

Interprétations : catalyse homogène (1)

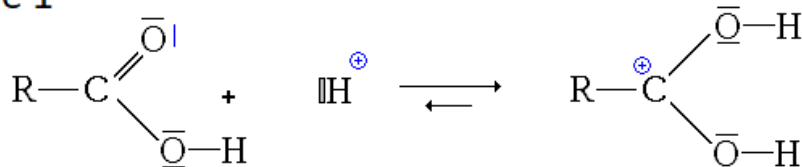
Consigne individuel (20 min)

Interpréter les effets catalytiques en termes de **mécanisme**, **profil réactionnel** et **énergie d'activation** [voir atelier Cinétique (4) – Facteurs].

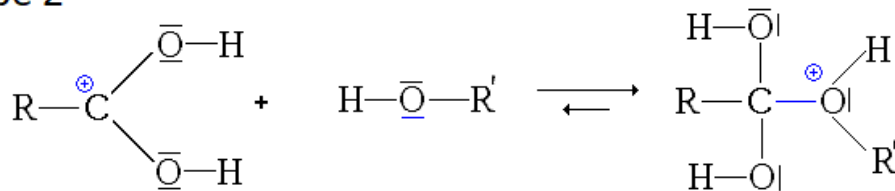
Catalyse homogène, exemple 1 : estérification

Estérification des alcools primaires et secondaires **AVEC catalyse par H^+** . On complétera avec les **polarisations** et les **flèches courbes**.

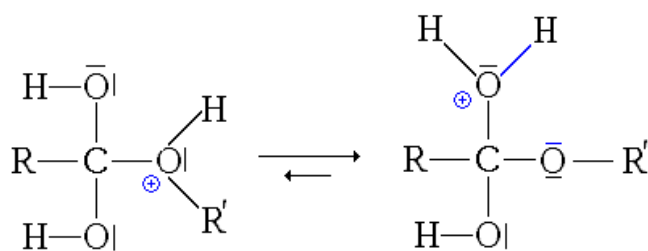
Etape 1



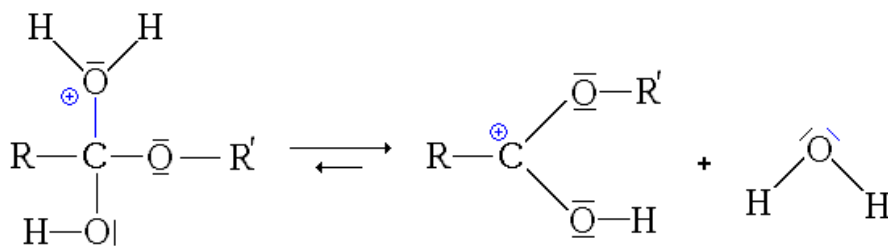
Etape 2



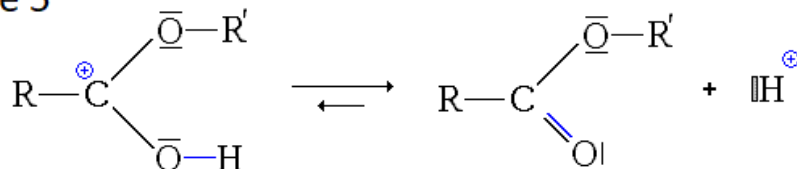
Etape 3



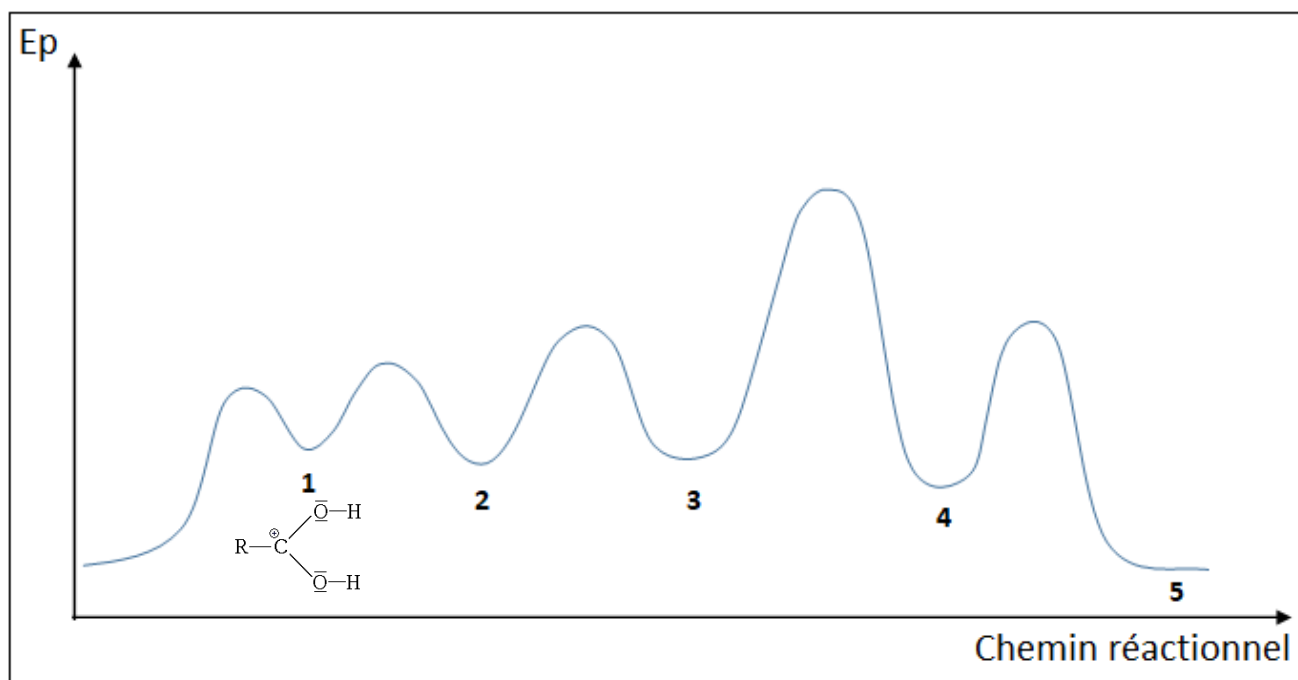
Etape 4 : cinétiquement limitante



Etape 5



Hypothèse de profil énergétique AVEC catalyseur :



Estérification des alcools primaires et secondaires **SANS** catalyse par H^+ .

La réaction sans catalyseur est beaucoup plus lente. On peut supposer l'étape 1 suivante ; le profil réactionnel n'est donc pas le même.

