

В закрытом сосуде протекает химическая реакция $A + 2B = 2C + D$. До начала реакции молярная концентрация вещества В равнялась 1 моль/дм^3 , а вещества D — 0 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