

В сосуде объемом  $5 \text{ дм}^3$  протекает реакция  $2\text{B} + \text{C}_2 \rightarrow 2\text{BC}$ . Через 10 с после начала реакции образовалось вещество  $\text{BC}$  химическим количеством 20 моль. Средняя скорость (моль/ $\text{дм}^3 \cdot \text{с}$ ) образования вещества  $\text{BC}$  равна:

- 1) 0,4    2) 2    3) 1    4) 0,25