

வேதியியல்



நீட் தேர்வு - 2018

www.Padasalai.Net

சரியான பதில்கள் & விளக்கங்கள்



1. தொகுதி Iல் கொடுக்கப்பட்ட உலோக

அயனிகளை தொகுதி IIல் கொடுக்கப்பட்ட

அவ்வயனிகளின் சுழற்சி காந்திருப்புத்திறனுடன்

பொருத்தி மற்றும் அதன் சரியான குறியீட்டை

தேர்ந்தெடுக்கவும்.

	தொகுதி I		தொகுதி II
a	Co^{3+}	i	$\sqrt{8}$ B.M
b	Cr^{3+}	ii	$\sqrt{35}$ B.M
c	Fe^{3+}	iii	$\sqrt{3}$ B.M
d	No^{2+}	iv	$\sqrt{24}$ B.M
		v	$\sqrt{15}$ B.M



SPEED

- | | a | b | c | d |
|----|-----|----|-----|-----|
| 1. | iv | v | ii | i |
| 2. | iv | i | ii | iii |
| 3. | i | ii | iii | iv |
| 4. | iii | v | i | ii |



www.Padasalai.Net



Co = 27,



Cr = 24



Fe = 26



Ni = 28





2. இரும்பு கார்பனைனல் $Fe(CO_5)$ ஆனது

1. நான்கு கரு

2. முக் கரு

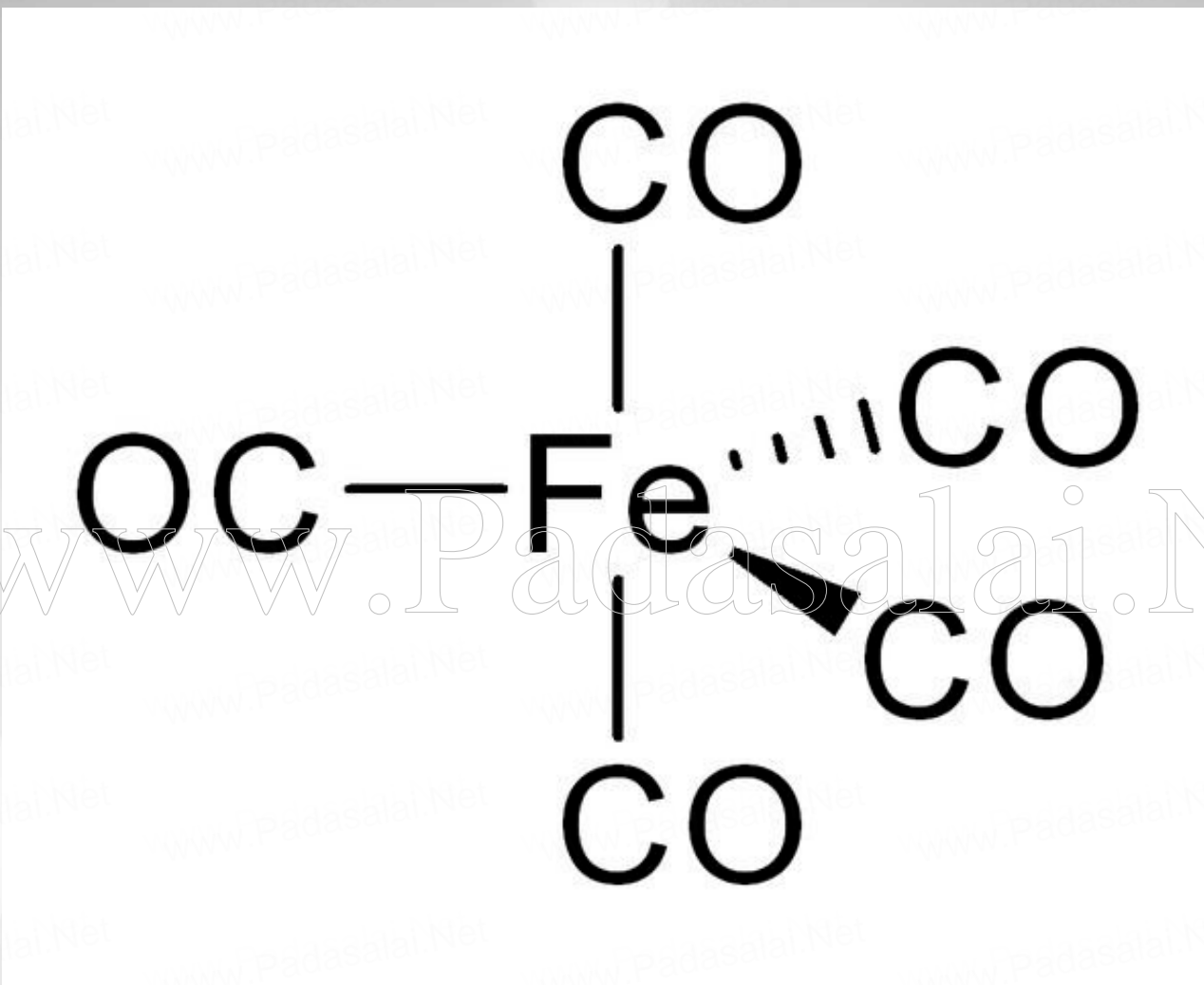
3. ஒற்றைக் கரு

4. இரு கரு





SPEED





3. $[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]$ அணைவு காட்டும்

மாற்றியத்தின் வகையானது

1. வடிவ வச மாற்றியம்



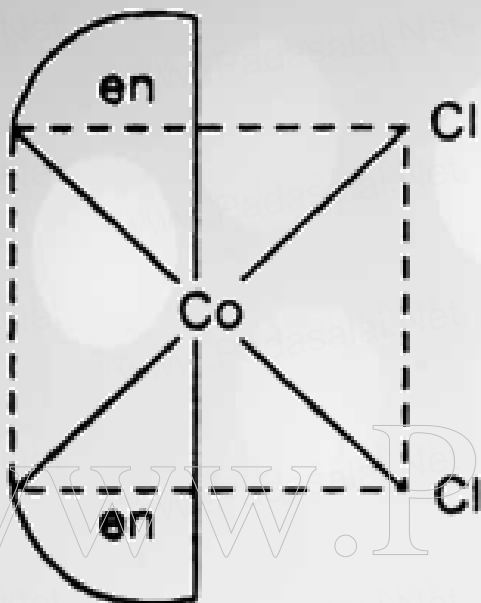
2. அயனி மாற்றியம்

3. அணைவு மாற்றியம்

4. இணைப்பு மாற்றியம்

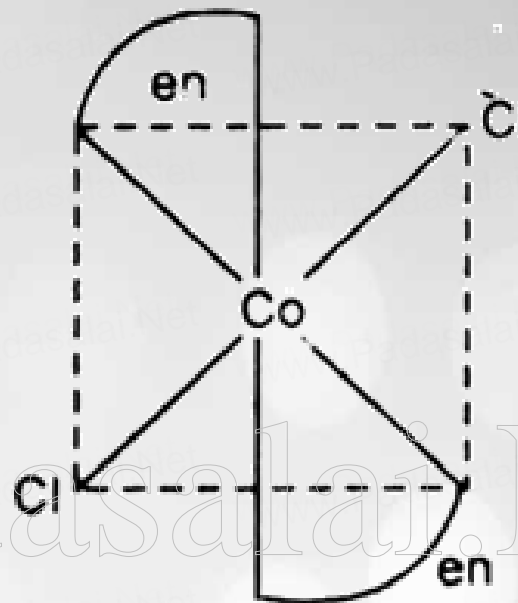


SPEED



cis form

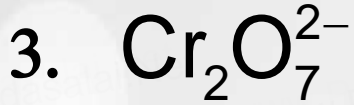
(Un-symmetrical and show optical isomerism *d* and *l* forms are shown below)



trans form

(symmetrical and does not show optical isomerism)

4. கீழ்க்கண்ட அயனிகளில் எது ஒன்று d-d
மாற்றத்தையும் மற்றும் பாராகாந்தத்தன்மையும்
உடையதாகும்?





5. $[Ni(CO)_4]$ அணைவின் புறவெளி அமைப்பு மற்றும்

காந்த தன்மையானது

1. சதுரதள புறவெளி அமைப்பு மற்றும் டயா
காந்தத்தன்மை

2. சதுரதள புறவெளி அமைப்பு மற்றும் பேரா
காந்தத்தன்மை

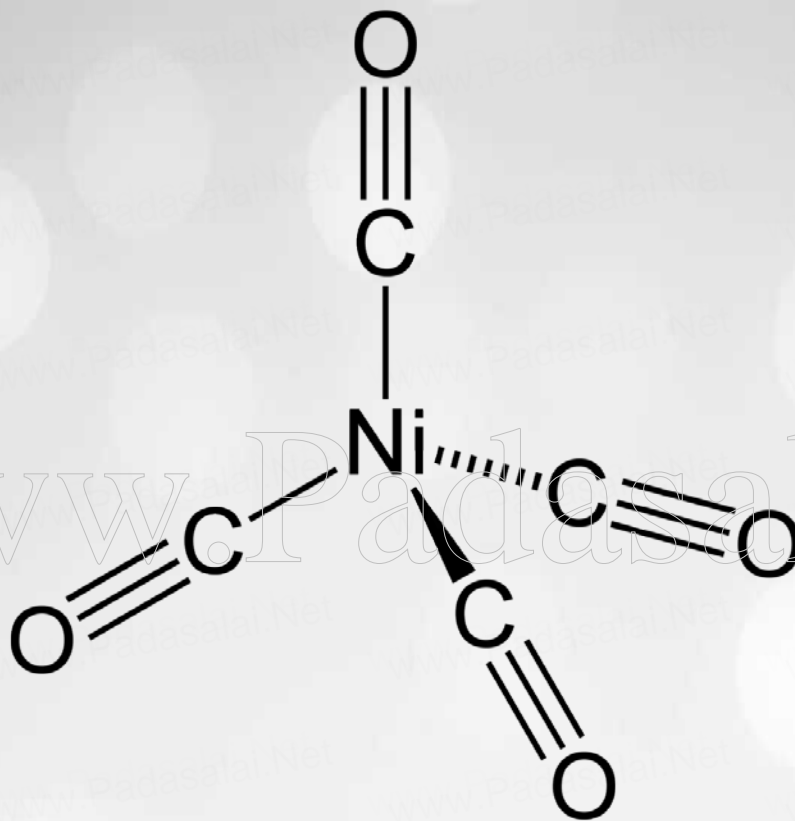
3. நான்முகி புறவெளி அமைப்பு மற்றும் டயா
காந்தத்தன்மை

4. நான்முகி புறவெளி அமைப்பு மற்றும் பேரா
காந்தத்தன்மை





SPEED



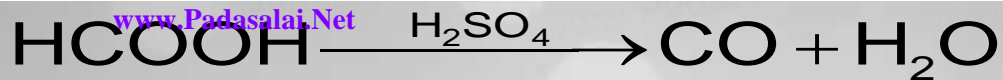
**SPEED**

6. 2.3 g பார்மிக் அமிலம் 4.5 g ஆக்சாலிக் அமிலம் கலவை அடர் H_2SO_4 உடன் வினை புரிகிறது.

வெளிவரும் வாயுக்களின் கலவை KOH வில்லைகளின் உள் செலுத்தப்படுகிறது. STP யில் மீதமுள்ள வினைபொருளின் எடை (g) யானது

1. 1.4
2. 2.8
3. 3.0
4. 4.4





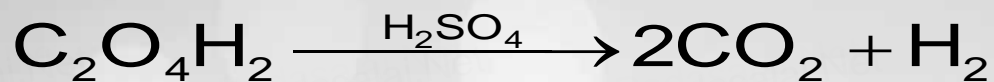
$$\frac{2.3}{46}$$

$$\frac{2.3}{46}$$

$$\frac{2.3}{46}$$



SPEED



$$\frac{4.5}{100}$$

$$\frac{4.5}{100} \times 2$$

$$\frac{4.5}{100}$$

Absorbed
by KOH

www.Padasalai.Net

$$\text{Mass of CO} = \frac{2.3}{46} \times 28 = 1.4\text{g}$$

$$\text{Mass of H}_2\text{O} = \frac{2.3}{46} \times 18 = 0.9\text{g}$$

$$\text{Mass of H}_2 = \frac{4.5}{100} \times 2 = 0.09$$

$$\text{Total} = 2.39$$



SPEED

7. கீழ்க்கண்ட ஆக்சைடுகளில் எது இயற்கையாக அதிக அமிலத்தன்மையுடையது?

1. MgO

2. BaO

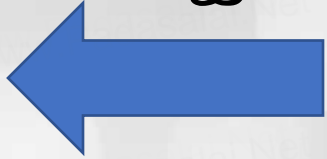
3. BeO



4. CaO



8. அமிலோஸ் மற்றும் அமிலோபெக்டின் இடையே உள்ள வேறுபாடானது

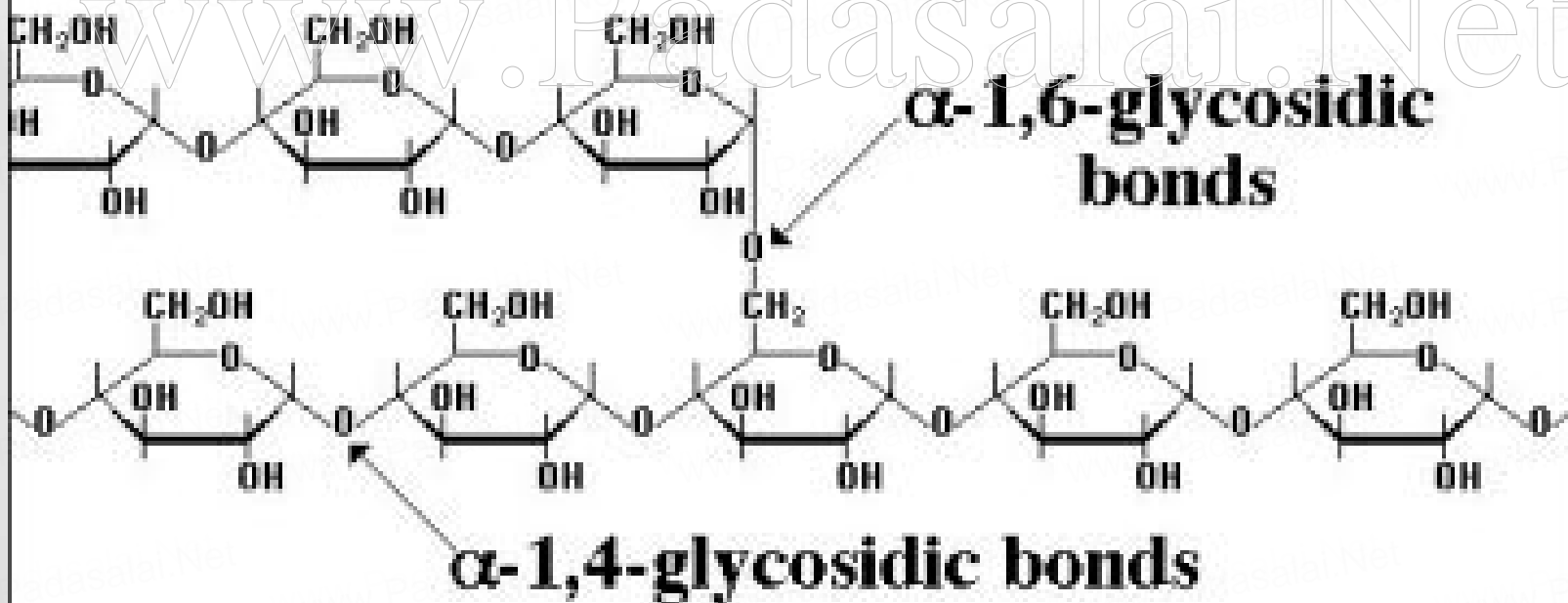
1. $1 \rightarrow 4$ α -இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6$ α -இணைப்பை அமிலோபெக்டின் கொண்டிருக்கும் 
2. $1 \rightarrow 4$ α -இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6$ β -இணைப்பை அமிலோபெக்டின் கொண்டிருக்கும்
3. $1 \rightarrow 4$ α -இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6$ β -இணைப்பை அமிலோஸ் கொண்டிருக்கும்
4. குளுகோஸ் மற்றும் காலக்டோளினால் அமிலோஸ் ஆக்கப்பட்டிருக்கும்.



SPEED

Starch

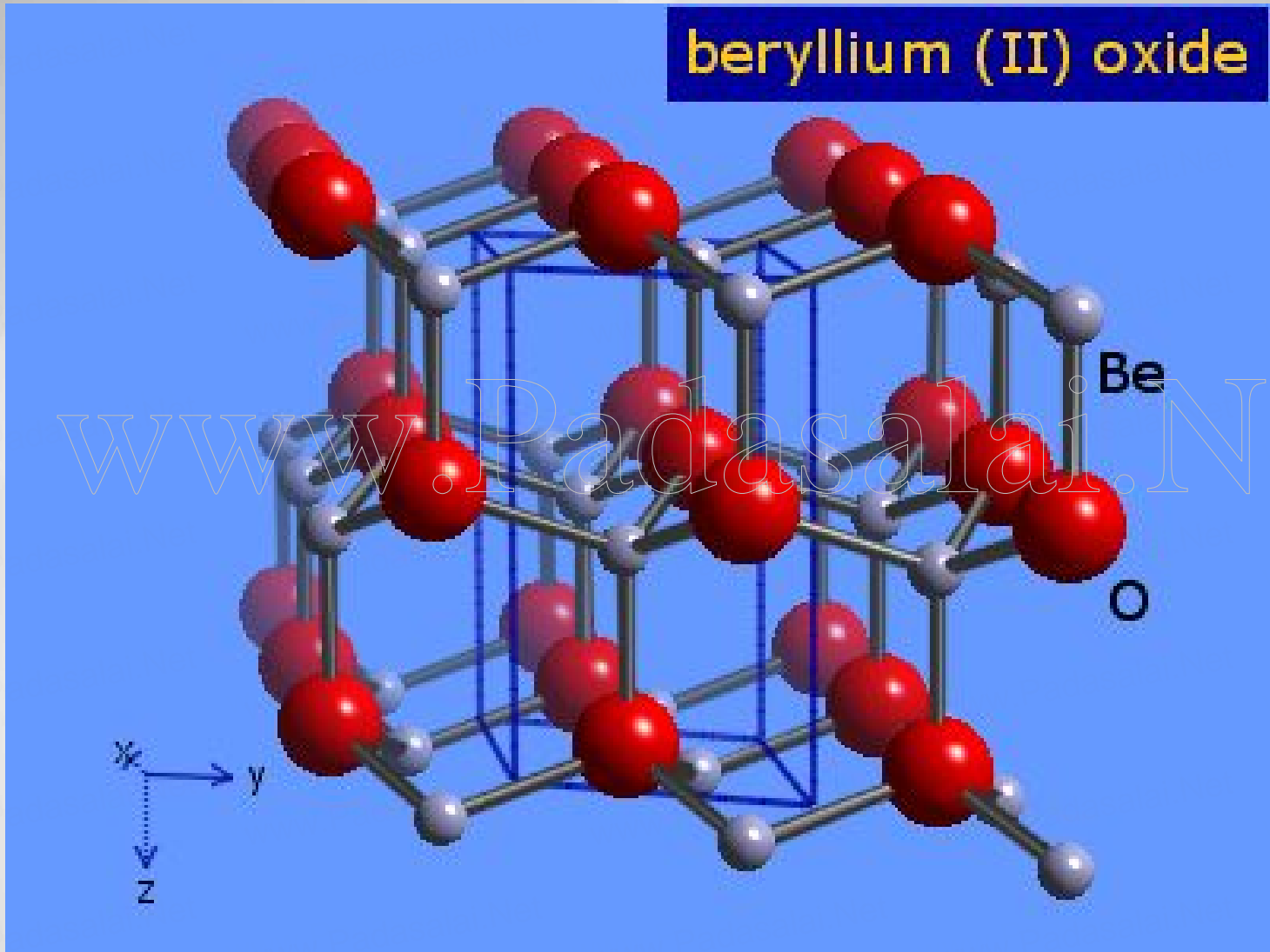
Amylopectin





SPEED

beryllium (II) oxide





SPEED

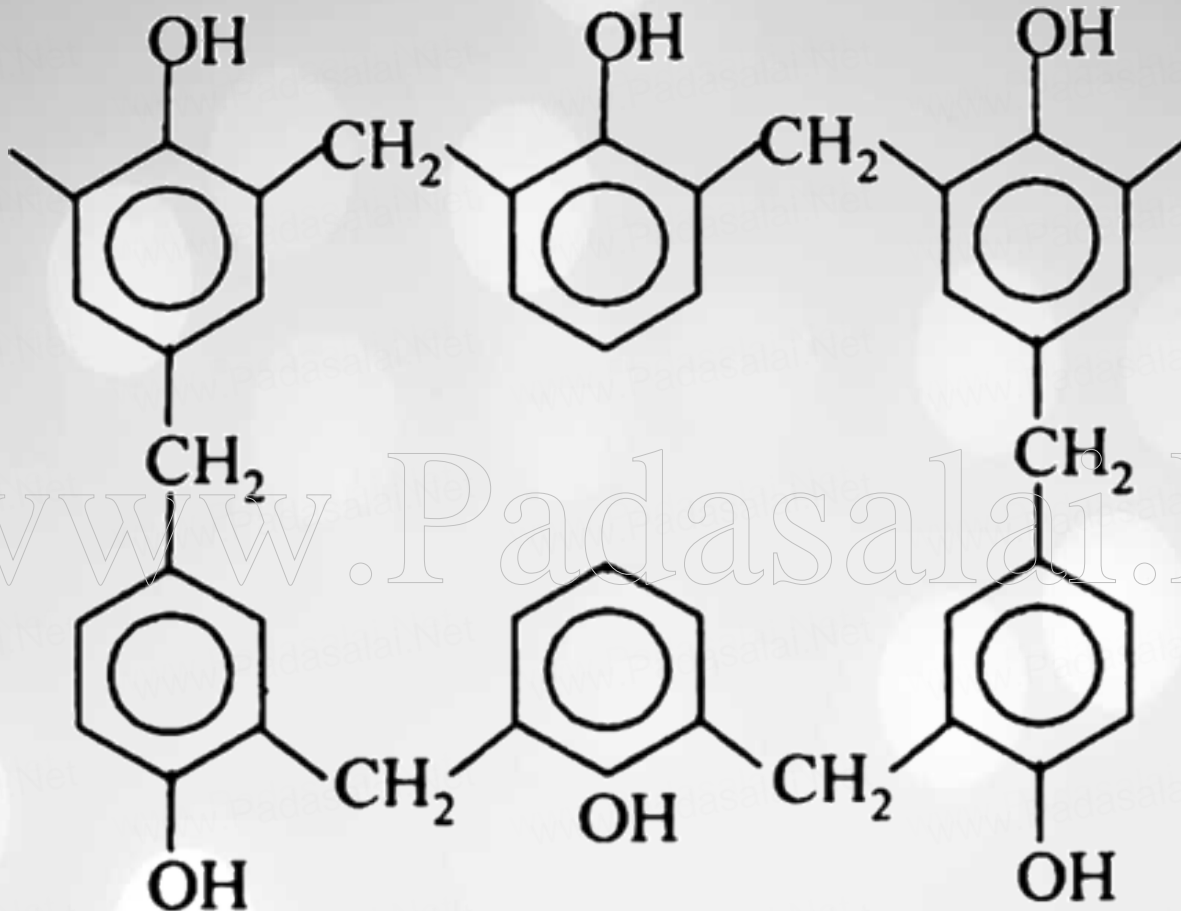
9. குறுக்குத் தொடர்பு அல்லது வலைப்பின்னல்

பலபடிகளை பொருத்து, கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் எது ஒன்று சரியானது இல்லை?

1. வெவ்வேறு நேர்கோட்டு பலபடி சங்கலிகளுக்கிடையே சகபிணைப்புகளை கொண்டது 
2. பேக்லைட், மெலமைன் இவற்றிற்கு எடுத்துக்காட்டுகளாகும்
3. அவை இரட்டை மற்றும் மும்மை வினைத்தொகுதி ஒரு படியினால் உருவாகும்.
4. பலபடி சங்கலிகளில் அவை வலிமையான சகபிணைப்புகளை உடையது.



SPEED




Bakelite



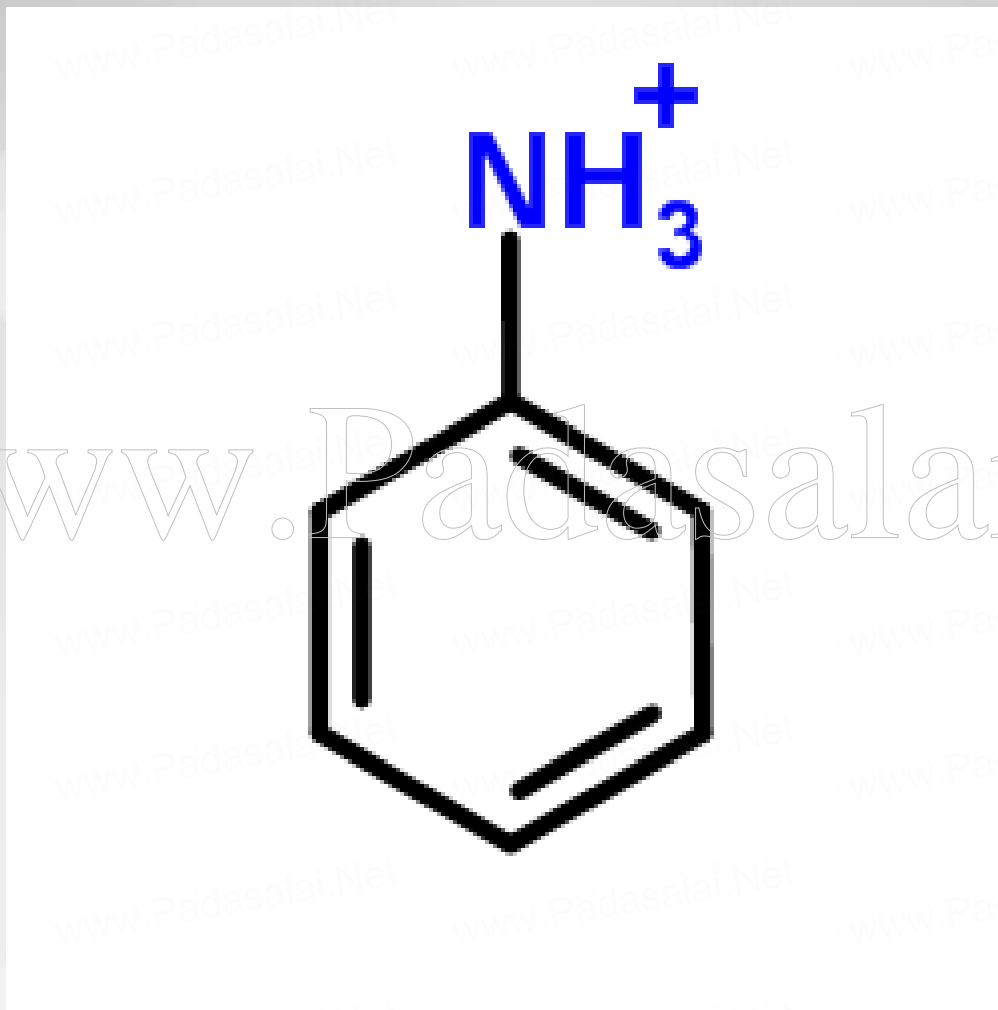
10. வலிமைமிகு அமில ஊடகத்தில் அனீலின் ரைட்ரேற்றம்

m-ரைட்ரோ அனீலினையும் தருகிறது ஏன் எனில்

1. பதிலீடுகள் இருந்தபோதும் ரைட்ரோ தொகுதி எப்போதும் m -இடத்தை நோக்கியே செல்லும்.
2. பதிலீடுகள் இல்லாதபோது ரைட்ரோ தொகுதி எப்போதும் m -இடத்தை நோக்கியே செல்லும்
3. எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினைகளில் அமினோ தொகுதி m-வழிநடக்கும்.
4. அமில (வலிமைமிகு) ஊடகத்தில் அனீலின் அனீலினியம் அயனியாக இருக்கும். 



SPEED



www.Padasalai.Net



SPEED

11. X_2 , Y_2 மற்றும் XY யின் பிணைப்ப பிரிகை ஆற்றல் 1:0.5:1 என்ற விகிதத்தில் உள்ளது. XY உருவாதல் ΔH ஆனது $- 200 \text{ kJ mol}^{-1}$. X_2 வின் பிணைப்ப பிரிகை ஆற்றலானது.

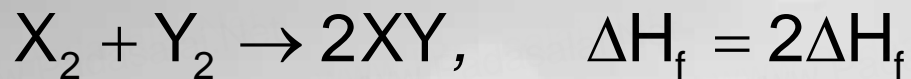
1. 200 kJ mol^{-1}

2. 800 kJ mol^{-1}

3. 100 kJ mol^{-1}

4. 400 kJ mol^{-1}





$2x\Delta H_f =$ Bond energy of reactant – bond energy of product

$$2x(-200) = \Delta H_{x-x} + \Delta H_{y-y} - (2X\Delta H_{x-y})$$

$$-400 = x + 0.5x - (2Xx)$$

$$-400 = 1.5x - 2x$$

$$-400 = -0.5x$$

$$x = \frac{400}{0.5} = 800 \text{ Kg}$$



12. வினைபடுபொருளின் தொடக்க செறிவு
இருமடங்காகும் போது, ஒரு பூஜ்ய வகை
வினையின் அரை வாழ்வு காலம்

1. பாதியாகும்

2. மூம்மடங்காகும்

3. இருமடங்காகும்



4. மாறாது இருக்கும்



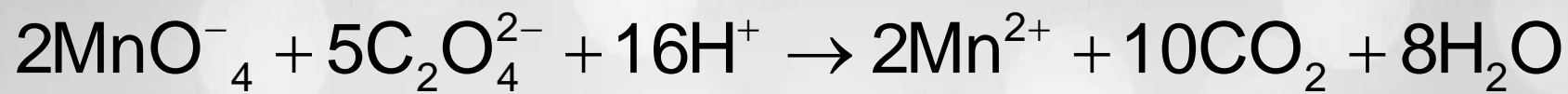
13. ஆக்சிஜனேற்ற ஒடுக்க வினையான இதன் சமானமாக்கப்பட்ட சமன்பாட்டின் வினைபடு பொருளின் சரியான கெழுவானது

	MnO_4^-	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	H^+
1.	16	5	2
2.	2	16	5
3.	2	5	16
4.	5	16	2





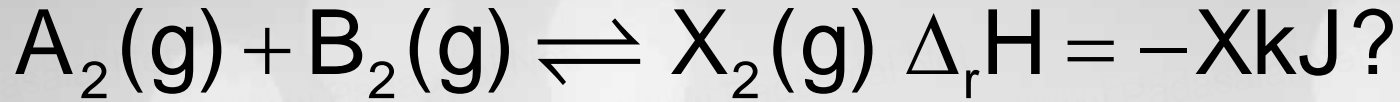
SPEED



www.Padasalai.Net



14. கீழ்க்கண்ட எச்சூழ்நிலையில் அதிகபட்ச வினைபொருள் இவ்வினையில் உருவாக ஏதுவாகும்.



1. குறைந்த வெப்பநிலை மற்றும் அதிக அழுத்
2. அதிக வெப்பநிலை மற்றும் அதிக அழுத்தம்
3. குறைந்த வெப்பநிலை மற்றும் குறைந்த அழுத்தம்
4. அதிக வெப்பநிலை மற்றும் குறைந்த அழுத்தம்



15. நல்லியல்பு வாயு சமன்பாட்டில் திருத்தக் காரணி

‘a’ இதற்கு தொடர்புடையது

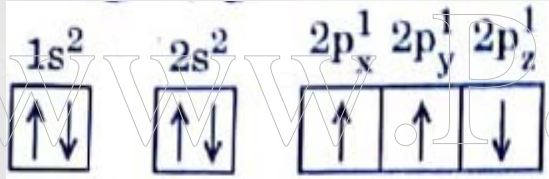
1. வாயு மூலக்கூறுகளின் அடர்த்தி
2. வாயு மூலக்கூறுகளுக்கிடையே இருக்கும்
மின்புலம்
3. வாயு மூலக்கூறுகளின் கன அளவு
4. வாயு மூலக்கூறுகளுக்கிடையே உள்ள கவர்ச்சி
விசை



16.எது ஒரு தவறான கூற்று?

1. 's'-ஆர்பிட்டாலில் உள்ள எலெக்ட்ரானின் மொத்த ஆர்பிட்டாடெல் கோண உந்தம் பூஜ்யத்திற்கு சமமாய் உள்ளது.

2. N அணுவிற்கு உள்ள எலெக்ட்ரான் அமைப்பு



3. ஒரு ஆர்பிட்டால் மூன்று குவாண்டம் எண்களால் குறிப்பிடப்படுகிறது ஆயினும் ஓர் அணுவின் ஒரு எலெக்ட்ரான் நான்கு குவாண்டம் எண்களால் குறிப்பிடப்படகிறது.

4. d_2 ன் m மதிப்பு பூஜ்யமாய் உள்ளது.



17. இவ்வறுப்புகளை எடுத்துக்கொண்டால்: $CN^+ >$
 $CN^- NO$ மற்றும் CN எது ஒன்று அதிகமான
பிணைப்புத்தரத்தை உடையது?

1. NO

2. CN^+

3. CN^-



4. CN



1. CN⁺

$$C=6$$

$$N^+=7-1=6$$

$$CN^+=6+6=12$$

Bond order = 2

2. CN

$$C=6$$

$$N=7$$

$$CN=13$$

Bond Order = 2.5

3. CN⁻

$$C=6$$

$$N^-=7+1=8$$

$$CN^-=6+8=14$$

Bond order = 3

4. NO

$$N=7$$

$$O=8$$

$$NO=15$$

Bond Order = 2.5



18. மெக்னீசியம் ஒரு தனிமம் (X) உடன் வினை புரிந்து ஒரு அயனி சேர்மத்தை உருவாக்கம். (X)ன் தாழ்நிலை எலக்ட்ரான் அமைப்பானது $1s^2 2s^2 2p^3$ எனில், அச் சேர்மத்தின் எளிமையான வாய்ப்பாடானது





Electronic configuration of Mg $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$

Electronic configuration of X is $1s^2, 2s^2, 2p^3$

X = N





19. அறை வெப்பநிலையில் இரும்பு **bcc** அமைப்பை உடையது. **900°C** ற்கு மேல் அது **fcc** அமைப்பிற்கு மாறும். அறை வெப்பநிலைக்கும், **900°C** யிலும் இரும்பின் அடர்த்தி விகிதமானது (இரும்பின் மோலார் நிறையும் மற்றும் அணு ஆரமும் வெப்பநிலையை பொருத்து மாறாது இருப்பதாக கொண்டால்)

1. $\frac{\sqrt{3}}{\sqrt{2}}$
2. $\frac{3\sqrt{3}}{4\sqrt{2}}$
3. $\frac{4\sqrt{3}}{3\sqrt{2}}$
4. $\frac{1}{2}$





$$\frac{d_b}{d_f} = \frac{z_b}{z_f} \times \frac{a_f^3}{a_b^3}$$

$$a_f = \frac{4r}{\sqrt{2}}$$

$$a_b = \frac{4r}{\sqrt{3}}$$

$$= \frac{2}{4} \times \frac{\left(\frac{4r}{\sqrt{2}}\right)^3}{\left(\frac{4r}{\sqrt{3}}\right)^3}$$

$$= \frac{2}{4} \times \frac{3\sqrt{3}}{2\sqrt{2}}$$

$$= \frac{3}{4} \times \sqrt{\frac{3}{2}}$$

**SPEED**

20. 298 K ல் நீரில் NaSO_4 ன் கரைதிறன் $2.42 \times 10^{-3} \text{ gL}^{-1}$ அதன் கரைதிறன் பெருக்க (K_{sp})

மதிப்பானது (கொடுக்கப்பட்ட BaSO_4 ன் மோலார் நிறை = 233 g mol^{-1})

1. $1.08 \times 10^{-10} \text{ mol}^2\text{L}^{-2}$

2. $1.08 \times 10^{-14} \text{ mol}^2\text{L}^{-2}$

3. $1.08 \times 10^{-12} \text{ mol}^2\text{L}^{-2}$

4. $1.08 \times 10^{-8} \text{ mol}^2\text{L}^{-2}$



SPEED



$$ksp = s^2$$

$$= 10^{-5} \times 10^{-5}$$

$$= 10^{-10}$$



21. NH_3 , H_2 , O_2 மற்றும் CO_2 க்கு

கொடுக்கப்பட்ட வாண்டர் வால்ஸ் மாநிலிகள் **SPEED**

முறையே 4.17, 0.244, 1.36 மற்றும் 3.59

கீழ்க்கண்ட வாயுக்களில் எது ஒன்று மிக எளிதாக

திரவமாகும்:

1. NH_3



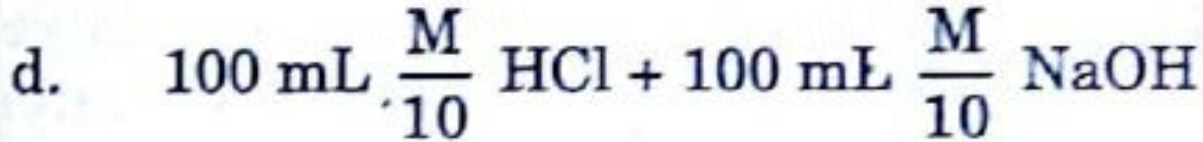
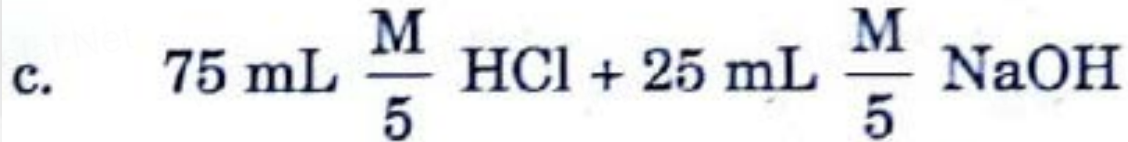
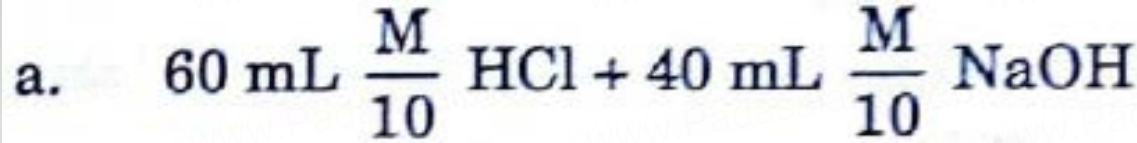
2. O_2

3. H_2

4. CO_2

22. வெவ்வேறு செறிவுகளில் NaOH மற்றும் HCl

வெவ்வேறு கன அளவில் கலந்து தயாரிக்கப்பட்ட கீழ்க்கண்ட கரைசல்களில்:



எதன் ஒன்றின் pH ஆனது 1 க்கு சமமாக

இருக்கும்?





SPEED

1. b

2. d

3. a

4. c





SPEED

$$75 \times \frac{1}{5} - 25 \times \frac{1}{5} = 15 - 5$$

$$= 10 \text{ millimoles}$$

$$= \frac{10 \times 10^{-3}}{0.1}$$

$$= 10^{-1}$$

$$\text{pH} = 1$$



23. கீழ்க்கண்ட எந்த பண்புகளில் ஒரு அயனியின் திரிதல் திறன் சார்ந்திருக்கம்?

1. அயனியின் மின்சுமை அளவில் மட்டும்

2. அயனியின் மின்சுமை அளவு மற்றும் குறி

இரண்டையுமே



3. அயனியின் அளவில் மட்டும்

4. அயனியின் மின்சுமை குறியை மட்டும்



24. கீழே உள்ள படத்தில் காட்டியிருப்பது போல் வெவ்வேறு emf மதிப்புடைய புரோமினின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் ஏற்படும் மாற்றத்தை கருத்தில் கொண்டால்.



விகிதச் சிதைவுக்கு உள்ளாகும் உறுப்பானது ---- ஆகும்.





25. கீழ்க்கண்டவற்றில் எதில் நீர் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகபட்சமாய் இருக்கும்?

1. 18 mL நீரில்



2. 1 atm மற்றும் 273 K ல் 0.00224 L நீர் ஆவியில்

3. 0.18 g நீரில்

4. 10^{-3} மோல் நீரில்



moles of water = 18gm (bcc density = 1)

$$= \frac{18}{18} = 1 \text{mole}$$



26. முதல் மற்றும் இரண்டாம் வகை வினைகளின் சரியான வேறுபாடு என்பது

1. முதல் வகை வினையின் வினைவேகம் வினைபடுப்பொருளின் செறிவை சார்ந்திருக்காது, இரண்டாம் வகை வினையின் வினைவேகம் வினைபடுப்பொருளின் செறிவை சார்ந்திருக்கும்
2. முதல் வகை வினையை வினையூக்கப்படுத்தலாம், இரண்டாம் வகை வினையை வினையூக்கப்படுத்த இயலாது.
3. முதல் வகை வினையின் அரை வாழ்வு $[A]_0$ சார்ந்திருக்காது, இரண்டாம் வகை வினையின் அரை வாழ்வு $[A]_0$ சார்ந்திருக்கிறது.
4. முதல் வகை வினையின் வினைவேகம் வினைபடுப் பொருளின் செறிவை சார்ந்திருக்கும், இரண்டாம் வகை வினையின் வினைவேகம் வினைபடுப்பொருளின் செறிவை சார்ந்திருக்காது.



SPEED

$$t_{1/2} = \frac{A_0}{2K}$$

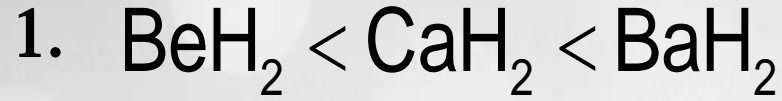
$$t_{1/2}^1 = \frac{2A_0}{2K} = 2 \times \frac{A_0}{2K} \left(t_{1/2} = \frac{A_0}{2K} \right)$$

$$\therefore t_{1/2}^1 = 2 \times t_{1/2}$$



27. CaH_2 , NeH_2 , BaH_2 ஆகியவற்றினுள் அயனிப்

பண்பின் வரிசையானது





28. CIF_3 அமைப்பில் மைய அணு 'Cl' உள்ள தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டைகளின் எண்ணிக்கையானது

1. ஒன்று

2. நான்கு

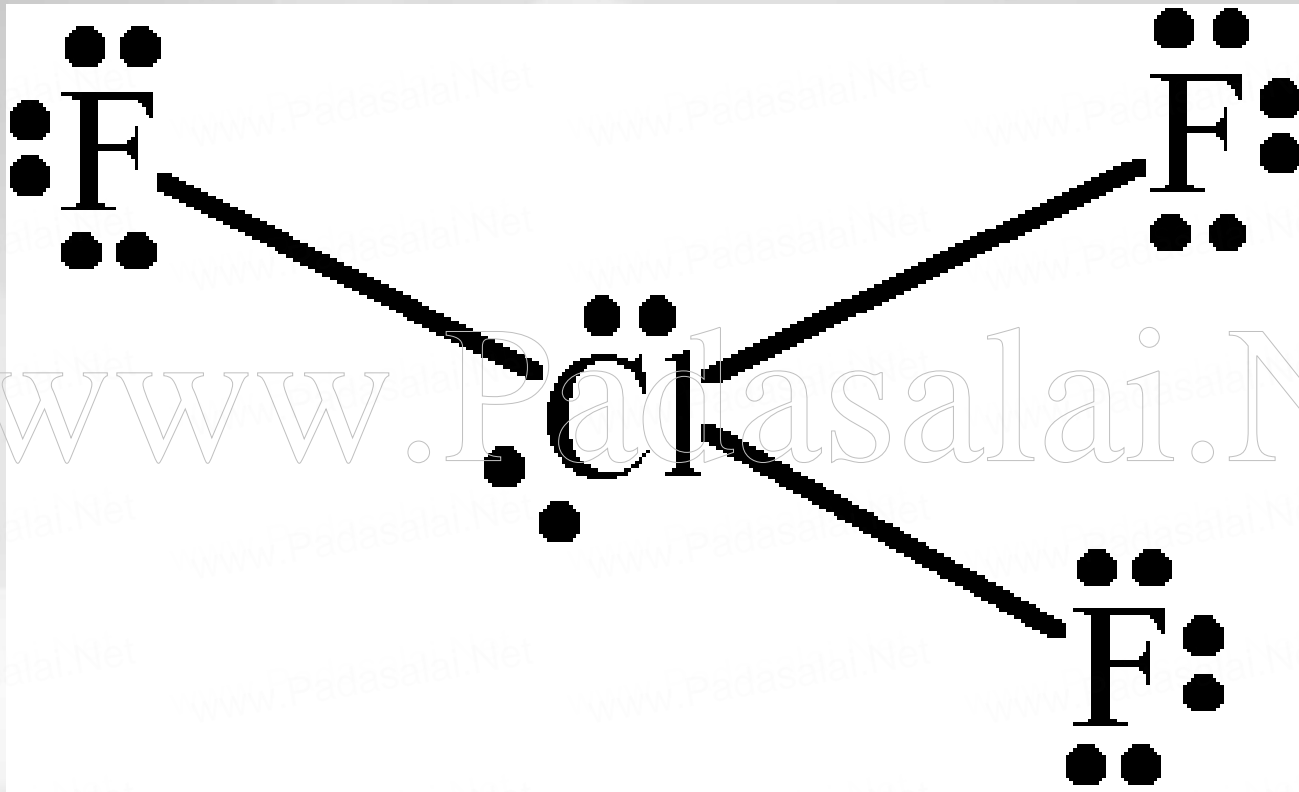
3. இரண்டு



4. மூன்று



SPEED





29. எல்லிங்ஹாம் படத்தை கருத்தில் கொண்டால்
கீழ்க்கண்ட உலோகங்களில் எது அலுமினாவை
ஒடுக்க பயன்படுகிறது?

1. Fe

2. Mg



3. Zn

4. Cu



30. தொகுதி 13 தனிமங்களின் சரியான அணு
ஆரங்களின் வரிசையானது

1. $B < Al < In < Ga < Tl$

2. $B < Ga < Al < Tl < In$

3. $B < Al < Ga < In < Tl$

4. $B < Ga < Al < In < Tl$





31. கீழ்க்கண்ட தனிமத்தில் எது என்று MF_6^{3-}
அயனியை உருவாக்க இயலாது?

1. Ga

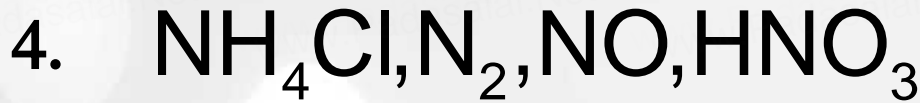
2. B

3. Al

4. In



32. N சேர்மங்களின் சரியான இறங்குவரிசை
ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளின் வரிசையானது





33. கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் ஹாலஜன்களுக்கு எது உண்மையில்லை?

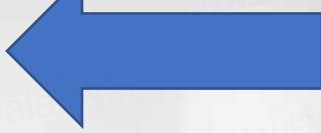
1. எல்லாம் ஒற்றைகார ஆக்சி அமிலத்தை தரும்
2. புளூரினை தவிர்ந்து அனைத்தும் நேர் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை காட்டும்
3. எல்லாம் ஆக்சிஜனேற்றியாகும்
4. குளோரின் அதிகமான எலக்ட்ரான் - ஏற்றல் என்தால்பி உடையது



SPEED

34. சேர்மம் C_7H_8 கீழ்க்கண்ட வினையை புகிறது.

வினைபொருள் 'C' யானது

1. m-புரோமோடொலுவின் 
2. 3-புரோமோ-2,4,6- ட்ரைகுலோரோடொலுவின்
3. o-புரோமோடொலுவின்
4. p-புரோமோடொலுவின்



SPEED





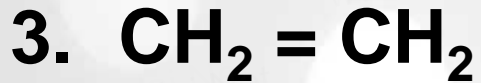
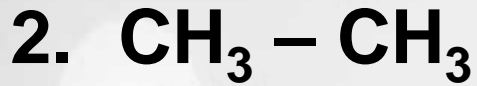
35. சேர்மம் **A** யானது **Na** உடன் சேர்ந்து **B** ி
 தருகிறது மற்றும் **PCl₅** யுடன் **Cl** தருகிறது. **B**
 மற்றும் **C** ஒன்றாக வினைபுரிந்து டைஎத்தில்
 ஈத்தரை தருகிறது. **A, B** மற்றும் **C** யின்
 வரிசையானது

1. $C_2H_5OH, C_2H_6, C_2H_5Cl$
2. $C_2H_6, C_2H_5Cl, C_2H_5OH$
3. $C_2H_5OH, C_2H_5Cl, C_2H_5ONa$
4. $C_2H_5OH, C_2H_5ONa, C_2H_5Cl$





36. ஹைட்ரோகார்பன் (A) புரோமினுடன் பதிலீட்டினால் வினைபுரிந்து ஆல்கைல் புரோமைடை உருவாக்கும் அவையே உர்ட்ஸ் வினையின் மூலம் நான்குக்கும் குறைவான கார்பன் அணுக்களை கொண்ட வாயு ஹைட்ரோகார்பனாக மாற்றும் அடைகிறது. (A) வானது





37. இயற்கை மற்றும் மனித செயல் இரண்டினாலும் வளிமண்டலத்தில் உள் புகுத்தப்படும் நைட்ரஜன் ஆக்சைடுகளுள் எது ஒன்று பொதுவான மாசுபடுத்தி கிடையாது?





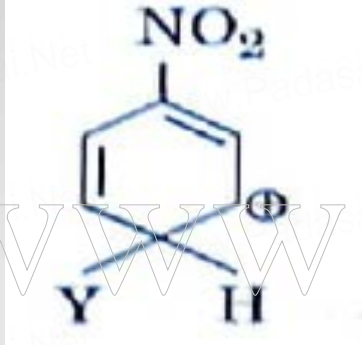
SPEED

38. கீழ்க்கண்ட கார்பன் நேர் அயனியில் எது மிக

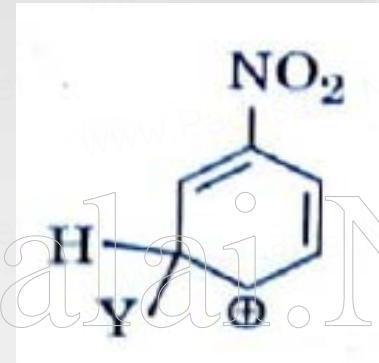
அதிக நிலைப்புத்தன்மை உடையதாக

எதிர்பார்க்கலாம்?

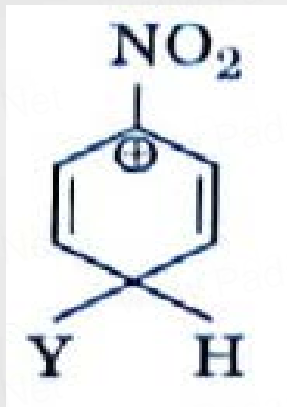
1.



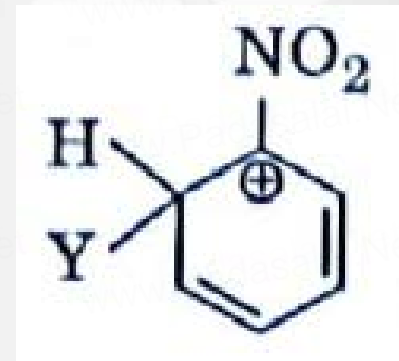
2.



3.



4.



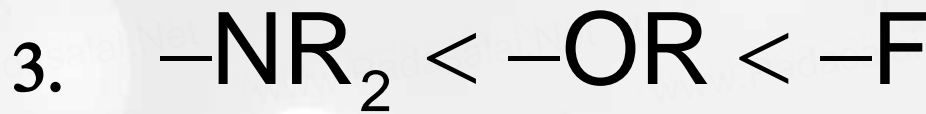


39. இடமிருந்து வலமாக அணுக்கள் கீழ்கண்ட
எந்த மூலக்கூறில் sp^2, sp^2, sp, sp இனக்கலப்பு
வரிசையைக் காட்டும்?



40. -I பதிலீடு விளைவை பொருத்து

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது சரியானது : (R = ஆல்கைல்)





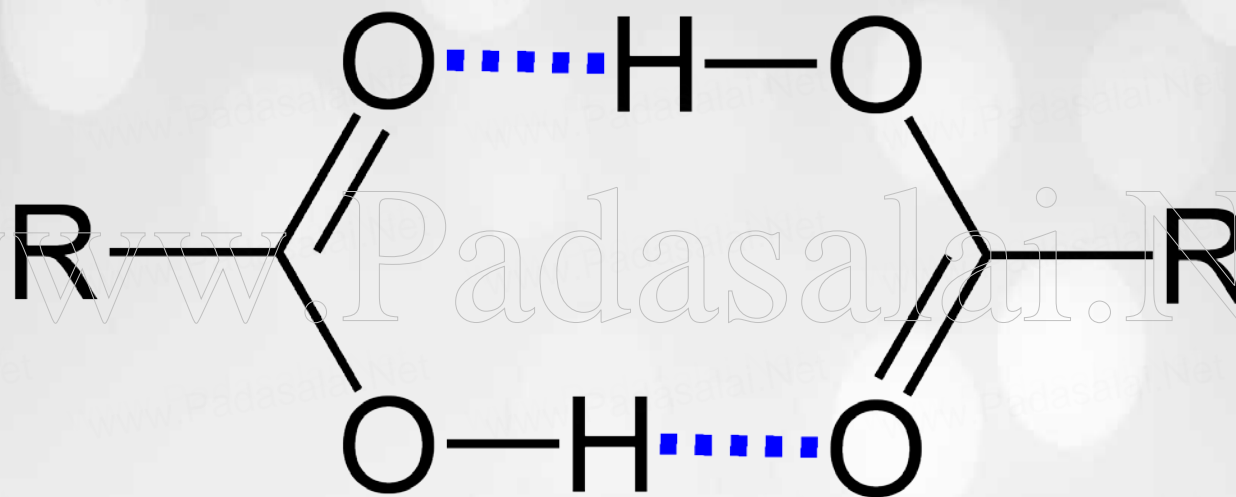
41. ஒப்பிடப்படக்கூடிய மூலக்கூறு நிறையுடைய ஆல்டிஹைடுகள், கீட்டோன்கள் மற்றும் ஆல்கஹால்களை காட்டிலும் கார்பாக்ஸாலிக் அமிலங்கள் அதிக கொதிநிலைப் புள்ளிகளை உடையது ஏன் எனில் இவற்றில்

1. மூலக்கூறிடையே H பிணைப்பு உருவாதல்
2. வாண்டர் வால்ஸ் கவர்ச்சி விசை மூலமாக கார்பாக்ஸாலிக் அமிலத்தின் அதிக அக இணக்கத்தால்
3. கார்பாக்ஸிலேட் அயனி உருவாதல்
4. மூலக்கூறினுள் H பிணைப்பு உருவாதல்





SPEED



**SPEED**

42. சேர்மம் **A**, $C_8H_{10}O$, **NaOI** யுடன்

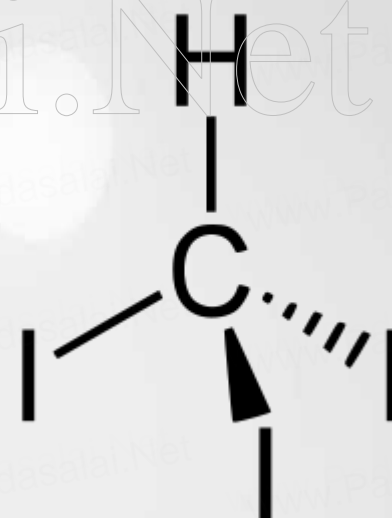
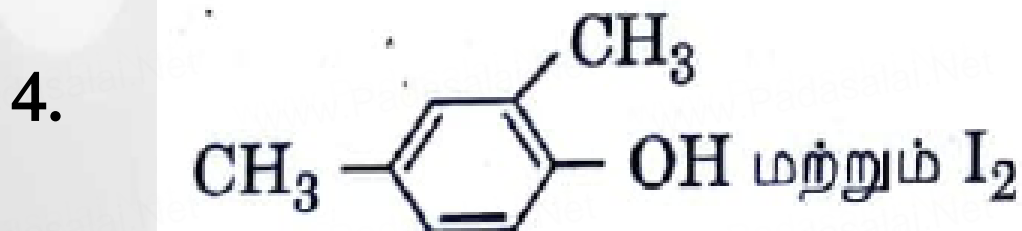
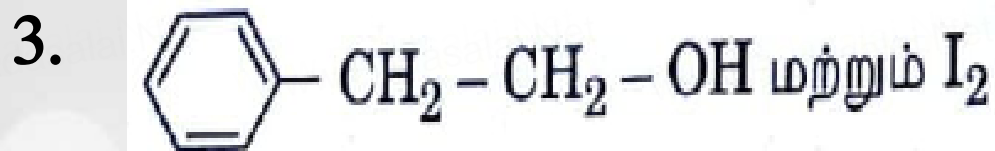
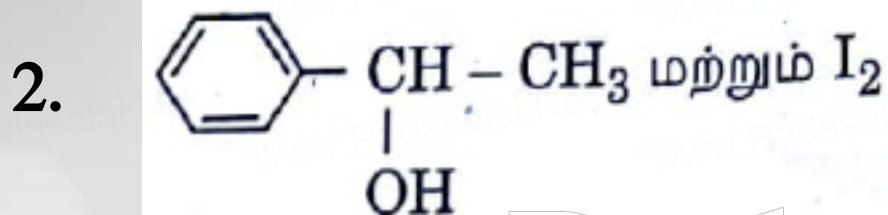
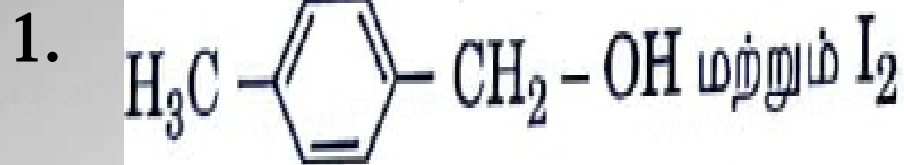
வினைபுரிவதாக அறிகிறோம் (**Y**-யானது **NaOH**

உடன் வினைபுரிந்து உற்பத்தியாகிறது) மற்றும்

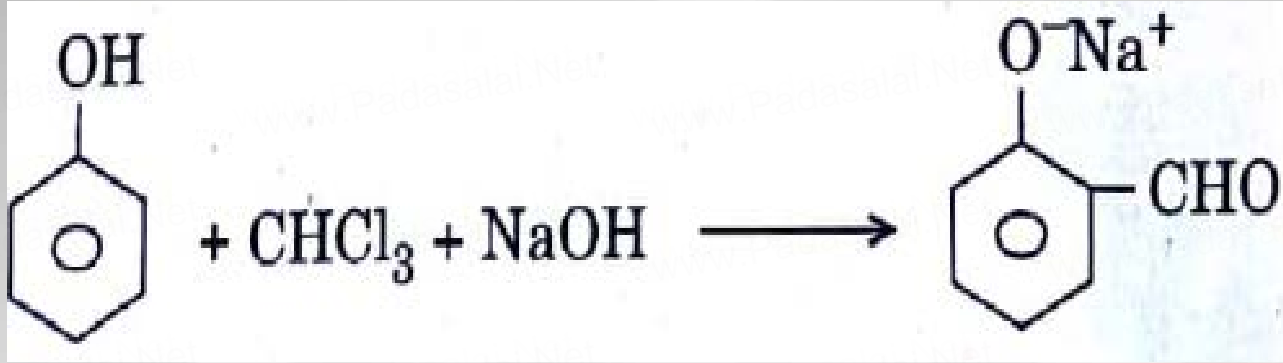
ஒரு மஞ்சள் வீழ்படிவை குறிப்பிடத்தக்க

நெடியுடன் தருகிறது. **A** மற்றும் **Y** யானது

முறையே



43. இவ்வினையில்



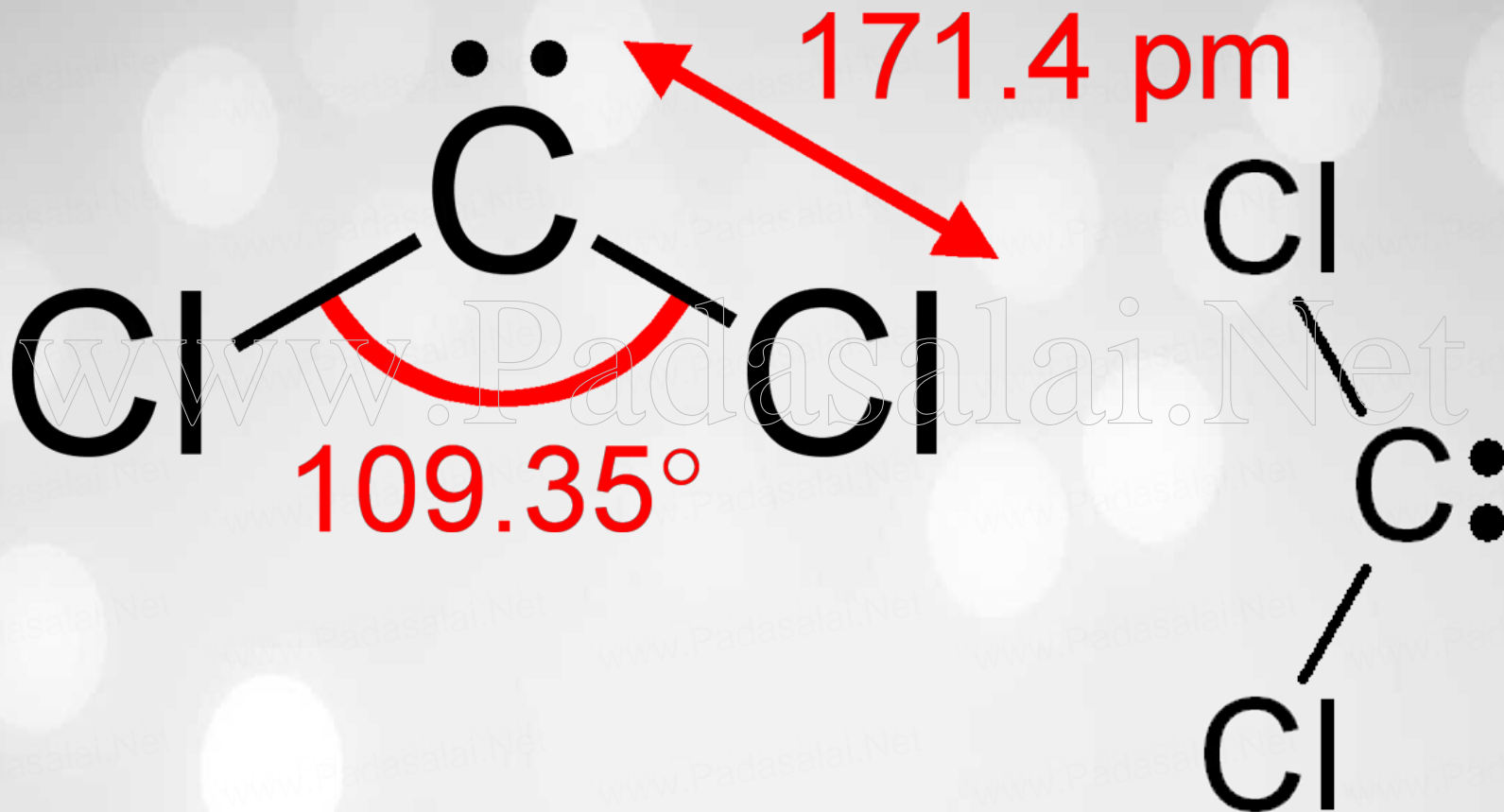
எலெக்ட்ரான் கவர் காரணியாக ஈடுபடுவது

1. டைகுளோரோ மெத்தில் நேர் அயனி
2. டைகுளோரோ மெத்தில் எதிர் அயனி
3. பார்மைல் நேர் அயனி
4. டைகுளோரோ கார்பீன்



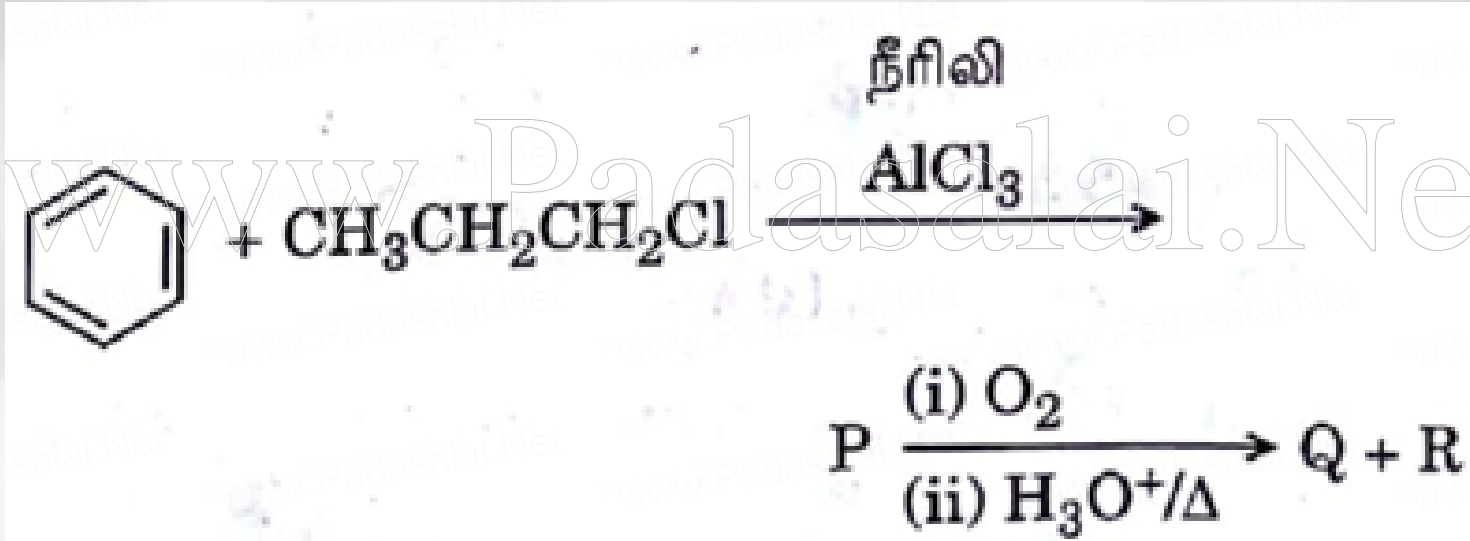


SPEED





44. கீழ்க்கண்ட வினைகளின் வரிசையில் முக்கிய வினைபொருள்கள் P, Q மற்றும் R | கண்டறியவும்:





45. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எது ஸ்சுவிட்டர்
அயனியை உருவாக்கும்?

1. அனீலின்

2. பென்சோயிக் அமிலம்

3. அசிட்டனிலைடு

4. க்ளைசின்



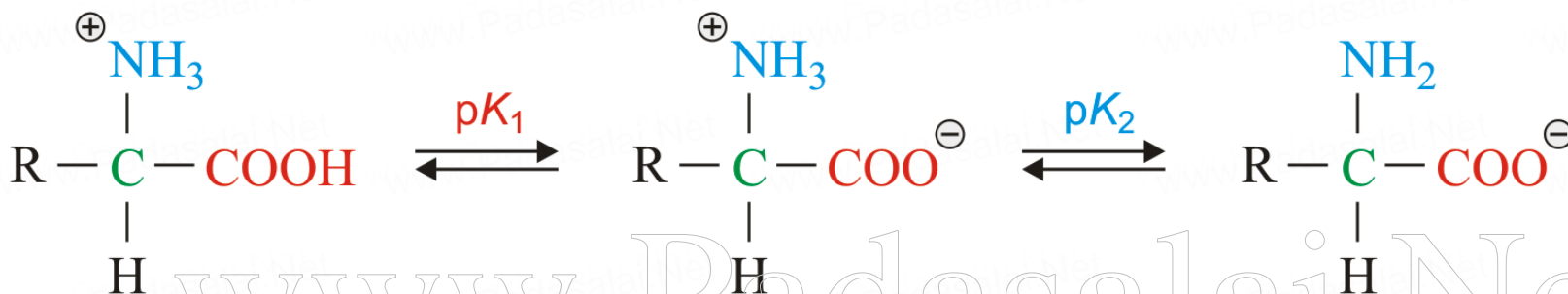


SPEED

cation

zwitterion

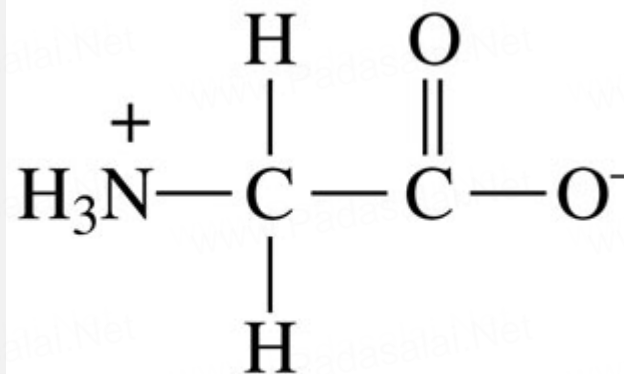
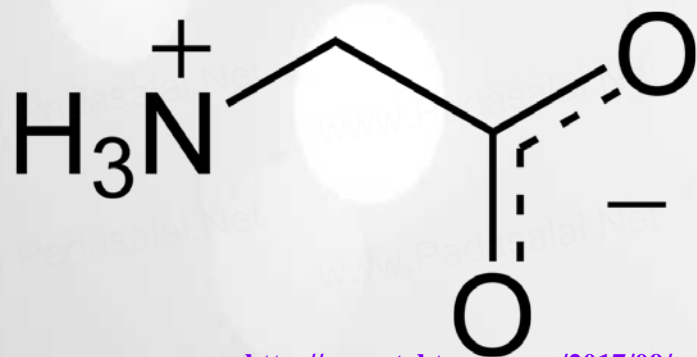
anion



low pH

pH

high pH



Glycine



SPEED INSTITUTE

Speed Medical Centre

No.527, Poonamallee High Road,
Arumbakkam, Chennai - 600106

Mobile : 98400 77508,

Email:contact@speedmedicalcentre.com

www.speedmedicalcentre.com

www

Corporate Centre:

Anna Nagar - 98400 77508,

Adyar - 94445 55930

Residential

(Mangadu / Kanchipuram)

95662 44277,

Coimbatore - 88702 25454

Madurai - 97893 79738,

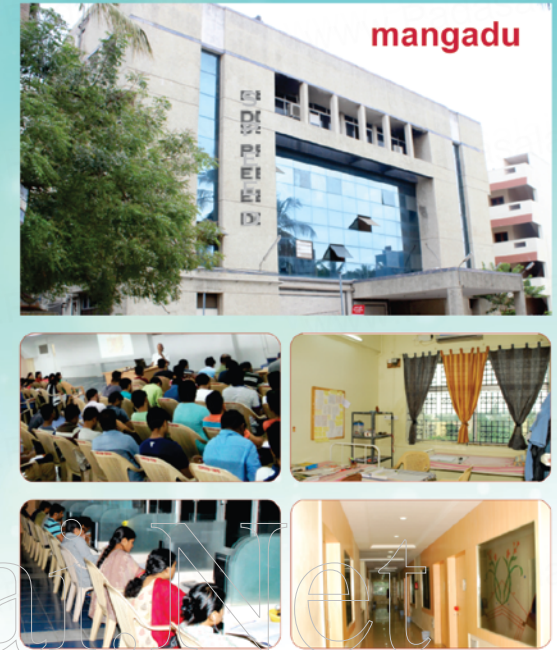
Thirunelveli - 97893 79738

Salem - 88705 55001,

Trichy - 82200 00691.

Speed Residential Campus - Chennai, Kanchipuram & Delhi

www.Padasalai.Net



Speed Medical Village an unique learning environment has been created by Speed medical institute in a spread of 125 acres with exclusive amenities for students to stay, along with 24hrs AC Library facility and courses conducted by Speed Faculties.

Highlights

- Classes will be conduct full day.
- Classes conducted from Monday to Friday.
- Test and discussion Classes on high yield questions.
- Students can revise through digitalized material in lab.
- Online based exam, individual login for each student
- Exams on Topic wise, Subject wise, over all subjects Grand, High yield questions, AIIMS, NEET, PGI & JIPMER mock and picture based exams.
- Exams which covers more than 20,000 questions.
- Students get a chance to approach faculty to clarify the doubts and preparation schedule.
- Performance of each student will be analyzed through and taken care.
- Speed discussion portal helps to share ideas on subjects.
- 24 hours of library separately for Boys and Girls.
- Students treated with healthy food, 24 hours of electricity, Gym and clean environments.