

Исходные концентрации веществ А и В, участвующих в одностадийной реакции $A + B = C$, равны соответственно $0,68 \text{ моль/дм}^3$ и $1,2 \text{ моль/дм}^3$. Через 40 с после начала реакции концентрация вещества А снизилась до $0,28 \text{ моль/дм}^3$. Средняя скорость ($\text{моль/дм}^3 \cdot \text{с}$) данной реакции и концентрация вещества В (моль/дм^3) через 40 с после начала реакции равны соответственно:

- 1) 0,01 и 0,62 2) 0,05 и 0,40 3) 0,02 и 0,60 4) 0,01 и 0,80