

XIMIYADAN EKSPERIMENT ÓTKERIW METODIKASÍ PÁNINEN JUWMAQLAWSHÍ QADAĞALAW SORAWLARÍ

- 1) Oksidlerdiń kislotalar menentásiri. Kislotalı oksidlerdiń ximiyalıq qásiyetleri.
- 2) Kislotalar. Kislotalar hámoladıń túrleri.
- 3) Eritpelerdiń molyar hám normal konsentraciyaǵatá eksperiment ótkeriw.
- 4) Toyınǵan uglevodorodlar qásiyetleri.
- 5) 4,32 g metall xlor menentásirlenip, usı metaldin 21,36 g xloridi paydaboladı. Metallardıń ekvivalentin aniqlań?
- 6) Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
- 7) Elektrolitlik dissosiaciyanıń teoriiyası.
- 8) Kompleks birikpeler hámolardıń túrleri.
- 9) Qızıqarlı ximiyat ximiyalıq eksperimentler ótkeriw.
- 10) 15 g metall karbonat bolleklerge bolıǵında 8,4 g oksidi paydaboldı. Metaldıń ekvivalentin aniqlań?
- 11) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.
- 12) Duzlar. Duzlar hámolardıń túrleri.
- 13) Metallar ham metallemesler.
- 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) Toyınǵan uglevodorodlar qásiyetleri.
- 20) 20 g NaOH 24,5 g kislotamenen qaldıqsız reakciyaǵa kirisiwibelgilibolsa, belgisiz kislotanıń ekvivalent awırlıǵın aniqlań?
- 21) Duzlar. Duzlar hámolardıń túrleri.
- 22) Aktivlik hám ion kúshin etánn máseleler orınlaw.
- 23) Kompleks birikpeler hámolardıń túrleri.
- 24) Kokslar hám neftham om qayta islew.
- 25) 4,32 g metall xlor menentásirlenip, usı metaldin 21,36 g xloridi paydaboladı. Metallardıń ekvivalentin aniqlań?
- 26) Elektrolitlik dissosiaciyanıń teoriiyası.
- 27) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.
- 28) Uglevodorodlar sintezi, aromatık uglevodorodlar.
- 29) Toyınǵan uglevodorodlar. Alkadienler.
- 30) Suyıltnıǵan sulfat kislotasında 1,68 g metallerigen bolıp, 4,56 g sulfat duzi paydaboladı. Metaldıń ekvivalentin aniqlań?
- 31) Metallar ham metallemesler.
- 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 belgisiz kislotamenen qaldıqsız reakciyaǵa kirisiwibelgilibolsa, belgisiz kislotanı aniqlań?
- 36) Elektroliz.
- 37) Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
- 38) Oksidlerdiń kislotalar menentásiri. Kislotalı oksidlerdiń ximiyalıq qásiyetleri.
- 38) Toyınǵan uglevodorodlar. Alkinler.
- 39) 9,25 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 8,167 g belgisiz kislotamenen qaldıqsız reakciyaǵa kirisiwibelgilibolsa, belgisiz kislotanıń ekvivalentin aniqlań?
- 40) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.

- 41) Qızıqarlı ximiya ğatán ximiya lıq eksperimentler ótkeriw.
- 42) Duzlar hámolar dıń túrleri.
- 43) Spirtler hám a pıwayı efirler.
- 44) Belgisiz metal dıń 5,64 g nitrat duz ı sulfat kislotamen entasirlesip, usı metal dıń 4,8 g sulfat duz ı paydaboladı. Metal dıń ekvivalentin anıqlań?
- 44) Tiykarlar dıń túrleri.
- 45) Kompleks birikpeler hámolar dıń túrleri.
- 46) Metallard ıń fizikal ı q qasıyetleri. Metallard ıń ximiya lı q qasıyetleri.
- 47) Bir atom lı fenollar.
- 48) 0,24 g metall jaw ı q dısta órtelgende, usı metal dıń oksid ı paydaboladı. Normal ja ğ dayda keltirilgen gaz kólemi 112 ml kemeyedi. Metal dıń ekvivalentin tabıń?
- 49) Duzlar. Duzlar hámolar dıń túrleri.
- 50) Elektroliz.
- 51) Eritpeler dıń molyar hám normal konsentraciya ğatáneksperiment ótkeriw.
- 52). Efirler hám maylar, olard ıń dúzilisi qasıyetleri.
- 53) 200 C da 200 gr suwda 148 gr CaCl_2 eritilgen detoy ı ngeritpe paydabolsa, usı duz dıń 20 °C da ğ eriw sheńlik koefficientin anıqlań?
- 54) Kislotalar. Kislotalar hámolar dıń túrleri.
- 55) Oksidleniw dárejesin anıqlaw, oksidleniw qaytar ı lıw reakciyalar ı teanlemelerin etáneksperimental máseleler hám sh ı nı ğ ıwlar or ı nla w.
- 56) Eriw sheńlik koefficientin anıqlaw.
- 57) Karbon kislotalar.
- 58) 166,2 kPa basım hám temperatura -73°C qateń bol ğ an jagdayda 12,8 g kislorod t ı n kólemin anıqlań?
- 59) Eitpeler hámolar dıń túrleri.
- 60) Duzlar. Duzlar hámolar dıń túrleri.
- 61) Dissosaciyanıw dárejesi hám konstantasın anıqlaw ğ atáneksperiment ótkeriw.
- 62) Dáwirlik sistematiykar ğ ı ham qosımsha gruppashalarelementleri.
- 63) NaNO_3 t ı n 25 °C da ğ eriw sheńlik koefficienti 91,6 ğ ateń, usı temperaturada 500 gr suw ğ aneshe gram NaNO_3 qos ı lsa, toyn ğ an eritpe paydaboladı?
- 64) Elektroliz.
- 65) Tiykarlar. Tiykarlar dıń túrleri.
- 66) Oksidleniw dárejesin anıqlaw.
- 67) Kokslaw hám nefthám om qayta ı slew.
- 68) KCl dıń 20 °C da ğ eriw shenlik koefficienti 34 keteń. 350 g suwda 70 g KCl eritildi. Usı eritpeni toyn dır ıwush ı n ğ aneneshe gramm KCl qos ı w kerek?
- 69) Elektrolitlik dissosaciyanıw teoriiyası.
- 70) Kislotalar. Kislotalar hámolar dıń túrleri.
- 71) Aktivlik hám ion kúshin etán máseleler or ı nlaw.
- 72) Toyın ğ an uglevodorodlar qasıyetleri.
- 73) Na_2CO_3 t ı n 80 °C da ğ eriw sheńlik koefficienti 45 keteń. Usı temperaturada toyn ğ an eritpe payda etiwush ı n 144 g Na_2CO_3 t neshe gramm suwda eritiw kerek?
- 74) Kompleks birikpeler hámolar dıń túrleri.
- 75) Tiykarlar. Tiykarlar dıń túrleri.
- 76) Kislotalar hámolar dıń túrleri, birtiykar lı hám kóptiykar lı kislotalar.
- 77) Toyınba ğ an uglevodorodlar. Alkadienler.
- 78) 10% lı KNO_3 eritpesinen 250 g tayarlawush ı neshe gram duz hám neshe gramm suw kerek boladı?
- 79) Elektroliz.
- 80) Tiykarlar. Tiykarlar dıń túrleri.
- 81) Eksperiment ótkeriw.

- 82) Oksidleniwdärejesinanıqlaw.
- 83) Kokslawhámneftthám om qaytaislew.
- 84) KCl dñ 20 °C dağeriwshenlikkoefficienti 34 keteñ. 350 g suwda 70 g KCl eritildi. Usieritpenitoyındırıwushınjáneneshegramm KCl qosıwkerek?
- 85) Oksidler. Oksidlerdiń túrleri.
- 86) Qızıqarlıximiyağatánximiyalıqeksperimentlerótkeriw.
- 87) Duzlarhámolardıń túrleri.
- 88) Karbon kislotalar.
- 89) Elektroliz.
- 90) Kislotalarhámolardıń túrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
- 91) Toyınbağanuglevodorodlar. Alkadienler.
- 92) Kompleksbirikpelerhámolardıń túrleri hámalımwı
- 93) Kokslawhámneftthám om qaytaislew.
- 94) Kompleksbirikpelerhámolardıń túrleri hámalımwı
- 95) Elektroliz.
- 96) Toyınbağanuglevodorodlar. Alkadienler.
- 97) Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
- 98) Oksidlerdiń kislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdińximiyalıqqásiyetleri.
- 99) Kompleksbirikpelerhámolardıń túrleri.
- 100) Qızıqarlıximiyağatánximiyalıqeksperimentlerótkeriw.
- 101) Toyınbağanuglevodorodlar. Alkadienler.
- 102) Kislotalar. Kislotalarhámoladıń túrleri.
- 103) Eritpelerdińmolyarhám normal konsentraciyağatáneksperimentótkeriw.
- 104) Toyınbağanuglevodorodlarqásiyetleri.
- 100) Eritpelerdińmolyarhám normal konsentraciyağatáneksperimentótkeriw.
- 101) Toyınbağanuglevodorodlarqásiyetleri.
- 102) Kompleksbirikpelerhámolardıń túrleri hámalımwı.
103. Oksidlerdiń kislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdińximiyalıqqásiyetleri.
104. Metallar ham metallesler.
105. Benzol qatarıuglevodorodlarınıńqásiyetleri.
106. Kislotalar hámolardıń túrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
107. Kompleks birikpelerhámolardıń túrleri.
108. Oksidlerdiń kislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdińximiyalıqqásiyetleri.
109. Kislotalar hámolardıń túrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
110. Toyınbağan uglevodorodlar. Alkinler.
111. Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
112. Elektroliz.
113. Kislotalar.
114. Duzlar.
115. Eitpeler hámolardıń túrleri.
116. Benzol qatarıuglevodorodlarınıńqásiyetleri.
117. Eitpeler hámolardıń túrleri.
118. Toyınbağan uglevodorodlar. Alkinler.
119. Tiykarlar. Tiykarlardıń túrleri.
120. Oksidlerdiń kislotalarmenentásiri. Kislotalıoksidlerdińximiyalıqqásiyetleri.
130. Kislotalar hámolardıń túrleri, birtiykarlıhámkóptiykarlıkislotalar.
- 131) Kompleksbirikpelerhámolardıń túrleri.
132. Eitpeler hámolardıń túrleri.
133. Tiykarlardıń túrleri.
- 134) Kompleksbirikpelerhámolardıń túrleri.
- 135) Metallardıńfizikalıqqásiyetleri. Metallardıńximiyalıqqásiyetleri.
- 136) Bir atomlıfenollar.

137. Tiykarlarning turlari.
- 138) Metallar ham metalleslar.
139. Kompleks birikmalar.
140. Qiziqarli kimyaga tan kimyaliq eksperimentlari otkir.
141. Oksidlarning kislotalar manentasi. Kislotali oksidlarning kimyaliq xassiyatlari.
142. Kislotalar. Kislotalar hamoladning turlari.
- 143) Eritpelerdning molyar ham normal konsentratsiya ga tan eksperimentlari otkir.
- 144) Toyinagan uglevodorodlarning xassiyatlari.
- 145) 4,32 g metall xlor manentasi rlenip, usi metallning 21,36 g xloridi paydaboladi. Metallarning ekvivalentini aniqlang?
146. Tiykarlar. Tiykarlarning turlari.
147. Elektrolitlik dissosatsiya larning teoreti.
- 148) Kompleks birikmalar hamoladning turlari.
149. Qiziqarli kimyaga tan kimyaliq eksperimentlari otkir.
150. 15 g metall karbonat bolek lerge bolingende onin 8,4 g oksidi paydaboldi. Metallning ekvivalentini aniqlang?
- 151) Oksidlar. Oksidlarning turlari.
- 152) Duzlar. Duzlar hamoladning turlari.
153. Metallar ham metalleslar.
154. Elektroliz.
155. 54 g belgisiz metall dioksid larning ushin 48 g kislorod jum salgan bolsa, belgisiz metall diti bning?
- 156) Eritpeler hamoladning turlari.
157. Oksidlarning kislotalar manentasi. Kislotali oksidlarning kimyaliq xassiyatlari.
158. Kompleks birikmalar hamoladning turlari hamalim larning.
159. Toyinagan uglevodorodlarning xassiyatlari.
- 160) 20 g NaOH 24,5 g kislotalar manen qal di qisiz reaktsiya ga kirisiw belgil bolsa, belgisiz kislotaning ekvivalent larningini aniqlang?