4.12. Рассчитайте скорость реакции разложения пероксида водорода (моль/(л·сут)), если его начальная концентрация составляла 1 моль/л, а в течение месяца (30 суток) уменьшилась в два раза

4.28. Температурный коэффициент скорости реакции равен 2. Определите, во сколько раз возрастет скорость реакции при нагревании реакционной смеси:

   с 40 °C до 70 °С

4.44 Во сколько раз нужно увеличить давление в системе, чтобы скорость образования NН3 по реакции N2 + 3H2 = 2NH3 возросла в 10 000 раз?

4.57 Рассчитайте константу равновесия реакции 2CO(г) + O2(г) 🡪🡨2CO2(г), если к моменту достижения равновесия прореагировало 50 % О2, а исходные концентрации веществ были равны: C (CO)=6моль/л; C (O2)=4моль/л; C (CO2)=0моль/л.