

TEST

1. Reaksiya tezligi nimani bildiradi?

- A) Moddaning umumiy miqdorini
- B) Vaqt birligida konsentratsiyaning o'zgarishini
- C) Reaksiyaning davomiyligini
- D) Temperaturaning o'zgarishini

2. Reaksiya tezligining umumiy formulasi qaysi?

- A) $v = C \cdot t$
- B) $v = \Delta t / \Delta C$
- C) $v = \Delta C / \Delta t$
- D) $v = C / t^2$

3. $A \rightarrow B$ reaksiyasida A modda konsentratsiyasi kamayadi. Tezlik qanday yoziladi?

- A) $v = \Delta[A] / \Delta t$
- B) $v = -\Delta[A] / \Delta t$
- C) $v = \Delta t / \Delta[A]$
- D) $v = [A] \cdot t$

4. $2A \rightarrow B$ reaksiyasi uchun tezlik ifodasi to'g'ri ko'rsatilgan qatorni toping.

- A) $v = -\Delta[A] / \Delta t$
- B) $v = -2 \cdot \Delta[A] / \Delta t$
- C) $v = -(1/2) \cdot \Delta[A] / \Delta t$
- D) $v = \Delta[B] / (2 \cdot \Delta t)$

5. Reaksiya tezligi konsentratsiyaga qanday bog'lanadi?

- A) Faqat tenglama koeffitsientiga
- B) Tajriba orqali aniqlanadi
- C) Har doim chiziqli bog'langan
- D) Faqat temperaturaga bog'liq

6. Konsentratsiya 2 marta oshirilganda tezlik 4 marta oshsa, reaksiya tartibi nechaga teng?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4

7. Temperaturani 10°C ga oshirish odatda reaksiya tezligini necha marta oshiradi?

- A) 1 marta
- B) 1.5 marta
- C) 2–4 marta
- D) 10 marta

8. Katalizatorning asosiy vazifasi nima?

- A) Reaksiya mahsulotini ko‘paytirish
- B) Muvozanatni siljitish
- C) Aktivlanish energiyasini kamaytirish
- D) Konsentratsiyani oshirish

9. Katalizator haqida qaysi fikr to‘g‘ri?

- A) Reaksiya oxirida sarflanadi
- B) Muvozanat holatini o‘zgartiradi
- C) Tezlikni oshiradi, o‘zi sarflanmaydi
- D) Reaksiyani to‘xtatadi

10. Qattiq modda kukun holatga keltirilsa, reaksiya tezligi nega ortadi?

- A) Massa oshadi
- B) Sirt yuzasi oshadi
- C) Konsentratsiya ortadi
- D) Temperatura oshadi

11. Ionli reaksiyalar nima sababdan tez boradi?

- A) Molekulalar yirik bo‘lgani uchun
- B) To‘qnashuvlar kam bo‘lgani uchun
- C) Ionlar tayyor holatda bo‘lgani uchun
- D) Temperatura yuqori bo‘lgani uchun

12. Reaksiya tartibi nimaga teng?

- A) Tenglama koeffitsientlari yig‘indisiga
- B) Konsentratsiya qiymatiga
- C) Tezlik tenglamasidagi darajalar yig‘indisiga
- D) Temperaturaga

13. 0-tartibli reaksiya uchun tezlik tenglamasi qaysi?

- A) $v = k \cdot C$
- B) $v = k \cdot C^2$

- C) $v = k$
D) $v = C / t$

14. 1-tartibli reaksiya uchun tezlik doimiysi k ning birligi qaysi?

- A) $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
B) s^{-1}
C) $\text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
D) $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

15. $v = k \cdot C^2$ bo'lsa, konsentratsiya 3 marta oshirilganda tezlik qanday o'zgaradi?

- A) 3 marta
B) 6 marta
C) 9 marta
D) 12 marta

16. Reaksiya tenglamasidan reaksiya tartibini aniqlash mumkinmi?

- A) Har doim mumkin
B) Hech qachon mumkin emas
C) Faqat ionli reaksiyalarda
D) Faqat tajriba orqali aniqlanadi

17. $C - t$ grafigi to'g'ri chiziq bo'lsa, reaksiya qanday tartibli?

- A) 1-tartibli
B) 2-tartibli
C) 3-tartibli
D) 0-tartibli

18. Tezlik doimiysi k qaysi omilga bog'liq?

- A) Konsentratsiyaga
B) Reaksiya tenglamasiga
C) Temperaturaga
D) Modda massasiga

19. Qaysi holatda reaksiya tezligi o'zgarmaydi?

- A) Konsentratsiya oshirilganda
B) Temperatura oshirilganda
C) Katalizator qo'shilganda
D) 0-tartibli reaksiyada

20. Quyidagilardan qaysi biri reaksiya tezligiga ta'sir qiluvchi omil EMAS?

- A) Konsentratsiya
- B) Temperatura
- C) Katalizator
- D) Eritmaning rangi

TEST JAVOBLARI

- 1. B
- 2. C
- 3. B
- 4. C
- 5. B
- 6. B
- 7. C
- 8. C
- 9. C
- 10.B
- 11.C
- 12.C
- 13.C
- 14.B
- 15.C
- 16.D
- 17.D
- 18.C
- 19.D
- 20.D