**Семинар для учащихся 11 класса**

**«Окислительно-восстановительные реакции»**

Работа выполняется в тетради для семинаров.

**Задание.** Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций методом электронного баланса:

1. HNO3 + P = NO2 + H3PO4 + H2O
2. ZnS + HNO3 = ZnSO4 + H2O + NO2

1. KNO3+KOH +Fe = KNO2+K2FeO4+H2O
2. Al+HNO3=Al(NO3)3+H2O+NH4NO3
3. FeSO4 + KMnO4 + H2SO4 = Fe2(SO4)3 + MnSO4 + K22SO4 + H2O
4. Hg+HNO3=Hg(NO3)2+NO2+H2O
5. MnO2 + HCl = MnCl2 + H2O + Cl2
6. SO2 + H2O + KMnO4 = MnSO4 + K2SO4 + H2SO4
7. NH3 + KClO = N2 + KCl + H2O
8. K2Cr2O7 + H2S+ H2SO4 = Cr2(SO4)3 + S + K2S + H2O