1.Уравнять окислительно-восстановительную реакцию методом электронного баланса: FeSO4  + HNO3 + H2SO4 → Fe2(SO4)3 + NO + H2O

2.Составить реакцию взаимодействия олова с разбавленной азотной кислотой, если в результате взаимодействия образуется N2O. Уравнять методом электронного баланса.

3.Определить ЭДС медного концентрационного гальванического элемента, если у одного из электродов концентрация ионов меди 1 моль/л, а у другого – 10-3 моль/л. Составить схему гальванического элемента и указать направление движения электронов во внешней цепи.

4.Сколько алюминия можно получить при электролизе расплава Al2O3, если в течение 1 часа пропускать ток силой 20000А при выходе по току 85%? Составить катодный процесс.

5.Определить какой металл необходимо выбрать в качестве защитной оболочки стальной конструкции с Е0= -0,42В: Al; Cr; Fe; Mg; Pb.