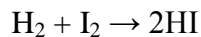


Задача 619



$$n = 2$$

$$C_0 = 1 \text{ моль/л}$$

$$E_a = 165500 \text{ Дж/моль}$$

$$k_0 = 1,6 \cdot 10^{14} \text{ л/моль} \cdot \text{с}$$

$$T_1 = 400\text{K}$$

$$T_2 = 600\text{K}$$

$$\alpha = 60\% = 0,6$$

$$k_1 - ?$$

$$k_2 - ?$$

$$r_1 - ?$$

$$r_2 - ?$$

Константы скорости реакции:

$$k_1 = k_0 \cdot \exp\left(\frac{-E_a}{RT_1}\right) = 1,6 \cdot 10^{14} \cdot \exp\left(\frac{-165500 \text{ Дж/моль}}{8,314 \text{ Дж/моль} \cdot \text{К} \cdot 400\text{K}}\right) = 3,9 \cdot 10^{-8} \text{ л/моль} \cdot \text{с}$$

$$k_2 = k_0 \cdot \exp\left(\frac{-E_a}{RT_2}\right) = 1,6 \cdot 10^{14} \cdot \exp\left(\frac{-165500 \text{ Дж/моль}}{8,314 \text{ Дж/моль} \cdot \text{К} \cdot 600\text{K}}\right) = 0,62 \text{ л/моль} \cdot \text{с}$$

Степень превращения:

$$\alpha = \frac{C_0 - C}{C_0}$$

Отсюда, концентрация исходного вещества в некоторый момент времени:

$$C = C_0 (1 - \alpha) = 1 \text{ моль/л} \cdot (1 - 0,6) = 0,4 \text{ моль/л}$$

Скорость реакции в некоторый момент времени при разных температурах:

$$r_1 = k_1 \cdot C^2 = 3,9 \cdot 10^{-8} \text{ л/моль} \cdot \text{с} \cdot (0,4 \text{ моль/л})^2 = 6,24 \cdot 10^{-9} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$

$$r_2 = k_2 \cdot C^2 = 0,62 \text{ л/моль} \cdot \text{с} \cdot (0,4 \text{ моль/л})^2 = 9,92 \cdot 10^{-2} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$