

Samarqand iqtisodiyot va servis instituti

“Servis” kafedrası

“Kimyo 2” fanidan 2025/2026-o‘quv yilining II-semestrida yakuniy imtihon (yozma)da tushadigan savollar ro‘yxati

1. Almashtirib bo‘ladigan aminokislotalarga qaysilari kiradi?
2. 25 g NaCl 100 g suvda eritilishidan hosil bo‘lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.
3. 300ml 70% li etil spertidan 40 % li eritmasini tayorlash uchun necha gramm suv talab etiladi ?
4. Almashtirib bo‘lmaydigan 8 ta aminokislotaning formulasini yozing?
5. Izotop yadrosi 74 ta neytron va 41,73 % protondan iborat. Izotopning nisbiy atom massasini toping.
6. 20 g KNO₃ 180 g suvda eritilishidan hosil bo‘lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.
7. 500 ml zichligi 0,935g/ml bo‘lgan va massa ulushi 40 % soirt eritmasini tayorlash uchun, zichligi 0.885 g/ml va massa ulushi 70% bo‘lgan etil spirtidan qacha hajm olish kerak?
8. Nuklein kislotalari tarkibiga qanday uglevidlar kiradi?
9. Alyuminiy pirofosfat molekulasida δ va π bog‘lar sonini aniqlang.
10. CaCl₂ ning 55,5 % li eritmasining molyar konsentratsiyasi 6 M bo‘lsa, shu eritmaning zichligini aniqlang.
11. Pirimidin asoslarining formulalarini yozing?
12. Nuklein kislotalari tarkibiga qanday geterosiklik birikmalar kiradi?
13. Perxlorat kislota molekulasida nechtdan σ - va π - bog‘lar bo‘ladi?
14. 25 % li ($\rho=1,176\text{g/ml}$) noma'lum modda eritmasining molyar konsentratsiyasi
15. 3 M ga teng bo‘lsa, shu eritmada erigan noma'lum modda-(lar)ni aniqlang.
16. Purin asoslarining formulalarini yozing
17. Nuklein kislotalari tarkibi qanday birikmalardan tashkil topgan?
18. Kaliy permanganat molekulasida nechtdan σ - va π - bog‘lar bo‘ladi?
- a. g NaCl ni necha gramm suvda eritilganda 25 %li eritma hosil bo‘ladi?
19. DNK va RNK larning bir biridan farqi nimada?
20. Qaysi sinfga mansub bo‘lgan uglevadlar umumiy formulasi C₆H₁₂O₆ bo‘ladi?
21. Kalsiy fosfat molekulasida nechtdan σ - va π - bog‘lar bo‘ladi?
22. 80g. NH₄NO₃ ni necha gramm suvda eritilganda 20 %li eritma hosil bo‘ladi?
23. Tarkibida 27,65 g kaliy permanganat bo‘lgan eritma orqali sulfat kislota ishtirokida 27,2 g vodorod sulfid o‘tkazilganda hosil bo‘lgan oltingugurt massasini (g) toping.
24. qo‘yida formulasi keltirilgan modda qaysi moddalar turkumiga kiradi?

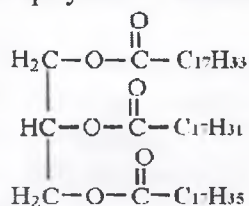


Fig. 24

uning nomini yozing?

25. 5 mol azot massasini toping?
26. 450g. suvda necha gramm K₂SO₄ eritilsa 10 % li eritma hosil bo‘ladi?
27. Saxaroza qaysi monosaxarid qoldiqlaridan tashkil topgan?
28. Oqsillarning sinflarini ta’riflang?
29. Flanil-glisin dipeptidini olinish tenglamasini yozing?
30. 280 g suvda necha gramm KBr eritilsa 30 % li eritma hosil bo‘ladi?
31. Quyidagi reaksiya tenglamasidagi oksidlovchi va qaytaruvchilarni aniqlang.
$$\text{FeS}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
32. Moylarning gidrolizlanishidan qanday moddalar hosil bo‘ladi?

33. Oqsillar necha xil funksiyani bajaradi?
34. 10 % li KNO_3 eritmasidan 250 g tayyorlash uchun necha gramm tuz va necha gramm suv kerak bo'ladi?
35. Quyidagi reaksiya tenglamasini tenglashtiri davom etdiring va unlarni tenglashtiring.
 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{S} + \dots$
36. Qo'yidagi reaksiya natijasida qanday moddalar hosil bo'ladi?

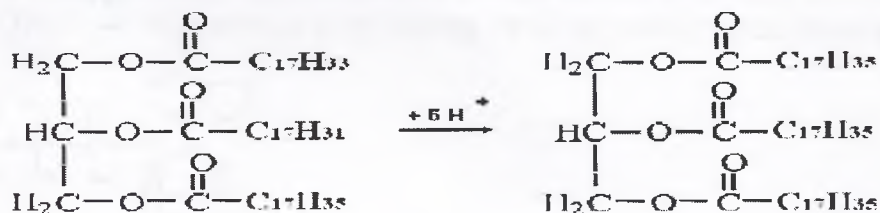


Fig. 25

37. 4,48 l (n.sh) azotning massasini hisoblang.
38. Suyultirilgan sulfat kislotada 1,68 g metall erigan bo'lib, 4,56 g sulfat tuzi hosil bo'ladi. Metallning ekvivalentini aniqlang.
40. Quyidagi reaksiya tenglamasini tenglashtiri davom etdiring va unlarni tenglashtiring.
 $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HNO}_2 \rightarrow \dots$
41. 1.Moylar tarkibiga kiruvchi to'yinmagan moy kislotalarining formulalarini yozing?
42. Uch palmetinli glitseridning olnish reaksiya tenglamasini yozing?.
43. 15 % li NaNO_3 eritmasidan 150 g tayyorlash uchun necha gramm tuz va necha gramm suv kerak bo'ladi?
44. Qo'yidagi tenglamani electron balans usulida tenglashtiring.
 $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{KOH} \longrightarrow \text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
45. Moylar yog'lardan qaysi tarkiblari bilan farqlanadi?.
46. 17 g kumush nitratning modda miqdorini toping.
47. 0,25 mol Na_2SO_4 164,5 g suvda eritilishidan hosil bo'lgan eritmaning foiz konsentratsiyasini (%) aniqlang.
48. Qo'yidagi tenglamani electron balans usulida tenglashtiring.
 $\text{KMnO}_4 + \text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{NaNO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
49. Aminokislotalarni izohlang?
50. 120,2 g bariy fosfatning modda miqdorini toping.
51. Tristearatli gliseridni olinish tenglamasini yozing?
52. Qo'yidagi tenglamani electron balans usulida tenglashtiring.
 $\text{KMnO}_4 + \text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{NaNO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
53. Moylarning sovunlanish tenglamasini yozing?.
54. Misning nisbiy atom massasi 64 ga teng. Bir atom misning grammlar hisobidagi miqdorini aniqlang.
55. 200 ml ($\rho = 1,25 \text{ g/ml}$) 25 % li AgNO_3 eritmasi tarkibida erigan moddaning massasini (g) aniqlang.
56. Qo'yidagi tenglamani electron balans usulida tenglashtiring.
 $\text{As}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}$
57. Karbon kislotalarining sinflanishi?
58. Natriyning nisbiy atom massasi 23 ga teng. Bir atom natriyning grammlar hisobidagi massasini aniqlang.
59. 1,25 mol CaCl_2 suvda eritilib, 500 ml eritma tayyorlandi. Hosil bo'lgan eritmani molyar konsentratsiyasini aniqlang.

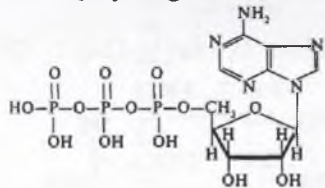
60. Qo'yida nomlari keltirilgan aminokislotalarning formulalarini yozing. Alanin, Valin, Leysin, serin?

61. Uglevodlarning klassifikatsiyasi?

62. Kimyoviy bog'lanishning asosiy turlari. Kovalent va Ion bog'lanishlar hosil bo'lish mexanizimi.

63. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiyani elektron balans usulida tenglashtiring.

64. Qo'yidagi moddaning nomini yozing, va uning tarkibiy qismi nimalardan tashkil topgan?



65. Organik moddalardan oddiy va murakkab oqsillar toifalari asosida misollar keltiring?

66. Tartib raqamlari: 7, 16, 19, 21 bo'lgan elementlarning elektron formulalarini yozing.

67. Ishqoriy metal gidriti 66,2 g suvda eritilganda 0,2 g gaz modda ajralib, 8% li eritma hosil bo'ladi. Metalni toping.

68. 123 g osh tuzini hosil qilish uchun necha g natriy va necha hajm (n.sh)da xlor kerak?

69. Spirtlarning sinflanishi?

70. Qaytaruvchi disaxaridlari qaysi sifat reaksiyalari yordamida aniqlash mumkin?

71. Qanday kovalent bog'lar σ va π bog'lar deyiladi? Ularning tuzilishi N_2 va C_2 misolida tushuntiring.

72. Quyidagi ko'rsatilgan qaysi moddalar bir birlari bilan reaksiyaga kirishadilar? Reaksiya tenglamalarini yozing. 1- H_2SO_4 2- NaOH 3- CaO 4- SO_3 5- H_2O 6- K_2O

73. Monosaxaridlarni qaysi sifat reaksiyalari yordamida aniqlash mumkin?

74. Kovalent kimyoviy bog'lanish deb nimaga aytiladi. Kovalent bog'lanishning xossalari.

75. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiyani elektron balans usulida tenglashtiring.

76. Glyukozaning mis(II)gidroksidi bilan reaksiyasini yozing.

77. Aminlarning klassifikatsiyasi?

78. Kislorot deb nimaga aytiladi, ular necha sifatga bo'linadilar? Misolsa keltiring.

79. Ushbu moddalarning qaysi birida marganiz faqat oksidlovchilik xususiyatini naayon qiladi, oksidlanish darajasini hisoblang?

a. KMnO_4 2. MnO_2 3. Mn_2O_7 4. K_2Mn_4 5. MnO

80. 50 g suvda 5 g NaNO_3 eritilgan. Eritmaning W (%) toping?

81. Metallar va metallmaslar atom radiuslarini kimyoviy faoliyatini va boshqa xossalari davr va guruhlarda o'zgarish qonuniylari?

82. Tarkibi $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$ bo'lgan spirtlarning isomer formulalarini yozing?

a. ml 0,1 M eritma tayyorlash uchun H_3PO_4 dan necha g kerak?

83. Na va K apalashmasi suv bilan ta'sirlashuvidan 2,24 l. vodorod ajraldi. Metall aralashmasining foiz tarkibini hisoblang?

84. Kimyoviy bog'lanishning asosiy asosiy turlari. Kovalent, ion, metal, vodorod ?

85. Eritmalarning konsentratsiyasining ifodalanish usullari.

86. Disaxarid molekulasining hosil bo'lishida, monosaxarid qoldiqlari qanday bog'larni hosil qilib bog'langan?

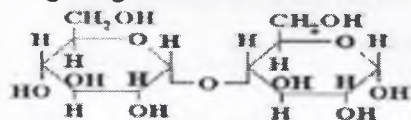


Fig. 20

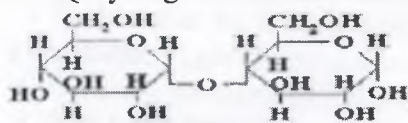
87. Atomlari soni teng bo'lgan azot va silan gazlari aralashmasining 1,7 molidagi azotning (n.sh.dagi) hajmini toping?

88. Eritmalar umumiy tafsifi va ulaning ahamiyati.

89. Reaksiya tezligiga tasir etuvchi faktorlar. Temperatura, bosim konsentratsiya.

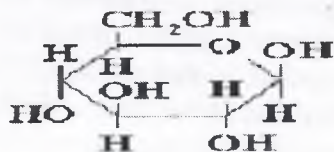
90. 2-brom butanga KOH ning suvli eritmasi ta'siridan hosil bo'lgan spirt massasi 44,4 g bo'lsa, sarflangan 2-brom butan massasini toping?

91. Qo'yidagi disaxaridni nomlang



Pnc. Fig. 29

92. 1.β-D-glyukoza molekulasida glikozid gidroksil gruppasini ko'rsating?



Pnc. Fig. 28

93. Reaksiya tezligi, reaksiya tezligiga temperatura va boshqa faktorlarning tasiri.

94. Valentlik va oksidlanish darajasi NH_3 , N_2H_4 , N_2 , N_2O , NO , N_2O_3 , NO_2 larning tarkibidagi azotning valentligi va oksidlanish darajalarini aniqlang?

95. Qaytaruvchi disaxaridlarga misollar keltiring?.

96. Kislota va asoslarning nomlanishi ishlatilish soxalari. Insikarorlar tasiri

97. Oksidlanish qaytarilish reaksiyalari. Oksidlovchi va qaytaruvchilar. Misollar bilan tushuntiring.

98. Pirimidin asoslariga qaysi getrosiklik birikalar kiradi?

99. Saxaroza qaysi monosaxarid qoldiqlaridan tashkil topgan?

100. Kimyoviy bog'lanishning asosiy turlari. Kavalind va Ion bog'lanishlar hosil bo'lish mexanizimi.

101. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiyani elektron balans usulida tenglashtiring.

102. Pirrol, furan va tiofnlarning formulalarini yozing?

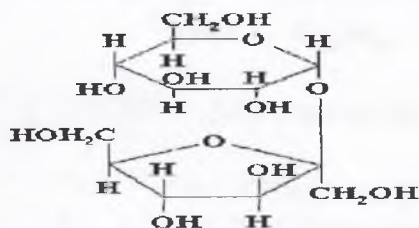
103. Yog'larning sovunlanish tenglamasini yozing?

104. Suyuq moylar tarkibiga qaysi moddalar kiradi?

105. Ag, Zn va Cu elementlarning nuklonlar sonini aniqlang?

106. Laboratoriyada etilenni olinish reaksiya tenglamalarini yozing

107. Qoyidagi disaxaridni nomlang?



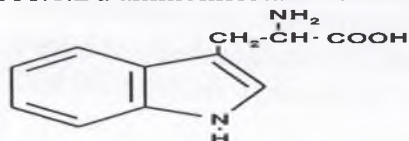
Pnc. Fig. 32

108. Oddiy va murakkab moddalar. Anorganik moddalarning asosiy sifatlari. Kislotalar va asoslar

109. Tartib raqamlari: 7 16 19 21 bo'gan elementlarning praton neytron va electron sonini hisoblang

110. Laboratoriyada asitilenni olinish reaksiya tenglamalarini yozing.

111. 1. Bu aminokislotani nomlang?



112. Kavalint kimyoviy bog'lanish deb nimaga aytiladi. Kavalent bog'lanishning xossalari.

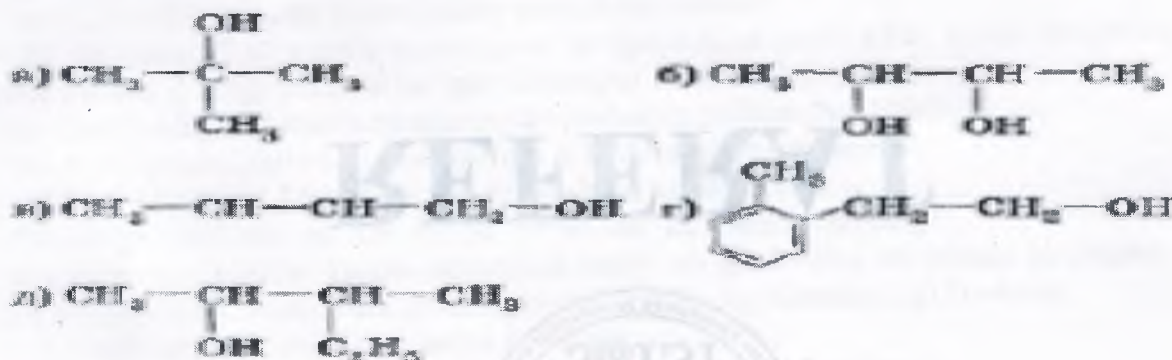
113. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiyani elektron balans usulida tenglashtiring.

114. Etil spertini natriy va sirka kislotasi bilan reaksiya tenglamasini yozing.

115. Tarkibi $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ bo'lgan monosaxaridlar vakillarini formulalarini yozing?

116. Tarkibi C_3H_8 bo'lgan uglevodardod molekulasidagi uglerodning massa ulushini toping?

117. 250 g suvda 150 g KNO_3 eritilgan. Eritmaning W (%) toping?
118. CaO bilan 105 g nitrat kislotasi orasidagi reaksiya natijalarida hosil bo'lgan tuzning massasini aniqlang.
119. Metallar va metallmaslar atom radiuslarini kimyoviy faoliyatini va boshqa xossalarni davr va guruhlarda o'zgarish qonuniylari.
120. 35,2 g etilasetat gidrolizidan hosil bo'lgan etanol massasini toping?
121. 0.1 M eritma tayyorlash uchun H_3PO_4 dan necha g kerak?
122. Guanining formulasini yozing.
123. Tarkibi C_5H_8 bolgan uglevodorod uglevodorodlarning qaysi sinfiga mansub?
124. Eritmalarning konsentratsiyasining ifodalanish usullari. Moddalarning erish issiqligi.
125. Oqsollar tarkibida doimo uchraydigan α -aminokislotalardan 22 tasini yozing?
- g kaliy xlorid suvda eritilganda nechta xlor ioni hosil bo'ladi?
126. Toyinmagan uglevodorodlardan etilen uglevodorodlarida izomeriyaning necha turi mavjud?
127. Ikki va uch atomli spirtlarga misollar keltiring va ularni nomlang?
128. Oksidlanish qaytarilish reaksiyalari. Oksidlovchi va qaytaruvchilar. Misollar bilan tushuntiring.
129. Kumush oksidning ammiakdagi eritmasi noma'lum aldegidning 6,6 g massasi bilan o'zaro ta'sirlashuvidan 32,4 g kumush ajralib chiqdi. Aldegidni aniqlang?
130. Dimetil efir va etanol-1 ning struktur tuzilishini yozing, bu moddalarning bir-biriga bo'lgan munosabatini ko'rsating?
131. 21 gr propilendan olish mumkin bo'lgan spirtning massasini hisoblab toping?
132. 1 g valentli metal suvdan 0.61(n.sh) vodorotni siqib chiqaradi. Bu qanday metal?
133. Formulasi keltirilgan bir atomli spirtlarni ko'rsating?



134. Etilenglikol va glitserinning struktur tuzilishini yozing va ular tarkibidagi σ bog'larni hisoblang?
135. Noma'lum organik kislotasi va glitserin eterefikatsiyasi orqali olingan yog'ning molekulyar massasi 386 g/mol bo'lsa, eterefikatsiyada qatnashgan kislotaning molekulyar massasini toping
136. 2.1 g valentli metal suvdan 0.61(n.sh) vodorotni siqib chiqaradi. Bu qanday metal?
137. 450 g 56% li osh tuzi eritmasidagi tuz va suvning massasini aniqlang
138. Geterosiklik birikmalarning sinflanishini ta'riflang?
139. Polisaxaridlar vakillarini tabiiy manbalarini izohlang?
140. Aminokislotalarning sinflarini ta'riflang.
141. Aminokislotalarda izomeriyaning qanday turlari mavjud?
142. Peptid bog'larining hosil bo'lishini tushuntiring?
143. Tarkibida 30%li kislorod bo'lgan oksid tarkibidagi metallning ekvivalent molyar massasini aniqlang.
144. Quyidagi ko'rsatilgan qaysi moddalar bir birlari bilan reaksiyaga kirishadilar? Reaksiya tenglamalarini yozing. 1- H_2SO_4 2- NaOH 3- CaO 4- SO_3 5- H_2O 6- K_2O
145. Organik moddalarning sinflari. Ularga misollar keltiring.
146. Birlamchi va ikkilamchi spirtlarning oksidlanishidan qanday moddalar hosil bo'ladi?

gishqoriy er metal oksidi 221.88 g suvda eritilganda hosil bo'lgan birikaning massa ulushi 3% ni tashkil qilgan bo'sa, metalni toping

147. Tarkibida 92% kalsiy karbonot tutgan 0.5 kg tabiiy ohaktoshning parchalanishidan qancha karbonot angidrit ajralib chiqadi?

148. Bir atomli spirtlarning kimyoviy xossalarini ta'riflang?.

149. Organok kimyoda izomeriyaning necha turi mavjud?

150. 3.9.3 g ishqoriy metal oksidi 200 g suvda eritilganda hosil bo'lgan birikaning massa ulushi 5.73% ni tashkil etsa, oksid tarkibidagi metallni toping?

151. 1 L suvda 20 g natriy karbonot eritildi, bunda zichligi 1.02 g/mol ga teng bo'lgan eritma hosil bo'ldi. Hosil bo'lgan eritmaning foiz va molyar konsentratsiyasini hisoblang.

152. Saxarozaning gidrolizlanish tenglamsini yozing?

153. Kavalint bog'lanish turlari va ularga misollar keltiring

154. 70 gr etilendan olish mumkin bo'lgan spirtning massasini hisoblab toping.

155. Alanin va glisin amiokislotasidan dioeptid hosil bo'lish reaksiyasini yozing.

156. Disaxaridlarning barcha vakillarini yozing va tavsiflang?

157. 21 gr propilendan olish mumkin bo'lgan spirtning massasini hisoblab toping?

158. Dimetil efir va etanol-1 ning struktur tuzilishini yozing, bu moddalarning bir-biriga bo'lgan munosabatini ko'rsating?

159. Kraxmal tarkibiga kiruvchi amiloza va amilopektinlarni farqini izohlang?.

160. Uglevodlarning klassifikatsiyasini tushuntiring?

161. Tarkibi $C_5H_{11}OH$ bo'lgan spirtning izomerlarini sonini yozing?

162. Oqsillarning klassifikatsiyasi?.

163. Yog' va moy ularning bir biridan farqi nimada?

164. Bir atomli spirtlarda izomeriyaning qaysi tirlar mavjud?

165. Tarkibida 27,65 g kaliy permanganat bo'lgan eritma orqali sulfat kislota ishtirokida 27,2 g vodorod sulfid o'tkazilganda hosil bo'lgan oltingugurt massasini (g) toping.

166. Spirtlarning nomenklaturasini misollar yordamida tushuntiring?

167. Karbon kislotalarining laboratoriyada olinishi tenglamsini yozing?

168. 9,25 g $Ca(OH)_2$ 7,5 g noma'lum kislota bilan qoldiqsiz reak-

169. siyaga kirishishi ma'lum bo'lsa, noma'lum kislotaning aniqlang?

170. Kaliy yodid sulfat kislota ishtirokida natriy peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 7,62 g kristall modda ajraldi. Reaksiyada qatnashgan oksidlovchining massasini (g) hisoblang.

171. Siklik aminokislotalariga misollar keltiring?

172. Mono-amino-mono karbon kislotalarining amfoterligini isbotlang?

173. $C_2H_5OH + H_2SO_4 \longrightarrow$ araalashma qizdirilganda qanday maxsulot hosil bo'ladi?

174. 136,2 g oleumga 18 g suv qo'shilid 95,33% li eritma olindi. SO_3 ning mol ulushini aniqlang.

175. Aminlarning klassifikatsiyasini ta'riflang?

176. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarining turlariga misollar keltiring?

177. $C_2H_5OH + CH_3COOH \xrightarrow{X}$ araalashmasi H_2SO_4 ta'sirida qizdirilganda qizdirilganda qanday maxsulot hosil bo'ladi?

178. Atomlari soni teng bo'lgan argon, azot, silan gazlari aralashmasi 1,7 molni tashkil etsa (n.sh. da), azotning hajmini toping? (11,2j.)

179. Bilamchi, ikkilamchi va uchlamchi aminlarni bir biridan farqlang??

180. Kimyoviy reaksiyalar tartibiga misollar keltiring?

181. $C_2H_5OH + H_2SO_4 \longrightarrow X$ araalashma qizdirilganda qanday maxsulot hosil bo'ladi?

182. Massa ulushi 73,5% bo'lgan sulfat kislotasini olish uchun, massa ulushi 61,25% li H_2SO_4 eritmasiga massasi 40 g bolgan SO_3 gazi shimdirildi. Hosil bo'lgan H_2SO_4 kislotasining massasini toping. (490 g.)

183. Nuklein kislotalarining tarkibi nimalardan iborat?

184. Azot asoslarining vakillaridan: purin va pirimidinni yozing?

185. $C_2H_5OH + C_2H_5OH \longrightarrow X$ H_2SO_4 li muhitda qizdirilganda qanday maxsulot hosil bo'ladi?

186. Massasi 21,9g bolgan $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratni 100ml suvda eritildi, CaCl_2 ning eritmadagi massa ulushini toping?
187. Uglevodlarning klassifikatsiyasini ta'riflang?
188. Almashtirib bo'ladigan va almashtirib bo'lmaydigan aminokislotalarga misollar keltiring?
189. 49% sulfat kislota eritmasidan 450 g 83,3% li H_2SO_4 eritmasini tayorlash ychun sarflangan SO_3 va H_2SO_4 larning massalarini toping?
190. Oqsillarning klassifikatsiyasi va ahamiyatin izohlang?
191. Purin va pirimidin asoslariga misollar keltiring?
192. Laboratoriyada 25 g tristearinli glidseridini NaOH bolan reaksiyasi natijasida qancha sovun olindi?
193. Murakkab oqsillarning gidrolizlanishidan hosil bo'ladigan moddalar haqida fikringizni bayon qiling?
194. VI-gruppa elementlarining davriy jadvaldagi o'rni o'xshshligi va farqi?
195. Nuklein kislotalarining qanday elementar tarkibdan tashkil topgan?
196. Massasi 14,8 g bo'lgan Fe_2O_3 va FeO aralashmasiga zichligi ($\rho = 1,15\text{g/cm}^3$) bo'lgan 21%li 93,5 ml H_2SO_4 eritmasida eritildi. Dastlabki aralashmalarning massa ulushlarini toping?
197. Monoamino dikarbon kislotalariga qaysilari kiradi, formulalarini yozing?
198. Ikkilanchi aminlarga misollar keltiring?
199. Qaysi element atomlari geterosiklik birikmalar tarkibiga kiradi?
200. Uglevodlarning klassifikatsiyasini formulalar asosida tavsiflang?

“Servis” kafedrası mudiri



I.X.Shukurov