

ANALITIKALIQ XIMIYA SORAWLAR TOPLAMI

1. Analitikaliq ximiya pániniń predmeti, onıń waziypaları
2. Gravimetrik hám titrimetrik usıllardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
3. Tamshı analiz usılı
4. Fe^{3+} kationin anıqlaw reaktsiyaları
5. VI topar kationlar (Cu^{2+} , Hg^{2+} , Cd^{2+}) ózine tan qasiyetli reaktsiyaları
6. Analiz túrleri hám usılları.
7. Fizikaliq metodları, fiziko-ximiyaliq metodları, ximiyaliq metodları, tekserilip atırǵan zattıń mug`darı yaqıy ko`lemine qarap analiz usılları tomendegishe bó`inerdi, tamshı analiz, mikrokristallaskopik analiz
8. Gravimetrik analiz, ajiratiw, aydaw usılları
9. qatıspadaǵı altın, ushiwshań birikpege aylandırıp, CaCO_3 quramındaǵı CO_2 yamasa C anıqlanatuǵın bolsa ne boladı
10. Mikrokristallaskopik analiz usılları
11. kristall, mikroskop
12. Fe^{2+} kationin anıqlaw reaktsiyaları
13. V topar kationları (Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mn^{2+}) ózinetan qasiyetli reaktsiyaları
14. Sıpat analizi
15. gruppá reagenti, gruppá reagentine qoyılatuǵın talaplar, xususiý reagent, analitik reaktsiyanıń o`zine ta`nligi,
16. Gravimetrik hám titrimetrik usıllardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
17. massa, kólem, anıq kontsentratsiyalı eritpeleri, ekvivalent az waqıt, kóp waqıt
18. Maydalap alıp barılatuǵın analiz.
19. spetsifikaliq reaktsiyalar, sistematikaliq analizden parqı, waqıt,
20. Ni^{2+} kationin anıqlaw reaktsiyaları
21. IV topar kationları (Zn^{2+} , Al^{3+} , Cr^{3+}) ózinetan qasiyetli reaktsiyaları
22. Elektrolitik dissociacıyanıw.
23. suwdaǵı eritpelerde ámelge asırıladı, Bufer eritpeler hám olardıń pH mánisi, kúshsiz kislota hám onıń kúshli tiykar menen payda etken duzı aralaspasınan ibarat, kúshsiz tiykar hám onıń kúshli kislota menen payda etken duzınan ibarat sistema
24. Gravimetrik hám titrimetrik usıllardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
25. massa, kólem, anıq kontsentratsiyalı eritpeleri, ekvivalent az waqıt, kóp waqıt
26. Maydalap alıp barılatuǵın analiz.
27. spetsifikaliq reaktsiyalar, sistematikaliq analizden parqı, waqıt
28. Cu^{2+} kationin anıqlaw reaktsiyaları
29. III topar kationlar aralaspasın sistematik analiz qılıw
30. Duzlar gidrolizi. Duzlardıń pH hám pOH mánisleri
31. Gidroliz eritmadagi tuz ionları bilan suv molekularınıń o`zaro ta`siri
32. Gravimetrik hám titrimetrik usıllardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
33. massa, kólem, anıq kontsentratsiyalı eritpeleri, ekvivalent az waqıt, kóp waqıt
34. Tamshı analiz usılı
35. shıyshe plastinkalarda, metal qıymalardı analilew usılı

36. Ba^{+2} kationin aniqlaw reaksiyalari
37. III topar kationlari ózineta qasiyetli reaksiyalari
38. Kompleks birikpeler, olardıń quramı hám dúzilisi.
39. A. Verner, oraylıq atom, ligand, ishki sfera, sirtqi sfera, kationli kompleks, anionli kompleks, neytral kompleks
40. Gravimetrik analiz, ajiratiw, aydaw usillari
41. qatispadağı altın, ushiwshań birikpege aylandırıp, CaCO_3 quramındağı CO_2 yamasa C aniqlanatuğın bolsa ne boladı
42. Mikrokristallaskopik analiz usullari.
43. kristall, mikroskop,
44. Al^{3+} kationin aniqlaw reaksiyalari
45. II topar kationlar aralaspasın sistematik analiz qılıw
46. Kationlarning sulfidli klassifikatsiyasi.
47. Sipat analizinde kationlardin` klassifikatsiyasi, vodorod-sulfidli usil, vodorod-sulfidsiz usillar, Kationlardin` sulfidli usillarinin` kemshilikleri,
48. Gravimetrik hám titrimetric usillardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
49. massa, kólem, anıq kontsentratsiyali eritpeleri, ekvivalentaz waqıt, kóp waqıt
50. Maydalap alıp barılatuğın analiz.
51. spetsifikalıq reaksiyalar, sistematikalıq analizden parqi, waqıt,
52. Zn^{2+} kationin aniqlaw reaksiyalari
53. I topar kationlar aralaspasın sistematik analiz qılıw
54. Kationlarning kislota –silti klassifikatsiyasi.
55. Kationlardin` kislota –silti klassifikatsiyasi.
56. Kationlardin` kislota –silti sisetmasi 6 analitikalıq toparı
57. Kationlardıń kislota –silti usilinin` abzallıǵı
58. Kationlardin` kislota –silti usilinin` kemshiligi
59. Gravimetrik hám titrimetric usillardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
60. massa, kólem, anıq kontsentratsiyali eritpeleri, ekvivalentaz waqıt, kóp waqıt
61. Tamshi analiz usili
62. shiyshe plastinkalarda, metal qiymalardı
63. Ba^{+2} kationin aniqlaw reaksiyalari
64. II topar kationlarınıń ózineta qasiyetli reaksiyalari
65. Anionlar klassifikatsiyası
66. teris zariyadlang`an bo`leksheler, kationlardan parqi
67. Bariy ha`m gu`mis duzlarındağı erigishligi
68. Gravimetrik analiz, ajiratiw, aydaw usillari
69. Mikrokristallaskopik analiz usullari
70. Al^{3+} kationin aniqlaw reaksiyalari
71. I topar kationlarınıń ózineta qasiyetli reaksiyalari
72. Muğdar analizi hám onıń metodları.
73. Ximiyalıq analiz usillari, Analizdiń fiziko-ximiyalıq usillarına, Gravimetrik analiz, Titrimetriyalıq, Gazovolyumetriyalıq
74. Gravimetrik hám titrimetric usillardıń bir-birine uqsaslıq hám parq tárepleri
75. Kólem, anıq kontsentratsiyali eritpeleri, ekvivalentaz waqıt, kóp waqıt
76. Maydalap alıp barılatuğın analiz.
77. Spetsifikalıq reaksiyalar, sistematikalıq analizden parqi, waqıt

78. Ba^{+2} kationin aniqlaw reaksiyalari
79. VI topar kationlar (Co^{2+} , Ni^{2+} , Cd^{2+}) ózine tan qasiyetli reaksiyalari
80. Kationlardin` ammiakli-fosfatli klassifikatsiyasi.
81. Kationlardin` ammiakli-fosfatli sisetmasi 5 analitikaliq topari
82. Kationlardin` ammiakli-fosfatli usilinin` abzallığı
83. Gravimetrik hám titrimetric usillardin` bir-birine uqsasliq hám parq tárepleri
84. massa,kólem,aniq kontsentratsiyali eritpeleri,ekvivalentaz waqit,kóp waqit
85. Tamshi analiz usili
86. shiyshe plastinkalar, metal qiymalar
87. Fe^{3+} kationin aniqlaw reaksiyalari
88. V topar kationlari (Mg^{2+} , Bi^{3+} , Sb^{3+} , Sb^{5+}) ózine tan qasiyetli reaksiyalari
89. Kationlardin` kislotali-silti klassifikatsiyasi.
90. Kationlardin` kislotali-silti sisetmasi 6 analitikaliq topargá kationlardin` kislotali-silti usilinin` abzallığı, kationlardin` kislota –silti usilinin` kemshiligi
91. Gravimetrik analiz, ajiratiw,aydaw usillari
92. qatispadağı altin,ushiwshań birikpege aylandirip, CaCO_3 quramındağı CO_2 yamasa C aniqlanatuğın bolsa ne bayqaladı
94. Mikrokristallaskopik analiz usullari.
95. kristall,mikroskop
96. Ni^{2+} kationin aniqlaw reaksiyalari
97. V topar kationlari (Mg^{2+} , Bi^{3+} , Sb^{3+} , Sb^{5+}) ózine tan qasiyetli reaksiyalari
98. Duzlar gidrolizi. Duzlardin` pH hám pOH mánisleri
99. Gravimetrik hám titrimetric usillardin` bir-birine uqsasliq hám parq tárepleri
100. Maydalap alip barilatuğın analiz.