

**தமிழ்நாடு அரசு மேல்நிலை இரண்டாம் ஆண்டு வேதியியல்**

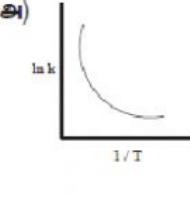
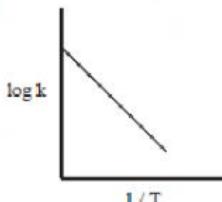
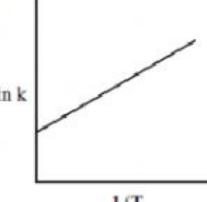


சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக

- A → B என்ற முதல் வகை வினையின் வினை வேக மாறிலி  $x \text{ min}^{-1}$ . A ன் துவக்கச் செறிவு 0.01M எனில் ஒரு மணி நேரத்திற்குப் பிறகு A ன் செறிவு
 

(அ)  $0.01 e^{-x}$       (ஆ)  $1 \times 10^{-2} (1 - e^{-60x})$   
       (இ)  $(1 \times 10^{-2}) e^{-60x}$       (ஈ) இவை எதுவுமல்ல
- X → வினைபொருள் என்ற பூஜ்ய வகை வினையில் துவக்கச் செறிவு 0.02m மேலும் அரை வாழ்காலம் 10 min. 0.04m துவக்கச் செறிவுடன் ஒருவர் வினையினை நிகழ்த்தினால் அவ்வினையின் அரை வாழ்காலம்
 

(அ) 10 s      (ஆ) 5 min      (இ) 20 min  
       (ஈ) கொடுக்கப்பட்டுள்ள விவரங்களிலிருந்து யூகித்து அறிய இயலாது.
- ஒரு வினையின் வினைவேக மாறிலி மற்றும் வெப்பநிலைக்கு இடையேயான வரைபடம் பின்வருமாறு இவற்றுள் வெப்பநிலை முழுமைக்கும் அர்வீனியஸ் தன்மையினைக் குறிப்பிடும் வரைபடம் எது?
 

(அ)       (ஆ)       (இ)   
       (ஈ) (ஆ) மற்றும் (இ) ஆகிய இரண்டும்.

- A → வினைபொருள் என்ற முதல் வகை வினையில் துவக்கச் செறிவு  $x \text{ mol L}^{-1}$  மேலும் அரை வாழ்காலம் 2.5 hours. இதே வினைக்கு துவக்கச் செறிவு  $\left(\frac{x}{2}\right) \text{ mol L}^{-1}$  ஆக இருப்பின், அரை வாழ்காலம்.
 

(அ)  $(2.5 \times 2)$  hours      (ஆ)  $\left(\frac{2.5}{2}\right)$  hours      (இ) 2.5 hours  
       (ஈ) வினைவேக மாறிலியின் மதிப்பினைத் தெரியாமல் கொடுக்கப்பட்டுள்ள விவரங்களிலிருந்து  $t_{1/2}$  மதிப்பினைக் கண்டறிய இயலாது.

5.  $2\text{NH}_3 \longrightarrow \text{N}_2 + 3\text{H}_2$  என்ற வினைக்கு  $\frac{-d[\text{NH}_3]}{dt} = k_1 [\text{NH}_3]$ ,  $\frac{d[\text{N}_2]}{dt} = k_2 [\text{NH}_3]$ ,  $\frac{d[\text{H}_2]}{dt} = k_3 [\text{NH}_3]$  எனில்,  $K_1, K_2$  மற்றும்  $K_3$  ஆகியவைகளுக்கிடையொன்றுத் தொடர்பு
- அ)  $k_1 = k_2 = k_3$       ஆ)  $k_1 = 3 k_2 = 2 k_3$   
 இ)  $1.5 k_1 = 3 k_2 = k_3$       ஈ)  $2k_1 = k_2 = 3 k_3$
6. குறைந்த அழுத்தத்தில் டங்ஸ்டன் புறப்பரப்பில் பாஸ்பைனின் ( $\text{PH}_3$ ) சிதைவு வினை ஒரு முதல் வகை வினையாகும் ஏனெனில் (NEET)
- அ) வினைவேகமானது கவரப்பட்ட புறப்பரப்பிற்கு நேர் விகிதத்தில் உள்ளது.  
 ஆ) வினைவேகமானது கவரப்பட்ட புறப்பரப்பிற்கு எதிர் விகிதத்தில் உள்ளது.  
 இ) வினைவேகமானது, கவரப்பட்ட புறப்பரப்பினைச் சார்ந்து அமைவதில்லை.  
 ஈ) சிதைவடைதல் வேகம் மீதுவானதாகும்.
7. ஒரு வினைக்கு, வினைவேகம் =  $k [\text{அசிட்டோன்}]^{3/2}$  எனில், வினைவேக மாறிலி மற்றும் வினைவேகம் ஆகியனவற்றின் அலகுகள் முறையே
- அ)  $(\text{mol L}^{-1}\text{s}^{-1}), (\text{mol}^{\frac{3}{2}} \text{L}^{\frac{1}{2}} \text{s}^{-1})$       ஆ)  $(\text{mol}^{\frac{3}{2}} \text{L}^{\frac{1}{2}} \text{s}^{-1}), (\text{mol L}^{-1}\text{s}^{-1})$   
 இ)  $(\text{mol}^{\frac{1}{2}} \text{L}^{\frac{1}{2}} \text{s}^{-1}), (\text{mol L}^{-1}\text{s}^{-1})$       ஈ)  $(\text{mol L s}^{-1}), (\text{mol}^{\frac{1}{2}} \text{L}^{\frac{1}{2}} \text{s})$
8. ஒரு வேதிவினையின் போது சேர்க்கப்படும் வினைவேக மாற்றி பின்வருவனவற்றுள் எதனை மாற்றியமைக்கிறது? (NEET)
- அ. எந்தால்பி      ஆ. கிளர்வு ஆற்றல்  
 இ. எண்ட்ரோபி      ஈ. அக ஆற்றல்
9. பின்வரும் கூற்றுகளைக் கருதுக.
- (i) வினைபடு பொருட்களின் செறிவு அதிகரிப்பானது, பூஜ்ய வகை வினையின் வினைவேகத்தினை அதிகரிக்கிறது.  
 (ii)  $E_a = 0$  எனில், வினைவேக மாறிலி  $k$  ஆனது மோதல் எண் A க்குச் சமமாகிறது.  
 (iii)  $E_a = \infty$  எனும் போது, வினைவேக மாறிலி  $k$  ஆனது மோதல் எண் A க்குச் சமமாகிறது.  
 (iv)  $\ln(k)$  vs T வரைபடம் ஒரு நேர்க்கோடாகும்.  
 (v)  $\ln(k)$  vs  $\left(\frac{1}{T}\right)$  வரைபடம் நேர்க்குறிச் சாய்வுடன் கூடிய ஒரு நேர்க்கோடாகும்.
- சரியான கூற்றுகளாவன
- அ) (ii) மட்டும்      ஆ) (ii) மற்றும் (iv)  
 இ) (ii) மற்றும் (v)      ஈ) (i), (ii) மற்றும் (v)
10. ஒரு மீன் வினையில், முன்னோக்கிய வினையின் எந்தால்பி மாற்றம் மற்றும் கிளர்வு ஆற்றல்கள் முறையே  $-x \text{ kJ mol}^{-1}$  மற்றும்  $y \text{ kJ mol}^{-1}$  ஆகும். எனவே, பின்னோக்கிய வினையின் கிளர்வு ஆற்றல்
- அ)  $(y-x) \text{ kJ mol}^{-1}$       ஆ)  $(x+y) \text{ J mol}^{-1}$   
 இ)  $(x-y) \text{ kJ mol}^{-1}$       ஈ)  $(x+y) \times 10^3 \text{ J mol}^{-1}$

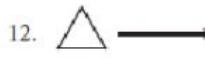
11. வெப்பநிலை 200K இருந்து 400K க்கு உயர்த்தப்படும் போது வினைவேகம் இரு மடங்கு அதிகரித்தால், கிளர்வு ஆற்றலின் மதிப்பு யாது? ( $R = 8.314 \text{ JK}^{-1}\text{mol}^{-1}$ )

அ)  $234.65 \text{ kJ mol}^{-1}\text{K}^{-1}$

ஆ)  $434.65 \text{ kJ mol}^{-1}\text{K}^{-1}$

இ)  $434.65 \text{ J mol}^{-1}\text{K}^{-1}$

ஈ)  $334.65 \text{ J mol}^{-1}\text{K}^{-1}$

12.  இவ்வினை முதல் வகை வினையைச் சார்ந்தது. ஒரு குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் வினைவேக மாறிலி  $2.303 \times 10^2 \text{ hour}^{-1}$  வளையபூர்ப்பேனின் துவக்கச் செறிவு 0.25M எனில், 1806 நிமிடங்களுக்குப்பின் வளையபூர்ப்பேனின் செறிவு என்ன? ( $\log 2 = 0.3010$ )

அ)  $0.125\text{M}$

ஆ)  $0.215\text{M}$

இ)  $0.25 \times 2.303\text{M}$

ஈ)  $0.05\text{M}$

13. ஒரு முதல் வகை வினைக்கு, வினைவேக மாறிலி  $0.6909 \text{ min}^{-1}$  எனில் 75% வினை நிறைவேப்பு பெற தேவையான காலம் (நிமிடங்கள்).

அ)  $\left(\frac{3}{2}\right)\log 2$

ஆ)  $\left(\frac{2}{3}\right)\log 2$

இ)  $\left(\frac{3}{2}\right)\log\left(\frac{3}{4}\right)$

ஈ)  $\left(\frac{2}{3}\right)\log\left(\frac{4}{3}\right)$

14.  $x \longrightarrow y$  என்ற முதல் வகை வினையில் K என்பது வினைவேக மாறிலி மேலும் x ன் துவக்கச் செறிவு 0.1 M எனில், அதை வாழ் காலம்

அ)  $\left(\frac{\log 2}{k}\right)$

ஆ)  $\left(\frac{0.693}{(0.1) k}\right)$

இ)  $\left(\frac{\ln 2}{k}\right)$

ஈ) இவை எதுவுமல்ல

15.  $2A + B \longrightarrow C + 3D$  என்ற வினையின் வேக விதியினைக் கொடுக்கப்பட்டுள்ள பின்வரும் விவரங்களிலிருந்து கண்டறிக.

வினை எண்	[A] (min)	[B] (min)	துவக்கச் செறிவு ( $M \text{ s}^{-1}$ )
1	0.1	0.1	$x$
2	0.2	0.1	$2x$
3	0.1	0.2	$4x$
4	0.2	0.2	$8x$

அ) வினை வேகம் =  $k[A]^2[B]$

ஆ) வினை வேகம் =  $k[A][B]^2$

இ) வினை வேகம் =  $k[A][B]$

ஈ) வினை வேகம் =  $k[A]^{\frac{1}{2}}[B]^{\frac{3}{2}}$

16. கூற்று : ஒரு வினை முதல் வகை வினையாக இருந்தால், வினைபடு பொருளின் செரிவு இரு மடங்காகும் போது, வினை வேகமும் இரு மடங்காகும்.

காரணம் : வினை வேக மாறிலியும் இரு மடங்காகும்

அ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.

ஆ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல

இ) கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

ஈ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

17. ஒரு வினையின் வினைவேக மாறிலியின் மதிப்பு  $5.8 \times 10^{-2} \text{ s}^{-1}$  அவ்வினையின் வினைவகை

அ. முதல் வகை                                  ஆ. பூஜ்ய வகை

இ. இரண்டாம் வகை                                  ஈ. மூன்றாம் வகை

18.  $\text{N}_2\text{O}_5(g) \rightarrow 2\text{NO}_2(g) + \frac{1}{2}\text{O}_2(g)$  என்ற வினைக்கு  $\text{N}_2\text{O}_5$  ன் மறையும் வேகமானது  $6.5 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ S}^{-1}$   $\text{NO}_2$  மற்றும்  $\text{O}_2$  ஆகியவைகளின் உருவாதல் வேகங்கள் முறையே

அ)  $(3.25 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1})$  : மற்றும்  $(1.3 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1})$

ஆ)  $(1.3 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1})$  : மற்றும்  $(3.25 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1})$

இ)  $(1.3 \times 10^{-1} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1})$  மற்றும்  $(3.25 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1})$

ஈ) இவை எதுவுமல்ல

19.  $\text{H}_2\text{O}_2$  சீதைவுடைந்து  $\text{O}_2$  வைத் தரும் வினையில் ஒரு குறிப்பிட்ட நேரத்தில் ஒரு நிமிடத்திற்கு 48g  $\text{O}_2$  உருவானால் அக்குறிப்பிட்ட நேரத்தில் நீரின் உருவாதல் வேகம்.

அ)  $0.75 \text{ mol min}^{-1}$     ஆ)  $1.5 \text{ mol min}^{-1}$

இ)  $2.25 \text{ mol min}^{-1}$     ஈ)  $3.0 \text{ mol min}^{-1}$

20. வினைபடு பொருளின் துவக்கச் செரிவு இரு மடங்கானால், வினை பாதியளவு நிறைவு பெற தேவையான காலமும் இருமடங்காகிறது எனில் அவ்வினையின் வகை

அ) பூஜ்யம்    ஆ) ஒன்று

இ) பின்னம்    ஈ) எதுவுமல்ல

21.  $\text{A} \rightarrow \text{B} + \text{C} + \text{D}$  என்ற ஒரு படித்தான வினையில், துவக்க அழுக்கம்  $P_0$ , 't' நேரத்திற்குப் பின் 'P'.  $P_0, P$  மற்றும் t ஆகியவற்றைப் பொருத்து வினைவேக மாறிலி

$$\text{அ) } k = \left( \frac{2.303}{t} \right) \log \left( \frac{2P_0}{3P_0 - P} \right) \quad \text{இ) } k = \left( \frac{2.303}{t} \right) \log \left( \frac{3P_0 - P}{2P_0} \right)$$

$$\text{ஆ) } k = \left( \frac{2.303}{t} \right) \log \left( \frac{2P_0}{P_0 - P} \right) \quad \text{எ) } k = \left( \frac{2.303}{t} \right) \log \left( \frac{2P_0}{3P_0 - 2P} \right)$$

22. ஒரு முதல் வகை வினையானது 60 நிமிடங்களில் 75% நிறைவு பெறுகிறது. அதே வினை, அதே நிபந்தனைகளில் 50% நிறைவு பெறத் தேவையான காலம்

- |           |           |
|-----------|-----------|
| அ) 20 min | ஆ) 30 min |
| இ) 35 min | ஈ) 75 min |

23. ஒரு கதிரியக்கத் தனிமத்தின் அரை வாழ் காலம் 140 நாட்கள் எனில் 560 நாட்களுக்குப் பின்னர், 1g தனிமமானது பின்வருமாறு குறைந்திருக்கும்.

- |                                |                                 |
|--------------------------------|---------------------------------|
| அ) $\left(\frac{1}{2}\right)g$ | ஆ) $\left(\frac{1}{4}\right)g$  |
| இ) $\left(\frac{1}{8}\right)g$ | ஈ) $\left(\frac{1}{16}\right)g$ |

24. முதல் மற்றும் இரண்டாம் வகை வினைகளுக்கிடையேயான சரியான வேறுபாடு (NEET)

- (அ) வினைவேகமாற்றியின முதல் வகை வினைக்கு பயன்படுத்தலாம், இரண்டாம் வகை வினைக்கு பயன்படுத்த இயலாது.
- (ஆ) முதல் வகை வினையின் அரை வாழ் காலம்  $[A_0]$  ஜ பொருத்து அமைவதில்லை. இரண்டாம் வகை வினையின் அரை வாழ் காலம்  $[A_0]$  ஜ பொருத்து அமையும்.
- (இ) முதல் வகை வினையின் வேகம், வினைபடு பொருட்களின் செறிவினைச் சார்ந்து அமைவதில்லை. இரண்டாம் வகை வினையின் வினைவேகம் வினைபடு பொருட்களின் செறிவுனைச் சார்ந்து அமையும்.
- (ஈ) முதல் வகை வினையின் வேகம், வினைபடு பொருட்களின் செறிவினைச் சார்ந்து அமையும். இரண்டாம் வகை வினையின் வினைவேகம் வினைபடுபொருட்களின் செறிவினைச் சார்ந்து அமையாது.

25. ஒரு கதிரியக்கத் தனிமமானது இரண்டு மணி நேரத்தில் அதன் ஆரம்ப அளவில்  $\left(\frac{1}{16}\right)^{\text{th}}$  மடங்காகக் குறைகிறது அதன் அரை வாழ் காலம்.

- |           |            |
|-----------|------------|
| அ) 60 min | ஆ) 120 min |
| இ) 30 min | ஈ) 15 min  |