***8-сынып Бақылау жұмысы.№1***

***1-нұсқа:***

1. *Мына қосылыстардағы элементтердің валенттігін*

*анықтаңдар: NH3, P2O5 , CrO3 , H2S , ,SO3;*

1. *Мына фосфор қышқылының (H3PO4) құрамындағы әр*

*химиялық элементтің массалық үлесін есептеп шығар*

*.*

1. *Төмендегі берілген химиялық реакция теңдеулерін*

*теңестіріп, типтерін анықтаңдар:*

*а) AgCI = Ag +CI2; ә) K + O2 = K2O;*

*б) Fe + HCI = FeCI2 + H2;*

*4. Массасы 6 грамм магний жанғанда түзілген магний*

*оксидінің (MgO) массасын және зат мөлшерін*

*есептеп шығар.*

***8-сынып Бақылау жұмысы.№1***

***2-нұсқа:***

*1. Төмендегі қосылыстардың формуласын құрыңдар:*

*а) кальций мен хлор(І); ә) азот (V) пен ,оттек;*

*б) алюминий мен ,оттек;, в) натрий мен ,күкірт (ІІ).*

*2. Мына әктастың (CaCO3 ) құрамындағы әр химиялық*

*элементтің ,массалық үлесін есептеп шығар.*

1. *Төменде берілген химиялық реакция теңдеулерін теңестіріп*

*, типтерін анықтаңдар:*

*а) Fe(OH)3=Fe2O3 + H2O; ә) Na + CI2 = NaCI;*

*б) Na+H2O = NaOH + H2;*

1. *Массасы 6,2 грамм фосфор жанғанда түзілген фосфор*

*(V) оксидінің (P2O5) массасын және зат*

*мөлшерін есептеп шығар.*

***8-сынып Бақылау жұмысы.№1***

***3-нұсқа:***

1. *Валенттіктері 1-ден 7-ге дейін өсу ретімен орналасқан*

*мына: Na,,Mg, AI, Si, P, S, CI ,,элементтердің ,,,,,,,,оттекпен*

*,қосылысының формуласын құрыңдар.*

1. *Ас содасының құрамы 27,38% Na, 1,19%H, 14,29%C және*

*57,14% оттектен тұрады. Осы заттың ,,,,,,,,молекулалық*

*формуласын табыңдар*

*3Төмендерілген химиялық реакция теңдеулерін теңестіріп,*

*типтерін анықтаңдар:*

*а) Mg + O2 = MgO; б) Ai + HCI = AICI3 + H2;*

*4 Массасы 4,4г азот (І) оксиді бар. Осы заттың:*

*а) мөлшерін; ә) молекула санын есептеңдер.*

***8-сынып Бақылау жұмысы.№1***

***4-нұсқа:***

1. *Мына қосылыстардағы элементтердің валенттігін*

*анықтаңдар: NH3, P2O3 , Cr2O3 , H2S , ,SO2;*

1. *Мына фосфор қышқылының (H2SO4) құрамындағы әр*

*химиялық элементтің массалық үлесін есептеп шығар*

*.*

1. *Төмендегі берілген химиялық реакция теңдеулерін*

*теңестіріп, типтерін анықтаңдар:*

*а) AlCI3 = Al +CI2; ә) Na + O2 = Na2O;*

*б) Fe + CI2 = FeCI3 + H2;*

*4. Массасы 6 грамм жанғанда түзілген кальций*

*оксидінің (CaO) массасын және зат мөлшерін*

*есептеп шығар.*

***8-сынып Бақылау жұмысы.№1***

***5-нұсқа:***

*1. Төмендегі қосылыстардың формуласын құрыңдар:*

*а) калий мен хлор(І); ә) азот (III) пен ,оттек;*

*б) алюминий мен ,оттек;, в) натрий мен ,күкірт (ІІ).*

*2. Мына заттың (BaCO3 ) құрамындағы әр химиялық*

*элементтің ,массалық үлесін есептеп шығар.*

1. *Төменде берілген химиялық реакция теңдеулерін теңестіріп*

*, типтерін анықтаңдар:*

*а) Al(OH)3=Al2O3 + H2O; ә) K + CI2 = KCI;*

*б) Li+H2O = LiOH + H2;*

1. *Массасы 6,2 грамм фосфор жанғанда түзілген фосфор*

*(V) оксидінің (P2O3) массасын және зат*

*мөлшерін есептеп шығар.*

***8-сынып Бақылау жұмысы.№1***

***6-нұсқа:***

1. *Валенттіктері 1-ден 7-ге дейін өсу ретімен орналасқан*

*мына: Na,,Mg, AI, Si, P, S, CI ,,элементтердің ,,,,,,,,оттекпен*

*,қосылысының формуласын құрыңдар.*

1. *Ас содасының құрамы 27,38% Na, 1,19%H, 14,29%C және*

*57,14% оттектен тұрады. Осы заттың ,,,,,,,,молекулалық*

*формуласын табыңдар*

*3Төмендерілген химиялық реакция теңдеулерін теңестіріп,*

*типтерін анықтаңдар:*

*а) Mg + O2 = MgO; б) Ai + HCI = AICI3 + H2;*

*4 Массасы 4,4г азот (І) оксиді бар. Осы заттың:*

*а) мөлшерін; ә) молекула санын есептеңдер.*

***9 сынып Бақылау жұмысы.№1***

***1-нұсқа***

*1.Электролиттер дегеніміз не?*

*2.Электролиттердің электролиттік диссоциациялану*

*nеңдеулерін құрастырыңдар*

*А) CaCI2, Na2CO3, H2SO4, BaCI2,Ca(OH)2,*

*AgNO3. CuSO4, NaOH,*

*3.Ион алмасу реакциясын жазып,иондық және*

*қысқартылған иондық теңдеулерін жазыңдар*

*а)BaCI2+ Н2SO3→*

*б) ВаСO3+ HСІ*

*4.Судың 210 мл көлемінде 25 гр тұз еріген .*

*Ерітіндідегі тұздың массалық үлесін есептеңдер*

***9 сынып Бақылау жұмысы.№1***

***2-нұсқа***

*1.Бейэлектролиттер дегеніміз не?*

*2.Электролиттердің электролиттік диссоциациялану*

*nеңдеулерін құрастырыңдар*

*AgNO3. CuSO4, NaOH, HCI*

*3.Ион алмасу реакциясын жазып,иондық және*

*қысқартылған иондық теңдеулерін жазыңдар*

*а)BaSiO3+ ZnSO3→*

*б) ВаСO3+ H3 PO4→*

*4.Судың 180 мл көлемінде 35 гр әктас еріген .*

*Ерітіндідегі әктастың массалық үлесін есептеңдер*

***9 сынып Бақылау жұмысы.№1***

***3-нұсқа***

*1.Катиондар дегеніміз не?*

*2.Электролиттердің электролиттік диссоциациялану*

*nеңдеулерін құрастырыңдар*

*ZnSO4 Н2SO4 AgF. Li2SO4, KOH,*

*3.Ион алмасу реакциясын жазып,иондық және*

*қысқартылған иондық теңдеулерін жазыңдар*

*а)CaSiO3+ ZnSO4→*

*б) ZnСO3+ H3 PO4→*

*4.Судың 180 мл көлемінде 35 гр әктас еріген .*

*Ерітіндідегі әктастың массалық үлесін есептеңдер*