

ஆல்கஹால் வகைப்பாடு :-

* கைபிரைக்சில் தொகுதி எந்தடியாக நிறைவுற்ற கார்பன் அணுவின் மிணைக்கப்பட, R-OH எனும் வாகுவான வாயிப்பாடு தொண்ட சேர்மங்கள் உருவாதலையே "ஆல்கஹால்" எனி -கிரோம் .

மொனோ கைபிரைக்ச ஆல்கஹால் :-

* ஒரு OH - தொகுதி மட்டுமே தொண்ட ஆல்கஹால் ,

எ.கா :- $CH_3CH_2OH \Rightarrow$ எக்சில் ஆல்கஹால்

டை கைபிரைக்ச ஆல்கஹால் :-

* இரண்டு OH - தொகுதி தொண்ட ஆல்க -ஹால் ,

எ.கா :- $\begin{matrix} CH_2 & - & CH_2 \\ | & & | \\ OH & & OH \end{matrix} \Rightarrow$ எக்சிலின் கைபிரைக்சால்

ட்ரை கைபிரைக்ச ஆல்கஹால் :-

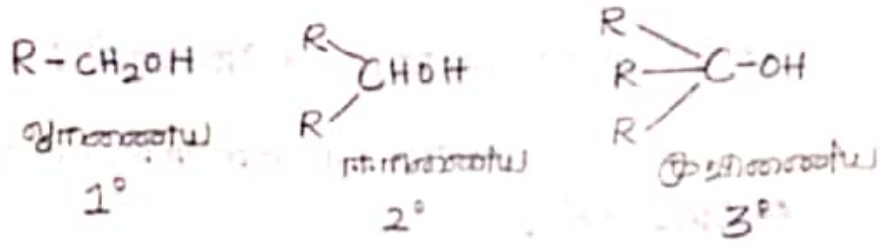
* மூன்று OH - தொகுதி தொண்ட ஆல்க -ஹால் ,

எ.கா :- $\begin{matrix} CH_2 & - & CH & - & CH_2 \\ | & & | & & | \\ OH & & OH & & OH \end{matrix} \Rightarrow$ கெரிசுரால்

வகைகள் :-

ஆல்கஹாலிகளை -OH தொகுதி
கிடைக்கின்றதற்கும் தார்பணை வாயுத்து,
புரணணைய,
ந.மணணைய.

குறிணணைய ஆல்கஹாலிக்ளர் எண்
வகைபடுகலாம்.



இவைகள் வகைவகைகளிலும்,
வாழிமுறைபயிலும் வேறுபடுகின்றன.

பயாநிலம் குறை :-

* -OH தொகுதியைக் கொண்டுள்ள திளமணை
தார்பணை தொகுதி அடிபடை அமைபதாக தொலிள
பிபடுகிறது.

* அகணை குக்த அலிசகனிசுளிண்த் பயாநிலி
கடைசி எடுக்து 'e'ஐ எடுக்துவிடடு அகந்குப்
பதிலி -ஈ எண் எடுக்தி பயாநி பெறுபிபடுகிறது.

* -OH தொகுதி உண் அடிபடைத் தொபாநி
எண் எந்த பக்கக்திலிடுக்து எடுக்தினாலி குறைந்த
எண்ணைக் குறிசுகிறதொ அது கடுக்திலி
தொள்ளப்படுகிறது.

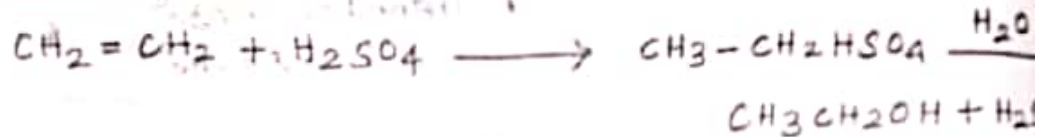
| சிறுமையிடு வாய்ப்பிணை | மொத்தமையர் | IUPAC மையர் |
|---|----------------------------|-----------------------------|
| CH_3OH | மெத்தீதணர் | மெத்தீதணர் |
| CH_3CH_2OH | எத்தீதீ ஆலீகணர் | எத்தீதீ |
| $CH_3-CH_2-CH_2-OH$ | n-புறேபிணை ஆலீ -கணர் | 1-புறேபிணை |
| $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ | n-பிபுதலணை ஆலீ -கணர் | 1-பிபுதலணை |
| $CH_3-CH-CH_2OH$ CH_3 | ஐசோபிபுதலணை ஆலீகணர் | 2-மெத்தீதீ - 1- புறேபிணை |
| $CH_3-CH_2-CH-CH_3$ OH | n-பிணை பிபுதலணை ஆலீகணர் | 2-பிபுதலணை |
| CH_3-C-CH_3 OH CH_3 | பிணை பிபுதலணை ஆலீகணர் | 2-மெத்தீதீ - 2- புறேபிணை |
| $CH_3-CH-CH_3$ OH | ஐசோ புறேபிணை ஆலீகணர் | 2-புறேபிணை |

இந்திரை வகைநீர் ஆல்கொலி தயாரிப்பு முறை :-

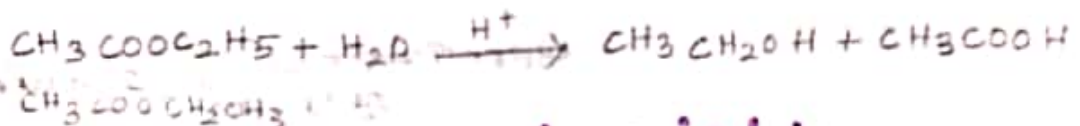
அல்கைலி வகைநீர் கரைநீர் தயாரிப்பு முறை :-



அல்கைலி கரைநீர் தயாரிப்பு முறை :-



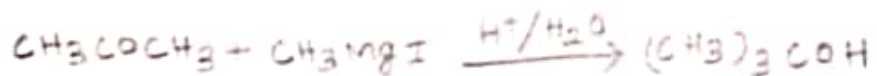
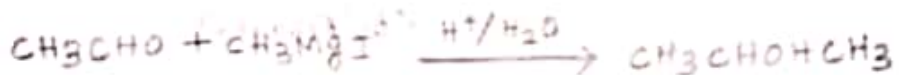
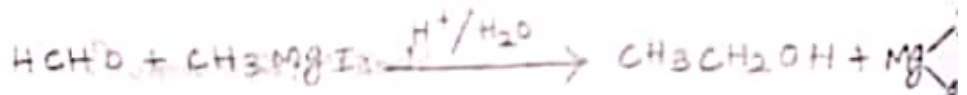
எஸ்டர் கரைநீர் தயாரிப்பு முறை :-



கார்போனல் சர்மலிகள் ஆக்சிசன் :-



கிரகனார்டு காரணி முறை :-

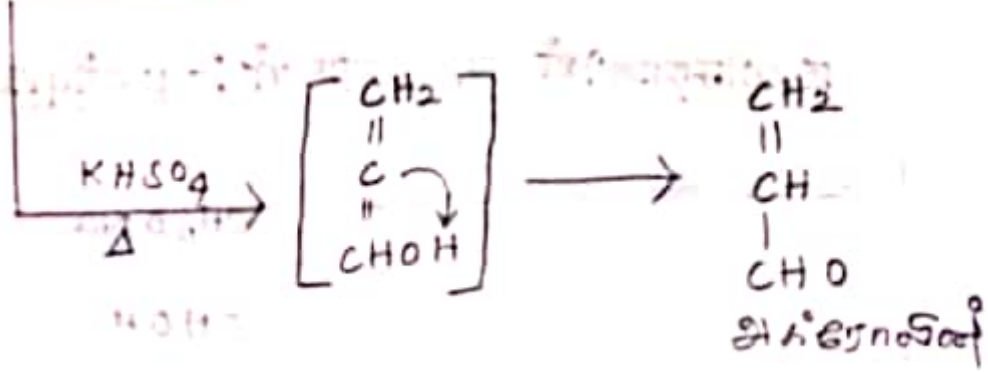


ஆரணிய அமிலகாரிதிக் :-



பண்புகள் :-

ஆல்கொலி அமிலகாரிதிக் :-



குறிப்பு :-

* -OH தொகுப்பிலுள்ள H-அணு, Na போல் நேர்மறைசக்தி உடையதாக மாற்றம் உண்டாகும் படிப்படியாக பதிலீடு செய்யப்படுகிறது.

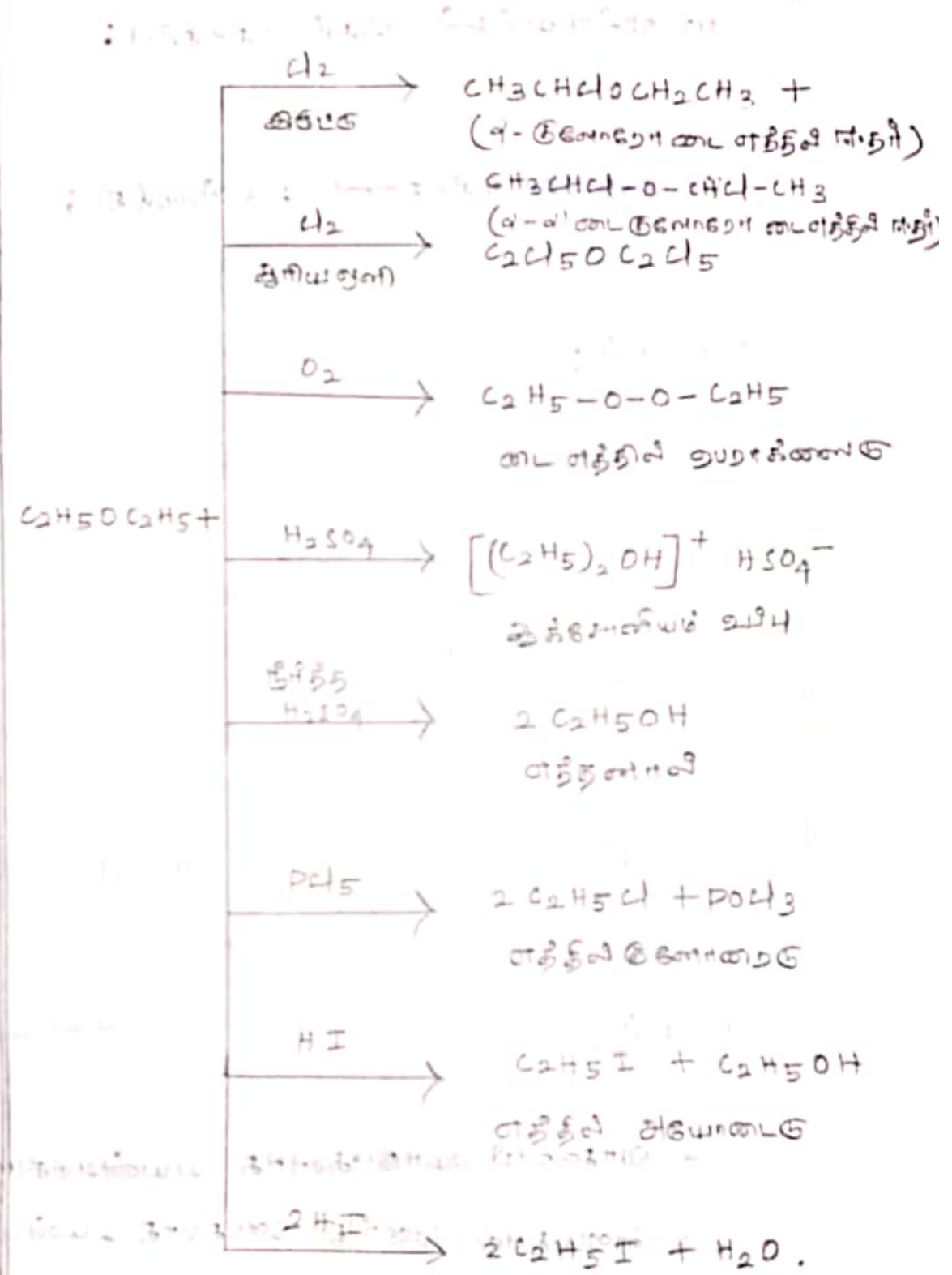
* அமிலங்களான HCl, HNO₃, H₂SO₄, CH₃COOH போன்றவை -OH தொகுதி பதிலீட்டிற்கும் மாற்றும் அமிலத்தின் நேர்மறைசக்தி காரணமாக மாற்றம் உண்டாகிறது. (HCl, HNO₃, H₂SO₄, CH₃COOH)

* HI, C-C கிடைசக்தி காரணமாக மாற்றம் உண்டாகிறது. மாற்றம் உண்டாகும் படிப்படியாக மாற்றம் உண்டாகிறது.

* கிள்கரோக்சீ KHSO₄ -ல் தொகுதி பதிலீட்டும் மாற்றும் மாற்றம் உண்டாகிறது. மாற்றம் உண்டாகிறது.

* இது ஒரு குளிரூட்டியாகவும் பயன்படுகிறது.

வினைகள் :-



அனிலீன் :-

தயாரிப்பு :-

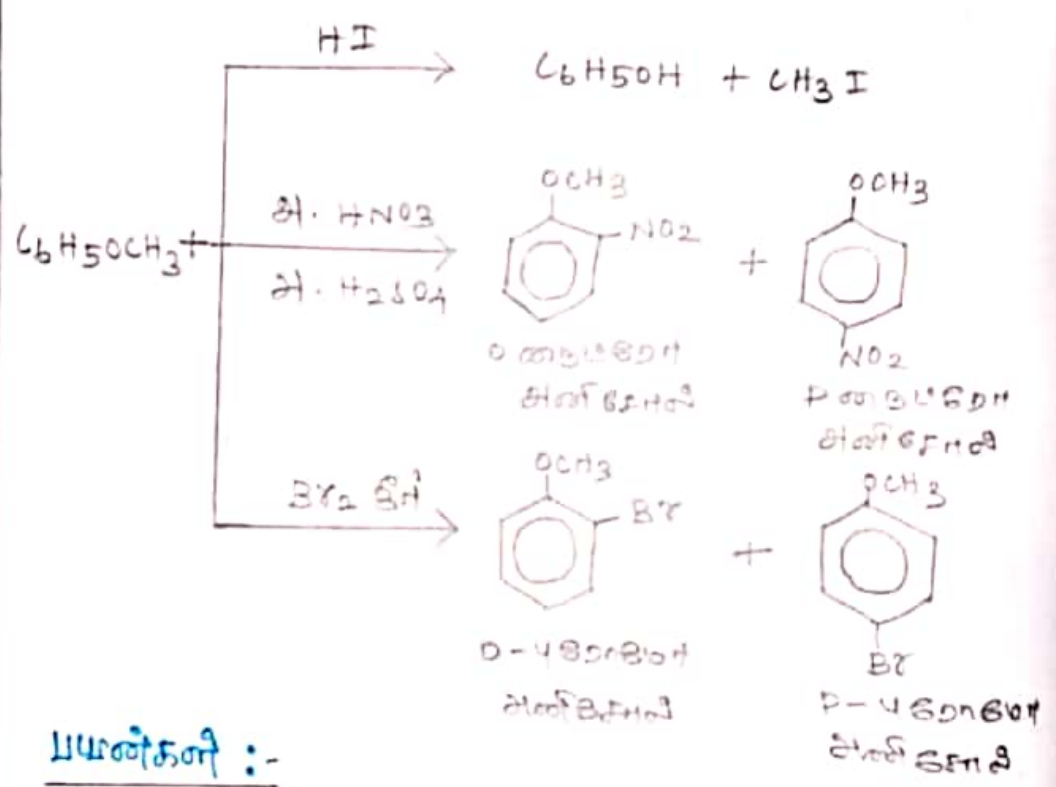
(1) அனிலைம் சேர்ந்த சி.தர் உதாரணம் ;



(2) அனிலைம் சேர்ந்த சி.தர் உதாரணம் ;



வினைகள் :-



பயன்கள் :-

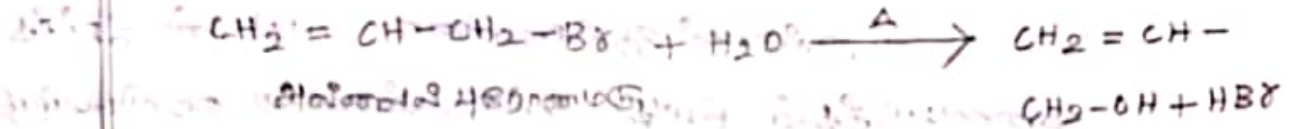
- * வாணிக ரீதியாக உற்பத்திக்காக பயன்படுகிறது.
- * அனிலீனில் மிகுந்து உள்ளதாக பயன்படுகிறது.
- * கரிம உதாரணம் அனிலீனில் சேர்ந்த உதாரணம் பயன்படுகிறது.

அல்கலை ஆல்கறால் :-

நயாரித்தல் :-

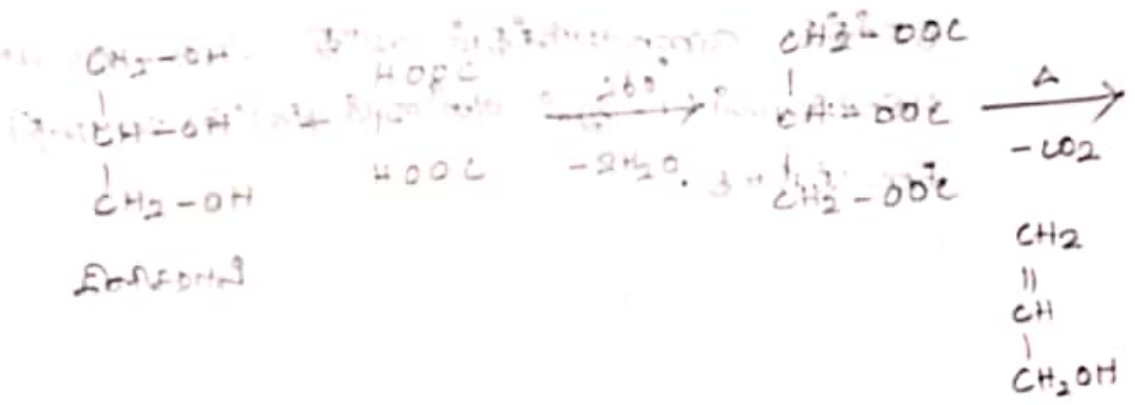
(i) அல்கலை ஆல்கரைடுகளை

* அல்கலை ஆல்கரைடுகளை நீரில் சேர்த்து உயிமயமாக்கும் போது அல்கலை ஆல்கறால் கிடைக்கிறது.



(ii) கிரிசுரான் ஆக்சாலிக் அமிலத்துடன் உயிமயமாக்கும் போது

* கிரிசுரான் ஆக்சாலிக் அமிலத்துடன் சேர்த்து 260°C உயிமயமாக்கும் போது அல்கலை ஆல்கறால் உயிமயமாக்கிறது.

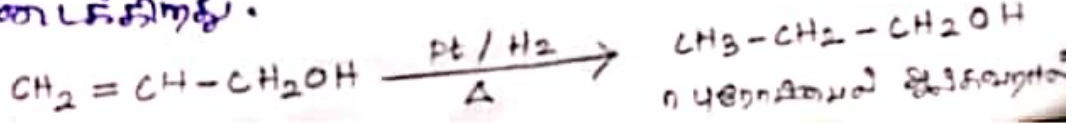


அல்கலை ஆல்கரைடு

வேதியியல்கள் :-

(i) ஹைட்ரஜனேஷன் :-

* அல்கலை ஆல்கறையை H-லில் சேர்த்து உயிமயமாக்கும் போது n-பிரைமரி ஆல்கறால் கிடைக்கிறது.



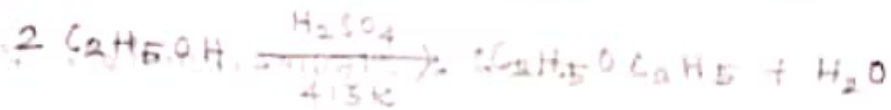
திருவிசுவநாதர் பயன்கள் :-

- * TNB போன்ற உட்பரிசுத்தான தயாராய்வு
- * காசி எதிர்ப்பெட்டாள்களில் உணர் தகுமாய்வு
- * சூனிரிப்பாள்களில் திறமையுடைய உகம்கள்,
- * அச்சிமை, மழ்றும் கிரயார் சிபர்மய உக தயாராய்வு பயன்படுகிறது.

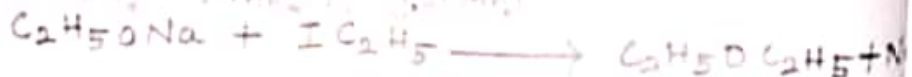
கூட எத்தலை எ.கூர் :-

தயாரித்தல் :-

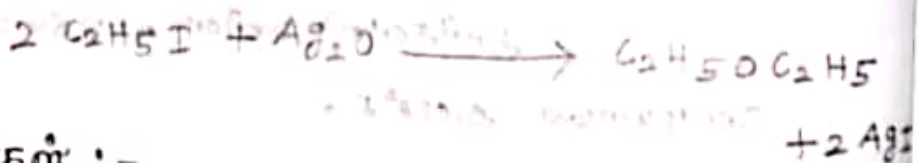
(1) ஆலிகாராய்வு சூரி கிள்கம்



(2) அலிசியம் சூரி எ.கூர் உகாமய

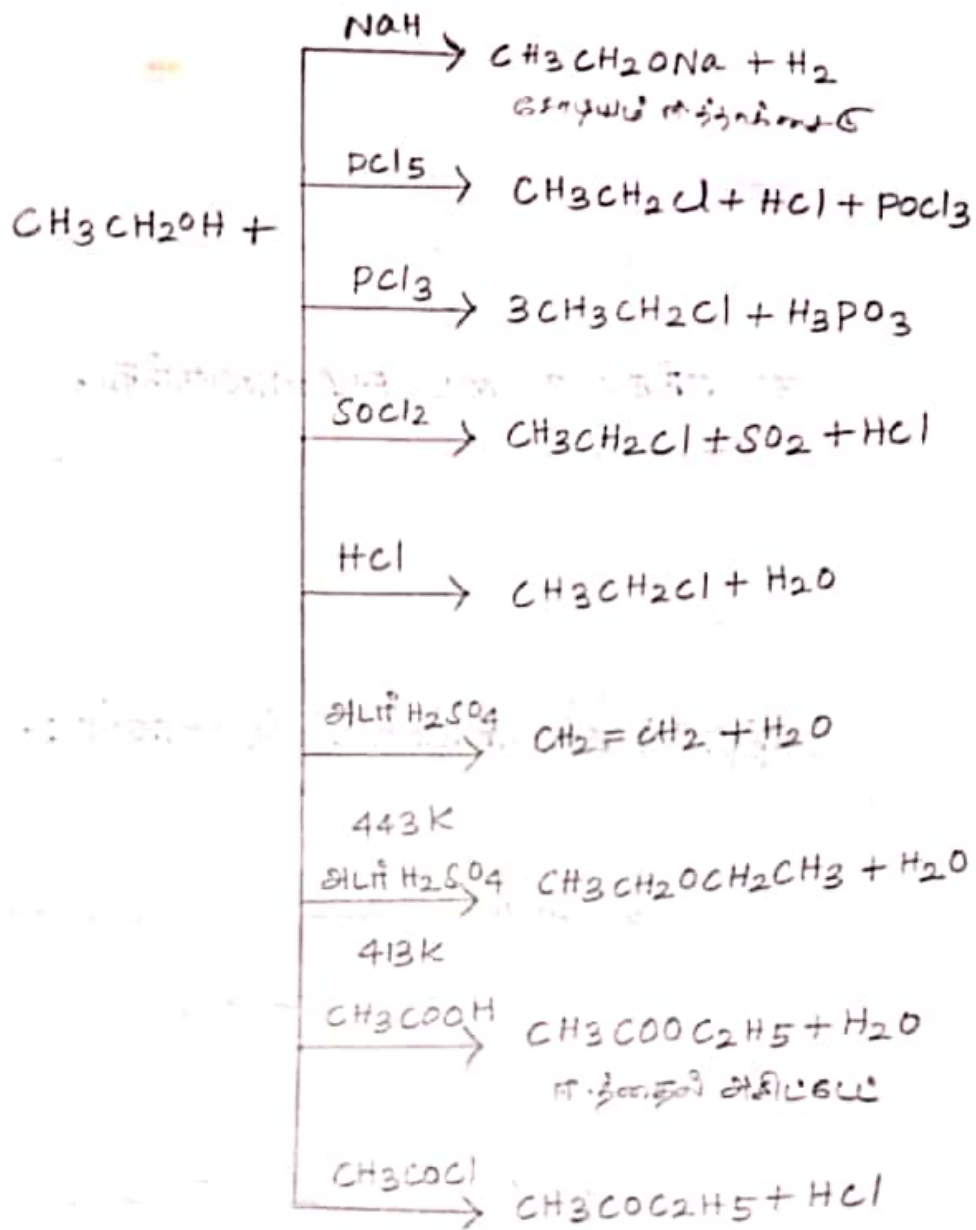


(3) சிலிவர் ஆக்சைடை உகாண்டு



பயன்கள் :-

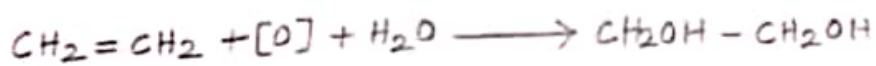
- * அறுவை சிகிச்சையில் பயக்க மருந்தாக பயன்படுகிறது.
- * காசி மிண்களில் சிறுத்த காரமயான பயன்படுகிறது.
- * சூலி (6) உட்பரிசுத்தான எத்தலைகளில் ஆலாய்வு உகாம்கள் கிரயமாத பயன்படுகிறது.



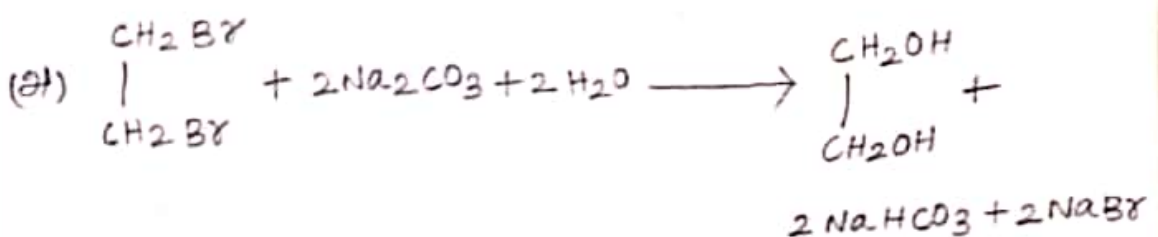
டை கைறலாக் ஆலிகைறாலி (அ) எ. கிணைக்காலி

தயாநமபிபு :-

1) எக்சீக்சீஆடனி உபயர் காரணலி கிணைபுநாந்து,

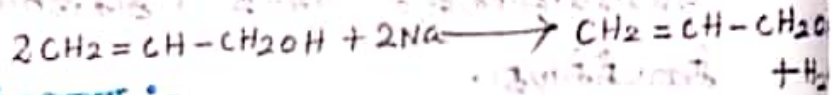


2) நீநாந்பகூக்சீலி,



(ii) சோடியம் சேர்ந்துமலர் :-

* கைமலர்சீரில் ததாடுதி Na மலர்சீர
 மலர்சீரில் உலகலகீதலில் மலர்மலர்மலர் மலர்சீர
 மலர்மலர்மலர்மலர். மலர்மலர்மலர், மலர்மலர்
 மலர்மலர்மலர்மலர் Na - மலர் சேர்ந்து மலர்மலர்மலர்மலர்
 மலர்மலர்



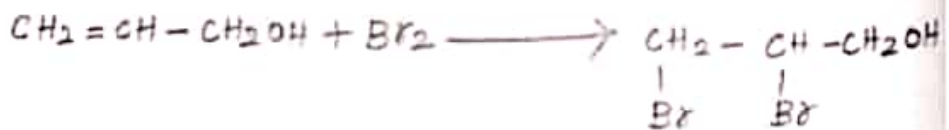
(iii) HCl-ல் மலர்மலர் :-

* மலர்மலர் மலர்மலர்மலர் HCl-ல் சேர்ந்து
 மலர்மலர்மலர்மலர் மலர்மலர் மலர் மலர்மலர்மலர்
 மலர்மலர்மலர்மலர் மலர்மலர்மலர்



(iv) மலர்மலர்மலர் மலர்மலர் :-

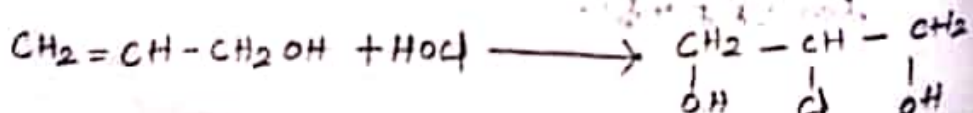
* மலர்மலர் மலர்மலர்மலர் மலர்மலர்மலர்
 மலர்மலர் மலர்மலர்மலர்மலர் மலர்மலர் 2,3-மலர்மலர்மலர்
 மலர்மலர்மலர்-1- மலர் மலர்மலர் மலர்மலர்மலர்
 மலர்மலர்மலர்



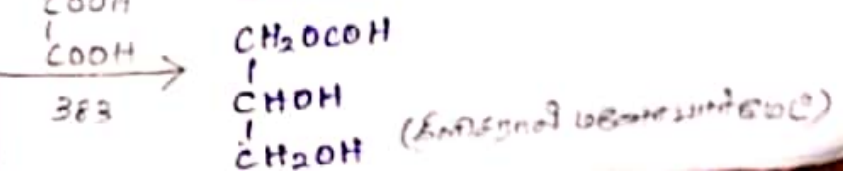
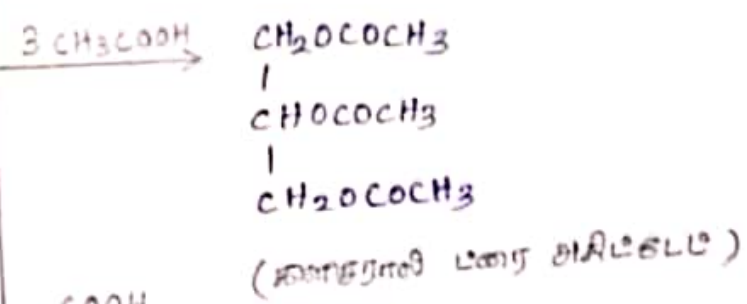
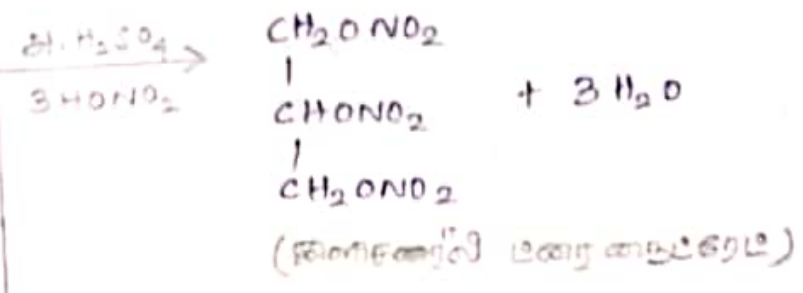
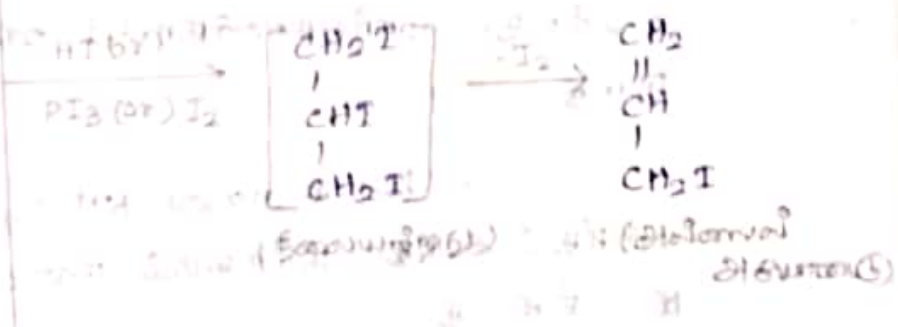
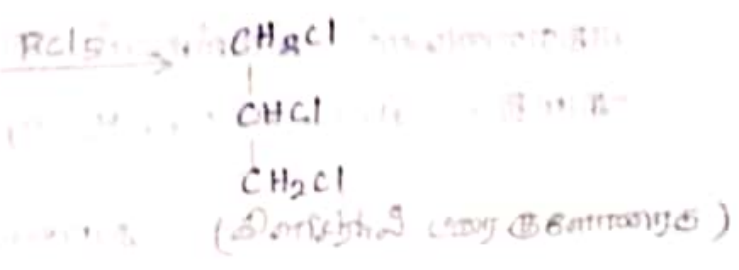
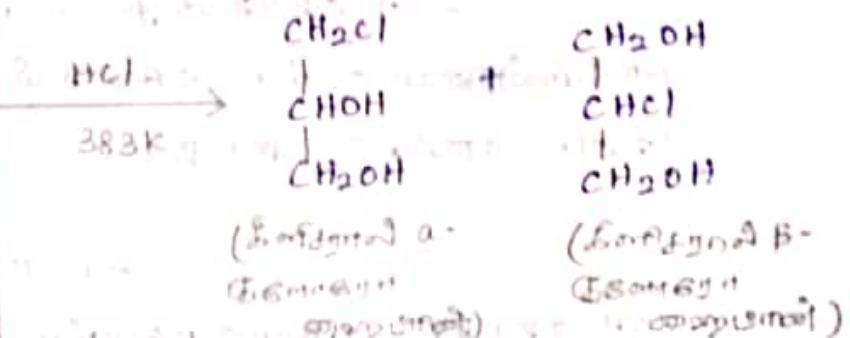
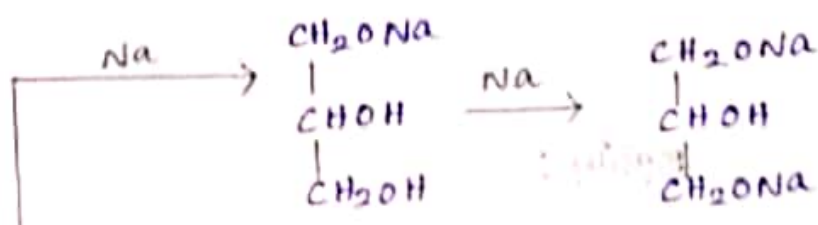
2,3-மலர்மலர்மலர்
 மலர்மலர்மலர்-1-ல்

(v) HOCl-ல் மலர்மலர் :-

* மலர்மலர் மலர்மலர்மலர் மலர்மலர்மலர்மலர்
 -ல் மலர்மலர்மலர்மலர் மலர்மலர் B-மலர்மலர்மலர் மலர்மலர்
 மலர்மலர்மலர்மலர் மலர்மலர்மலர்

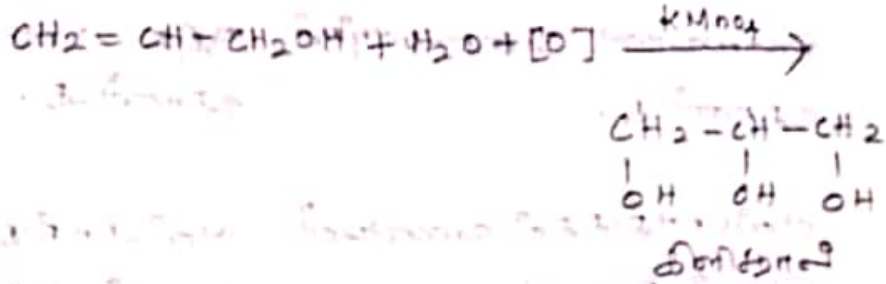


ഗ്ലിസെറോളിൻ തുടങ്ങുന്നവർ: (പ്രാഥമികം)



(vi) பெயர் காண்பியல் :- (KMnO₄)

* அலிதகலி ஆலிதகறாண பெயர்காறணி ருதமிமலம் குளிர்சித, சீரீசித காறகலித, வயாபுலாபியல் வயிபாவி கலாஃ கரைசலுலி - வண்ணமகலீதம் மோலு கிளிசரால் கிடைகிகறது.



இயற்பியல் பண்புகள் :-

- * குளிகீற்று வாயிமீபாடு :- C₉H₆O
- * குலாஃ குறை :- 58.080 g/mol
- * குகாதிநுண :- 97°C
- * குதாஃரம் :- குறாஃர குரீகல்
- * குணம் (color) :- கருடு மலாகிகறது.
- * கிவாஃரிலி கரைபகலுயது :- நீர்

பயன்கள் :-

* கிது கிளிசரால் தயாஃரமிதஃகு குலமிதமாலு - ளாக பயனிபுகிகறது.

* தீகீதபெய மலாலகன் , லலகுல் ருண்ணிய 107 ருநகித்யாக்கிகன் மலாஃர குறமிப, தயாஃரபய கருக்டு குண்ணாபயாக வுளவிகுகிகறது.

* கிணகிடைலி ஃதாஃ , கிணகிடலி, ருசிக்தர் , கிணகிடலி லுணிகன் தயாஃரக்கவுல் கிது பயனிபுகிகறது.

* குலுஃ HCl-ஃ லுண்ணபலடு லுண்ணலி குறைகரைடை தயாஃரக்கவுல் பயனிபுகிகறது.

* கிது கலாஃ மலபபயாதலிலுல் லுதிகளவு பயனிபுகிகறது.

அகிலமும் அமைதி கிடைக்கிறது.

அமைதி கிடைக்கிறது.

உதவி செய்து கொடுக்கிறார்கள் - யாருக்கும் இடம் இல்லாத நிலைமை நிகழக்கூடாது என்று கருதுகிறது.

உதவி செய்து கொடுக்கிறார்கள் - யாருக்கும் இடம் இல்லாத நிலைமை நிகழக்கூடாது என்று கருதுகிறது.

மொழிபெயர்ப்பு முறைகள் :-

- * திருவிழா நிகழ்ச்சிகளில் ந.கீதையினை சிறப்பிப்பதற்காக முயற்சி செய்கிறது.
- * தொழில் சமூக சேவையளிப்பதற்காக முயற்சி செய்கிறது.
- * உயர்நிலை மாநிலங்களை உதவி செய்து கொடுக்கிறது.
- * ந.கீதையினை, அமைதிப்படை, அகிலமும் அமைதி ஆகியவற்றின் தயாரிப்பில் முயற்சி செய்கிறது.
- * மருத்துவ தயாரிப்பிற்கும் முயற்சி செய்கிறது.

நினைவுகாலை முறைகள் :-

- * தாயகத்தை வளர்ப்பதற்காக ந.கீதையினை உதவிப்பதற்காக முயற்சி செய்கிறது.
- * சிறப்பாக உதவி கொடுக்கின்றவர்களை சிறப்பிப்பதற்காக முயற்சி செய்கிறது.
- * உதவி செய்து கொடுக்கிறது.
- * உதவி செய்து கொடுக்கிறது.
- * தொழில் சமூக சேவையளிப்பதற்காக முயற்சி செய்கிறது.