Уровнять, используя метод электронного баланса

Zn + HNO3 = N2O + Zn(NO3)2 +H2O

NO2 + NaOH = NaNO3 + NaNO2 +H2O

Найти равновесную температуру для реакции:

С2Н5ОН (ж) = С2Н4 (г) + Н20 (ж)

Изменением каких параметров можно увеличить выход углекислого газа по реакции:

СаСО3(к) ↔ СаО(к) + СО2 (г) ∆Н х.р. = 178 кДж/моль

Рассчитайте массовую долю хлорида натрия в физиологическом растворе, осмотическое давление которого при 25оС составляет 762,7 кПа (ρ=1г/мл).

Составьте схему, напишите электронные уравнения электродных процессов и вычислите ЭДС гальванического элемента, состоящего из пластин кадмия и магния, опущенных в растворы своих солей с концентрацией [Mg2+]=[Cd2+]=1 моль/л. Изменится ли значение ЭДС, если концентрацию каждого из ионов понизить до 0,01 моль/л.

Электролиз раствора нитрата серебра проводили при силе тока 2А в течение 4ч. составьте электронные уравнения процессов происходящих на электродах. Какая масса серебра выделилась на катоде и каков объем газа (н.у.), выделившегося на аноде?