Контрольная работа 2 (профиль) .

 **Элемента Vll –А и Vl –А групп**

**Вариант 1.**

1. Выберите соединения, в которых хлор проявляет степень окисления равную -1.

1) AlCl3  2) HOCl 3) PCl3  4) NH4Cl  5) C lO2

2. Используя метод электронного баланса, в уравнении реакции расставьте коэффициенты методом электронного баланса и укажите окислитель и восстановитель. H2SO4 (конц)+ С => SO2 + CO2 + H2O

3. Составьте уравнения реакций: а) серы с кислородом; б) концентрированной серной кислоты с серебром (овр ); в) раствора соляной кислоты с магнием; г) раствора серной кислоты с оксидом цинка; д) раствора серной кислоты с раствором гидроксида алюминия (ТЭД).

4. Определить массу осадка, который образовался при взаимодействии 300г 15% бромоводородной кислоты с 32г раствора нитрата серебра.

5.При термическом разложении некоторого вещества массой 2,45 г. образовался хлорид калия массой 1,49 г. и выделился кислород объемом 672 см3. Определите формулу вещества.

**Контрольная работа 2 (профиль) .**

 **Элемента Vll –А и Vl –А групп**

**Вариант 1.**

1.Выберите соединения, в которых хлор проявляет степень окисления равную -1.

1) AlCl3  2) HOCl 3) PCl3  4) NH4Cl  5) C lO2

2. Используя метод электронного баланса, в уравнении реакции расставьте коэффициенты методом электронного баланса и укажите окислитель и восстановитель. H2SO4 (конц)+ С => SO2 + CO2 + H2O

3. Составьте уравнения реакций: а) серы с кислородом; б) концентрированной серной кислоты с серебром (овр ); в) раствора соляной кислоты с магнием; г) раствора серной кислоты с оксидом цинка; д) раствора серной кислоты с раствором гидроксида алюминия (ТЭД).

4. Определить массу осадка, который образовался при взаимодействии 300г 15% бромоводородной кислоты с 32г раствора нитрата серебра.

5.При термическом разложении некоторого вещества массой 2,45 г. образовался хлорид калия массой 1,49 г. и выделился кислород объемом 672 см3. Определите формулу вещества.