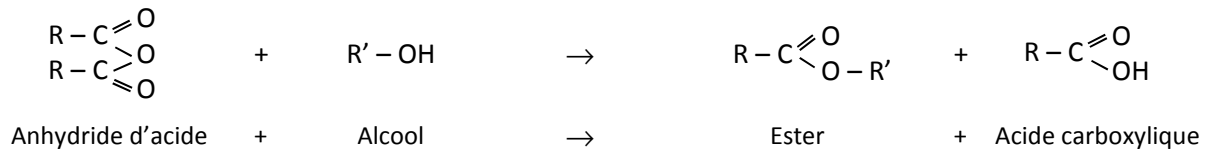
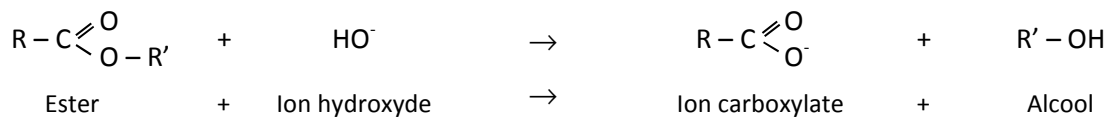


## I. Synthèse d'un ester à partir d'un anhydride d'acide



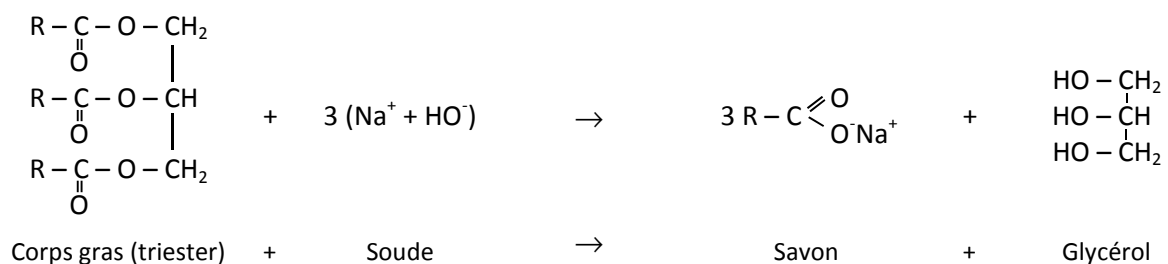
Elle est totale et plus rapide qu'une estérification classique.

## 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  $\tau$
- Un catalyseur est sélectif s'il n'augmente la vitesse que d'une des réactions possibles