

# Correction de l'examen national du baccalauréat Physique chimie-Session normal 2023

[www.svt-assilah.com](http://www.svt-assilah.com)

## Exercice 1 :

1-Etude d'une solution aqueuse d'acide éthanóique

1-1- Equation de la réaction :



1-2-Montrons la relation  $\alpha = 1 - \tau$  :

Equation de la réaction		$\text{CH}_3\text{COOH}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^-_{(aq)} + \text{H}_3\text{O}^+_{(aq)}$				
Etat	Avancement	Les quantités de matière en (mol)				
Initial	0	$C_A \cdot V$	En excès	--	0	0
Intermédiaire	$x$	$C_A \cdot V - x$	En excès	--	$x$	$x$
A l'équilibre	$x_{\text{éq}}$	$C_A \cdot V - x_{\text{éq}}$	En excès	--	$x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$

Tableau d'avancement :

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} = [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}} = \frac{x_{\text{éq}}}{V}$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} = \frac{C_A \cdot V - x_{\text{éq}}}{V} = C_A - \frac{x_{\text{éq}}}{V} = C_A - [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}$$

$$C_A = [\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} + [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}$$

Expression de taux d'avancement :  $\tau = \frac{x_{\text{éq}}}{x_{\text{max}}}$

Le réactif limitant est l'acide :  $C_A \cdot V - x_{\text{max}} = 0 \Rightarrow x_{\text{max}} = C_A \cdot V$

$$x_{\text{éq}} = [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}} \cdot V = [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} \cdot V$$

$$\tau = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} \cdot V}{C_A \cdot V} = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} + [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}}$$

$$\alpha = 1 - \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} + [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}} \Rightarrow \boxed{\alpha = 1 - \tau}$$

$$\alpha = 1 - \frac{10^{-\text{pH}}}{C_A}$$

$$\alpha = 1 - \frac{10^{-3,05}}{5 \cdot 10^{-2}} = 0,982 \Rightarrow \boxed{\alpha = 98,2 \%}$$

1-3-montros  $\text{pK}_{A1} = 4,79$  :

$$K_{A1} = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}} \Rightarrow \begin{cases} [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} = [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}} = 10^{-\text{pH}} \\ [\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} = C_A - [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}} = C_A - 10^{-\text{pH}} \end{cases}$$

$$K_{A1} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}^2}{C_A - [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}} = \frac{10^{-2\text{pH}}}{C_A - 10^{-\text{pH}}}$$

$$\text{pK}_{A1} = -\log K_{A1} \Rightarrow \text{pK}_{A1} = -\log \frac{10^{-2\text{pH}}}{C_A - 10^{-\text{pH}}} \Rightarrow \text{pK}_{A1} = -\log \left( \frac{10^{-2 \times 3,05}}{5 \cdot 10^{-2} - 10^{-3,05}} \right) \Rightarrow \boxed{\text{pK}_{A1} = 4,79}$$

## 2-Etude de la réaction de l'acide éthanoïque avec l'ion éthanoate

### 2-1- L'équation de la réaction :



### 2-2-L'expression de $Q_{r,\text{éq}}$ :

$$Q_{r,\text{éq}} = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} \cdot [\text{HCOOH}]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} \cdot [\text{HCOO}^-]_{\text{éq}}}$$

$$Q_{r,\text{éq}} = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}} \cdot \frac{[\text{HCOOH}]_{\text{éq}}}{[\text{HCOO}^-]_{\text{éq}} \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}} = K_{A1} \cdot \frac{1}{K_{A2}} \Rightarrow \boxed{Q_{r,\text{éq}} = \frac{K_{A1}}{K_{A2}}}$$

$$Q_{r,\text{éq}} = \frac{10^{-\text{p}K_{A1}}}{10^{-\text{p}K_{A2}}} = 10^{\text{p}K_{A2} - \text{p}K_{A1}}$$

$$Q_{r,\text{éq}} = 10^{3,75 - 4,79} = 0,091 \Rightarrow \boxed{Q_{r,\text{éq}} = 9,1 \cdot 10^{-2}}$$

### 2-3-L'expression du pH :

[www.svt-assilah.com](http://www.svt-assilah.com)

### Tableau d'avancement :

Equation de la réaction		$\text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})} + \text{HCOO}^-_{(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^-_{(\text{aq})} + \text{HCOOH}_{(\text{aq})}$				
Etat	Avancement	Les quantités de matière en (mol)				
Initial	0	$C_A \cdot V_1$	$C_B \cdot V_2$	--	0	0
Intermédiaire	$x$	$C_A \cdot V_1 - x$	$C_B \cdot V_2 - x$	--	$x$	$x$
A l'équilibre	$x_{\text{éq}}$	$C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}$	$C_B \cdot V_2 - x_{\text{éq}}$	--	$x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$

$$Q_{r,\text{éq}} = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} \cdot [\text{HCOOH}]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} \cdot [\text{HCOO}^-]_{\text{éq}}}$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} = [\text{HCOO}^-]_{\text{éq}} = \frac{C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}}{2V_1}$$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} = [\text{HCOOH}]_{\text{éq}} = \frac{x_{\text{éq}}}{2V_1}$$

$$Q_{r,\text{éq}} = \frac{\left(\frac{x_{\text{éq}}}{2V_1}\right)^2}{\left(\frac{C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}}{2V_1}\right)^2} = \left(\frac{x_{\text{éq}}}{2V_1}\right)^2 \cdot \left(\frac{2V_1}{C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}}\right)^2 = \left(\frac{x_{\text{éq}}}{C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}}\right)^2$$

$$\frac{x_{\text{éq}}}{C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}} = \sqrt{Q_{r,\text{éq}}}$$

### D'après l'expression du pH :

$$\text{pH} = \text{p}K_{A1} + \log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}}$$

$$\text{pH} = \text{p}K_{A2} + \log \frac{[\text{HCOO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{HCOOH}]_{\text{éq}}}$$

$$2\text{pH} = \text{p}K_{A1} + \text{p}K_{A2} + \log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}} + \log \frac{[\text{HCOO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{HCOOH}]_{\text{éq}}}$$

$$2\text{pH} = \text{p}K_{A1} + \text{p}K_{A2} + \log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}} \cdot \frac{[\text{HCOO}^-]_{\text{éq}}}{[\text{HCOOH}]_{\text{éq}}} \Rightarrow \begin{cases} [\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}} = [\text{HCOO}^-]_{\text{éq}} \\ [\text{CH}_3\text{COO}^-]_{\text{éq}} = [\text{HCOOH}]_{\text{éq}} \end{cases}$$

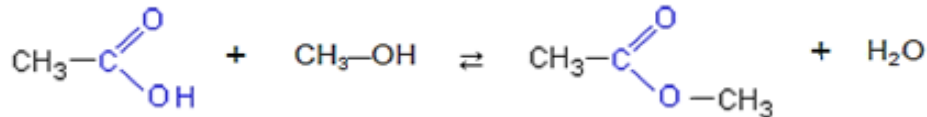
$$2\text{pH} = \text{pK}_{A1} + \text{pK}_{A2} + \log \frac{[\text{HCOOH}]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}} \cdot \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]_{\text{éq}}}{[\text{HCOOH}]_{\text{éq}}} = \text{pK}_{A1} + \text{pK}_{A2}$$

$$\text{pH} = \frac{1}{2} (\text{pK}_{A1} + \text{pK}_{A2})$$

$$\text{pH} = \frac{1}{2} (4,79 + 3,75) \Rightarrow \boxed{\text{pH} = 4,27}$$

3-Etude de la réaction d'acide éthanoïque avec le méthanol

3-1-L'équation de la réaction :



3-2-La courbe correspondant à la réaction utilisant le catalyseur :

Le catalyseur permet d'accélérer la transformation chimique, **la courbe C<sub>1</sub>** correspondant à la réaction utilisant le catalyseur car la réaction arrive à son état final dans une petite durée.

3-3- La composition du mélange à l'équilibre :

Equation de la réaction		A <sub>(l)</sub>	+	B <sub>(l)</sub>	⇌	E <sub>(l)</sub>	+	H <sub>2</sub> O <sub>(l)</sub>
Etat	Avancement	Les quantités de matière en (mol)						
Initial	0	C <sub>A</sub> · V <sub>1</sub>		C <sub>B</sub> · V <sub>2</sub>	--	0		0
Intermédiaire	x	C <sub>A</sub> · V <sub>1</sub> - x		C <sub>B</sub> · V <sub>2</sub> - x	--	x		x
Final	x <sub>f</sub>	C <sub>A</sub> · V <sub>1</sub> - x <sub>f</sub>		C <sub>B</sub> · V <sub>2</sub> - x <sub>f</sub>	--	x <sub>f</sub>		x <sub>f</sub>

La quantité d'acide restant à l'état d'équilibre : n<sub>af</sub> = n<sub>0</sub> - x<sub>f</sub> ⇒ x<sub>f</sub> = n<sub>0</sub> - n<sub>af</sub>

En utilisant le graphe, on trouve : n<sub>af</sub> = 0,3 mol c.à.d : x<sub>f</sub> = 0,9 - 0,3 = 0,6 mol

3-4-La valeur de t<sub>1/2</sub> :

A t = t<sub>1/2</sub>, on a : x(t<sub>1/2</sub>) =

$$\frac{x_f}{2} = \frac{0,6}{2} = 0,3 \text{ mol}$$

La quantité d'acide restant : n<sub>a</sub>(t<sub>1/2</sub>) = n<sub>0</sub> - (t<sub>1/2</sub>) = 0,9 - 0,3 = 0,6 mol

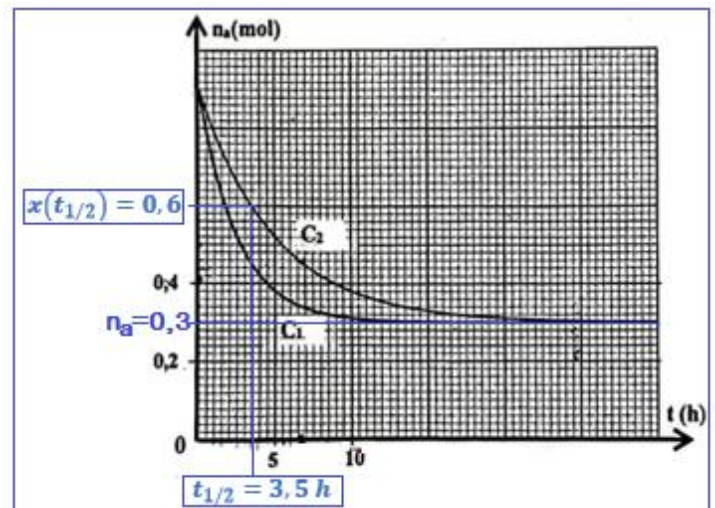
Par projection, on trouve : **t<sub>1/2</sub> = 3,5 h**

3-4-Le rendement r :

$$r = \frac{n_{\text{exp(ester)}}}{n_{\text{th(ester)}}} = \frac{x_f}{x_{\text{max}}}$$

$$x_{\text{max}} = n_0 = 0,9 \text{ mol} \text{ } \text{g} \text{ } x_f = 0,6 \text{ mol}$$

$$r = \frac{0,6}{0,9} = 0,667 \Rightarrow \boxed{r = 66,7 \%}$$



3-6- le rendement r' :

Le tableau d'avancement :

[www.svt-assilah.com](http://www.svt-assilah.com)

Equation de la réaction		$A_{(l)}$	+	$B_{(l)}$	$\rightleftharpoons$	$E_{(l)}$	+	$H_2O_{(l)}$
Etat	Avancement	Les quantités de matière en (mol)						
Initial	0	$C_A \cdot V_1$		$C_B \cdot V_2$	--	0		0
Intermédiaire	$x$	$C_A \cdot V_1 - x$		$C_B \cdot V_2 - x$	--	$x$		$x$
A l'équilibre	$x_{\text{éq}}$	$C_A \cdot V_1 - x_{\text{éq}}$		$C_B \cdot V_2 - x_{\text{éq}}$	--	$x_{\text{éq}}$		$x_{\text{éq}}$

$$K = \frac{[E]_f \cdot [H_2O]_f}{[A]_f \cdot [B]_f} = \frac{\left(\frac{0,6 + x_{\text{éq}}}{V}\right)^2}{\frac{(0,4 - x_{\text{éq}})(0,3 - x_{\text{éq}})}{V^2}} = \frac{(0,6 + x_{\text{éq}})^2}{(0,4 - x_{\text{éq}})(0,3 - x_{\text{éq}})} = \frac{0,6^2 + 2 \times 0,6x_{\text{éq}} + x_{\text{éq}}^2}{0,12 - 0,4x_{\text{éq}} - 0,3x_{\text{éq}} + x_{\text{éq}}^2}$$

$$4 \times (0,12 - 0,7x_{\text{éq}} + x_{\text{éq}}^2) = 0,36 + 1,2x_{\text{éq}} + x_{\text{éq}}^2$$

$$0,48 + 0,28x_{\text{éq}} + 4x_{\text{éq}}^2 - 0,36 - 1,2x_{\text{éq}} - x_{\text{éq}}^2 = 0$$

$$3x_{\text{éq}}^2 - 4x_{\text{éq}} + 0,12 = 0$$

$$\Delta = b^2 - 4ac = (-4)^2 - 4 \times 3 \times 0,12 = 14,56$$

$$\begin{cases} x_{\text{éq}1} = \frac{-b - \sqrt{\Delta}}{2a} = \frac{-(-4) - \sqrt{14,56}}{2 \times 3} = 0,0131 \text{ mol} \\ x_{\text{éq}2} = \frac{-b + \sqrt{\Delta}}{2a} = \frac{-(-4) + \sqrt{14,56}}{2 \times 3} = 1,3 \text{ mol} \end{cases}$$

$$x_{\text{éq}} = 0,03 \text{ mol} \quad ; \quad x_{\text{éq}} < x_{\text{max}} = 0,3 \text{ mol}$$

$$r' = \frac{n_f(\text{ester})}{n_{\text{max}}(\text{ester})} \Rightarrow r' = \frac{0,6 + x_{\text{éq}}}{0,6 + x_{\text{max}}} \Rightarrow r' = \frac{0,6 + 0,03}{0,6 + 0,3} = 0,70 \Rightarrow \boxed{r' = 70 \%}$$

[www.svt-assilah.com](http://www.svt-assilah.com)

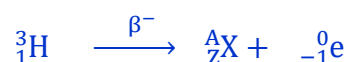
## Exercice 2 :

### 1-La désintégration du tritium

#### 1-1-L'affirmation juste :

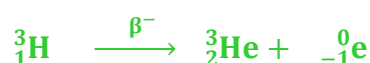
<b>A</b>	Le noyau ${}^3_1\text{H}$ a le nombre de masse égal à 5.	Faux
<b>B</b>	La radioactivité $\beta^-$ est caractéristique des noyaux très lourds.	Faux
<b>C</b>	Au bout de $t = 2t_{1/2}$ le nombre de noyaux désintégrés d'un échantillon radioactif représente 25% du nombre de noyaux initial.	Faux
<b>D</b>	La masse d'un noyau atomique est égale à la somme des masses de ses nucléons.	Faux
<b>E</b>	Lors d'une réaction de fission nucléaire, la masse est convertie en énergie.	Vrai

#### 1-2-L'équation de la réaction :



Application des lois de conservation :

$$\begin{cases} 3 = A + 0 \\ 1 = Z - 1 \end{cases} \Leftrightarrow \begin{cases} A = 3 \\ Z = 2 \end{cases}$$



### 1-3-La relation entre $t_{1/2}$ et $\lambda$ :

Loi de décroissance radioactive :  $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$

D'après la définition de demi-vie :  $N(t_{1/2}) = \frac{N_0}{2}$

$$\frac{N_0}{2} = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t_{1/2}} \Rightarrow \frac{1}{2} = e^{-\lambda \cdot t_{1/2}} \Rightarrow \ln\left(\frac{1}{2}\right) = \ln e^{-\lambda \cdot t_{1/2}} \Rightarrow -\ln 2 = -\lambda \cdot t_{1/2} \Rightarrow \ln 2 = \lambda \cdot t_{1/2}$$

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda}$$

### 1-4-Calcul de $a_1$ :

Quand 90% des noyaux sont désintégrés, il en reste 10% des noyaux radioactifs dans l'échantillon initial c.à.d :  $N_1 = 10\% N_0 = 0,1 N_0$  .

L'activité de l'échantillon est  $a_1$  .

$$a_1 = \lambda \cdot N_1 = 0,1 \lambda \cdot N_0$$

$$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} ; \frac{N_0}{N_A} = \frac{m_0}{m({}^3_1\text{H})} \Rightarrow N_0 = \frac{m_0 \cdot N_A}{m({}^3_1\text{H})}$$

$$a_1 = 0,1 \cdot \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot \frac{m_0 \cdot N_A}{m({}^3_1\text{H})} \Rightarrow a_1 = \frac{\ln 2}{12,32 \times 3,16 \cdot 10^7} \times \frac{2 \cdot 10^{-6} \times 6,02 \cdot 10^{23}}{3} \Rightarrow a_1 = 7,15 \cdot 10^8 \text{ Bq}$$

### 2- Réaction de fusion de ${}^3_1\text{H}$ et ${}^2_1\text{H}$ :

a	L'énergie qu'il faut fournir à un noyau de tritium au repos pour le dissocier en ses nucléons au repos est l'énergie de liaison $E_1({}^3_1\text{H}) = 8,475 \text{ MeV}$ .	Vrai
b	Le tritium est plus stable que le deutérium.	Vrai

$$\begin{cases} \xi({}^3_1\text{H}) = \frac{E_1({}^3_1\text{H})}{3} = \frac{8,475}{3} = 2,825 \text{ MeV/Nucléon} \\ \xi({}^2_1\text{H}) = \frac{E_1({}^2_1\text{H})}{2} = \frac{2,366}{2} = 1,183 \text{ MeV/Nucléon} \end{cases} \Rightarrow \xi({}^3_1\text{H}) > \xi({}^2_1\text{H})$$

Le noyau de tritium  ${}^3_1\text{H}$  est plus stable que le noyau de deutérium  ${}^2_1\text{H}$  .

### 2-2-Calcul de l'énergie libérée $E_{\text{lib}}$ :



L'énergie libérée  $E_{\text{lib}} = |\Delta E|$

$$\Delta E = E_1({}^3_1\text{H}) + E_1({}^2_1\text{H}) - E_1({}^3_2\text{He})$$

$$|\Delta E| = |8,475 + 2,366 - 28,296| = 17,455 \text{ MeV}$$

$$E_{\text{lib}} = |\Delta E| \Rightarrow E_{\text{lib}} = 17,46 \text{ MeV}$$

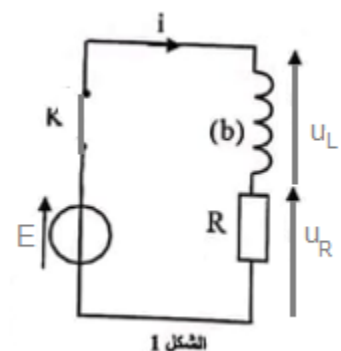
### Exercice 3 :

1-Réponse d'un dipôle RL à un échelon de tension

#### 1-1-Etablissement de l'équation différentielle :

D'après la loi d'additivité des tensions :  $u_L + u_R = E$

D'après loi d'ohm :  $u_L = L \frac{di}{dt}$  et  $u_R = R \cdot i$



$$L \frac{di}{dt} + R \cdot i = E \Leftrightarrow \boxed{\frac{di}{dt} + \frac{R}{L} \cdot i = \frac{E}{L}}$$

1-2-1-Les expression de A et B :

$$\begin{cases} i(t) = A + B \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} \\ \frac{di}{dt} = \frac{d(A + B \cdot e^{-\frac{t}{\tau}})}{dt} = -\frac{B}{\tau} \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} \end{cases}$$

On remplace dans l'équation différentielle :

$$-\frac{B}{\tau} \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{R}{L} (A + B \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}) = \frac{E}{L}$$

$$-\frac{B}{\tau} \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{R}{L} \cdot A + \frac{R}{L} \cdot B \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{E}{L}$$

$$B \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} \left( \frac{R}{L} - \frac{1}{\tau} \right) + \frac{R}{L} \cdot A - \frac{E}{L} = 0$$

$$\begin{cases} \frac{R}{L} - \frac{1}{\tau} = 0 \\ \frac{R}{L} \cdot A - \frac{E}{L} = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \frac{R}{L} = \frac{1}{\tau} \\ R \cdot A = E \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \tau = \frac{L}{R} \\ \boxed{A = \frac{E}{R}} \end{cases}$$

On détermine B en utilisant les conditions initiales :

$$i(0) = 0 \Rightarrow A + B \cdot e^0 = 0 \Rightarrow B = -A \Rightarrow \boxed{B = -\frac{E}{R}}$$

L'expression de i(t):  $i(t) = \frac{E}{R} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$

1-2-2-Montrons que  $L = 1H$  :

L'expression de la constante de temps :  $\tau = \frac{L}{R}$

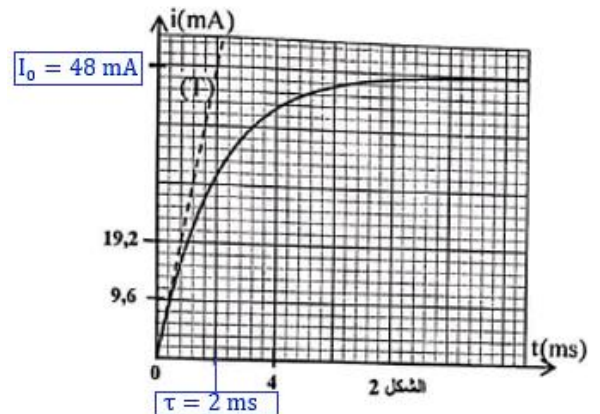
$$L = \tau \cdot R$$

L'expression de l'intensité de courant dans le régime permanent :  $\frac{R}{L} \cdot I_0 = \frac{E}{L} \Rightarrow R \cdot I_0 = E \Rightarrow I_0 = \frac{E}{R} \Rightarrow R = \frac{E}{I_0} \Rightarrow$

$$\boxed{L = \tau \cdot \frac{E}{I_0}}$$

D'après la figure 2, on a :  $\tau = 2 \text{ ms}$  et  $I_0 = 48 \text{ mA}$ .

$$\text{A.N : } L = 2 \cdot 10^{-3} \times \frac{24}{48 \cdot 10^{-3}} \Rightarrow \boxed{L = 1 \text{ H}}$$



1-3-L'expression de la tension  $u_L(t)$ :

$$u_L(t) = L \frac{di}{dt} = L \frac{d \left( \frac{E}{R} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) \right)}{dt} = \frac{L \cdot E}{R} \cdot \frac{1}{\tau} \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{L \cdot E}{R} \cdot \frac{R}{L} \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} \Rightarrow \boxed{u_L(t) = E \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}}$$

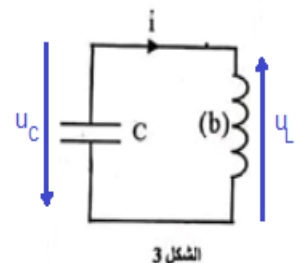
$$u_L(t) = 24 e^{-\frac{t}{2 \cdot 10^{-3}}} \Rightarrow \boxed{u_L(t) = 24 e^{-500 \cdot t}}$$

2-Circuit oscillant LC

2-1-L'équation différentielle :

D'après la loi d'additivité des tensions :  $u_L + u_C = 0$

D'après loi d'ohm :  $u_L = L \frac{di}{dt}$  avec  $i = \frac{dq}{dt} = \frac{d(C \cdot u_C)}{dt} = C \cdot \frac{du_C}{dt}$



$$\frac{di}{dt} = \frac{d}{dt} \left( C \cdot \frac{du_C}{dt} \right) = C \cdot \frac{d^2 u_C}{dt^2}$$

$$L \cdot C \cdot \frac{d^2 u_C}{dt^2} + u_C = 0 \Leftrightarrow \frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{1}{L \cdot C} \cdot u_C = 0$$

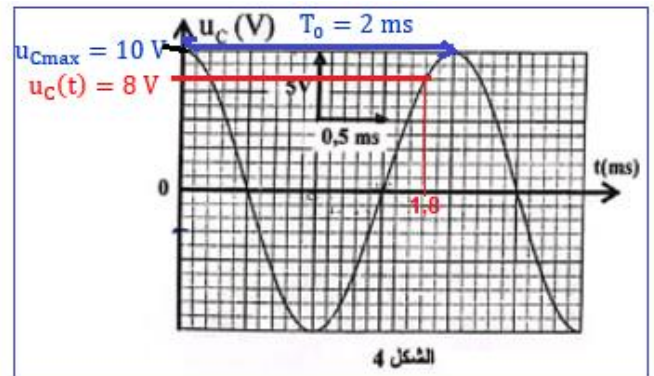
### 2-2-1-La valeur de la capacité C :

D'après l'expression de la période propre :  $T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$  c.à. d:  $T_0^2 = 4\pi^2 L \cdot C$  on obtient :  $C = \frac{T_0^2}{4\pi^2 L}$

D'après le graphe de la figure 3 : la valeur de  $T_0$  est:  $T_0 = 2 \text{ ms}$

A.N :  $C = \frac{(2 \cdot 10^{-3})^2}{4 \times 10 \times 1} =$

$10^{-7} \text{ F} \Leftrightarrow \boxed{C = 0,1 \mu\text{F}}$



### 2-2-2-L'énergie mécanique E\_m :

L'énergie totale du circuit :

$$E_T(t) = E_e(t) + E_m(t)$$

$$E_m(t) = E_T(t) - E_e(t)$$

A  $t = 0$ , on a:  $u_C(0) = u_{Cmax} = 10 \text{ V}$  et  $i(0) = 0$  donc :  $E_T(0) = E_{emax} = \frac{1}{2} C u_{Cmax}^2$

A  $t = 1,8 \text{ ms}$ , on a:  $u_C(t) = 8 \text{ V}$

$$E_m(t) = \frac{1}{2} C \cdot u_{Cmax}^2 - \frac{1}{2} C \cdot u_C^2(t) \Rightarrow E_m(t) = \frac{1}{2} C \cdot (u_{Cmax}^2 - u_C^2(t))$$

$$E_m(t) = \frac{1}{2} \times 10^{-7} \times (10^2 - 8^2) \Rightarrow \boxed{E_m(t) = 1,8 \cdot 10^{-6} \text{ J}}$$

## 3-Modulation d'amplitude d'un signal

### 3-1-La bonne réponse :

La proposition juste est **B**

$$T_s = 5 \text{ ms} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ s}$$

$$f_s = \frac{1}{T_s} = \frac{1}{5 \cdot 10^{-3}} = 200 \text{ Hz}$$

$$T_s = 20T_p \Leftrightarrow \frac{1}{f_s} = \frac{20}{F_p} \Leftrightarrow F_p = 20f_s \Rightarrow F_p = 20 \times 200 = 4000 \text{ Hz} = 4 \text{ kHz}$$

### 3-2-Vrai ou faux :

**a-Faux** : Justification :

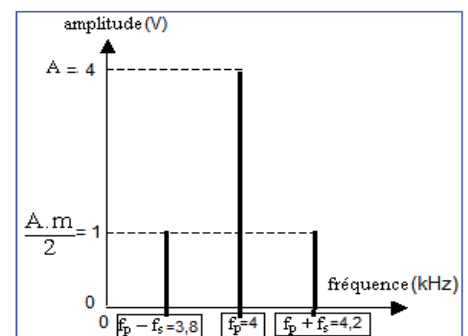
$$m = \frac{U_{m \max} - U_{m \min}}{U_{m \max} + U_{m \min}}$$

$$\begin{cases} U_{m \max} = 3 \times 2 = 6 \text{ V} \\ U_{m \min} = 1 \times 2 = 2 \text{ V} \end{cases} \Rightarrow m = \frac{6 - 2}{6 + 2} = 0,5$$

**b-Faux** : Justification :

$$U_0 = \frac{U_{m \max} + U_{m \min}}{2} = \frac{6 + 2}{2} = 4 \text{ V}$$

### 3-3-Représentation du spectre de fréquence du signal modulé :



## Exercice 4 :

### Partie I : Etude de la chute d'une balle

1-Mouvement de la balle en chute libre

1-1-Equations horaires de  $v_z(t)$  et  $z(t)$  :

Le système étudié : {La balle (S)}

Bilan des forces : le poids  $\vec{P}$  seulement

On considère le repère  $(o, \vec{k})$ , lié à un référentiel terrestre, supposé galiléen.

Application de la deuxième loi de Newton :  $\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m \cdot \vec{a}_G \Rightarrow \vec{P} = m \cdot \vec{a}_G$

Projection sur l'axe oz :  $P_z = m \cdot a_z$

$$-P = m \cdot a_z \Rightarrow -m \cdot g = m \cdot a_z \Rightarrow a_z = -g \Rightarrow a_z = \frac{dv_z}{dt} = -g$$

Par dérivation on a :  $v_z(t) = -g \cdot t + v_{0z}$  à  $t_0 = 0$ , on a :  $v_z(0) = v_0$

$$v_z(t) = -g \cdot t + v_0 \mapsto \boxed{v_z(t) = -10 \cdot t + 12}$$

On a :  $v_z(t) = \frac{dz}{dt} = -10t + 12$  Par dérivation on a :  $z(t) = -\frac{1}{2} \times 10 \cdot t^2 + 12 \cdot t + z_0$

A  $t_0 = 0$ , on a :  $z_0 = 0$  on trouve :

$$\boxed{z(t) = -5 \cdot t^2 + 12t}$$

1-2-1-la hauteur maximale h :

A  $t_1$  le point G arrive à la hauteur maximale, ou sa vitesse s'annule

$$v_z = 0 \Rightarrow -10 \cdot t_1 + 12 = 0 \Rightarrow 10 \cdot t_1 = 12 \Rightarrow t_1 = \frac{12}{10} = 1,2 \text{ s}$$

La hauteur maximale :

$$\mathbf{h} = z(t_1) = -5 \cdot t_1^2 + 12 \cdot t_1 \quad \text{AN : } h = -5 \times 1,2^2 + 12 \times 1,2 \rightarrow \boxed{h = 7,2 \text{ m}}$$

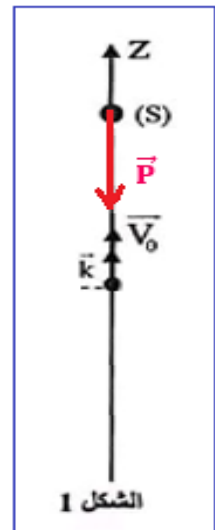
1-2-2-La valeur algébrique  $v_{0z}$  :

$$z(t_2) = 0 \Leftrightarrow 5 \cdot t_2^2 + 12 \cdot t_2 = 0 \Leftrightarrow t_1(-5t_2 + 12) = 0$$

Puisque :

$$t_2 \neq 0 \quad -5t_2 + 12 = 0 \Rightarrow t_2 = \frac{12}{5} = 2,4 \text{ s}$$

$$v_z(t_2) = -10 \cdot t_2 + 12 \Rightarrow v_z(t_2) = -10 \times 2,4 + 12 \Rightarrow \boxed{v_z(t_2) = -12 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}}$$





## 2-Mouvement de chute avec frottement :

### 2-1-L'équation différentielle :

Le système étudié : {La balle (S)}

Bilan des forces :  $\vec{P}$  : le poids

$\vec{f}$  : force de frottement fluide

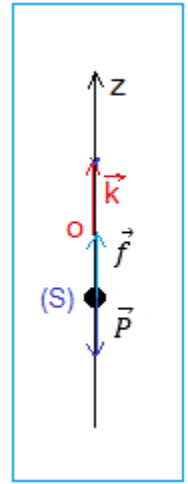
Application de la deuxième loi de Newton :  $\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m \cdot \vec{a}_G \Rightarrow \vec{P} + \vec{f} = m \cdot \vec{a}_G$

Projection sur l'axe oz :  $P_z + f_z = m \cdot a_z \Rightarrow -P + f = m \cdot \frac{dv_z}{dt}$

$$-m \cdot g - \lambda v_z = m \cdot \frac{dv_z}{dt} \Rightarrow m \cdot \frac{dv_z}{dt} + \lambda v_z + mg = 0$$

On pose :  $\frac{\lambda}{m} = \frac{1}{\tau} \Rightarrow \tau = \frac{m}{\lambda}$

L'équation différentielle :  $\frac{dv_z}{dt} + \frac{1}{\tau} \cdot v_z + g = 0$



### 2-2-La norme de la vitesse limite :

Dans le régime permanent on a :  $v_z = v_{\ell\text{im}} = \text{cte} > 0$ , c.d.à :  $\frac{dv_{\ell\text{im}}}{dt} = 0$

L'équation différentielle :  $\frac{1}{\tau} \cdot v_{\ell\text{im}} + g = 0 \Rightarrow v_{\ell\text{im}} = -g \cdot \tau \Rightarrow v_{\ell\text{im}} = \left| -\frac{m \cdot g}{\lambda} \right|$

$$v_{\ell\text{im}} = \left| -\frac{80 \cdot 10^{-3} \times 10}{0,12} \right| \Rightarrow v_{\ell\text{im}} = 6,67 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

### 2-3-Détermination de $v_z(t_i)$ :

La méthode d'Euler :  $v_{i+1} = v_i + a_i \cdot \Delta t \Rightarrow v_i = v_{i-1} + a_{i-1} \cdot \Delta t$  (2)

Et  $a_i + \frac{\lambda}{m} \cdot v_i + g = 0 \Rightarrow a_{i-1} + \frac{\lambda}{m} \cdot v_{i-1} + g = 0$  (2)

(2)  $\Leftrightarrow \frac{\lambda}{m} \cdot v_{i-1} = -a_{i-1} - g$  c.à.d :  $v_{i-1} = -\frac{m}{\lambda} (a_{i-1} + g)$

$$v_{i-1} = -\frac{80 \cdot 10^{-3}}{0,12} (5 + 10) = -10 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

On remplace dans (1)  $v_i = v_z(t_i) = -10 + 5 \times 66 \cdot 10^{-3} \Rightarrow v_z(t_i) = -9,67 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

## Partie II : Etude du mouvement d'une balançoire

### 1-L'expression de $E_{\text{pp}}$ :

L'expression de l'énergie potentielle de pesanteur :  $E_{\text{pp}} = m \cdot g \cdot z$

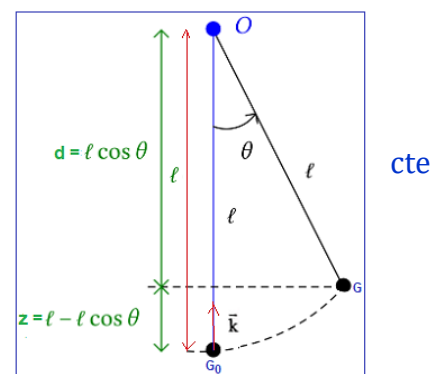
L'état de référentiel de l'énergie potentielle :

$E_{\text{pp}} = 0$  à  $z = 0$  par suite: cte = 0

$$E_{\text{pp}} = m \cdot g \cdot z$$

D'après la figure :  $\ell = d + z \Rightarrow z = \ell - d$  avec  $d = \ell \cdot \cos\theta$

$$z = \ell - \ell \cdot \cos\theta = \ell(1 - \cos\theta)$$



Pour des oscillations de faible amplitude :  $1 - \cos\theta \approx \frac{\theta^2}{2}$

$$z = \ell \cdot \frac{\theta^2}{2} \Rightarrow E_{pp} = \frac{1}{2} m \cdot g \cdot \ell \cdot \theta^2$$

2-1- La vitesse angulaire  $\dot{\theta}(t)$  :

Le mouvement se fait sans frottement, l'énergie mécanique se conserve au cours du temps :

$$E_m = E_{cmax} = E_{ppmax}$$

$$\frac{1}{2} J_{\Delta} \cdot \dot{\theta}_{max}^2 = \frac{1}{2} m \cdot g \cdot \ell \cdot \theta_0^2$$

$$\frac{1}{2} m \cdot \ell^2 \cdot \dot{\theta}_{max}^2 = \frac{1}{2} m \cdot g \cdot \ell \cdot \theta_0^2$$

$$\ell \cdot \dot{\theta}_{max}^2 = g \theta_0^2$$

$$\dot{\theta}_{max} = \theta_0 \cdot \sqrt{\frac{g}{\ell}} \quad \text{A.N :} \quad \dot{\theta}_{max} = 9^\circ \times \frac{\pi}{180^\circ} \sqrt{\frac{10}{2,4}} \Rightarrow \boxed{\dot{\theta}_{max} = 0,32 \text{ rad} \cdot \text{s}^{-1}}$$

2-2-Etablir l'équation différentielle :

$$E_m = \text{Cte} \Leftrightarrow \frac{dE_m}{dt} = 0$$

$$\frac{d}{dt} \left( \frac{1}{2} J_{\Delta} \cdot \dot{\theta}^2 + \frac{1}{2} m \cdot g \cdot \ell \cdot \theta^2 \right) = 0$$

$$\frac{1}{2} m \cdot \ell^2 \cdot 2 \cdot \dot{\theta} \cdot \ddot{\theta} + \frac{1}{2} m \cdot g \cdot \ell \cdot 2 \cdot \theta \dot{\theta} = 0$$

$$m \cdot \ell^2 \cdot \left( \ddot{\theta} + \frac{g}{\ell} \cdot \theta \right) = 0$$

$$\frac{d^2\theta}{dt^2} + \frac{g}{\ell} \cdot \theta = 0$$

3-La période propre  $T_0$  :

$$T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{\ell}{g}} \quad \text{A.N :} \quad T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{2,4}{10}} \Rightarrow \boxed{T_0 = 3,08 \text{ s}}$$

[www.svt-assilah.com](http://www.svt-assilah.com)

