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

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