

Fiche de révision bac

Les réactions d'estérification et d'hydrolyse

Mots-clés, connaissances à savoir

Groupes caractéristiques :

- OH : (groupe hydroxyle) fonction alcool
- CO₂H : (groupe carboxyle) fonction acide carboxylique
- CO₂R : fonction ester

Les réactions d'estérification et d'hydrolyse sont inverses l'une de l'autre.
Les transformations associées aux réactions d'estérification et d'hydrolyse sont lentes et limitées.

Contrôle de la vitesse : température et catalyse

Un catalyseur est un espèce qui augmente la vitesse d'une réaction chimique sans figurer dans l'équation de la réaction
Un catalyseur ne modifie pas l'état d'équilibre du système (τ reste inchangé)

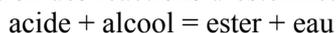
Contrôle de l'état final :

Un excès de l'un des réactifs et/ou l'élimination de l'un des produits déplace l'état d'équilibre dans le sens direct
(τ augmente)

Savoir faire à maîtriser

Savoir reconnaître dans une formule les groupes -OH, -CO₂H et -CO₂R

Savoir écrire l'équation des réactions d'estérification et d'hydrolyse :



Savoir retrouver les formules de l'acide carboxylique et de l'alcool correspondant à un ester.