Закончите уравнения окислительно-восстановительных реакций.

Укажите окислитель и восстановитель, направление перехода электронов.

Запишите величины нормальных окислительно-восстановительных потенциалов соответствующих пар.

Для каких целей в качественном анализе могут быть использованы эти реакции?

Первые два уравнения решите методом электронно-ионного баланса, остальные методом электронного баланса.

CoS+H2O2+HCl

Cr(NO3)2+Br2+NaOH

Mn(NO3)2+PbO2+HNO3

NaI+NaNO2+H2SO4

Cu+Hg(NO3)2