**Контрольная работа по химии 9 класс**

**«Водород и его соединения»**

**1 вариант**

1. Осуществить превращения с помощью химических реакций

H2 O Na X O2 Y

2) Закончить практически возможные реакции и записать уравнения реакций

a) SO2 + Na2 O б) ZnO + CO

в) Mg(OH)2 + Ba г)Na +H2O

3) Даны вещества: K, H2O, NiO. Из данных веществ и продуктов их взаимодействия получить: H2 и Ni. Записать уравнения реакции.

1. **вариант**

1)Осуществить превращения с помощью химических реакций

 H2 Cl2 X Mg Y

2)Закончить практически возможные реакции и записать уравнения реакций

a) Na + H2O б) F2 + H2O

в) P2O5 + H2O г)CO + H2O

 3) Даны вещества: Zn, HCl и О2. Составить уравнения реакций, в результате которых из данных веществ и продуктов их взаимодействия можно получить Н2 и Н2О.

Задачи.

1. Определите молярную массу галогена (Г2), относительная плотность которого по гелию равна 17,75. Назовите этот галоген.
2. Относительная плотность газа по кислороду равна 2. Рассчитайте относительную плотность данного газа по водороду.