

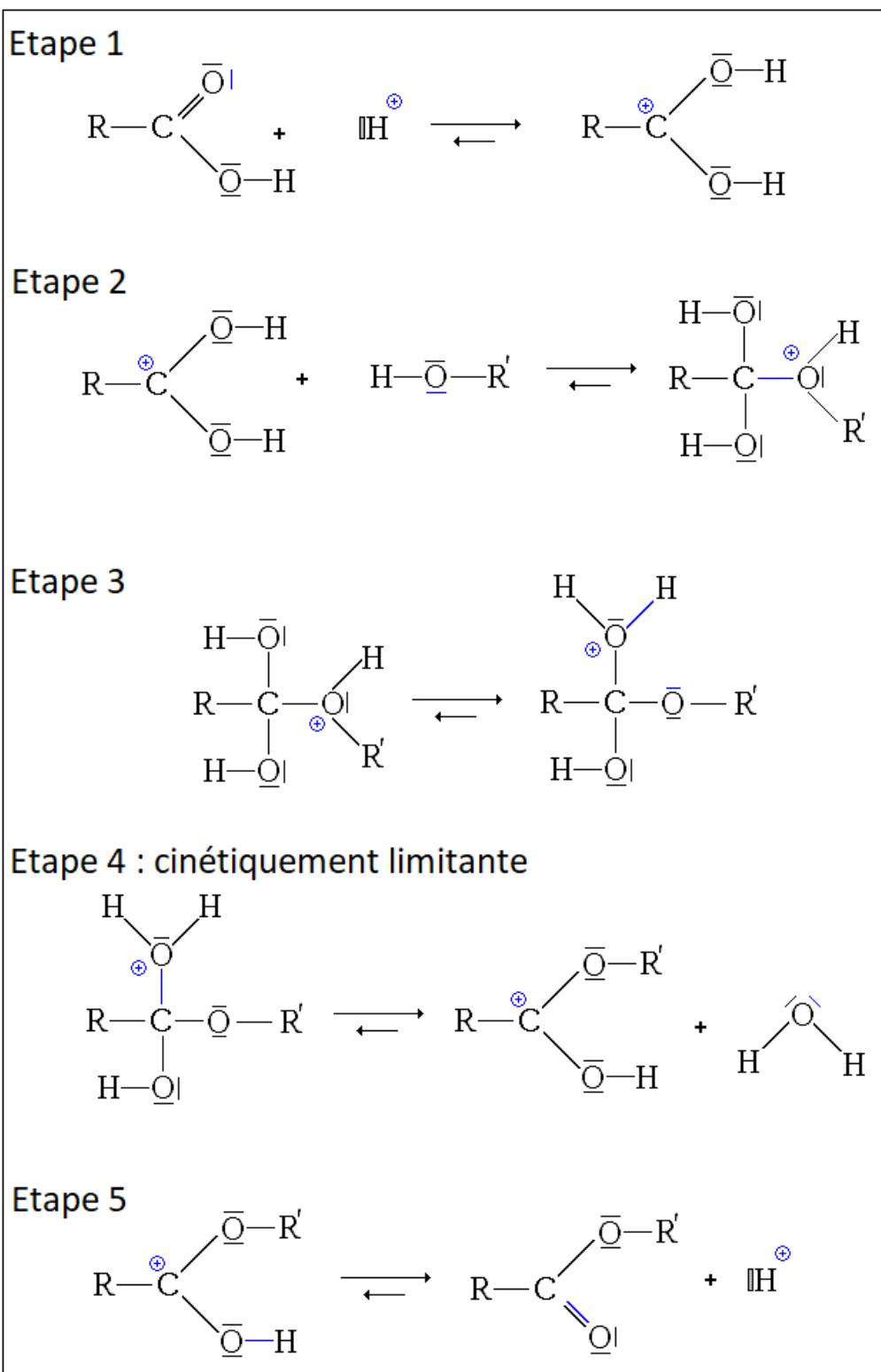
Interprétations : catalyse homogène (1)

Consigne individuel (20 min)

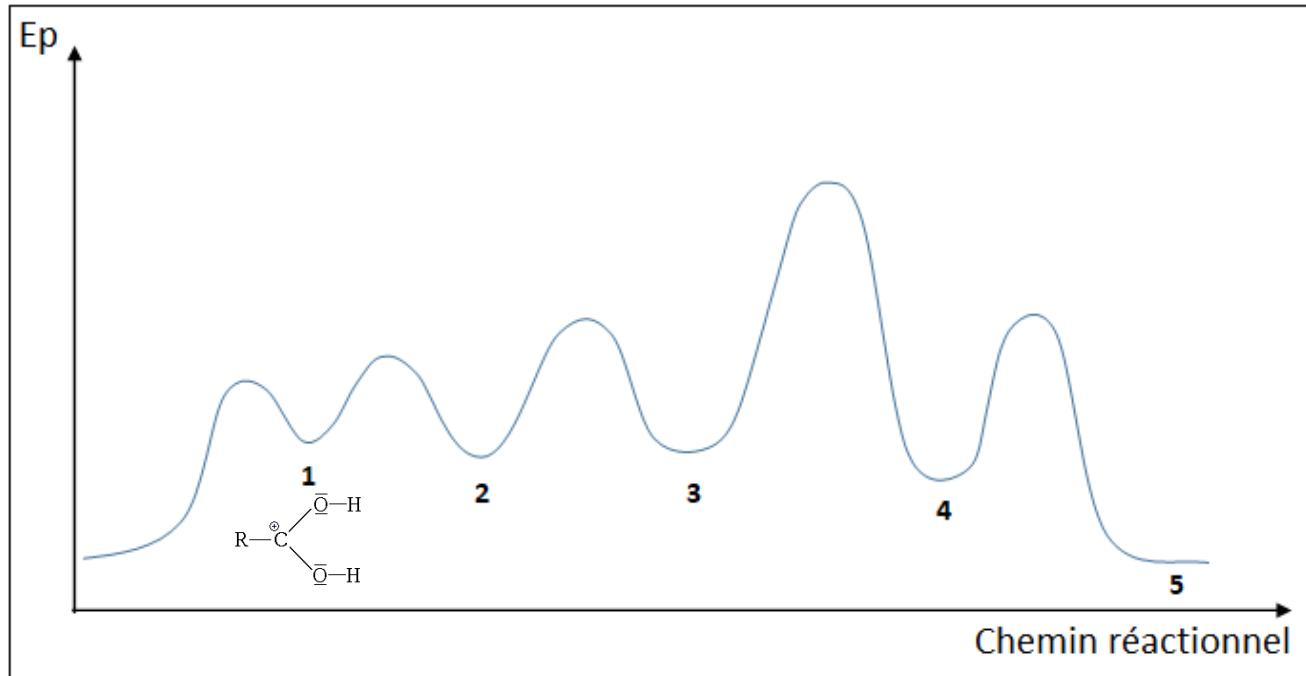
Interpréter les effets catalytiques en termes de **mécanisme, profil réactionnel et énergie d'activation** [voir atelier Cinétique (4) – Facteurs].

Catalyse homogène, exemple 1 : estérisation

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



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.

