1. Формулы кислоты , основания и основного оксида последовательно указаны в ряду 1) Na2SiO3 , KOH , K2O 2) Ca(OH)2 , H2S , CaO 3) HF , Mg(OH)2 , BaO 4) H2SO4 , Ba(OH)2 , SiO2
2. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ 1) HCl и Fe 2) CO и H2S 3) NaCl и H2O 4) NaOH и HNO3
3. Серная кислота реагирует с каждым из двух веществ 1) BaCL2  и NaOH 2) NaOH и ZnSO4  3) Na2CO3  и SiO2 4) Na2SO4  и CuSO4
4. Амфотерные свойства не проявляет гидроксид 1) бериллия 2) лития 3) алюминия 4) цинка
5. Гидроксид , реагирующий и с кислотой , и с щелочью , имеет формулу 1) Al(OH)3 2) Ca(OH)2 3) NaOH 4) Ba(OH)2
6. Серная кислота (разб.) реагирует с каждым из двух веществ 1) Cu(OH)2 и K2CO3  2) CO2 и Zn 3) Fe(OH)3 и Cu 4) Mg и Ag
7. Среди перечисленных веществ А) Fe(OH)3 Б) NaHCO3 В) H2O Г) H2SO4 Д) Ca(OH)2 Е) NaOH основаниями являются 1) АБГ 2) АДЕ 3) БГД 4) ВДЕ
8. Гидроксид кальция взаимодействует с каждым из двух веществ 1) HNO3 и CO 2) MgO и H2SO4 3) CO2 и FeCl2 4) NaOH и HCl
9. Серная кислота (разб.) реагирует с каждым из двух веществ 1) Mg и Cu(OH)2  2) Cu и Na2O 3) SO2  и BaCl2 4) NaCl и Zn
10. Среди перечисленных веществ А) NaHSO4  Б) H2S В) HCN Г) NO Д) H5IO6 Е)K2HPO4  к классу кислот относятся 1) АБВ 2) БВД 3) БГД 4) ВДЕ
11. Гидроксид железа 3 взаимодействует с каждым из двух веществ 1) Сu(OH)2 и HCl 2) KOH и H2SO4 3) HNO3 и Na2SO4 4) HCl и BaCl2
12. С раствором серной кислоты взаимодействует каждое из двух веществ 1) BaCl2  и CO2  2) Mg и BaCL2  3) NaCl и H3PO4  4) Cu и KOH

1. Амфотерным основанием и кислотой соответственно являются 1) H2SO4 и ZnOHCl 2) Ca(OH)2 и Be(OH)2 3) KHSO4 и NaOH 4) Al(OH)3  и HNO3

2.Гидроксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ 1) HCl и Al2O3 2) CaO и H2O 3) H2S и KNO3 4) MgO и HCl

3. Разбавленная серная кислота реагирует с каждым из двух веществ 1) Na2SiO3 и HNO3 2) Fe2O3 и KNO3 3) Ag и Cu(OH)2  4) Fe и Al2O3

1. В перечне веществ , формулы которых А) Fe(OH)3 Б)KOH В) Al(OH)3  Г) Ca(OH)2  Д) Ca(NO3)2  Е) CsOH к щелочам относятся 1)БГЕ 2) АБВ 3) ВГЕ 4) ГДЕ
2. Гидроксид калия взаимодействует с каждым из двух веществ 1) Na2O и HCl 2) CO2  и CuCl2 3) H2SO4  и NaNO3 4) MgO и HNO3
3. Разбавленная серная кислота реагирует с каждым из двух веществ 1) SO2 и Mg 2) FeO и SiO2 3) KOH и KCl 4) Ba(NO3)2 и Cu(OH)2

 1 .Среди перечисленных веществ А) KHSO4 Б) Al(OH)3 В) HClO Г) NaOH Д) H2S Е) HPO3  к кислотам относятся 1) АВГ 2) БГД 3) АБД 4) ВДЕ

 2.Гидроксид алюминия при обычных условиях с каждым из двух веществ 1) HCl и CuSO4  2) H2SO4 и KOH 3) Ba(OH)2 и NaCl 4) NaOH и Fe(OH)3

3. Соляная кислота взаимодействует с каждым из двух веществ 1) Ag и CaO 2) CO2 и KOH 3) CuO и AgNO3 4) NaCl и Al(OH)3

1. Только щелочи расположены в ряду 1) Al(OH)3 , Cu(OH)2 , LiOH 2) KOH , Ba(OH)2 , CsOH 3) NaOH , Fe(OH)2 , Zn(OH)2 4) KOH , Sn(OH)4 , Cr(OH)3
2. C гидроксидом кальция с каждым из двух веществ 1) BaCO3 и NaOH 2) NaOH и CO2 3) CO2 и H2SO4 4) H2SO4 и BaO
3. Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ 1) Cu и KOH 2) CaCO3 и Cu(OH)2  3) KNO3 и BaO 4) Mg и H2SO4
4. Только кислоты расположены в ряду 1) CuSO4 , CuOHCl , HCl 2) HBr , H2Se , KOH 3) KHS , HCl , CaOHCl 4) HClO4 , H2CrO4 , H2SiO3
5. Гидроксид калия реагирует с каждым из двух веществ 1) Ca(OH)2 и CO2  2) CO2 и Al(OH)3 3) NaOH и KCl 4) MgO и NO
6. Раствор азотной кислоты реагирует с каждым из двух веществ 1) HCl и KOH 2) CaO и NaCl 3) Na2SO3 и Fe(OH)2 4) CO2 и MgO
7. Только двухосновные кислоты расположены в ряду 1) H2CO3 , H3PO4 , H2S 2) HClO4 , H2SO4 , H3PO4 3) H2SO4 , H2SiO3 , H2CrO4  4) HMnO4 , H3AsO4 , H2BeO2
8. Гидроксид цинка реагирует в водном растворе с каждым из веществ 1) KOH и HNO3  2) HNO3 и Mg 3) CaO и Na2SO4  4) Na2SO4 и N2O
9. Раствор соляной кислоты реагирует с каждым из двух веществ 1) KOH и NO 2) FeCL3 и CO2 3) MgO и NaCl 4) HNO3 и Na2O
10. В перечне веществ , формулы которых А) Ba(OH)2 Б) Fe(OH)2 В) Zn(OH)2 Г) Fe(OH)3 Д) Be(OH)2 Е )NaOH амфотерные свойства проявляют 1) АВЕ 2) БДЕ 3) ВГД 4) БГЕ
11. С гидроксидом калия взаимодействует каждое из двух веществ 1) HNO3 и CO2 2) MgO и H2SO4 3) SO2 и K2SO4 4) Al2O3 и NaOH
12. Разбавленная серная кислота взаимодействует с каждым из двух веществ 1) CO2 и NaOH 2) Cu и BaCl2 3) Zn и Zn(OH)2 4) NaOH и NaCl
13. Среди перечисленных веществ А) KHS Б) Al(OH)3 В) HClO Г) KOH Д) H2S Е) H3BO3 к кислотам относятся 1) АВГ 2) БГД 3) АБД 4) ВДЕ
14. С гидроксидом натрия реагирует каждое из двух веществ 1) Al(OH)3 и HCl 2) NaCl и HCl 3) KOH и CO2 4) N2O и SO2
15. Раствор азотной кислоты взаимодействует с каждым из двух веществ 1) NaCl и NaOH 2) KOH и CO2 3) K2CO3 и KOH 4) KCl и K2O