

- Outils suivi**
- spectrophotométrie
 - espèces colorées
 - pressiométrie gaz
 - conductimétrie ions

LES TRANSFORMATIONS LENTES

Paramètres Contrôlables
par l'expérimentateur

Facteurs cinétiques

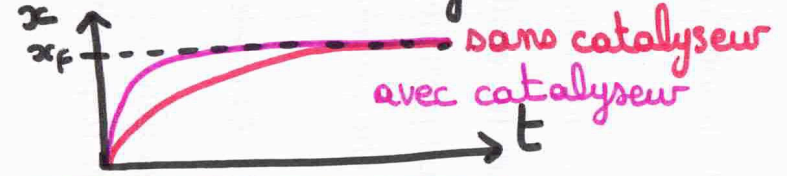
- T (μ : $\uparrow$ nb de chocs efficaces)
- C (μ : $\uparrow$ nb de chocs)

$v \uparrow$

Catalyseur

- ne participe PAS à la réaction
- est régénéré

Ces paramètres NE changent PAS l'état final



Mécanisme Réactionnel

Actes élémentaires

- ↳ catalyseur
- ↳ Intermédiaire réactionnel
- ↳ Réactifs + Produits

excès e^-

Mécanisme de la flèche courbe

Site Donneur

- s^- ; $\ominus$
- liaison multiple
- doublet non liant

Site Accepteur

- s^+ ; $\oplus$

défaut e^-

Suivi cinétique



• vitesse volumique

$v_P = \frac{d[P]}{dt}$

↑
apparition

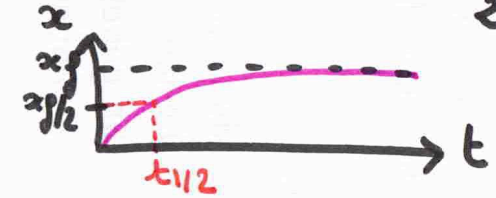
$v_R = -\frac{d[R]}{dt}$

↑
disparition

• $v(t_1) \Rightarrow$ pente de la tangente
 $[] = f(t)$ à t_1

• temps de 1/2 réaction $t_{1/2}$

$x(t_{1/2}) = \frac{x_f}{2}$



• loi d'ordre 1 $v_R = k \times [R]$
 $\leadsto$ équation différentielle d'ordre 1