**Контрольная работа № 1 по теме «Первоначальные химические понятия».**

**Подготовила: учитель химии филиала МАОУ СОШ с. Бердюжье Истошинская СОШ Савельева Т.И.**

**Вариант 1**

1. Составьте план разделения смеси, состоящей из железных, медных и древесных описок.
2. Вычислите: а) относительную молекулярную массу сульфата калия К2SO4; б) отношение масс элементов в нём; в) массовые доли элементов.
3. Даны химические символы элементов и указана их валентность. Составьте соответствующие химические формулы:

 I IV III IV V III

LiO, CuO, SO, CrCl, HF (фтороводород), MnO, NO, FeO. Назовите вещества.

1. Расставьте коэффициенты в схемах химических реакций и укажите тип каждой реакции: а) H2O + P2O5 → H3PO4

б) CuO + H2 → H2O + Cu

в) Fe(OH)3 → Fe2O3 + H2O

г) P + Cl2 → PCl5

д) Na2SO4 + Ba(OH)2 → Ba SO4 + NaOH

1. Что означают записи: О2, 3C, 7H2SO3.

**Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия»**

**Вариант 2**

Приведите примеры двух физических и двух химических явлений, которые можно наблюдать в природе. Отметьте признаки химических реакций**.**

1. Вычислите: а) относительную молекулярную массу нитрата меди (II) Cu(NO3)2; б) отношение масс элементов в нём; в) массовые доли элементов.
2. Даны химические символы элементов и указана их валентность. Составьте соответствующие формулы:

II III III VI IV II

HgO, PH (фосфин), NiO, SO, SnO, MnCl, CuS (сульфид меди (||), AgO. Назовите вещества.

 4. Расставьте коэффициенты в схемах химических реакций и укажите тип каждой реакции: а) Br2 + H2S → S + HBr

б) Al + HCl → H2 + AlCl3

в) NH3 → H2 + N2

г) K + Cl2 → KCl

д) Na2CO3  + CaCl2 → CaCO3 + NaCl

 5.Как обозначить при помощи химических знаков: 5 атомов серы, семь молекул воды, одну молекулу водорода.