**Задание №1:** Дописать схемы окислительно-восстановительных реакций и расставить коэффициенты в уравнениях.

1. H2S + O2 → SO2 + …
2. H2O2 + HIO3 → I2 + …
3. FeSO4 + KBrO3 + H2SO4(разб) → …

**Задание №2:** Написать уравнение окислительно-восстановительных реакций между указанными веществами в серно-кислой (1 задача) и соляно-кислой (2 задача) средах. Расставить коэффициенты, пользуясь методом ионно-электронного баланса.

1. Перманганат кальция и хлорид олова (II).
2. Дихромат калия и соляная кислота (концентрированная).