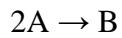


Задача 636



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

Скорость реакции можно выразить через изменение концентрации любого компонента

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

Таким образом, скорость газофазной реакции по компонентам:

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

$$\frac{d[A]}{dt} = -2 \frac{d[B]}{dt} = -2 \cdot 2,4 \cdot 10^{-3} \text{ моль/л} \cdot \text{с} = -4,8 \cdot 10^{-3} \text{ моль/л} \cdot \text{с}$$