**Административная контрольная работа по химии (8 класс)**

**Вариант - 1**

**Часть А**

1.Степень окисления серы   +4 в соединении:

             А. H2SO4        Б. H2S      В. H2SO3

2.Вещество, не вступающее в реакцию с разбавленной серной кислотой:

           А. Медь        Б. Оксид меди (II)      В. Сульфат меди (II)

3.Что такое кислоты?

 1) Сложные вещества
 2) Сложные вещества, в состав которых входит водород
 3) Сложные вещества, в состав которых входит кислотный остаток
 4) Сложные вещества, в состав которых входят атомы водорода и кислотный остаток.

4.Вода реагирует с оксидами металлов с образованием

1) кислот

2) гидроксидов

3) оксидов

4) гидроксидов и водорода

5.Взаимодействие кальция с водой: Ca +2H2O = Ca(OH)2 + H2↑  относится к реакциям

А) соединения

Б) обмена

В) замещения

6.  К реакциям разложения относится реакция

А) FeO + 2HCl = FeCl2 + H2O

Б) FeCO3 = FeO + CO2

В) 3Fe + 2O2 = Fe3O4

7.Формула какого вещества должна стоять в пустой клетке?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Na | Na2O | NaOH |
| S | SO2 |   |
| Si | SiO2 | H2SiO3 |

А)Н2S

Б) H2SO4

B) H2SO3

8.Расставьте коэффициенты в уравнении реакции и определите **сумму коэффициентов**. C2H6+O2=CO2+H2O

А)9 Б) 19 В)3

**Часть В**

**9.**Распределите предложенные вещества по классам и дайте их названия: CаCl2; NaOH; H3PO4; K2O; CuSO4; Ag2О; NiSO4; Na2S; HI; Cl2O7

**10.**Закончите уравнения **возможных** реакций. Для каждой осуществимой реакции напишите **тип химической реакции.**

1. Mg(OH)2 = (t)
2. KOH + H3PO4 =
3. ZnSO4 + KOH =
4. CaO + HCl =
5. K2O + FeO =

**Задача 11.** В 180 г воды растворили 20 г соли. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

**Административная контрольная работа по химии (8 класс)**

**Вариант - 2**

**Часть А**

1.Химическая реакция, уравнение которой P2O5 + 3H2O = 2H3PO4, является реакцией:

           А. Соединения,                  Б. Обмена,         В.  Замещения

2.Степень окисления серы   +6 в соединении:

             А. H2SO4        Б. H2S      В. H2SO3

3.Вещество, **НЕ** вступающее в реакцию с соляной кислотой:

           А. Медь        Б. Оксид меди (II)      В. Сульфат меди (II)

4.Вода реагирует с оксидами неметаллов с образованием

1) гидроксидов

2) кислот

3) оксидов

4) кислорода

5. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции и определите с**умму коэффициентов**. CH 4 + O 2 → CO 2 + H 2 O

1. 2 2. 4 3. 6 4. 0

6.К реакциям соединения относится реакция:

А) FeO + 2HCl = FeCl2 + H2O

Б) FeCO3 = FeO + CO2

В) 3Fe + 2O2 = Fe3O4

7.Формула какого вещества должна стоять в пустой клетке?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Na | Na2O | NaOH |
| S | SO2 |  H2SO3 |
| Si | SiO2 |  |

А)Н2S

Б) H2SO4

B) H2SiO3

8.Что такое соли?

 1) Сложные вещества, состоящие из ионов металлов, связанных с одной или несколькими гидроксильными группами.
 2) Сложные вещества, в состав которых входит ион металла и кислотный остаток
 3) Сложные вещества, в состав которых входит кислотный остаток
 4) Сложные вещества, в состав которых входят атомы водорода и кислотный остаток.

**Часть В**

**9.**Распределите предложенные вещества по классам и дайте их названия: CuCl2; KOH; H2SO4; Ca(OH)2; CuSO4; Al2O3; BaSO4; K2S; KCl; AgNO3

**10**.Закончите уравнения **возможных** реакций. Для каждой осуществимой реакции напишите **тип химической реакции.**

1. Cu(OH)2 = (t)
2. BaCl2 + H2SO4 =
3. NaOH + H2SiO3 =
4. SO2 + NaOH =
5. P2O5 + Fe(OH)2 =

**Задача 11**.В 170 г воды растворили 30 г соли. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.