

TD application : Cinétique des transformations



I Pour s'échauffer

I/A

Énergie d'activation et constante de vitesse

- 1) Calculer l'énergie d'activation de la conversion du cyclopropane en propène à partir des données suivantes :

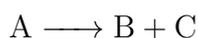
$T(\text{K})$	750	800	850	900
$k(\text{s}^{-1})$	$1,8 \times 10^{-4}$	$2,7 \times 10^{-3}$	$3,0 \times 10^{-2}$	0,26

- 2) Quelle est la valeur de la constante de vitesse à $500\text{ }^\circ\text{C}$?

I/B

Utilisation du temps de demi-réaction

Soit la réaction



- 3) Déterminer son ordre sachant que lorsqu'on multiplie par 10 la concentration initiale de A, on divise le temps de demi-réaction par 10.



II Étude d'un mélange stœchiométrique

On étudie à $25\text{ }^\circ\text{C}$ l'action d'une solution de soude diluée sur le bromoéthane ; la réaction totale a pour équation :



On utilise des mélanges stœchiométriques en bromoéthane et en ion hydroxyde. Soit c_0 la concentration initiale commune des deux réactifs. Le tableau ci-dessous donne les temps de demi-réaction pour différentes valeurs de c_0 .

$c_0(\text{mmol}\cdot\text{L}^{-1})$	10	25	50	75	100
$\tau_{1/2}(\text{min})$	1100	445	220	150	110

- 1) Démontrer que ces données sont compatibles avec une réaction d'ordre partiel 1 par rapport à chacun des réactifs.
- 2) Déterminer la constante de vitesse de la réaction.



III Intérêt de la dégénérescence de l'ordre

On considère la réaction suivante :



On suit deux expériences à $80\text{ }^\circ\text{C}$ par spectrophotométrie. On définit $\alpha = \frac{[\text{Hg}^{2+}]}{[\text{Hg}^{2+}]_0}$.

◇ **Expérience 1** : $[\text{Fe}^{2+}]_0 = 0,100 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ et $[\text{Hg}^{2+}]_0 = 0,100 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

$t(10^5 \text{ s})$	0,0	1,0	2,0	3,0	∞
$\alpha(t)$	1,000	0,500	0,333	0,250	0,000

◇ **Expérience 2** : $[\text{Fe}^{2+}]_0 = 0,100 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ et $[\text{Hg}^{2+}]_0 = 0,001 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

$t(10^5 \text{ s})$	0,0	0,5	1,0	1,5	2,0	∞
$\alpha(t)$	1,000	0,585	0,348	0,205	0,122	0,000

- 1) On considère que la réaction est d'ordre partiel p par rapport à Fe^{2+} et q par rapport à Hg^{2+} . Écrire l'expression de la vitesse de réaction.
- 2) Déterminer l'ordre global de la réaction à l'aide de l'expérience 1.
- 3) Déterminer q à l'aide de l'expérience 2. En déduire p .
- 4) Déterminer la constante de vitesse de la réaction.