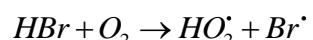


Задача 594



$$n = 2$$

$$T = 700\text{K}$$

$$\tau_{0,5} = 2c$$

$$C_0 = 0,1 \text{ моль/л}$$

$$\alpha = 98\% = 0,98$$

$$\tau - ?$$

Время полупревращения для реакции 2ого порядка выражается формулой:

$$\tau_{0,5} = \frac{1}{k \cdot C_0}$$

Отсюда, константа скорости реакции:

$$k = \frac{1}{\tau_{0,5} \cdot C_0} = \frac{1}{2c \cdot 0,1 \text{ моль/л}} = 5 \frac{\text{л}}{\text{моль} \cdot \text{с}}$$

Степень превращения:

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

Отсюда, концентрация исходного вещества в некоторый момент времени:

$$C = C_0(1 - \alpha) = 0,1 \text{ моль/л} \cdot (1 - 0,98) = 0,002 \text{ моль/л}$$

Для реакции 2 порядка решение кинетического уравнения имеет вид:

$$\frac{1}{C} = \frac{1}{C_0} + k\tau$$

Отсюда, время, за которое прореагирует 98% исходного вещества:

$$\tau = \frac{1}{k} \cdot \left(\frac{1}{C} - \frac{1}{C_0} \right) = \frac{1}{5 \frac{\text{л}}{\text{моль} \cdot \text{с}}} \cdot \left(\frac{1}{0,002 \text{ моль/л}} - \frac{1}{0,1 \text{ моль/л}} \right) = 98c$$