1. В сосуд ёмкостью 0.2 л поместили 0.3 г водорода и 0.8 г йода. После установления равновесия в сосуде обнаружено 0.7 г HI. Вычислите константу равновесия реакции: H2(Г)+I2(Г)⟺2HI(Г).

2. При повышении температуры на 27.8 °C время прохождения некоторой реакции уменьшилось с 16.5 до 2.36 минут. Рассчитайте температурный коэффициент реакции и энергию активации при 300 K.