

Исходные концентрации веществ А и В, участвующих в одностадийной реакции $A + B = C$, равны соответственно $1,45 \text{ моль/дм}^3$ и $1,56 \text{ моль/дм}^3$. Через 50 с после начала реакции концентрация вещества А снизилась до $0,97 \text{ моль/дм}^3$. Средняя скорость ($\text{моль/дм}^3 \cdot \text{с}$) данной реакции и концентрация вещества В (моль/дм^3) через 50 с после начала реакции равны соответственно:

- 1) 0,0035 и 1,02 2) 0,0025 и 1,04 3) 0,0025 и 1,05
4) 0,0096 и 1,08