

**Questions de cours (06 points)**

Donner les expressions mathématiques de l'équation de continuité en coordonnées cartésiennes en termes de concentration de l'espèce diffusante lors d'une contre-diffusion équimolaire dans un mélange binaire dans les cas suivants :

- 1) L'équation la plus générale.
- 2) Le cas d'une diffusion unidirectionnelle avec réaction homogène en régime transitoire.
- 3) Le cas d'une diffusion tridimensionnelle sans réaction homogène en régime transitoire.
- 4) Le cas d'une diffusion tridimensionnelle avec réaction homogène en régime permanent.

**Exercice 1 (07 points).**

- 1) Estimer le coefficient de diffusion d'une solution très diluée de HCl (0,1 mol/l) dans l'eau à 25 °C en utilisant la corrélation de Nernst et Haskell.
- 2) Calculer la valeur de cette diffusivité à 12 °C si l'on sait que la viscosité de l'eau à 12 °C est de 1,236 cP.
- 3) Comparez la valeur calculée avec la valeur expérimentale en calculant l'erreur relative :  $E_r =$

$$\frac{|D_{AB}^{exp} - D_{AB}^{Théorique}|}{D_{AB}^{exp}} \times 100$$

$D_{AB} = \frac{10^{-7} \cdot T^{1,75} \left( \frac{1}{M_A} / \frac{1}{M_B} \right)^{0,5}}{P \cdot [(\Sigma V_A)^{1/3} + (\Sigma V_B)^{1/3}]^2}$	$D_{AB} = \frac{1,55 \cdot 10^{-8} \cdot T^{1,29} (P_B^{0,5} / P_A^{0,42})}{\mu_B^{0,92} \cdot V_B^{0,23}}$
$D_{AB} = \frac{R \cdot T \left( \frac{1}{n_+} + \frac{1}{n_-} \right)}{F^2 \cdot \left( \frac{1}{\lambda_+} + \frac{1}{\lambda_-} \right)}$	$D_{AB} = \frac{7,4 \cdot 10^{-8} \cdot T (\phi_B \cdot M_B)}{\mu_B \cdot V_A^{0,6}}$

**Exercice 2 (07 points).**

Un bouchon en caoutchouc plat de 30 mm d'épaisseur et de  $4 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2$  de surface sert à fermer un récipient dans lequel du  $\text{CO}_2$  est stocké à une température de 25 °C et une pression de 2 atmosphères. La pression partielle du  $\text{CO}_2$  à l'extérieur du récipient est nulle. La solubilité du  $\text{CO}_2$  dans le caoutchouc est :  $S = 40,2 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{atm}$ . Le coefficient de diffusion du  $\text{CO}_2$  dans le caoutchouc est :  $0,11 \cdot 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$ .

- 1) Quelle forme intégrale de l'équation de continuité peut être utilisée dans ces conditions. Justifiez votre réponse.
- 2) Calculez le flux molaire du  $\text{CO}_2$  diffusant vers l'extérieur en régime permanent en mol de  $\text{CO}_2 / \text{m}^2$  de surface de bouchon .s
- 3) Calculez le flux molaire du  $\text{CO}_2$  diffusant vers l'extérieur en régime permanent en kmol de  $\text{CO}_2 / \text{s}$

**EMD Transfert de matière**  
**Année: 2018 – 2019**  
**Corrigé type**

**Questions de cours (06 points)**

1) L'équation générale :

$$\frac{d^2 C_A}{dx^2} + \frac{d^2 C_A}{dy^2} + \frac{d^2 C_A}{dz^2} + \frac{1}{\mathcal{D}_{AB}} r_A = \frac{1}{\mathcal{D}_{AB}} \frac{dC_A}{dt} \quad (1,5)$$

2) Le cas d'une diffusion unidirectionnelle avec réaction homogène en régime transitoire.

$$\frac{d^2 C_A}{dx^2} + \frac{1}{\mathcal{D}_{AB}} r_A = \frac{1}{\mathcal{D}_{AB}} \frac{dC_A}{dt} \quad (1,5)$$

3) Le cas d'une diffusion tridimensionnelle sans réaction homogène en régime transitoire.

$$\frac{d^2 C_A}{dx^2} + \frac{d^2 C_A}{dy^2} + \frac{d^2 C_A}{dz^2} = \frac{1}{\mathcal{D}_{AB}} \frac{dC_A}{dt} \quad (1,5)$$

4) Le cas d'une diffusion tridimensionnelle avec réaction homogène en régime permanent.

$$\frac{d^2 C_A}{dx^2} + \frac{d^2 C_A}{dy^2} + \frac{d^2 C_A}{dz^2} + \frac{1}{\mathcal{D}_{AB}} r_A = 0 \quad (1,5)$$

**Exercice 1 (07 points).**

1)

$$D_{AB} = \frac{R \cdot T \left( \frac{1}{n_+} + \frac{1}{n_-} \right)}{F^2 \cdot \left( \frac{1}{\lambda_+} + \frac{1}{\lambda_-} \right)} \quad (1)$$

$$n_+ = 1 \quad (0,25)$$

$$n_- = 1 \quad (0,25)$$

A partir des tableaux à 25 °C :

$$\lambda_+ = 349,8 \text{ A/cm}^2 \quad (0,25)$$

$$\lambda_- = 76,3 \text{ A/cm}^2 \quad (0,25)$$

$$D_{AB} = \frac{8,32 \times 298 \left( \frac{1}{1} + \frac{1}{1} \right)}{(96500)^2 \cdot \left( \frac{1}{349,8} + \frac{1}{76,3} \right)} = 3,33 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{s} \quad (2)$$

2) A la température de 12 °C, on multiplie cette diffusivité à 25 °C par le facteur :  $\frac{T}{334, \mu}$

$$D_{AB}^{12^\circ\text{C}} = D_{AB}^{25^\circ\text{C}} \times \frac{T}{334, \mu} = 3,33 \cdot 10^{-5} \times \frac{285}{334 \times 1,236} = 2,3026 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{s} \quad (2)$$

3) L'erreur relative :

A partir du tableau, la diffusivité expérimentale est :  $D_{AB}^{exp} = 2,29 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{s}$

$$E_r = \frac{|D_{AB}^{exp} - D_{AB}^{Théorique}|}{D_{AB}^{exp}} \times 100 = \frac{|2,29 - 2,326|}{2,29} \times 100 = 0,55 \%$$

La corrélation prédit très bien la valeur expérimentale. (1)

**Exercice 2 (07 points).**

- 1) Il s'agit ici d'un transfert de masse à travers un milieu fixe (solide), sans réaction chimique, en régime permanent et dans une seule direction. L'équation de continuité donne :

(2)

$$N_A = \frac{D_A}{L} \cdot (C_{A0} - C_{AS})$$

(1)

2)

$$C_{A0} = S \times P_{A0} = 40,2 \times 2 = 80,4 \text{ mol/m}^3$$

(1)

$$C_{AS} = 0$$

$$N_A = \frac{D_A}{L} \cdot (C_{A0} - C_{AS}) = \frac{0,11 \cdot 10^{-9}}{30 \cdot 10^{-3}} \cdot (80,4 - 0) = 2,948 \cdot 10^{-7} \text{ mol/m}^2 \cdot \text{s}$$

(2)

3)

$$N'_A = N_A \times A = 2,948 \cdot 10^{-7} \times 4 \cdot 10^{-4} \times 10^{-3} = 1,179 \cdot 10^{-13} \text{ kmol/s}$$

(1)