Классификация химических соединений (9 класс)

Вариант № 1

1. Солеобразующие оксиды делятся на:

А) основные

Б) кислотные

В) амфотерные

Г) все перечисленное

1. Сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотных остатков – это

А) солиБ) кислотыВ) основанияГ) оксиды

1. Кислотным оксидом является

А) Fe2O3Б) СОВ) СО2Г) CaO

1. Химическая формула оксида серы (IV)

А) SOБ) SO2B) SO3Г) S2O

1. Кислой солью является

А) СаSO4

Б) (CaOH)2SO4

B) Ca(HSO4)2

Г) CaS

1. Химическая формула сернистой кислоты

А) H2SO4

Б) H2SO3

В) H2S

Г) KHS

1. Химическая формула амфотерного гидроксида

А) Fe(OН)3 Б) Сa(OH)2

В) NaOH Г) Cu(OH)2

1. Установите соответствие химической формулы вещества и его класса

Химическая формула Класс

1. H2SO3 А) оксид несолеобразующий
2. HI Б) оксид основный
3. Cu2O В) оксид кислотный
4. Cu(OH)2 Г) оксид амфотерный
5. Zn(OH)2 Д) основание
6. CO Е) кислота
7. ZnOHNO3 Ж) амфотерный гидроксид
8. Pb(NO2)2 З) соль
9. Mn2O7
10. PbO2
11. Назовите все вещества из задания № 8

Классификация химических соединений (9 класс)

Вариант № 2

1. Бинарные соединения, состоящие из двух элементов, одним из которых является кислород со степенью окисления – 2

А) солиБ) кислотыВ) основанияГ) оксиды

1. К несолеобразующим оксидам не относится

А) CuOБ) COВ) SiOГ) N2O

1. Основным оксидом является

А) Fe2O3Б) СОВ) СО2Г) CaO

1. Химическая формула оксида серы (VI)

А) SOБ) SO2B) SO3Г) S2O

1. Ocновной солью является

А) СаSO4

Б) (CaOH)2SO4

B) Ca(HSO4)2

Г) CaS

1. Химическая формула серной кислоты

А) H2SO4 Б) H2SO3

В) H2S Г) KHS

1. Химическая формула нерастворимого основания

А) Fe(OН)3 Б) Сa(OH)2

В) NaOH Г) Cu(OH)2

1. Установите соответствие химической формулы вещества и его класса

Химическая формула Класс

1. CO2 А) оксид несолеобразующий
2. HNO2 Б) оксид основный
3. CuO В) оксид кислотный
4. Cu(OH)2 Г) оксид амфотерный
5. Zn(OH)2 Д) основание
6. CO Е) кислота
7. Zn(NO3)2 Ж) амфотерный гидроксид
8. Pb(HCO3)2 З) соль
9. MnO
10. MnO2

Назовите все вещества из задания № 8