Задача №1

Разберите работу гальванического элемента, напишите анодную и катодную реакции, рассчитайте

ЭДС элемента в стандартных условиях:

Zn/ ZnSO4 (раствор) | H2SO4 (раствор) / H2 / Pt

Задача №2

Определите объём оксида углерода (II) при н.у., необходимого для полного восстановления оксида

железа (III) – Fe2O3 массой 1,6 кг до металлического железа.

Задача №3

Определите массу образца натрия, при полном растворении которого в воде, выделился газ, объёмом 112 литров (при н.у.).