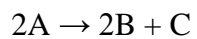


Задача 631



$$\frac{d[B]}{dt} = 6,6 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$

Скорость реакции можно выразить через изменение концентрации любого компонента

$$r = -\frac{d[A]}{dt} = \frac{d[B]}{dt} = 2 \frac{d[C]}{dt}$$

Таким образом, скорость газовой реакции по компонентам:

$$\frac{d[A]}{dt} = -r = -6,6 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$

$$\frac{d[B]}{dt} = r = 6,6 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$

$$\frac{d[C]}{dt} = \frac{r}{2} = \frac{6,6 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л} \cdot \text{с}}{2} = 3,3 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$