**Контрольная работа 9 класс**

**Хлор. Кислород. Сера**

**Вариант 1.**

1. Укажите ряд, в котором только химические элементы галогены:

а) йод, водород, азот б) хлор, бром, фтор в) кислород, углерод, хлор.

2. Допишите уравнения реакций. Уравнения рассмотрите с точки зрения ОВР.

б) H2SO4 (конц) +Hg = б)Al + S =

3. Даны вещества: магний, оксид меди (II), серебро, оксид фосфора (V), гидроксид натрия, карбонат калия. С какими из этих веществ будет реагировать раствор серной кислоты? Составьте уравнения реакций. Уравнение реакции составьте в молекулярном, полном и сокращённом ионном виде.

4. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения. Назовите продукты, укажите типы химических реакций.

Cl2→ HCl → NaCl → AgCl

**5.** Алюминий массой 5,4 г опустили в бром массой 50 г. Найдите массу образовавшейся соли.

**Контрольная работа 9 класс**

**Хлор. Кислород. Сера**

**Вариант 2.**

1. Укажите ряд , в котором находятся только элемента Vl- А группы.

а) сера, кислород, селен б) хлор, азот, бром в) водород, сера, хлор

2. Допишите уравнения реакций. Уравнения рассмотрите с точки зрения ОВР.

 а)Ag + H2SO4 (конц) = б) H 2+ O2  =

4. Даны вещества: цинк, оксид меди (II), серебро, оксид фосфора (V), гидроксид калия, карбонат натрия. С какими из этих веществ будет реагировать соляная кислота? Составьте уравнения реакций. Уравнение реакции составьте в молекулярном, полном и сокращённом ионном виде.

5. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения. Назовите продукты, укажите типы химических реакций.

SO2→ SO3→ H2SO4 → BaSO4

5.При взаимодействии нитрата серебра массой 10,2 г, с хлоридом цинка массой

 10, 56 г образовался осадок. Определите массу осадка.