275 Normal şəraitdə sıxlığı 1,25 q/l qaz halında olan alkenin 0,1 molunun tam yanmasından alınan qaz sönmüş əhəng məhlulundan keçirilərsə neçə mol çöküntü alınar?

- ☐ 0,4
- ☐ 0,01
- ☐ 0,05
- ☐ 1
- ☒ 0,2

276 Hansı karbohidrogenin 3 litr yandıqda 9 litr CO_2 və 9 litr su buxarı alınar?

- ☐ C_2H_6
- ☒ C_3H_6
- ☐ C_4H_8
- ☐ C_3H_8
- ☐ C_2H_4

277 Hansı birləşmənin Zn tozu ilə qarşılıqlı təsirindən 2 - metilpropen alınar?

- ☐ 1 - xlor-2 -metilpropanın
- ☐ 2-xlor - 2 - metilpropanın
- ☐ 1,3 - dixlor - 2 - metilpropanın
- ☐ 1,2 - dixlor- 2 - metilbutanın

- ☒ 1,2 - dioxlor- 2 - metilpropanın

278 Propanol – 2- üçün hansı mülahizə doğrudur? I molekulunda 7 hidrogen atomu var II Na ilə qarşılıqlı təsirdə olur III metiletil efirinin izomeridir

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

279 Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

- ☐ biratomlu spirtir
☐ mavi alovlu yanır
☒ ikili spirtir
☐ rəngsiz mayedir
☐ qaynama temperaturu etilenin qaynama temperaturundan yüksəkdir

280 Hansı maddənin hidrogenlə reaksiyasından spirt alınır?

- ☐ $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2$
☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
☒ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C(=O)-H}$
☐ $\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$

281 Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınır?

- ☐ $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl} + \text{KOH} \longrightarrow$
☐ $\text{CH}_3\text{-C(=O)-H} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{kat}}$
☐ $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
☐ $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt, kat}}$
☒ $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{Pt, Hg}}$

282 Etil spirtinin 100° temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır?

- ☐ $\text{H}_2 = \text{CH-CH} = \text{CH}_2$
☐ $\text{I}_2\text{-CH=CH}_2$
☐ $\text{CH}_3\text{-CH}_3$
☒ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$
☐ $\text{CH} = \text{CH}$

283 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

- ☐ asetilen
☐ propilen
☒ etilen
☐ metan
☐ viniasetilen

284 Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir?

- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{OH}$

- ☐ $C_nH_{2n-6}OH$
☐ $C_nH_{2n-2}(OH)_2$
☐ $C_nH_{2n}(OH)_2$
☒ $C_nH_{2n+1}OH$

285 İkili spirt hansıdır?

- ☐ CH_3-CH_2OH
☐ CH_2OH-CH_2OH
☒ $\begin{array}{c} CH_3-CH-CH_3 \\ | \\ OH \end{array}$
☐ $CH_2OH-CH_2-CH_2OH$
☐ $\begin{array}{c} H_3-C(OH)-CH_3 \\ | \\ CH_3 \end{array}$

286 izopropil spirtini qızdırıqda hansı maddə alınır.

- ☐ 1-propanal
☐ propin
☐ propanal
☒ propen
☐ propilen oksidi

287 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- ☐ CH_3COOH
☐ HCl
☐ $Ca(OH)_2$
☒ $Cu(OH)_2$
☐ Na

288 Bu birləşmələrdən hansı vinil spirtidir?

- ☐ $\begin{array}{c} CH_2 \\ | \\ CH \\ | \\ CH_2 \\ | \\ CH_3 \end{array}$
☒ $CH_2 = CHOH$
☐ $CH_3 - CH_2OH$
☐ $CH_2 = CH - CH_2OH$
☐ $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$

289 Hansı sırada müxtəlif maddələrin adları verilmişdir?

- ☒ propanol –1, propanal-2
☐ etanol, etil spirti
☐ etilenqlikol, etandiol – 1,2
☐ qliserin, propantriol 1,2,3
☐ metanol, metil spirti

290 Metanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

- ☐ zəhərli maddədir
☐ oduncaq spirti adlanır
☐ oksidləşmə nəticəsində qarışqa aldehidi alınır

- ☐ CO ilə qarşılıqlı təsirdə sirkə turşusu alınır
☒ suda pis həll olur

291 Bunlardan hansı üçlü spirtidir?

- ☐ $R - \text{CHOH} - R$
☐ $R - \text{OH}$
☐ $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ | \\ \text{COOH} \end{array}$
☐ $\begin{array}{c} R - \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ | \\ R \\ R - \text{COH} \\ | \\ R \end{array}$

292 23 qram qarışqa turşusunun sulfat turşusu iştirakı ilə qızdırılmasından neçə litr CO (n.ş) alınar? $M_r(\text{HCOOH})=46$

- ☐ 2,24
☒ 11,2
☐ 22,4
☐ 5,6
☐ 44,8

293 $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COOH}$ formuluna uyğun olan turşuları göstərin? I olein turşusu. II stearin turşusu. III palmitin turşusu IV linol turşusu.

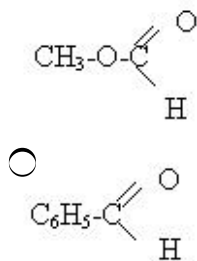
- ☐ yalnız III
☐ yalnız II
☐ I, II
☒ II, III
☐ III, IV

294 Aldehidlər üçün hansı ifadə doğrudur?

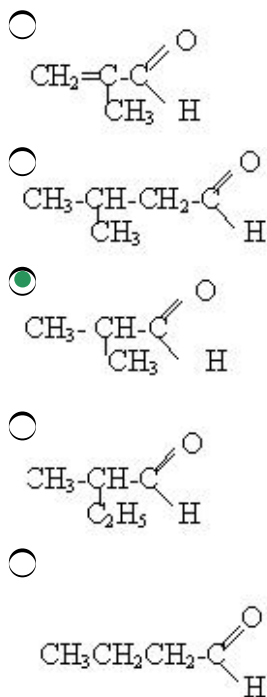
- ☐ oksidləşməsindən mürəkkəb efirlər alınır
☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ilə göy rəngli məhlul əmələ gətirir
☐ bütün aldehidlər normal şəraitdə mayedir
☒ hidrogenlə reduksiyada birli spirlər alınır
☐ molekulunda yalnız siqma rabitə var

295 Hansı maddə asetaldehidin homoloqudur?

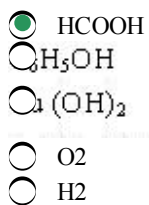
- ☐ $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{O}-\text{C} \\ | \\ \text{H} \end{array}$
☐ $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{H}-\text{O}-\text{C} \\ | \\ \text{H} \end{array}$
☒ $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{H}-\text{C} \\ | \\ \text{H} \end{array}$
☐ $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{H}-\text{C} \\ | \\ \text{H} \end{array}$



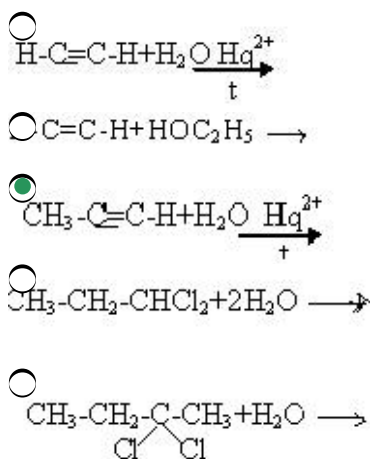
296 Yağ aldehydinin izomerini göstərin.



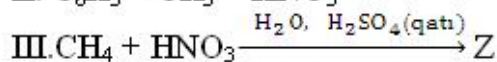
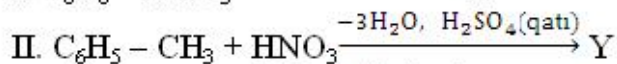
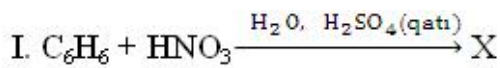
297 Qarışqa aldehydi hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olmur?



298 Hansı reaksiyanın köməyi ilə aseton alınır?



299



X, Y və Z maddələrinin adı hansı halda doğru verilmişdir?

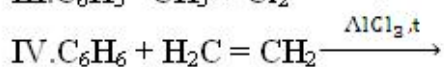
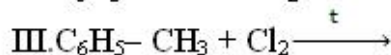
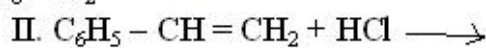
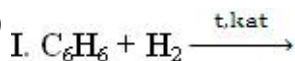
I

II

III

- ☐ 1,3-dinitrobenzol -----, 3,5-dinitrotoluol ----- nitrometan
☐ 1,2-dinitrobenzol -----, 1,3-dinitrotoluol -----, nitrometan
☐ nitrobenzol -----, 1,3-dinitrotoluol -----, nitroetan
☐ 1,4-dinitrobenzol -----, 2,4,6-trinitrotoluol -----, nitroetan
☒ nitrobenzol-----2,4,6-trinitrotoluol -----, nitrometan

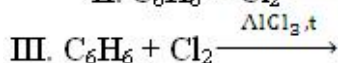
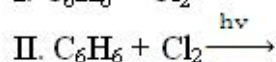
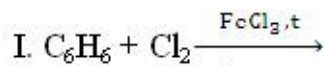
300



Birləşmə reaksiyalarını göstərin

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

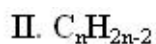
301



evezetmə reaksiyalarını göstərin.

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

302



Verilmiş ümumi formullar hansı sinif karbohidrogenlərə aiddir?

I

II

III

- ☐ alkanlara, arenlərə, alkadienlərə
☐ alkadienlərə, arenlərə, alkanlara
☒ alkanlara, alkadienlərə, arenlərə
☐ alkadienlərə, alkanlara, arenlərə
☐ arenlərə, alkadienlərə, alkanlara

303 Hansı ifadə propilamin üçün doğru deyil

- ☐ trimetilaminin izomeridir
☐ Məhsulda lakmusun rəngini dəyişdirir.
☒ 1 mol yandıqda 1 mol N₂ alınır.
☐ metilaminin homoloqudur.
☐ ammoniyakdan qüvvətli əsasdır

304 Hansı maddələr etilaminlə reaksiyaya daxil olur. I. H_2SO_4 ; II. NaCl ; III. CH_3Cl IV. NaOH

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

305 Nitrobirləşmələri müəyyən edin. I. Nitrometan, II nitroqliserin, III nitrobenzol, IV nitrosellüza

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

306 Hansı maddənin əsası xassəsi daha qüvvətlidir.

- ☐ NH_3
☐ $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$
☒ $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$
☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$
☐ CH_3NH_2

307 Hansı maddənin əsası xassəsi daha zəifdir.

- ☐ $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$
☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$
☐ NH_3
☐ CH_3NH_2
☒ $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$

308 Metilamin hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur.

- ☐ C_2H_6
☒ HCl
☐ NaOH
☐ HCl
☐ NH_3

309 Invert şəkər nədir?

- ☐ heyvan orqanizmində sintez olunan disaxaridə deyilir
☐ saxarozanın fermentativ hidrolizindən alınan fruktoza və laktoza qarışığına deyilir
☐ nişastanın fermentativ hidrolizindən alınan maltozaya deyilir
☐ qlikogenin fermentativ hidrolizindən alınan səməni şəkərinə deyilir
☒ saxarozanın fermentativ hidrolizindən alınan fruktoza və qlükoza qarışığına deyilir

310 Mis-2 hidroksidlə oksidləşmə reduksiya reaksiyasına daxil olan karbon turşusunun formulunu göstərin.

- ☐ $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
☒ HCOOH
☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$
☐ CH_3COOH
☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$

311 Propion turşusunu Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın

- ☐ etan turşusu
☐ metan turşusu
☐ metan dikarbon turşusu

- ☐ butan turşusu
☒ propan turşusu

312 Akril turşusu hansı maddə ilə əvəzetmə reaksiyasına daxil olur?

- ☒ Na
☐ Cl₂
☐ HCl
☐ NaOH
☐ NH₃

313 Propion turşusu hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ Cu
☐ HCl
☐ CH₄
☐ C₆H₆
☒ Cl₂

314 Metakril turşusu hansı maddə ilə birləşmə reaksiyasına daxil olur?

- ☐ CO₂
☒ HCl
☐ C₂H₆
☐ CuO
☐ Ca(OH)₂

315 Hansı ifadə səhvdir?

- ☒ nişasta disaxariddir;
☐ qlükoza monosaxariddir;
☐ nişasta α-qlükozanın qalıqlarından təşkil edilmişdir
☐ sellüloza polisaxariddir;
☐ saxaroza disaxariddir

316 Qlükoza üçün hansı ifadə səhvdir?

- ☐ gümüş güzgü reaksiyasını verir
☐ Cu(OH)₂ ilə reaksiyaya girir
☒ yalnız tsiklik quruluşa malikdir
☐ karbon turşuları ilə mürəkkəb efir əmələ gətirir
☐ hidrogenlə reduksiya olunaraq altı atomlu spirt əmələ gətirir

317 Hansı birləşmənin tərkibində daha çox hidroksil qrupu vardır?

- ☒ nişasta
☐ qliserin;
☐ riboza;
☐ qlükoza;
☐ fruktoza;

318 Disaxarid nəyə deyilir?

- ☐ oliqosaxaridlərin tərkibindən monosaxaridləri çıxarmaqla qalan qalığa deyilir
☐ molekul tərkibində 2 – OH qrupu olan monosaxaridə deyilir
☐ 2 monosaxaridin birləşməsindən alınan oliqosaxaridə deyilir
☐ molekul tərkibində 2 – OH qrupu olan oliqosaxaridlərə deyilir
☒ molekul tərkibinə 2 monosaxarid qalığı olan oliqosaxaridlərə deyilir

319 Doymuş birəsaslı karbon turşularının ümumi formulunu göstərin.

- ☐ C_nH_{2n+2}COOH

- ☒ $C_nH_{2n+1}COOH$
☐ $C_nH_{2n}COOH$
☐ $C_nH_{2n-1}COOH$
☐ $C_nH_{2n-6}COOH$

320 Sirkə turşusunu Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.

- ☐ Metandikarbon turşusu.
☐ Metan turşusu
☒ Etan turşusu
☐ Propan turşusu
☐ Butan turşusu

321 Zülallarda hansı qrupu NaOH və $CuSO_4$ vasitəsi ilə təyin etmək olar?

- ☒ peptid
☐ efir
☐ karboksil
☐ amin
☐ hidroksil

322 Hansı ifadə doğrudur? I. peptid rabitəsi azot və karbon atomları arasında yaranır II. β -aminturşular məhlulda bipolyar ion əmələ gətirmirlər III. zülallar α -aminturşuların polikondensləşməsindən yaranır

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

323 Aminturşulardan alınan polimer necə adlanır?

- ☐ nişasta
☐ kauçuk
☒ polipeptid
☐ lavsan
☐ selüloza

324 α -aminopropion turşusu üçün hansı ifadə doğrudur? I. polikondensləşmə reaksiyasına daxil olur II. zülalların tərkibinə daxil olmur III. sulu məhlulda qələvi reaksiya verir IV. sulu məhlulda bipolyar ion şəklində olurlar

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

325 $CH_3 - \underset{\substack{| \\ NH_2}}{CH} - COOH$ aminturşunun adlarından düzgün olanı müəyyən edin.

I. aminsirkə turşusu

II. aminpropion turşusu

III. α -aminpropion turşusu

IV. 2-aminpropion turşusu

V. β -aminpropion turşusu

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

- ☒ II, III, IV

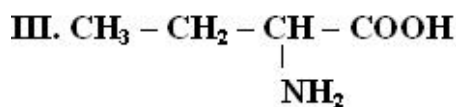
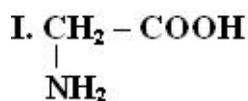


- ☐ məhlulda bipolyar ion əmələ gətirir
☒ betta-amin propion turşusudur
☐ peptid rabitəsi əmələ gətirir
☐ optiki aktivdir
☐ amfoterdir



- ☒ 3-amin-2-metilbutan turşusu
☐ 2,3-dimetil-betta-aminpropion turşusu
☐ 1-amin-1,2-dimetilpropan turşusu
☐ 3-amin-2,3-dimetilpropan turşusu
☐ qamma-amin-betta-metilyağ turşusu

328 Hansı aminturşu zülalların tərkibinə daxildir?



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

329 Hansı maddə amfoter xassəlidir?

- ☐ etanol
☐ qarışqa turşusu
☐ etilamin
☒ aminsirkə turşusu
☐ propion turşusu

330 β -aminopropion turşusu üçün hansı ifadə səhvdir? I. qələvilərlə duz əmələ gətirir II. zülalların tərkibinə daxildir III. sulu məhlulda turşu mühit yaradır IV. spirtlərlə reaksiyaya daxil olur

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

331 Aminsirkə turşusu sirkə turşusundan nə ilə fərqlənir? I. lakmusa təsiri ilə II. turşularla reaksiyası ilə III. qələvilərlə reaksiyası ilə IV. spirtlərlə reaksiyası ilə

- ☐ II, IV
☐ III, IV
☐ I, III

- ☐ I, II, III
☒ I, II

332 Hansı ifadə doğrudur? I. zülallar əsasən β -aminoturşulardan əmələ gəlir II. zülallar qatı HNO_3 -lə sarı rəng verir III. zülallarda peptid əlaqəsi vardır

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

333 Zülalların qatı azot turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən hansı rəng alınar?

- ☐ qırmızı
☒ sarı
☐ mavi
☐ moruğu
☐ yaşıl

334 Zülalların hidrolizindən hansı birləşmə alınar?

- ☐ mürəkkəb efirlər
☒ aminoturşular
☐ ali spirtlər
☐ karbon turşuları
☐ aminlər

335 Tripeptid alındıqda neçə mol su ayrılır?

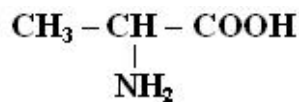
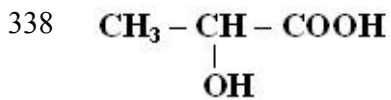
- ☒ 2
☐ 1
☐ 5
☐ 4
☐ 3

336 β -aminopropion turşusu propion turşusundan nə ilə fərqlənir? I. amfoterliyi II. spirtlərlə mürəkkəb efir əmələ gətirməsi III. HCl -ilə qarşılıqlı təsiri

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

337 Aminturşular üçün hansı ifadə səhvdir?

- ☒ bir-bir ilə reaksiyaya daxil olaraq mürəkkəb efir əmələ gətirir
☐ kristallik maddə olub suda həll olur
☐ spirtlərlə mürəkkəb efirlər əmələ gətirir
☐ bir-biri ilə reaksiyaya daxil olaraq peptid rabitəsi əmələ gətirir
☐ qələvilərlə, turşularla reaksiyaya daxil olur



Maddeleri üçün ümumi olanı nedir?

I. əsasla reaksiyaya daxil olur

II. turşularla duz əmələ gətirir

III. suda məhlulu indikatora təsir etmir

IV. Asimmetrik karbon atomu saxlayır

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

339 Aminsirkə turşusunun əmələ gətirdiyi tetrapeptidin nisbi molekulyar kütləsini müəyyən edin.

- ☐ 282
☐ 300
☐ 228
☒ 246
☐ 500

340 **2. Hansı reaksiyalar aminoturşuların əsas xassəsini əks etdirir?**

I. $\text{NH}_2 - \text{R} - \text{COOH} + \text{HCl} \rightarrow$

II. $\text{NH}_2 - \text{R} - \text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$

III. $\text{NH}_2 - \text{R} - \text{COOH} + \text{ROH} \rightarrow$

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

341 4 mol tripeptid əmələ gəldikdə neçə mol su ayrılır?

- ☐ 11
☐ 2
☐ 6
☐ 4
☒ 8

342 0,25 mol tripeptidin tam hidrolizinə neçə qram su lazımdır?

- ☐ 45
☐ 36
☒ 9
☐ 18
☐ 27

343 Aminsirkə turşusu üçün hansı ifadə səhvdir?

- ☒ aminpropion turşusu ilə mürəkkəb efir əmələ gətirir
☐ sulu məhlulu neytraldır

- ☐ polikondensləşmə reaksiyasına daxil olur
- ☐ xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur
- ☐ amfoter xassəlidir

344 Hansı qrup maddələrlə aminturşular reaksiyalara daxil olurlar?

- ☐ H_2SO_4 , HBr , Na
- ☐ HCl , Ca , CH_3OH
- ☐ $NaOH$, ZnS , $BaCl_2$
- ☒ $CuSO_4$, Ag , $CaCl_2$
- ☐ C_2H_5OH , $Ba(OH)_2$, CaO

345 Tripeptid əmələ gələrkən 1 mol su ayrılır. Reaksiyaya neçə mol aminurşusu daxil olmuşdur?

- ☐ 5
- ☐ 0,5
- ☒ 1,5
- ☐ 2
- ☐ 1

346 Bir karbon atomuna amin qrupu, karboksil qrupu, izobutil və metil radikalı birləşmiş maddəni səmərəli üsulla adlandırın.

- ☐ 4-amin-2,4-dimetilpentan turşusu
- ☐ alfa-amin-qamma-metilkapron turşusu
- ☒ alfa-amin-beta,qamma-dimetilvalerian turşusu
- ☐ alfa,qamma-dimetil-alfa-aminvalerian turşusu
- ☐ 2-amin-2,4-dimetilpentan turşusu

347 Eyni aminturşunun əmələ gətirdiyi pentapeptidin nisbi molekul kütləsi 425-dir. Aminturşunun nisbi molekul kütləsini hesablayın.

- ☒ 103
- ☐ 100
- ☐ 86
- ☐ 117
- ☐ 110

348 Zülal molekulunda kükürdün kütlə payı 0,32%-dir. Bu molekulda 2 kükürd atomu varsa, zülalın nisbi molekul kütləsini hesablayın

- ☐ 15000
- ☐ 40000
- ☐ 30000
- ☒ 20000
- ☐ 10000

349 İki müxtəlif aminturşudan maksimum neçə dipeptid əmələ gələ bilər?

- ☐ 5
- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 4
- ☐ 1

350 Aminsirkə turşunun əmələ gətirdiyi tetrapeptidin molyar kütləsi neçə qramdır?

- ☐ 228
- ☒ 264
- ☐ 300
- ☐ 282

☐ 246

351 Amfoter xassəli maddələri göstərin. I. Al_2O_3 II. qlisin III. sirkə turşusu IV. NaOH

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

352 Qlükozanın qıcqırmışından 46 q etil spirti alınır. Reaksiyadan (n.ş.-də) neçə litr CO_2 ayrılır?

- ☐ 56
☒ 22,4
☐ 33,6
☐ 44,8
☐ 11,2

353 . Hansı maddənin tərkibi $\text{C}_n(\text{H}_2\text{O})_m$ formuluna uyğundur? I. nişasta II. dezoksiriboza III. formaldehid IV. qliserin

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

354 Qlükozanın spirt qıcqırması zamanı 22,4 l (n.ş) qaz ayrılarsa neçə qram qlükoza reaksiyaya daxil olar?

- ☐ 360
☐ 180
☐ 60
☒ 90
☐ 50

355 Xətti quruluşlu qlükozanın molekulunda neçə ikili karbon atomu vardır?

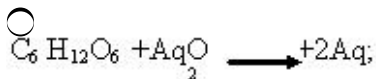
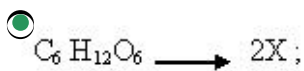
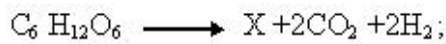
- ☐ 1
☐ 2
☒ 4
☐ 3
☐ 5

356 Qlükozanın qıcqırması zamanı 920 q etil spirti alınır. Bu prosesdə neçə litr karbon qazı alınır? $M_r(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})=46$

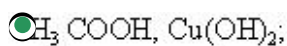
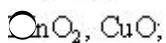
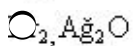
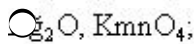
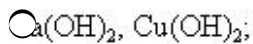
- ☐ 4,48
☐ 44,8
☒ 448
☐ 224;
☐ 112;

357 Hansı reaksiyada X süd turşusudur?

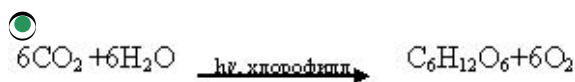
- ☐ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 \longrightarrow 6\text{X} + 6\text{H}_2\text{O};$
☐ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \longrightarrow 2\text{X} + 2\text{CO}_2$
☐



358 Qlükozanın beş atomlu spirt və aldehid olmasını hansı maddə vasitəsilə sübut etmək olar?



359 Fotosintez reaksiyasını göstərin:



360 Hansı karbohidrat suda yaxşı həll olur və turş mühitdə hidrolizə uğrayır?

☐ riboza

☐ Qlükoza;

☐ fruktoza;

☒ Saxaroza;

☐ Sellüloza;

361 Hansı maddənin ümumi formulu $\text{C}_n(\text{H}_2\text{O})_m$ formuluna uyğun gəlir?

baxınayaq karbohidratlara aid deyildir?

I $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$; II $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$; III $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; IV CH_2O

☐ II, III, IV

☐ yalnız II;

☐ I, II;

☐ I, IV;

☒ II, IV;

362 Hansı maddənin ümumi formulu $\text{C}_n(\text{H}_2\text{O})_m$ formuluna uyğun gəlir?

baxınayaq karbohidratlara aid deyildir?

I $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$; II $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$; III $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; IV CH_2O

☐ yalnız II

☒ II, IV

☐ I, II

- ☐ II, III
☐ yalnız I

363 Qlükozanın reduksiyasından hansı maddə alınır?

- ☐ yağ turşusu
☐ qlükon turşusu
☐ süd turşusu
☒ altiatomlu spirt
☐ karbohidrat

364 Hansı karbohidrat suda yaxşı həll olur, lakin hidroliz olunmur?

- ☐ maltoza
☒ qlükoza
☐ saxaroza
☐ nişasta
☐ sellüloza

365 Sellüloza hansı monosaxariddən əmələ gəlmişdir?

- ☒ β -qlükoza
☐ qlükoza və fruktoza
☐ fruktoza
☐ α və β -qlükoza
☐ α -qlükoza

366 Hansı sıradakı karbohidratlar yalnız monosaxaridlərə aiddir?

- ☐ qlükoza, maltoza, sellüloza
☐ fruktoza, riboza, saxaroza
☐ qlükoza, saxaroza, nişasta
☒ qlükoza, fruktoza, riboza
☐ fruktoza, saxaroza, sellüloza

367 Hansı maddə karbohidratlara aid deyildir?

- ☐ sellüloza
☐ nişasta
☐ dezoksiriboza
☒ süd turşusu
☐ saxaroza

368 Hansı birləşmənin tərkibində daha çox hidroksil qrupu vardır?

- ☒ nişasta
☐ qliserin
☐ riboza
☐ qlükoza
☐ fruktoza

369 Qlükozanın hansı növ qıcırmasından bəsit maddə alınır? I. süd turşusu II. yağ turşusu III. spirt

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

370 Hansı maddənin hidrolizindən alınan məhsul gümüş-güzgü reaksiyasını vermir?

- ☐ saxaroza

- ☐ sellüloza
- ☐ nişasta
- ☐ metilformiat
- ☒ yağ

371 Hansı karbohidratın molekulunda 4-hidroksil qrupu vardır?

- ☐ nişasta
- ☐ fruktoza
- ☒ riboza
- ☐ dezoksiriboza
- ☐ qlükoza

372 Qlükozanın hansı növ qıcırmasından qaz halında maddə alınır (n.ş.)? I. süd turşusu II. yağ turşusu III. spirt

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

373 Fotosintez prosesi üçün hansından istifadə olunmur?

- ☐ karbon qazı
- ☐ su
- ☒ qlükoza
- ☐ xlorofil
- ☐ işıq

374 α -qlükozadan hansı təbii polimer alınır?

- ☐ lavsan
- ☒ nişasta
- ☐ sellüloza
- ☐ zülal
- ☐ nuklein turşusu

375 Dezoksiribozanın tsiklik quruluşunda neçə hidroksil qrupu vardır?

- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 2
- ☐ 6
- ☐ 5

376 Tərkibində 19% qarışıq olan 4 kq nişastadan neçə qram qlükoza alınar?

- ☐ 1500
- ☐ 1620
- ☒ 3240
- ☐ 1800
- ☐ 810

377 Monosaxaridlər üçün hansı ifadə doğru deyil?

- ☐ çoxatomlu spirtidir
- ☒ hidrolizə uğrayır
- ☐ polikondensləşmə reaksiyasına daxil olur
- ☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2$ -lə təyin oluna bilər
- ☐ fotosintez reaksiyası ilə sintez oluna bilər

378 Fotosintez prosesində 9 mol CO₂ udulursa neçə qram qlükoza alınar?

- ☒ 270
☐ 150
☐ 90
☐ 180
☐ 360

379 $x \xrightarrow{\text{hidroliz}} n (\alpha\text{-qlükoza})$ x -i müəyyən edin.

- ☐ maltoza
☐ sellüloza
☒ nişasta
☐ saxaroza
☐ laktoza

380 Polimerləşmə dərəcəsi m olan sellüloza molekulunda hidroksil qruplarının sayını müəyyən edin.

- ☐ m
☐ $2m$
☒ $3m$
☐ $3m/2$
☐ $4m$

381 Nisbi molekul kütləsi 324000 olan nişasta makromolekulunun tərkibindəki qlükoza qalıqlarının sayını müəyyən edin.

- ☐ 1000
☐ 6000
☐ 5000
☐ 3000
☒ 2000

382 Qlükoza hansı reaksiyaya daxil olmur?

- ☐ reduksiya
☐ efirləşmə
☒ hidroliz
☐ qırcıqma
☐ oksidləşmə

383 1. Qlükozanın hansı maddəyə qırcırmasından CO-2 alınır? I. süd turşusu II. yağ turşusu III. etil spirti

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

384 $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{A} + 6\text{O}_2$

$\text{A} \rightarrow x\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH} + y\text{CO}_2 + z\text{H}_2$ x, y və z əmsallarını müəyyən edin.

x y z

- ☐ 1 3 1
☐ 1 3 2
☒ 1 2 2
☐ 2 2 1
☐ 2 1 2

385 Hansı maddə molekullarında hidroksil qruplarının sayı doğru göstərilmişdir? Maddə Hidroksil qruplarının sayı

- ☒ dezoksiriboza 4
- ☐ qlükoza 5
- ☐ saxaroza 8
- ☐) riboza 7
- ☐ fruktoza 5

386 . Saxarozanın hidrolizindən hansı maddələr əmələ gəlir? I. alfa-qlükoza II. betta-qlükoza III. alfa-fruktoza IV. betta-fruktoza

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

387 Hansı xassə bütün monosaxaridlərə aid deyildir?

- ☒ hidroliz olunurlar
- ☐ çoxatomlu spirtlərin xassələrini göstərir
- ☐ suda yaxşı həll olurlar
- ☐ kristallaşırlar
- ☐ şirin dadlıdırlar

388 Gümüş-güzgü reaksiyası hansı karbohidrat üçün xarakterikdir?

- ☐ saxaroza
- ☐ fruktoza
- ☐ sellüloza
- ☐ nişasta
- ☒ qlükoza

389 Nişasta hansı monosaxariddən əmələ gəlir?

- ☐ fruktoza
- ☐ qlükoza və fruktoza
- ☐ β -qlükoza
- ☐ α və β -qlükoza
- ☒ α -qlükoza

390 Hansı karbohidrat nişastanın hidroliz məhsulu adlanır?

- ☐ riboza
- ☐ maltoza
- ☐ saxaroza
- ☒ qlükoza
- ☐ fruktoza

391 Disaxaridləri göstərin. I. Qlükoza II. Saxaroza III. Maltoza IV. Nişasta

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

392 Sellüloza nədə həll olur?

- ☐ etil spirtində

- ☐ suda
- ☒ Cu(OH)-in ammoniyakda məhlulunda
- ☐ asetonda
- ☐ ammoniyaklı suda

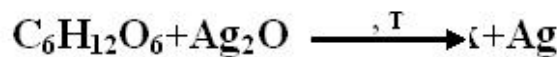
393 Sellülozanın azot turşusu ilə qatı sulfat turşusunun iştirakı ilə reaksiyasından hansı birləşmə alınır?

- ☒ mürəkkəb efir
- ☐ sadə efir
- ☐ qlükoza
- ☐ saxaroza
- ☐ nitrobirləşmə

394 Hansı karbohidratlar hidrolizə uğrayır? I. fruktoza II. nişasta III. saxaroza IV. qlükoza

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

395



x – maddəsinin müəyyən edin.

- ☐ fruktoza
- ☐ etil spirti
- ☒ qlükon turşusu
- ☐ yağ turşusu
- ☐ süd turşusu

396 Polisaxaridləri göstərin. I. Nişasta II. Saxaroza III. Sellüloza IV. Fruktoza

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

397 Sellüloza makromolekulunun elementar həlqəsində neçə hidroksil qrupu vardır?

- ☐ 5
- ☐ 1
- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 4

398 Saxarozanın hidrolizindən hansı maddələr alınır?

- ☐ qlükoza və riboza
- ☐ qlükoza
- ☐ fruktoza
- ☒ qlükoza və fruktoza
- ☐ fruktoza və riboza

399 C₈H₁₀ – birləşməsinin neçə izomeri var?

- ☐ 6

- ☐ 2
☐ 3
☒ 4
☐ 5

400 Hansı maddələr toluolun homoloqudur? I. p – ksilol II. vinilbenzol III. benzol

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

401 Çoxnövəli aromatik birləşmələri göstərin. I. naftalin II. stirol III. antrasen IV. kumol

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

402 Benzolun homoloquunu göstərin.

- ☐ heksin
☐ tsikloheksan
☐ heksan
☐ vinilbenzol
☒ toluol

403 1,4-dimetilbenzolun izomerlərini müəyyən edin. I. toluol II. o-ksilol III. etilbenzol IV. stirol

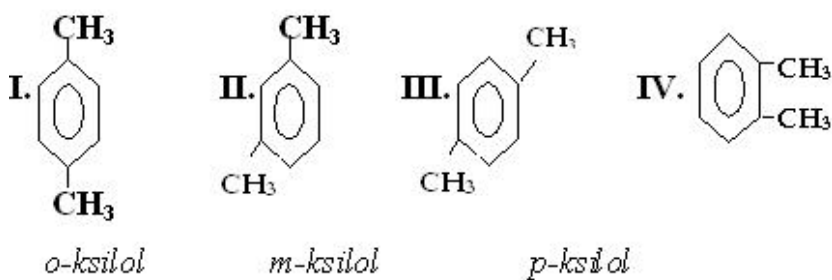
- ☐ III, IV
☐ I, II
☐ I, III
☒ II, III
☐ I, IV

404 $C_2H_4 \xrightarrow{I} HC \equiv CH \xrightarrow{II} \text{benzene ring} \xrightarrow{III} \text{benzene ring}-COOH$

Sxeminde hansı çevrilne birbaşa mümkün deyil?

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

405 **Maddələri müəyyən edin.**



- ☐ II; III ; I,IV
☐ II ; IV ; I,III

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

406 Benzol və toluol qarışığını artıq miqdarda götürülmüş KMnO_4 ilə oksidləşdirdikdə qarışığın kütləsini $1/4$ -i, yəni 5 qramı reaksiyaya daxil olmuşdur. Qarışıqda benzolun kütləsini hesablayın.

- ☐ 10
☐ 5
☐ 25
☐ 20
☒ 15

407 İzobarik prosesin istiliyi:

- ☐ sistemdə temperaturun dəyişməsinə səbəb olur
☐ sistemdə istiliyin dəyişməsinə səbəb olur
☒ sistemin entalpiyasının dəyişməsinə bərabər olur
☐ sistemdə daxili enerjinin dəyişməsinə səbəb olur
☐ sistemin entropiyasına bərabərdir

408 Hess qanunu necə ifadə olunur?

- ☐ izobarik prosesdə prosesin istiliyi sistemin entropiyasına bərabərdir
☐ prosesin istiliyi izoxorik prosesdə keçid yolundan asılıdır
☐ izobarik prosesin istiliyi prosesin keçid yolundan asılıdır
☐ izoxorik prosesin istiliyi prosesin keçid yolundan asılı deyildir
☒ prosesin hər hansı yoldakı yekun istiliyi digər yoldakı yekun istiliyinə bərabər olub, keçid yolundan asılı deyildir

409 Həllolma istiliyi əsas hansı amillərdən asılıdır?

- ☐ həlledicinin təbiətindən
☐ həlledicinin miqdarından
☒ həlledici və həllolunan maddənin nisbi miqdarından
☐ həllolan maddənin təbiətindən
☐ həllolunan maddənin miqdarından

410 Aşağıdakı müddəalardan hansı həllolma istiliyinin tərifidir?

- ☐ müəyyən miqdar həlledicidə 1 mol maddənin həll olması zamanı udulan istilik
☐ artıq miqdar həlledicidə 1 mol maddənin həll olması zamanı ayrılan istilik miqdarına
☐ müəyyən miqdar həlledicidə 1 mol maddənin həll olması zamanı ayrılan və ya udulan istilik miqdarına
☒ artıq miqdar həlledicidə 1 mol maddənin həll olması zamanı ayrılan və udulan istilik miqdarına
☐ artıq miqdar həlledicidə 1 mol maddə həll olması zamanı udulan istilik

411 Əmələgəlmə istiliyinin tərfi hansı müddədə doğrudur?

- ☐ 5 mol maddənin sadə maddələrdən əmələgəlmə reaksiyasının istilik effektinə əmələgəlmə istiliyi deyilir
☐ 1 q mol maddənin əmələgəlmə reaksiyasının istilik effektinə əmələgəlmə istiliyi deyilir
☐ 1 q maddənin əmələgəlmə reaksiyasından alınan istiliyə deyilir
☐ 10 mol maddənin əmələgəlmə reaksiyasının istilik effektinə əmələgəlmə istiliyi deyilir
☒ 1 mol maddənin sadə maddələrdən əmələgəlmə reaksiyasının istilik effektinə əmələgəlmə istiliyi deyilir

412 Termokimyada udulan və ayrılan istiliyi ifadə edən düstur hansıdır?

- ☐ $QV = U_2 - U_1$
☐ $-Q = (\text{ayrılan}); Q = -Q(\text{udulan})$
☐ $Q = (\text{udulan}); Q = -Q(\text{ayrılan})$
☒ $Q = -Q(\text{udulan}); -Q = (\text{ayrılan})$
☐ $Q = -Q(\text{udulan}); Q = (\text{ayrılan})$

413 Termokimyəvi tənliklər neçə mol maddənin alınmasına hesablanır?

- ☐ 0,01 mol
- ☒ 1 mol
- ☐ 0,1 mol
- ☐ 0,5 mol
- ☐ 2 mol

414 Sistemin sabit parametrləri U və V olduqda öz-özünə gedən proseslər parametrlərin hansı qiymətində mümkündür?

- ☐ izoxor potensialın azalması
- ☐ entropiyanın azalması ilə
- ☐ entalpiyanın azalması ilə
- ☐ izobar potensialın azalması ilə
- ☒ entropiyanın artması ilə

415 Sistemin sabit parametrləri T və P olduqda öz-özünə gedən proseslər parametrlərin hansı qiymətində mümkündür?

- ☐ izoxor potensialın azalması ilə
- ☐ entropiyanın artması ilə
- ☐ izobar potensialın artması ilə
- ☐ entropiyanın azalması ilə
- ☒ izobar potensialın azalması ilə

416 Sistemin sabit parametrləri S və P olduqda öz-özünə gedən proseslər parametrlərin hansı qiymətində mümkündür?

- ☐ izobar potensialın artması ilə
- ☐ izobar potensialın azalması ilə
- ☐ entalpiyanın artması ilə
- ☒ entalpiyanın azalması ilə
- ☐ izoxor potensialın artması ilə

417 Sistemin sabit parametrləri H və P olduqda öz-özünə gedən proseslər parametrlərin hansı qiymətində mümkündür?

- ☒ entropiyanın artması ilə
- ☐ entalpiyanın azadması ilə
- ☐ entropiyanın azalması ilə
- ☐ izoxor potensialın azalması ilə
- ☐ izobar potensialın azalması ilə

418 Proses aparmadan hansı proseslərə Hess qanunu tətbiq edilə bilməz?

- ☐ adsorbsiya
- ☐ buxarlanma
- ☐ həllolma
- ☒ kompleksmələgəlmə
- ☐ kristallaşma

419 Normal şəraitd olaraq fiziki-kimyada hansı temperatur və təzyiq qəbul edilmişdir?

- ☐ 10 C, 283,16 K və 0,1 mPa
- ☐ 20 C, 293,16 K və 0,1 mPa
- ☐ 0C, 273,16 K və 0,1 mPa
- ☒ 25C, 298,16 K və 0,1 mPa
- ☐ 18C, 291,6 K və 0,1 mPa

420 İzoxor-izotermik potensial özbaşına gedən prosesləri hansı şəraitdə öyrənir?

- ☐ sabit təzyiqdə və qatılıqda
- ☐ sabit qatılıqda
- ☒ sabit həcm və temperaturda
- ☐ sabit təzyiqdə və temperaturda
- ☐ sabit həcm və təzyiqdə

421 İzoxorik prosesin istiliyini əks etdirən düstur:

- ☐ $Q = - Q$
- ☐ $Q = U + V$
- ☒ $Q = U_2 - U_1 = \Delta U$
- ☐ $Q = U + P$
- ☐ $Q = \Delta P$

422 İzobar-izotermiki potensial özbaşına gedən prosesləri hansı şəraitdə öyrənir?

- ☒ sabit təzyiq və temperaturda
- ☐ sabit təzyiq və həcmdə
- ☐ sabit təzyiq və qatılıqda
- ☐ sabit qaldıqda
- ☐ sabit həcm və temperaturda

423 Termokimya nəyi öyrənir

- ☐ fiziki proseslərdə istiliyin ayrılmasını
- ☐ kimyəvi proseslərin temperaturdan asılılığını
- ☒ fiziki-kimyəvi proseslərin istilik effektini
- ☐ fiziki-kimyəvi proseslərin sürətini
- ☐ kimyəvi proseslərə təzyiqin təsirini

424 Termokimyəvi tənliklərdə hansı amilin daha böyük rolu vardır?

- ☐ maddələrin aqreqat halı
- ☒ istilik effekti
- ☐ kimyəvi tərkib
- ☐ təzyiq
- ☐ temperatur

425 Reaksiyanın istilik effektinin temperaturdan asılılığı hansı alim tərəfindən kəşf edilmişdir?

- ☐ Klauzius
- ☐ Coul
- ☒ Kirxhoff
- ☐ Helmhelts
- ☐ Hess

426 Mütləq sıfır temperaturunu almaq mümkündürmü?

- ☐ alçaq təzyiqlərdə qeyri-mümkündür
- ☒ qeyri-mümkündür
- ☐ mümkündür
- ☐ xüsusi halda mümkündür
- ☐ yüksək təzyiqlərdə mümkündür

427 Mayelər üçün entropiyanın qiyməti hansı intervalda dəyişir?

- ☐ 200 – 240 coul/dər.
- ☐ 170 – 200 coul/dər.
- ☐ 90 – 130 coul/dər.
- ☐ 130 – 170 coul/dər.
- ☒ 20 – 90 coul/dər.

428 Qazlar üçün entropiyanın qiyməti hansı intervalda dəyişilər?

- ☒ 20 – 90 coul/dər.
- ☐ 90 – 130 coul/dər.
- ☐ 120 – 90 coul/dər.
- ☐ 130 – 170 coul/dər.
- ☐ 90 – 150 coul/dər.

429 İzolə edilmiş sistemlərdə entropiyanın qiyməti necə dəyişilir?

- ☐ azalır
- ☒ sabit qalır
- ☐ minimum olur
- ☐ artır
- ☐ maksimum olur

430 İstiliyin isti cisimdən soyuq cismə keçməsi zamanı entropiya necə dəyişər?

- ☒ entropiya artır
- ☐ entropiya maksimum qiymət alar
- ☐ entropiya azalar
- ☐ entropiya sabit qalar
- ☐ entropiya sıfır bərabər olar

431 Entropiya anlayışını elmə hansı alim daxil etmişdir?

- ☐ Hibbs
- ☐ Klapeyron
- ☒ Klauzius
- ☐ Kamo
- ☐ Coul

432 Bir neçə hissələrdən (1, 2, 3) ibarət olan sistem üçün entropiya nəyə bərabərdir?

- ☐ hissələrin entropiyaları loqarifmasının fərqinə
- ☐ hissələrin entropiyaları fərqinə
- ☐ hissələrin entropiyaları hasilinə
- ☒ hissələrin entropiyaları cəminə
- ☐ hissələrin entropiyaları loqarifmasının cəminə

433 Bərk kristallik maddələr üçün entropiyanın qiyməti hansı intervalda dəyisir

- ☐ 20 – 25 coul/dər.
- ☒ 10 – 15 coul/dər.
- ☐ 5 – 10 coul/dər.
- ☐ 15 – 20 coul/dər.
- ☐ 25 – 30 coul/dər.

434 Duru məhlulların donma temperaturunda krioskopiya sabitinin fiziki mənası nəyi göstərir?

- ☐ 1000 q həlledicidə 100 q maddənin həll olması zamanı məhlulun donma temperaturunun azalmasını göstərir
- ☐ 1000 q həlledicidə 10 q maddənin həll olması zamanı məhlulun donma temperaturunun az olmasını göstərir
- ☐ 100 q həlledicidə 1 mol maddənin həll olması zamanı məhlulun donma temperaturunun azalmasını göstərir
- ☒ 1000 q həlledicidə 1 mol maddənin həll olması zamanı məhlulun donma temperaturunun azalmasını göstərir
- ☐ 1000 q həlledicidə 100 q maddənin həll olması zamanı məhlulun donma temperaturunun azalmasını göstərir

435 Həllolma əmsalı nədir?

- ☐ 200 ml həlledicidə həll olan maddə miqdarıdır
- ☐ müəyyən temperaturda 1000 ml həlledicidə minimum həll olmuş maddə miqdarıdır
- ☐ istənilən temperaturda 100 ml suda həll olan maddədir

- ☐ 500 ml suda həll olan maddədir
☒ müəyyən temperaturda 1000 ml həlledicidə maksimum həll olan maddənin qramlarla miqdarıdır

436 İdeal məhlullar üçün hansı ifadə doğrudur?

- ☐ hamısı eyni aqrekat halında olurlar
☐ molekulların ölçüsü və onların arasındakı qarşılıqlı təsir nəzərə alınan məhlullardır
☐ molekulların ölçüsü nəzərə alınan məhlullardır
☒ molekulların ölçüsü və onların arasındakı qarşılıqlı təsir nəzərə alınmayan məhlullardır
☐ molekulların arasındakı qarşılıqlı təsir nəzərə alınan məhlullardır

437 İdeal məhlullar üçün məlum olan qanunlar elektrolit məhlullara tətbiq edildikdə kənara çıxma halları olur. Bunun səbəbi nədir?

- ☐ elektrolitlərdə çöküntünün əmələ gəlməsi
☒ elektrolit maddələrin ionlara parçalanması
☐ elektrolit məhlulların birləşməsinin əmələ gəlməsi
☐ elektrolit məhlulların davamlı olması
☐ elektrolit məhlullarının davamsız olması

438 İzotonik əmsalın (i) fiziki mənası nədən ibarətdir?

- ☐ hissəciklərin ümumi sayının azalmasından
☒ molekulların dissosiasiyası nəticəsində hissəciklərin ümumi sayının artmasından
☐ həlledicinin dielektrik sabitindən
☐ həlledicinin özlülük əmsalından
☐ hissəciklərin assosiasiyasından

439 Termodinamikaya görə məhlulun əmələ gəlməsi zamanı sistemin sərbəst enerjisi necə dəyişilir?

- ☐ $\Delta G = (\Delta H - T\Delta S) > 0$ artır
☐ $\Delta G = \Delta H + T\Delta S$ dəyişilməyir
☐ $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ az artır
☐ $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ az dəyişilir
☒ $\Delta G = (\Delta H - T\Delta S) < 0$ azalır

440 Xörək duzunu qumdan necə ayırmaq olar?

- ☐ xromatoqrafiya və kristallaşma ilə
☐ destillə və çökdürmə ilə
☐ su ilə çalxalamaq və destillə ilə
☒ suda həll etməklə, filtrləmə və buxarlanma ilə
☐ xromatoqrafiya və maqnitlə təsir etməklə

441 Xörək duzunu qumdan necə ayırmaq olar?

- ☐ su ilə çalxalamaq və destillə ilə
☐ destillə və çökdürmə ilə
☐ xromatoqrafiya və kristallaşma ilə
☐ xromatoqrafiya və maqnitlə təsir etməklə
☒ suda həll etməklə, filtrləmə və buxarlanma ilə

442 Bərk maddənin həllolma əmsalı nədən asılıdır?

- ☐ həcmdən
☐ təzyiqdən
☒ temperaturdan
☐ həlledicinin miqdarından
☐ həll olan maddənin miqdarından

443 Bərk maddələrin mayelərdə həll olmasını izah edən Şreder tənliyində hansı amil əsas qəbul edilir?

- ☐ həllolan maddə və həlledicinin təbiəti
- ☒ ərimə temperaturu
- ☐ dissosiasiya
- ☐ kompleksəmələgəlmə
- ☐ solvatlaşma

444 əsası Kurnokov tərəfindən qoyulmuş fiziki-kimyəvi analiz üsulu nəyi öyrənir?

- ☐ sistemin sabitliyini
- ☒ sistemin xassələri ilə tərkibi arasında asılılıq
- ☐ sistemdəki dəyişən tərkibin birləşmələri
- ☐ sistemin hal diaqramını
- ☐ sistemin davamlılığı

445 Məhlulların hidrat nəzəriyyəsini kim vermişdir?

- ☐ Raul
- ☒ Mendeleyev
- ☐ Lomonosov
- ☐ Butlerov
- ☐ Kurnakov

446 Məhlullar haqqında nəzəriyyə nə zaman meydana gəlmişdir?

- ☐ XX əsrin ortalarında
- ☐ XIX əsrin axırlarında
- ☒ XIX əsrin II yarısında
- ☐ XIX əsrin I yarısında
- ☐ XX əsrin əvvəllərində

447 Məhlullar haqqında fiziki nəzəriyyəni ilk dəfə kim vermişdir?

- ☐ Raul
- ☒ Vant-Hoff
- ☐ Lomonosov
- ☐ Mendeleyev
- ☐ Reley

448 Qazların mayelərdə həllolmasına temperatur necə təsir edir?

- ☐ çox təsir edir
- ☐ təsir etmir
- ☐ artırır
- ☐ az təsir edir
- ☒ azaldır

449 Qazların mayelərdə həllolmasına temperatur necə təsir edir?

- ☐ çox təsir edir
- ☐ təsir etmir
- ☐ artırır
- ☐ az təsir edir
- ☒ azaldır

450 Qarışıqları göstərin. I. benzin II. toluol III. kerosin IV. fenol

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

451 Homogen sistemi göstərin. I. su+təbaşir II. su+yağ III. su+metanol IV. su+etanol

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

452 Heterogen sistemləri göstərin. I. su+təbaşir II. su+yağ III. su+etanol IV. su+sirkə turşusu

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

453 Böhran həllolma temperaturu hansı mayelərə aiddir?

- ☐ biri-birində qarışan mayelərə
☐ biri-birində həll olmayan mayelərə
☒ biri-birində qismən həll olan mayelərə
☐ biri-birində hər nisbətdə həll olan mayelərə
☐ biri-birində qarışmayan mayelərə

454 Real məhsullarda Raul və Vant-Hoff qanunlarından kənara çıxmanın səbəbini hansı alim izah etmişdir?

- ☐ Hibbs
☒ Arrenius
☐ Henri
☐ Dalton
☐ Raul

455 Raul qanununa tabe olan məhlullar necə adlanır?

- ☐ normal məhlullar
☐ doymuş məhlullar
☐ real məhlullar
☒ ideal məhlullar
☐ həqiqi məhlullar

456 Məhlulların ümumi xassələri dedikdə nə nəzərdə tutulur?

- ☒ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda öz-özünə əmələ gəlir və termodinamiki davamlı sistemlərdir
☐ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda əmələ gəlir və davamsız sistemlərdir
☐ məhlullar sabit həcm və təzyiqdə əmələ gəlir və termodinamiki davamlı sistemlərdir
☐ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda əmələ gəlir və sərbəst enerji artır
☐ məhlullar sabit həcm və temperaturda əmələ gəlir və davamlı sistemlərdir

457 Məhlulların ümumi xassələri dedikdə nə nəzərdə tutulur?

- ☐ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda əmələ gəlir və sərbəst enerji artır
☐ məhlullar sabit həcm və temperaturda əmələ gəlir və davamlı sistemlərdir
☐ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda əmələ gəlir və davamsız sistemlərdir
☐ məhlullar sabit həcm və təzyiqdə əmələ gəlir və termodinamiki davamlı sistemlərdir
☒ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda öz-özünə əmələ gəlir və termodinamiki davamlı sistemlərdir

458 Məhlulların ümumi xassələri dedikdə nə nəzərdə tutulur?

- ☐ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda əmələ gəlir və sərbəst enerji artır
☐ məhlullar sabit həcm və temperaturda əmələ gəlir və davamlı sistemlərdir
☐ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda əmələ gəlir və davamsız sistemlərdir

- ☐ məhlullar sabit həcm və təzyiqdə əmələ gəlir və termodinamiki davamlı sistemlərdir
- ☒ məhlullar sabit təzyiq və temperaturda öz-özünə əmələ gəlir və termodinamiki davamlı sistemlərdir

459 Məhlullar nəzəriyyəsinin əsas məqsədini aşağıdakı hansı müddəalar təşkil edir?

- ☐ məhlulların əmələ gəlməsinin termodinamikasını öyrənməklə
- ☐ məhlulların xassələri ilə tərkibi arasında əlaqə yaratmaqla
- ☐ məhlulların xassələri ilə tərkib arasında əlaqə yaratmaqla
- ☒ sistemin təcrübədə müşahidə edilən xassələri ilə onun quruluşu və molekullarası qarşılıqlı təsiri arasında əlaqə yaratmaq
- ☐ məhlul komponentlərinin qarşılıqlı təsirinin xarakterini müəyyən etməklə

460 Məhlullar nəzəriyyəsinin əsas məqsədini aşağıdakı hansı müddəalar təşkil edir?

- ☐ məhlulların əmələ gəlməsinin termodinamikasını öyrənməklə
- ☐ məhlulların xassələri ilə tərkibi arasında əlaqə yaratmaqla
- ☐ məhlulların xassələri ilə tərkib arasında əlaqə yaratmaqla
- ☒ sistemin təcrübədə müşahidə edilən xassələri ilə onun quruluşu və molekullarası qarşılıqlı təsiri arasında əlaqə yaratmaq
- ☐ məhlul komponentlərinin qarşılıqlı təsirinin xarakterini müəyyən etməklə

461 Məhlullar kimyəvi birləşmələrdən hansı xassələri ilə fərqlənilir?

- ☐ hidrat təbəqəsinin əmələ gəlməsinə görə
- ☐ davamsız birləşmənin əmələ gəlməsinə görə
- ☐ həll olan maddə ilə həlledici arasında qarşılıqlı təsirin xarakterinə görə
- ☒ həll olan maddə ilə həlledici hissəcikləri arasında olan rabitə enerjilərinin miqdarı ilə
- ☐ solvat təbəqəsinin əmələ gəlməsinə görə

462 Qazların mayelərdə həll olması hansı növ səth hadisələrinə aiddir

- ☐ fəallaşmış absorbsiya
- ☒ absorbsiya
- ☐ adsorbsiya
- ☐ kanilyar kondensləşmə
- ☐ fəallaşmış adsorbsiya

463 Qazların mayelərdə həll olması hansı növ səth hadisələrinə aiddir?

- ☐ fəallaşmış absorbsiya
- ☒ absorbsiya
- ☐ adsorbsiya
- ☐ kanilyar kondensləşmə
- ☐ fəallaşmış adsorbsiya

464 Qazların mayelərdə həll olması hansı növ səth hadisələrinə aiddir?

- ☐ fəallaşmış absorbsiya
- ☒ absorbsiya
- ☐ adsorbsiya
- ☐ kanilyar kondensləşmə
- ☐ fəallaşmış adsorbsiya

465 Qazların mayelərdə həll olması hansı növ səth hadisələrinə aiddir?

- ☐ fəallaşmış absorbsiya
- ☒ absorbsiya
- ☐ adsorbsiya
- ☐ kanilyar kondensləşmə
- ☐ fəallaşmış adsorbsiya

466 Həqiqi məhlulların hazırlanması hansı proseslə əlaqədardır?

- ☐ desorbsiya ilə
- ☒ diffuziya ilə
- ☐ soyutmaqla
- ☐ istiliklə
- ☐ adsorbsiya ilə

467 Durulaşmış məhlulların donma temperaturunun azalması nədən asılıdır

- ☐ həllolan maddənin ərimə temperaturundan
- ☐ həlledicinin təbiətindən
- ☒ həllolan maddənin qatılığından
- ☐ həllolan maddənin təbiətindən
- ☐ həlledicinin miqdarından

468 Fiziki-kimyəvi analiz üsulu hansı alimin işləri sayəsində inkişaf etdirilmişdir?

- ☒ Kurnakov
- ☐ Kononov
- ☐ Alekseyev
- ☐ Mendeleyev
- ☐ Kablukov

469 Fiziki-kimyəvi analiz üsulu hansı alimin işləri sayəsində inkişaf etdirilmişdir?

- ☐ Kablukov
- ☐ Alekseyev
- ☐ Mendeleyev
- ☒ Kurnakov
- ☐ Kononov

470 Fiziki-kimyəvi analiz üsulu hansı alimin işləri sayəsində inkişaf etdirilmişdir?

- ☐ Kablukov
- ☐ Alekseyev
- ☐ Mendeleyev
- ☒ Kurnakov
- ☐ Kononov

471 Eynicinsli qarışığı göstərin

- ☐ dəmir tozu və su
- ☐ dəmir tozu və kükürd tozu
- ☒ metil spirti və su
- ☐ qum və gil
- ☐ kükürd tozu və qum

472 Eyni osmos təzyiqinə malik olan məhlullar necə adlanır?

- ☐ hipertonic
- ☐ izobarik
- ☒ izotonik
- ☐ izoxorik
- ☐ hipotonik

473 Dispers sistemlər mühitin aqreqat halına görə neçə yerə bölünür?

- ☐ 6
- ☐ 4
- ☒ 3
- ☐ 2
- ☐ 5

474 Dispers sistemlər mühitin aqreqat halına görə neçə sistem əmələ gətirirlər?

- ☒ 9
☐ 4
☐ 2
☐ 3
☐ 8

475 Biri-birində qismən həll olan mayelərin hal diaqramı hansı alim tərəfindən öyrənilmişdir?

- ☐ Kononov
☐ Raul
☐ Vant-Hoff
☒ Alekseyev
☐ Henri

476 Reaksiyada iştirak edən maddələrin hər birinin qatılığının dəyişməsinə görə təyin edilən tərtib necə adlanır?

- ☐ ümumi
☐ ümumi və xüsusi
☐ orta
☐ son
☒ xüsusi

477 Reaksiyanın gedişində alınan maddələrin təsiri ilə reaksiya sürətinin artmasına nə deyilir?

- ☐ heterogen kataliz
☐ monogen kataliz
☒ avtokataliz
☐ inhibitor
☐ homogen kataliz

478 Reaksiyanın izoterm tənliyi hansı üsulla çıxarılır?

- ☐ kimyəvi taralıq
☐ izobar potensial
☐ izoxor potensial
☒ kimyəvi potensial
☐ entropiya

479 Standart şəraitdə aşağıdakı maddələrdən hansıların əmələ gəlmə enerjisi sıfıra bərabərdir? 1.Cu 2.CuO 3.Al 4.Al₂O₃ 5.CaCO₃

- ☐ 3,4
☐ 1,2
☐ 2,3,4
☒ 1,3
☐ 4,5

480 Hansı ifadə doğrudur?

- ☐ həm homogen, həm də heterogen katalizdə faza əmələ gəlmir
☐ homogen katalizdə faza əmələ gəlir
☒ heterogen katalizdə katalizator ayrıca sərbəst faza təşkil edir
☐ heterogen katalizdə katalizator faza əmələ gətirmir
☐ homogen katalizdə katalizator sərbəst faza təşkil edir

481 

- ☐ 560

- ☐ 280
- ☐ 472
- ☒ 445
- ☐ 320

482 

- ☐ 100
- ☐ 97
- ☒ 57,2
- ☐ 120
- ☐ 82

483 

- ☐ 1860
- ☐ 2700
- ☐ 4250
- ☐ 2950
- ☒ 9813

484 

- ☐ 2950
- ☐ 2700
- ☐ 4250
- ☒ 9813
- ☐ 1860

485 

- ☒ 260
- ☐ 750
- ☐ 1250
- ☐ 860
- ☐ 1000

486 

- ☒ 3271
- ☐ 3920
- ☐ 2850
- ☐ 1860
- ☐ 5400

487 

- ☒ 1300
- ☐ 4800
- ☐ 1100
- ☐ 2300
- ☐ 3600

488 

- ☐ 3500
- ☐ 1200
- ☐ 850
- ☐ 2800
- ☒ 1412

489 

- ☐ 3620
☐ 2200
☒ 1248
☐ 2840
☐ 2860

490 

- ☐ 2450
☐ 3800
☒ 4120
☐ 4900
☐ 3280

491 11,2 l(n.ş) hidrogenin oksigendə yanması zamanı 143 kc istilik ayrılır.Reaksiyanın istilik effektini hesablayın.(kc/mol) ?

- ☐ 286
☐ 143
☐ 483
☐ 320
☒ 572

492 0,2 mol HgO parçalandıqda 18kc istilik udulur.Civə 2-oksidin əmələqəlnə istiliyini hesablayın(kc/mol)?

- ☐ -180
☐ -90
☒ +90
☐ 572
☐ +180

493 τ – nəyi göstərir?

- ☐ reaksiyanın qatılıq əmsalı
☒ ikitərtibli reaksiyanın yarımparçalanma dövrü
☐ birtərtibli reaksiyanın sürəti
☐ ikitərtibli reaksiyanın qatılığı
☐ reaksiyanın sürət sabitidir

494 əmələgəlmə istiliyi nəyə deyilir ? 1.Maddənin əmələ qəlməsi zamanı ayrılan enerjidir 2. Maddənin əmələ gəlməsi zamanı udulan enerjidir 3. Bir mol maddənin bəsit maddələrdən əmələgəlməsi zaman ayrılan və ya udulan enerjidir 4.Bir mol maddənin bəsit maddələrə parçalanma enerjisidir

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

495

$H_{2(g)} + O_{2(g)} = H_2O_{(m)} + 286kc$ reaksiyası üzrə 90q su əmələ gəldikdə neçə kg istilik ayrılır?

- ☐ 472
☐ 824
☐ 2680
☒ 1430
☐ 3860

496 Temperaturun tarazlığa təsiri sabit təzyiqdə aşağıdakı hansı tənliklə ifadə olunur?

- ☐ izoxor
- ☒ izobar
- ☐ Quldbərq-Vaaqə
- ☐ Vant-Hoff
- ☐ izoterm

497 Temperaturun tarazlığa təsiri sabit həcmdə aşağıdakı hansı tənliklə ifadə olunur?

- ☐ izobar
- ☐ izoterm
- ☐ Quldbərq Vaaqə
- ☐ Vant-Hoff
- ☒ izoxor

498 Temperaturun azalması tarazlığa necə təsir göstərir?

- ☐ tarazlığın alınmasını sürətləndirir
- ☐ endotermiki reaksiyanı sürətləndirir
- ☐ tarazlığı dəyişmir
- ☒ ekzotermiki reaksiyanı sürətləndirir
- ☐ istilik effektivini dəyişdirir

499 Temperaturun artması tarazlığa necə təsir göstərir?

- ☐ ekzotermiki reaksiyanı sürətləndirir
- ☒ endotermiki reaksiyanı sürətləndirir
- ☐ tarazlığı dəyişmir
- ☐ istilik effektivini dəyişdirir
- ☐ tarazlığın alınmasını sürətləndirir

500 Temperatur əmsalı 2-yə bərabər olan reaksiyanın temperaturunu 20°C -dən 60°C -dək artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☐ 4
- ☒ 16
- ☐ 32
- ☐ 8
- ☐ 12

501 Temperatur əmsalı 2-yə bərabər olan reaksiyanın temperaturunu 20°C -dən 60°C -dək artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☐ 4
- ☒ 16
- ☐ 32
- ☐ 12
- ☐ 8

502 Temperatur əmsalı 2-yə bərabər olan reaksiyanın temperaturunu 20°C -dən 60°C -dək artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☒ 16
- ☐ 12
- ☐ 8
- ☐ 4
- ☐ 32

503 Qatılığın dəyişməsi tarazlığa necə təsir göstərir?

- ☐ tarazlığa təsir etmir
- ☐ tarazlıq minimum qiymət alır

- ☐ maddənin parçalanması istiqamətinə yönəldir
- ☒ maddənin alınması istiqamətinə yönəldir
- ☐ tarazlıq maksimum qiymət alır

504 KP tarazlıq sabiti hansı amillərdən asılıdır?

- ☐ kimyəvi potensialdan
- ☐ sürət mabitindən
- ☐ təzyiqdən
- ☒ temperaturdan
- ☐ qatılıqdan

505 Kimyəvi reaksiyanın sürəti hansı vahidlə ölçülür?

- ☒ mol/l*san
- ☐ mol/san
- ☐ təzyiq
- ☐ l/mol *dərəcə
- ☐ l/mol

506 Kimyəvi reaksiyaların sürətinin temperaturdan asılıq düstünü hansıdır?



507 Hansı halda temperaturun və təzyiqin azaldılması tarazlığı reaksiya məhsullarının əmələ gəlməsi istiqamətinə yönəldər?



508 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2\text{SO}_3 + Q$ sistemində temperatur və təzyiqi necə dəyişmək lazımdır ki, tarazlıq SO_3 -ün alınması istiqamətində yerini dəyişsin? Temperatur təzyiq

- ☐ dəyişməmək ; azaltmaq
- ☐ artırmaq; artırmaq
- ☒ azaltmaq ; artırmaq
- ☐ azaltmaq ; azaltmaq
- ☐ artırmaq; azaltmaq

509 Reaksiyanın sürətinin ölçü vahidi hansıdır?

- ☐ mol•san/l
- ☐ mol•l/san
- ☒ mol/l•san
- ☐ mol/san
- ☐ mol/l

510 Reaksiyanın xüsusi tərtibini neçə üsulla təyin edirlər?

- ☐ 5
- ☐ 2
- ☐ 1
- ☐ 3

511 Nernst istilik teoremini neçənci ildə vermişdir?

- ☐ 1910
- ☐ 1916
- ☐ 1918
- ☒ 1906
- ☐ 1908

512 Kütlələrin təsiri qanunu hansı alimlər tərəfindən verilmişdir?

- ☐ Klapeyron-Klauzius
- ☒ Quldbərq-Baaq
- ☐ Hibbs-Heltholts
- ☐ Klapeyron-Mendeleyev
- ☐ Betrolle-Beketov

513 Kinetik tənlikdəki qatılıqların üstlərinin cəmi necə adlanır?

- ☐ sabiti
- ☐ reaksiyanın əmsalı
- ☐ qatılığı
- ☐ şəraiti
- ☒ tərtibi

514 Kimyəvi tarazlıq sabiti döən reaksiyalar üçün hansı amildən asılı deyildir?

- ☐ maddənin təbiətindən
- ☐ temperaturdan
- ☐ təzyiqdən
- ☒ qatılıqdan
- ☐ sürət sabitindən

515 Kimyəvi tarazlığı kəşf edən alim hansıdır?

- ☒ Le-Şatelye
- ☐ Henri
- ☐ Arrenius
- ☐ Bertole
- ☐ Devi

516 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- ☐ qatılıq
- ☒ katalizator
- ☐ temperatur
- ☐ təzyiq
- ☐ reaksiya məhsulunun qatılığı

517 Kimyəvi reaksiyaların izoterm tənliyi hansı alim tərəfindən verilmişdir?

- ☐ Quldbərq
- ☒ Vant-Hoff
- ☐ Vaaq
- ☐ Bolsman
- ☐ Beketov

518 Katalizatorun təsirini yox edən maddələrə nə deyilir?

- ☐ reduksiyaedici
- ☐ aktivator

- ☐ inhibitor
- ☒ katalitik zəhər
- ☐ oksidləşdirici

519 Katalizatorun təsirini artıran maddələr necə adlanır?

- ☐ oksidləşdirici
- ☐ antioksidant
- ☐ reduksiyaedici
- ☒ promotor
- ☐ inhibitor

520 Xarici şərait dəyişkənliyinin tarazlığa təsiri hansı prinsiplə izah edilir?

- ☐ Quldbərq-Baaqe
- ☒ Le Şatelye
- ☐ Klaneyron-Mendeleyev
- ☐ Hibbs-Helmholts
- ☐ Klaneyron-Klauzius

521 Xarici şərait dəyişkənliyinin tarazlığa təsiri hansı alimlər tərəfindən öyrənilmişdir?

- ☒ Le Şatelye
- ☐ Klaneyron Mendeleyev
- ☐ Quldbərq Baaqe
- ☐ Klaneyron Klauzius
- ☐ Hibbs-Helmholts

522 Xarici şərait dəyişkənliyinin tarazlığa təsiri hansı alimlər tərəfindən öyrənilmişdir?

- ☐ Klaneyron Mendeleyev
- ☐ Hibbs-Helmholts
- ☒ Le Şatelye
- ☐ Quldbərq Baaqe
- ☐ Klaneyron Klauzius

523 Eyni şəraitdə, eyni vaxtda bir-birinə əks istiqamətdə gedən reaksiyalar necə adlanır?

- ☐ birləşmə reaksiyası
- ☒ dönmə reaksiyalar
- ☐ dönməyən reaksiyalar
- ☐ neytrallaşma reaksiyası
- ☐ əvəzetmə reaksiyası

524 Elektrolitlərin elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyəsini kim kəşf etmişdir?

- ☐ Faradey
- ☐ Butlerov
- ☐ Lomonosov
- ☐ Nyuton
- ☒ Arrenius

525 Bərk maddələrlə gedən kimyəvi reaksiyaların sürətinə hansı faktorlar təsir edir? I. qatılıq II. təzyiq III. temperatur

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

526 əksər reaksiyaların tərtibi:

- ☐ 1, yaxud 3
- ☐ 3
- ☒ 1, yaxud 2
- ☐ 2 və ya 3
- ☐ 2

527 Osmos təzyiqi hansı məhlullarda daha böyük olur

- ☐ kolloid məhlullarda
- ☒ həqiqi məhlullarda
- ☐ emulsiyalarda
- ☐ suspenziyalarda
- ☐ kobud dispers sistemlərdə

528 Osmos təzyiqi hansı məhlullarda daha az olur?

- ☐ qazlar
- ☐ kolloid
- ☐ həqiqi
- ☐ bərk
- ☒ suspenziya

529 Mühit daxilində yerləşən kolloid hissəciyə hansı qüvvə təsir edir?

- ☐ valentlik qüvvəsi və müqavimət
- ☐ osmotik və valentlik qüvvəsi
- ☐ müqavimət və molekullararası
- ☒ osmotik və müqavimət
- ☐ daxili enerji və entalpiya

530 Molekulyar-kinetik proseslər hansılardır?

- ☐ dönər
- ☐ öz-özünə baş verməyən
- ☒ öz-özünə baş verən
- ☐ dönməyən
- ☐ istilik ayıran

531 Qaynama temperaturunun artması hansı məhlullarda daha az olur?

- ☐ kobud dispers sistemdə
- ☒ suspenziyalarda
- ☐ kolloid məhlullarda
- ☐ həqiqi məhlullarda
- ☐ emulsiyalarda

532 Dispersiya üsulu ilə hissəciklərin xırdalanması üsulu hansıdır?

- ☐ pıxtalaşdırma üsulu
- ☐) xromatoqrafiya üsulu
- ☐ termiki üsul
- ☒ elektrik üsulu
- ☐ viskozimetriya

533 Broun hərəkəti hansı məhlullarda daha intensiv baş verir?

- ☐ aerosollarda
- ☐ suspensiyalarda
- ☒ kolloid məhlullarda

- ☐ həqiqi məhlullarda
☐ emulsiyalarda

534 800 q məhlulda 80 q NaOH həll olmuşdur. Məhlulun molyar qatılığını hesablayın. ($M_r \text{ NaOH}=40$)

- ☒ 2,5
☐ 2,8
☐ 1,2
☐ 4,5
☐ 3,6

535 400 q məhlulda 49 q H_2SO_4 həll olunmuşdur. Məhlulun molyar qatılığını hesablayın. ($M_r \text{ H}_2\text{SO}_4 = 98$)

- ☐ 3,85
☒ 1,25
☐ 1,8
☐ 1,0
☐ 4,25

536 400 q məhlulda 1412 q Na_2SO_4 həll olmuşdur. Məhlulun yarada biləcəyi osmos təzyiqini hesablayın. Məhlulun temperaturu 20°C - dir. ($R=0,082 \text{ l.atm/dər}$, $T=273^\circ\text{C K}+20^\circ\text{C}=293^\circ\text{C K}$, $M_r \text{ Na}_2\text{SO}_4=142$)

- ☐ 2,85
☐ 8,45
☐ 12,4
☒ 6,0
☐ 11,8

537 400 q məhlulda 1412 q Na_2SO_4 həll olmuşdur. Məhlulun yarada biləcəyi osmos təzyiqini hesablayın. Məhlulun temperaturu 20°C - dir. ($R=0,082 \text{ l.atm/dər}$, $T=273^\circ\text{C K}+20^\circ\text{C}=293^\circ\text{C K}$, $M_r \text{ Na}_2\text{SO}_4=142$)

- ☐ 2,85
☐ 8,45
☐ 12,4
☒ 6,0
☐ 11,8

538 200 q məhlulda 5,85 q NaCl həll olmuşdur. Məhlulun molyar qatılığını hesablayın. ($M_r \text{ NaCl}=58,5$) (Sürət 14.09.2015 15:08:55)

- ☒ 0,5
☐ 2,20
☐ 6,75
☐ 4,2
☐ 1,25

539 100 q məhlulda 915 q MgCl_2 həll olmuşdur. Məhlulun yarada biləcəyi osmos təzyiqini hesablayın. Məhlulun temperaturu 20°C - dir. ($R=0,082 \text{ l.atm/dər}$, $T=273^\circ\text{C K}+20^\circ\text{C}=293^\circ\text{C}$, $M_r \text{ MgCl}_2=95$) (Sürət 14.09.2015 15:08:49)

- ☐ 19,8
☒ 24,0
☐ 22,3
☐ 18,0
☐ 14,2

540 200 q məhlulda 14,2 q Na_2SO_4 həll olmuşdur. Məhlulun yarada biləcəyi osmos təzyiqini hesablayın ($R=0,082 \text{ l.atm/dər}$, $T=273^\circ\text{C K}+20^\circ\text{C}=293^\circ\text{C K}$, $M_r \text{ Na}_2\text{SO}_4=142$)

- ☐ 5,78
☐ 15,8

- ☒ 12,0
- ☐ 7,86
- ☐ 18,2

541 Sedimentasiya nədir

- ☐ həllolma
- ☒ çökmə
- ☐ kristallaşma
- ☐ buxarlanma
- ☐ ekstraksiya

542 Maye-hava sərhəddində mayelərin səthi gərilməsini hansı alim təyin etmişdir?

- ☐ Qardi
- ☐ Reys
- ☐ Ləngmür
- ☒ Rebinder
- ☐ Qrem

543 Kinetik davamlılıq hansı hadisənin baş verməsinin qarşısını alır?

- ☐ ekstraksiya
- ☒ sedimentasiya
- ☐ flotasiya
- ☐ kristallaşma
- ☐ adsorbsiya

544 Hissəciklərin ölçüsü 1nm-dən 100 nm-ə qədər olan sistemlər hansı məhlullara aiddir?

- ☐ asılqanlar
- ☒ kolloid
- ☐ kristal
- ☐ həqiqi
- ☐ emulsiya

545 Hansı sırada yalnız qarışıqlar göstərilmişdir?

- ☐ kerosin, ozon
- ☐ hidrogen, oksigen
- ☐ qənd, qlükoza
- ☐ süd, natrium xlorid
- ☒ süd, kerosin

546 Hansı sırada yalnız qarışıqlar göstərilmişdir?

- ☐ kerosin, ozon
- ☐ hidrogen, oksigen
- ☐ qənd, qlükoza
- ☐ süd, natrium xlorid
- ☒ süd, kerosin

547 Hansı alim ardıcıl olaraq kolloid kimya ilə məşğul olmuşdur?

- ☐ Qurviç
- ☒ Qrem
- ☐ Reys
- ☐ Lovits
- ☐ Eynşteyn

548 Həqiqi məhlulların hazırlanması hansı proses ilə əlaqədardır?

- ☐ pıxtalaşma
- ☐ donma
- ☐ buxarlanma
- ☒ diffuziya
- ☐ kristallaşma

549 Diffuziya prosesinin klassik nəzəriyyəsini kim vermişdir?

- ☐ Landau
- ☐ Tindal
- ☒ Fik
- ☐ Reys
- ☐ Qardi

550 Diffuziya prosesini daha dəqiq və geniş kim tədqiq etmişdir?

- ☐ Zinin
- ☐ Stoks
- ☒ Eynşteyn
- ☐ Tindal
- ☐ Devi

551 Broun hərəkətinin nəzəri əsasını kimlər vermişdir?

- ☐ Vant-Hoff və Raul
- ☐ Perren və Fik
- ☒ Eynşteyn və Smoluxovski
- ☐ Fik və Tindal
- ☐ Dom və Landau

552 Broun hərəkəti hansı məhlullara aiddir?

- ☐ ideal
- ☒ kolloid
- ☐ kristal
- ☐ həqiqi
- ☐ qaz

553 Sistemin xırdalanma dərəcəsi artarsa disperslik dərəcəsi necə olar?

- ☐ sıfıra bərabər olar
- ☐ dəyişməz
- ☒ artar
- ☐ azalar
- ☐ mənfi qiymət alar

554 Reys elektrokinetik hadisələri müşahidə etmək üçün nədən istifadə etmişdir?

- ☐ qumdan
- ☒ gildən
- ☐ kömürdən
- ☐ tozlardan
- ☐ əhəngdən

555 Mitsellanın xarici sahəsi neçə və hansı təbəqədən ibarətdir?

- ☐ 3 və adsorbsiya təbəqəsi
- ☐ 1 və diffuziya təbəqəsi
- ☒ 2 və adsorbsiya, diffuziya təbəqəsi
- ☐ 1 və adsorbsiya təbəqəsi
- ☐ 3 və diffuziya təbəqəsi

556 Maddəni kolloid halda almaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir

- ☐ çökdürmə və süzmə
- ☐ ekstraksiya və destillə
- ☐ xromatoqrafiya və sintez
- ☐ analiz və sintez
- ☒ dispersiya və kondensasiya

557 Lovits rəngli məhlulları təmizləmək üçün hansı maddədən istifadə etmişdir?

- ☐ duzdan
- ☐ gildən
- ☒ kömürdən
- ☐ qumdan
- ☐ köpükdən

558 Qrem öz tədqiqatlarında maddələri hansı siniflərə bölmüşdür?

- ☐ bəsit və mürəkkəb maddələr
- ☐ suspenziya və emulsiyalar
- ☐ bərk və maye
- ☒ kristalloidlər və kolloidlər
- ☐ saf maddə və qarışıqlar

559 Kolloid sistemlərin təmizlənməsində əsasən hansı üsullardan istifadə olunur? I. dializ II. ultrafiltrləmə III. buxarlandırma

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

560 Qrem öz tədqiqatlarında maddələri hansı siniflərə bölmüşdür?

- ☐ bəsit və mürəkkəb maddələr
- ☐ suspenziya və emulsiyalar
- ☐ bərk və maye
- ☒ kristalloidlər və kolloidlər
- ☐ saf maddə və qarışıqlar

561 Kolloid sistemlərin təmizlənməsində əsasən hansı üsullardan istifadə olunur? I. dializ II. ultrafiltrləmə III. buxarlandırma

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

562 Nə mitsellanın kolloid hissəciyi adlanır? I. birlikdə nüvə ilə adsorbsiya təbəqəsi II. yalnız nüvə III. adsorbsiya təbəqəsi

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

563 Mitsellanın xarici sahəsi hansı təbəqədən ibarətdir?

- ☐ desorbsiya
- ☐ adsorbsiya, desorbsiya
- ☒ adsorbsiya və diffuziya
- ☐ yalnız diffuziya
- ☐ yalnız adsorbsiya

564 Liofob məhlul neçə hissədən ibarətdir?

- ☐ 5
- ☐ 1
- ☐ 3
- ☐ 4
- ☒ 2

565 İkiqat elektrik təbəqəsi nədir?

- ☒ bərk faza səthində molekulun dissosiasiyası
- ☐ məhlulda turşuların dissosiasiyası
- ☐ adsorbsiya
- ☐ desorbsiya
- ☐ məhlulda əsasların dissosiasiyası

566 Xarici elektrik sahəsinin təsiri ilə hissəciklərin dispers fazadan keçməsi prosesi necə adlanır?

- ☐ elektroliz
- ☒ elektroforez
- ☐ sublimasiya
- ☐ dissosiasiya
- ☐ koagulyasiya

567 Elektroforez prosesinin praktiki əhəmiyyəti.

- ☐ qazların təmizlənməsində
- ☒ emulsiyalardan, suspenziyalardan və zollardan hissəcikləri metal səthin üzərinə çökdürmək üçün
- ☐ mayələrin qaynama temperaturunun təyində
- ☐ qazların mayələrdə həll olmasının öyrənilməsində
- ☐ bərk maddələrin ərimə temperaturunun təyində

568 Mitsellanın əsas kütləsini nə təşkil edir?

- ☒ nüvə
- ☐ atom
- ☐ molekul
- ☐ elektron
- ☐ neytron

569 Mitsella üçün hansı ifadə doğrudur?

- ☐ mitsellanın xarici sahəsi üç təbəqədən ibarətdir
- ☒ hidrozollarda dispers mühit su, dispers faza, yəni bərk hissəcik isə mitsella adlanır
- ☐ suspenziyalarda dispers mühit mitsella adlanır
- ☐ gellərdə dispers mühit mitselladır
- ☐ mitsellanın nüvəsi amorf quruluşludur

570 Mitsella nəzəriyyəsini hansı alimlər vermişlər?

- ☐ Eynşteyn, Pauli
- ☐ Qrem, Qardi
- ☐ Reys, Lomonosov
- ☐ Vaaqe, Quldbərq
- ☒ Dumanski, Peskov

571 Mitsella nəzəriyyəsini hansı alimlər vermişlər?

- ☐ Reys, Lomonosov
- ☐ Vaaqe, Quldbərq
- ☐ Qrem, Qardi
- ☐ Eynşteyn, Pauli
- ☒ Dumanski, Peskov

572 Mitsella hansı hissələrdən təşkil olunmuşdur?

- ☐ köpük və geldən
- ☐ yalnız mitsella mayesindən
- ☒ mitselladan və mitsella mayesindən
- ☐ duman və tozdan
- ☐ köpük və tozdan

573 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- ☐ Na, P, S
- ☐ K, Si, C
- ☒ Na, Ca, Cl₂
- ☐ P, Al, N₂
- ☐ Cl₂, N₂, Fe

574 Elektrik keçiriciliyinə görə keçicilər neçə növə ayrılır?

- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 5
- ☐ 4
- ☐ 3

575 Refraksiya neçə cür olur?

- ☐ 4
- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 3
- ☐ 5

576 Elektroforezin əks hadisəsini kim kəşf etmişdir?

- ☐ Tindal
- ☒ Dom
- ☐ Butlerov
- ☐ Faradey
- ☐ Qrem

577 Elektroforez hadisəsi hansı alim tərəfindən kəşf edilmişdir?

- ☐ Peskov
- ☒ Reys
- ☐ Qurviç
- ☐ Ləngmyur
- ☐ Qrem

578 Dispers sistemlərin elektrokinetik xassələrini ilk dəfə kim tədqiq etmişdir?

- ☐ Perren
- ☒ Nikolson
- ☐ Qrem

- ☐ Ləngmyur
☐ Kvinke

579 Hansı sıradakı bütün maddələr natrium ilə reaksiyaya daxil olur?

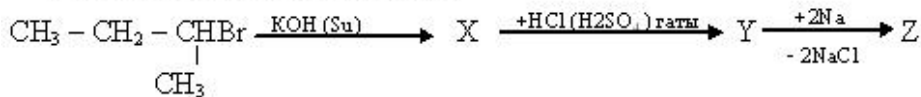
- ☐ etilenqlikol; touol, propanol;
☐ benzol; etanol; aminsirkə turşusu
☒ 1,4 – dixlorbutan; 2- xlor propan, qliserin;
☐ 1- propanol, propion turşusu, stirol;
☐ fenol, sirkə turşusu; propilen;

580 1,12 l etanın xlorlaşmasından 7,3 q HCl alınmışdır. Etan molekulunda neçə atom hidrogen xlorla əvəz olunmuşdur?

- ☐ 1
☐ 2
☐ 3
☒ 4
☐ 5

581

Sxemdə Z maddəsinin təyini edin:



- ☐ 4,5 - dimetiloktan
☐ 2,5- dimetilheksan;
☐ n- aktan;
☒ 3,4 dimetilheksan;
☐ 3,3,4,4 – tetrametilheksan;

582 1 mol hansı alkanın yanmasından alınan karbon qazının kütləsi əmələ gələn suyun kütləsindən 86 q çoxdur?

- ☐ C_3H_{12}
☐ C_3H_8
☐ C_2H_6
☐ C_4H_4
☒ C_4H_{10}

583 2- metil – 1,3 – dibrompropanın sink metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

- ☒ metiltsiklopropan;
☐ 2- metil – 1 – propen;
☐ 2- buten;
☐ 1- buten;
☐ tsiklobutan;

584 Tsiklopropanın hidrogenə görə sıxlığı 28. Bu tsiklopropanın formulu təyin edin.

- ☒ C_4H_8
☐ C_6H_{12}
☐ C_4H_6
☐ C_4H_{10}
☐



585 Üzvi birləşmələrdə kimyəvi rabitənin hansı növləri vardır?

- ☐ donor-akseptor, ion, metallik, kovalent
☐ kovalent, ion, metallik, hidrogen
☒ donor-akseptor, hidrogen, ion, kovalent
☐ metallik, kovalent, ion, hidrogen
☐ ion, hidrogen, kovalent, metallik

586 Hansı maddələr izomerdirlər?

- ☐ quruluş və molekul çəkisi müxtəlif olan.
☐ Quruluş və molekul çəkisi eyni olan
☐ Quruluş və molekul formulu eyni olan
☒ molekul formulu və molekul çəkisi eyni olan
☐ molekul formulu və molekul çəkisi müxtəlif olan

587 Təbii qazın tərkibində hansı karbohidrogen yoxdur?

- ☒ etin
☐ propan
☐ etan
☐ metan
☐ butan

588 Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyanı göstərin?

- ☐ solyar yağı
☐ kerosin
☐ liqroin
☒ benzin
☐ qazoyl

589 Heptanın neçə izomeri var?

- ☐ 6
☐ 7
☒ 9
☐ 8
☐ 10

590 Butanın homoloqunu göstərin?

- ☐ 2-metil buten-1
☐ butin-2
☐ tsiklobutan
☐ buten-1
☒ heksan

591 Brometan laboratoriyada hansı üsulla alınır?

- ☐ $\text{H}_5\text{OCH}_3 + \text{HBr} \rightarrow$
☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Br}_2 \rightarrow$
☒ $\text{H}_5\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow$
☐ $\text{H}_6 + \text{HBr} \rightarrow$
☐ $\text{H}_3\text{OCH}_3 + \text{Br}_2 \rightarrow$

592 Alklarlarda hansı xüsusiyyətlərə görə izomerlik yaranır?

- ☐ benzol həlqəsində radikalın vəziyyətinə görə;
- ☒ karbon zəncirinin quruluşuna görə;
- ☐ fəzada yerləşmə qaydasına görə;
- ☐ funksional qrupun vəziyyətinə görə;
- ☐ doymamış rabitələrin yerləşməsinə görə;

593 Üzvi maddələrin tərkibində C elementinin 4 valentli olması kim tərəfindən öyrənilmişdir?

- ☐ Völer
- ☒ Kekule
- ☐ Bertselius
- ☐ Loran
- ☐ Libix

594 Asetil radikalını göstərin?

- ☐ $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_3$
- ☒ $\text{CH}_3\text{CO.}$
- ☐ $\text{C}_7\text{H}_5\text{O.}$
- ☐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.}$
- ☐ CH=CH.

595 Radikallar nədir?

- ☐ dəyişən hissəcik
- ☐ funksional qrup
- ☒ doymamış hissəcik
- ☐ doymuş hissəcik
- ☐ dəyişməz hissəcik

596 Yanma reaksiyasında etan oksigenlə hansı kütlə nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- ☐ 60:32
- ☐ 30:224
- ☐ 60:112
- ☒ 60:224
- ☐ 30:32

597 Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir?

- ☐ butan və oktan
- ☐ pentan və heksan
- ☒ propan və butan
- ☐ metan və etan
- ☐ metan və pentan

598 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- ☐ pentan
- ☐ tsikloheksan
- ☐ benzol
- ☐ butan
- ☒ propilen

599 Etilen üçün hansı mülahizə doğrudur?

- ☐ Siqma rabitələrin hamısı Sp^2 və S - orbitallarının örtülməsindən yaranır.
- ☐ Hidrogen halogenidlərlə birləşmir
- ☒ Fəza izomerliyi yoxdur
- ☐ bromlu suyu rəngsizləşdirmir.
- ☐ molekulunda 4 siqma və 1 pi rabitəsi vardır.

600 Etilenin su ilə reaksiyasında hansı maddə alınır?

- ☐ (CH₃CO)₂O
- ☐ CH₃COCH₃
- ☐ CH₃COOH
- ☐ CH₃-CHO
- ☒ C₂H₅OH

601 Etilen üçün aşağıdakı mülahizələrdən hansı səhvdir?

- ☐ Neft fraksiyalarının krekinq və piroliz proseslərində əmələ gəlir
- ☒ Fəza izomerliyi mövcuddur
- ☐ Katalitik oksidləşməsindən etilen- oksid alınır.
- ☐ Hidratlaşmasından etil spirti alınır
- ☐ Hidrogenləşdikdə etana çevrilir.

602 C_nH_{2n} qazının (n.ş.-də) sıxlığı 2,5 q/l-dir. n-i müəyyən edin.

- ☐ 6
- ☒ 4
- ☐ 3
- ☐ 2
- ☐ 5

603 Buten-1 molekulunda neçə siqma (σ) rabitə Sp³-Sp² hibrid orbitallarının örtməsi ilə yaranır?

- ☐ 6
- ☐ 3
- ☐ 2
- ☒ 1
- ☐ 4

604 Buten və butan qarışığında buteni hansı maddənin suda məhlulu ilə təyin etmək olar?

- ☐ FeCl₃
- ☒ KMnO₄
- ☐ NaCl
- ☐ Na OH
- ☐ Cu(OH)₂

605 Bir vinil və bir üçlü butil radikalından ibarət birləşməni Beynəlxalq nomenklaturaya görə adlandırın.

- ☐ 3,3 dimetilpenten-1
- ☐ 3 metilbuten-1
- ☐ metilbuten-1
- ☐ 2,2 dimetilbuten-3
- ☒ 3,3 dimetilbuten-1

606 0,2 molu 14 q olan alkeni müəyyən edin.

- ☐ C₆H₁₂
- ☐ C₄H₈
- ☐ C₂H₄
- ☐ C₃H₆
- ☒ C₅H₁₀

607 Hansı ifadə alkenlər üçün doğrudur?

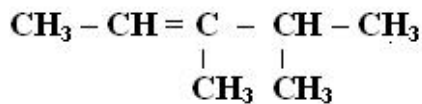
- ☐ Hidrogenləşdikdə alkinlər alınır.
- ☐ polimerləşmirlər
- ☐ Ümumi formulları C_nH_{2n} - 2 - dir.

- ☐ Katalizator iştirakında hidratlaşmırlar
☒ Spirtlərin dehidratlaşmasından almaq olar

608 $\text{CH}_2=\text{CH}$ – radikalı necə adlanır?

- ☐ izopropil
☐ metil
☐ propil
☐ etil
☒ vinil

609 Alkeni Beynelxalq və Semereli üsulla adlandırın.

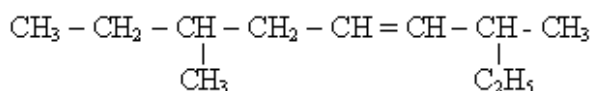


Beynelxalq

Semereli

- ☐ 3,4-dimetilpenten-2, tetrametiletan
☐ 3,4-dimetilpenten-2, dimetilpropiletlen
☐ 2,3-dimetilpenten-3, dimetilpropiletlen
☒ 3,4-dimetilpenten-2, dimetilizopropiletlen
☐ 2,3-dimetilpenten-3, dimetilizopropiletlen

610 Aşağıdakı karbohidrogeni sisteməlik üsulla adlandırın?



- ☒ 3,7 dimetilnonen – 4
☐ 6-metil-2-etilokten-3
☐ 6-etil-2-metilokten-3
☐ 3-metil 7-etilokten-5
☐ 7-metilnonen-4

611 Sadə formulları CH_2 - a uyğun olan maddələr sırasını göstərin?

- ☐ $\text{C}_3\text{H}_6, \text{C}_5\text{H}_{12}$
☐ $\text{C}_2\text{H}_2, \text{C}_6\text{H}_{14}$
☐ $\text{CH}_4, \text{C}_6\text{H}_6$
☐ $\text{C}_4\text{H}_6, \text{C}_2\text{H}_2$
☒ $\text{C}_2\text{H}_2, \text{C}_6\text{H}_6$

612 Propilen almaq üçün 2-Brompropana hansı maddə ilə təsir etmək lazımdır?

- ☒ KOH -in spirtdə məhlulu ilə
☐ qatı H_2SO_4 ilə
☐ Ag_2O - in ammoniyakta məhlulu ilə
☐ KOH - in suda məhlulu ilə
☐ Na metalı ilə

613 Pentenin neçə izomeri var?

- ☐ 6
☐ 4
☐ 3
☐ 2
☒ 5

614 Nisbi molekül kütləsi 84 olan və sis-trans izomerlərə malik olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- ☐ 3 – metil – 2 – buten
☐ 2 – penten
☐ 2 – buten
☒ 3 – metil – 2 – penten
☐ 2 – metil – 2 – penten

615 Molekulunda 22 hibrid orbitalı olan alkenin neçə hidrogen atomu var?

- ☐ 16
☐ 10
☐ 8
☐ 6
☒ 12

616 $X C_2H_4 + Y KMnO_4 + Z H_2O$ -reaksiyasında ($x+Y+Z$) cəmini müəyyən edin.

- ☐ 7
☒ 9
☐ 6
☐ 3
☐ 8

617 Hansı reaksiya Markovnikov qaydasının əksinə gedər.

- ☐ $CH_2=CCl-CH_2Cl + HCl \rightarrow$
☐ $CHCl=CH-CH_3 + HCl \rightarrow$
☐ $CH_2=CH-CH_3 + H_2O \rightarrow$
☐ $CH_2=CH-CH_3 + HBr \rightarrow$
☒ $CH_2=CH-CH_2Cl + HCl \rightarrow$

618 Hansı maddə həm etan, həm də etilenlə reaksiyaya daxil olur?

- ☐ H_2
☐ $KMnO_4$
☒ Cl_2
☐ HBr
☐ H_2O

619 Hansı karbohidrogtnin hidratlaşmasından üçlü - butil spirti alınar?

- ☐ 1 - buten
☐ propen
☐ 2 -metil - 1 buten
☒ 2-metilpropen
☐ 2 - buten

620 5,6 l etilen neçə l H_2 birləşdirər?

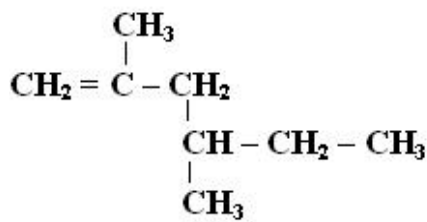
- ☐ 4,48 l
☐ 2,24 l
☐ 11,2 l
☒ 5,6 l
☐ 2,8 l

621 2 mol olein turşusu 2 mol butadienin doymuş hala gətirilməsi üçün neçə mol H_2 lazımdır?

- ☐ 8
☐ 5
☐ 4

- ☐ 2
☒ 6

622 Maddeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.



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

623 Normal şəraitdə 44,8 l etilendə olan neytron sayını müəyyən edin.

- ☐ 32 NA
☒ 24 NA
☐ 16 NA
☐ 12 NA
☐ 28 NA

624 Alkenlərin ümumi formulu necədir?

- ☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
☒ C_nH_{2n}
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$

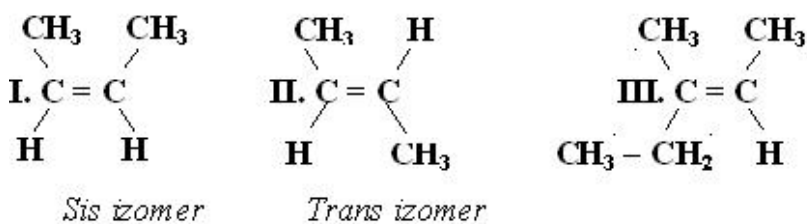
625 Hansı birləşmə katalizator iştirakı ilə qızdırıldıqda hidrogeni birləşdirir?

- ☐ $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$
☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$
☒ C_2H_4
☐ C_3H_8
☐ CH_4

626 Hansı birləşmə ilə sink metalının qarşılıqlı təsirindən 2 - buten alınar

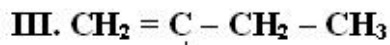
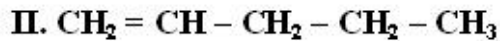
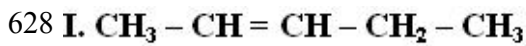
- ☐ 1,4 - dixlorbutan
☐ 1,3- dixlorbutan
☐ 1,1- dixlorbutan
☐ 1,2 - dixlorbutan
☒ 2,3 - dixlorbutan

627 Sis ve trans izomerləri müəyyən edin.



- ☐ I, II, III

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



CH_3 izomerliyin növünü müəyyən edin.

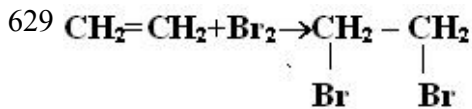
Quruluş

Vəziyyət

izomerliyi

izomerliyi

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



Hansı ifade doğrudur:

I. Sp^2 -hibrid orbitalları Sp^3 -hibrid orbitallarıya çevrilir

II. molekulda valent bucağı artır

III. Siqma rabitelerinin sayı artır

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

630 7 q alkenin yanması zamanı neçə mol su alınır?

- ☐ 1
☒ 0,5
☐ 0,25
☐ 2
☐ 0,75

631 8,4 qramı 0,2 q hidrogen birləşdirən alkenin 1 molu yandıqda neçə ml karbon dioksit alınır?

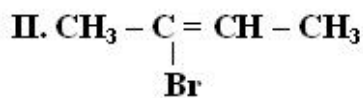
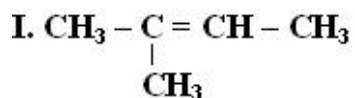
- ☐ 5
☐ 3
☐ 2
☒ 6
☐ 4

632 Hansı maddə polimerləşmir?

- ☒ propan
☐ xlorpen
☐ izopren

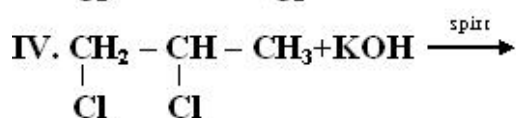
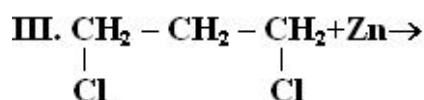
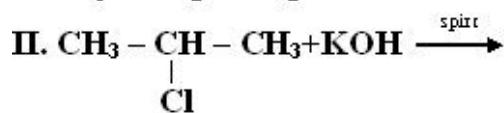
- ☐ divinil
☐ buten-1

633 Hansı birləşmənin sis-trans izomeri var?



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

634 Hansı reaksiyadan propilen alınır?



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

635 0,5 molunun yanması zamanı 4 mol CO_2 alınan alkanı müəyyən edin.

- ☒ C_8H_{18}
☐ C_4H_{10}
☐ C_3H_8
☐ C_5H_{12}
☐ C_7H_{16}

636 1,4 qramı 3,2 q brom birləşdirən alken sis-trans izomerlik əmələ gətirir. Alkeni müəyyən edin.

- ☐ 2-metilbuten-1
☒ penten-2
☐ buten-1
☐ 2-metilbuten-2
☐ buten-2

637 Alkenin 0,1 molu yandıqda 7,2 qram su əmələ gəlir. Bu alkenin formulunu müəyyən edin.

- ☐ C_5H_{10}
☐ C_3H_6
☐ C_2H_4
☐ CH_4
☒ C_4H_8

638 Alkenlərin KMnO_4 - un suda məhlulu ilə oksidləşməsinə hansı üzvü maddə əmələ gəlir?

- ☐ karbon turşusu
- ☐ aldehid
- ☒ ikiatomlu spirt
- ☐ Bir atomlu spirt
- ☐ alkin

639 Hansı karbohidrogenin 0,2 molunun yanmasından 14,4 q su alınır?

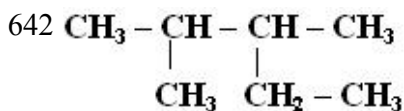
- ☐ C_3H_6
- ☒ C_4H_8
- ☐ C_6H_{12}
- ☐ C_8H_{10}
- ☐ C_4H_{10}

640 Propan üçün hansı ifadə doğru deyil? I. adi şəraitdə qaz halındadır II. əvəzetmə reaksiyasına daxil olur III. İzomerləşmə reaksiyasına daxil olur

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

641 Alkanlar üçün hansı ifadə doğrudur? I. molekul kütlələri artdaqca qaynama temperaturları azalır II. suda yaxşı həll olur III. Molekullarında karbon atomlarının hamısı Sp^3 -hibridləşmə vəziyyətindədir.

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



Birləşməni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- ☐ 2-izopropilbutan
- ☐ 2-etil-3-metilbutan
- ☒ 2,3-dimetilpentan
- ☐ 2-metil-3-etilbutan
- ☐ 3,4-dimetilpentan

643 Hansı halogenli törəmənin qələvi mühitdə hidrolizi zamanı 3,3 – dimetilbutanol – 2 alınır?

- ☐ 3 – brom – 3,3 – dimetilbutanın
- ☒ 2 – brom – 3,3 – dimetilbutanın
- ☐ 1 – brom – 2,3 - dimetilbutanın
- ☐ 2 – brom – 2,3 – dimetilbutanın
- ☐ 2 – brom 2,2 – dimetilbutanın

644 10 l propan yandıqda (n.Ş.) hansı həcmdə CO_2 alınır.

- ☐ 50L
- ☒ 30L
- ☐ 20L
- ☐ 10L
- ☐ 40L

645 Sənayedə metan nədən alınır?

- ☐ sirkə turşusunun Na duzunun NaOH ilə reaksiyasından
- ☐ neftdən
- ☐ C-la H₂-in arasında gedən reaksiyadan
- ☐ Al₄ C₃ -in HCl-la qarşılıqlı təsirindən
- ☒ təbii qazdan

646 Hansı karbohidrogenlər ilk dəfə B.Markovnikov tərəfindən Bakı neftindən alınmışdır?

- ☐ asetilen karbohidrogenlər
- ☒ tsikloparafinlər
- ☐ doymamış karbohidrogenlər
- ☐ doymuş karbohidrogenlər
- ☐ dien karbohidrogenlər

647 C₅H₁₂-nin neçə izomeri var.

- ☐ 6
- ☐ 4
- ☒ 3
- ☐ 2
- ☐ 5

648 Bu birləşmələrdən hansı xlorformdur?

- ☐ CH₃Cl
- ☐ CCl₄
- ☐ CH₂Cl₂
- ☒ CHCl₃
- ☐ CH₃ CCl₃

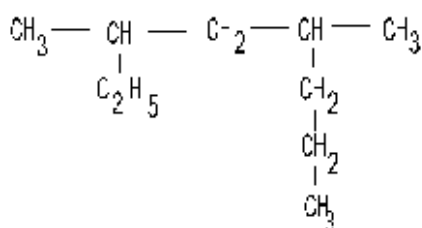
649 Doymuş karbohidrogenlər hansı karbondan sonra maye halında olur?

- ☒ 5
- ☐ 4
- ☐ 3
- ☐ 2
- ☐ 6

650 İzopropil radikalını göstərin.

- ☐ CH₃-CH-CH₂.CH₃
- ☒ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
- ☐ CH₃ - CH₂ - CH₂ -
- ☐ CH₃ - CH₂ -
- ☐ CH₂=CH.

651 Birlişməni Beynəlxalq üsulla adlandırın?



- ☒ 3,5 dimetiloktan

- ☐ 4,6 dimetiloktan
- ☐ 4-metil-2 etil heptan
- ☐ 2 etil 4- propil pentan
- ☐ 4-metil-6-etil oktan

652 hansı reaksiyalar nəticəsində "sintez-qaz" alınır?



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

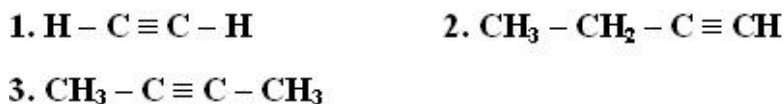
653 Butan molekulunda neçə σ rabitə var?

- ☒ 13
- ☐ 10
- ☐ 8
- ☐ 12
- ☐ 14

654 Pentanın izomerini göstərin?

- ☐ 2-metilpentan
- ☐ 2,3 dimetilbutan
- ☒ 2- metilbutan
- ☐ 2,2,3 trimetilbutan
- ☐ 2- metilpropan

655 Hansı birləşmələr mis(1) oksidin ammoniyakda məhlulu ilə reaksiyaya daxil olur?



- ☐ 1, 2, 3
- ☐ yalnız 2
- ☐ yalnız 3
- ☒ 1,2
- ☐ yalnız 1

656 1,2-dibrompentanın KOH-ın spirtdə məhlulu ilə qarşılıqlı təsirindən alınan maddəni müəyyən edin.

- ☒ pentin-1
- ☐ pentin-2
- ☐ n-pentan
- ☐ penten-2
- ☐ penten-1

657 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O_2 sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- ☒ C_3H_4
- ☐ C_2H_2
- ☐ C_6H_{10}
- ☐ C_5H_8
- ☐ C_4H_6

658 12,8 q kalsium-karbiddən alınan asetilendən neçə qram sirkə aldehidi almaq olar?

- ☐ 13,2
☐ 2,2
☐ 4,4
☒ 8,8
☐ 11

659 Pentin-2-ni səmərəli üsulla adlandırın.

- ☐ dietilasetilen
☐ dimetilasetilen
☐ metilizopropilasetilen
☐ metilpropilasetilen
☒ metiletilasetilen

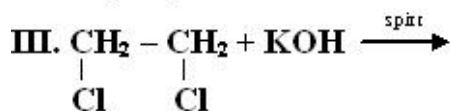
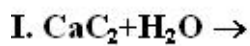
660 2 mol metanda olan hidrogen atomu neçə mol asetilendə vardır?

- ☐ 3
☐ 1
☐ 8
☐ 6
☒ 4

661 6 mol asetilendən 75% çıxımla neçə mol benzol alınar?

- ☐ 1
☐ 0,5
☐ 3
☐ 2
☒ 1,5

662 Hansı reaksiyadan asetilen alınar?



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

663 Alkinlər hansı ümumi formula malikdir?

- ☒ $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}$
☐ C_nH_{2n}
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
☐ $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$

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

- ☐ C_6H_{10}
☐ C_5H_8
☐ C_2H_2
☒ C_3H_4
☐ C_4H_6

665 21 q propilenin (n.ş.-də) tutduğu həcmi neçə qram asetilen tutar?

- ☐ 52
☒ 13
☐ 6,5
☐ 26
☐ 39

666 8 q texniki kalsium-karbidin su ilə tam reaksiyasından (ne.ş.-də) 2,24 l asetilen alınır. Qarışıqda kalsium-karbidin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- ☒ 80
☐ 20
☐ 40
☐ 50
☐ 60

667 $(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_2)_n + n\text{S} \longrightarrow$ reaksiya nəticəsində nə alınır?

- ☐ tüstüsüz barıt.
☐ kauçuk;
☒ rezin;
☐ zülal;
☐ duz;

668 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

- ☐ buten-1;
☐ etil spirti
☒ 2- metilbutan;
☐ 2-metilpentan;
☐ buton;

669 Alkadienlər üçün hansı reaksiya xarakterikdir?

- ☒ birləşmə
☐ dehidratlaşma;
☐ əvəzetmə;
☐ hidroliz;
☐ polikondensasiya;

670 $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ formulu hansı karbohidrogenə uyğundur?

- ☐ $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3$
☐ $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$;
☐ $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3$.
☐ $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
☒ $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$

671 Hansı sırada yalnız maye yanacaq verilmişdir?

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

672 Alkinlərdə neçə hidrogen atomu var?

- ☐ $2n-1$
☒ $2n-2$
☐ $2n$
☐ $2n+2$
☐ $2n+1$

673 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- ☐ 2-metilpropan
☐ etan
☒ asetilen
☐ butan
☐ benzol

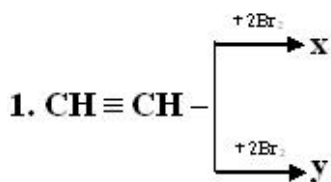
674 Alkadienlərin ümumi formulunu göstərin

- ☐ C_nH_{2n+2}
☐ C_nH_{2n}
☐ C_nH_{2n-6}
☐ C_nH_{2n-4}
☒ C_nH_{2n-2}

675 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınar?

- ☐ buren-1
☐ butan
☐ etil spirti
☐ 2-metilbutan
☒ 2-metilpentan

676



x ve y üçün eyni olan nedir?

I. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti

II. karbon atomlarının valentliyi

III. Birləşmə reaksiyasına daxil olma qabiliyyəti

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

677 0,5 mol dien karbohidrogenin yanmasına 3,5 mol oksigen sərf olunarsa, bu maddənin formulunu müəyyən edin.

- ☐ C7H12
☒ C5H8
☐ C4H6
☐ C3H4
☐ C6H10

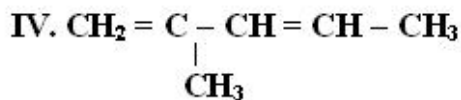
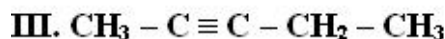
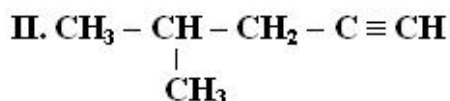
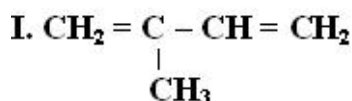
678 İzopren və 3-metilbutin-1 üçün doğru olan ifadələri göstərin. I. fəza izomeri var II. bir-birinin izomeridir III. siqma və pi rabitələrinin sayı eynidir IV. Tam hidrogenləşdikdə eyni maddəyə çevrilir

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

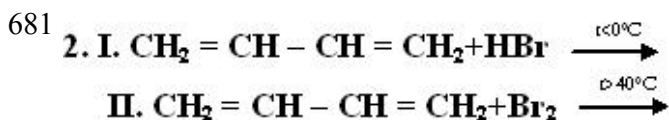
679 Hansı maddə C_nH_{2n-2} ümumi formuluna malikdir?

- ☐ C4H8
☒ C3H4
☐ C3H6
☐ C4H10
☐ C5H12

680 3-metilpentin-1-in izomerini müəyyən edin.



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



Reaksiya məhsullarını müəyyən edin:

I II

- ☐ 1-brombuten-2 , 1,2,3,4-dibrombutan
☐ 3-brombuten-1 , 3,4-dibrombuten-1
☐ 1-brombuten-2 , 1,4-dibrombuten-2
☐ 1-brombuten-2 , 3,4-dibrombuten-1
☒ 3-brombuten-1 , 1,4-dibrombuten-2

682 . Divinil və izopren üçün eyni olan nədir? I. karbon atomlarının sayı II. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti III. polimerləşmə qabiliyyəti

- ☐ II, III

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

683 Divinil və izopren üçün ümumi olan nədir? I sp^2 – hibrid orbitallarının sayı II siqma rabitələrinin sayı III polimerləşmə reaksiyası IV təbii kauçukun monomerləri olması

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

684 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- ☐ benzol
- ☐ etan
- ☐ propan
- ☒ divinil
- ☐ tsikloheksan

685 Hansı karbohidrogenin 0,5 molu yandıqda 9q su alınar?

- ☒ C_2H_2
- ☐ C_3H_8
- ☐ C_2H_4
- ☐ CH_4
- ☐ C_4H_{10}

686 Asetilenin trimerləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- ☐ metiltsikloheksan
- ☐ tsikloheksen
- ☐ tsikloheksan
- ☐ heksan
- ☒ benzol

687 Asetileni etilendən hansı reaktiv vasitəsilə fərqləndirmək olar?

- ☐ 2 – metilbutin – 2
- ☒ Ag_2O – in amonyaklı məhlulu ilə
- ☐ $KMnO_4$ məhlulu ilə
- ☐ bromlu su ilə
- ☐ H_2O_2 məhlulu ilə

688 Asetilen molekulunda neçə qeyri-polyar siqma rabitə vardır?

- ☐ 5
- ☐ 4
- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 1

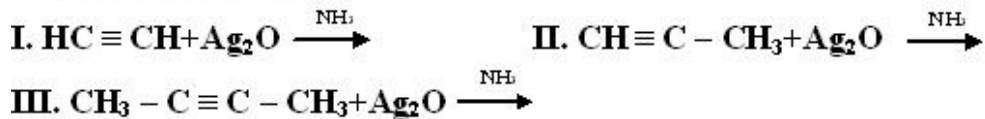
689 78 q asetilen neçə qram su ilə reaksiyaya daxil olar?

- ☒ 54
- ☐ 36
- ☐ 108
- ☐ 18
- ☐ 72

690 1 mol asetilenin 1 mol hidrogen bromidlə reaksiyasından hansı maddə alınır?

- ☐ $\text{CH}_2=\text{CBr}_2$
☒ $\text{CH}_2=\text{CHBr}$
☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$
☐ $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$
☐ $\text{CH}_3-\text{CHBr}_2$

691 Hansı reaksiya getmür?



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

692 . Hansı reaksiyadan vinilxlorid alınır?



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

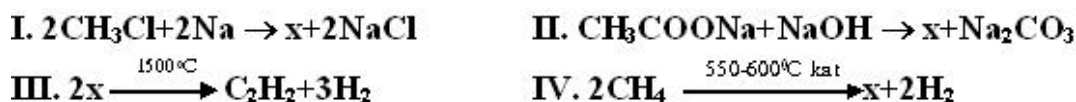
693 $2\text{CH} \equiv \text{CH} \xrightarrow{\text{t.kat}} \text{x} \xrightarrow{+1\text{ mol HCl}} \text{y}$ y-maddesi üçün hansı ifade doğru deyil?

- ☐ kauçuk istehsalında istifadə olunur
☐ doymamış birləşmədir
☐ molekulunda bütün karbon atomları Sp^2 -hibrid vəziyyətindədir
☐ polimerləşir
☒ izoprenin izomeridir

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

695 Hansı reaksiyada x eyni maddədir?

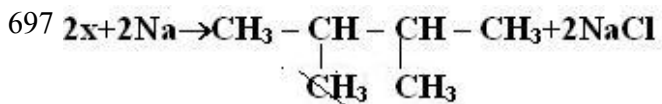


- ☐ I, IV
☐ II, IV
☐ I, II

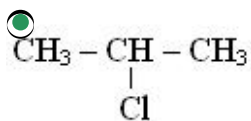
- ☐ III, IV
☒ II, III

696 Hansı alkanı Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogeniddən almaq olar?

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



x-i müəyyən edin.



- ☐ C₂H₅Cl
☐ CH₃Cl
☐

698 Alkilhalogenidin 11,5 q natrium ilə reaksiyasından 14,5 q alkan alınır. Alkanın formülünü müəyyən edin.

- ☐ C₆H₁₄
☐ C₃H₈
☒ C₄H₁₀
☐ C₅H₁₂
☐ C₂H₆

699 Xloroformu göstərin

- ☐ CH₃Cl
☐ CH₂Cl₂
☒ CHCl₃
☐ CCl₄
☐ CH₃CH₂Cl

700 Monohologenli birləşməni göstərin

- ☐ CHCl₃
☒ CH₃Cl
☐ CH₃-CHCl₂
☐ CCl₄
☐ CH₂Cl₂