Correction du TP

% Capacités exigibles

- Relever les indications sur le risque associé au prélèvement, au mélange et au stockage des produits chimiques et adopter une attitude responsable lors de leur utilisation.
- O Suivi cinétique de transformations chimiques.
- Pratiquer une démarche expérimentale pour déterminer une concentration ou une quantité de matière par spectrophotométrie UV-Visible.
- ☐ Établir une loi de vitesse à partir du suivi temporel d'une grandeur physique.
- Exploiter les résultats d'un suivi temporel de concentration pour déterminer les caractéristiques cinétiques d'une réaction.
- Proposer et mettre en œuvre des conditions expérimentales permettant la simplification de la loi de vitesse.
- ☐ Suivi en continu d'une grandeur physique.

$oldsymbol{\mathsf{I}} \mid \mathbf{Objectifs}$

- ♦ Revoir la technique de spectrophotométrie.
- ♦ Tracer un spectre d'absorption d'une solution colorée : l'érythrosine.
- ♦ Suivre la cinétique d'une réaction lente :
- ♦ Vérifier des conditions expérimentales de dégénérescence de l'ordre.

II | Analyser

II/A Étude cinétique de la réaction entre l'érythrosine et l'eau de Javel

II/A) 1 Présentation

L'érythrosine est un colorant artificiel utilisé dans l'industrie alimentaire (E127) pour colorer les cerises et sirops. L'érythrosine (notée E) peut être décolorée par action des ions hypochlorite (ClO^-) selon l'équation bilan

$$E(aq) + ClO^{-}(aq) = EClO^{-}(aq)$$

Le produit EClO⁻ obtenu est incolore.

II/A) 2 Matériel et données



Données

- Solution d'érythrosine de concentration massique $c_m(E) = 30 \,\mathrm{mg} \cdot L^{-1}$.
- ♦ Solution d'eau de Javel (Na⁺ + ClO⁻) à 4,8% de chlore actif, soit une concentration molaire [ClO⁻] ≈ 0,24 mol·L⁻¹.
- \diamond Masse molaire de l'érythrosine : $M(E) = 880 \,\mathrm{g \cdot mol^{-1}}$.

II/A) 3 Étude des conditions expérimentales

(1) Pourquoi peut-on penser qu'on peut suivre cette cinétique par spectrophotométrie?

- Réponse -

Espèce colorée unique qui disparaît au cours de la réaction (produit incolore).

(2) Écrire la loi de vitesse de réaction. On appellera v cette vitesse, p l'ordre partiel par rapport à l'érythrosine, q celui par rapport à ClO^- et k la constante de vitesse de la réaction.

 $- \diamondsuit$

------ Réponse -

$$v = k[E]^p[ClO^-]^q$$

- 🔷

 \bigcirc En tenant compte des données, calculer la concentration initiale en érythrosine c_0 . Y a-t-il dégénérescence de l'ordre? Modifier l'écriture de la loi de vitesse dans ce cas, en notant $k_{\rm app}$ la constante de vitesse apparente.

— Réponse –

On a

$$c_m(\mathbf{E})_0 = [\mathbf{E}]_0 M(\mathbf{E}) \Leftrightarrow [\mathbf{E}]_0 = \frac{c_m(\mathbf{E})_0}{M(\mathbf{E})} \quad \text{avec} \quad \begin{cases} c_m(\mathbf{E}) = 30 \,\mathrm{mg} \cdot \mathbf{L}^{-1} = 30 \times 10^{-3} \,\mathrm{g} \cdot \mathbf{L}^{-1} \\ M(\mathbf{E}) = 880 \,\mathrm{g} \cdot \mathrm{mol}^{-1} \end{cases}$$

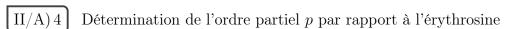
$$A.\mathrm{N.} : c_0 = 3.4 \times 10^{-5} \,\mathrm{mol} \cdot \mathbf{L}^{-1}$$

Or, $[ClO^-]_0 \approx 0,24\, mol \cdot L^{-1} \Rightarrow [ClO^-]_0 \gg c_0]$: on est bien en situation de dégénérescence de l'ordre.

Dans ce cas,

$$v = k[\text{ClO}^-]^q[\text{E}]^p \approx k[\text{ClO}^-]_0^q[\text{E}]^p$$

 $\Leftrightarrow v = k_{\text{app}}[\text{E}]^p$ avec $k_{\text{app}} = k[\text{ClO}^-]_0^q$



On rappelle la loi de BEER-LAMBERT, appliquée ici à l'érythrosine : $A = \varepsilon \ell[E]$. Montrer que :

4 Il faut tracer $\ln(A) = f(t)$ avec A l'absorbance pour tester l'hypothèse p = 1. Indiquer alors l'expression du coefficient directeur.

— Réponse -

Si p = 1:

$$v = k_{\text{app}}[E]$$

$$\Leftrightarrow k_{\text{app}}[E] = -\frac{d[E]}{dt}$$

$$\Leftrightarrow [E](t) = c_0 e^{-k_{\text{app}}t}$$

$$\Leftrightarrow A(t) = A_0 e^{-k_{\text{app}}t}$$

$$\Leftrightarrow \ln(A) = \ln(A_0) - k_{\text{app}}t$$

On obtiendrait donc une droite en traçant $\ln(A) = f(t)$, avec $-k_{\rm app}$ comme coefficient directeur.

III. Réaliser et valider

5 Il faut tracer 1/A = f(t) avec A l'absorbance pour tester l'hypothèse p = 2. Indiquer alors l'expression du coefficient directeur.

– Réponse -

Si p = 2:

$$v = k_{\rm app}[{\rm E}]^2$$

$$\Leftrightarrow k_{\rm app}[{\rm E}]^2 = -\frac{{\rm d}[{\rm E}]}{{\rm d}t}$$

$$\Leftrightarrow -\frac{{\rm d}[{\rm E}]}{[{\rm E}]^2} = -k_{\rm app}\,{\rm d}t$$

$$\Rightarrow \frac{1}{[{\rm E}]} - \frac{1}{[{\rm E}]_0} = k_{\rm app}t$$

$$\Leftrightarrow \frac{1}{A(t)} = \frac{1}{A_0} + \frac{k_{\rm app}}{\varepsilon \ell}t$$

$$v = -\frac{{\rm d}[{\rm E}]}{{\rm d}t}$$
Séparation des variables

On intègre

On obtiendrait donc une droite en traçant 1/A = f(t), avec $k_{\rm app}/\varepsilon \ell$ comme coefficient directeur.

 $\overline{\mathrm{II}/\mathrm{A})\,5}$ Détermination de l'ordre partiel q par rapport aux ions hypochlorites

On note $k_{\text{app},1}$ la constante de vitesse pour une concentration en ions hypochlorites $[\text{ClO}^-]_{01}$ et $k_{\text{app},2}$ la constante de vitesse pour une concentration en ions hydroxydes $[\text{ClO}^-]_{02} = [\text{ClO}^-]_{01}/2$.

(6) Montrer qu'alors

$$q = \frac{\ln\left(\frac{k_{\text{app},1}}{k_{\text{app},2}}\right)}{\ln(2)}$$

– Réponse –

Avec ces deux expériences, on définit

$$\begin{aligned} k_{\mathrm{app},1} &= k[\mathrm{ClO}^-]_{01}^q \quad \text{et} \quad k_{\mathrm{app},2} &= k[\mathrm{ClO}^-]_{02}^q \\ &\Rightarrow \frac{k_{\mathrm{app},1}}{k_{\mathrm{app},2}} &= \frac{[\mathrm{ClO}^-]_{01}^q}{[\mathrm{ClO}^-]_{02}^q} \quad \end{aligned} \end{aligned} \qquad \begin{array}{l} \text{On divise} \\ &\Rightarrow \frac{k_{\mathrm{app},1}}{k_{\mathrm{app},2}} &= q \ln \left(\frac{[\mathrm{ClO}^-]_{01}}{[\mathrm{ClO}^-]_{02}}\right) \quad \\ &\Leftrightarrow \ln \left(\frac{k_{\mathrm{app},1}}{k_{\mathrm{app},2}}\right) &= q \ln \left(\frac{[\mathrm{ClO}^-]_{01}}{[\mathrm{ClO}^-]_{02}}\right) \quad \\ &\Leftrightarrow = q \ln 2 \quad \\ &\Leftrightarrow q &= \frac{\ln \left(\frac{k_{\mathrm{app},1}}{k_{\mathrm{app},2}}\right)}{\ln (2)} \quad \end{aligned} \qquad \begin{array}{l} \text{On isole} \end{aligned}$$



III/A Réalisation du spectre de l'érythrosine

Nous allons dans un premier temps établir le spectre d'absorption de l'érythrosine.

Expérience TP10.1 : Spectre d'absorption



♦ Calibration du spectrophotomètre :

- 1) Calibrer; Appuyer sur 0/1 puis cuve vide ?: VAL. et imprimer ?: ESC.
- 2) Quand le calibrage est terminé : le spectro affiche : absorbance, etc
- 3) Arrêter l'appareil : 0/1.
- \diamondsuit Redémarrer le spectrophotomètre sous contrôle de l'ordinateur :
 - 1) Ouvrir Regressi
 - 2) Dans Fichier \rightarrow nouveau choisir S250
 - 3) Choisir dans le menu du spectro le protocole de communication : S 250 I/PC.
 - 4) Cliquer sur le bouton correspondant au spectro éteint. Le spectro se rallume alors (il faut quelques secondes!).
- ♦ Tracé du spectre : spectre paramétrable [335 ; 900] nm :
 - 1) Choisir des longueurs d'ondes variant de 400 à 600 nm avec un pas de 3 nm.
 - 2) Effectuer le zéro avec une cuve remplie d'eau distillée en cliquant sur BLANC. Le spectro trace une ligne (bleue) de zéro pour toutes les longueurs d'ondes.
 - 3) Puis réaliser le spectre de l'érythrosine en remplissant la cuve au 3/4 de sa hauteur avec la solution, puis en cliquant sur SPECTRE.



Expérience TP10.2 : Exploitation du graphe

- Basculer dans Regressi : clic sur Sauver et Vers régressi du logiciel du spectro, et remplir le nom de la grandeur (A).
- 2) Grâce au réticule, pointer la longueur d'onde de la valeur maximale.

1	Imprimer la courbe après avoir retiré le zéro en x et relié les points grâce à un lissage d'ordre 3 (dans le menu Coordonnées, décocher « zéro inclus »).				
Réponse —					
	<u></u>				
2 À quelle longueur d'onde doit-on travailler ensuite pour avoir un maximum de précisie mesure de l'absorbance?					
	Réponse —				
	Pour augmenter la précision de l'appareil et limiter l'incertitude sur les mesures, on se place à la				
	longueur d'onde pour laquelle <u>le coefficient</u> d'absorption molaire de la substance est maximum. Par				
	lecture graphique, on obtient $\lambda = 526 \mathrm{nm}$.				

III. Réaliser et valider

III/B Étude cinétique de la réaction

III/B) 1 Détermination de l'ordre partiel p par rapport à l'érythrosine

Po

Expérience TP10.3 : Suivi cinétique

- 1) Éteignez le spectrophotomètre en le débranchant salement (mais proprement), puis le rallumer manuellement. Fermer Régressi complètement.
- 2) Allumer de nouveau le spectro en le rebranchant et en appuyant sur 0/1. Aller jusqu'au bout de la procédure de calibration.
- 3) Eteindre le spectro en appuyant sur $\lfloor 0/1 \rfloor$. Le rallumer sous contrôle de l'ordinateur comme vu précédemment. Et choisir cette fois **suivi cinétique**.
- 4) Indiquer la valeur de λ_{max} pour déterminer la longueur d'onde à laquelle vous allez étudier l'évolution de l'intensité lumineuse.
- 5) Mettre la cuve avec le solvant puis appuyez cliquer ici.
- 6) Effectuer le zéro avec une cuve remplie d'eau distillée en cliquant sur BLANC. Le spectro trace une ligne (bleue) de zéro pour toutes les longueurs d'ondes.
- 7) Choisir ensuite 80 points, $\delta t = 4$ s, pour obtenir une durée d'expérience de 5 min environ. Valider. Puis refaire le blanc avec la cuve d'eau distillée en cliquant sur BLANC
- 8) Prélever à la finnpipette : 1,2 mL d'eau de Javel, 1,2 mL d'eau distillée et 1,2 mL d'érythrosine que vous déposerez successivement dans une cuve. Recouvrir de *Parafilm* puis mélanger **rapidement**. Déposer cette dernière dans le spectro (dans le bon sens!) et lancer l'acquisition en cliquant sur mettre la cuve avec la solution puis cliquer ici.
- 9) Une fois l'acquisition terminée, transférer les données sous Regressi en cliquant sur l'icône prévue à cet effet. Créer les variables calculées nécessaires, puis effectuer les régressions linéaires trouvées précédemment; les superposer avec deux échelles : une échelle à gauche pour $lnA = \ln(A)$ et une échelle à droite pour invA = 1/A. Supprimer les zéros en ordonnées (menu coordonnées).
- [3] Effectuer les régressions linéaires pour tester les hypothèses p = 1 et p = 2, et imprimer les courbes. Conclure sur la valeur de p.

– Réponse –

On trouve que la régression la plus fidèle aux données est celle de $\ln A = f(t)$: on en conclu que p=1.





Remarque TP10.1 : fin de cinétique

Quand la cinétique est terminée, la vitesse n'évolue plus. Dans ce cas, on peut obtenir des régressions biaisées. Il faut parfois sélectionner les données sur lesquelles ont fait la régression pour avoir une meilleure estimation du coefficient directeur.

4 Déterminer la constante apparente de vitesse de la réaction $k_{\text{app},1}$ et le temps de demi-réaction $\tau_{1/2}$.

– Réponse –

Le coefficient directeur est l'opposé de la constante apparente, soit

$$k_{\rm app,1} = 5.3 \times 10^{-3} \,\rm s^{-1}$$

Lycée Pothier 5/7 MPSI3 – 2024/2025

Et on obtient le temps de demi-réaction avec

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{k_{\rm app}} \Leftrightarrow \underline{t_{1/2} = 131 \,\mathrm{s}}$$

III/B)2

Détermination de l'ordre partiel q par rapport aux ions hydroxydes



Expérience TP10.4 : Suivi cinétique

- 1) Recommencer une nouvelle acquisition en prélevant : 0,6 mL d'eau de Javel, 1,8 mL d'eau distillée et 1,2 mL d'érythrosine. On a ainsi divisé par 2 la concentration initiale des ions hypochlorites et maintenue constante celle de l'érythrosine.
- 2) Une fois l'acquisition terminée, transférer les données sous Regressi en cliquant sur l'icône prévue à cet effet.
- $\boxed{5}$ Vérifier l'ordre p que vous avez obtenu précédemment.

——— Réponse -

On trouve toujours une droite en traçant $\ln A = f(t)$, ce qui confirme l'ordre partiel 1 sur [E].

 $\boxed{6}$ Déterminer expérimentalement la nouvelle constante apparente de vitesse de la réaction, notée $k_{\mathrm{app},2}$.

— Réponse –

$$k_{\rm app,2} = 2.6 \times 10^{-3} \,\rm s^{-1}$$

 $\boxed{7}$ En déduire l'ordre partiel q par rapport à $\mathrm{ClO^-}$; l'arrondir à sa valeur entière la plus proche.

— Réponse –

On calcule avec

$$q = \frac{\ln\left(\frac{k_{\text{app},1}}{k_{\text{app},2}}\right)}{\ln(2)} \Rightarrow \underline{q = 1.03 \approx 1}$$



Remarque TP10.2:

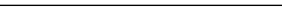
Ne pas oublier d'imprimer les courbes obtenues, seuls repères pour l'examinataire. Vous prendrez soin de n'imprimer que les courbes et d'utiliser une impression noir et blanc.

IV Conclure

8 Quels sont les ordres partiels expérimentaux?

Réponse -

$$p=1=q$$



IV. Conclure 7

9 Quel est l'ordre global de cette réaction	l'ord	est l	Quel	9	
---	-------	-------	------	---	--

------ Réponse -------

$$m = p + q = 2$$

10 Cette réaction suit-elle la loi de VAN'T HOFF?

Réponse —

Oui, car les ordres partiels sont égaux aux coefficient stœchiométriques arithmétiques.





Important

En fin de séance, nettoyez votre paillasse, débranchez le spectrophotomètre et ne pas oublier d'enlever la cuve à l'intérieur du spectrophotomètre.