

XIMIYADAN EKSPERIMENT ÓTKERIW METODIKASÍ PÁNINEN JUWMAQLAWSHÍ QADAĞALAW SORAWLARI

- 1) Oksidlerdiń kislotalar menentásiri. Kislotalı oksidlerdiń ximiyalıq qásiyetleri.
- 2) Kislotalar. Kislotalar hámoladıń túrleri.
- 3) Eritpelerdiń molyar hám normal konsentraciyaǵatáneksperiment ótkeriw.
- 4) Toyınanuglevodorodlar qásiyetleri.
- 5) 4,32 g metall x lormenentasilenip, usi metaldin 21,36 g xloridipaydaboladı. Metallardıń ekvivalentinaniqlan?
- 6) Tiýkarlar. Tiýkarlardıń túrleri.
- 7) Elektrolitlik dissosaciyanıw teoriiyası.
- 8) Kompleks birikpeler hámolardıń túrleri.
- 9) Qızıqarlı ximiyat ximiyalıq eksperimentler ótkeriw.
- 10) 15 g metall karbonat boleklerge bolıngende onın 8,4 g oksidipaydaboldı. Metaldıń ekvivalentinaniqlan?
- 11) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.
- 12) Duzlar. Duzlar hámolardıń túrleri.
- 13) Metallar ham metallesler.
- 14) Elektroliz.
- 15) 54 g belgisiz metal dioksidlewushin 48 g kislorod jumsalǵan bolsa, belgisiz metal dıtabiń?
- 16) Eritpeler hámolardıń túrleri.
- 17) Oksidlerdiń kislotalar menentásiri. Kislotalı oksidlerdiń ximiyalıq qásiyetleri.
- 18) Kompleks birikpeler hámolardıń túrleri hámalı mıwı.
- 19) Toyınbanuglevodorodlar qásiyetleri.
- 20) 20 g NaOH 24,5 g kislotamenen qaldıqsız reakciyaǵa kirisiwibeligibolsa, belgisiz kislotanıń ekvivalentawır liginaniqlan?
- 21) Duzlar. Duzlar hámolardıń túrleri.
- 22) Aktivlik hám ion kúshin etáń máseleler orınlaw.
- 23) Kompleks birikpeler hámolardıń túrleri.
- 24) Kokslar hámneft hámom qaytaislew.
- 25). 4,32 g metall x lormenentasilenip, usi metaldin 21,36 g xloridipaydaboladı. Metallardıń ekvivalentinaniqlan?
- 26) Elektrolitlik dissosaciyanıw teoriiyası.
- 27) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.
- 28) Uglevodorodlar sintezi, aromatiku glevodorodlar.
- 29) Toyınbanuglevodorodlar. Alkadienler.
- 30) Suyıltılǵan sulfat kislotasında 1,68 g metallerigenbolıp, 4,56 g sulfat duzipaydaboladı. Metaldıń ekvivalentinaniqlan?
- 31) Metallar ham metallesler.
- 32) Kompleks birikpeler hámolardıń túrleri.
- 33) Kislotalar hámolardıń túrleri, birtiykarlı hám kóptiykarlı kislotalar.
- 34) Benzol qatarı uglevodorodlarınıń qásiyetleri.

- 35) 10,4 g $\text{Al}(\text{OH})_3$ 25,2 g
belgisizkislotalamenenqaldiqsizreakciyagakirisiwibelgilibolsa, belgisizkislotalanianiqlań?
- 36)Elektroliz.
- 37)Tiykarlar.Tiykarlardıńtúrleri.
- 38)Oksidlerdińkislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdińximiyalıqqásiyetleri.
- 38)Toyınbaganuglevodorodlar. Alkinler.
- 39) 9,25 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 8,167 g
belgisizkislotalamenenqaldiqsizreakciyagakirisiwibelgilibolsa,
belgisizkislotalanıńekvivalentinianiqlań?
- 40)Oksidler.Oksidlerdińtúrleri.
- 41) Qızıqarlıximiyaǵatánximiyalıqeksperimentlerótkeriw.
- 42) Duzlarhámolardıńtúrleri.
- 43)Spirtlerhámápiwayıefirler.
- 44)Belgisizmetaldıń 5,64 g nitratduzıulfatkislotamenentásirlesip, usımetaldıń 4,8 g
sulfatduzıpaydaboladı. Metaldıńekvivalentinianiqlań?
- 44) Tiykarlardıńtúrleri.
- 45)Kompleksbirikpelerhámolardıńtúrleri.
- 46) Metallardıńfizikalıqqásiyetleri. Metallardıńximiyalıqqásiyetleri.
- 47)Biratomlıfenollar.
- 48) 0,24 g metallıjawıqlıdistáórtelgende, usımetaldıńoksidıpaydaboladı. Normal
jaǵdaydakeltirilgengazkólemi 112 ml kemeyedi.Metaldıńekvivalentintabıń?
- 49)Duzlar.Duzlarhámolardıńtúrleri.
- 50)Elektroliz.
- 51)Eritpelerdińmolyarhám normal konsentraciyaǵatáneksperimentótkeriw.
- 52). Efirlerhámmaylar, olardıńdúzilisıqásiyetleri.
- 53) 200 C da 200 gr suwda 148 gr CaCl_2 eritilgendetoyınǵaneritpepaydabolsa,
usıduzdıń 20 °C daǵeriwsheńlikkoefficientinianiqlań?
- 54) Kislotalar.Kislotalarhámoladıńtúrleri.
- 55) Oksidleniw dárejesinaniqlaw,
oksidleniwqaytarılıwreakciyalarıteanlemelerinetáneksperimentalmáselelerhámshınıǵı
wlarorınlaw.
- 56)Eriwsheńlikkoeffisientinaniqlaw.
- 57)Karbonkislotalar.
- 58) 166,2 kPabasımhámtemperatura -73°C qateńbolǵanjagdayda 12,8 g
kislorodtıńkóleminianiqlań?
- 59)Eitpelerhámolardıńtúrleri.
- 60) Duzlar.Duzlarhámolardıńtúrleri.
- 61) Dissosaciyanıwdárejesihámkonstantasınaniqlawǵatáneksperimentotkeriw.
- 62)Dáwirliksistematıykarǵı ham qosımshagruppashalarelementleri.
- 63) NaNO_3 tiń 25 °C daǵeriwsheńlikkoefficienti 91,6 ǵateń, usıtemperaturada 500 gr
suwǵaneshe gram NaNO_3 qosılsa, toyınǵaneritpepaydaboladı?
- 64)Elektroliz.
- 65)Tiykarlar.Tiykarlardıńtúrleri.
- 66)Oksidleniw dárejesinaniqlaw.
- 67)Kokslawhámneftahámomqaytaislew.

- 68) KCl₂ni 20 °C dag'eriwshenlikkoefficienti 34 keteń. 350 g suwda 70 g KCl eritildi. Usieritpenitoyındırıwushın jáneneshegramm KCl qosıw kerek?
- 69) Elektrolitlik dissosiacıyanıw teóriyası.
- 70) Kislotalar. Kislotalar hámoladıń túrleri.
- 71) Aktivlik hám ion kúshin etánn máseleler orınlaw.
- 72) Toyınbaǵan uglevodorodlar qásiyetleri.
- 73) Na₂CO₃ni 80 °C dag'eriwshenlikkoefficienti 45 keteń. Usı temperaturada toyınǵan eritpe payda etiwushın 144 g Na₂CO₃ neshegramm suwda eritiw kerek?
- 74) Kompleks birikpeler hámoladıń túrleri.
- 75) Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
- 76) Kislotalar hámoladıń túrleri, birtiykarlı hám kóptiykarlı kislotalar.
- 77) Toyınbaǵan uglevodorodlar. Alkadienler.
- 78) 10% li KNO₃ eritpesinen 250 g tayarlawushın neshe gram duz hám neshegramm suw kerek boladı?
- 79) Elektroliz.
- 80) Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
- 81) Eksperiment ótkeriw.
- 82) Oksidleniwdárejesin anıqlaw.
- 83) Kokslar hám nefthámom qaytaislew.
- 84) KCl₂ni 20 °C dag'eriwshenlikkoefficienti 34 keteń. 350 g suwda 70 g KCl eritildi. Usieritpenitoyındırıwushın jáneneshegramm KCl qosıw kerek?
- 85) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.
- 86) Qızıqarlı ximiyaǵatán ximiyalıq eksperimentler ótkeriw.
- 87) Duzlar hámoladıń túrleri.
- 88) Karbon kislotalar.
- 89) Elektroliz.
- 90) Kislotalar hámoladıń túrleri, birtiykarlı hám kóptiykarlı kislotalar.
- 91) Toyınbaǵan uglevodorodlar. Alkadienler.
- 92) Kompleks birikpeler hámoladıń túrleri hám alımıwı.
- 93) Kokslar hám nefthámom qaytaislew.
- 94) Kompleks birikpeler hámoladıń túrleri hám alımıwı.
- 95) Elektroliz.
- 96) Toyınbaǵan uglevodorodlar. Alkadienler.
- 97) Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
- 98) Oksidlerdiń kislotalar menentásiri. Kislotalı oksidlerdiń ximiyalıq qásiyetleri.
- 99) Kompleks birikpeler hámoladıń túrleri.
- 100) Qızıqarlı ximiyaǵatán ximiyalıq eksperimentler ótkeriw.
- 101) Toyınbaǵan uglevodorodlar. Alkadienler.
- 102) Kislotalar. Kislotalar hámoladıń túrleri.
- 103) Eritpelerdiń molyar hám normal konsentraciyaǵatán eksperiment ótkeriw.
- 104) Toyınbaǵan uglevodorodlar qásiyetleri.
- 100) Eritpelerdiń molyar hám normal konsentraciyaǵatán eksperiment ótkeriw.
- 101) Toyınbaǵan uglevodorodlar qásiyetleri.
- 102) Kompleks birikpeler hámoladıń túrleri hám alımıwı.

- 103.Oksidlerdiñkislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdiñximiyalıqqásiyetleri.
- 104.Metallar ham metallemesler.
- 105.Benzolqatarıuglevodorodlarınıñqásiyetleri.
- 106.Kislotalarhámolardıntúrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
- 107.Kompleksbirikpelerhámolardıntúrleri.
- 108.Oksidlerdiñkislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdiñximiyalıqqásiyetleri.
- 109.Kislotalarhámolardıntúrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
- 110.Toymbaganuglevodorodlar. Alkinler.
- 111.Tiykarlar.Tiykarlardıntúrleri.
- 112.Elektroliz.
- 113.Kislotalar.
- 114.Duzlar.
- 115.Eitpelerhámolardıntúrleri.
- 116.Benzolqatarıuglevodorodlarınıñqásiyetleri.
- 117.Eitpelerhámolardıntúrleri.
- 118.Toymbaganuglevodorodlar. Alkinler.
- 119.Tiykarlar.Tiykarlardıntúrleri.
- 120.Oksidlerdiñkislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdiñximiyalıqqásiyetleri.
- 130.Kislotalarhámolardıntúrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
- 131)Kompleksbirikpelerhámolardıntúrleri.
- 132.Eitpelerhámolardıntúrleri.
- 133.Tiykarlardıntúrleri.
- 134) Kompleksbirikpelerhámolardıntúrleri.
- 135) Metallardıñfizikalıqqásiyetleri.Metallardıñximiyalıqqásiyetleri.
- 136) Biratomlıfenollar.
- 137.Tiykarlardıntúrleri.
- 138) Metallar ham metallemesler.
- 139.Kompleksbirikpeler.
- 140.Qızıqarlıximiyağatánximiyalıqeksperimentlerótkeriw.
- 141.Oksidlerdiñkislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdiñximiyalıqqásiyetleri.
142. Kislotalar.Kislotalarhámoladıntúrleri.
- 143)Eritpelerdiñmolyarhám normal konsentraciyağatáneksperimentótkeriw.
- 144)Toyinganuglevodorodlarqásiyetleri.
- 145) . 4,32 g metallxlormenentasilenip, usimetaldin 21,36 g xloridipaydaboladi. Metallardinekvivalentinaniqlan?
- 146.Tiykarlar.Tiykarlardıntúrleri.
- 147.Elektrolitlikdissosaciyalanıwteoriyası.
- 148)Kompleksbirikpelerhámolardıntúrleri.
- 149.Qızıqarlıximiyağatánximiyalıqeksperimentlerótkeriw.
- 150.15 g metallkarbonatboleklergebolingendeonin 8,4 g oksidipaydaboldi.Metaldinekvivalentinaniqlan?
- 151) Oksidler.Oksidlerdiñtúrleri.
- 152) Duzlar.Duzlarhámolardıntúrleri.
- 153.Metallar ham metallemesler.
154. Elektroliz.

155. 54 g belgisiz metal dioksidlewushin 48 g kislorodjumsalغانbolsa, belgisiz metal ditabin?

156) Eitpeler hámolar dıń túrleri.

157. Oksidler dıń kislotalar menen tási. Kislotalı oksidler dıń ximiyalıq qásiyetleri.

158. Kompleks birikpeler hámolar dıń túrleri hámalı mıwı.

159. Toyınbagan uglevodorodlar qásiyetleri.

160) 20 g NaOH 24,5 g kislotamen enqaldıqsız reakciya qırısıwı belgili bolsa, belgisiz kislotanın ekvivalentawır ligin aniqlań?