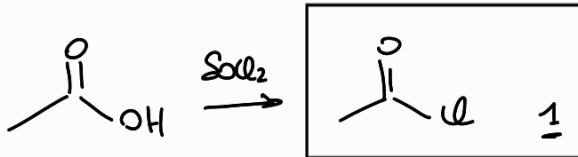


PARTIE II

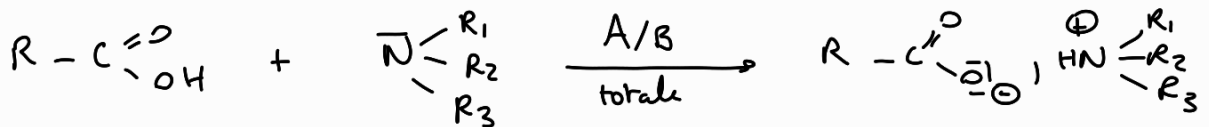
LA TÉPOXALINE

39-



Chlorure d'éthanoyle

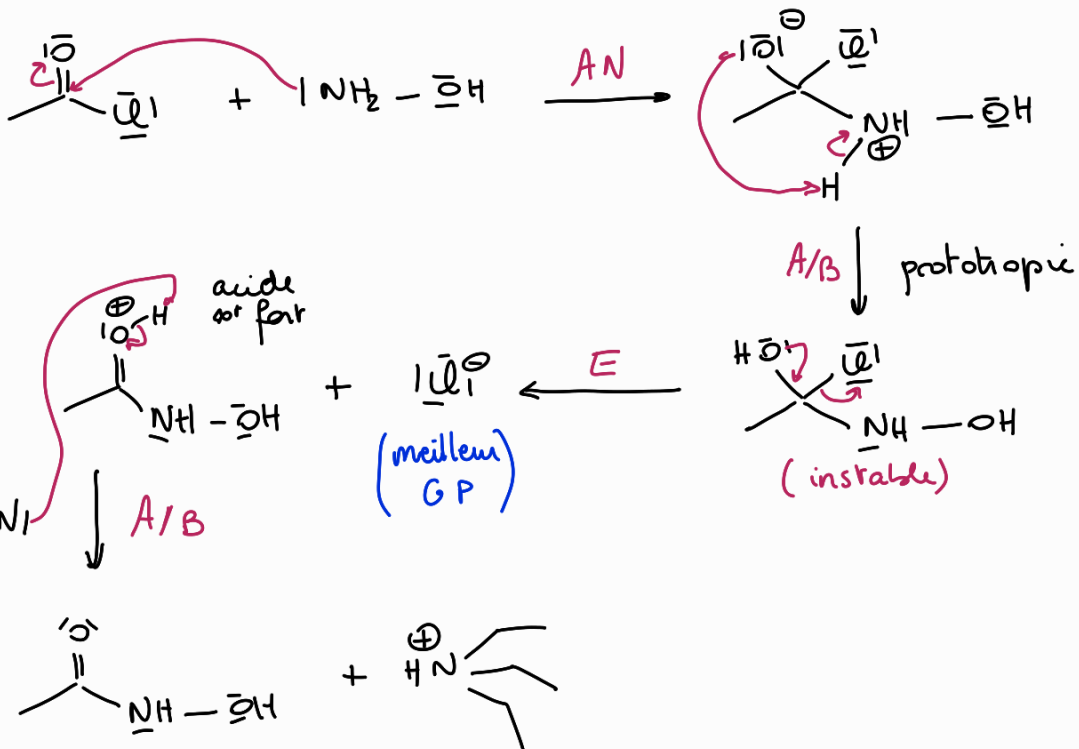
40-



Une réaction A/B se réalise prioritairement entre un acide et une amine - d'ion ammonium ainsi formé a perdu ses prop. nucléophiles.

On active donc l'électrophilie de l'acide carboxylique en le transformant en chlorure d'acyle + électrophile, et sans aucune propriété autolabrique $\Rightarrow$ Tout N nucléophile réalise alors une AN+E $\rightarrow$ amide.

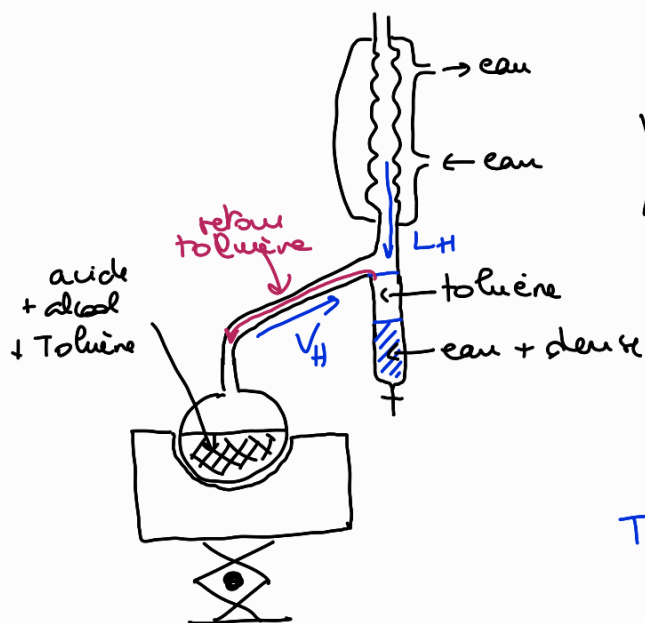
41-



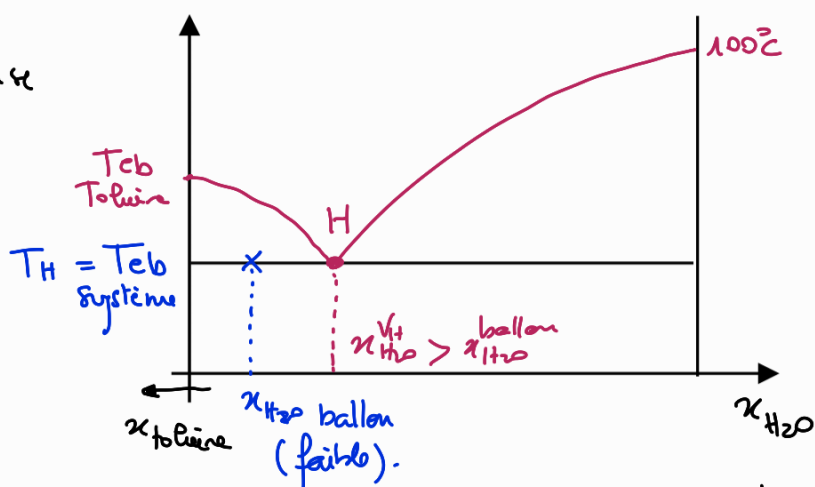
42-



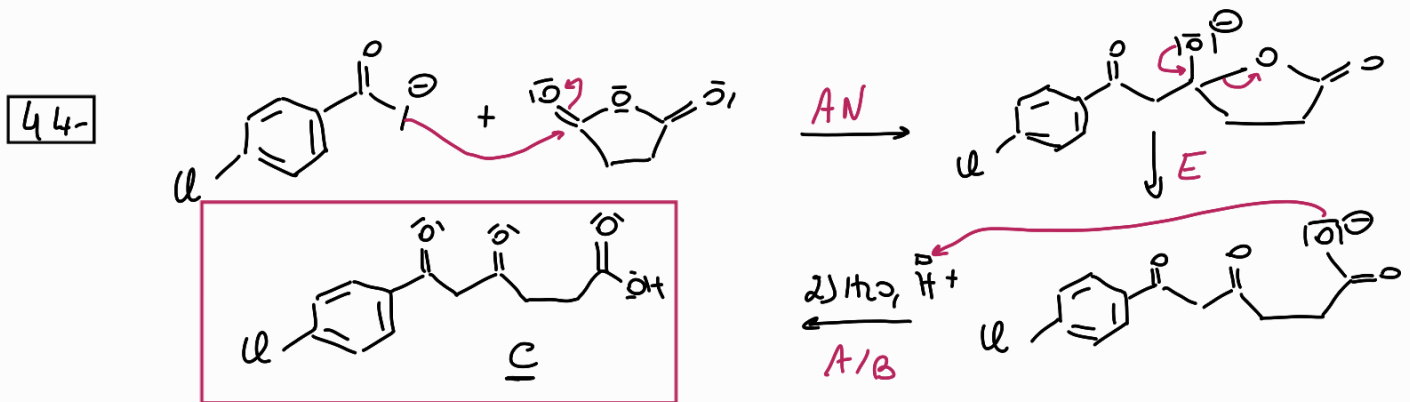
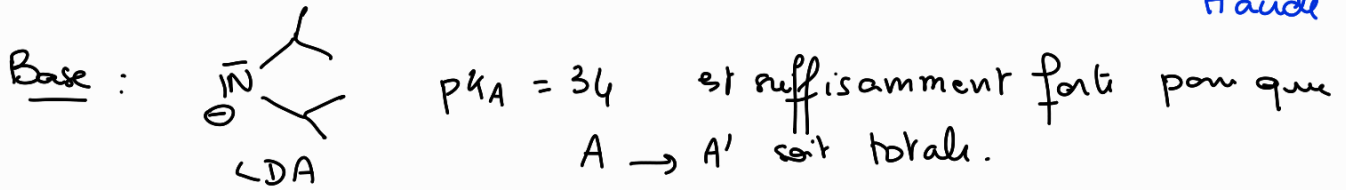
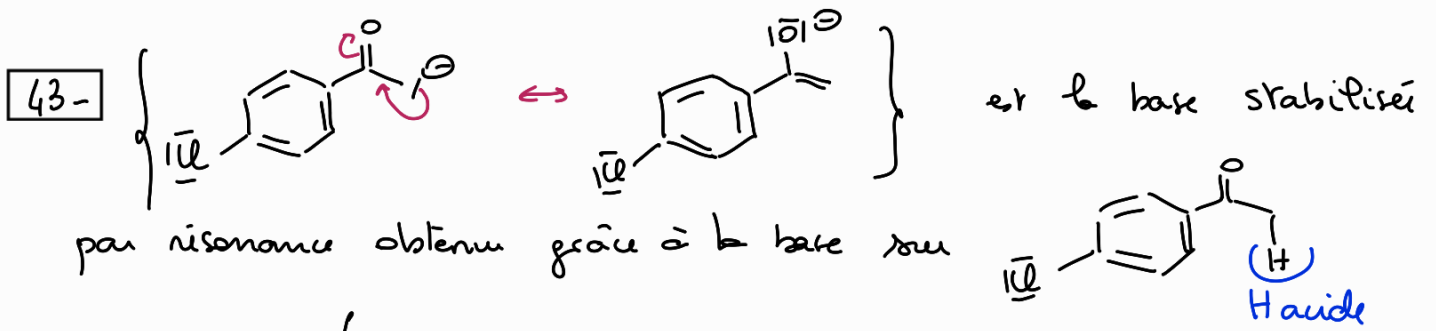
- L'APTS est l'acide paratoluène sulfonique, acide fort soluble en milieu organique, fournissant le catalyseur H^+ de la réaction.
- Le toluène est un solvant introduit en excès, NON MISCIBLE à l'eau, qui permet d'éliminer l'eau dans la vapeur hétéroazeotropique qui est obtenue à l'ébullition du système, condensée dans un tube latéral.
- Montage de Dean-Stark, ébullition à T_H dans le ballon.



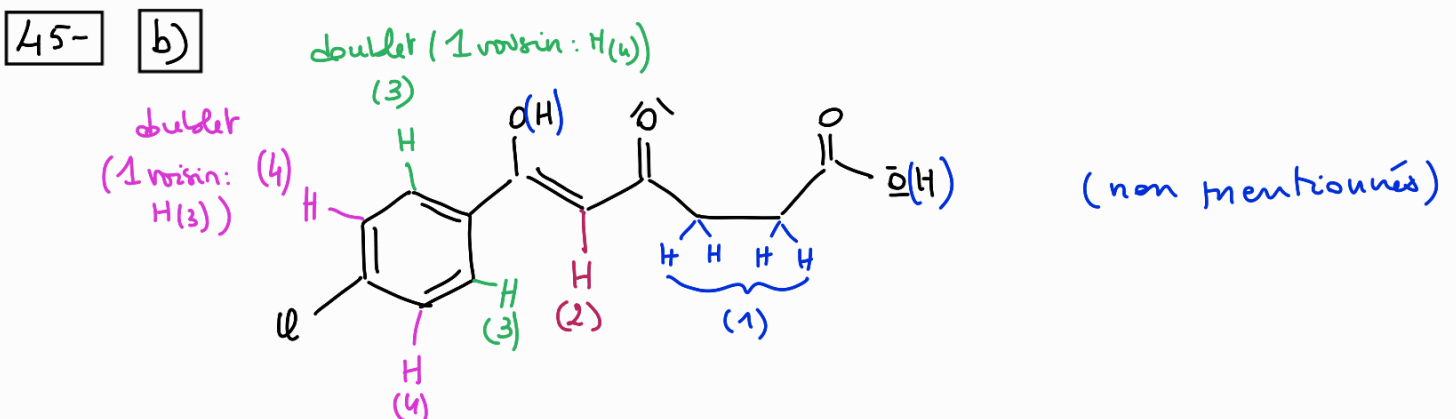
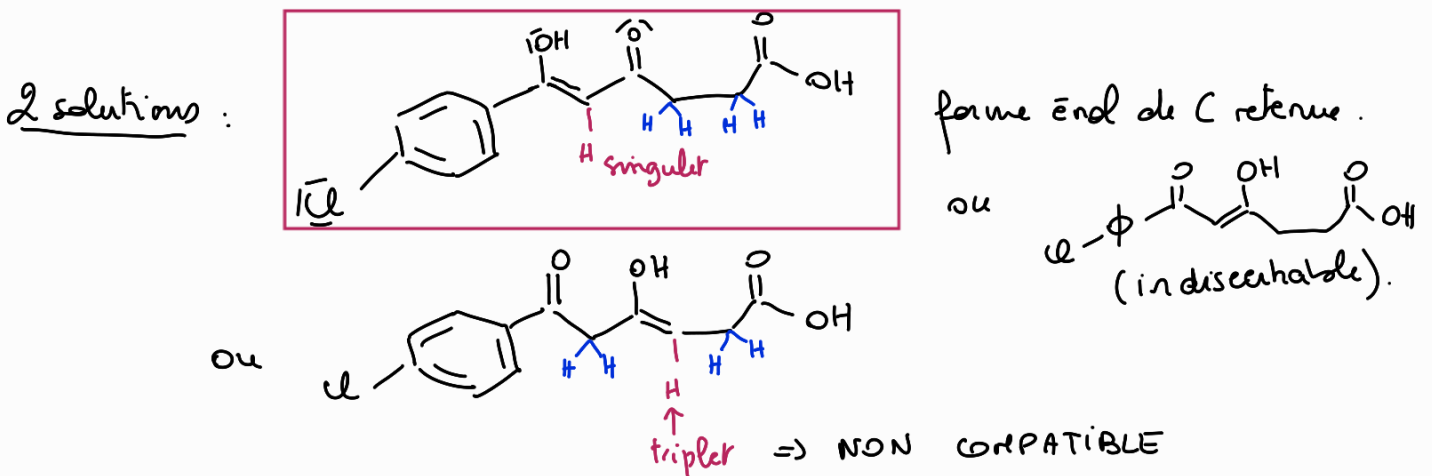
V_H = Vapeur hétéroazeotropique toluène + eau
 L_H = V condensée : 2 phases $\rightarrow$ Toluène / eau



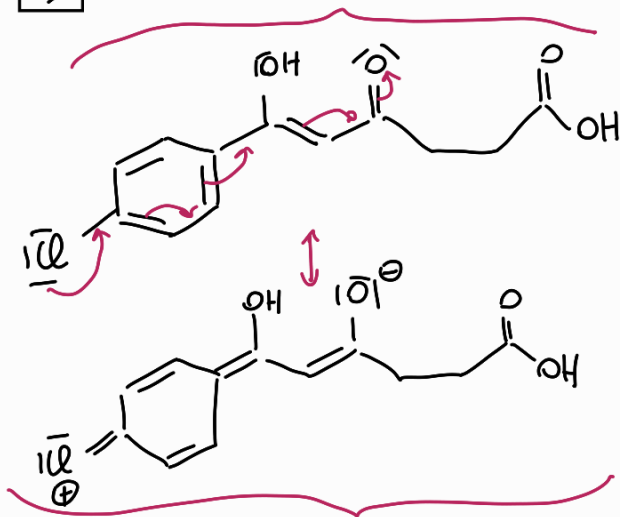
La vapeur V_H plus riche en eau que le liquide du mélange réactionnel où elle est produite est extraite du système en réaction -
 H_2O est éliminé, l'équilibre est déplacé
 $\Rightarrow$ la réaction d'estérification est totale.



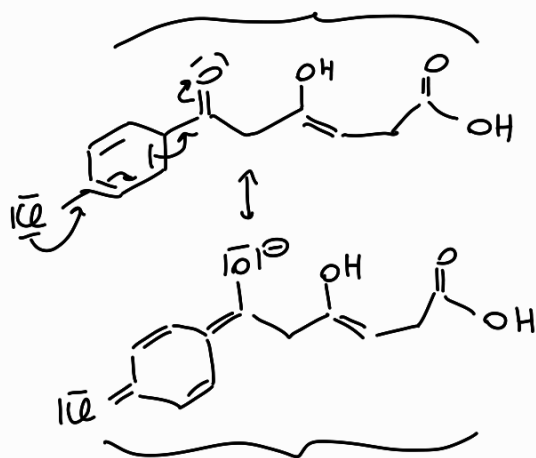
45- a) $\delta = 6,1$ pour 1H et caractéristique d'un H ETHYLÉNIQUE
 $\Rightarrow$ forme énol



45- c)

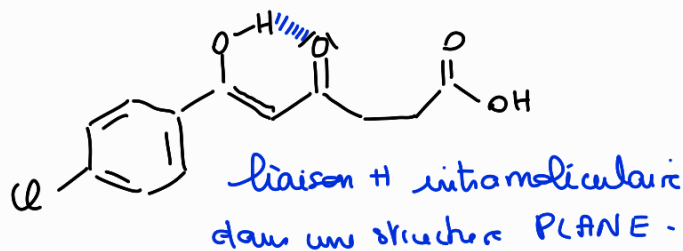


Stabilisée par résonance avec le cycle
benzénique : 16 e⁻ en résonance
sur 12 centres



10 e⁻ en résonance
sur 9 centres
(vrai avec ou sans enol).

et en plus



⇒ C forme énol MAJORITAIRE.

46-

Par analogie avec les Q39 et 41 ⇒

