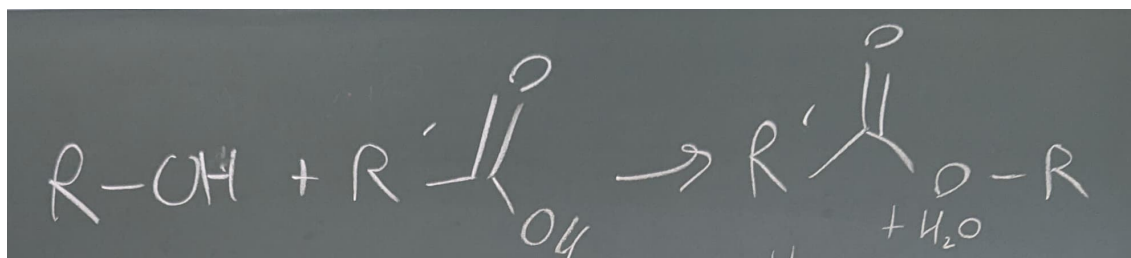
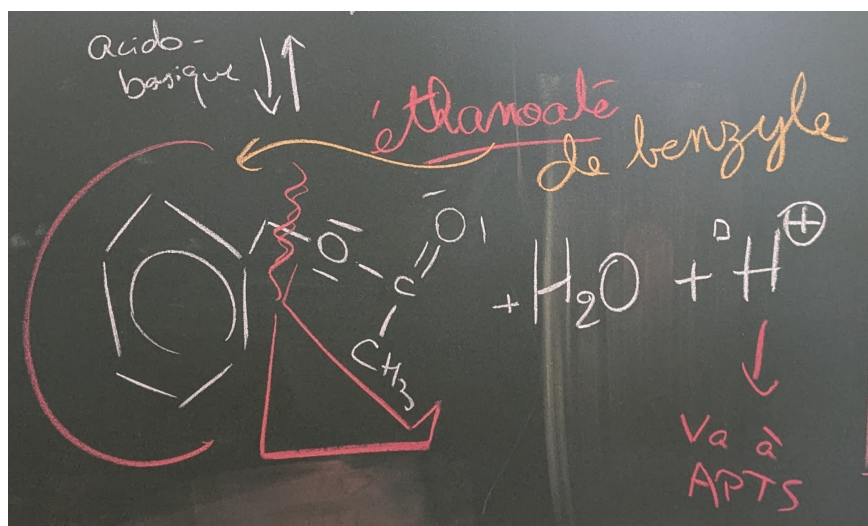
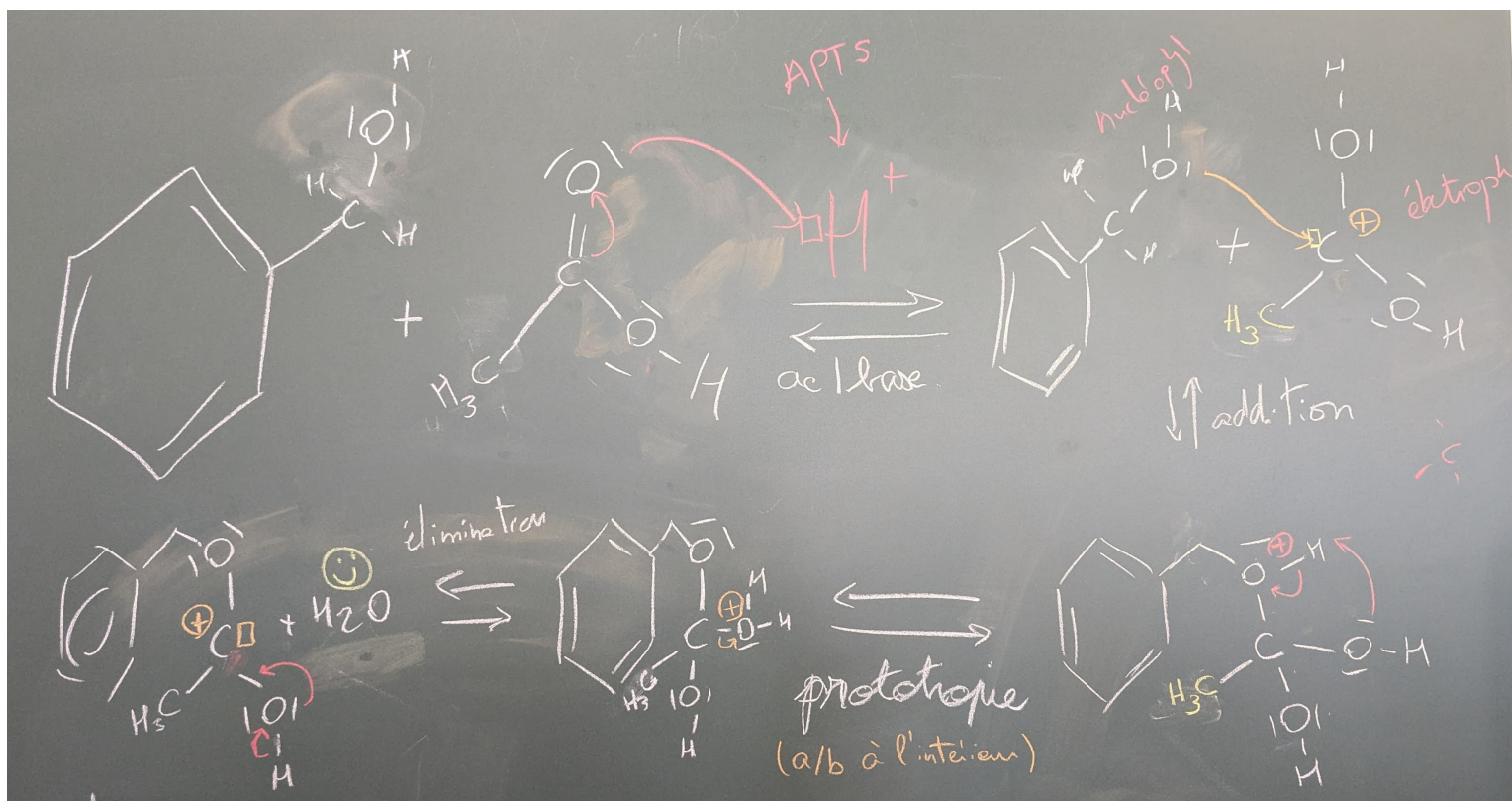


Esterification



Synthèse du Jasmin



- Réaction acide-base entre l'acide carboxylique et le H^+ du catalyseur (ici APTS)
- Addition entre nucléophile (O de l'alcool) et la carbone électrophile de l'acide
- Prototropie (réaction acide-base interne) entre O (de OH de l'acide) et H (de OH d'alcool)
- Elimination de OHH (formé par prototropie) = formation eau
- Réaction acide-base et libération H^+ (du catalyseur)

Synthèse de banane

