Контрольная работа №3 8 класс.

Вариант – 1

А1. К кислотным оксидам относится

1. Оксид натрия 2) Оксид серебра 3) Оксид меди (II) 4) Оксид серы (IV)

А2. Серной кислоте соответствует формула

1. H2S
2. H2SO3
3. H2SO4
4. SO3

А3. Гидроксиду железа (II) соответствует формула

1. FeO 2) Fe2O3  3) Fe(OH)2  4) Fe(OH)3

А4. Какое уравнение соответствует реакции обмена?

1. Fe + H2SO4  = FeSO4 + H2
2. Ca + 2H2O = Ca(OH)2 + H2
3. CaCl2  + K2CO3 = Ca CO3 + 2KCl
4. 2Fe(OH)3 = Fe2O3 + 3H2O

А5. К сильным электролитам относится

1. KCl 2) Zn(OH)2 3) Ca CO3  4) Al(OH)3

А6. Выпишите катионы

 Ca2+, SO32-, Cl-, Mg2+, S2-, K+, NO3-

В 1. Напишите уравнения взаимодействия нитрата бария и сульфата натрия в ионно-молекулярном виде.

В 2. Установите соответствие:

 *Уравнение реакции:* *тип* *реакции:*

А) 2Cu + O2 = 2CuO 1) замещения

Б) Zn(OH)2 = ZnO + H2O 2) обмена

В) CaO + 2HCl = CaCl2 + H2O 3) разложения

Г) Fe + H2SO4 = FeSO4 + H2 4) соединения

C 1. Составьте уравнение реакции и расставьте коэффициенты.

 \Al + O2  →

С 2. Решите задачу.

 В воде массой 26 г растворили 4 г нитрата натрия. Определите массовую долю (в процентах) соли в растворе.

Контрольная работа №3 8 класс.

Вариант – 2

А1. К основным оксидам относится

1. Оксид натрия
2. Оксид алюминия
3. Оксид углерода (IV)
4. Оксид серы (IV)

А2. Гидроксиду калия соответствует формула

1. Al(OH)3  2) Ca(OH)2  3) H2SO4  4) KOH

А3. Сульфату натрия соответствует формула

1. H2SO4  2) NaNO3  3) Na2SO4  4) Na 2CO3

А4. Какое уравнение соответствует реакции замещения?

1. Fe + H2SO4  = FeSO4 + H2
2. CaO + 2H2O = Ca(OH)2
3. CaCl2  + K2CO3 = Ca CO3 + 2KCl
4. 2Fe(OH)3 = Fe2O3 + 3H2O

А5. К **неэлектролитам** относится

1. CuSO4  2) Ba(OH)2  3) NaCl 4) MgО

А6. Подчеркните анионы

 Ca2+, SO32-, Cl-, Mg2+, S2-, K+, NO3-

В1. Напишите уравнения взаимодействия гидроксида калия и соляной кислоты.

B2. Установите соответствие между схемой реакции и ее типом

|  |  |
| --- | --- |
| Схема реакции | Тип реакции |
| А) HCl + KOH = KCl + H2O | 1) разложения |
| Б) BaO + CO2 = BaCO3 | 2) замещения |
| В) CaCO3 = CaO + CO2 | 3) обмена |
| Г) CuO + C = Cu + CO2 | 4) соединения |

C1. Составьте уравнение реакции и расставьте коэффициенты.

 Р + O2  →

С2. Решите задачу.

В лаборатории приготовили раствор из 8 г сульфата калия и 392 г воды. Вычислите массовую долю (в процентах) соли в приготовленном растворе.