1.Kislorodni kashf etilishida hissa qo’shgan olimlardan kimlarni bilasiz?

2.2,24 l kislorod molekulasi massasi necha gr?

3.0,*15mol H2SO4necha gr?*

4.Tarkibida kislorod bo’lgan qanday moddalar haqida eshitgansiz?

5.Kislorod qanday sohalarda ishlatiladi?

1.Kislorodni laboratoriyada olinish reaksiya tenglamalarini yozing.

2. 12,25gr Bertole tuzidan necha l (n.sh.da) kislorod hosil bo’ladi?

3.8,8gr CO2 (n.sh.da) qancha hajmni eallaydi?

Kompetentlikni aniqlash uchun materiallar:

4.Qanday yonilg’i turlari haqida eshitgansiz?

5.Ozon tabiatda qachon hosil hosil bo’ladi?

1.Cl atomining electron konfiguratsiyasini yozing.

2.2,45gr KBr tarkibidagi Br ni to’liq siqib chiqarishi uchun (n.sh.da)o’lchangan necha l xlor kerak?

3.HBr ning He ga nisbatan zichligini toping.

4.122,5 gr Bertoli tuzidan necha mol kislorod olish mumkin?

 5.Asab kasaliklarida, uyqusizlikda shifokor tomonidan berilgan dorilar tarkibida galogenlardan qaysi biri uchraydi?

1.Br atomining elektron konfiguratsiyasini yozing.

2.125gr Bertoli tuzi olish uchun (n.sh.da)necha l xlor gazi kerak?

3.HCl ning havoga nisbatan zichligini toping.

4. 4%li 4kg KJ eritmasidan yodni batamom chiqib ketishi uchun qancha (n.sh.da) l o’lchangan xlor kerak?

 5.Galogenlardan qaysilari haqida tibbiyotda ishlatilishini ko’rgansiz yoki eshitgansiz?

1.Azotning elektron formulasini yozing.

2.HNO3 dagi azotning oksidlanish darajasi va valentligini yozing.

3. 12,6 gr nitrat kislota olish uchun necha gr azot (IV)-oksid zarur?

 Kompetentlikni aniqlash uchun materiallar:

4.Turmushda siz uchratgan yoki eshitgan 2 ta azotli birikmani yozing va undagi azotni % toping.

5.Laborotoriya sharoitida ammiak olish tenglamasini yozib bering.

1.90 g suvda 6 g natriy nitrat eritildi. Hosil bo‘lgan eritmaning

foiz konsentratsiyasini aniqlang.

2.Azot qanday oksidlanish darajalarini nomoyon qiladi?

3. Azotni oxirgi elektronini 4ta kvant sonlarda ifodalang.

4.40% li nitrat kislota eritmasini tayyorlash uchun suv va nitrat kislota qanday massa nisbatda aralashtirish kerak?

5.Ammiakdagi elementlarni atomlar % toping.

1.Element valentligiga to’g’ri ta’rif bering.

2.Element bu……

3. Oddiy moddalarga misol yozing.

4. kimyoviy jarayonga misol yozing?

5. valentligi o’zgaruvchan elementlarga misol yozing?

6. Kimyoviy hodisalarga kirmaydigan jarayonni ko’rsating

7. Faqat oddiy moddalardan iborat formula aniqlang

8. Oddiy moddalarni tanlang

9. Hormal sharoitda har qanday gaz qancha hajm egallaydi

10. Atom so’zining ma’nosi nima?

11. CaCO3 ning molekulyar massasi nechaga teng?

12. Elementlarning yer yuzida tarqalishini qaysi bo’lim o’rganadi?

13. Elementlarning koinotda tarqalganligini qaysi bo’lim o’rganadi?

15. Atom yadrosida qanday zarrachalar bo’ladi?

16. Moddalar necha xil agregat holatda bo'ladi ?

17.Suvning molekulyar massasi qaysi qatorda to'g'ri berilgan ?

17. Avagadro doimiysi qiymati

18.Quyidagi elementlarning nomini aniqlang.K, Mg, S, Si, C, Br.

19. Al ionining elektron formulasini yozing?

20. Izotonlarga tegishli ta'rifni ko'rsating.

21. Moddalar necha xil agregat holatda bo'ladi ?

23. Quyidagilarni qaysi biri nafas olishga yaroqli ?

24. karbonat angidridning formulasi ?

25.Mg ning protonlar soni nechchiga teng?

26. 44,8 litr karbonat angdirid hosil qilish uchun (n.sh)da necha gramm CaC03 ni parchalash lozim.

27. Hozirgi paytda nechta kimyoviy elementlar bor?

28. 0,25 mol kislorodning massasini va bu miqdordagi molekulalar sonini hisoblang

29. 1 mol har qanday modda qancha zarracha tutadi?

30. . Valentlikka berilgan to’g’ri ta’rifni ayting

31.Oksidlarga misollar yozing.

32. II davrda nechta p – oila elementi bor?

16. Skandiyning tashqi elektron qobig’i qanday tuzilgan?

33. Temirning atom massasi 56 va tartib raqami 26 ga teng bo’lsa, uning atomida nechta proton va neytron bo’ladi?

34. Tartib nomeri 37 bo’lgan element qaysi davr va guruhda joylashgan?

35. Atom so’zi qanday ma’noni anglatadi?

36. Modda tarkibini kimyoviy belgilar bilan ifodalanishi

37. Oksidlar necha xil bo’ladi?

38. Molekulasi tarkibida metallarga o’z o’rnini bera oladigan vodorod atomlari va kislota qoldig’idan tashkil topgan murakkab moddalar nima deb ataladi?

39. Quyidagilardan galogen elementlarni ko’rsating?

40. Qaysi davrlar kichik davrlar hisoblanadi?

41. Atomlarning umumiy eletron juftlari hisobiga bog’lanishi nima deyiladi

42. Gidroliz so’zining ma’nosini ko’rsating?

43. HPO3→H+ + PO3- reaksiyada necha xil ion bor

44. Donor qanday ma’noni anglatadi?

45. Metallmaslar metallar bilan birikib qanday bog’lanishli birikmalar hosil qiladi?

46. KCl shu birikmada kaliy ionining zaryadi nechiga teng?

47. Birikmalarda faqat -1 oksidlanish darajasini namoyon qiluvchi elementni ko’rsating

48. Metall atomi va gidroksid gruppadan tashkil topgan murakkab moddalar nima deyiladi?

49. Fosfat kislota dissotsiyalanganda nechta ion hosil qiladi?

50. Peroksidlarda kislorodning oksidlanish darajasi nechiga teng bo’ladi

51) qаndаy mоddа CO2 bilаn rеаktsiyagа kirishаdi?

52. qаysi elеmеnt аtоmi o’sidаn bittа elеktrоnini оsоn bеrаdi?

53. o’rin оlish rеаksiyagа tеgishli misol yozing.

54. 6 gr vоdоrоdning kislоrоddа yonishi nаtijаsidа hоsil bo’lgаn suvning mаssаsi vа miqdоrini (mоlni) аniqlаng

55. 12 gr uglеrоddа nеchtа аtоm bo’lаdi?

56. Misning simоb (II) nitrаt eritmаsi bilаn o’zarо tа’siri qаndаy kimyoviy rеаksiya turigа mаnsub?

57. kislоtа hоsil bo’lаdigan reaksiyaga misol yozing?

59. Mis sulfаt qаysi kislоtаning tuzi?

60. 22 gr kаrbоnаt аngidrid (n.sh dа) qаndаy hаjmni egаllаydi?

61. Kimyoviy hоdisаdа mоddаdа qаndаy o’zgаrish ro’y bеrаdi?

62. 88 gr CI2 qаnchа hаjmni egаllаydi?

63. Suvdа erimаydigаn аsоslаrga misol yozing.

4. Vоdоrоd lаbоrаtоriya shаrоitidа quyidаgi qаysi usullаr bo’yichа оlinаdi?

65. 48 gr kislоrоd nеchа mоlgа to’g’ri kеlаdi?

66. Mаssаsi 20 gr bo’lgаn Ca(OH)2 ni оlish uchun (n.sh.dа) CaO ning qаndаy hаjmi suv bilаn tа’sirlаshаdi?

67. Fаqаt аsоsli оksidlаrga misol ko’rsаting

68. XVIII asrda fanda nechta element ma’lum edi?

69. Hozirda davriy sistemada nechta element mavjud?

70. Ionlanish energiyasi … ?

71.oksidlanish nima?

72.uglerod guruhi elmentlariga qaysi elementlar kiradi

73. uglerod tabiatda qanday holatda uchraydi?

74. Silikat sanoati uchun qaysi eng muhim homashyo hisoblanadi?

75. davriy sistemada 118 ta elementning qanchasini metallar tashkil qiladi?

76.40 ga yaqin qimmatbaho metal konlari qayerdan topilgan?

77. Oltin zaxiralari bo’yicha O’zbekiston nechanchi o’rinda turadi?

78. Ishqoriy metallarga qaysi metallar kiradi

79. Mg va Ca qanday metallar guruhiga kiradi

80. O’zbekitonda qancha Marmar konlari mavjud?

81. Po’latning tarkibida qancha uglerod bor?

85. Uglerod guruhi elementlari qaysi oilaga mansub?

86. Uglerodning valentligi nechiga teng?

87. Uglerodning yuqori oksidlanish darajasi nechiga teng?

88. Tirik tabiatning asosi nima

89. bir modda ichida ikkinchi moddaning yutilishi nima deyiladi?

70. Moddaning tashqi muhitdan boshqa moddalarning yutilishiga nima deyiladi?

71. Qaysi guruh elementlari metallar?

72. Nodir metallar qaysilar?

73. Qotishmalar qanday tusga ega bo’ladi?

75. Atomlarning umumiy elektron juftlari yordamida bog’lanishi nima deyiladi?

76. Ion birikmalar odatdagi sharoitda qanday moddalar?

77. Zaryadlangan zarrachalar nima deyiladi?

78.Guruhlarda element tartib raqami (yadro zaryadi ortishi bilan metal xossalari

79 Yadro zaryadlari bir xil lekin atom massalari turlicha bo’lgan kimyoviy elementlar turkumi deb nima ataladi.

80. Atom yadrosida neytronlar soni bir xil bo’lgan elementlar nima deb aytiladi?

82. Rаdiоаktivliкni kim оchgаn?

83. Elеktrоnning аtоmdаgi sоnini qаndаy bеlgilаnadi?

84. Qаysi elеmеnt 1s22s22p63s1 elеktrоn kоnfigurаtsiyasigа egа?

85. Eng kuchli mеtаllik хоssаlаri qаysi elеmеntlаrdа nаmаyon bo’lаdi?

86. Elеktrоnlаrning birikish jаrауoni qаndаy nоmlаnаdi?

А. оksidlаnish; B. qаytаrilish; C. birikish; D. o’rin оlish.

87. Iоn birikmаlаr оdаtdаgi shаrоitdа qаndаy mоddаlаr?

88. Vоdоrоd qаysi birikmаlаridа –1 оksidlаnish dаrаjаsigа egа?

89. Eritmаlаri уoкi suyultmаlаrielекtr tоkini o’tkаzmаydigаn mоddааlаr qаndаy mоddаlаr?

90. Mаssаsi o’zаrо tеng, lекin yadrо zаryadlаri hаr хil bo’lgаn elеmеntlаr qаndаy nоmlаnаdi?

91.Yadrо mаssаsi o’zgаrmаydi, yadrо zаryadi (n→p) bir birlikkа оrtsа, qаndаy yеmirilish hisоblаnаdi?

92. Tаrкibidа Ca +2 vа Mg+2 iоnlаri bo’lmаgаn yoki judа kаm bo’lgаn suv qanday nomlanadi?

93. Mеtаll оksidlаrini аlyuminiy bilаn qаytаrib metаllаr оlish usuli qаndаy nоmlаnаdi?

95. Mа’lum hаrоrаtdа dissоtsiаtsiyalаngаn mоlеkulаlаr sоnining erigаn mоddаning dаstlаbki mоlеkulаlаri sоnigа nisbаti qаndаy nоmlаnаdi?

96. IV A dаvrdа mеtаllmаslаrdаn nеchtаsi jоylаshgаn?

97. Uglеrоd guruhi elеmеntlаri qаysi elеmеntlаr оilаsigа mаnsub?

98. Krеmniy kim tоmоnidаn kаshf etilgаn?

99. Elеktrоnni kim оchgаn?

101. Qаysi elеmеnt 1s2 2s2 2p6 3s2 elеktrоn konfiguratsiyasigа egа?

102. Eng kuchli mеtаllmаslik хоssаlаri qаysi elementta nаmоyon bo’lаdi?

103. Elеktrоn qаbul qilish jаrаyoni qаndаy nоmlаnаdi?

104. Suv vа suyuq аmmiаk qаndаy bоg’gа egа?

105. Vоdоrоd qаysi birikmаlаridа –1 оksidlаnish dаrаjаsigа egа?

106. Eritmаlаri yoki suyultmаlаri elеktr tоkini o’tkаzmаydigаn mоddаlаr qаndаy mоddаlаr?

107. Mаssаsi o’zаrо tеng, lеkin yadrо zаryadlаri hаr хil bo’lgаn elеmеntlаr qаndаy nоmlаnаdi?

110. Mоlекulаning fаzоviy strukturаsini, shаklini bеlgilаydi, u:

111. Mа’lum hаrоrаtdа dissоsiyatsiyalаngаn mоlеkulаlаr sоnining erigаn moddаning dаstlаbki mоlекulаlаri sоnigа nisbаti qаndаy nоmi?

114. IV А dаvrdа mеtаllmаslаrdаn nеchtаsi jоylаshgаn?

 115. Uglеrоd guruhi elеmеntlаri qаysi elеmеntlаr оilаsigа mаnsub?

116. Kimyo fani nimani o’rganadi?

117. Atom molekulyar ta’limotning asosiy holatlari:

118.Quyidagi jarayonlardan kimyoviy hodisani aniqlang?

119. Molekula deb nimaga aytiladi?

120. Atom deb nimaga aytiladi?

121. Atom molekulyar ta’limotni qaysi olim yaratgan?

122. Quyidagi moddalardan nomolekulyar tuzilishli moddalarni ajrating?

123.Quyidagi moddalardan molekulyar tuzilishli moddalarni ajrating?

124. Quyidagilardan kimyoviy elementga berilgan ta’rifni aniqlang?

125. Nisbiy atom massa deb nimaga aytiladi?

126. Izotop deb nimaga aytiladi?

127. Izobar deb nimaga aytiladi?

128. Zanglash qanday hodisa

129. Oddiy modda deb nimaga aytiladi?

130. Alotropiya deb nimaga aytiladi

131. Quyidagilardan qaysilari alotropik shakl o’zgarishiga misol bo’ladi?

132. Tarkibning doimiylik qonunini kim aniqlagan?

133.Mоlеkulаlаr qаndаy hоdisаlаr nаtijаsidа o’zgаrаdi?

134.Kimyoviy rеаktsiyalаr nаtijаsidа аtоmlаr:

135.Аtоmlаrdаn nimа hоsil bo’lаdi?

136.Аtоmlаrning rаzmеrlаrining o’lchаm birligini ko’rsаting:

137.Kislоrоdning аtоm sоlishtirmа оg’irligi nеchаgа tеng?

138.Birikmаlаr qаndаy tаrkibgа egа?

139.Kimyoviy birikmаlаr-bu:

140.Tаrkibi vа хоssаlаri to’liq hаjmi bo’yichа bir хil bo’lgаn mоddа qаndаy nоmlаnаdi?

141.Bir хil tаrkibli vа хоssаlаrgа egа bo’lgаn tоzа mоddаlаr qаndаy nоmlаnаdi?

142.Filtrdаn o’tkаzilgаn tiniq eritmа nimа?

143.Tаrkibi hаr хil elеmеntlаrdаn ibоrаt bo’lgаn mоddа bu:

144.Bеlgili bir kimyoviy tаrкibgа egа bo’lgаn gоmоgеn birikmа-bu:

145.Bеlgili bir to’rgа, o’lchаm vа hаjmgа egа bo’lmаgаn mоddа nimа?

146.Mоddаning tаrkibini kimyoviy bеlgilаr vа indеkslаr оrqаli ko’rsаtish-bu:

147.Elеmеnt аtоmining bоshqа elеmеntlаr аtоmlаrini biriktirish хususiyati nimа?

149.Mоlеkulаlаr qаndаy zаrrаchаlаrdаn tuzilgаn?

.

150.Kimyoviy rеакtsiyalаr nаtijаsidа mоlеkulаlаr qаndаy o’zgаrаdi?

151.Hоzirgi pаytdа nеchtа kimyoviy elеmеnt bоr?

152.Kimyoviy elеmеntlаrning kimyoviy bеlgisi 1814 yil kim tоmоnidаn tаklif qilingаn?

153.Аtоm rаzmеri o’lchаm birligi sisitеmаtik nоmеnklаturа bo’yichа qаndаy nоmlаnаdi?

154.Аtоmning mаssа birligi nеchаgа tеng?

155.Tаbiiy biriкmаlаr qаndаy tаrkibgа egа?

156.Gаzsimоn mоddаlаrning tаrkibi qаndаy?

 157.Mоddаning kristаllik pаnjаrаlаri tugunidа аtоmlаr jоylаshsа, u qаndаy fizikаviy хоssаgа egа bo’lаdi?

158.O’zgаruvchаn tаrtibgа egа bo’lgаn mоddаlаr qаndаy nоmlаnаdi?

159.Hаr хil tаrkibgа vа хоssаlаrgа egа bo’lgаn аrаlаshmа qаndаy nоmlаnаdi?

160.Tаrkibi bittа elеmеnt аtоmidаn ibоrаt mоddа bu:

161.Hаr хil kimyoviy tаrkibgа egа bo’lgаn gоmоgеn birikmа bu:

162.Bеlgili shаklgа vа hаjmgа egа mоddа nimа?

163.Kimyoviy bеlgi yoki fоrmulа оldigа jоylаshtirilаdigаn sоn qаndаy nоmlаnаdi

164.Mоddаning оg’irligining uning miqdоrigа nisbati qanday nomlanadi?

165. Molyar massaning birligi qanday belgilanadi?

166. Tarkibida 6.02 x 1023  ta zarracha saqlagan birikma qanchaga teng

167. Asoslar deb nimaga aytiladi?

168. Quyidagilardan qaysi bir amfoter oksidga misol bo’ladi?

169. Asoslar necha turga bo’linadi?

170. Ishqorlar deb nimaga aytiladi?

171. Quyidagi asoslardan qaysi biri suvda erimaydi?

172. Quyidagi elementlardan qaysi biri metallmaslar?

173. Quyidagi oksidlardan asosli oksidlarni aniqlang?

174.Moddaning eruvchanligi deb nimaga aytiladi?

175. Eruvchanlik qaysi harf bilan belgilanadi?

176. Kimyoviy reaksiya turlari nechta?

177. Quyidagi hodisalardan qaysi biri kimyoviy hodisaga misol bo’ladi?

178. Kimyoviy elementlarning hozirgi zamon belgilanishini kim taklif etgan?

179. Kimyoviy formula deb nimaga aytiladi?

180. N2O5 da azotning valentligi nechiga teng?

182.Allatropiya hodisasi kuzatilmaydigan moddani ko’rsating.

183. Quyidagilarning qaysi birida element valentligi to’g’ri ta’riflangan? Valentlik . . .

184. Element bu . . .

185. Alyuminiy xloridda qancha element bo’lsa qaysi birikmada shuncha element bor?

186. Peryodat kislotasida yodning valentligi qanday?

187. Oddiy moddalar qatorini ko’rsating.

188. Qaysi hollarda kislorod oddiy modda holida ifodalangan? 1) havo tarkibiga kiradi; 2) oksidlar tarkibiga kiradi; 3) yonish reaksiyasida qatnashadi; 4) ozon hosil qiladi; 5) kislorodli kislotalar tarkibiga kiradi.

189. Quyidagi alomatlarning qaysilari moddagataaluqli?

fosfor uch xil allatropik shakllarga ega 2. fosfor to’rt atomdan tashkil topgan tetraedr shaklini hosil qiladi

fosfor III davrning V guruhida joylashgan 4. fosfor bug’ining zichligi havoga nisbatan 4,28 ga teng.

190. Kimyoviy toza bo’lgan moddani aniqlang.

191. Quyidagi hodisalarning qaysi guruhi kimyoviy jarayonga taalluqli?

192.Tarkibida 40% Ca, 12% C va 48% O bo’lgan moddaning formulasini aniqlang

193. 444 g malaxit parchalanganda necha gr mis(II) oksid hosil bo’ladi?

194. 35,8 g marganets (II) nitratdagi modda miqdori necha modda

195. Vodorod bromide – HB2 ning havoga va vodorodga nisbatan zichligini aniqlang?

196. Al+3ionining elektron formulasi quyidagi qaysi formulaga muvofiq keladi?

197. 44,8 l karbonat angidrid hosil qilish uchun n.sh. necha gr kalsiy karbonatni parchalash lozim?

198. Quyidagi oksidlanish- qaytarilish reaksiya tenglamasida koeffitsientlar yog’indisi nechaga teng?

KMnO4 + HCL = KCL + MnCL2 + CL2 + H2O.

199 . 23g natriy metalning 200g suvda eritishi natijasida hosil bo’lgan eritmadagi o’yuvchi natriyning konsentratsiya %ni toping.

200. 180g suvda 90g modda erishidan hosil bo’lgan eritmaning massa ulushini hisoblang.

201. 1s22s2 2p6 3s2 3p5 elektron formula qaysi galogenga to’g’ri keladi?

202. Qaysi holatda faqat asosli oksid olish usuli ko'rsatilgan?

203. Kislotali oksidlar qatorini ko'rsating.

204. Quyidagi oksidlarning qaysi birlari asoslar bilan reaksiyaga kirishadi?

205. Normal sharoitda 11,2 litr oltingugurt (IV)-oksid olish uchun qancha oltingugurtni yoqish kerak?

206. Amfoter gidroksidlar qatorini ko'rsating.

207. Qaysi reaksiya suvda erimaydigan asos xossasini ifodalaydi?

208. Qaysi moddadan bir vaqtning o'zida ham asosli, ham kislotali oksid olish mumkin?

209. Ohakli suv Ca(OH)2 orqali karbonat angidrid yuborilganda 50 g oq cho'kma hosil bo'ladi. Necha litr CO2 reaksiyaga kirishgan?

210. Kislota eritmasi quyidagi indikatorlarning qaysilari ta'sirida qizaradi?

1. Lakmus. 2. Fenoftalein. 3. Metil zarg'aldog'i.

211. Formulalari quyidagicha bo'lgan oksidlarning qaysi birlarida kislorodning massa ulushi 50% ga teng?

212. Sulfat kislota quyidagi moddalarning qaysilari bilan reaksiyaga kirishadi?

1. MgO. 2. CO;, 3. NaOH. 4. SiO,. 5. BaO,. 6. NO,.

213.Quyidagi keltirilgan o'zgarishlardagi noma'lum X moddani aniqlang.Al→ AlCl3 →X→ Al

214. Oshqozon shirasi tarkibidagi kislotani aniqlang.

215. Quyidagi kislotalardan qaysilari beqaror hisoblanadi?

1. H2 SO4 2. H2 SO3 3. H3 PO4, 4. H2 CO3 5. HNO3 6. HCI.

216. Quyidagi qaysi kislota eritmada cho'kma hosil bo'lish hisobiga olinadi?

217. 87,75 g osh tuzini hosil qilish uchun qancha massa natriy kerak?

218. Tarkibida 63,22% marganes va 36,78% kislorod bo'lgan moddaning formulasini aniqlang.

219. 10 g vodorodning normal sharoitdagi hajmini va undagi molekulalar sonini toping.

220.Quydagi Birikmalarni Valentligi Asosda To’grilab Yozing?

III, IV, II

NH CH HO

221.Qaysi Qatorda Labaratoriya Vadarot Olish To’g’risi Ko’rsatiladigan?

222. Massa Ulushini Toping Formulasini Aniqlang.

223.Molyar Hajmni Topish Formulasini Aniqlang?

224.Vodorod Eng Ko’p Qayerda Uchraydi?

225. Suv Tarkibidagi Vodorotning Foiz Ulushi Nechaga Teng?

226. 18g Uglerodni Yoqish Uchun Necha Litr O2 Kerak?

227.Qanday Hajm Nisbatdagi Vodarot Va Kislorod Aralashmasi “Qaldiroq Gaz” Deb Ataladi?

228. Eng Yengil Gazni Toping?

229.Suv Necha 0C Da Qaynaydi Va Bug’ Holatiga O’tadi?

230. Kislorod Elementining Tabiatda Nechta Izatopi Uchraydi?

231.Vodorotni Sof Holda Birinchi Marta Kim Olgan?

232.Vodorotning Tabiatdagi Izatoplari Soni:

233.Vodorot Qaysi Moddada Yaxshi Eriydi?

234. Laboratoriya Sharoyitida Koslorod Quyidagi Moddalarda Qaysilaridan Olinadi?

235.H2+O2 Reaksiya Natijasida Qanday Modda Hosil Bo’ladi?

236. Vodorotning Sanoatda Olinish Usullarini Aniqlang?

237. 6,8 G H2S (N.Sh)Da Qanday Hajmni Egallaydi?

238. Hali kashf etilmagan 108-element atomlarning tashqi orbitalida nechta elektron bo’ladi?

239. Quyidagi atomlarning energetik pog’onalari ichida metallmaslik xossani kuchliroq ifodalaydiganini ko’rsating;

240. Normal holatda qaysi atomda juftlashmagan elektronlar soni ko’proq?

241. Cu (II) ionning elektron konfiguratsiyasida nechta juftlashmagan elektron bo’ladi?

242. 5-energetik pog’onaning f-pog’onachasi-dagi elektronlarning maksimal soni nechaga teng?

A) 18 \*B) 14 C) 22 D) 10

243. Elektron formulasi 1s2 2s2 2p6  3s2 3p4 bo’lgan element atomida qo’zg’algan holatda juftlashmagan elektronlarning maksimal soni nechtaga teng bo’ladi?

244. Quyidagi atom va ionlar Ne, Na+, F- uchun bir xil qiymatga ega bo’lgan kattaliklarni ko’rsating.

245. Davriy jadvaldagi qaysi gruppalardagi elementlar atomlarining tashqi pog’onasidagi elektronlar soni gruppa nomeriga teng.

246.  ionning elektron konfiguratsiyasini aniqlang . 

247. Tartib nomeri 30 bo’lgan elementning nechta energetik qobig’i to’lgan?

248. Elektroni qulagan elementlarni toping. 1) kripton 2) nikel 3) xrom 4) niobiy 5) mis 6) titan 7) molibden 8) radon 9) palladiy

249. Misning asosiy holatidagi elektron konfiguratsiyasi 3d94s2 bo’lmasligining sababi nimada?

250. Atomlarning qanday xususiyatlari davriy tartibda o’zgaradi?

251. Davr guruh raqami ortib borganda, element atomining radiusi qanday o’zgaradi?

252. Quyidagi qatorda ionlarning radiusi qanday o’zgaradi? 

253. Davriy sistemada aktinoidlar qanday holatni egallaydi?

254. Quyidagi elementlar: He,Ne, Ar, Kr va Xe atomlarida ionlanish energiyasi qanday o’zgaradi?

255. Kclo3ning Molekular Massasini Toping?

256.Vodorotning Nisbiy Molekular Massasi Nechaga Teng?

257. Eng Yengil Gaz Vodorod Havodan Necha Marotaba Yengil?

258.Har Qanday Moddaning Bir Moli Normal Sharoitda Qanday Hajmni Egallaydi?

259.Avagadro Doimiysining Son Qiymati Necaga Teng?

260.VOdorot Ftoridning Zichligini Aniqlang?

261. 41 g natriy fosfat Na3 PO4 ning modda miqdorini hisoblang.

262. Quyidagi reaksiyalarni tugallang va koeffitsiyentlarini qo'ying: Al2 Cl3+ Br= AlBr3 +X

263. 9 g suv hosil qilish uchun qancha massa vodorod va kislorod kerak bo'ladi?

264. Tarkibida 43,66% fosfor va 56,33% kislorod bo'lgan moddaning formulasini aniqlang.

265. 8 g kislorodning normal sharoitdagi hajmini va undagi molekulalar sonini toping.

266. 42,75 g aluminiy sulfatAI2 (SO 4)3 ning modda miqdorini hisoblang.

267. Quyidagi reaksiyalarni tugallang va koeffitsiyentlarni tanlang.

CH4 –t- Fe+CI=

268.Kimyo fani nima to’g’risidagi fan hisoblanadi.

269.Kimyo fani va sanoatining rivojlanishiga o’z hissasini qo’shgan va qo’shib kelayotgan O’zbekistonlik kimyogar olimlar berilgan qatorni aniqlang?

270.Tajriba davomida termometr sinib qolsa to’kilgan simobni qanday yig’ib olish kerak?

271.Natriy metalini qanday idishda saqlash kerak?

275.Bir modda molekulalari boshqa modda molekulalari orasida tarqalishi mumkin va bu hodisa nima deb ataladi?

276.Molekulalar nimalardan tashkil topgan?

267. Atomlar nimalardan tashkil topgan?

268.Molekula nima?

269.Kimyoviy element nima?

270.Nisbiy atom massa nima?

271.Uglerod(126C) izatopi absolyut massasining 1/12 og’irlik qismi 19,93∙10-27kg=1,66∙10-27kg ga teng bo’lib bu miqdor……… nima deyiladi.

272. Suv parchalanganda qanday moddalar hosil bo’ladi?

273.Moddalar deb nimaga aytiladi?

274. Modda tarkibining kimyoviy belgilari zarrur bo’lgan indekslar yordamida ifodalanishi………deyiladi

275.H2SO4 sulfat kislotadagi 2va 4 sonlar nima deyiladi?

276.PH3,SH4larga elementlar valentligini aniqlang?

277.Avagadro doimiysi soni nechaga teng?

278.Maddaning molyar massasini topish formulasi qaysi qatorda to’g’ri berilgan?

279.Kislorod atomining assolyut massasi 26,60∙10-27 kg teng holda uning nisbiy atom massasi nechaga teng?

270.Suvning nisbiy molekular massasi?

A)32 B)36 C)18 D) 22.4

271.H2SO4 nisbiy molekular massalarini hisoblang?

272. 49 g sulfat kislotadagi modda miqdorini hisoblang?

273. Kislorod va vodorodning kimyoviy belgisi?

274. SO3 dagi oltingugurtning valentligini aniqlang?

275. Kimyoviy belgi yoki formula oldida turgan katta raqam nima deb ataladi?

276. Quyidagi atomlarning energetik pog’onalari ichida metallmaslik xossani kuchliroq ifodalaydiganini ko’rsating;

277. Normal holatda qaysi atomda juftlashmagan elektronlar soni ko’proq?

278. Cu (II) ionning elektron konfiguratsiyasida nechta juftlashmagan elektron bo’ladi?

279. 5-energetik pog’onaning f-pog’onachasi-dagi elektronlarning maksimal soni nechaga teng?

280. Elektron formulasi 1s2 2s2 2p6  3s2 3p4 bo’lgan element atomida qo’zg’algan holatda juftlashmagan elektronlarning maksimal soni nechtaga teng bo’ladi?

281. Quyidagi atom va ionlar Ne, Na+, F- uchun bir xil qiymatga ega bo’lgan kattaliklarni ko’rsating.

282. Davriy jadvaldagi qaysi gruppalardagi elementlar atomlarining tashqi pog’onasidagi elektronlar soni gruppa nomeriga teng.

283.  ionning elektron konfiguratsiyasini aniqlang . 

284. Tartib nomeri 30 bo’lgan elementning nechta energetik qobig’i to’lgan?

285. Elektroni qulagan elementlarni toping. 1) kripton 2) nikel 3) xrom 4) niobiy 5) mis 6) titan 7) molibden 8) radon 9) palladiy

286. Misning asosiy holatidagi elektron konfiguratsiyasi 3d94s2 bo’lmasligining sababi nimada?

287. Litiydan seyziygacha o’tish tartibida radius va metallarning suyuqlanish temperaturasi qanday o’zgaradi?

289. Atomlarning qanday xususiyatlari davriy tartibda o’zgaradi?

290. Davr guruh raqami ortib borganda, element atomining radiusi qanday o’zgaradi?

291. Quyidagi qatorda ionlarning radiusi qanday o’zgaradi? 

292. Davriy sistemada aktinoidlar qanday holatni egallaydi?

293. Quyidagi elementlar: He,Ne, Ar, Kr va Xe atomlarida ionlanish energiyasi qanday o’zgaradi?

294. Nima sababdan vodorod davriy elementlar sistemasida ham birinchi, ham yettinchi gruppalarda keltiriladi?

295. Qaysi qatorlardagi elementlar atom radiuslari ortib borish tartibda joylashgan? 1) kislorod, azot, uglerod; 2) uglerod, azot, kislorod; 3) mishyak, oltingugurt, mishyak; 4) ftor, xlor, yod; 5) ftor, xlor, yod; 6) yod, brom, xlor;

296. VII guruhni bosh guruhchasidagi elementlarda yuqoridan pastga tushish tartibida ular gidridlarining qaysi xossalari kuchayib boradi? 1) kislotaliligi; 2) termik turg’unligi; 3) oksidlovchilik xossasi; 4) bog’lar qutbliligi; 5) qaytaruvchilik xossasi;

297. Quyidagi elementlarni ularning nisbiy elektrmanfiyligi ortib borish tartibida

 joylashtiring. 1) azot; 2) ftor; 3) bor; 4) kislorod; 5) uglerod; 6) vodorod;

298. Davriy sistemaning bosh guruhcha elementlarida elementlar atomlarining tartib nomeri ortib borishi bilan atomlarda qanday xususiyatlar kuzatiladi?

299. Atom radiusi eng kichik elementi ko’rsating.

 300. Elementlar metallmaslik xossalari ortib borishi tartibida joylashtirilgan qatorni ko’rsating. 1) kaliy 2) kislorod 3) sera 4) tellur 5) selen