

# Tutorat confinement

Pierre Marion

Version du 14 avril

## 1 Séance du 10 avril

### 1.1 Contrôle Physique-Chimie n°3 - Exercice 1

$L_1 = 50dB$  pour  $d_1 = 1m$

Question : quelle est la distance minimale pour une intensité sonore de  $L_2 = 60dB$ ? On dispose de 2 relations

$$(1) : L = 10 \log\left(\frac{I}{I_0}\right)$$

$$(2) I = \frac{k}{d^2}$$

En inversant la relation (2), on obtient  $d_2 = \sqrt{\frac{k}{I_2}}$

Pour trouver  $k$ , on écrit que  $k = I_1 * d_1^2$  d'où finalement

$$(3) d_2 = \sqrt{\frac{I_1 * d_1^2}{I_2}}$$

Or  $\frac{I_1}{I_0} = 10^{L_1/10}$  et  $\frac{I_2}{I_0} = 10^{L_2/10}$  (en inversant (1))

Donc  $\frac{I_1}{I_2} = 10^{(L_1 - L_2)/10}$

donc on obtient en reprenant (3)

$$d_2 = \sqrt{d_1^2 * 10^{(L_1 - L_2)/10}}$$

### 1.2 Contrôle de la qualité du lait

Question 1.1 : comme le pH du lait est toujours supérieur au pKa du couple acide lactique - ions lactate, la base prédomine donc il y a beaucoup d'ions lactate dans le lait.

Question 1.2 :  $C_3H_6O_3 + HO^- \rightarrow C_3H_5O_3^- + H_2O$

Question 1.5 :

On écrit les informations connues sur les deux réactifs :

Acide lactique : volume  $V_A = 10mL$ , concentration inconnue  $C_A$

$HO^-$  : volume à l'équivalence  $V_{eq} = 2,1mL$ , concentration molaire  $C_B = 0.111mol.L^{-1}$

A l'équivalence, chaque réactif a été introduit dans les memes quantites (car le coefficient stoechiometrique vaut 1), donc

$$C_A = \frac{V_{eq}}{V_A} * C_B$$

En utilisant la relation entre concentration massique et molaire  $C_M(A) = C_A * M_A$  donc

$$C_M(A) = \frac{V_{eq}}{V_A} * C_B * M_A$$

AN :  $C_M(A) = 2,1g.L^{-1}$ , donc le degré Dornic vaut 21, donc le lait n'est pas frais.

Question 1.6 : la valeur particulière de la concentration en soude dans la soude Dornic facilite les calculs car il suffit de changer d'unité pour passer du volume à l'équivalence à la concentration massique en acide lactique (pas de changement de valeur numérique).

### 1.3 De la brocante à l'orfèvrerie

Les équations dont on a besoin s'écrivent

$$Q = I * \Delta t \quad (1)$$

$$n_{e-} = Q / Q_{mol} \quad (2)$$

$$n_{Ag} = n_{e-} \quad (3)$$

car la réaction d'électrolyse s'écrit  $Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$  (mêmes coefficients stochiométriques pour  $e^-$  et  $Ag$ ).

$$m_{Ag} = M(Ag) * n_{Ag} \quad (4)$$

$$V_{Ag} = m_{Ag} / \rho(Ag) \quad (5)$$

$$ep_{Ag} = V_{Ag} / S \quad (6)$$

Si on met tout bout à bout,

$$ep_{Ag} = \frac{M(Ag) * I * \Delta t}{\rho(Ag) * S * Q_{mol}} \quad (7)$$

Puis application numérique à faire.

## 2 Séance du 13 avril

### 2.1 Dessalement de l'eau de mer

1. La concentration massique de  $NaCl$  vaut  $c_M = 35,6g.kg^{-1}$ , et sa masse molaire vaut  $M(NaCl) = M(Na^+) + M(Cl^-) = 58,5g.mol^{-1}$ . D'où la concentration molaire en  $NaCl$  par kilogramme d'eau vaut :

$$c = \frac{c_M}{M(NaCl)}$$

L'équation de dissolution de  $NaCl$  dans l'eau  $NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$ . Comme les coeffs de  $NaCl$  et de  $Cl^-$  sont égaux, la concentration molaire en  $Cl^-$  est égale à celle en  $NaCl$ . Don finalement la concentration molaire par litre d'eau en  $Cl^-$  s'écrit

$$c_{Cl^-} = \frac{c_M}{\rho M(NaCl)}$$

$$AN : c_{Cl^-} = 0,592 mol.L^{-1}$$

### 2.2 Récurrence (feuilles d'exos LLG)

#### 2.2.1 Exercice 1

L'hérédité est basée sur le calcul :

$$\frac{n^2(n+1)^2}{4} + (n+1)^3 = \frac{(n+1)^2(n^2 + 4(n+1))}{4} = \frac{(n+1)^2(n+2)^2}{4}$$

### 2.2.2 Exercice 2

Attention à la rédaction : dans  $(P_n)$ , il faut bien mettre le  $\forall x$ . L'hypothèse de récurrence s'écrit  $(P_n) : \forall x, |\sin(nx)| \leq n|\sin x|$

Initialisation :  $\forall x, |\sin(0x)| = 0$  et  $0|\sin x| = 0$  donc  $(P_0)$  est vraie

Hérédité : On aura besoin de deux propriétés :

— l'inégalité triangulaire  $(|a + b| \leq |a| + |b|)$

— l'égalité remarquable sur les sinus :  $\sin(a + b) = \sin(a)\cos(b) + \sin(b)\cos(a)$

Supposons que  $(P_n)$  soit vraie. Soit  $x \in \mathbb{R}$ . Si on applique la deuxième formule, on obtient :  $\sin((n + 1)x) = \sin(nx)\cos(x) + \sin(x)\cos(nx)$   
donc

$$\begin{aligned} |\sin((n + 1)x)| &\leq |\sin(nx)\cos(x) + \sin(x)\cos(nx)| \quad (\text{égalité sur les sinus}) \\ &\leq |\sin(nx)\cos(x)| + |\sin(x)\cos(nx)| \quad (\text{inég triang}) \\ &\leq |\sin(nx)||\cos(x)| + |\sin(x)||\cos(nx)| \\ &\leq |\sin(nx)| + |\sin(x)| \quad (\text{voir ci dessous}) \\ &\leq n|\sin(x)| + |\sin(x)| \quad (\text{hyp de recurrence}) \\ &\leq (n + 1)|\sin(x)| \end{aligned}$$

'Disparition des cosinus' :  $\forall x, \cos(x)$  est entre -1 et 1 donc  $|\cos(x)| \leq 1$ . Or  $|\sin(nx)| \geq 0$ , donc  $|\sin(nx)||\cos(x)| \leq |\sin(nx)|$ .

On en déduit finalement que  $(P_{n+1})$  est vraie.

### 2.2.3 Exercice 3

Attention :  $a^{bc} = (a^b)^c \neq a^{b^c}$ . Par exemple :  $(2^3)^3 = 2^{3*3} = 512$  alors que  $2^{3^3} = 2^{27} = 134217728$ .

On conjecture que  $(P_n) : u_n = u_0^{2^n}$ . Prouvons-le :

Initialisation :  $u_0^{2^0} = u_0^1 = u_0$  donc  $(P_0)$  est vraie.

Hérédité :

$$\begin{aligned} u_{n+1} &= u_n^2 \text{ par la formule de récurrence sur } u_n \\ &= (u_0^{2^n})^2 \text{ par l'hypothèse de récurrence au rang } n \\ &= (u_0^{2^n * 2}) \end{aligned}$$

car  $(a^b)^c = a^{bc}$ .

donc finalement  $u_{n+1} = u_0^{2^{(n+1)}}$ .