60730300-Shahar qurilishi va kommunal infrastrukturani tashkillashtirish va boshqarish ta’lim yunalishlari uchun Qurilishta kimyo fanidan savollar 4-semestr

1. Litiy elementining elektron konfugratsiyasini yozing.
2. Umumiy kimyoning asosiy qonunlari.
3. 1- A guruh elementlari.
4. $Al_2(SO_4)_3$ ning molekulyar massasini hisoblang.
5. $NaHCO_3+H_2SO_4=$ ……reaksiyani davom ettiring.

6.Natriy metalining olinishi va xossalari

7.Eritmalar.

8.Kremniy elementining elektron konfugratsiyasini yozing.

9.$NaNO_3+H_2SO_4=$ rekasiyani davom ettiring.

10.Vodorodning olinishi va xossalari

11.Eritmalar haqida umumiy tushunchalar

12.Atomning tuzulishi.

13.$K_2Cr_2O_7$ molekulyar massasini hisoblang.

14.NO_{2+} $H_2O=$ reaksiyani davom ettiring.

15.Kaliy metalining xossalari

16.Kovalent bog’lanishlar

17.Molekulalarning tuzulishi.

18.Germaniy elementining elektron konfugratsiyasini yozing.

19.HPO_3+ $H_2O=$ reaksiyani davom ettiring.

20.Metallarning umumiy xossalari.

21.Kimyoviy muvozanat.

22.3-A guruh elemntlari.

23. $Cr_2(SO_4)_3$ ning molekulyar massasini hisoblang.

24. $KCl+$ $O_2=$ reaksiyani davom ettiring

25-A guruh elementlari

26. Kimyoviy reaksiya tezligi

27. Kalsiy elementining electron konfugratsiyasini yozing.

28.$Al_2(SO_4)_3$ ning molekulyar massasi toping.

29. Fe_2O_3+ $Al=$ reaksiyani davom ettiring.

30. S elementining electron konfuguratsiyasini yozing.
31. Atom tuzulishi
32. 1-A guruh elementlari
33. Na_3AlF_6 ning molekulyar massasini toping.
34. $MgO+N_2O_{5=}$ reaksiyani davom ettiring
35. Atom tuzulishi
36. Magniy elementining electron konfugratsiyasini yozing
37. 2-A guruh elementlari
38. $Na_2B_4O_7$ ning molekulyar massasini hisoblang.
39. $Li_2O+NO_{2=}$ reaksiyani davom ettiring
40. Mn elementi olinishi va xossalari
41. Be_2SiO_4 ning molekulyar massasini yozing
42. CaO+ BeO= reaksiyani davom ettiring
43. N elementi olinishi va xossalari
44. 3- A guruh elementlari
45. NH_4OH ning molekulyar massasini hisoblang
46. $AgNO_3$+HCl= reaksiyani davom ettiring.
47. Eritmalar haqida tushincha
48. P elementi olinishi va xossalari
49. 4- A guruh elementlari
50. $Al(OH)_3$ ning molyar massasini toping
51. $CrCl_3$ +NH_3= reaksiyani davom ettiring
52. Fosforning electron konfugratsiyasini yozing
53. Kimyoviy reaksiya tezligi
54. 3-A guruh elementlari
55. NH_4ClO_4 ning molekulyar massasini hisoblang.
56. Cu_2O+NH_3= reaksiyani davom ettiring
57. Azotning electron konfugratsiyasini yozing
58. Kimyoviy bog’lanishlar

59.(NH_4)SO_4 ning molekulyar massasini hisoblang

60.Mg_3N_2+ H_2O = reaksiyani davom ettiring

61.Oksidlanish qaytarilish reaksiyalariga kirmaydigan 10 misol

62.KNO_2 + $K_2Cr_2O_7$ +H_2SO_4 = KNO_3 + $Cr_2(SO_4)_3$ +K_2SO_4 +H_2O reaksiyani tenglashtiring

63.K elementi xarakteristika

64.$KMnO_4$ ning molekulyar massasi va oksidlanish darajasini toping

65.Oddiy va murakkab moddalar

66.Fosforning kislorodli birikmalari. Ortafosfat kislota

67.Vodorodning kimyoviy va fizikaviy xossalari

68 Fosforning kislorodli birikmalari. Ortafosfat kislota

69.Kaltsiy va magniyning xossalari va birikmalari

70.Kimyoviy reaksiya tezligi

71.Oksidlanish qaytarilish reaksiyalariga kirmaydigan 5 misol

72.Rb elementi xarakteristikasi

73.Fe elementi olinichi va xossalari

74.Natriy metalining olinishi va xossalari

75. Laboratoriya sharayotida qavfsizlik qoidalari

76. V guruh elementlarining xarakteristikasi

77.S elementlarning xarakteristikasi

78.Kimyoning stexiometrik qonunlari

79.Eritmalar haqida tushincha

80.Noorganik birikmalarning sinflari

81.$K_2Cr_2O_7$ ning molekulyar massasi toping va oksidlanish darajalarini aniqlang

82.Laboratoriya sharoyotida kislorodning olinishi

83.Azotning birikmalari

84.Dispers sistemalar

85.Oksidlanish qaytarilish reaksiyalariga 10 misol

86 K elementi olinishi va xossalari

87.Moddalarning agregart holati

88.Atom tuzilishi va kimyoviy bog’lanish

89.Vodorodning olinishi va xossalari

90.Eritmalar haqida umumiy tushinchalar

91.Oksidlanish qaytarilish reaksiyalari

92.Eritmalar haqida umumiy tushinchalar

93.Vodorodning olinishi va xossalari

94. Oksidlanish qaytarilish reaksiyalariga kirmaydigan 10 misol

95. Massaning saqlanish qonuni

96. Ekvivalentlar qonuni

97.Avogadro qonuni

98. Hajmiy nisbatlar qonuni

99. Tarkibning doyimiylik qonuni

100. Kovalent bog’lanish.

101. Lomonosovning korpuskulyar nazarriyası.

102. Oksidlar.

103. Atomlarning elektron tuzilishi.

104. Moddalar massasıning saqlanısh qonuni.

105. Asosli oksidlar.

106. Fizikaviy va kimyoviy hodisalar.

107. Tarkibning doyimiylik qonuni.

108. Kislotalı va amfoter oksidlar.

109. Atom yadronıng tuzilishi.

110. Karrali nisbatlar qonunı, hajimiy nisbatlar qonunı.

111. İzotoplar va izobarlar.

112. Oksidlarning olinish reaktsiyalari.

113. Nisbiy atom massa va nisbiy molekulyar massa.

114. I guruh elementlari.

115. Radioaktivlik hodisasi.

116. Yadro, elektron, neytron va proton.

117. II guruh elementlari.

118. Ionli bog’lanish.

119. Astat, reniy elementlerining elektron konfiguratsiyasını yozing

120. Atomlar va molekulalar.
121. Kislorod va oltinkukirt.
123. Oksidlanish-qaytarilish reaktsiyalari.
124. Kaltsiy, oltın, osmiy elementlerining elektron tuzilisin yozing
125. Mol - modda muqdarı birligi.
126. Gazlarning molyar hajimi.
127. Termokimyoviy tenglamalar.
128. Ekvivalentler qonuni.
129. Ekzotermik reaktsiya.
130. Quyidagi moddalarning hosil bo'lish reaktsiyalarını yozing?

$$Na \longrightarrow NaOH \longrightarrow Na_2SO_4 \longrightarrow NaNO_3 \longrightarrow NaNO_2$$

131. Kimyoviy formulalar va tenglamalar.
132. 0,5 mol uglerodta qancha atom bo'lıshı mumkin?
133. Valentlilik.
134. Galogenler. Galogenlarning tabiyatda uchirashi, olinisi va qullanishi.
134. Fizikaviy va kimyoviy jarayonlar.
135. Temir, mıs, bariy elementlarining elektron konfiguratsiyası
136. Tuzlarning gidrolizi.
137. Oksidlanish qaytarilish reaktsiyalarınıng tenglamalarini tuzish.
138. Toza moddalar va aralashmalar
139. Ishqoriy metallar.
140. Katta va kichik davrlar.
141. D.İ.Mendeleevning davriy qonuni va kimyoviy elementlarning davriy sisteması.
142. Ishqoriy er metalları.
143. Kimyoviy reaktsiyalar tezligi.
144. SO_3 , Al_2O_3 oksidlerining molekulyar massasını hisoblang
145. s-, p-, d-, f- elementlar.
146. İonlı bog'lanish.
147. Ishqorlar.
148. Elektrolitlik dissotsiatsiya nazariyası.
149. Vodorodli bog'lanish.
150. Kimyoviy reaktsiya turlari.