1. Формулы кислоты , основания и основного оксида последовательно указаны в ряду
2. Na2SO4 , KOH , K2O 2. Ca(OH)2 , H2S , CaO 3. HF , Mg(OH)2 , BaO 4. H2SO4 , Ba(OH)2 , SiO2

2.Как с раствором NaOH , так и с раствором H2SO4 реагирует 1) NO 2) BeO 3) MgO 4) CuO

3. Оксид железа2 реагирует с каждым из двух веществ 1) водой и хлоридом натрия 2) фосфорной кислотой и гидроксидом меди 2 3) оксидом серы 4 и гидроксидом натрия 4) серной кислотой и оксидом кремния 4

1. Амфотерным оксидом является 1) NO 2) ZnO 3) MgO 4) CO

2. Растворением соответствующего оксида в воде нельзя получить кислоту

1. серную 2. Угольную 3. Соляную 4. Азотную

3. Оксид серы 4 взаимодействует с каждым из двух веществ 1) H3PO4 , CO 2) P2O5 , KNO3 3) Ba(OH)2 , H2O 4) NaOH , Cu(OH)2

1. К несолеобразующим оксидам относится

1.N2O 2. N2O5 3. SO2 4. P2O5

1. Оксид бария не реагирует с 1) азотной кислотой 2) хлоридом натрия 3) водой 4) оксидом фосфора 5

3.Оксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ 1) H2O , CaO 2) HCl , SO2  3) H2SO4 , NaOH 4) K2O , H2O

1. В перечне веществ А) BaO Б) Na2O В) P2O5 Г) CaO Д) SO2 Е)CO2 к основным оксидам относятся 1. АВЕ 2.АБГ 3. БГД 4. ВДЕ
2. Оксид меди 2 хорошо растворяется в 1) воде при обычной температуре 2) воде при нагревании 3) разбавленных кислотах при нагревании 4) разбавленных растворах щелочей

3.Оксид кремния 4 взаимодействует с каждым из двух веществ 1) H2O , NaOH 2) KOH , CaO 3) HCl , NaOH 4) Na2O , H2O

1. В перечне веществ А) BaO Б) Na2O В) P2O5 Г) CaO Д) SO2 Е) CO2 кислотными оксидами являются 1. АБГ 2. АВЕ 3. ВДЕ 4. БГД
2. Оксид лития взаимодействует с 1) CO 2) CO2 3) NO 4) CaO
3. Оксид железа 3 взаимодействует с каждым из двух веществ 1) NaOH , Cu(OH)2 2) Al(OH)3 , H2O 3) NaOH , HCl 4) K2SO4 , P2O5
4. К основным оксидам не относится 1) Ag2O 2) MgO 3) Mn2O7 4) CaO

2.С водой при обычных условиях реагирует 1) оксид углерода 2 2) оксид меди 2 3) оксид фосфора 5 4) оксид железа 3

3.Оксид кремния 4 взаимодействует с каждым из двух веществ 1) H2SO4 , NaOH 2) CaO , CO2 3) KOH , Li2O 4) SO2 , Na2O

1. Только кислотные оксиды содержатся в ряду 1) NO , SiO2 , P2O5 2) MgO , CO2 , NO2  3) CO2 , N2O5 , P2O5 4) ZnO , Cl2O7 , CaO
2. Реакция возможна между 1) H2O и Na2O 2) CO и CaO 3) P2O3 и SO2 4) H2O и Al2O3

3.Оксид цинка взаимодействует с каждым из двух веществ 1) NaOH , Cu(OH)2 2) H2O , HCl 3) H2SO4 , KOH 4) KCl , Ba(OH)2

1. Оксиды азота N2O , NO относятся к 1) кислотным 2) основным 3) амфотерным 4) несолеобразующим
2. С водой при обычных условиях реагирует 1) оксид азота 2 2) оксид железа 2 3) оксид азота 5 4) оксид железа 3
3. Оксид бария взаимодействует с каждым из двух веществ 1) H2O , NaOH 2) CO2 , HCl 3) SiO2 , KOH 4) MgO , HNO3

1. Кислотным и основным оксидом являются соответственно 1) SO2 , MgO 2) CO2 , Al2O3 3) Na2O , FeO 4) ZnO , SO3

2.Как с гидроксидом натрия , так и соляной кислотой взаимодействует 1) SiO2  2) MnO 3) Al2O3 4) Li2O

3. Оксид углерода 4 реагирует с каждым из двух веществ 1) водой и оксидом кальция 2) водой и соляной кислотой 3) оксидом кальция и фосфорной кислотой 4) сульфатом калия и гидроксидом натрия

1. Только кислотные оксиды указаны в ряду 1) ZnO , CO2 , N2O 2) CO , SiO2 , SnO2 3) CrO3 , N2O3 , SiO2 4) N2O5 , P2O3 , Cs2O

2.Оксид серы 4 не взаимодействует с 1) СaO 2) H2O 3) CO2 4) NaOH

3. Оксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ 1) H2O , KOH 2) HCl , KCl 3) Cu(OH)2 , KOH 4) HCl , NaOH

1. Кислотные оксиды – это 1) K2O и CaO 2) CaO и SO2 3) SO2  и Cl2O7 4) Cl2O7  и Al2O3

2.Могут реагировать друг с другом 1)CaO и FeO 2) NO и CO2 3) Al2O3 и H2O 4) CO2 и CaO

3. Оксид серы 6 реагирует с каждым из двух веществ 1) CO2 и K2O 2) H2O и NaOH 3) CaO и HCl 4) KOH и Cl2O

1.Только основные оксиды указаны в ряду 1) CaO , Mn2O7 , Na2O 2) SO2 , CuO , BaO 3) FeO , MnO , CrO 4) NO , CO , N2O

2.С водой реагируют оба оксида 1) Cr2O3 и CaO 2) CaO и SO2 3) SO2  и SiO2  4) SiO2  и FeO

3. Оксид меди 2 реагирует с каждым из двух веществ 1) H2O , HCl 2) HNO3 , SiO2  3) KOH , HCl 4) CaO , H2SO4