

## Forme matricielle des équations de cinétique chimique : solution

- a)  $\boxed{\frac{dC_A(t)}{dt} = -k_1 C_A(t)}$ ,  $\frac{dC_B(t)}{dt} = \left[ \frac{dC_B(t)}{dt} \right]_{k_1} + \left[ \frac{dC_B(t)}{dt} \right]_{k_2}$  où  $\left[ \frac{dC_B(t)}{dt} \right]_{k_1} = -\frac{dC_A(t)}{dt} = k_1 C_A(t)$  est la contribution liée à la première réaction et  $\left[ \frac{dC_B(t)}{dt} \right]_{k_2} = -k_2 C_B(t)$  est la contribution liée à la seconde réaction, de sorte que  $\boxed{\frac{dC_B(t)}{dt} = k_1 C_A(t) - k_2 C_B(t)}$ .

De plus,  $\frac{dC_C(t)}{dt} = - \left[ \frac{dC_B(t)}{dt} \right]_{k_2}$  soit  $\boxed{\frac{dC_C(t)}{dt} = k_2 C_B(t)}$ .

- b) D'après la question a),

$$\frac{d\underline{C}(t)}{dt} = \begin{pmatrix} \frac{dC_A(t)}{dt} \\ \frac{dC_B(t)}{dt} \\ \frac{dC_C(t)}{dt} \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} -k_1 C_A(t) \\ k_1 C_A(t) - k_2 C_B(t) \\ k_2 C_B(t) \end{pmatrix} = \underbrace{\begin{pmatrix} -k_1 & 0 & 0 \\ k_1 & -k_2 & 0 \\ 0 & k_2 & 0 \end{pmatrix}}_{\underline{K}} \underbrace{\begin{pmatrix} C_A(t) \\ C_B(t) \\ C_C(t) \end{pmatrix}}_{\underline{C}(t)}. \quad (1)$$

- c) Une solution stationnaire est telle que  $\frac{d\underline{C}(t)}{dt} = \underline{0}$  soit  $\boxed{\underline{K} \underline{C}(t) = \underline{0}}$ . Si  $\underline{K}$  est inversible alors  $\underline{K}^{-1}$  existe, de sorte que  $\underline{K}^{-1} \underline{K} \underline{C}(t) = \underline{E} \underline{C}(t) = \underline{C}(t) = \underline{K}^{-1} \underline{0} = \underline{0}$  soit  $\boxed{\underline{C}(t) = \underline{0}}$ . Ce résultat est "chimiquement" absurde (puisque'il signifie que toutes les espèces ont disparu). Par conséquent, la matrice  $\underline{K}$  ne peut être inversible si une solution stationnaire existe.

- d) Etant donné que  $\underline{K}_1 = \begin{pmatrix} -k_1 & 0 & 0 \end{pmatrix}$ ,  $\underline{K}_2 = \begin{pmatrix} k_1 & -k_2 & 0 \end{pmatrix}$ , et  $\underline{K}_3 = \begin{pmatrix} 0 & k_2 & 0 \end{pmatrix}$ , il vient  $\boxed{\underline{K}_1 + \underline{K}_2 = -\underline{K}_3}$ . Les lignes de  $\underline{K}$  sont donc linéairement dépendantes. En multipliant l'équation précédente par  $\underline{C}(t)$  (par la droite) on obtient  $\underline{K}_1 \underline{C}(t) + \underline{K}_2 \underline{C}(t) + \underline{K}_3 \underline{C}(t) = \underline{0}$  soit, d'après la question b),  $\boxed{\frac{d}{dt} (C_A(t) + C_B(t) + C_C(t)) = 0}$ . La dépendance linéaire des lignes de  $\underline{K}$  traduit tout simplement la conservation de la matière.

- e) En développant le déterminant de  $\underline{K}$  suivant sa dernière colonne on obtient directement  $D(\underline{K}) = 0$ . Ce résultat était attendu si l'on se réfère à la question d) [le déterminant d'une matrice dont une ligne (ou une colonne) est combinaison linéaire d'autres lignes (ou colonnes) est nul]. Il indique, comme attendu (cf. question c)), que  $\underline{K}$  n'est pas inversible.

- f) En partant de  $\int_0^t \frac{d\underline{C}(\tau)}{d\tau} d\tau = \underline{C}(t) - \underline{C}(0)$  soit  $\underline{C}(t) = \underline{C}(0) + \int_0^t \frac{d\underline{C}(\tau)}{d\tau} d\tau$ , si l'on suppose que  $\frac{d\underline{C}(\tau)}{d\tau} \approx \frac{d\underline{C}(\tau)}{d\tau} \Big|_{\tau=0} = \underline{K} \underline{C}(0)$  sur l'intervalle  $0 \leq \tau \leq t$ , il vient  $\underline{C}(t) \approx \underline{C}(0) + \int_0^t \underline{K} \underline{C}(0) d\tau$  de sorte que  $\boxed{\underline{C}(t) \approx \underline{C}(0) + \underbrace{\underline{K} \underline{C}(0) t}_{\underline{M}(t)}}$ .

g) D'après le début de l'énoncé,  $\underline{C}(0) = \begin{pmatrix} C_A(0) \\ C_B(0) \\ C_C(0) \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} C_0 \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix}$ . Nous obtenons ainsi

$$\underline{C}(t) \approx \underline{M}(t) \begin{pmatrix} C_0 \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} (1 - k_1 t) C_0 \\ k_1 C_0 t \\ 0 \end{pmatrix}. \text{ On constate que, dans l'approximation considérée, la seconde}$$

réaction ne se produit tout simplement pas. De plus,  $C_A(t)$  devient négative lorsque  $k_1 t > 1$  soit  $t > 1/k_1$ , ce qui évidemment n'a aucun sens chimique.

h) La cinétique chimique est déterministe. Autrement dit, on doit pouvoir déterminer de manière unique  $\underline{C}(t)$  à chaque instant  $t$  si l'on connaît sa valeur  $\underline{C}(0)$  à l'instant initial ou, inversement, en connaissant  $\underline{C}(t)$  on doit pouvoir retrouver  $\underline{C}(0)$ , ce qui revient à remonter le temps. C'est bien le cas lorsque la matrice  $\underline{M}(t)$  est inversible puisque  $\underline{M}^{-1}(t)\underline{M}(t)\underline{C}(0) \approx \underline{M}^{-1}(t)\underline{C}(t)$  soit  $\underline{C}(0) \approx \underline{M}^{-1}(t)\underline{C}(t)$ .

Comme  $D(\underline{M}(t)) = (1 - k_1 t)(1 - k_2 t)$ , il apparaît que  $D(\underline{M}(1/k_1)) = 0$ , confirmant ainsi qu'à partir de l'instant  $t = 1/k_1$  l'approximation considérée dans la question f) n'a plus de sens.

i)

$$\begin{aligned} \frac{d}{dt}(\underline{N}(t)) &= \begin{pmatrix} -k e^{-kt} & 0 & 0 \\ k(1 - kt) e^{-kt} & -k e^{-kt} & 0 \\ k^2 t e^{-kt} & k e^{-kt} & 0 \end{pmatrix} \\ &= \underbrace{\begin{pmatrix} -k & 0 & 0 \\ k & -k & 0 \\ 0 & k & 0 \end{pmatrix}}_{\underline{K}} \underbrace{\begin{pmatrix} e^{-kt} & 0 & 0 \\ kt e^{-kt} & e^{-kt} & 0 \\ 1 - e^{-kt}(1 + kt) & 1 - e^{-kt} & 1 \end{pmatrix}}_{\underline{N}(t)}. \end{aligned} \quad (2)$$

j)  $\underline{C}(t) = \underline{N}(t)\underline{C}(0)$  est bien la solution exacte de l'équation (1) [avec  $k_1 = k_2 = k$ ] puisque

$$\frac{d\underline{C}(t)}{dt} = \frac{d}{dt}(\underline{N}(t))\underline{C}(0) = \underline{K}\underline{N}(t)\underline{C}(0) = \underline{K}\underline{C}(t). \text{ Ainsi on obtient}$$

$$\underline{C}(t) = \underline{N}(t) \begin{pmatrix} C_0 \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} C_0 e^{-kt} \\ C_0 kt e^{-kt} \\ C_0 (1 - e^{-kt}(1 + kt)) \end{pmatrix}.$$

k) On constate que la concentration de  $B$  passe par un maximum alors que celle de  $A$  ( $C$ ) décroît (croît) de façon monotone. Le régime stationnaire est atteint lorsque  $t \rightarrow +\infty$ . Notons que les solutions approchées de la question g) sont relativement précises pour  $A$  et  $B$  si  $t \lesssim 0.25$  s. Comme attendu, la solution approchée n'est valable pour  $C$  que pour de très petits temps.

1)  $D(\underline{N}(t)) = e^{-2kt} > 0$  si  $t > +\infty$  donc  $\underline{N}(t)$  est inversible. On remarque de plus que

$$\underbrace{\begin{pmatrix} e^{kt} & 0 & 0 \\ -kt e^{kt} & e^{kt} & 0 \\ 1 - e^{kt}(1 - kt) & 1 - e^{kt} & 1 \end{pmatrix}}_{\underline{N}(-t)} \underbrace{\begin{pmatrix} e^{-kt} & 0 & 0 \\ kt e^{-kt} & e^{-kt} & 0 \\ 1 - e^{-kt}(1 + kt) & 1 - e^{-kt} & 1 \end{pmatrix}}_{\underline{N}(t)} = \underline{E}, \quad (3)$$

de sorte que  $\underline{E} [\underline{N}(t)]^{-1} = \underline{N}(-t) \underline{N}(t) [\underline{N}(t)]^{-1}$  soit  $\boxed{[\underline{N}(t)]^{-1} = \underline{N}(-t)}$ . Par conséquent, inverser le temps ( $t \rightarrow -t$ ) revient à inverser la matrice  $\underline{N}(t)$ . C'est la même observation que l'on peut faire en écrivant l'expression exacte  $\underline{C}(t) = \underline{N}(t) \underline{C}(0)$  sous la forme  $\boxed{\underline{C}(0) = [\underline{N}(t)]^{-1} \underline{C}(t)}$ .