Задание. Сформулируйте закон действующих масс для реакции, уравнение которой:

2H2S(г) +SO2(г) → 3S(тв) + 2H2O (ж)

, где v – скорость химической реакции; С – концентрация (л/моль)

При постоянной температуре скорость химической реакции прямо пропорциональна произведению концентраций реагирующих веществ, взятых в степенях, равных стехиометрическим коэффициентам в уравнении реакции.