**Тема: «Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций»**

Задание: расставить коэффициенты в схемах реакций методом электронного баланса, указать окислитель и восстановитель, процессы окисления и восстановления:

А.

1. KClO3 + P → KCl + P2O5
2. Al + CuO → Cu + Al2O3
3. HNO3 + Cu → Cu(NO3)2 + NO + H2O
4. KClO3 + S → SO2 + KCl
5. H2SO4 + Na → Na2SO4 + H2S + H2O
6. HNO3 + Cu → Cu(NO3)2 + NO2 + H2O
7. Zn + H2SO4 → ZnSO4 + S + H2O
8. Cr2O3 + Mg → MgO + Cr

Б.

1. H2S + O2 → S + H2O
2. MnO2 + HCl → MnCl2 + Cl2 + H2O
3. NH3 + O2 → N2 + H2O
4. Na2SO3 + O2 → Na2SO4
5. Fe2O3 + H2 → H2O + Fe
6. HI + HNO3 → I2 + NO + H2O
7. Cu2S + O2 → CuO + SO2

В.

1. NO2 + NaOH → NaNO3 + NaNO2 + H2O
2. HNO3 → NO2 + O2 + H2O
3. Cl2 + KOH → KClO3 + KCl + H2O
4. KNO3 → KNO2 + O2
5. KMnO4 → MnO2 + K2MnO4 + O2
6. Fe(OH)2 + O2 + H2O → Fe(OH)3
7. AgNO3 → Ag + NO2 + O2