

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 ( $\text{моль/дм}^3$ ) 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