**Контрольная работа №2 по темам «Водород», «Кислород»**

 Вариант 1.

**1**.Дан ряд веществ: H2SO4 , CuO, CO, BaSO4, O2, Na2CO3, N2O, HNO3 ,Fe2O3

Подчеркните формулы оксидов.

**2**. Назовите вещества: Na2CO3 , MgO, HNO3, Fe2O3, AlCl3, CuO, H3PO4,SiO2

**3**. Допишите практически осуществимые уравнения реакций. Укажите их тип.

а) Серебро + соляная кислота= г) HgO = Hg + ?

б) Бор + кислород =  д) серная кислота + алюминий

в) Водород +Сl2 = е) H2S+ O2 =

4. Осуществите цепочку превращений. Назовите продукты.

Fe → Fe2O3 → Fe → FeSO4

5.Осуществить цепочку превращений: KMnO4→ O2 →H2O →?→ HCl→ соль

 **Контрольная работа №2 по темам «Водород», «Кислород»**

 Вариант 2.

**1**.Дан ряд веществ: Na2CO3 , MgCl2 ,HNO3, Fe2O3, Al2(SO4)3, CuO, H3PO4,SiO2, H2

Подчеркните формулы солей.

**2**. Назовите вещества: H2SO4 , CuO, CO, BaSO4, O2, Na2CO3, N2O, HNO3 ,Fe2O3

**3**. Допишите практически осуществимые уравнения реакций. Укажите их тип.

а) Магний + соляная кислота= г) вода = H2 + ?

б) Железо + кислород = д) серная кислота + натрий

в) Водород +оксид меди (ll) = е) CuS+ O2 =

4. Осуществите цепочку превращений. Назовите продукты.

Zn → ZnO→ Zn → Zn3(PO4)2

5.Осуществить цепочку превращений: HgO → O2 → Fe2O3  → Fe→ соль