1. Определите теплоту образования сероуглерода, используя следующие данные:

S + O2 = SO2 + 297,5 кДж/моль

СS2 + 3O2 = CO2 + 2SO2 + 1109,9 кДж/моль

С + О2 = СО2 + 394 кДж/моль

2. Во сколько раз увеличится скорость химической реакции при увеличении температуры на 50°, если γ=2?

3. Вычислите равновесные концентрации [H2] и [J2], если их начальные концентрации составляли по 0,08 моль/л, а равновесная концентрация [HJ] = 0,04 моль/л. Вычислите константу равновесия.