

## Vitesse de réaction

Une réaction est considérée comme rapide si elle semble terminée dès que les réactifs ont été mis en contact, longue si elle dure plus de quelques secondes.

## Facteurs cinétiques

**Plus les réactifs sont concentrés** plus la réaction est rapide puisque cela augmente la probabilité de chocs moléculaires entre les réactifs.

Dans le cas où le réactif est solide, c'est sa **surface** de contact qui est déterminante ('poudre plus réactive que bloc).

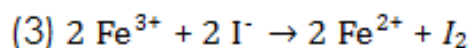
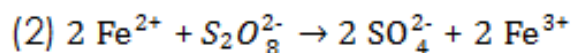
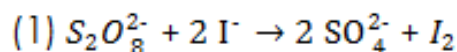
**Elever la température** du milieu accélère la réaction.

**Lumière, solvant** ou présence d'un **catalyseur** peuvent aussi accélérer la réaction.

## Catalyseurs

Un **catalyseur** accélère la réaction, mais **sans être consommé**. Par sa présence la réaction lente est remplacée par plusieurs réactions rapides.

(1) lente est remplacée par (2) puis (3).



Si le catalyseur fait partie de la même phase que les réactifs il est dit **homogène**, sinon **hétérogène**. Il est dit **enzymatique** si c'est une enzyme (ex : jus de navet).

## Evolution temporelle

On appelle « **durée de réaction** » le temps pour que l'avancement final soit atteint. Le **temps de demi-réaction** est la durée nécessaire pour la moitié de l'avancement final soit atteint.

On peut considérer que la durée totale d'une réaction est de l'ordre de **5 fois** le temps de demi-réaction.

