

1. Cinétique.
2. Facteurs cinétiques.
3. La catalyse.

### 3.1. Expériences :

Visualiser la vidéo de Gérard Moreau <https://www.youtube.com/watch?v=MX1PFJxHV1s>

### 3.2. Mode d'action.

Un catalyseur est une espèce chimique qui accélère ou oriente (=sélectivité du catalyseur) une réaction sans modifier l'état final du système chimique.

Le catalyseur est consommé puis régénéré : il ne figure pas dans l'équation de la réaction.

### 3.3. Différents types de catalyse.

Si le catalyseur et les réactifs sont dans la même phase (tous liquide ou tous en phase gazeuse) alors la catalyse est **homogène**. Dans le cas contraire, elle est **hétérogène**.

Rmq : un catalyseur solide est plus efficace si sa surface est plus importante (mousse, poudre,...)

Si le catalyseur est une enzyme alors la catalyse est **enzymatique**.

Chaque enzyme catalyse une réaction spécifique.

Ex 11 p 245 + 12 p 245 + 22p248

En DM 24 p 248 (facultatif)

**FIN**