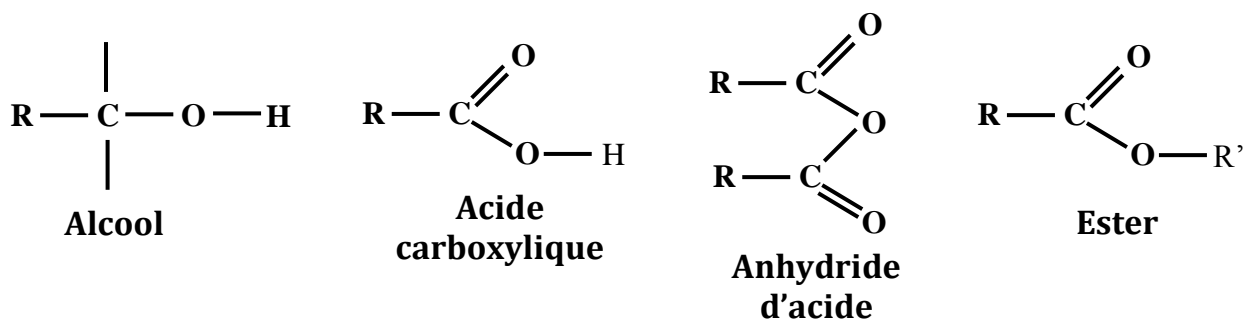
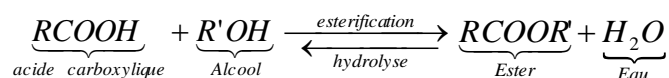


TRANSFORMATION DE LA MATIERE

- Groupes oxygénés :

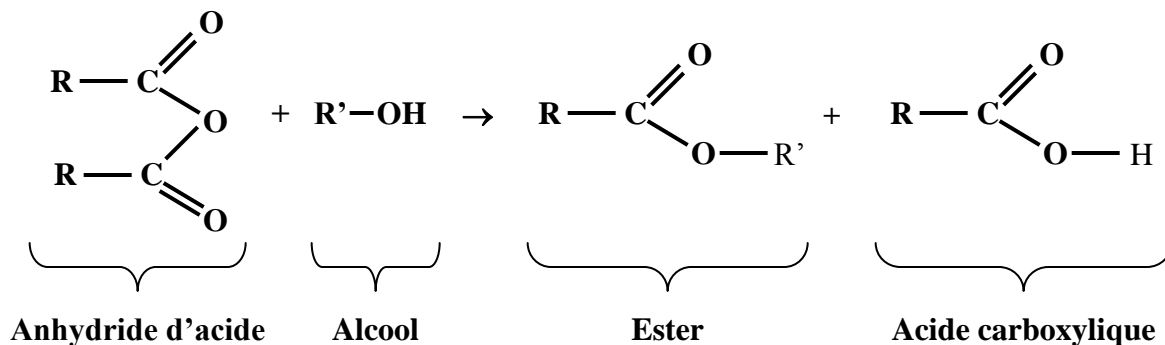


- Réactions d'estérification et d'hydrolyse: **limitées**, **lentes**, **athermiques**

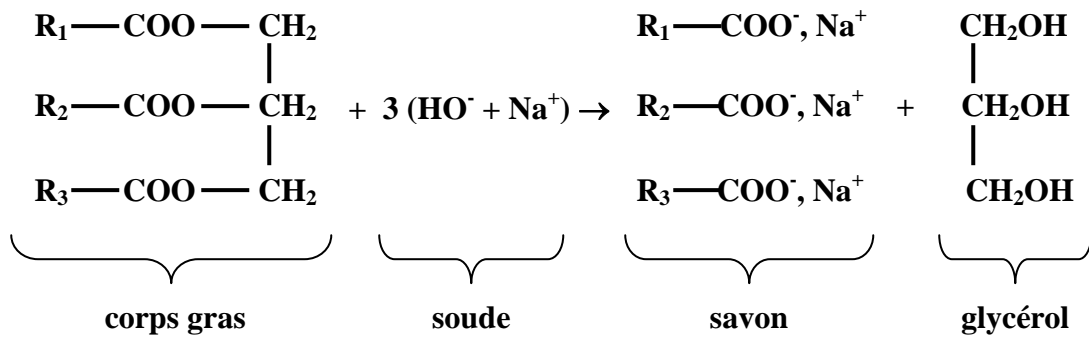


- Un catalyseur ou une élévation de température permettent d'atteindre plus rapidement l'équilibre sans le modifier
- Pour modifier l'équilibre, il faut :
 - Introduire un réactif en excès
 - Extraire l'eau ou l'ester au fur et à mesure de sa formation
 - Utiliser un anhydride d'acide

- Anhydride d'acide + alcool : réaction totale et rapide



- Réaction de saponification : totale et rapide



- Savon = partie hydrophile (groupe -COO^-) + partie lipophile (groupe alkyle R-) = espèce amphiphile
- Un **catalyseur** est une substance qui accélère une réaction chimique sans intervenir dans le bilan de la réaction et sans modifier l'équilibre final de la réaction ; il agit dans les 2 sens de la réaction
- On distingue les catalyses **homogènes**, **hétérogènes** et **enzymatiques** (réactions biochimiques, hautement sélectives)

