

В закрытом сосуде протекает химическая реакция $A + 2B = 2C + D$. До начала реакции молярная концентрация вещества А равнялась 3 моль/дм^3 , а вещества С — 0 моль/дм^3 . Через сколько секунд концентрации веществ А и С сравняются, если скорость образования вещества С составляет $0,04 \text{ моль/дм}^3 \cdot \text{с}$ (все вещества — газы, объем сосуда постоянный)?

- 1) 25 2) 33 3) 50 4) 67