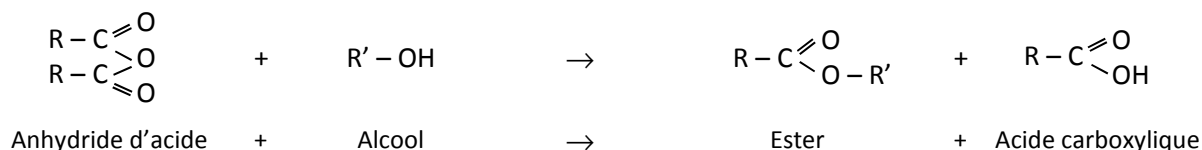
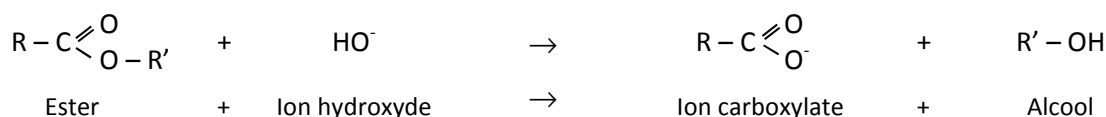


I. Synthèse d'un ester à partir d'un anhydride d'acide



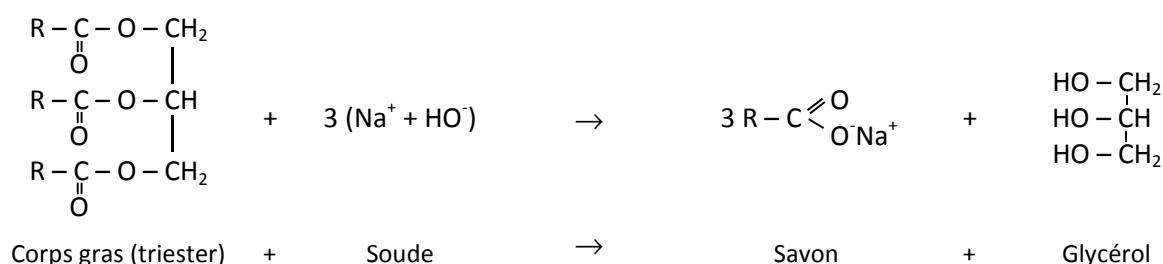
Elle est totale et plus rapide qu'une estérification classique.

II. Hydrolyse basique d'un ester



Elle est totale et plus rapide qu'une hydrolyse classique.

III. Saponification d'un corps gras



Elle est totale et plus rapide qu'une hydrolyse classique.

IV. La catalyse

1. Définition

La catalyse modifie le mécanisme réactionnel c'est à dire la nature des différentes étapes permettant de passer des réactifs aux produits.

2. Types de catalyse

- Homogène : Le catalyseur appartient à la même phase que les réactions
- Hétérogène : Le catalyseur n'appartient pas à la même phase que les réactions
- Enzymatique : Avec une enzyme qui présente des sites actifs

3. Propriétés et selectivité

- Le catalyseur est spécifique à une réaction
- Il catalyse aussi la réaction inverse
- Il n'a pas d'influence sur e sur τ
- Un catalyseur est sélectif s'il n'augmente la vitesse que d'une des réactions possibles