1-вариант

1.Какими способами можно получить соль Cu(No3)2? Запишите необходимые уравнение реакций.

2.Продолжите и уравняйте уравнения следующих реакций.

А)CO2 + KOH →

Б) Fe + HCL →

В) CaO + SO3 →

Г) HNO3 + Zn(OH)2 →

Д) CU(OH)2→

3. Каким будет оббьем 80г воды , переведенной в газообразное состояние при 20 0 С?

4. В каком из следующих соединений массовая доля азота больше?

NH3, NH4OH, NH4NO3, (NH4)2 So4

5. Напишите уравнения реакций, позволяющих осуществить следующие превращения:

Сa CO3 → Ca (H Co3)2→CaCo3→Co2→CaCo3.

2- вариант

1. Запишите уравнение реакций для получения сульфида калия.
2. Какой оббьем водорода при нормальных условия выделится при растворении 3,25 г цинка в избытке соляной кислоты?
3. Вставьте коэффициенты в уравнениях следующих реакций:

А) P+O2 = P2O5

Б) Fe+ Cl2 = FeCl3

В) Al+ O2 = Al2O3

Г) HCl + MnO2 = MnCl2 + Cl2 +H2O

Д)Cu + HNO3 = Cu (NO3)2 +NO2 + H2O

4) Определите эквивалент следующих соеденений: Cl2O7, Pb(OH)2 H3PO4, Mg3(PO4)2

5) Напишите уравнения реакций, Позволяющих осуществить следующие превращения:

Na→NaOH→NaHCO3→Na2CO3→NA2SO4→NaCl→Na