

### *Exercice I-19 : Etude d'une racémisation*

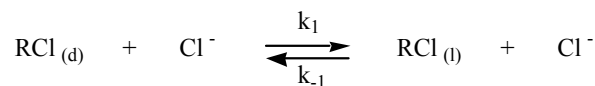
#### *Énoncé*

On rappelle qu'une substance optiquement active de concentration  $C_i$ , placée dans un tube de longueur  $l$  d'un polarimètre fait tourner le plan de polarisation d'une onde plane monochromatique polarisée rectilignement d'un angle  $\alpha_i$  conformément à la loi de Biot :

$$\alpha_i = [\alpha_i] \cdot C_i \cdot l$$

Dans le cas d'un mélange  $\alpha = \sum_i \alpha_i$ . Le pouvoir rotatoire spécifique  $[\alpha_i]$  est positif pour les substances dextrogyres (le plan de polarisation tourne vers la droite), notées  $d$  et négatif pour les substances lévogyres (le plan de polarisation tourne vers la gauche), notées  $l$ .

- 1- On fait réagir un chloroalcane dextrogyre noté  $RCl(d)$  avec du chlorure de potassium. On étudie la variation de l'angle  $\alpha$  au cours du temps en plaçant la solution dans un polarimètre. Le mécanisme, dit de type  $SN_2$ , est un processus inversable :



On pose :

- à l'instant  $t = 0$  :

$$[RCl_{(d)}]_0 = a ; [RCl_{(l)}]_0 = 0 ; [Cl^-]_0 = b;$$

- à l'instant  $t$  :

$$[RCl_{(l)}]_t = x.$$

Au bout d'un temps suffisamment long (théoriquement infini), on obtient le mélange racémique c'est-à-dire un mélange où les concentrations en  $RCl_{(d)}$  et  $RCl_{(l)}$  sont égales.

- a-** Quelle est la valeur du pouvoir rotatoire à l'instant infini ?
- b-** Justifier la relation  $k_1 = k_{-1}$  entre les constantes de vitesse.
- c-** Exprimer à l'instant  $t$ , l'angle  $\alpha$ , en fonction de  $a$ ,  $x$ ,  $l$  et  $[\alpha]$  pouvoir rotatoire spécifique du  $RCl_{(d)}$ .

## Exercice I-19

2- Après avoir exprimé la vitesse de réaction  $dx / dt$ , donner la relation entre  $d\alpha / dt$  et les grandeurs  $\alpha$ ,  $k$  et  $[Cl^-]$ .

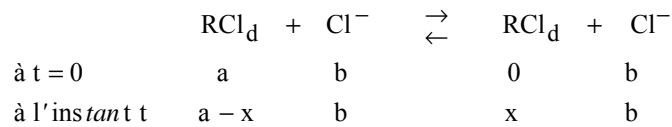
3- Avec  $b = 0,05 \text{ mol / L}$  à la température ordinaire, les mesures sont les suivantes :

t (min)	0	5	15	30
$\alpha$ (°)	11,2	9,60	7,05	4,45

En déduire la valeur de  $k$ .

**Correction :**

1- On fait réagir un chloroalcane dextrogyre noté  $\text{RCl}_d$  avec du chlorure de potassium. Le mécanisme, de type  $\text{S}_{\text{N}}2$ , est un processus inversable :



Les vitesses des étapes (1) et (-1) s'expriment selon:

$$v_1 = k_1 \cdot [\text{RCl}_d] \cdot [\text{Cl}^-]$$

$$\text{et } v_{-1} = k_{-1} \cdot [\text{RCl}_1] \cdot [\text{Cl}^-]$$

Les variations globales de concentrations s'expriment selon :

$$\begin{aligned}
 \frac{d[\text{RCl}_d]}{dt} &= -v_1 + v_{-1} \\
 \text{avec } \frac{d[\text{RCl}_1]}{dt} &= -\frac{d[\text{RCl}_d]}{dt}
 \end{aligned}$$

Un bilan simple de matière permet d'établir :

$$\begin{aligned}
 \forall t, [\text{RCl}_d] + [\text{RCl}_1] &= a \\
 \text{et } [\text{Cl}^-] &= b
 \end{aligned}$$

1a- Le mélange au bout d'un temps infini est racémique, c'est-à-dire :

$$[\text{RCl}_d]_{\infty} = [\text{RCl}_1]_{\infty}$$

Le pouvoir rotatoire s'exprime à tout instant selon :

$$\begin{aligned}
 \alpha &= [\alpha_{(\text{RCl}_d)}]_{\text{D}} \cdot 1 \cdot [\text{RCl}_d] + [\alpha_{(\text{RCl}_1)}]_{\text{D}} \cdot 1 \cdot [\text{RCl}_1] \\
 \text{avec } [\alpha_{(\text{RCl}_d)}]_{\text{D}} &= -[\alpha_{(\text{RCl}_1)}]_{\text{D}}
 \end{aligned}$$

On en déduit donc qu'au bout d'un temps infini :

$$\alpha_{\infty} = 0$$

$$\alpha_{\infty} = 0 \quad (\text{le pouvoir rotatoire d'un mélange racémique est nul !})$$

## Exercice I-19

**1b-** Au bout d'un temps infini, les concentrations en  $\text{RCl}_d$  et  $\text{RCl}_l$  ne varient plus, d'où :

$$\left. \frac{d[\text{RCl}_d]}{dt} \right|_{\infty} = 0 = -k_1 \cdot b \cdot [\text{RCl}_d]_{\infty} + k_{-1} \cdot b \cdot [\text{RCl}_l]_{\infty}$$

et comme le mélange est racémique, on a donc :

$$k_1 = k_{-1}$$

**1c-**  $\alpha = [\alpha_{(\text{RCl}_d)}]_D \cdot 1 \cdot (a - 2 \cdot x)$

**2-**  $\frac{d[\text{RCl}_d]}{dt} = -\frac{dx}{dt} = -k \cdot b \cdot (a - x) + k \cdot b \cdot x = -k \cdot b \cdot (a - 2 \cdot x)$

avec  $\frac{d\alpha}{dt} = -2 \cdot 1 \cdot [\alpha]_D \cdot \frac{dx}{dt}$

et  $\alpha = [\alpha]_D \cdot 1 \cdot (a - 2 \cdot x)$ ,

il vient :  $\frac{d\alpha}{dt} = -2 \cdot k \cdot b \cdot \alpha \dots$

Il s'agit d'une équation différentielle à variables séparables dont les solutions sont :

$$\ln \frac{\alpha_0}{\alpha} = 2 \cdot k \cdot b \cdot t$$

**3-** On trace la fonction  $\ln \alpha$  en fonction de  $t$ .

Il doit s'agir d'une droite de pente  $-2 \cdot k \cdot b = 0,031$ .

$$\text{D'où } k = 0,31 \text{ L.mol}^{-1}.\text{min}^{-1}.$$