9 апреля 2020г.

гр.3 Химия Лекция

Тема: **Окислительно- восстановительные реакции**

**Домашнее задание:** стр.52-54,учебник"химия 11 кл.",Г.Е.Рудзитис,2016г.

Выполнить упражнения **письменно в тетрадях для лекций**

1. К какому типу можно отнести каждую из приведенных реакций?

А. CaCO3 = CaO + CO2 Б. HCl + NH3 = NH4Cl

В. CuSO4 + Fe = FeSO4 + Cu Г. HCl + NaOH = NaCl + H2O

2. Подберите пропущенные коэффициенты в следующих уравнениях химических реакций:

а.? Mg + O2 = 2MgO б.? Fe + 3Cl2 = ? FeCl3

в.? Al + ? S = Al2S3 г.? Cu + ?O2 = ? CuO

3. С помощью метода электронного баланса подберите коэффициенты в уравнениях окислительно-восстановительных реакций:

1) NH3 + O2 = NO + H2O

2) PH3 + Cl2 = PCl3 + HCl

3) CH4 + Cl2 = CCl4 + HCl

4) CuO + NH3 = Cu + N2 + H2O

5) P + N2O = N2 + P2O5

6) NO2 + H2O = HNO3 + NO

7) NH4NO3 = N2O + H2O