

MUSTAQIL ISHLASH UCHUN MASALALAR

1.

$A \rightarrow B$ reaksiyasida 25 s ichida A moddaning konsentratsiyasi $0.90 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ dan $0.60 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ gacha kamaydi. Reaksiyaning oʻrtacha tezligini toping.

2.

$2A \rightarrow B$ reaksiyasida 20 s davomida A moddaning konsentratsiyasi $0.50 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ga kamaydi. Reaksiya tezligini aniqlang.

3.

$A + B \rightarrow C$ reaksiyasida 10 s ichida C moddaning konsentratsiyasi $0.25 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ga oshdi. Reaksiya tezligini toping.

4.

A moddaning konsentratsiyasi 3 marta oshirilganda reaksiya tezligi 27 marta ortdi. Reaksiya tartibini aniqlang.

5.

Reaksiya tezligi 30°C da v ga teng. Agar temperatura 60°C gacha oshirilsa, reaksiya tezligi necha marta ortadi? (Har 10°C da tezlik 2 marta ortadi.)

6.

$v = k \cdot C^2$ tezlik tenglamasiga ega reaksiya berilgan. Konsentratsiya 4 marta kamaytirilsa, reaksiya tezligi qanday oʻzgaradi?

7.

$A + B \rightarrow C$ reaksiyasida tezlik tenglamasi $v = k \cdot (C_A)^1 \cdot (C_B)^2$. Agar C_A oʻzgarmay, C_B 2 marta oshirilsa, reaksiya tezligi necha marta ortadi?

8.

1-tartibli reaksiya uchun tezlik doimiysi k ning birligini aniqlang.

9.

Qattiq modda boʻlak holatdan kukun holatga keltirilganda reaksiya tezligi oshdi. Buning sababini tushuntiring.

10.

C – t grafigida modda konsentratsiyasi vaqt o'tishi bilan to'g'ri chiziq bo'yicha kamaymoqda. Reaksiya tartibini aniqlang.