

மாதிரி வினாத்தாள்
வேதிவினை வேகவியல் - பகுதி II

12th Standard

வேதியியல்

Reg.No. :

--	--	--	--	--	--

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் அல்லது கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

III. வினா எண் 19-ற்கு கண்டிப்பாக விடையளிக்கவும்.

Time : 01:30:00 Hrs

Total Marks : 75

5 x 1 = 5

பகுதி - அ

- 1) கிளர்வு ஆற்றல் மதிப்பு அதிகமாக இருக்கும் போது ஒரு வினையின் வேகம் எவ்வாறு இருக்கும்?
(a) குறைவாக (b) அதிகமாக (c) மாறாமல் (d) பூஜ்யமாக
- 2) முதல்வகை வினையின் வினை வேக மாறிலியின் மதிப்பு 1.54×10^{-3} வினாடி⁻¹ எனில் அதன் அரை வாழ்வு காலம்
(a) 540 வினாடிகள் (b) 450 வினாடிகள் (c) 45 வினாடிகள் (d) 54 வினாடிகள்
- 3) ஒரு முதல்வகை வினையின் அரைவாழ்வு $t_{1/2}$ நேரம் 100 நிமிடங்கள் எனில் அதன் வினைவேக மாறிலி
(a) $6.93 \times 10^3 \text{ min}^{-1}$ (b) $0.693 \times 10^{-3} \text{ min}^{-1}$ (c) $6.93 \times 10^{-3} \text{ min}^{-1}$ (d) $69.3 \times 10^{-2} \text{ min}^{-1}$
- 4) ஒரு முதல் வகை வினைக்கு $t_{1/2} \propto$
(a) $\frac{1}{a}$ (b) $\frac{1}{a^2}$ (c) மாறிலி (d) a
- 5) முதல் வகை வினையில் அரைவாழ்வு காலத்திற்கும் ($t_{1/2}$), வினைவேக மாறிலிக்கும் உள்ள தொடர்பு
(a) $t_{1/2} = 0.693/k$ (b) $t_{1/2} = \frac{0.963}{k}$ (c) $t_{1/2} = \frac{0.693}{k}$ (d) $t_{1/2} = \frac{k}{0.693}$

பகுதி - ஆ

5 x 3 = 15

- 6) அரைவாழ்வு காலம் வரையறு
- 7) முதல்வகை வினைக்கு சான்றுகள் தருக
- 8) எளிய மற்றும் சிக்கலான வினைகள் என்றால் என்ன?
- 9) எதிரெதிர் வினைகளுக்கு சான்றுகள் கொடு
- 10) எதிரெதிர் வினைகளுக்கு மூன்று சான்றுகள் கொடு.

பகுதி - இ

7 x 5 = 35

- 11) ஒரு முதல்வகைவினை 99.9% நிறைவு பெறுவதற்கு எடுத்துக் கொள்ளும் நேரம் அரைவாழ்வு நேரத்தைப் போல் 10 மடங்காகும் என நிரூபி
- 12) ஒரு முதல் வகை வினையில் 99.9% வினை முற்றுப் பெறுவதற்கு தேவையான நேரமானது 50% வினை முற்றுப் பெறுவதற்கு தேவையான நேரத்தைப் போல் 10 மடங்கு என நிரூபி
- 13) முதல் வகை வினையின் வினைவேக மாறிலியின் மதிப்பு $1.54 \times 10^{-3} \text{ sec}^{-1}$ எனில் அரைவாழ்வு காலத்தைக் கணக்கிடு
- 14) ஒரு குறிப்பிட்ட அளவு மெத்தில் அசிட்டேட் 25°C ல் அதிக 0.05 M HCl ல் நீராற்பகுக்கப்படுகிறது. 20 ml வினைக்கலவை வெளியே எடுக்கப்பட்டு திட்ட NaOH கரைசலுடன் தரம்பார்க்கும்போது கிடைத்த NaOH ன் கனஅளவுகள் பின்வருமாறு :

t (நிமிடம்)	0	20	40	60	∞
V(ml)	20.2	25.6	29.5	32.8	50.4

- 15) ஒரு முதல் வகை வினைக்கான வினைவேக மாறிலியின் மதிப்புகள் வெவ்வேறு வெப்பநிலைகளில் பின்வருமாறு :

எண்	வெப்பநிலை ($^\circ\text{C}$)	$k \times 10^{-5} \text{ sec}^{-1}$
1	25	3.4
2	35	13.50

- 16) ஒரு குறிப்பிட்ட வினையின் கிளர்வு ஆற்றல் 100 KJ/mole ஆகும். வெப்பநிலையை 25°C லிருந்து 35°C க்கு உயர்த்தும்போது வினைவேக மாறிலி எவ்வாறு மாறுபடுகிறது?
- 17) 20 நிமிடங்களில் வினைவேக ஒன்றுள்ள வினையின் 50% முற்றுப்பெறுகிறது எனில் 90% வினை முற்றுப்பெற ஆகும் காலம் யாது?

பகுதி - ஈ

2X10=20

- 18) a) A மற்றும் B ஆகியவற்றின் செறிவுகள் mol dm^{-3} அலகிலும் நேரம் நிமிடம் என்ற அலகிலும் குறிக்கப்பட்டால் $A+B \rightarrow C+D$ என்ற பூஜ்ய வகை வினையின் வேகம் மற்றும் வேகமாறிலி ஆகியவற்றின் அலகுகளை கண்டுபிடி.
- b) வினைவகை ஒன்றுள்ள வினையின் அரை ஆயுட்காலம் 20 நிமிடம் எனில் வேகமாறிலியின் மதிப்பாக கணக்கிடு.
- 19) a) a) ஹைட்ரஜன் பென்டாக்சைடு சிதைவுறும் வினையின் வேக மாறிலியின் மதிப்பைக் காட்டும் சமன்பாட்டை வருவி.
- b) எளிய மற்றும் சிக்கலான வினைகளுக்கு இடையே உள்ள வேறுபாடுகள் யாவை?

(OR)

- b) a) ஒரு முதல் வகை வினையின் 75% வினை 48 நிமிடத்தில் முடிகிறது எனில் பாதிபடி முடிவடைய ஆகும் காலம் யாது?
- b) $2A+3B \rightarrow 2C$ என்ற வினையின் வேகவிதி, வேகம் $= k[A]^{3/2}[B]^{1/2}$. இவ்வினையின் வினைவகை யாது?
