

STD: XII

SUB: வேதியியல்

பிரசிப மாதிரி தேர்வு
 மீட்டிங் தேதி 4

Date: 11.03.24

marks: 70 [TYPE - A]

1/7

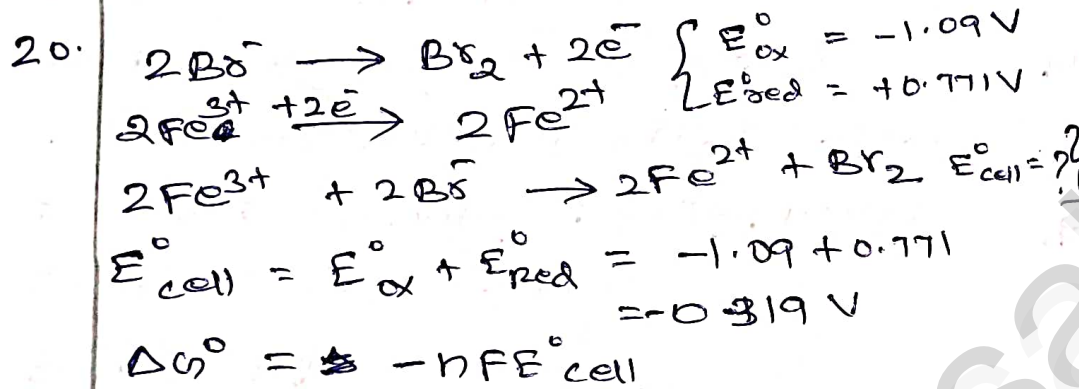
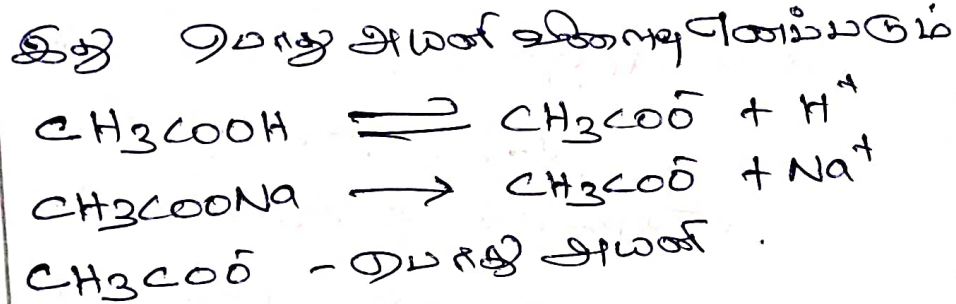
பகுதி - I

1. சி) உற்று மற்றும் காரணம் திரண்டம்
சரி ஆயும் காரணமானது தீர்ந்தான
கரியான விளக்கமாகும்.
2. சி) வாட்டர்டீயம் பற்றி சிக்கலடைய
அடிப்படையிலே (III)
3. சி) HI
4. சி) உலர் பனிக்கட்டி
5. சி) தைட்டேனிக் மற்றும் யூரேன்
6. சி) சூட்டைல் சாஸ்டிக் அமிலம்
7. சி) கார்பன் டை ஆக்சைடு
8. சி) சூட்டிலைடு
9. சி) சோடியம் குளோரைடு
10. சி) (i) மற்றும் (iv)
11. சி) சூடுகூர் சூர்யடி வினை

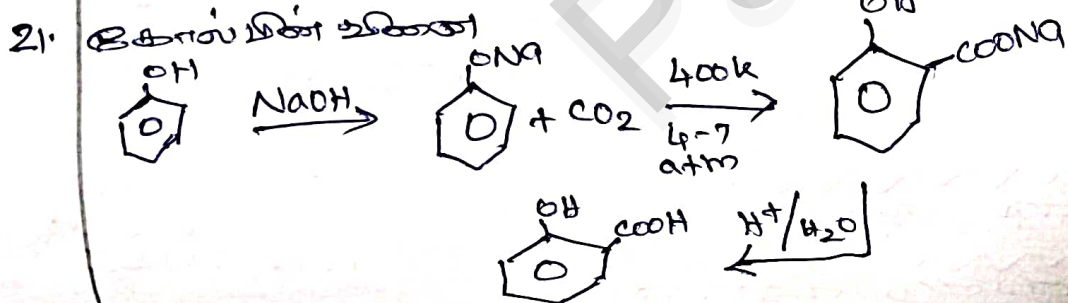
12. சி) சூல் உடை
13. சி) சூய்மைமற்ற காய்பர்
14. சி) Al_2O_3
15. சி) PCC

பகுதி - II

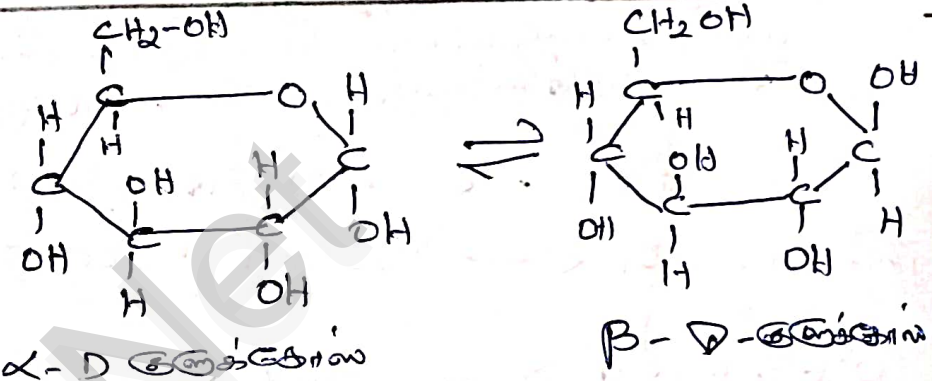
16. $CaCO_3 \xrightarrow{\Delta} CaO + CO_2$
நீர் மற்றும் கரிமக்காரம் உண்டாவது.
17. $B(OH)_3 + NH_3 \xrightarrow{\Delta} BN + 3H_2O$
18. $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2SO_4 \rightarrow 12C + H_2SO_4 \cdot 11H_2O$
 $HCOOH + H_2SO_4 \rightarrow CO + H_2SO_4 \cdot H_2O$
19. உலகை குறைந்த மின்பகுலியுடன் ஒரு
மொது அயனியை கொண்டுள்ள உய்ய
கேர்டும் யோது அந்து உலகை குறைந்த
மின்பகுலியின் பிள்கை உய்யம் குறைகிறது.



$E_{\text{cell}}^\circ = -ve$ $\Delta G = +ve$
 சமநிலை அளவு நிகழாது. ஏனெனில் Fe^{3+} தூண்டல் நிலைமைகளில் Fe^{2+} நிலைமைக்கு மாறாமல் இருக்கிறது. Fe^{3+} தூண்டல் நிலைமைகளில் Fe^{2+} நிலைமைக்கு மாறாமல் இருக்கிறது.



22)



23)

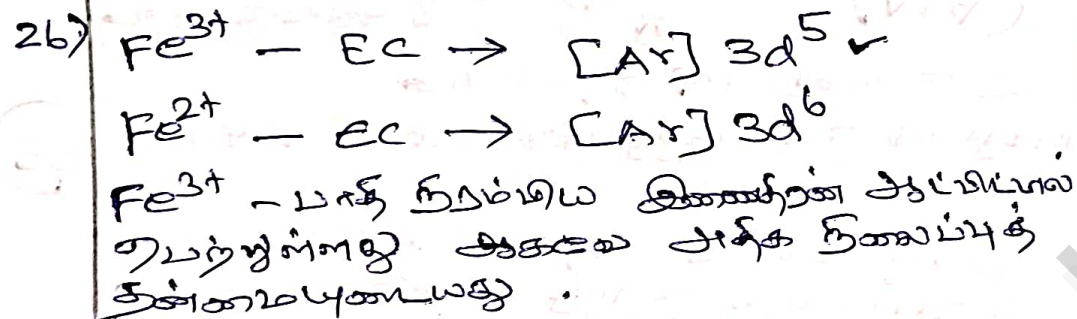
சமநிலை அளவு
 பாக்டீரியா, பூஞ்சைகளில் இருந்து கிடைக்கும் சில இலவச அமிலங்கள் பூண்டியமின்களின் உணர்ச்சி மாற்றத்தை ஏற்படுத்துகின்றன. ஏனெனில் அவைகள்...

24)

அமில அமிலம் (க.அ)
 சமநிலை அளவு கண்டறியப்பட்ட அமில அமிலத்தில் உள்ள ஒரு அமில அமிலத்தின் அமிலத்தின் ஒரு அமில அமில அமிலம்.
 $\text{அமில அமிலம்} = K [\text{A}]^a [\text{B}]^b$
 $\text{அமில அமிலம்} = a + b$

பகுதி - III

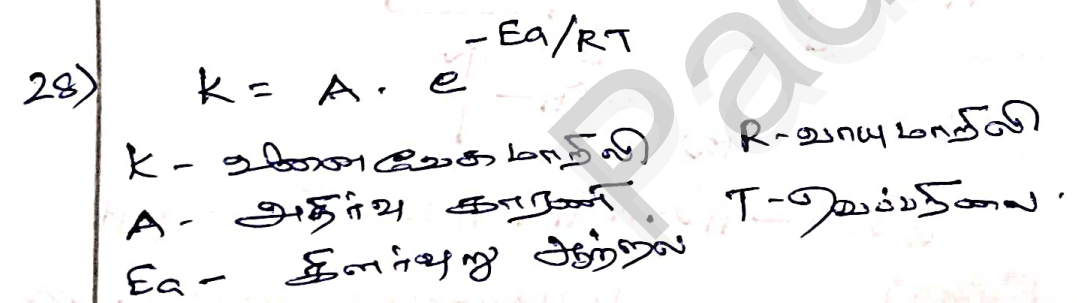
- 25) நிலையத்தின் பயன்கள்
- * நெகிழ்வும் பராமாணவியல் திறப்பும் உடையது.
 - * அதிகமான வினைத்திறம் உடையது.
 - * He-O₂ கலவை அகற்றலுக்கான கலவை.
 - * கனம்மேலானது உடையது.



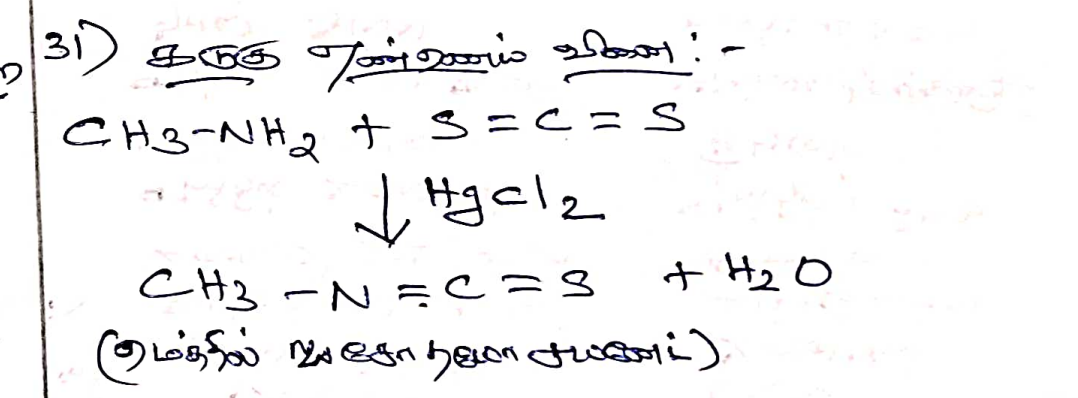
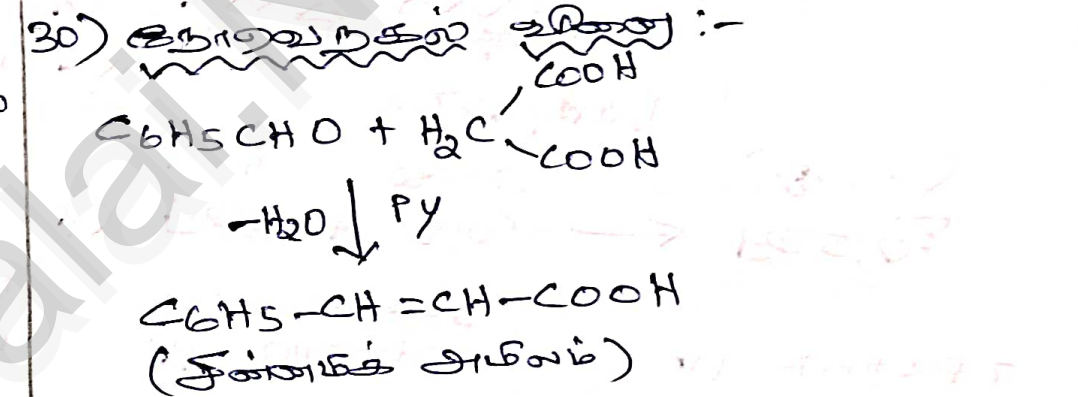
27) $r = 125 \text{ pm}$ $a = ?$

$r = a\sqrt{2}/4$ (or) $r = a/2\sqrt{2}$

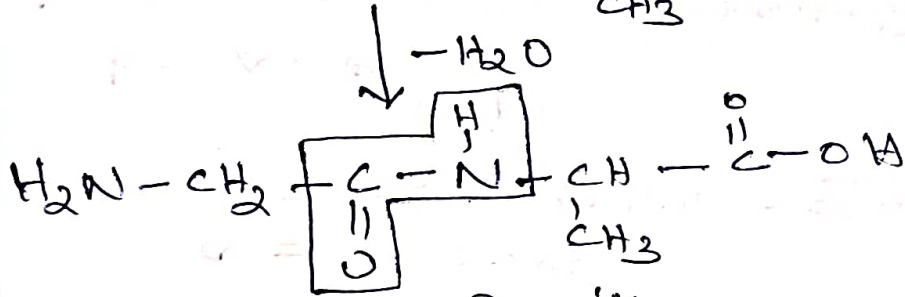
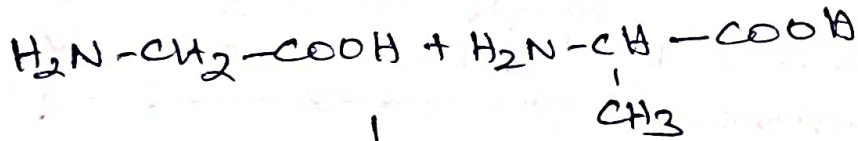
$a = r \times 2 \times \sqrt{2}$
 $= 125 \times 2 \times 1.414 = \underline{353.5 \text{ pm}}$



- 29) இயற்பியல்
- i) வெப்பநிலை அதிகமாக உடையது.
 - ii) அழுத்தம் அதிகமாக உடையது.
- 30) கொடுக்கப்பட்டிருக்கிறது



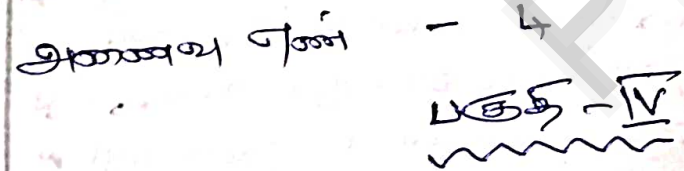
32. மென்மையான மிணைப்பு :



மென்மையான மிணைப்பு

சூதல் அமிலமான அமிலத்தின் கார்பாக்சிலில்
 ஏதாவது ஒரு கார்பாக்சிலில் அமிலமான அமிலத்தின்
 அமிலமான ஏதாவது ஒரு அமிலத்தின் மிணைப்பு
 மென்மையான மிணைப்பு உருவாகிறது

33. IUPAC - மென்மையான மிணைப்பு மென்மையான மிணைப்பு
 கார்பாக்சிலில் (v) கார்பாக்சிலில்

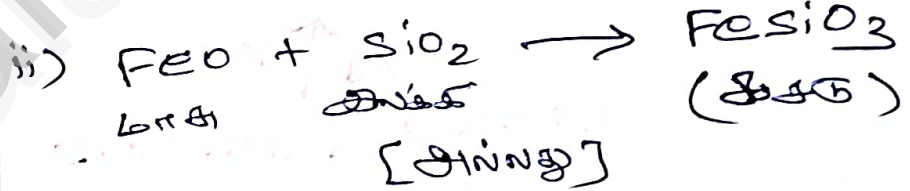


34. கார்பாக்சிலில்

- i) கார்பாக்சிலில்
- ii) கார்பாக்சிலில்
- iii) கார்பாக்சிலில்
- iv) கார்பாக்சிலில்
- v) கார்பாக்சிலில்

A) - கார்பாக்சிலில்

- கார்பாக்சிலில்
- கார்பாக்சிலில்
- கார்பாக்சிலில்
- கார்பாக்சிலில்
- கார்பாக்சிலில்



- iii) H_2BO_3 பகுதி
- iv) கார்பாக்சிலில்
- v) கார்பாக்சிலில்

ii) சூலிகார்பாக்சிலில் மென்மையான மிணைப்பு
 கார்பாக்சிலில் மென்மையான மிணைப்பு
 [SiO₄]⁴⁻ மென்மையான மிணைப்பு
 மென்மையான மிணைப்பு கார்பாக்சிலில் கார்பாக்சிலில்

35) லாந்தான் குளோரைடு :
 1) லாந்தான் உலகத்தில் La to Lu உடைய 14 ஆகியவற்றின் சீரும் மற்றும் படுமன் குறைந்து கொண்டுவருவது. காரணம் $2f$ உட்படிமம் $4f$ உட்படிமம் சீரற்ற தன்மை காரணம்.

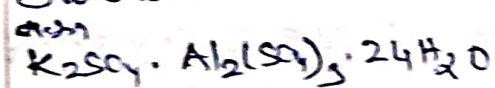
உணவுகள் :

கார்ப் தன்மை குறைந்தது, மூடுக்கும் பண்பு குறைந்தது, சகப்பிணைப்பு பண்பு அதிகரிக்கிறது 2, 3-வரிசையில் உள்ள அ-ஆக்டிவ் கூம்பங்களின் பண்புகள் அதிக அளவில் குறைகின்றன.

[அங்கு]

35) 2) குரோமல் உப்பு

எளிது அடங்கிய உலர்வுப் தனித்தன்மைமையானது மாறாது குறை மற்றும் நிரலின் அடங்கிய உண்மை.

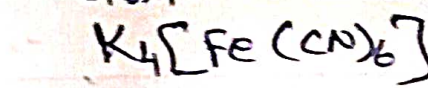


அணைக்கோடுகள்

எளிது அடங்கிய உலர்வுப் தனித்தன்மைமையானது மாறாது

குறை மற்றும் நிரலின் அடங்கிய உண்மை

எளிது அடங்கிய உண்மை



3) தூய் இலாப்தன்மை - மங்குலகோடு கட்டித்தட்டு மட்டுக்காக பயன்படுகிறது.
 கோலோர்டில் - Mg^{2+} - மாற்றியமைத்து அணைக்கோடுகளில் தூய் குறைவுப் பண்புகள் பயன்படுகிறது.

36) எளிது அடங்கிய உண்மை

1) உலர்வுத் தன்மை :-

அடங்கிய உண்மை $- a^3$
 $r = a/2$
 கோலோர்டின் உண்மை $= \frac{4\pi r^3}{3}$
 உண்மை மற்றும் அடங்கிய $= \frac{4}{3} \pi (a/2)^3$
 $= \frac{\pi a^3}{6}$

உலர்வுத் தன்மை = $\frac{\text{கோ.ம.உ. உண்மை} \times 100}{\text{அடங்கிய உண்மை}}$

$= \frac{\pi a^3 / 6}{a^3} \times 100$
 $= 100 \pi / 6 = 100 \times 3.14 / 6$
 உலர்வுத் தன்மை = 52.31%
 (அங்கு)

36) பூச்சிய உரை உரை :-

அ) A → உரை உரை

உரை உரை = k[A]

$$- \frac{d[A]}{dt} = k(A)$$

$$-d[A] = k dt \quad t=0 \quad A = A_0$$

$$t=t \quad A = [A]$$

$$- \int_{A_0}^A d[A] = k \int_0^t dt$$

$$- [A]_{A_0}^A = k(t)_{0}^t$$

$$[A_0] - [A] = k t$$

$$k = \frac{[A_0] - [A]}{t}$$

ii) அரை உரை :-

ஒரு அரை அரை
உரை உரை pH மதிப்பு அரை உரை
அரை உரை அரை அரை அரை அரை
அரை அரை அரை அரை அரை அரை

$$R = \frac{dB}{d(PH)}$$

37) அரை அரை அரை அரை அரை :-

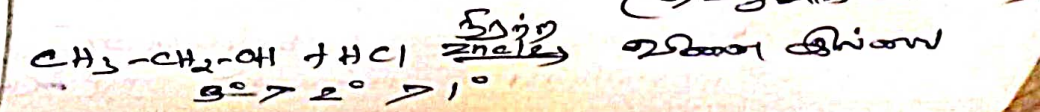
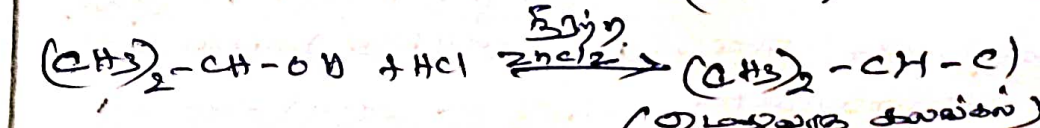
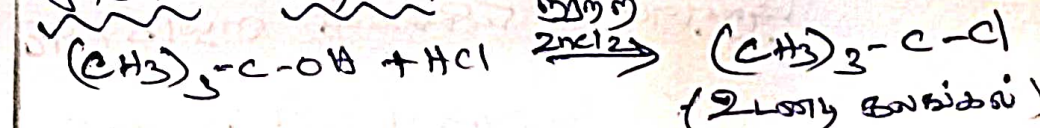


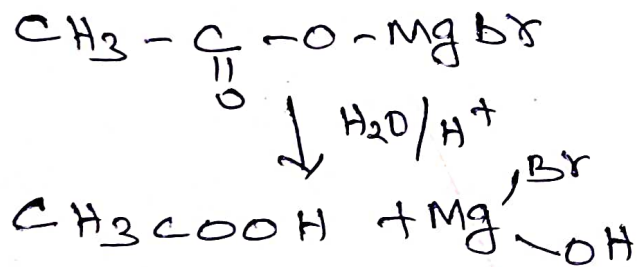
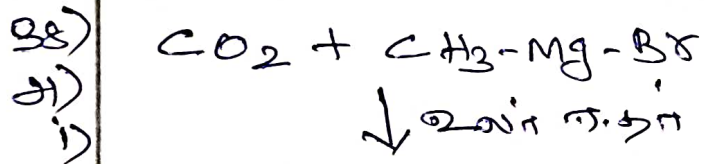
அரை அரை அரை அரை அரை
அரை அரை அரை அரை அரை

அரை அரை அரை அரை அரை

ii) அரை அரை அரை
10ml அரை அரை அரை 1ml 10% NaCl
அரை அரை அரை அரை அரை அரை
அரை அரை அரை அரை அரை அரை

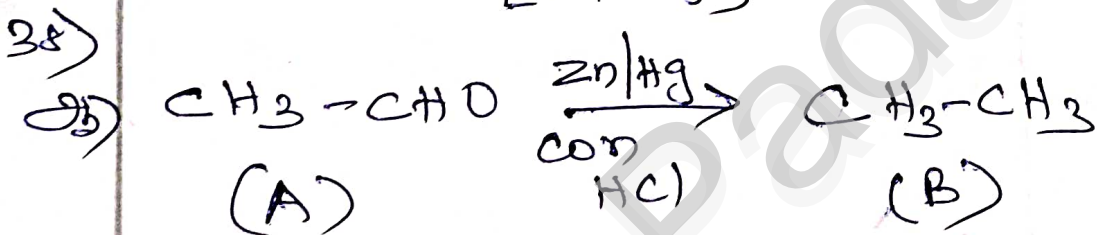
அரை அரை அரை அரை அரை



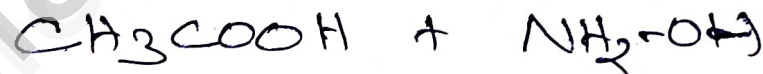
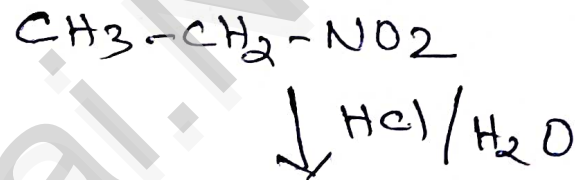
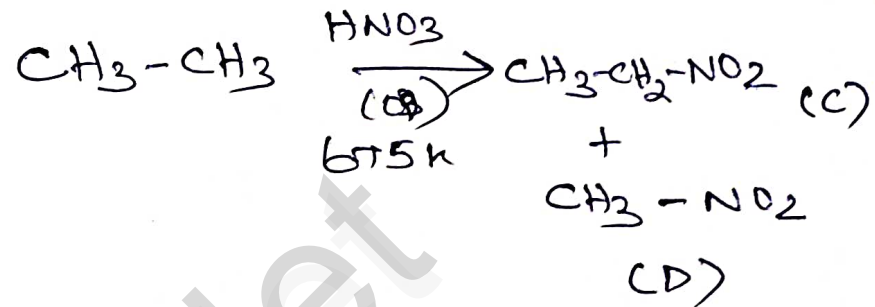


ii) மக்கும் பலயது:
 அற்றுச் சத்துலில் காணப்படும்
 ஜீவக்கரிமங்களால் ஏன்கூற சூழல்மயம்
 உபாருட்கள்.

எ.கா - பாலி லாக்டிக் அமிலம்
 பாலி சூரைக்காஸிக் அமிலம்
 [அமிலது]



A - அசிட்டிக் அமிலம்
 B - நிக்சுது



c) நெட்டெரு கா. த்துது
 d) நெட்டெரு டுத்துது

10/3/24
 நா. நெட்டெரு
 சூழல்மயம்
 அசிட்டிக் அமிலம்

P. ANAND, M.A., M.Ed., DCA.,
 HEAD MASTER
 Muthuvar Makkulathore Hr. Sec. School
 Thirunagar, MADURAI - 625 006
 சூழல்மயம் அசிட்டிக் அமிலம்
 மெல்லை மாவட்டம்
 மதுரை - 6