

В закрытом сосуде протекает химическая реакция  $A + 2B = 2C + D$ . До начала реакции молярная концентрация вещества В равнялась  $1 \text{ моль/дм}^3$ , а вещества D —  $0 \text{ моль/дм}^3$ . Через сколько секунд концентрации веществ В и D сравняются, если скорость образования вещества D составляет  $0,01 \text{ моль/дм}^3 \cdot \text{с}$  (все вещества — газы, объем сосуда постоянный)?

- 1) 66    2) 50    3) 33    4) 25