

ANALITIK KIMYO SAVOLLAR TO'PLAMI

1. Analitik kimyo fani predmeti, uning vaziyfalari
2. Kompleks birikmalar, ularning tarkibi va tuzilishi.
3. Al^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
4. Fe^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
5. VI guruh kationlari (Cu^{2+} , Hg^{2+} , Cd^{2+}) xususiy reaksiyalari.
6. Analiz turlari va usullari.
7. Fizikaviy metodlar, fiziko-kimyoviy metodlari, kimyoviy metodlari, tekshiriloyotgan moddaning miqdori yoki xajmiga qarab analiz usullari
8. Gravimetrik ham titrimetric usullarning bir-birine uqasliq va parq taraflari
9. massa, hajm, aniq kontsentratsiyali eritmalar, ekvivalentoz vaqit, kóp vaqit
10. Cu^{2+} kationini aniqlash reaksiyalari
11. Fe^{2+} kationini aniqlash reaksiyalari
12. V guruh kationlari (Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mn^{2+}) xususiy reaksiyalari
13. Sifat analizi
14. Guruh reagenti, guruh reagentiga qoyiladigan talablar, xususiy reagent, analitik reaksiyaning o'ziga xosligi
15. Tomchi analiz usuli
16. Chicha plastinkalarda, metall qotishmalarni aniqlash
17. Gravimetrik analiz, ajiratish, aydash usullari
18. qotishmadagi altin, ushuvchan birikmaga aylandirip, $CaCO_3$ tarkibidagi CO_2 yamasa C aniqlanatu'gin bolsa nima kuzatiladi
19. Ni^{2+} kationini aniqlash reaksiyalari
20. IV guruh kationlari (Zn^{2+} , Al^{3+} , Cr^{3+}) xususiy reaksiyalari
21. Elektrolitikdissosiasiyalanish.
22. Suvdagi eritmalarda amalga oshiriladi, Bufer eritmalar vaularning pH manisi, kúchsiz kislota va uning kúchli asos bilan hosil qilgan tuzi aralashmasidan iborat, kúchsiz asos va uning kúchli kislota bilan hosil qilgan tuzidan iborat sistema
23. Miqdor analizi va uning metodlari.
24. Kimyoviy analiz usullari, Analizning fiziko-kimyoviy usullari, Gravimetrik analiz, Titrimetrik, Gazovolyumetrik
25. Ba^{+2} kationini aniqlash reaksiyalari
26. Cu^{2+} kationini aniqlash reaksiyalari
27. III guruh kationlar aralashmasini sistematik analiz qilish
28. Tuzlar gidrolizi. Tuzlarning pH va pOH manolari
29. Gidroliz eritmada tuz ionlari bilan suv molekulalarining o'zaro ta'siri natijasida, Gidroliz natijasida ko'pincha eritmaning muhiti (pH i) , Agar suvning H^+ - ionlari tuz ionlari bilan biriksa, eritmada OH^- ionlari miqdori oshib ketadi bunda muhitqandoy boladi
30. Mikrokristallaskopik analiz usullari.
31. kristall, mikroskop
32. Tamshi analiz usuli
33. Chiysha plastinkalarda, metall qiymalardi analiz usuli

34. Ba^{+2} kationini aniqlash reaksiyalari
35. III guruh kationlari xususiy reaksiyalari
36. Kompleks birikmalar, ularning tarkibi va tuzilishi.
37. A. Verner, markaziy atom, ligand, ichki sfera, tashqi sfera, kationli kompleks, anionli kompleks, neytral kompleks
38. Gravimetrik analiz, ajiratish, aydash usillari
39. Qotishpadagi altin, ushuvchañ birikmaga aylandirip, CaCO_3 tarkibidagi CO_2 yamasa C aniqlanadigan bolsa nima kuzatiladi
40. Gravimetrik hám titrimetric usillardiñ bir-birine uqsasliq hám parq tárepleri
41. massa, kólem, aniq kontsentratsiyali eritpeleri, ekvivalentaz waqit, kóp waqit
42. Al^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
43. II guruh kationlar aralashmasini sistematik analiz qilish
44. Kationlarning sulfidli klassifikatsiyasi.
45. Sifat analizida kationlarning klassifikatsiyasi, vodorod-sulfidli usul, vodorod-sulfidsiz usullar, Kationlarning sulfidli usullarining kamchiliklari
46. Mikrokristallaskopik analiz usullari.
47. kristall, mikroskop
48. Gravimetrik analiz, ajiratiw, aydaw usillari
49. qatispadağı altin, ushiwshañ birikmaga aylandirip, CaCO_3 tarkibidagi CO_2 yamasa C aniqlanatuğın bolsa
50. Zn^{2+} kationini aniqlash reaksiyalari
51. I guruh kationlar aralashmasini sistematik analiz qilish
52. Kationlarning kislota –asosli klassifikatsiyasi deganimi nima
53. Kationlarning kislota –asosli klassifikatsiyasi qanday
54. Kationlarning kislota –asosli sisetmasi 6 analitikaliq guruhga, Kationlarning` kislota –asosli usulining abzaligI, kamchiligi
55. Miqdor analizi va uning metodları.
56. Kimyoviy analiz usulları, Analizning fiziko-kimyoviy usullarına, Gravimetrik analiz, Titrimetrik, Gazovolyumetrik
57. Fe^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
58. Ba^{+2} kationini aniqlash reaksiyalari
59. II guruh kationlarining xususiy reaksiyalari
60. Anionlar klassifikatsiyasi.
61. Manfiy zariyadlangan zarrachalar, kationlardan farqi, Bariy va kumush tuzlaridagi eruvchangligi
62. Gravimetrik analiz, ajiratish, aydash usillari
63. Qatispadağı altin, ushiwshañ birikmaga aylandirip, CaCO_3 tarkibidagi CO_2 yamasa C aniqlanatuğın bolsa
64. Gravimetrik hám titrimetric usillardiñ bir-birine uqsasliq hám parq tárepleri
65. massa, kólem, aniq kontsentratsiyali eritpeleri, ekvivalentaz waqit, kóp waqit
66. Al^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
67. I guruh kationlarining xususiy reaksiyalari
68. Miqdor analizi va uning metodları.
69. Kimyoviy analiz usulları, analizning fiziko-kimyoviy usulları, Gravimetrik analiz, Titrimetrik, Gazovolyumetrik
70. Kompleks birikmalar, ularning tarkibi va tuzilishi.

71. A.Verner, markaziy atom, ligand, ichki sfera, tashqi sfera, kationli kompleks, anionli kompleks, neytral kompleks
72. Al^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
73. Ba^{+2} kationini aniqlash reaksiyalari
74. VI guruh kationlar (Co^{2+} , Ni^{2+} , Cd^{2+}) xususiy reaksiyalari
75. Kationlarning ammiakli-fosfatli klassifikatsiyasi.
76. Kationlarning ammiakli-fosfatli sisetmasi 5 Analitik guruhga, Kationlarning`ammiakli-fosfatli usulining abzalligi
77. Tamshi analiz usili
78. Chiysha plastinkalarda, metal qiymalarning analiz usili
79. Gravimetrik analiz, ajiratiw , aydaw usillari
80. Qatispadağı altin, ushiwshañ birikmaga aylandirip, $CaCO_3$ tarkibidagi CO_2 yamasa C aniqlanatuğın bolsa
81. Fe^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
82. V guruh kationlari (Mg^{2+} , Bi^{3+} , Sb^{3+} , Sb^{5+}) xususiy reaksiyalari
83. Kationlarning kislotali-asosli klassifikatsiyasi.
84. Kationlarning kislotali-asosli sisetmasi 6 Analitik guruhga, Kationlarning kislotali-asosli usulining abzaligi, Kationlarning` kislota –asosli usulining kamchiligi
85. Miqdor analizi va uning metodlari.
86. Kimyoviy analiz usullari, Analizning fiziko-kimyoviy usullari, Gravimetrik analiz, Titrimetrik, Gazovolyumetrik
87. Fe^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
88. Ni^{2+} kationini aniqlash reaksiyalari
89. V guruh kationlari (Mg^{2+} , Bi^{3+} , Sb^{3+} , Sb^{5+}) xususiy reaksiyalari
90. Tuzlar gidrolizi. Tuzlarning pH va pOH mánolari
91. Gidroliz eritmadagi tuz ionlari bilan suv molekulalarining o`zaro ta`siri natijasida, Gidroliz natijasida ko`pincha eritmaning muhiti (pH i), agar suvning H^+ - ionlari tuz ionlari bilan biriksa, eritmada OH^- ionlari miqdori oshib ketadi bunda muhit
92. Tamshi analiz usili
93. Maydalap alip barilatuğın analiz.
94. Ba^{+2} kationini aniqlash reaksiyalari
95. III guruh kationlari xususiy reaksiyalari
96. Analitik kimyo fani predmeti, uning vaziyfalari
97. Moddalarning analizi, sifat analiz, miqdor analiz, 17-a`sirning Lomonosov, Lovits, Metallarni (kationlarni) T.Bergman tarafidan ochilishi.
98. Kompleks birikmalar, ularning tarkibi va tuzilishi.
99. Al^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari
100. Fe^{3+} kationini aniqlash reaksiyalari