

Kimyo muhandislari uchun test sinovlarida uchraydigan savollari to‘plami.

«D.I.Mendeleev davriy jadvali»

mavzusi bo‘yicha savollar

1. Ishqoriy metal bilan boshlanib, inert gaz bilan tugaydigan D.I.Mendeleev davriy jadvalidagi kimyoviy elemtnlar qatori.
2. II guruh qo‘sishimcha guruhcha elemetlari.
3. Davriy jadvaldagi davr raqami.
4. Metallik xususiyati yuqori elementlar.
5. Metalmaslik xususiyati yuqori elementlar.

«Kislota va asoslar»

mavzusi bo‘yicha savollar

6. Kislotalar deb nimaga aytildi.
7. Kislotalarning kimyoviy formulasi.
8. Bir asosli kislotalar.
9. Ikki asosli kislotalar.
10. Ko‘p asosli kislotalar.
11. Kislorodli kislotalarning olinishi.
12. Kislorodli kislotalar.
13. Kislorodsiz kislotalarning olinishi.
14. Kislorodsiz kislotalar.
15. Kislorodsiz kislota olish usulini topishning kimyoviy tenglamalari.
16. Ham kislorodli, ham kislorodsiz kislota olishning qo‘shma reaksiya usullari.
17. Tarkibida ko‘p kislorod tutuvchi kislotalar.
18. Tarkibida kam kislorod tutuvchi kislotalar.
19. Uchuvchan kislotali birikmalar.
20. Barqaror bo‘lmagan kislotalar.
21. Sulfat kislutanig fizik va kimyoviy xossasi.
22. Kislota va suvni aralashtirishning to‘g‘ri harakatlari
23. Sulfat kislota olinishining bиринчи bosqichi. Kimyoviy tengliklar yordamida.
24. Nitrat kislota olinishing bosqichilari.
25. Oksidlovchi kislotalar.
26. Oleumning hosil bo‘lishi.
27. Maksimal oksidlanish darajasiga ega bo‘lgan kislotalar.
28. Maksimal oksidlanish darajasidan past oksidlanish darajasiga ega kislotalar.
29. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - digidrofosfat bo‘lgan kislutaning nomlanishi.
30. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - gidrokarbonat bo‘lgan kislutaning nomlanishi.
31. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - silikat bo‘lgan kislota nomlanishi.
32. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - ftorid bo‘lgan kislota nomlanishi.
33. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - xlorid bo‘lgan kislota nomlanishi.
34. O‘z tarkibida bromid – kislota qoldig‘i - bromid bo‘lgan kislota nomlanishi.
35. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - gidrosulfit bo‘lgan kislota nomlanishi.
36. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - gidrosulfat bo‘lgan kislota nomlanishi.
37. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - nitrit bo‘lgan kislota nomlanishi.
38. O‘z tarkibida kislota qoldig‘i - nitrat bo‘lgan kislota nomlaishi.
39. Asoslар nimalardan tashkil topgan?
40. Bir kislotali asoslarga nimalar kiradi?
41. Ko‘p kislotali asoslarga nimalar kiradi?

42. Ishqoriy metallar.
43. Ishqoriy-yer metallariga nimalar kiradi?
44. Natriy gidroksid – bu ... ?
45. O‘yuvchi natriy - bu ...?
46. O‘yuvchi natriyning texnik nomi.
47. O‘yuvchi kaliy – bu ...?
48. So’ndirilgan ohak – bu ...?
49. Kalsiy gidroksidning shaffof eritmasi – bu ...?
50. So’ndirilgan ohak qo‘llanish sohasi.
51. Ishqorlar laboratoriya sharoitida olinishi.
52. Asoslar va asosli oksidlarning o‘xshash jihatlari.
53. Netrallanish reaksiyasi deb qanday reaksiyaga aytildi?
54. Ishqoriy muhitda lakkus qog ‘ozi.
55. Kislotali muhitda lakkus qog‘ozi.
56. Ishqoriy muhitda metil zarg‘aldoq (metiloranj).
57. Kislotali muhitda metil zarg‘aldoq (metiloranj).
58. Ishqoriy muhitda fenolftalein.
59. Kislotali muhitda fenolftalein.
60. Suvda erimaydigan asoslar qizdirish natijasida kimyoviy jarayonlar.
61. Tuzlar bilan asoslar muallifiga ko‘ra reaksiya nomlanishi.
62. Ishqorlar va metall bo‘lmagan oksidlarning reaksiya mahsulotlari.
63. Ishqorning teriga ta’siri natijasi.
64. Suvda erimaydigan ishqorlar laboratoriya sharoitida qanday olinadi?
65. Ammiakni sanoatda olinishi.
66. Suvda erimaydigan ishqorlar qizdirilganda nimalar ajraladi?
67. Neytrallanish reaksiyalarida qaysi asoslar ishtiroy etadi?
68. Quyidagi reaksiya natijasida hosil bo‘ladigan moddalar $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \dots$?
69. Ishqorlar sanoatda qanday olinadi?
70. Amfoter gidroksid moddalar.
71. Kislorodsiz asos moddalar.
72. Ikkii kislotali oksidlar.
73. Ammiak nimadan olinadi?
74. Rang beruvchi indikatorlar.

«Kimiyoiy reaksiyalar» **mavzusi bo‘yicha savollar**

76. Issiqlik effektiga ko‘ra reaksiyalarni bo‘linishi.
77. Ekzotermik reaksiya deb ...?
78. Endotermik reaksiya deb... ?
79. Endotermik reaksiyalarning kimyoviy tenglamalari.
80. Shakllanish issiqligi deb ...?
81. Yonish issiqligi deb ...?
82. Termokimyoviy reaksiyalar.
83. Qaytarilish belgisiga ko‘ra, reaksiyalar bo‘linishi.
84. Qaytmas reaksiyalar deb ...?
85. Qaytar reaksiyalar deb ...?

«Fizik va fizik-kimyoviy tahlil usullari»
mavzusi bo‘yicha savollar

86. Konduktometriya nima?
87. Konduktometrik titrlash qyerda foydalilanadi?
88. Titrimetriya nimani o‘lchashga asoslangan?
89. Fotoelektrokolorimetrik tahlil.
90. Nefelometriya nimaga imkon beradi?
91. Potensiometriya bu ...?
92. Potensiometrik titrlash bu ...?
93. Xromatografiya bu ...?
94. Spektral tahlil usullari.
95. Turbidimetriya bu ...?

«Analitik kimyoda bufer eritmalar»
mavzusi bo‘yicha savollar

96. Bufer eritmalar nimalardan iborat?
97. Bufer eritmalar.
98. Ma’lum haroratda moddani eritib bo‘lmaydigan eritma qanday nomlanadi?
99. «Elektroliz» tushunchasiga nimalar kiradi?
100. Elektroliz qayerda sodir bo‘lishi mumkin?