

Correction du TP

III Analyser

III/B Préliminaires

III/B) 1 Rappels de chimie organique

- ① C'est un ester. Son groupe caractéristique est $-\text{COOR}$. Sa formule semi-développée est $\text{CH}_3-\text{CO}_2-\text{C}_2\text{H}_5$. Les deux produits obtenus sont l'éthanoate de sodium et l'éthanol.

III/B) 2 Choix de la méthode d'étude

- ② On a une évolution des ions en solution : on perd 1 ion HO^- et on gagne 1 ion éthanoate. Comme leurs conductivités molaires sont différentes, on peut aisément suivre l'évolution de la réaction par ce biais.

III/B) 3 Sécurité

③



Inflammable : stockage et loin des flammes.



Rongeur : gants et lunettes.



Danger pour santé ou ozone : gants.

III/C Étude théorique de la cinétique

④

$$v(t) = k[\text{RCOOR}'](t)[\text{HO}^-](t)$$

- ⑤ Avec $[\text{RCOOR}'](t) = [\text{HO}^-](t) = c_0 - x(t)$, on a

$$v = k(c_0 - x(t))^2$$

⑥

Équation		RCOOR'	+	HO^-	\rightarrow	RCOO^-	+	$\text{R}'\text{OH}$	Na^+
Initial	$x = 0$	c_0		c_0		0		0	c_0
Interm.	x	$c_0 - x$		$c_0 - x$		x		x	c_0
Final	$x_f = x_{\text{max}}$	0		0		c_0		c_0	c_0

⑦

$$v = k(c_0 - x(t))^2 = -\frac{d(c_0 - x)}{dt} = \frac{dx}{dt}$$

$$\Leftrightarrow \frac{dx}{(c_0 - x(t))^2} = k dt$$

$$\Rightarrow \frac{1}{c_0 - x} = kt + A$$

or $x(0) = \frac{1}{c_0} \Leftrightarrow A = \frac{1}{c_0}$

$$\Rightarrow \boxed{\frac{1}{c_0 - x} = kt + \frac{1}{c_0}}$$

On trace donc

$$y = ax + b$$

\swarrow \swarrow \swarrow \swarrow
 $\frac{1}{c_0 - x}$ k t $\frac{1}{c_0}$

⑧

$$\boxed{\sigma = \sum_i \lambda_i [X_i]}$$

TABLEAU TP11.1 – Espèces présentes.

$t = 0$		t		$t \rightarrow \infty$	
Na^+	c_0	Na^+	c_0	Na^+	c_0
HO^-	c_0	HO^-	$c_0 - x$	HO^-	0
RCOO^-	0	RCOO^-	x	RCOO^-	c_0
$\sigma_0 = (\lambda_{\text{HO}^-} + \lambda_{\text{Na}^+})c_0$		$\sigma(t) = \sigma_0 + (\lambda_{\text{RCOO}^-} - \lambda_{\text{HO}^-})x$		$\sigma_\infty = (\lambda_{\text{RCOO}^-} + \lambda_{\text{Na}^+})c_0$	

⑨ On calcule :

$$\sigma_0 - \sigma_\infty = (\lambda_{\text{HO}^-} - \lambda_{\text{RCOO}^-})c_0$$

et $\sigma(t) - \sigma_\infty = \sigma_0 - \sigma_\infty + (\lambda_{\text{RCOO}^-} - \lambda_{\text{HO}^-})x$

$$\Rightarrow \frac{\sigma_0 - \sigma_\infty}{\sigma(t) - \sigma_\infty} = \frac{(\lambda_{\text{HO}^-} - \lambda_{\text{RCOO}^-})c_0}{(\lambda_{\text{HO}^-} - \lambda_{\text{RCOO}^-})c_0 - (\lambda_{\text{HO}^-} - \lambda_{\text{RCOO}^-})x(t)}$$

$$\Leftrightarrow \boxed{\frac{\sigma_0 - \sigma_\infty}{\sigma(t) - \sigma_\infty} = \frac{c_0}{c_0 - x(t)}}$$

⑩ D'après ⑦,

$$\frac{1}{c_0 - x(t)} = kt + \frac{1}{c_0}$$

$$\Leftrightarrow \frac{c_0}{c_0 - x(t)} = c_0 kt + 1$$

$$\Leftrightarrow \boxed{\frac{\sigma_0 - \sigma_\infty}{\sigma(t) - \sigma_\infty} = c_0 kt + 1}$$

On remplace

⑪ On trace donc $\frac{\sigma_0 - \sigma_\infty}{\sigma(t) - \sigma_\infty}$, puisque nous n'avons pas accès à $x(t)$. Le modèle à tracer sera

$$y = ax + b$$

\swarrow \swarrow \swarrow \swarrow
 $\frac{\sigma_0 - \sigma_\infty}{\sigma - \sigma_\infty}$ $c_0 k$ t 1

IV Réaliser**IV/A Protocole expérimental**

- 1 On ne veut pas faire de mesure absolue : pas besoin d'étalonner le conductimètre. On ne cherche la valeur d'une pente. En plus, c'est plus compliqué à étalonner que l'absorbance.

IV/A) 1 Détermination de σ_0 et de σ_∞

- 2 Quand on met les réactifs ensemble, la réaction commence directement. On ne peut donc jamais avoir σ_0 précisément : il faut du temps que la mesure se stabilise et que le mélange s'homogénéise.
- 3 Pour simuler la situation initiale sans que la réaction ne commence, on prend le volume de soude demandé et le même volume d'eau, qu'on mélange ensemble : le tout a bien une concentration en $\text{HO}^-_{(\text{aq})}$ similaire à celle qu'on aurait avec le même volume d'éthanoate d'éthyle. Ainsi :

- 1) Prélever 50 mL de soude à $c = 0,100 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ dans une fiole jaugée de 50 mL ;
- 2) Les verser dans une fiole jaugée de 100 mL ;
- 3) Remplir avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge ;
- 4) Verser le contenu dans un bécher ;
- 5) Mesurer la conductivité.

On mesure

$$\sigma_0 = 9,83 \text{ mS}\cdot\text{cm}^{-1}$$

- 4 σ_∞ est difficile à mesurer parce qu'il faudrait pouvoir s'assurer que la réaction est terminée, ou attendre un temps infini. . .

- 5 On utilise le produit disponible à $c = 0,050 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ et on en mesure la conductivité. Ainsi,

- 1) Prélever $\approx 40 \text{ mL}$ d'acétate de sodium à $0,050 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ et les verser dans un bécher (de manière à faire tremper la cellule du conductimètre) ;
- 2) Mesurer sa conductivité.

On mesure

$$\sigma_\infty = 3,64 \text{ mS}\cdot\text{cm}^{-1}$$

IV/B Suivi conductimétrique à température ambiante

6

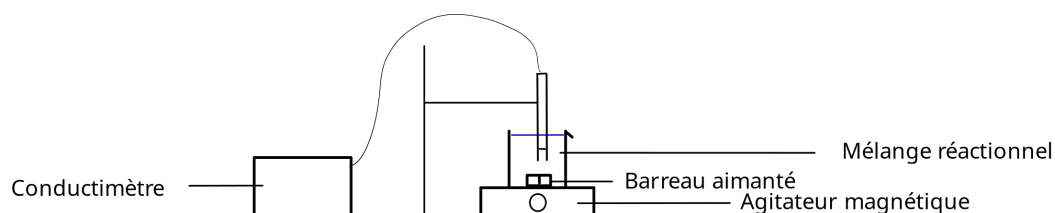
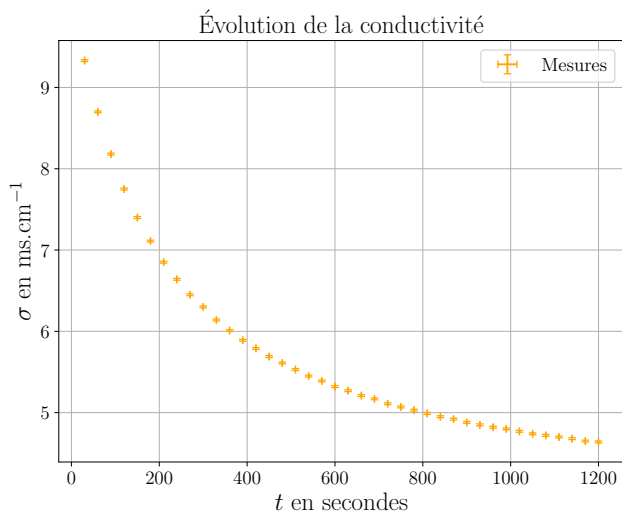


FIGURE TP11.1

V Valider

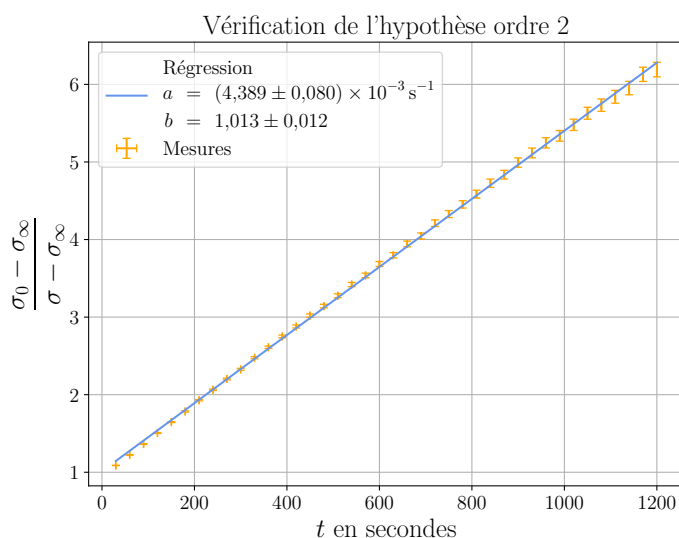
V/A Exploitation des mesures

7 Corrigé disponible sur Cappytale¹.



On perd des ions hydroxyde de grande conductivité pour gagner des RCOO⁻ de plus petite conductivité. La conductivité est donc décroissante.

8



9 C'est bien un ordre 2, puisque la régression est validée : passe bien par les points sans déviation anormale.

10 On obtient

$$k = \frac{a}{c_0} \quad \text{avec } a \text{ le coefficient directeur}$$

$$\Rightarrow k \approx (8,78 \pm 0,16) \times 10^{-2} \text{ mol}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{s}^{-1}$$

V/B Influence de la température ; énergie d'activation

11

$$k(T) = A \exp\left(-\frac{E_a}{RT}\right)$$

1. [b344-4889885](#)

12

$$\ln(k(T)) = \ln A - \frac{E_a}{R} \times \frac{1}{T}$$

On trouve une régression passant bien par les points avec $\ln A = 19,8$ et

$$\frac{E_a}{R} = 6,62 \times 10^3 \text{ K}$$

$$\Rightarrow \underline{E_a = 5,5 \times 10^4 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}}$$

