## Cinétique chimique et circuits en RSF

/7  $\boxed{1}$  Décrire en une phrase ce qu'est la dégénérescence de l'ordre. Démontrer l'expression de la loi de vitesse sur l'exemple aA + bB  $\longrightarrow$  cC + dD dans ce cas, et donner l'expression de  $k_{\rm app}$  dans ce cas. De même avec les proportions stœchiométriques.

La dégénérescence de l'ordre consiste à mettre tous les réactifs en excès sauf un . Par exemple, si A est en excès, alors  $[A](t) \approx [A]_0$ ; ainsi

$$v = k[\mathbf{A}]^p[\mathbf{B}]^q = \underbrace{k[\mathbf{A}]_0}_{\text{=cte}} [\mathbf{B}]^q = k_{\text{app}} [\mathbf{B}]^q$$

et on peut trouver l'ordre partiel en B. Si les réactifs sont en proportions stechiométriques, on aura

$$[A]_0 = ac_0$$
 et  $[B]_0 = bc_0$   $\Rightarrow$   $[A] = a(c_0 - x)$  et  $[B] = b(c_0 - x)$ 

On peut donc factoriser la loi de vitesse :

$$v = k (a(c_0 - x))^p (b(c_0 - x))^q \Leftrightarrow v = ka^p b^q (c_0 - x)^{p+q} \Leftrightarrow v = k_{app} (c_0 - x)^m$$

avec m=p+q l'ordre global, et  $k_{\rm app}=ka^pb^q$  la constante apparente. On a donc accès à l'ordre global.

- /8 2 Démontrer l'équation différentielle d'une réaction  $aA + bB \longrightarrow cC + dD$  d'ordre 2 par rapport au réactif A. La résoudre sous la forme 1/[A]. Déterminer alors l'expression du temps de demi-réaction.
  - a Équation différentielle :  $v = \frac{1}{-|\nu_{\mathbf{A}}|} \frac{\mathrm{d}[\mathbf{A}]}{\mathrm{d}t} \quad \overset{v = k[\mathbf{A}]^2}{\Longleftrightarrow} \quad \boxed{\frac{\mathrm{d}[\mathbf{A}]}{\mathrm{d}t} = -|\nu_{\mathbf{A}}|k[\mathbf{A}]^2}$
  - b **Résolution** : on **sépare les variables** et on utilise la dérivée de la fonction inverse :

$$-\frac{\mathrm{d}[\mathbf{A}]}{[\mathbf{A}]^2} = |\nu_{\mathbf{A}}|k\,\mathrm{d}t$$

$$\Leftrightarrow \int_{[\mathbf{A}]_0}^{[\mathbf{A}](t)} \mathrm{d}\left(\frac{1}{[\mathbf{A}](t)}\right) = |\nu_{\mathbf{A}}|k\cdot\int_{t=0}^t \mathrm{d}t$$

$$\Leftrightarrow \frac{1}{[\mathbf{A}]} - \frac{1}{[\mathbf{A}]_0} = |\nu_{\mathbf{A}}|k\cdot t$$

$$\Leftrightarrow \frac{1}{[\mathbf{A}]} = \frac{1}{[\mathbf{A}]_0} + |\nu_{\mathbf{A}}|kt$$

c – **Temps de demi-réaction** : par définition,  $[A](t_{1/2}) = \frac{[A]_0}{2}$ , soit :

$$\frac{1}{[\mathbf{A}](t_{1/2})} = \frac{2}{[\mathbf{A}]_0} = \frac{1}{[\mathbf{A}]_0} + |\nu_{\mathbf{A}}|k \cdot t_{1/2} \Leftrightarrow \boxed{t_{1/2} = \frac{1}{|\nu_{\mathbf{A}}|k \cdot [\mathbf{A}]_0}}$$

/5 Sous quelle forme mathématique s'exprime le signal d'un système en RSF? Présenter alors le passage en complexes et l'intérêt de cette forme pour la dérivation et l'intégration.

$$\begin{split} y(t) &= Y_0 \cos(\omega t + \varphi) \\ \Leftrightarrow \underline{y}(t) &= Y_0 \mathrm{e}^{\mathrm{j}(\omega t + \varphi)} \\ \Leftrightarrow \underline{y}(t) &= \underline{Y_0} \mathrm{e}^{\mathrm{j}\varphi} \cdot \mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t} \\ \Leftrightarrow \underline{y}(t) &= \underline{Y_0} \mathrm{e}^{\mathrm{j}\varphi} \cdot \mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t} \\ \Leftrightarrow \underline{y}(t) &= \underline{Y} \mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t} \end{split} \qquad \begin{array}{c} \mathrm{R\acute{e}\acute{e}criture} \\ \\ \mathrm{avec} \quad \underline{Y} &= Y_0 \mathrm{e}^{\mathrm{j}\varphi} \\ \end{array} \Rightarrow \begin{cases} Y_0 &= |\underline{Y}| \\ \varphi &= \mathrm{arg}(\underline{Y}) \end{cases}$$

$$\frac{\mathrm{d}\underline{y}}{\mathrm{d}t} = \frac{\mathrm{d}\underline{Y}\mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t}}{\mathrm{d}t} = \mathrm{j}\omega \cdot \underline{Y}\mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t} \Leftrightarrow \boxed{\frac{\mathrm{d}\underline{y}}{\mathrm{d}t} = \mathrm{j}\omega\underline{y}(t)}$$
$$\int \underline{y} = \int \underline{Y}\mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t} = \frac{\underline{Y}\mathrm{e}^{\mathrm{j}\omega t}}{\mathrm{j}\omega} \Leftrightarrow \boxed{\int \underline{y}(t) = \frac{\underline{y}(t)}{\mathrm{j}\omega}}$$