**Контрольная работа № 4.**

1. Определите степень окисления атомов в следующих соединениях

SiCl4, MgI2, SF6, NaBr, HCl, H2O, NH3,C, Na, N2.

2.Закончите уравнения реакций

H2+Cl2= H2+CuO=

H2+O2= H2+N2=

H2+S= H2+Fe3O4=

H2+C= H2+WO3=

3.Определите степень окисления углерода в следующих соединениях

Na2CO3, MgCO3, Al2(CO3)3

4. Реши задачу.

Вычислите объём водорода ,необходимый для получения 0,5 моль воды. Найдите количество вещества кислорода.

**Контрольная работа № 5.**

**1.Используя таблицу растворимости веществ приведите примеры :**

**Хорошо растворимых веществ, малорастворимых веществ, практически нерастворимых.**

1. **К 40 г раствора , содержащего 5% соли , добавили 5 г соли . Определите массовую долю соли в полученном растворе.**
2. **Сколько соли и воды необходимо для приготовления 300 г 15%-ного раствора.**
3. **При выпаривании 200 г раствора медного купороса получили остаток массой 40 г . Какова была массовая доля соли в растворе.**