Исходные концентрации веществ A и B, участвующих в одностадийной реакции A + B = C, равны соответственно 0,68 моль/дм^3 и 1,2 моль/дм^3. Через 40 с после начала реакции концентрация вещества A снизилась до 0,28 моль/дм^3. Средняя скорость (моль/дм^3 · с) данной реакции и концентрация вещества B (моль/дм^3) через 40 с после начала реакции равны соответственно:

1) 0,01 и 0,62 2) 0,05 и 0,40 3) 0,02 и 0,60 4) 0,01 и 0,80