Уровнять, используя метод электронного баланса

PbS + HNO3 = Pb(NO3)2 + S+ NO + H2O

P + HClO3 +H2O = H3PO4 + HCl

Вычислить изменение энтропии реакции при 25оС:

ZnO (тв ) + СО (г) = Zn (тв) + CO2 (г)

Как повлияет на выход хлора в системе:

4HCl(г) +O2(г) ↔2Cl2(г) + 2H2О(ж); ΔНо298 = − 202,4 кДж/моль

а) повышение температуры; b) уменьшение общего объема смеси; c) уменьшение концентрации кислорода?

Найдите относительную молярную массу неэлектролита, если его 10%-ный раствор кипит при 100,60С.

Железная и серебряная пластины соединены внешним проводником и погружены в раствор серной кислоты. Составьте схему данного гальванического элемента и напишите электронные уравнения электродных процессов, происходящих на аноде и катоде.

Составьте электронные уравнения процессов, происходящих на графитовых электродах при электролизе раствора KBr. Какая масса вещества выделяется на катоде и аноде, если электролиз проводить в течение 1ч 35 минут при силе тока 15А?