

Kimyodaneksperimento'tkazishmetodikasifanidanyakuniysavollarto'plami

1. Eruvchanlik. Eruvchanlikkoefitsientinianiqlash, eriganmoddalar massaulushinianiqlash
2. Asoslar, xossalarivaularningolinishi, ishlatilishi. Asoslarningolinishigaoideksperimentlaròtkazish. NaOH, òyuvchiishqorlarolish, sanoatdagirol
3. Kislotalar vaularningturlari. Kislorodlivakislorodsizkislotalarolish. Kislotalarningolinishivaxossalarigaoideksperimentlaròtkazish
4. Tuzlarning nomlanishivaturlari. Tuzlarningfizikvakimyoviyxossalari. nordontuz, òrta, asoslituzlar, tuzlarningqo'llanilishigaoideksperimentlaròtkazish
5. Massasi 25 g bo'lgan Al₂O₃ ning miqdorini (mol) aniqlang.
6. Metallarvometalmaslar. Metallarvometalmaslarolinishi, fizik-kimyoviyxossasi
7. Asoslarningolinishibo'yichaeksperto'tkazish. CaO, CaCO₃, Ca(OH)₂, oxaksuti
8. Tuzlar vaularningturlari. asosli, nordon, o'rta, qo'shtuzlar,
9. Kislotavaularningturlari. birvaikkiasosli, olinishi, kimyoviyxossalari
10. Normal sharoitdagi 2,24 / oltingugurt (IV)-oksidningmassasini toping. Bu necha mol vanechtamolekulanitashkiletadi
11. KompleksbirikmalarvaularningturlariKompleksbirikmalarolinishi, fizik-kimyoviyxossasi
12. Kislotalar. Kislotalarningturlari. Olinishi. Ularningfizikvakimyoviyxossalarigaoideksperimento'tkazish. kislotalar, kislorodli, kislorodsizkislotalar, birasoslivako'pasoslikislotalar
13. Eritmalarvaeruvchanlikmavzusigaoideksperimento'tkazisheritmalar, to'yingan, to'ynmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydigan, amaldaerimaydigan
14. Eritmakonsentratsiyalarigaoideksperimento'tkazishEritmakonsentratsiyasi, molyarkonsentratsiya, normal konsentratsiya, molyalvatitrkonsentratsiya
15. Tarkibiquyidagichaboigantuzningengoddiyformulasini toping: Na-42,07%, P-18,91%, O-39,02%.
16. Eritmalarvaeruvchanlik. eritmalar, to'yingan, to'ynmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydiganmavzusigaoideksperimento'tkazish.
17. Asoslar. Asoslarningtarkibi, tuzilishivanomlanishi. asoslarningtoifalanishi, asoslarningolinishivaxossalari, engmuhimasoslarningishlatilishimavzusigaoideksperimento'tkazish.
18. Kislotalar. Kislotalartarkibi, tuzilishi, kislotalarningtoifalanishi, kislotalarningolinishivaxossalarimavzusigaoideksperimento'tkazish.
19. Tuzlar. Tuzlartarkibi, tuzilishi, tuzlarformulariningifodalanishi, tuzlarningtoifalanishi, engmuhimtuzlarningishlatilishimavzusigaoideksperimento'tkazish.
20. 25 g kalsiygidroksidbilanto'liqreaksiyagakirishadigan CO₂ olishuchunqanchanatriygidrokarbonatniparchalashkerak
21. MetallarvometalmaslarMetallarvometalmaslarolinishi, fizik-kimyoviyxossasi
22. Kislotalar. Kislotalarvaularningturlari, olinishi, fizikvakimyoviyxossalari
23. Eritmalar vaularningturlariModdalarningeruvchanligivaeruvchanlikkoefitsienti, eritmalarngkontsentratsiyasivaularnitushuntirishusullari
24. Asoslar: Asoslarningturlari, olinishi, fizikvakimyoviyxossalari
25. Mis kuporositarkibidagikristallizatsiyasuviningfoizinianiqlang.
26. EruvchanlikEruvchanlikkoefitsientinianiqlash, eriganmoddalar massaulushinianiqlash
27. Asoslar, xossalarivaularningolinishi, ishlatilishi. Asoslarningolinishigaoideksperimentlaròtkazish. NaOH, òyuvchiishqorlarolish, sanoatdagirol
28. Kislotalar vaularningturlari. Kislorodlivakislorodsizkislotalarolish. Kislotalarningolinishivaxossalarigaoideksperimentlaròtkazish
29. Tuzlarning nomlanishivaturlari. Tuzlarningfizikvakimyoviyxossalari. nordontuz, òrta, asoslituzlar, tuzlarningqo'llanilishigaoideksperimentlaròtkazish

30. Massasi 25 g bo'lgan Al_2O_3 ning miqdorini (mol) aniqlang.
31. Metallarvometalmaslar Metallarvometalmaslar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
32. Asoslarning olinishi bo'yicha eksperiment o'tkazish CaO , $CaCO_3$, $Ca(OH)_2$, oxasuti
33. Tuzlar va ularning turlari. asosli, nordon, o'rta, qo'shtuzlar,
34. Kislota va ularning turlari. birvaikkiasosli, olinishi, kimyoviy xossalari
35. Normal sharoitdagi 2,24 / oltingugurt (IV)-oksidning massasini toping. Bu necha mol vanehtamolekulanitashkiletadi
36. Kompleks birikmalar va ularning turlari Kompleks birikmalar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
37. Kislotalar. Kislotalarning turlari. Olinishi. Ularning fizik va kimyoviy xossalari ga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish. kislotalar, kislorodli, kislorodsiz kislotalar, birasosli va ko'pasosli kislotalar
38. Eritmalar va eruvchanlik mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish eritmalar, to'yingan, to'yinmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydigan, amalda erimaydigan
39. Eritma konsentratsiyalariga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish Eritma konsentratsiyasi, molyarka konsentratsiya, normal konsentratsiya, molyalvatitr konsentratsiya
40. Tarkibi quyidagicha bo'lgan tuzning eng oddiy formulasini toping: Na-42,07%, P-18,91%, O-39,02%.
41. Eritmalar va eruvchanlik. eritmalar, to'yingan, to'yinmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydigan mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
42. Asoslar. Asoslarning tarkibi, tuzilishi va nomlanishi. asoslarning toifalanishi, asoslarning olinishi va xossalari, eng muhim asoslarning ishlatilish mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
43. Kislotalar. Kislotalar tarkibi, tuzilishi, kislotalarning toifalanishi, kislotalarning olinishi va xossalari mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
44. Tuzlar. Tayanch so'zlar: Tuzlar tarkibi, tuzilishi, tuzlar formulalarining ifodalanishi, tuzlarning toifalanishi, eng muhim tuzlarning ishlatilish mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
45. 25 g kalsiy gidroksid bilan to'liq reaksiya qayirishadigan CO_2 olish uchun qancha natriy gidrokarbonatni parchalash kerak
46. Metallarvometalmaslar Metallarvometalmaslar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
47. Kislotalar Kislotalar va ularning turlari, olinishi, fizik va kimyoviy xossalari
48. Eritmalar va ularning turlari Moddalarning eruvchanligi va eruvchanlik ko'effitsenti, eritmalarning konsentratsiyasi va ularni tushuntirish usullari
49. Asoslar. Asoslarning turlari, olinishi, fizik va kimyoviy xossalari
50. Mis kuporosi tarkibidagi kristallizatsiya suvining foizini aniqlang.
51. Eruvchanlik Eruvchanlik ko'effitsentini aniqlash, erigan moddalar massaulushini aniqlash
52. Asoslar, xossalari va ularning olinishi, ishlatilishi. Asoslarning olinishi ga oid eksperimentlar o'tkazish. $NaOH$, o'yuvchi ishqorlar olish, sanoatdagi roli
53. Kislotalar va ularning turlari. Kislorodli va kislorodsiz kislotalar olish. Kislotalarning olinishi va xossalari ga oid eksperimentlar o'tkazish
54. Tuzlarning nomlanishi va turlari. Tuzlarning fizik va kimyoviy xossalari. nordon tuz, o'rta, asosli tuzlar, tuzlarning qo'llanilishiga oid eksperimentlar o'tkazish
55. Massasi 25 g bo'lgan Al_2O_3 ning miqdorini (mol) aniqlang.
56. Metallarvometalmaslar Metallarvometalmaslar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
57. Asoslarning olinishi bo'yicha eksperiment o'tkazish : CaO , $CaCO_3$, $Ca(OH)_2$, oxasuti
58. Tuzlar va ularning turlari. asosli, nordon, o'rta, qo'shtuzlar,
59. Kislota va ularning turlari. birvaikkiasosli, olinishi, kimyoviy xossalari
60. Normal sharoitdagi 2,24 / oltingugurt (IV)-oksidning massasini toping. Bu necha mol vanehtamolekulanitashkiletadi
61. Kompleks birikmalar va ularning turlari: Kompleks birikmalar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi

62. Kislotalar. Kislotalarning turlari. Olinishi. Ularning fizik va kimyoviy xossalari ga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish .kislotalar, kislorodli, kislorodsiz kislotalar, birasosli va ko'pasosli kislotalar
63. Eritmalar va eruvchanlik mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish eritmalar, to'yingan, to'yinmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydigan, amalda erimaydigan
64. Eritma konsentratsiyalariga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish Tayanch so'zlar: Eritma konsentratsiyasi, molyarka konsentratsiya, normal konsentratsiya, molyalvatit konsentratsiya
65. Tarkibi quyidagicha bo'lgan tuzning eng oddiy formulasini toping: Na-42,07%, P-18,91%, O-39,02%.
66. Eritmalar va eruvchanlik. eritmalar, to'yingan, to'yinmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydigan mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
67. Asoslar. Asoslarning tarkibi, tuzilishi va nomlanishi. asoslarning toifalanishi, asoslarning olinishi va xossalari, eng muhim asoslarning ishlatilishi mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
68. Kislotalar. Kislotalar tarkibi, tuzilishi, kislotalarning toifalanishi, kislotalarning olinishi va xossalari mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
69. Tuzlar. Tuzlar tarkibi, tuzilishi, tuzlar formulalarining ifodalanishi, tuzlarning toifalanishi, eng muhim tuzlarning ishlatilishi mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish.
70. 25 g kalsiy gidroksid bilan to'liq reaksiya gacha kirishadigan CO_2 olish uchun qancha natriy gidrokarbonat ni parchalash kerak
71. Metallar va metalmaslar Metallar va metalmaslar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
72. Kislotalar Kislotalar va ularning turlari, olinishi, fizik va kimyoviy xossalari
73. Eritmalar va ularning turlari Moddalarning eruvchanligi va eruvchanlik ko'effitsienti, eritmalarning konsentratsiyasi va ularni tushuntirish usullari
74. Asoslar. Asoslarning turlari, olinishi, fizik va kimyoviy xossalari
75. Mis kuporosi tarkibidagi kristallizatsiya suvining foizini aniqlang.
76. Eruvchanlik Eruvchanlik ko'effitsientini aniqlash, erigan moddalar massaulushini aniqlash
77. Asoslar, xossalar va ularning olinishi, ishlatilishi. Asoslarning olinishi ga oid eksperimentlar o'tkazish. NaOH, o'yuvchi ishqorlar olish, sanoatdagi roli
78. Kislotalar va ularning turlari. Kislorodli va kislorodsiz kislotalar olish. Kislotalarning olinishi va xossalari ga oid eksperimentlar o'tkazish
79. Tuzlarning nomlanishi va turlari. Tuzlarning fizik va kimyoviy xossalari. nordon tuz, o'rta, asosli tuzlar, tuzlarning qo'llanilishi ga oid eksperimentlar o'tkazish
80. Massasi 25 g bo'lgan Al_2O_3 ning miqdorini (mol) aniqlang.
81. Metallar va metalmaslar: Metallar va metalmaslar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
82. Asoslarning olinishi bo'yicha eksperiment o'tkazish CaO , CaCO_3 , Ca(OH)_2 , oksuti
83. Tuzlar va ularning turlari: asosli, nordon, o'rta, qo'shtuzlar,
84. Kislotalar va ularning turlari. bir va ikki asosli, olinishi, kimyoviy xossalari
85. Normal sharoitdagi 2,24 l oltingugurt (IV)-oksidning massasini toping. Bu necha mol vanechta molekulani tashkil etadi
86. Kompleks birikmalar va ularning turlari Kompleks birikmalar olinishi, fizik-kimyoviy xossasi
87. Kislotalar. Kislotalarning turlari. Olinishi. Ularning fizik va kimyoviy xossalari ga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish .kislotalar, kislorodli, kislorodsiz kislotalar, birasosli va ko'pasosli kislotalar
88. Eritmalar va eruvchanlik mavzusiga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish eritmalar, to'yingan, to'yinmagan, o'tato'yingan, yaxshieriydigan, oz eriydigan, amalda erimaydigan
89. Eritma konsentratsiyalariga oid kimyoviy eksperiment o'tkazish Eritma konsentratsiyasi, molyarka konsentratsiya, normal konsentratsiya, molyalvatit konsentratsiya
90. Tarkibi quyidagicha bo'lgan tuzning eng oddiy formulasini toping: Na-42,07%, P-18,91%, O-39,02%.

91. Eritmalarvaeruvchanlik.eritmalar, to‘yingan, to‘yinmagan, o‘tato‘yingan, yaxshieriydigan, oz eriydiganmavzusigaoidekimyoviyeksperimento‘tkazish.
92. Asoslar. Asoslarningtarkibi, tuzilishivanomlanishi.asoslarningtoifalanishi, asoslarningolinishivaxossalari, engmuhimasoslarningishlatilishimavzusigaoidekimyoviyeksperimento'tkazish.
93. Kislotalar. Kislotalartarkibi, tuzilishi, kislotalarningtoifalanishi, kislotalarningolinishivaxossalarimavzusigaoidekimyoviyeksperimento'tkazish.
94. Tuzlar. Tuzlartarkibi, tuzilishi, tuzlarformulariningifodalanishi, tuzlarningtoifalanishi, engmuhimtuzlarningishlatilishimavzusigaoidekimyoviyeksperimento'tkazish.
95. 25 g kalsiygidroksidbilanto'liqreaksiyagakirishadigan CO_2 olishhuchunqanchanatriygidrokarbonatniparchalashkerak
96. MetallarvametallaslarMetallarvametallaslarolinishi, fizik-kimyoviyxossasi
- 97.Kislotalar Kislotalarvaularningturlari, olinishi, fizikvakimyoviyxossalari
- 98.Eritmalar vaularningturlariModdalarningervchanligivaeruvchanlikkoefitsenti, eritmalariningkontsentratsiyasivaularnitushuntirishusullari
- 99.Asoslar. Asoslarningturlari, olinishi , fizikvakimyoviyxossalari
100. Mis kuporositarkibidagikristallizatsiyasuviningfoiziniqiang.