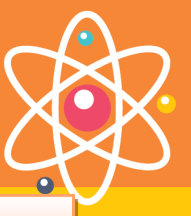




இரசாயனவியல்

அமிலப் பெறுதிகளின் தாக்கங்கள்



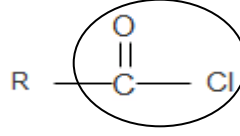


தரம் - 12, 13

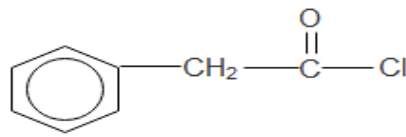
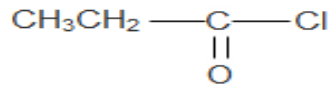
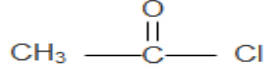
தேர்ச்சிமட்டம் - 9.6 :- அமிலப் பெறுதிகளின் தாக்கங்களை அறிதல்

அமிலக் குளோரைட்டின் பொதுக்கட்டமைப்பு

உதாரணம்:

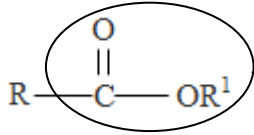


அமில குளோரைட்டு தொகுதி

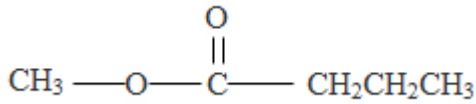
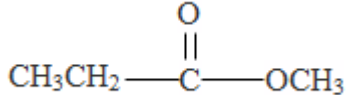
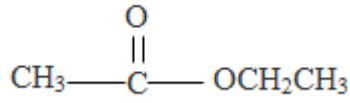


எசுத்தரின் பொதுக்கட்டமைப்பு

உதாரணம்:

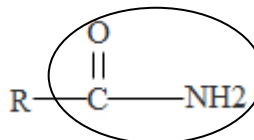


Ester தொகுதி

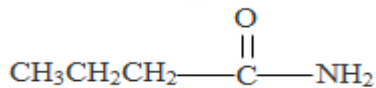
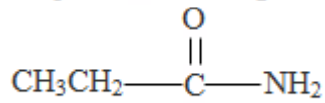
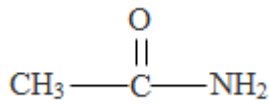


ஏமைட்டின் பொதுக்கட்டமைப்பு

உதாரணம்:



Amide தொகுதி



தொகுப்பு : திரு. N. மகேஸ்வரன், ஆசிரியர் - இரசாயனவியல், (யா/பரியோவன் கல்லூரி, யாழ்ப்பாணம்)

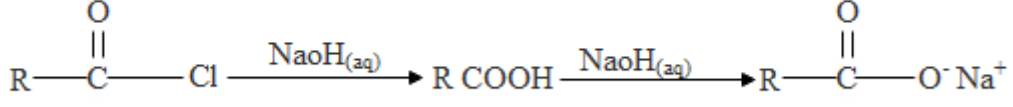
: செல்வி. N. கலா, ஆசிரியர் - இரசாயனவியல், (யா/இந்து மகளிர் கல்லூரி, யாழ்ப்பாணம்)

கணினி வடிவமைப்பு : திரு. க. குகதாசன் ஆசிரியர் - த. தொ. தொ (கிளி/புனித பற்றிமா றோ. க. த. க பாடசாலை, உருத்திரபுரம்)

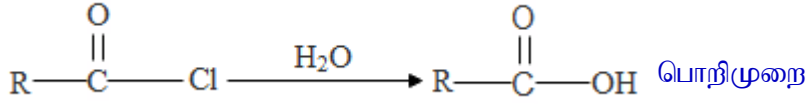
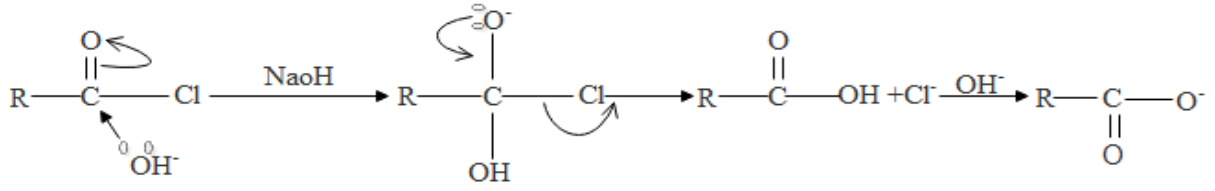
Copyright © www.e-thaksalawa.moe.gov.lk



அமில குளோரைட்டின் தாக்கங்கள்

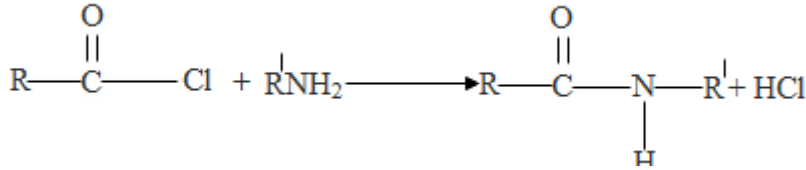
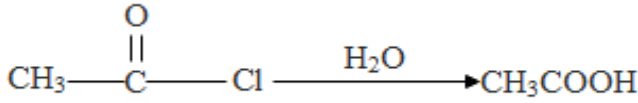


1) NaOH உடன் தாக்கம்

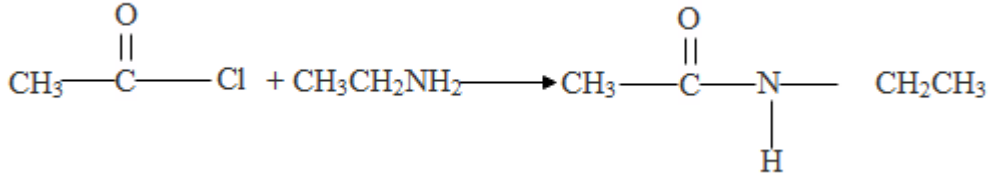


2)

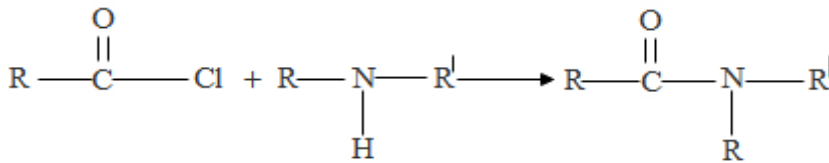
H₂O உடன் தாக்கம்

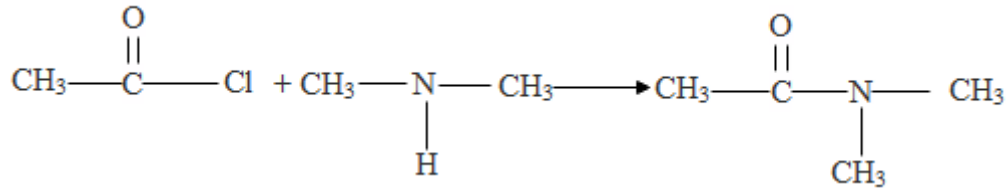


3)

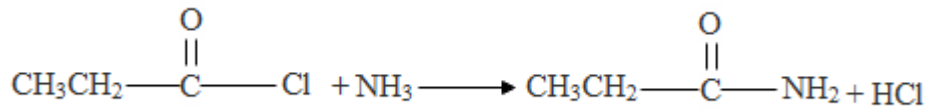
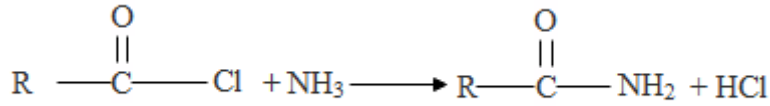


முதலாமினுடன் தாக்கம்



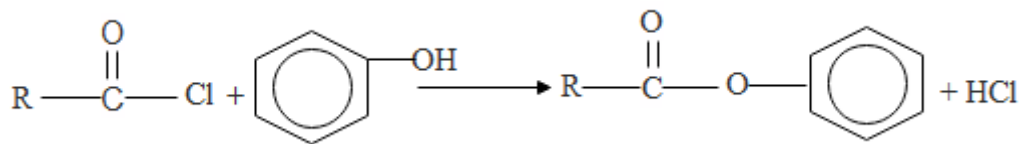
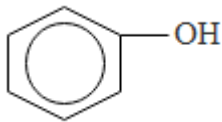
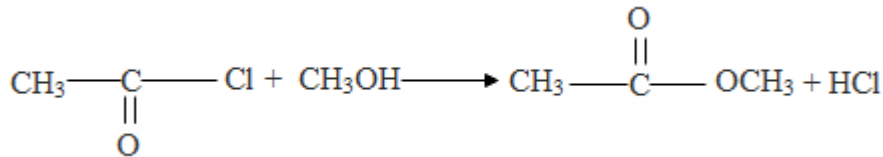
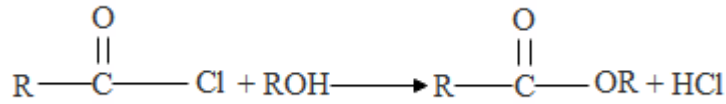


5) NH_3 உடன் தாக்கம்

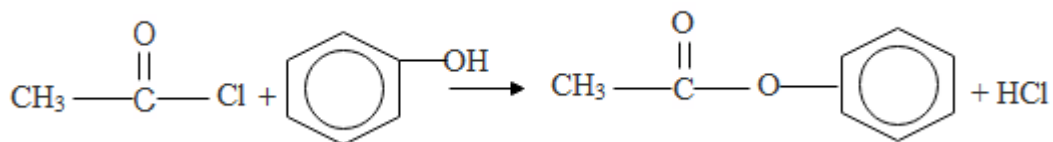


6)

ROH உடன் தாக்கம்

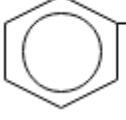
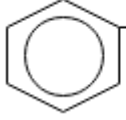
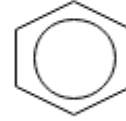
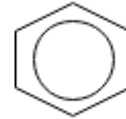
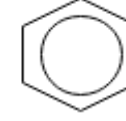
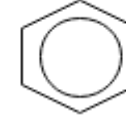
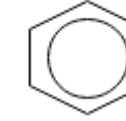


7)
(Phense)
உடன்
தாக்கம்

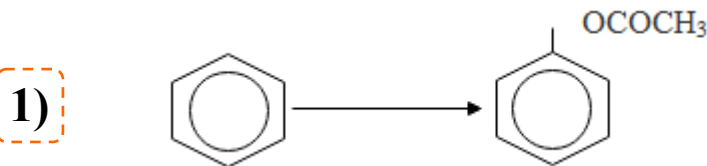




பின்வருவனவற்றின் விளைவுகளைத் தருக

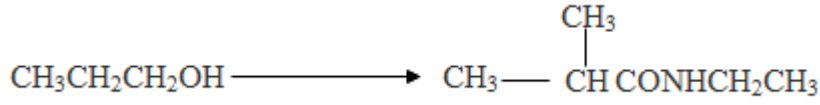
- 1)  COCl $\xrightarrow{\text{மிகை NaOH}_{(aq)}}$
- 2)  COCl $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$
- 3)  COCl $\xrightarrow{\text{CH}_3\text{NH}_2}$
- 4)  COCl $\xrightarrow{(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}}$
- 5)  COCl $\xrightarrow{\text{NH}_3}$
- 6)  COCl $\xrightarrow{\text{CH}_3\text{OH}}$
- 7)  COCl $\xrightarrow{\text{Benzene ring with OH group}}$

பின்வரும் மாற்றீடுகளை நிகழ்த்துக

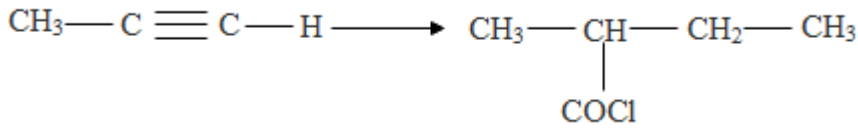




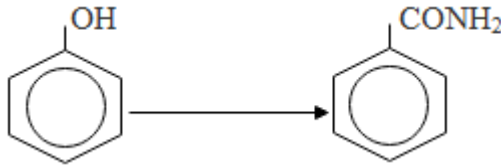
2)



3)



4)

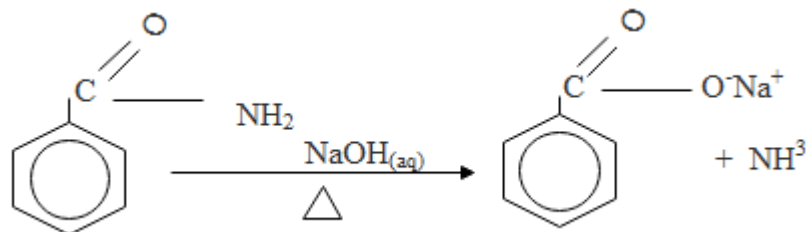
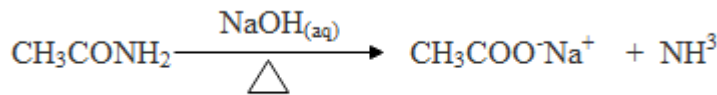
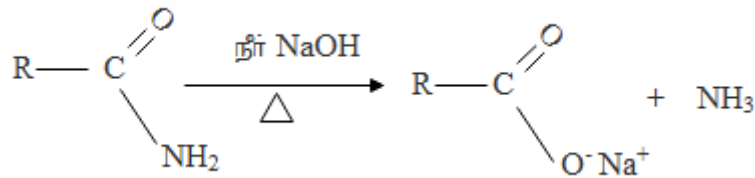


ஏமைட்டின் தாக்கங்கள்

1)

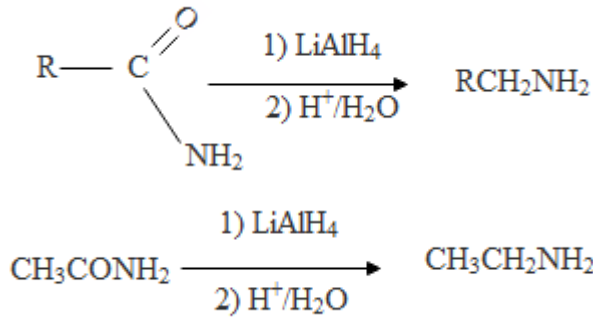
NaOH உடனான தாக்கம்

ஏமைட்டுக்கள் NaOH நீர்க் கரைசலுடன் அமோனியா வாயுவை வெளியேற்றுகின்றன

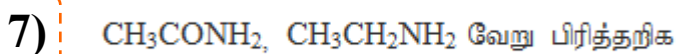
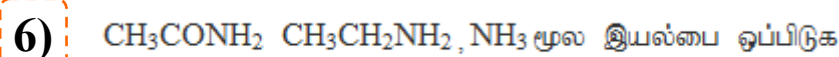
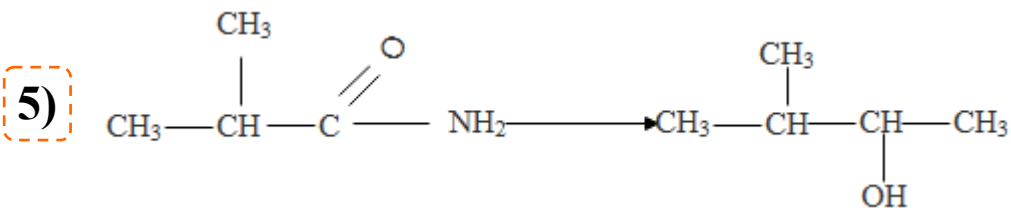
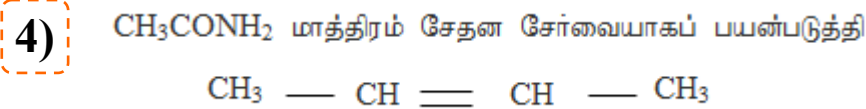
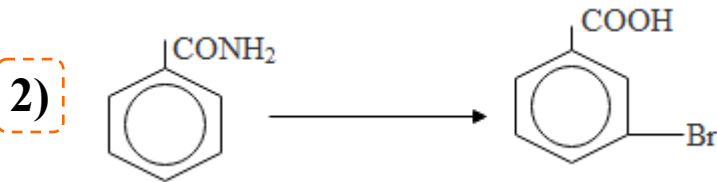
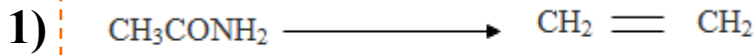




2) LiAlH_4 உடனான தாக்கம்

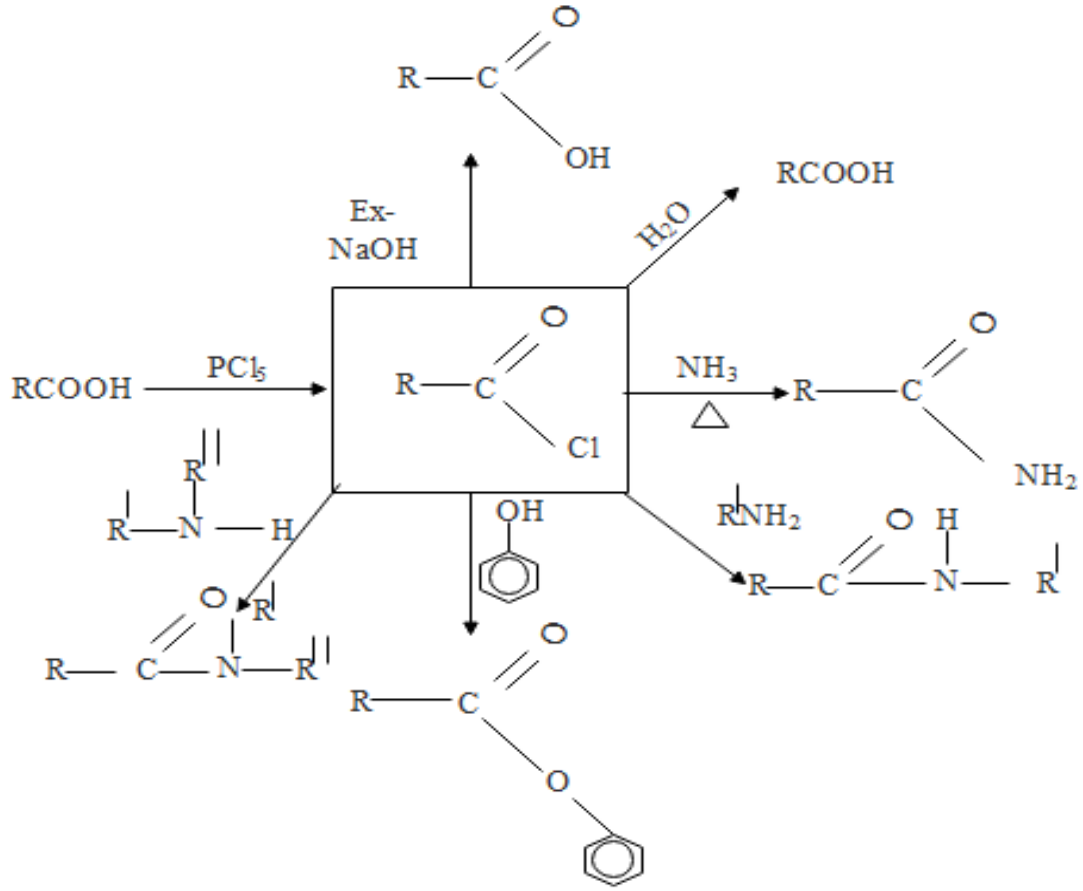


பின்வரும் மாற்றீடுகளைச் செய்க





அமில குளோரைட்டு



ஒப்படை

$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{Cl}$ இற்கும் $\text{NaOH}_{(\text{aq})}$ இற்கும் இடையிலான தாக்கப் பொறிமுறையைத் தந்து தாக்க வகையை பெயரிடுக?



ஏமைட்டு

