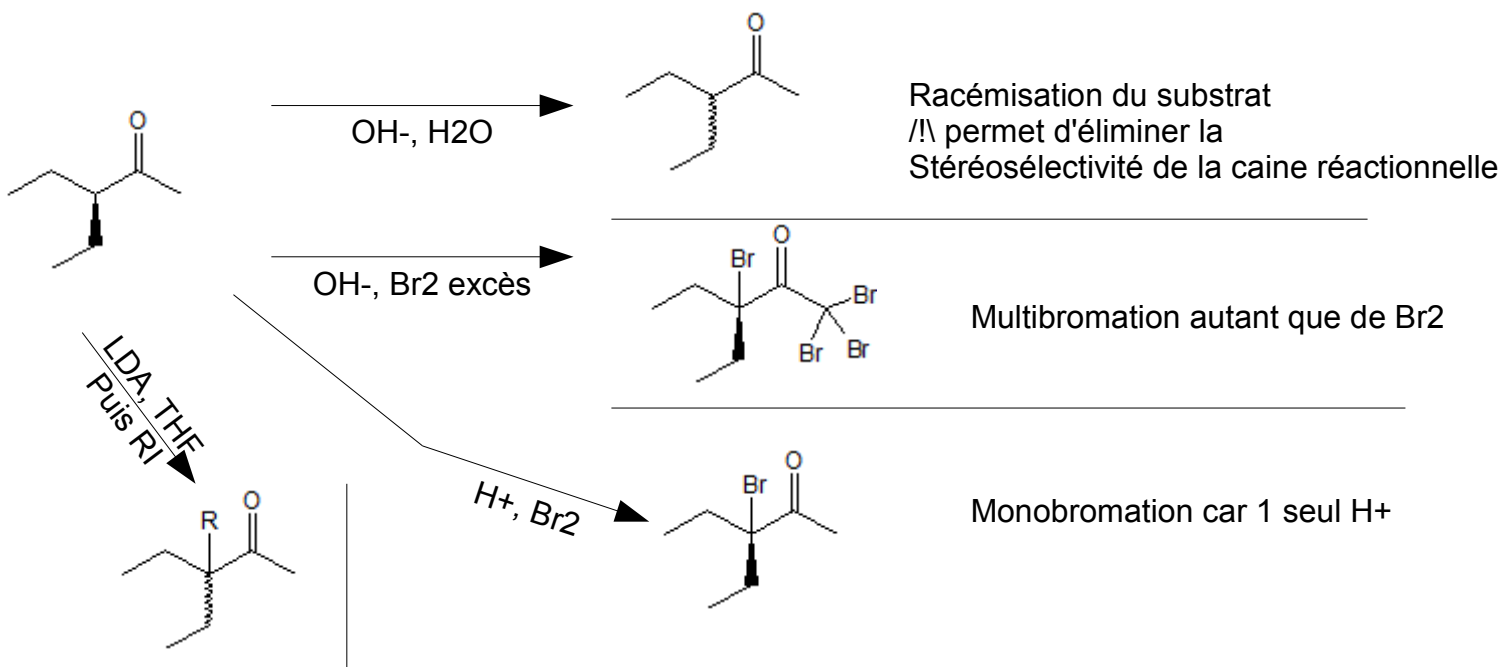
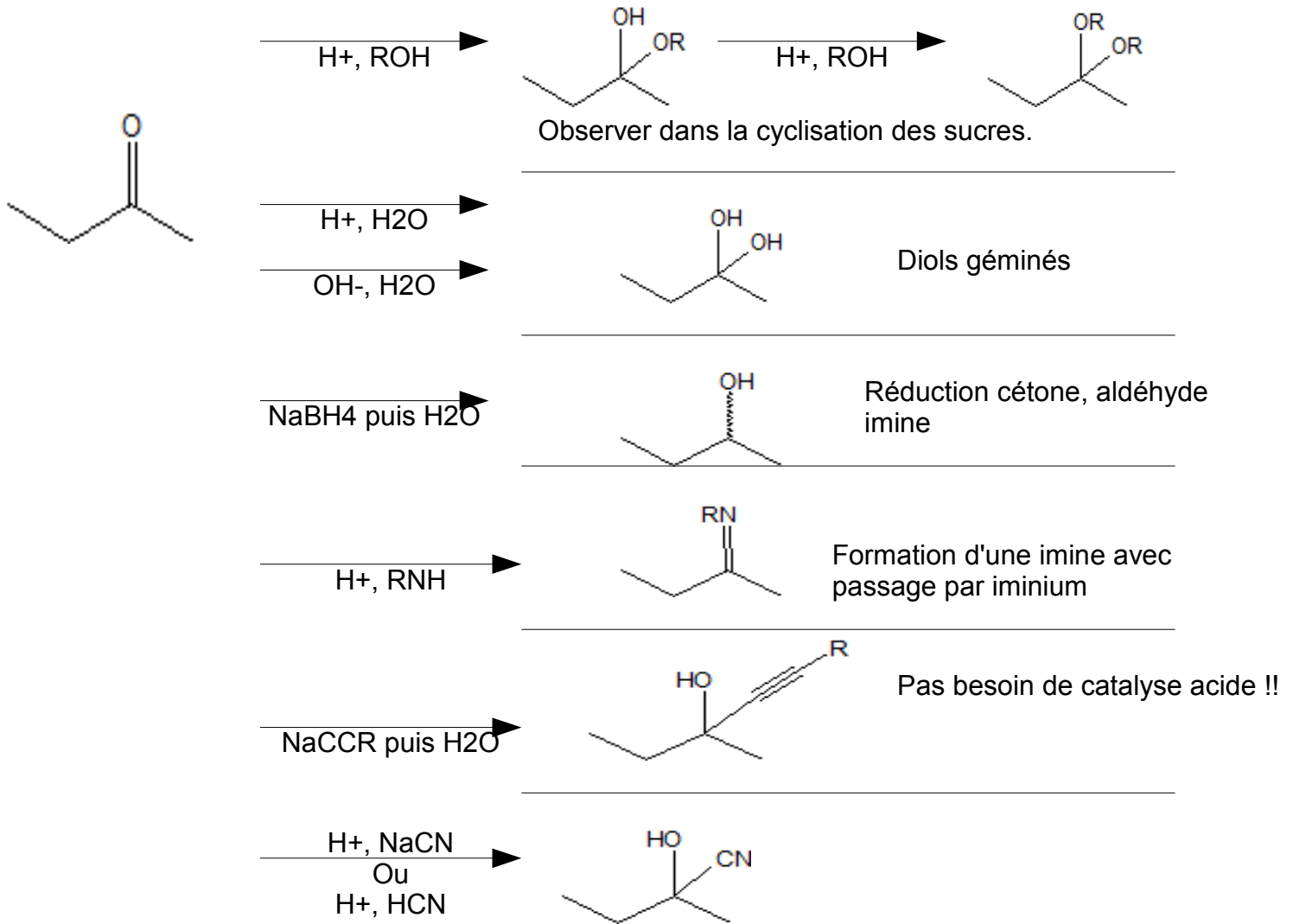
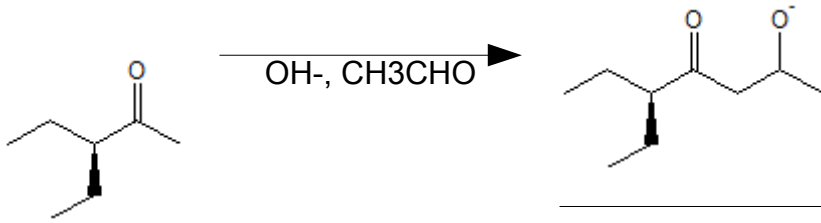
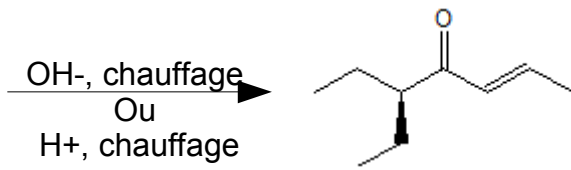


Carbonyles

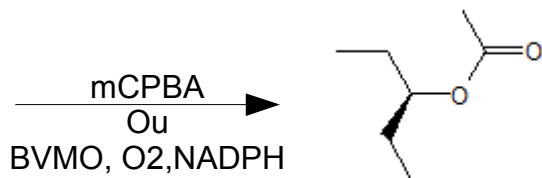




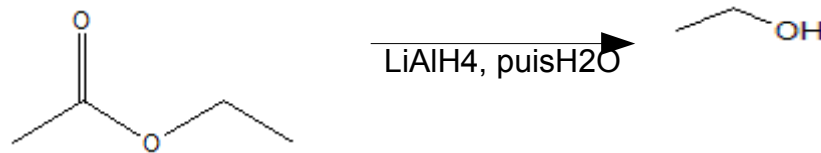
Aldolisation ou cétoalcolisation
On déprotonne le H le plus ACIDE
Donc celui qui a le moins d'effets
Stabilisateurs.



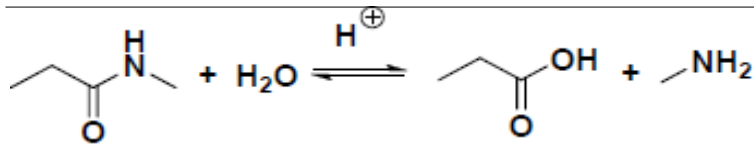
Crotonisation observée dans
la rigidification des fibres de collagène.
Deshydratation de l'aldol.



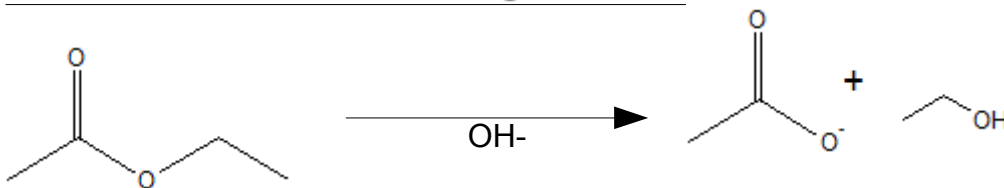
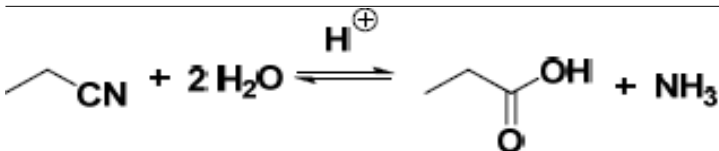
Régiosélective, du côté le plus
encombré. Formation d'un ester.



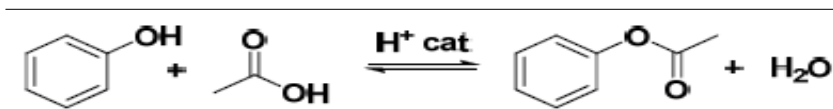
Formation de l'alcool correspondant.
LiAlH₄ pour réduire les ester,
acide carboxylique,
amide, nitrile en AMINE



Il s'agit d'un mécanisme de SN.



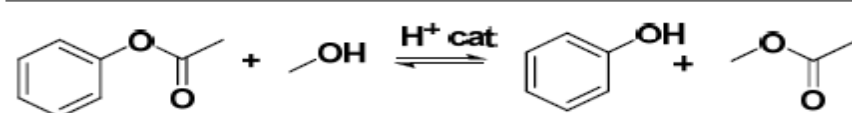
Saponification !!
Possible sur thioester
Et amide !!!



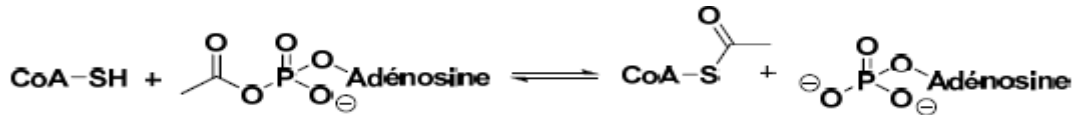
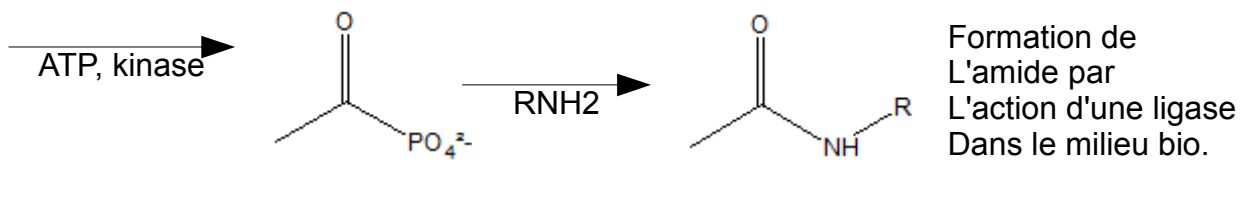
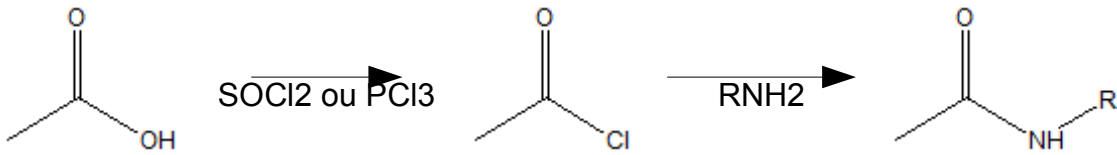
Catalyse obligatoire !! Renversable
ESTERIFICATION. En enlevant H₂O
On déplace l'équilibre.



HCl est un gaz volatil, le chlorure est très
Réactif donc réaction totale !!



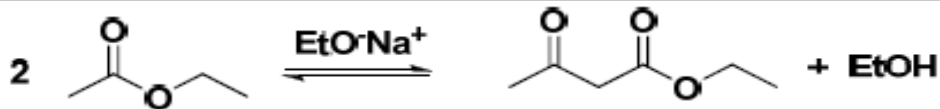
Transesterification, on colle la partie
C=O sur l'alcool ajouté.



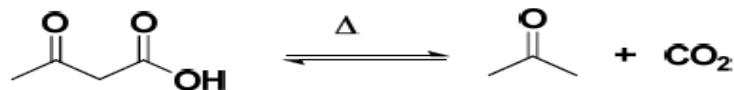
On colle la chaîne en amont de la C=O sur le soufre du CoA et on libère le Phosphate très bon groupe partant.



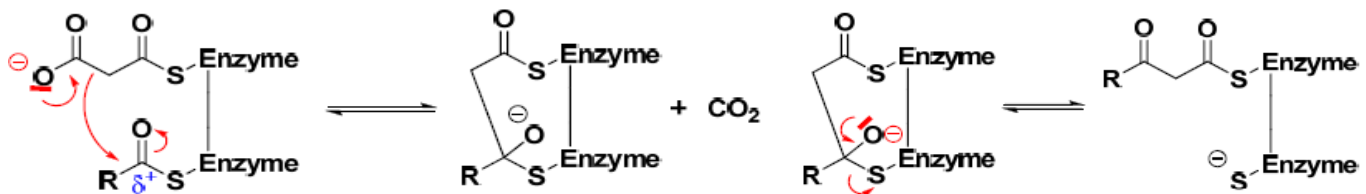
Transestérfication réalisée par une enzyme FAS ou PKS qui porte un groupement soufre, c'est le même principe que pour les alcools des acides carboxyliques.



CONDENSATION DE CLAISEN !!!! On ajoute une cétone en alpha de l'ester déprotoné (premier Substrat) et on libère, l'alcool qui est le groupement C-O-R, OR qui se fait protoner.



Décarboxylation, FAVORISEE EN MILIEU ACIDE !!! Ne peut se faire que sur un bêta cétoacide. La tautomérie céto-énolique permet de produire la cétone en plus du CO2 libéré.



La condensation de Claisen peut s'adapter au système thioester malonique qui est très réactif, Sur la base du même mécanisme. PAR DECARBOXYLATION en milieu basique puis condensation !!!

Conduit à des bêta polycétides puis à des AG.

GROSSE DEDICASSE A MON BIZUTH

Pour m'avoir toujours soutenu, et pour me supporter au quotidien et à qui ces fiches serviront. Ps, il est célib ;)