

1. Bəsit maddələr verilmişdir: dudu (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir?

- A) 2
- B) 3
- C) 4
- D) 5
- E) 6

2. Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- A) LiH
- B) NaH
- C) KH
- D) RbH
- E) C<sub>3</sub>H

3. Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- A) ərimə
- B) yanma
- C) kristallaşma
- D) buxarlanma
- E) süzmə

4. Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- A) Si, Ca, Cu
- B) Ba, Be, Mn
- C) Mg, C, N
- D) S, Cl, K
- E) H, O, Fe

5. Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- A) CO
- B) N<sub>2</sub>O
- C) SO<sub>3</sub>
- D) CO<sub>2</sub>
- E) SO<sub>2</sub>

6. 14,2 q R<sub>2</sub>O<sub>5</sub> maddəsində 8 q oksigen varsa, R<sub>2</sub>H<sub>3</sub> birləşməsinin nisbi

molekul kütləsi neçədir?

- A)31
- B))34
- C)68
- D)17,5
- E)62

7. 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsini tapın.

- A))40
- B)23
- C)24
- D)20
- E)45

8. Butanın havaya görə sıxlığını tapın.

- A)1,5
- B))2
- C)2,5
- D)3
- E)3,5

9. CaO-in neçə qramında 1,6 q Ca olar?

- A)5,6
- B)2,5
- C))2,24
- D)56
- E)40

10. Kükürd-6-oksüd molekulunda oksigenin kütlə payını (%) hesablayın.

- A)20
- B)66
- C)40
- D))60
- E)56

11. Normal şəraitdə 5,6 litrin kütləsi 11,5 q olan qazın hidrojenə görə sıxlığını hesablayın.

- A)46
- B))23
- C)32
- D)75
- E)35,5

12. Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövri sistemdə yerləşdiyi

qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

- A) 12Mg
- B) 17Cl
- C) 8O
- D) 11Na
- E) 13Al

13. Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- A) karbon qazı
- B) ozon
- C) su
- D) malaxit
- E) hava

14. Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- A) Na
- B) Hg
- C) Ag
- D) Ca
- E) Au

15. Hansı mürəkkəb maddədir?

- A) azot
- B) qrafit
- C) malaxit
- D) dəmir
- E) almaz

16. Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- A) S, Ca
- B) Fe, P
- C) C, Na
- D) F, Cl
- E) Na, Mg

17. Bəsit maddələri müəyyən edin: I azot II karbon qazı III metan IV almaz

- A) I,II
- B) III,IV
- C) I,IV
- D) II,III
- E) II,IV

18. Hansı haldakimyəvi hadisə baş verir?

- A) ərimə
- B)) yanma
- C) kristallaşma
- D) buxarlanma
- E) süzmə

19. Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- A) N
- B)) O
- C) Na
- D) H
- E) Ca

20. Hansı elementlər allotropik şəkildəyişmə əmələ gətirirlər? I karbon II azot III fosfor IV oksigen V hidrogen

- A) I, II, V
- B) II, III, IV
- C) I, II, IV
- D)) I, III, IV
- E) yalnız II, V

21. Hansı haldə kimyəvi hadisə baş vermir?

- A) ağacın yanması
- B)) qurğuşunun əriməsi
- C) dəmirin korroziyası
- D) südün turşuması
- E) spirtin yanması

22. Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- A) Si, Ca, Cu
- B)) Ba, Be, Mn
- C) Mg, C, N
- D) S, Cl, K
- E) H, O, Fe

23. Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- A) 3

- B)8
- C))9
- D)12
- E)16

24. Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütləşməmiş elektron vardır?

- A)1
- B)3
- C)5
- D))7
- E)6

25. Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün verilmişdir?

- A) 2, 8, 8, 6
- B) 2, 8, 8, 4, 2
- C) 2, 8, 13, 1
- D) 2, 8, 8, 2, 4
- E)) 2, 8, 12, 2

26. . . . . 4S<sup>2</sup>4P<sup>4</sup> elektronformuluna malik olan element atomunun nüvəsində neçə proton vardır?

- A)24
- B))34
- C)6
- D)18
- E)28

27. Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur?

- A)  ${}_{7}\text{N}$
- B)  ${}_{15}\text{P}$
- C)  ${}_{16}\text{S}$
- D))  ${}_{17}\text{Cl}$

E)

28. Ən böyük elektromənfiyyətə malik elementin atomunun nüvə-sindəki protonların sayını göstərin.

A)6

B)7

C)8

D)9

E)11

29. 14,2 q  $R_2O_5$  maddəsində 8 q oksigen varsa,  $RH_3$  birləşməsinin nisbi molekül kütləsi neçədir?

A)31

B)34

C)68

D)17,5

E)62

30. 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q  $H_2SO_4$  tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsin tapın.

A)40

B)24

C)43

D)65

E)70

31. Hansı atomun normal halda xarici energetik səviyyədəki cütləşməmiş elektronların sayı ən azdır?

A)  ${}^7_7N$

B)  ${}^{15}_{15}P$

C)  ${}^{16}_{16}S$

${}^{11}_{11}Na$

D))

E)  ${}_6\text{C}$

32. Hansı element daha güclü qeyri-metallıq xassələrinə malikdir?

A)  $\dots 2s^2 2p^1$

B))  $\dots 2s^2 2p^5$

C)  $\dots 2s^2 2p^6$

D)  $\dots 3s^2 3p^6$

E)  $\dots 4s^2 4p^5$

33. Alüminum atomunda neçə neytron var?

A))14

B)16

C)18

D)19

E)27

34. Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

A)

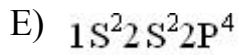
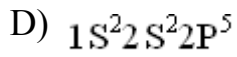
$1s^2 2s^2 2p^1$

B)

$1s^2 2s^2 2p^2$

C))

$1s^2 2s^2 2p^3$



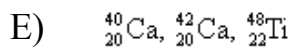
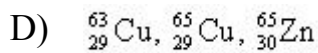
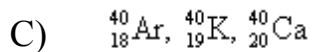
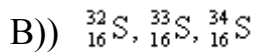
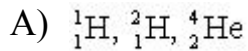
35. Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

- A) Na, Al, Cl
- B) Ca, Cu, K
- C) Ca, Ba, Li
- D) Li, B, Fe
- E) Na, K, Ni

36. n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir?

- A)  $N=2n$
- B)  $N=2n^2$
- C)  $N=2n^3$
- D)  $N=4n$
- E)  $N=4n^2$

37. Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



38. Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur?





C)  ${}_{16}\text{S}$

D))  ${}_{17}\text{Cl}$

E)  ${}_{6}\text{C}$

39. Proton sayı 24 olan elementin dövri sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövri

A) 4, II B

B) 3, II B

C)) 4 , VI B

D) 3, VI B

E) 3, V B

40. Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir?

A) 2, 8, 8, 6

B) 2, 8, 8, 4, 2

C) 2, 8, 13, 1

D) 2, 8, 8, 2, 4

E)) 2, 8, 12, 2

41. Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

A)3

B)8

C))9

D)12

E)16

42. Hansı halda ionun xarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

A) I,II

B) II,III

C)) yalnız III

D) yalnız II

E) yalnız I

43. Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

A) Na, Al, Cl

B) Ca, Cu, K

C) Ca, Ba, Li

D) Li, B, Fe

E) Na, K, Ni

44. Normal halda 3d-yarımsəviyyəsində 6 elektron olan elementin sıra nömrəsini göstərin.

A)24

B)25

C)26

D)23

E)27

45. Atomun hansı göstəriciləri dövrlər üzrə dəyişmir?

A) elektromənfilik

B) xarici elektron təbəqəsində elektronların sayı

C) atomda elektron təbəqələrinin sayı

D) atom kütləsi

E) atom radiusu

46. s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir?

A) qruplar üzrə yuxarıdan aşağı atom radiusu artır

B) qruplar üzrə yuxarıdan aşağı elektromənfilik azalır

C) dövrlər üzrə soldan sağa atom radiusu azalır

D) dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır

E) dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır

47. Dövri sistemin dövrlər və qruplar üzrə əsas yarımqrup elementlərinin radiusları necə dəyişir? dövrlərdə qruplarda

A) azalır artır

B) azalır azalır

C) artır dəyişmir

D) dəyişmir artır

E) azalır dəyişmir

48. Hansı sıradakı elmentlər oxşar xassəli deyildirlər?

- A) Li, Na, K
- B) F, Cl, Br
- C) He, Ne, Ar
- D) O, S, Se
- E) Mg, Al, P

49. 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- A)9
- B)10
- C)1
- D))19
- E)90

50. Elektron formulu ...3s<sup>2</sup>3p<sup>3</sup> olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- A) +3 və -3
- B) +2 və -2
- C)) +5 və -3
- D) +2 və -3
- E) +3 və -2

51. Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- A) Na, Al, Cl
- B) Ca, Cu, K
- C)) Ca, Ba, Li
- D) Di, B, Fe
- E) Na, K, Ni

52. Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

- A)) C, N, F
- B) O, K, P
- C) Ca, Cl, S
- D) Na, Br, S
- E) N, Fe, Cu

53. Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

- A) C, N, Si
- B) O, F, P
- C) C, Cl, S
- D) Si, P, S
- E) Mg, Na, Ca

54. Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- A) Li, Rb, Cs
- B) O, F, P
- C) Cu, Mg, Na
- D) H, O, S
- E) Al, H, Ca

55. Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir İfadələrindən hansıları doğrudur?

- A) yalnız I
- B) yalnız II
- C) yalnız III
- D) I,II
- E) I,III

56. Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- A)21
- B)26
- C)27
- D)25
- E)31

57. 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- A)8
- B)12
- C)15
- D)16
- E)18

58. Hansı halda atomun həyacanlanmış halı göstərilmişdir? I. ...3S23p1 II. ... 3S23p2 III. ... 3S13p2

- A) yalnız I

- B) yalnız II
- C)) yalnız III
- D) II,III
- E) I,III

59. Nə üçün dövri sistemdə qələvi metalların metallıq xassəsi yuxarıdan aşağı artır?

- A) atomda elektronların ümumi sayı artır
- B) nisbi atom kütləsi artır
- C) atomun nüvəsinin müsbət yükü artır
- D)) atom radiusu artır
- E) atom nüvəsində neytronların sayı artır

60. Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- A) NaCl, LiCl, KCl
- B) HCl, HF, HBr
- C)) H<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>
- D) SO<sub>2</sub>, CO<sub>3</sub>, SO<sub>3</sub>
- E) MgO, ZnO, FeO

61. Etilen molekulunda neçə  $\sigma$  (siqma) və  $\pi$  (pi) rabitə var?

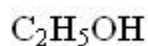
- A) 4:2
- B) 4:1
- C) 5:2
- D)) 5:1
- E) 3:1

62. Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

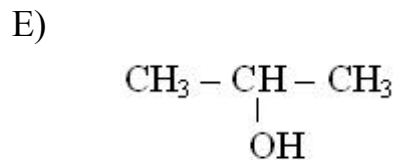
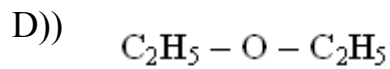
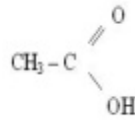
- A) NaCl, LiCl, KCl
- B) KCl, KBr, KI
- C)) NO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>
- D) MnO, CaO, FeO
- E) N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>

63. Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

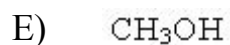
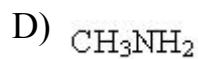
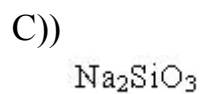
- A) HF
- B)



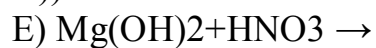
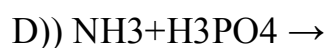
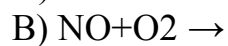
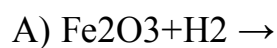
- C)



64. Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?



65. Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?



66. Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

A)  $C_2H_4$ ;  $P_4$

$PH_3$ ;  $C_2H_4$  B)

C)  $CO$ ;  $NH_3$

D)  $C_2H_2$ ;  $N_2$

E)  $O_3$ ;  $Cl_2$

67. Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rəbitə var?

A)  $NH_4Cl$ ,  $NH_4NO_3$

B)  $CH_3COONa$ ,  $CH_3COONH_4$

C)  $(NH_4)_2CO_3$ ,  $KMnO_4$

D)  $HBr$ ,  $KNO_3$

E)  $CO$ ,  $CaSO_4$

68. 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirtdən alınan sadə efirin nisbi molekulyar kütləsini hesablayın.

A) 30

B) 102

C) 78

D) 100

E) 120

69. 0,2 mol  $C_2H_5OH$ -dan alınan sadə efirin kütləsini hesablayın.

A) 9,2

B) 7,4

C) 8,3

D) 4,6

E) 3,7

70. Biratomlu spirtlərin ümumi formulunu neçədir?

A)  $C_nH_{2n+2}OH$

B)  $C_nH_{2n+1}OH$

C)  $C_nH_{2n}(OH)_2$

- D)  $C_nH_{2n-2}(OH)_2$   
E)  $C_nH_{2n-6}OH$

71. Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

- A) biratomlu spirtir  
B) rəngsiz mayedir  
C) qaynama temperaturu etilenin qaynama temperaturundan yüksəkdir  
D) ikili spirtir  
E) mavi alovlu yanır

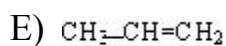
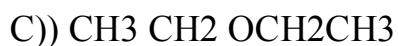
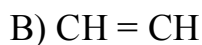
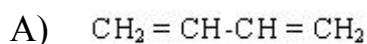
72. Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışıqın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l  $H_2$  qazı ayrılır. Qarışqa efin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- A) 9,2  
B) 40  
C) 46  
D) 90,8  
E) 92

73. Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- A)  $CH_3COOH$   
B)  $HCl$   
C)  $Na$   
D)  $Cu(OH)_2$   
E)  $Ca(OH)_2$

74. Etil spirtinin  $100^\circ$  temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır?



75. Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

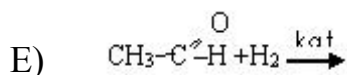
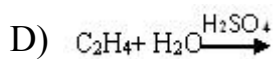
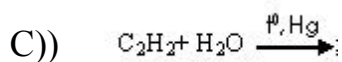
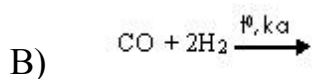
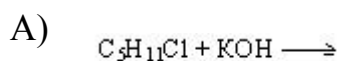


- A) etil spirti
- B) metil spirti
- C) aseton
- D) qarışqa turşusu
- E) sirkə turşusu

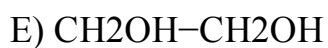
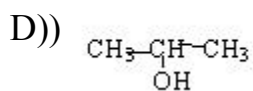
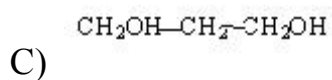
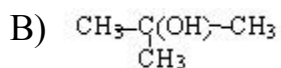
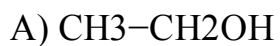
76. Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

- A) asetilen
- B) viniasetilen
- C) metan
- D) etilen
- E) propilen

77. Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınır?



78. İkili spirt hansıdır?



79. izopropil sPİRTİNİ QIZDIrdıqda hansı maddə alınır.

- A) propanal
- B) propin
- C) 1-proponal
- D) propilen oksidi
- E) propen

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

- A) II, III
- B) I, II, III
- C) I, II
- D) I, III
- E) yalnız II

81. Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- A) mol/l·san
- B) mol·l/san
- C) mol/l
- D) mol/san
- E) mol/l.dəq

82. Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- A) temperatur
- B) təzyiq
- C) katalizator
- D) başlanğıc maddələrin qatılığı
- E) reaksiya məhlullarının qatılığı

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

- A) I, IV
- B) II, III

- C)) II, IV
- D) yalnız II
- E) yalnız IV

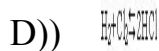
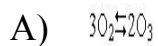
84.  $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \Delta \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$  reaksiyasında taraz-lığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

- A)  $\text{H}_2$ -nin qatılığını artırmaqla
- B) temperaturu azaltmaqla
- C) təzyiqi artırmaqla
- D) katalizator tətbiq etməklə
- E)) suyun qatılığını artırmaqla

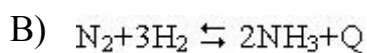
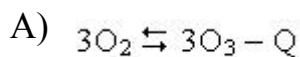
85. Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

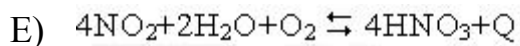
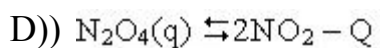
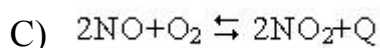
- A) I, II, III
- B)) I, III
- C) II, III
- D) III, IV
- E) I, II, IV

86. Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

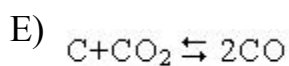
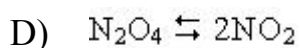
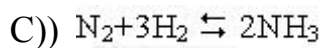
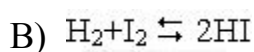
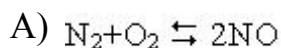


87. Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?

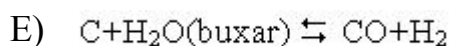
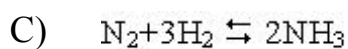
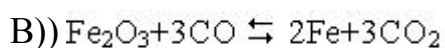
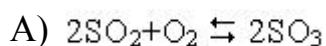




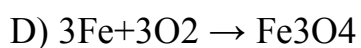
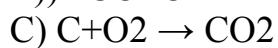
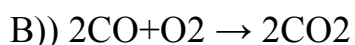
88. Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

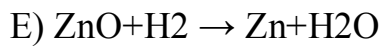


89. Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



90. Homogen reaksiyanı göstərin.





91. Heterogen sistemi göstərin.

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

92. Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- A)  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- B)  $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
- C)  $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$
- D)  $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$
- E)  $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$

93. Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- A)  $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + \text{Q}$
- B)  $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - \text{Q}$
- C)  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + \text{Q}$
- D)  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + \text{Q}$
- E)  $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - \text{Q}$

94. Temperaturu 30C artırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- A)9
- B)3
- C)81
- D))8
- E)18

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

- A) 2 dəfə artar
- B) 2 dəfə azalar
- C) 8 dəfə artar
- D) 8 dəfə azalar
- E) 4 dəfə artar

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

- A) 20
- B) 5
- C) 10
- D) 120
- E) 15

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

- A) 60
- B) 15
- C) 40
- D) 30
- E) 90

98. 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- A) 180
- B) 120
- C) 60
- D) 20
- E) 16

99. 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. Əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- A) 26
- B) 10
- C) 160
- D) 5
- E) 2,5

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

- A) 60
- B) 90
- C) 120
- D) 140
- E) 180

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

- A) 81
- B) 162
- C) 210
- D) 243
- E) 313

102. 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- A) 5,4
- B) 81
- C) 16,2
- D) 10,8
- E) 48,6

103. Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- A) 9
- B) 27
- C) 3
- D) 81
- E) 18

104. Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- A) mol/l
- B) q/mol
- C) q/l
- D) l/kq
- E) kq/mol

105. Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- A) dəyişmir
- B) azalır
- C) artır
- D) azalır, sonra ilə artır
- E) artır, sonra isə azalır

106. Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- A) mol/l
- B) q/l
- C) q·ekv/l
- D) mol/kq
- E) q/mol

107. Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

- A) həllolma yalnız fiziki prosesdir
- B) həllolma yalnız kimyəvi prosesdir
- C) həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
- D) temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir
- E) təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır

108. Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- A) Zn, Be, Mg
- B) Al, Zn, Be
- C) Mg, Ca, Al
- D) Hg, Cu, Au
- E) Zn, Cu, Hg

109. 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- A)9
- B)10
- C)11
- D)14
- E)18

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



- A)10
- B)18
- C))25
- D)30
- E)35

111. Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- A) KCl
- B) NaNO<sub>3</sub>
- C) Na<sub>2</sub>O
- D)) CO<sub>2</sub>
- E) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

112. Hansı birləşmə suda həll olmur?

- A) NaCl
- B) Ca(OH)<sub>2</sub>
- C) KNO<sub>3</sub>
- D) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- E)) CaCO<sub>3</sub>

113. Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- A) KNO<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>, CaCl
- B) NaCl, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, NH<sub>3</sub>
- C)) NH<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>
- D) CO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KCl
- E) NH<sub>4</sub>Cl, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCO<sub>3</sub>

114. Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır?

- A) CO, NaCl
- B) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>
- C)) NH<sub>3</sub>, HCl
- D) O<sub>2</sub>, NaNO<sub>3</sub>
- C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>, NH<sub>4</sub>Cl E)

115. Hansı metal deyil?

- A) mis

- B) qalay
- C)) bor
- D) civə
- E) aliminium

116. Hansı mürəkkəb maddədir?

- A) azot
- B) qrafit
- C)) malaxit
- D) dəmir
- E) almaz

117. Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- A) S, Ca
- B)) Fe, P
- C) C, Na
- D) F, Cl
- E) Na, Mg

118. Qarışığı müəyyən edin:

- A) fenol
- B) benzol
- C) ozon
- D) azot
- E)) neft

120. 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- A)10
- B)20
- C)15
- D))25
- E)30

121. 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- A)14
- B))18
- C)22

- D)26
- E)30

122. 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- A)5
- B)10
- C)15
- D))20
- E)25

123. 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- A)10
- B))15
- C)20
- D)25
- E)30

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

- A)50
- B))100
- C)150
- D)250
- E)300

125. 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- A)) 1500
- B) 600
- C)375
- D)60
- E)150

126. 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- A)500
- B)200

- C)410
- D)162
- E)450

127. 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- A) 98
- B)) 196
- C) 49
- D) 9,8
- E) 19,6

128. 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- A)15
- B)20
- C))25
- D)30
- E)18

129. 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- A) 50
- B) 100
- C) 150
- D)) 200
- E) 250

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

- A)10
- B)25
- C)40
- D))50
- E)64

131. 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- A)100
- B))200
- C)300

- D)400
- E)500

132. Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır?

- A))  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{KClO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- B)  $\text{CH}_4$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\text{H}_2$
- C)  $\text{SO}_3$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$
- D)  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{NO}_2$
- E)  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

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

- A)14
- B))28
- C)7
- D)32
- E)34

134. 600 q 40%-li  $\text{Na}_2\text{-SO}_4$  məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda  $\text{Na}_2\text{-SO}_4$ -ün kütlə payını müəyyən edin.

- A)20
- B)40
- C))30
- D)25
- E)10

135. 2,24 l  $\text{NH}_3$  (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabılığını hesablayın.

- A) 0,1
- B)) 0,2
- C) 0,25
- D) 0,4
- E) 0,5

136. 660 q suya 224 l  $\text{H}_2\text{S}$  əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ( $M_n\text{H}_2\text{S}=34$ )

- A)20
- B)17

- C)30
- D))34
- E)25

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

- A)80
- B))100
- C)150
- D)200
- E)250

138. Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  II.  $\text{NaHSO}_4$  III.  $\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$  IV.  $\text{AlCl}_3$

- A) I, IV
- B)) I, II, III
- C) II, IV
- D) yalnız I
- E) II, III, IV

139.  $\text{K}_2\text{S}$ -in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

- A)) I, II
- B) II, III
- C) I, III
- D) yalnız I
- E) yalnız III

140.  $\text{BaCl}_2$  məhlulu üçün hansı ifadə doğrudur?

- A) duru məhlulda  $\text{BaCl}_2$  dissosiasiya etmir
- B)  $\text{BaCl}_2$  məhlulda hidroliz edir
- C)  $\text{BaCl}_2$  məhlulunun sıxlığı suyun sıxlığından azdır
- D) lakmusun rəngini dəyişir
- E))  $\text{Ba}^{+2}$  ionlarının sayı  $\text{Cl}^-$  ionlarının sayından 2 dəfə azdır

141. Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- A)  $\text{Ag}^+$  və  $\text{Cl}^-$
- B))  $\text{Ag}^+$  və  $\text{I}^-$
- C)  $\text{Ba}^{+2}$  və  $\text{CO}_3^{2-}$
- D)  $\text{Ca}^{+2}$  və  $\text{CO}_3^{2-}$

E)  $\text{Na}^+$  və  $\text{CH}_3\text{COO}^-$

142. Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- A)  $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- B)  $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
- C)  $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$
- D)  $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$
- E)  $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$

143. 1 mol  $\text{AlCl}_3$  suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gəlir (dissosiasiya dərəcəsi  $\alpha=100\%$ )?

- A)  $24,08 \cdot 10^{23}$
- B)  $6,02 \cdot 10^{23}$
- C)  $3,01 \cdot 10^{23}$
- D)  $24,08 \cdot 10^{24}$
- E)  $12,04 \cdot 10^{23}$

144. natrium-asetat duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- A)  $\text{NaOH}$
- B)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- C)  $\text{H}_2\text{O}$
- D)  $\text{HNO}_3$
- E)  $\text{HCl}$

145. Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün  $\alpha=100\%$  qəbul etməli)?

- A)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- B)  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- C)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- D)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- E)  $\text{CaCl}_2$

146.  $\text{CuCl}_2$ -nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

- A) I, II
- B) II, III
- C) I, III
- D) yalnız I
- E) yalnız III

147. Hansı ifadə doğru deyil?

- A) ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir
- B) məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
- C) normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir
- D) dissosiasiya zamanı həm  $H^+$ , həm də  $OH^-$  ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir
- E) əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir

148. Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- A)  $Ag^+$  və  $Cl^-$
- B)  $Ag^+$  və  $I^-$
- C)  $Ba^{+2}$  və  $CO_3^{2-}$
- D)  $Ca^{+2}$  və  $CO_3^{2-}$
- E)  $Na^+$  və  $CH_3COO^-$

149. Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- A)  $NH_3$
- B)  $CO_2$
- C)  $SO_2$
- D)  $H_2S$
- E)  $NO_2$

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

- A) yalnız I
- B) II, III
- C) yalnız II
- D) I, III
- E) I, II

151. Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- A)  $H_2O$ ,  $HCl$



- B)  $K_2SO_4$ ,  $NaCl$
- C)  $H_3BO_3$ ,  $H_2CO_3$
- D)  $H_2SO_4$ ,  $NaCl$
- E)  $NaOH$ ,  $Cu(OH)_2$

152.  $Fe + HCl \rightarrow$  sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- A) 6
- B) 4
- C) 1
- D) 3
- E) 2

153. Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- A)  $C$
- B)  $Cl_2$
- C)  $S^{-2}$
- D)  $Fe^{+2}$
- E)  $Cu^{+}$

154. Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- A)  $KMnO_4$
- B)  $Cu(NO_3)_2$
- C)  $KClO_3$
- D)  $NH_4NO_3$
- E)  $NaHCO_3$

155. Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- A)  $K_2CO_3$
- B)  $(NH_4)_2SO_4$
- C)  $FeCl_3$
- D)  $CuSO_4$
- E)  $KBr$

156. Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- A)  $LiCl$

- B))  $K_2CO_3$
- C)  $CuSO_4$
- D)  $HClO_4$
- E)  $BaSO_4$

157. Hansı duz suda pis həll olur?

- A)  $CuSO_4$
- B)  $FeSO_4$
- C)  $MgSO_4$
- D))  $CaSO_4$
- E)  $ZnSO_4$

158. Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- A)  $NaCl$
- B)  $K_2SO_4$
- C)  $Na_2CO_3$
- D))  $NH_4Cl$
- E)  $KNO_3$

159. Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- A)  $Na_3PO_4$
- B)  $Na_2CO_3$
- C))  $CuCl_2$
- D)  $(NH_4)_2SO_4$
- E)  $K_2SO_4$

160. Hansı sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- A)  $AlCl_3$ ,  $Al_2S_3$
- B)  $CaCl_2$ ,  $Ca(NO_3)_2$
- C)  $Fe_2(SO_4)_3$ ,  $(NH_4)_2CO_3$
- D)  $Na_3PO_4$ ,  $FeCl_3$
- E))  $Al(NO_3)_3$ ,  $ZnCl_2$

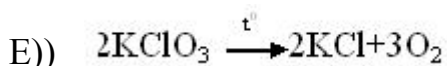
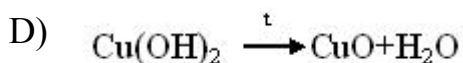
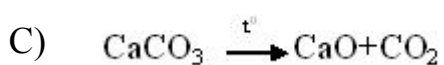
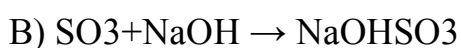
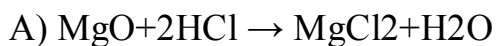
161. Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- A)  $CaCO_3$ ,  $MgCO_3$
- B)  $BaCO_3$ ,  $Ca_3(PO_4)_2$
- C)  $AgI$ ,  $AgSO_4$
- D)  $AgCl$ ,  $AgBr$
- E))  $Na_2CO_3$ ,  $CuCl_2$

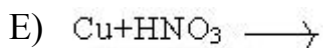
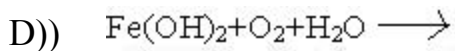
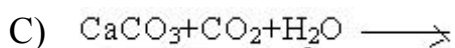
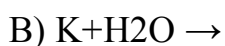
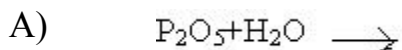
162. Hansı duzun suda həll olmasından turş mühit alınır?

- A) NaCl
- B) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- C) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- D) NH<sub>4</sub>Cl
- E) KNO<sub>3</sub>

163. Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



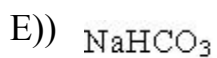
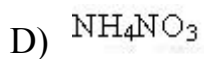
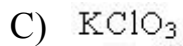
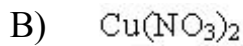
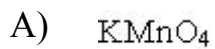
164. Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



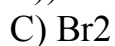
165.  $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$  sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- A) 6
- B) 4
- C) 1
- D) 3
- E) 2

166 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



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



168. Asetosirkə efiri neçə tautomer vəziyyətində ola bilər?

A) 2

B) 3

C) 4

D) 5

E) 6

169. Asetosirkə turşusu üçün hansı ifadə doğrudur?

A)  $\alpha$ -ketoturşudur

B)  $\beta$ -ketoturşudur

C)  $\gamma$ -ketoturşudur

D)  $\beta$ -aldoturşudur

E)  $\gamma$ -aldoturşudur

170. Asetosirkə turşusunun efiri hansı birləşmə ilə reaksiyada asetosirkə turşusu efinin oksinitrilini əmələ gətirir?



- B) NaHSO<sub>3</sub>
- C) HCN
- D) NH<sub>2</sub> – NH<sub>2</sub>
- E) NH<sub>2</sub>OH

171. Asetosirkə turşusunun qızdırılmasından hansı üzvi maddə alınır?

- A) sirkə aldehidi
- B) etil spirti
- C) aseton
- D) propil spirti
- E) izopropil spirti

172. Etilenqlikolun oksidləşməsindən hansı oksobirləşmə alınar?

- A) asetosirkə turşusu
- B) qlialdehid
- C) formilsirkə
- D) piroüzüm turşusu
- E) levulin

173. Ketoturşuların tərkibində hansı funksional qruplar var?

- A) –COOH
- B) –OH
- C) OH, =CO
- D) –OH, CHO
- E) =CO, COOH

174. Qlükozanın qıcqırmasından hansı oksobirləşmə alınır?

- A) formilsirkə turşusu
- B) piroüzüm turşusu
- C) qlialdehid
- D) asetosirkə turşusu
- E) levulin

175. Piroüzüm turşusu hansı maddələrlə reaksiyaya girir? I. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH II. H<sub>2</sub>O III. Na IV. NaCl V. NaOH

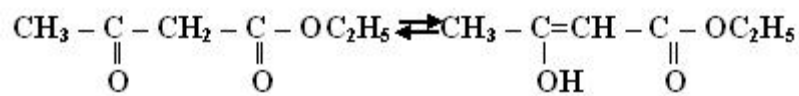
- A) I, II, III
- B) II, III, IV
- C) III, IV, V
- D) I, III, V

E) I, III, IV

176. Piroüzüm turşusunun reduksiyasından hansı oksibirləşmə alınır?

- A) qlialksal
- B) süd turşusu
- C) oksimalon turşusu
- D) alma turşusu
- E) çaxır turşusu

177. tautomerliyi necə adlanır?



- A) aldo-keto
  - B) keto-aldo
  - C) okso-oksi
  - D) keto-enol
  - E) oksi-okso
- B)

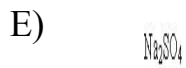
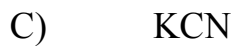
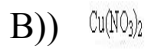
178. K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> və MgCl<sub>2</sub> duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- A) K
- B) Mg
- C) H<sub>2</sub>
- D) K və Mg
- E) H<sub>2</sub> və Mg

179. Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

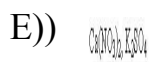
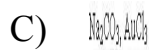
- A) CuCl<sub>2</sub>
- B) CuSO<sub>4</sub>
- C) NaCl
- D) NaNO<sub>3</sub>
- E) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

180. Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

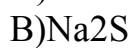


181. Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

A)



182. Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?



C))



E) KCl

183. Hansı sıradakı duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır?

A)  $AlCl_3, KNO_3$

B)  $Na_3PO_4$

C)  $Hg(NO_3)_2, CuCl_2$

D)  $ZnCl_2, Ca(NO_3)_2$

E)  $Mg(NO_3)_2, Cu(NO_3)_2$

184. Aminturşular üçün hansı ifadə səhvdir?

A) kristallik maddə olub suda həll olur

B) spirtlərlə mürəkkəb efirlər əmələ gətirir

C) bir-biri ilə reaksiyaya daxil olaraq peptid rabitəsi əmələ gətirir

D) qələvilərlə, turşularla reaksiyaya daxil olur

E) bir-bir ilə reaksiyaya daxil olaraq mürəkkəb efir əmələ gətirir

185. Hansı qrup maddələrlə aminturşular reaksiyalara daxil olurlar?

A) HCl, Ca, CH<sub>3</sub>OH

B) NaOH, ZnS, BaCl<sub>2</sub>

C) CuSO<sub>4</sub>, Ag, CaCl<sub>2</sub>

D) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, Ba(OH)<sub>2</sub>, CaO

E) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HBr, Na

186. Zülalların hidrolizindən hansı birləşmə alınar?

A) ali spirtlər

B) karbon turşuları

C) aminlər

D) aminturşular

E) mürəkkəb efirlər

187. Zülalların qatı azot turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən hansı rəng alınar?



- A) yaşıl
- B) sarı
- C) mavi
- D) moruğu
- E) qırmızı

188. Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- A) O<sub>2</sub>
- B) H<sub>2</sub>
- C) S
- D) SO<sub>2</sub>
- E) H<sub>2</sub>S

189. Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- A) Na, Ca, Cl<sub>2</sub>
- B) P, Al, N<sub>2</sub>
- C) Cl<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, Fe
- D) K, Si, C
- E) Na, P, S

190. Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız hidrogen ayrılır?

- A) NaNO<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>
- B) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- C) AgNO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>
- D) CuSO<sub>4</sub>, Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- E) Na<sub>2</sub>S, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

191. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> və KNO<sub>3</sub> məhlullarının elektrolizi zamanı elektrodlarda hansı maddələr alınır?

- A) Na, K, H<sub>2</sub>
- B) H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>
- C) SO<sub>2</sub>, Na, K
- D) H<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>
- E) Na, O<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>

192. Mis 2-xlorid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l xlor ayrılmışdır. Katodda hansı maddə və nə qədər alınmışdır?

- A) 16 q, Cu
- B) 10 q, H<sub>2</sub>
- C) 12 q, Cu

D) 14 q, H<sub>2</sub>

E) 8 q, Cu

193. KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6 l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

A) 2,8 l Cl<sub>2</sub>

B) 5,6 l O<sub>2</sub>

C) 11,2 l Cl<sub>2</sub>

D) 5,6 l HCl

E) 5,6 l Cl<sub>2</sub>

194. Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

A) NaCl

B) KNO<sub>3</sub>

C) CaCl<sub>2</sub>

D) Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

E) CuSO<sub>4</sub>

195. Elektroliz zamanı hansı kation asan reduksiya olunur?

A) K<sup>+</sup>

B) Na<sup>+</sup>

C) Sn<sup>+2</sup>

D) Fe<sup>+2</sup>

E) Hg<sup>+2</sup>

196. Gümüş nitrat məhlulunun elektrolizi zamanı 5,6 l (n.ş.) oksigen ayrılarsa, neçə qram metal alınar? Ar(Ag)=108

A) 216

B) 73

C) 108

D) 112

E) 54

197. Gümüş nitrat məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 21,6q metal ayrılmışdır. Anodda neçə litr (n.ş.) qaz alınmışdır?  $M_r(\text{AgNO}_3)=170$ ;  $M_r(\text{Ag})=108$ .

- A) 0,6
- B) 1,12
- C) 2,4
- D) 3,0
- E) 4,8

198. KCl məhlulunun elektrolizi zamanı 11,2 kq KOH əmələ gəlmişdir. Ayrılmış qazların ümumi həcmi tapın ( $\text{m}^3$ , n.ş.).

- A) 11,2
- B) 2,24
- C) 4,48
- D) 22,4
- E) 1,12

199. Mis 2-nitrat məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l oksigen ayrılmışdır (n.ş.). Bu zaman neçə mol nitrat turşusu alınmışdır?

- A) 2
- B) 4
- C) 1
- D) 1,5
- E) 0,5

200. NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı 5,6 l hidrogen (n.ş.) ayrılmışdır. Alınmış NaOH-ı neytrallaşdırmaq üçün eçə qram HCl tələb olunur ?

- A) 36,5
- B) 3,65
- C) 18,25
- D) 20,25
- E) 71

201. Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin.

- A) Cu, Ag, Al
- B) )Al, Au, Cu
- C) Mg, Zn, Fe

D) Al, Mg, Zn

E) Fe, Pb, Hg

202. Metalların reduksiyaedicilik xassəsinin artması sırasını göstərin.

A)) Al, Mg, Na

B) Na, Ca, Mg

C) Ca, Al, Mg

D) K, Na, Ca

E) Na, Li, K

203. 50% çıxımla 260 q Zn almaq üçün neçə qram ZnS götürmək lazımdır?  
Mr(ZnS)=97

A) 624

B) 388

C)) 776

D) 842

E) 586

204.  $\alpha$ -qlükozadan hansı təbii polimer alınır?

A) sellüloza

B) zülal

C) nuklein turşusu

D)) nişasta

E) lavsan

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

A) I, III

B) II, IV

C) I, II

D)) I, IV

E) II, III

206.. Qlükozanın hansı maddəyə qıvcırmasından CO<sub>2</sub> alınır? I. süd turşusu  
II. yağ turşusu III. etil spirti

A) yalnız I

B) yalnız II

- C) yalnız III
- D) I, III
- E) II, III

207. Dezoksiribozanın tsiklik quruluşunda neçə hidroksil qrupu vardır?

- A) 4
- B) 3
- C) 5
- D) 6
- E) 2

208. Fotosintez prosesi üçün hansından istifadə olunmur?

- A) işıq
- B) su
- C) qlükoza
- D) xlorofil
- E) karbon qazı

209. Tərkibində 19% qarışıqı olan 4 kq nişastadan neçə qram qlükoza alınar?

- A) 1620
- B) 3240
- C) 1800
- D) 810
- E) 1500

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

- A)  $2m$
- B)  $3m$
- C)  $m$
- D)  $3m/2$
- E)  $4m$

211. Nisbi molekül kütləsi 324000 olan nişasta makromolekulunun tərkibindəki qlükoza qalıqlarının sayını müəyyən edin.

- A) 1000
- B) 2000

- C) 3000
- D) 5000
- E) 6000

212. Monosaxaridlər üçün hansı ifadə doğru deyil?

- A) hidrolizə uğrayır
- B) çoxatomlu spirtidir
- C) polikondensləşmə reaksiyasına daxil olur
- D) fotosintez reaksiyası ilə sintez oluna bilir
- E)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ -lə təyin oluna bilir

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

- A) I, II
- B) I, III
- C) yalnız III
- D) yalnız II
- E) II, III

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

- A) yalnız I
- B) yalnız II
- C) yalnız III
- D) I, III
- E) II, III

215. Qlükoza hansı reaksiyaya daxil olmur?

- A) reduksiya
- B) oksidləşmə
- C) qıcırqma
- D) hidroliz
- E) efirləşmə

216. Hansı maddənin hidrolizindən alınan məhsul «gümüş-güzgü» reaksiyasını vermir?

- A) sellüloza
- B) nişasta
- C) metilformiat

- D)) yağ
- E) saxaroza

217. Hansı maddə molekullarında hidroksil qruplarının sayı doğru göstərilmişdir? Maddə Hidroksil qruplarının sayı

- A) qlükoza 5
- B) saxaroza 8
- C) riboza 7
- D) fruktoza 5
- E)) dezoksiriboza 4

218. Hansı karbohidratın molekulunda 4-hidroksil qrupu vardır

- A) fruktoza
- B)) riboza
- C) dezoksiriboza
- D) qlükoza
- E) nişasta

219. Hansı xassə bütün monosaxaridlərə aid deyildir?

- A) çoxatomlu spirtlərin xassələrini göstərir
- B) şirin dadlıdır
- C) suda yaxşı həll olurlar
- D) kristallaşırlar
- E)) hidroliz olunurlar

220. Hansı birləşmənin tərkibində daha çox hidroksil qrupu vardır?

- A) qliserin
- B) riboza
- C) qlükoza
- D) fruktoza
- E)) nişasta

221. Gümüş-gülgü reaksiyası hansı karbohidrat üçün xarakterikdir?

- A) fruktoza
- B) saxaroza
- C)) qlükoza
- D) nişasta
- E) sellüloza

222. Fotosintez prosesində 9 mol CO<sub>2</sub> udulursa neçə qram qlükoza alınır?

A) 270

B) 180

C) 360

D) 90

E) 150

223. Fotosintez prosesi üçün hansından istifadə olunur?

A) işıq

B) su

C) qlükoza

D) xlorofil

E) karbon qazı

224. Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

A) ...ns<sup>1</sup>

B) ...ns<sup>2</sup>

C) ...ns<sup>2</sup>np<sup>1</sup>

D) ...nd<sup>10</sup>ns<sup>2</sup>

E) ...ns<sup>2</sup>np<sup>2</sup>

225. Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

A) Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> – natrium-peroksid

B) KO<sub>2</sub> – kalium-oksit

C) Li<sub>2</sub>O – litium-oksit

D) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OK – kalium etilat

E) KNH<sub>2</sub> – kalium amid

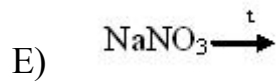
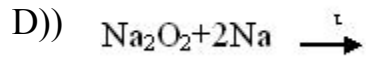
226. Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksit almaq olar?

A) 4Na + O<sub>2</sub> →

B) Na + H<sub>2</sub>O →

C) 2NaOH + Zn →





227. Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- A) CO<sub>2</sub>
- B) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- C) SO<sub>2</sub>
- D) Na<sub>2</sub>O
- E) SO<sub>3</sub>

228. Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

- A) P, K
- B) F, Cl
- C) Na, Ba
- D) Fe, H
- E) Cu, Zn

229. Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- A) NaCl
- B) NaClO
- C) NaClO<sub>2</sub>
- D) NaClO<sub>3</sub>
- E) NaClO<sub>4</sub>

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

- A) I, II
- B) I, III
- C) I, III
- D) II, III
- E) II, IV

231. Hansı karbohidrat nişastanın hidroliz məhsulu adlanır?

- A) maltoza
- B) saxaroza

- C)) qlükoza
- D) fruktoza
- E) riboza

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

- A)) II, III
- B) I, III
- C) II, IV
- D) I, II
- E) I, IV

233. Nişasta hansı monosaxariddən əmələ gəlir?

- A) qlükoza və fruktoza
- B)  $\beta$ -qlükoza
- C)  $\alpha$  və  $\beta$ -qlükoza
- D)  $\alpha$ -qlükoza
- E) fruktoza

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

- A)) I, III
- B) I, II
- C) I, IV
- D) III, IV
- E) II, III

235. Saxarozanın hidrolizindən hansı maddələr alınır?

- A) qlükoza
- B) fruktoza
- C)) qlükoza və fruktoza
- D) qlükoza və riboza
- E) fruktoza və riboza

236. Sellüloza makromolekulunun elementar həlqəsində neçə hidrosil qrupu vardır?

- A)1
- B)2
- C))3
- D)4
- E)5

237. Sellüloza nədə həll olur?

- A) suda
- B) etil spirtində
- C) ammonyaxlı suda
- D) asetonda
- E)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ -in ammonyaxda məhlulunda

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

- A) nitrobirləşmə
- B) mürəkkəb efir
- C) sadə efir
- D) qlükoza
- E) saxaroza

239. 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

- A) 35,5 q
- B) 40 q
- C) 28 q
- D) 31,3 q
- E) 37,5 q

240. Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- A)  $\text{NaClO}_3$
- B)  $\text{NaClO}_4$
- C)  $\text{NaClO}_2$
- D)  $\text{NaClO}$
- E)  $\text{NaCl}$

241. Hansı duzun adı düzgün deyil?

- A)  $\text{NaMnO}_4$  – natrium permanqanat
- B)  $\text{NaPO}_3$  – natrium metafosfat
- C)  $\text{NaHSO}_3$  – natrium hidrosulfat
- D)  $\text{NaHS}$  – natrium hidrosulfid
- E)  $\text{Na}_2\text{MnO}_4$  – natrium manqanat

242. Göstərilən duzların hansının termiki parçalanması nəticəsində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

- A)  $\text{CaCO}_3$

- B)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$
- C)  $\text{KClO}_3$
- D)  $\text{AgNO}_3$
- E)  $\text{NaNO}_3$

243. 28 q  $\text{KOH}$  ilə  $\text{H}_2\text{SO}_4$ -ün qarşılıqlı təsirində neçə qram  $\text{K}_2\text{SO}_4$  alınar?  
 $M_r(\text{KOH})=56$ ,  $M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)=174$

- A) 32
- B) 26
- C) 38,4
- D) 43,5
- E) 46,2

244. Tərkibində 1 mol  $\text{NaOH}$  və 1 mol  $\text{KOH}$  olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol  $\text{H}_2\text{SO}_4$  olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

- A)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- B)  $\text{NaHSO}_4$
- C)  $\text{NaKSO}_3$
- D)  $\text{NaKSO}_4$
- E)  $\text{KHSO}_4$

245. 49 q  $\text{H}_2\text{SO}_4$  – sulfat turşusunu turş duza çevirmək üçün eçə qram  $\text{KOH}$  tələb olunur?  $M_r(\text{KOH})=56$ ,  $M_r(\text{H}_2\text{SO}_4)=98$

- A) 14
- B) 84
- C) 28
- D) 112
- E) 56

246. Hansı maddələr  $\text{NaOH}$ -lə reaksiyaya daxil olur? I.  $\text{CO}$  II.  $\text{ZnO}$  III.  $\text{K}_3\text{PO}_4$  IV.  $\text{CH}_4$

- A) I, III
- B) II, IV
- C) III, IV
- D) II, III
- E) I, II

247. Hansı sırada yalnız birvalentli metalın ortofosfat turşusu ilə olan duzlarının formulu yazılıb?

- A)  $\text{XHPO}_4$ ,  $\text{X}_3\text{PO}_4$
- B)  $\text{X}_2\text{HPO}_4$ ,  $\text{XH}_2\text{PO}_4$

- C)  $XPO_3$ ,  $X_2HPO_4$   
D)  $XPO_3$ ,  $XH_2PO_4$   
E)  $XPO_4$ ,  $X(H_2PO_4)_2$

248. 49 q  $H_2SO_4$  – sulfat turşusunu turş duza çevirmək üçün eçə qram  $KOH$  tələb olunur?  $Mr(KOH)=56$ ,  $Mr(H_2SO_4)=98$

- A)14  
B)84  
C))28  
D)112  
E)56

249. Hansı maddələr  $NaOH$ -lə reaksiyaya daxil olur? I.  $CO$  II.  $ZnO$  III.  $K_3PO_4$  IV.  $CH_4$

- A) I, III  
B) II, IV  
C) III, IV  
D) II, III  
E)) I, II

250. Kalium nitrat, kalsium hidrokarbonat və mis 2-nitratın parçalanmasından cəmi neçə mürəkkəb maddə alınır?

- A)7  
B)5  
C))6  
D)4  
E)8

251. Birləşmələrdə karbonun oksidləşmə dərəcələrinin cəbri cəmini müəyyən edin. 1) $CO_2$  2)  $CH_4$  3) $CoCl_2$  4) $Al_4C_3$

- A)-2  
B)+4  
C))0  
D)+2  
E)-1

252. 6,4 q kalsium –karbidin artıqlaması ilə götürülmüş su ilə reaksiyasından (n.ş.də) neçə litr asetilen qazı alınır?

- A)5,6  
B))4,48  
C)3,36

D)1,12

E)2,24

253. 3. 31,6q  $\text{KMnO}_4$  – ün termiki parçalanmasından alınan oksigen necə qram fosforu tam oksidləşdirər.

A)3,1

B)6,2

C)12,4

D))2,48

E)18,6

254. 18,2  $\text{Ca}_3\text{P}_2$  –dən necə mol fosfin gazı alınar?

A)0,1

B))0,2

C)0,5

D)1

E)2

255. S-elementlərin sırasını göstərin.

A) H, N, Cl

B) Na, Al, Ba

C)) H, K, Ca

D) Zn, Al, Fe

E) Si, P, O

256. Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

A)  $\text{CaSO}_4$

B)  $\text{MgCl}_2$

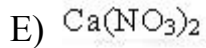
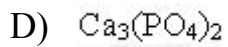
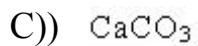
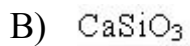
C)  $\text{MgSO}_4$

D))  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

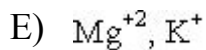
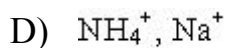
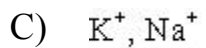
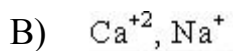
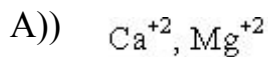
E)  $\text{NaHCO}_3$

257. Sənayedə  $\text{CaO}$ -di hansı birləşmədən alırlar?

A)  $\text{CaSO}_4$



258. Suda hansı ionlar codluq yaradır?



259.  $\text{CaCO}_3$  – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

A) I, II

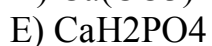
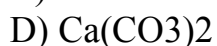
B) II, III

C) III, IV

D)) I, III

E) II, IV

260. Hansı kimyəvi formula düzdür?



261. 1,4-dimetilbenzolun izomerlərini müəyyən edin. I. toluol II. o-ksilol III. etilbenzol IV. stirool

A) I, II

- B) III, IV
- C) I, IV
- D)) II, III
- E) I, III

262. Benzol və toluol qarışığını artıq miqdarda götürülmüş  $\text{KMnO}_4$  ilə oksidləşdirdikdə qarışığın kütləsini  $1/4$  -i, yəni 5 qramı reaksiyaya daxil olmuşdur. Qarışıqda benzolun kütləsini hesablayın.

- A)5
- B)10
- C))15
- D)20
- E)25

263. Benzolun homoloqunu göstərin.

- A) tsikloheksan
- B) heksan
- C) vinilbenzol
- D)) toluol
- E) heksin

264.  $\text{C}_8\text{H}_{10}$  – birləşməsinin neçə izomeri var?

- A)2
- B)3
- C))4
- D)5
- E)6

265. Çoxnüvəli aromatik birləşmələri göstərin. I. naftalin II. stirool III. antrasen IV. kumol

- A) I, II, III
- B)) I, III
- C) II, III
- D) II, III, IV
- E) III, IV

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

- A)) I, III



- B) I, II, III
- C) II, III
- D) I, II
- E) yalnız III

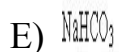
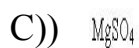
267. Suyun ümumi codluğunu aradan qaldırmaq üçün hansı birləşmələrdən istifadə olunur?

- A) NaOH
- B) NaHSO<sub>4</sub>
- C) NaCl
- D) NaHCO<sub>3</sub>
- E) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

268. Daimi codluğu necə yox etmək olar?

- A) suyu qaynatmaqla
- B) suyu filtr kağızından süzməklə
- C) NaOH əlavə etməklə
- D) soda əlavə etməklə
- E) əhəng suyu əlavə etməklə

269. Hansı duz suda daimi codluq yaradır?



270. 0,3 mol asetileni közərdilmiş kömür üzərindən keçilmişdir. Alınmış maddə FeCl<sub>3</sub> katalizatorunun iştirakı ilə xlorla reaksiyaya daxil olur. Neçə mol HCl əmələ gəlmişdir?

- A) 0,5;
- B) 0,35;
- C) 0,24
- D) 0,17;

E))0,1

271. 13,44 l asetilendən 11,7 q benzol alınmışdır. Məhsulun praktiki çıxımını hesablayın.(%)

A))75

B)65

C)70

D) 80

E)85

272. 2 mol benzolun homoloqunun tam yanması zamanı 8 mol  $H_2-O$  alınmışdır. Bu karbohidrogenin neçə karbon atomu  $Sp^2$  hibrid halındadırlar?

A))1

B)2

C)6

D)7

E)4

273. 33,6 l (n.ş) asetilen közərdilmiş kömür üzərində keçirilmişdir. Alınmış maddə günəş şüasının təsiri ilə xlorla reaksiyaya daxil olur. Alınmış maddənin mol miqdarını müəyyən edin.

A)0,3

B)0,4

C)0,1

D))0,5

E)0,01

274. 39 q benzolun üzərinə  $FeBr_3$  katalizatorunun iştirakı ilə 1 mol brom əlavə olunur. Alınmış üzvi maddənin qramla kütləsini müəyyən edin.

$Mr(C_6H_6)=78$   $Mr(C_6H_5Br)=157$

A)39,5

B)56,5

C)156,5

D)87,5

E))78,5

275. 4,6 q toluolun tam yanması üçün neçə mol kalium xloratı parçalamaq lazımdır ki, nəticədə alınan oksigen tam yanmaya kifayət etsin?

- A) 0,3
- B) 0,2
- C) 0,15
- D) 0,6
- E) 0,45

276. 460 q toluol almaq üçün neçə mol heptan tələb olunur? Praktiki çıxım 50%-dir.

- A) 20
- B) 5
- C) 7,5
- D) 10
- E) 2,5

277. 50q benzolun tsikloheksana qədər hidrogenləşməsini 22 L H<sub>2</sub> sərf edilmişdir. Benzolun neçə faizi reaksiyaya daxil olmuşdur?

- A) 48
- B) 40
- C) 32
- D) 52
- E) 68

278. 6,72 l asetilendən (n.ş) 3,9 q benzol alınmışdır. Məhsulun praktiki çıxımını %-lə hesablayın. Mr (C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>)=78

- A) 50
- B) 56
- C) 60
- D) 65
- E) 45

279. Aromatik aldehidlərin aromatik ketonlardan fərqli reaksiyası hansıdır?

- A) H<sub>2</sub>
- B) HCN
- C) Ag<sub>2</sub>O
- D) CHO
- E) O<sub>2</sub>

280. Aromatik ketonu göstərin.

- A) benzil spirti
- B)) asetofenon
- C) benzolaldehid
- D) metiletilketon
- E) aseton

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

- A) II, III
- B) I, II
- C)) II, III, IV
- D) I – V
- E) yalnız II

282. Benzol nüvəsində karbon atomları arasında hansı rabitələr mövcuddur?

- A) 6siqma və 2siqma rabitə;
- B) 3siqma və 3pi rabitə;
- C) 6siqma və 6pi rabitə;
- D)) 6siqma və 6 elektronlu ümumi pi rabitə
- E) 1siqma və 6pi rabitə

283. Benzol, toluol və etilen hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olurlar?

- A) NaOH
- B) HCl
- C) Na
- D) Ag<sub>2</sub>O
- E)) H<sub>2</sub>

284. Benzoy aldehidinin reduksiyasından hansı birləşmə alınır?

- A) benzofenon
- B)) benzil spirti
- C) asetofenon
- D) metilfenilketon
- E) krezol

285. Benzoy turşusunun dekarboksilləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- A) toluol
- B) krezol
- C) stirol
- D) benzol
- E) ksilol

286. Hansı sıradakı bütün maddələr  $\text{KMnO}_4$ -ün sulu məhsullarının rəngini rəngsizləşdirmir?

- A) etilen, heksen, stirol;
- B) butin, propan, heksan;
- C) benzol, propan, polistirol;
- D) izopren, propilen, polietilen;
- E) buten, etilbenzol, polipropilen

287. Hansı sırada yalnız qaz halında olan yanacaq göstərilmişdir?

- A) benzin, kerosin, ağac;
- B) daş kömür, mazut, metan
- C) hidrogen, metan, propan
- D) metan, boz kömür, torf
- E) neft, metan, hidrogen

288. Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- A) Fe
- B) Ca
- C) Zn
- D) Al
- E) Mg

289. Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın.

- A)2
- B)3
- C)4
- D)5
- E)6

290. 1 mol  $\text{AlCl}_3$ -lə 4 mol  $\text{NaOH}$ -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

- A)  $\text{NaAlO}_2$
- B)  $\text{NaH}_2\text{AlO}_3$
- C)  $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
- D)  $\text{Al}(\text{OH})_3$
- E)  $\text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2$

290. Hansı reaksiya getmir?

- A)  $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
- B)  $\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- C)  $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$
- D)  $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$
- E)  $\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$

291. Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I.  $\text{F}_2$  II.  $\text{HCl}$  III.  $\text{HF}$  IV.  $\text{NaOH}$

- A) I, II, IV
- B) II, III, IV
- C) I, III, IV
- D) II, III
- E) I, II, III

292. Tsiklopropan və propilen qarışığının 44,8 litrinin (n.ş.) yanmasından neçə qram su alınır?

- A) 36
- B) 54
- C) 72
- D) 108
- E) 90

293. Tsikloparafinlərdə karbon atomları hansı hibrid formasındadır?

- A)  $sp^2$
- B)  $sp^3$
- C)  $sp$
- D)  $sp^2-s$
- E)  $sp^3-s$

294. Tsikloalkanda hidrogen atomlarının sayı  $2n+4$ -dür. Hibrid orbitallarının

sayı isə x-dir. X-i müəyyən edin.

- A)  $4n$
- B)  $4n-4$
- C)  $4n+4$
- D)  $4n+8$
- E)  $4n+2$

295. Sintez qazı hansı qazlardan ibarətdir?

- A)  $\text{CH}_4, \text{CO}$
- B)  $\text{CO}, \text{CO}_2$
- C)  $\text{CO}, \text{H}_2$
- D)  $\text{CH}_4, \text{C}_2\text{H}_6$
- E)  $\text{CO}_2, \text{H}_2$

296. Propan və tsiklopropana aid xassələri müəyyən edin. I. molekulunda 24 proton saxlayır II. molekulunda 10 siqma rabitə saxlayır III. molekulunda 18 neytron saxlayır Propan Tsiklopropan

- A) I, III II, III
- B) II, III I, III
- C) yalnız II I, III
- D) II, III yalnız I
- E) yalnız III II, III

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

- A) yalnız III
- B) II, IV
- C) I, III, IV
- D) I, III
- E) I, IV

298. Molekulunda n sayda karbon atomu olan tsikloalkanın hibrid orbitallarının sayı neçədir?

- A)  $3n+2$
- B)  $3n-2$
- C)  $4n+2$
- D)  $4n-2$

E))4n

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

A)) I, III

B) I, IV

C) I, II

D) II, III

E) II, IV

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

A) I, III

B) yalnız I

C)) yalnız II

D) yalnız, III

E) II, III



