# Задача 634

$3A \rightarrow 2B + C$
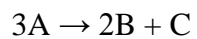
$r = 1,8 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}}$

Продукт: C

$$r = -\frac{d[A]}{dt} = \frac{3}{2}\frac{d[B]}{dt} = 3\frac{d[C]}{dt} = 1,8 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}}$$

Таким образом скорость газофазной реакции по компонентам:

$$\frac{d[A]}{dt} = -r = -1,8 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}}$$

$$\frac{d[B]}{dt} = \frac{2}{3}r = \frac{2}{3} \cdot 1,8 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}} = 1,2 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}}$$

$$\frac{d[C]}{dt} = \frac{1}{3}r = \frac{1}{3} \cdot 1,8 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}} = 0,6 \, \text{моль}/_{\text{л} \cdot \text{с}}$$