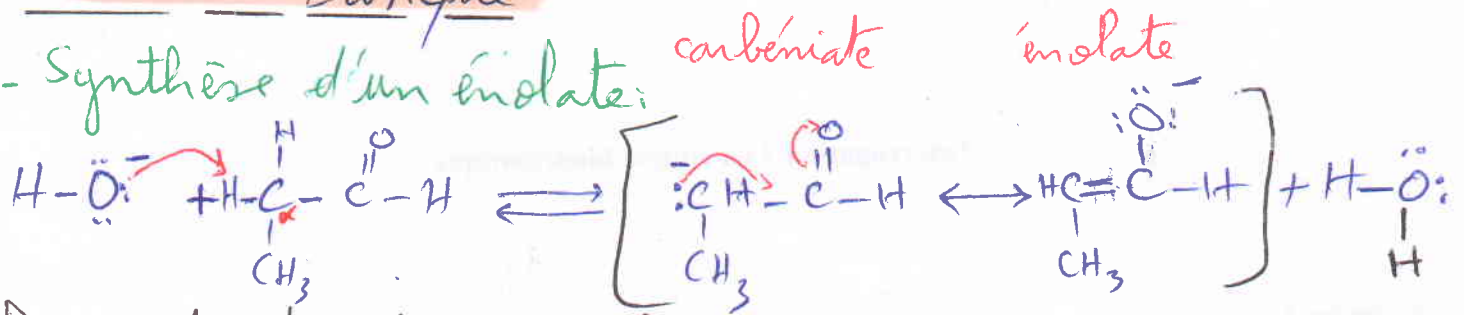


La condensation du propanal

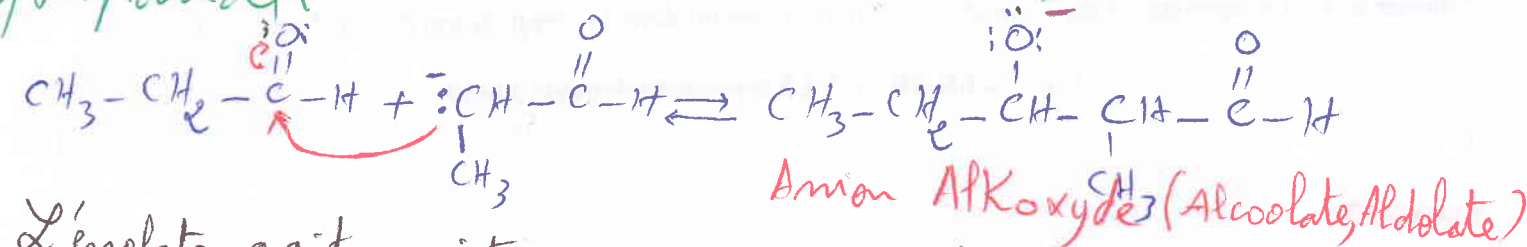
en milieu Basique

1 - Synthèse d'un énolate:



Durant cette étape, la base (ion hydroxyde) enlève un proton au carbone α d'une molécule de propanal pour produire un anion énolate stabilisé par résonance (méromérie).

2 - Attaque nucléophile sur le carbonyle d'un autre propanal:



L'énolate agit ensuite comme un nucléophile - comme un carbanion - et attaque le carbone du carbonyle d'une deuxième molécule d'aldéhyde (propanal), ce qui donne un anion Alkoxyde.

3 - Capture d'un proton:

