

### Chimie (9 points)

#### Exercice N°1 (5 points)

Toutes les solutions sont prises à 25°C. Le produit ionique de l'eau à cette température est  $K_e = 10^{-14}$ .  
On prépare à 25°C les deux solutions basiques suivantes :

- Une solution (S<sub>1</sub>) de N,N-diméthylméthanamine (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>N, qu'on peut le noter par B.
- Une solution (S<sub>2</sub>) de soude NaOH.

Le tableau ci-dessous donne les molarités et le pH de deux solutions :

Solution	Concentration molaire	pH
( S <sub>1</sub> )	$C_1 = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$	$\text{pH}_1 = 11,5$
( S <sub>2</sub> )	$C_2 = 0,05 \text{ mol.L}^{-1}$	$\text{pH}_2 = 12,7$

- 1°) a- Montrer que la soude est une base forte et B est base faible.  
b- Ecrire les équations de dissociations des deux bases dans l'eau.
- 2°) a- Dresser le tableau descriptif d'évolution de la réaction de dissociation de B dans l'eau en fonction de son avancement volumique.  
b- Exprimer le taux d'avancement final  $\tau_f$  de cette réaction en fonction de  $C_1$  et  $y_f$  où  $y_f$  représente l'avancement volumique final.
- 3°) En précisant les approximations nécessaires :  
a- Montrer que la constante d'acidité  $K_{a1}$  peut s'écrire sous la forme  $K_{a1} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]^2}{K_e} C_1$   
b- Dédire que l'expression du pH de la solution (S<sub>1</sub>) est  $\text{pH}_1 = \frac{1}{2}(\text{p}K_{a1} + \text{p}K_e + \log C_1)$
- 4°) a- Déterminer la valeur de  $\text{p}K_{a1}$ .  
b- Calculer le taux d'avancement final  $\tau_f$  de la solution (S<sub>1</sub>).
- 5°) On dilue la solution (S<sub>1</sub>), on obtient une solution (S'<sub>1</sub>) de concentration  $C'_1 = \frac{C_1}{10}$   
Sachant que la dilution au  $\frac{1}{10}$  d'une solution aqueuse d'une base faible fait diminuer son pH de 0,5.  
a- Déterminer la valeur de  $\tau'_f$   
b- Comparer  $\tau'_f$  et  $\tau_f$ . Préciser alors l'effet de la dilution sur la dissociation de la base.

#### Exercice N°2 (4 points)

Pour doser une solution aqueuse (A) d'acide chlorhydrique HCl de molarité  $C_A$  inconnue, on prélève un volume  $V_A = 20 \text{ cm}^3$  de cette solution et on lui ajoute un volume  $V_e$  d'eau. On réalise par la suite la neutralisation du mélange obtenu par une solution d'hydroxyde de sodium de molarité  $C_B = 0,2 \text{ mol.L}^{-1}$ . Les résultats expérimentaux ont permis de tracer la courbe de la figure 1 de document joint.

- 1°) Quel est l'intérêt pratique de l'ajout de l'eau ?
- 2°) a- Montrer qu'il s'agit d'une neutralisation d'un acide fort par une base forte.  
b- Ecrire l'équation de la réaction de la neutralisation.

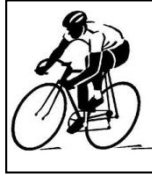
- 3°) a- Définir l'équivalence acido-basique.  
 b- Déterminer graphiquement les coordonnées du point d'équivalence. Justifier le caractère du mélange obtenue à l'équivalence.  
 c- Dédire la molarité  $C_A$  de la solution (A).  
 d- Déterminer le volume  $V_e$  ajouté avant de réaliser la neutralisation.
- 4°) Déterminer la concentration molaires des ions sodium  $Na^+$  à l'équivalence.
- 5°) Parmi les indicateurs colorés suivants :

Indicateur coloré	hélianthine	Bleu de bromothymol	phénolphthaléine
Zone de virage	3,2 - 4,4	6,0 - 7,6	8,0 - 10,0

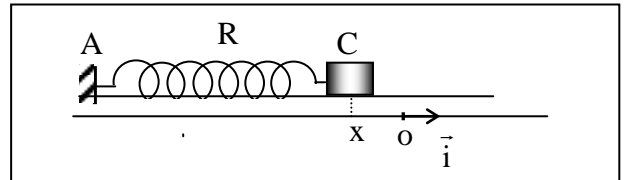
Dire en le justifiant, le quel est l'indicateur qui convient mieux pour ce dosage.

## Physique (11 points)

### Exercice N°1



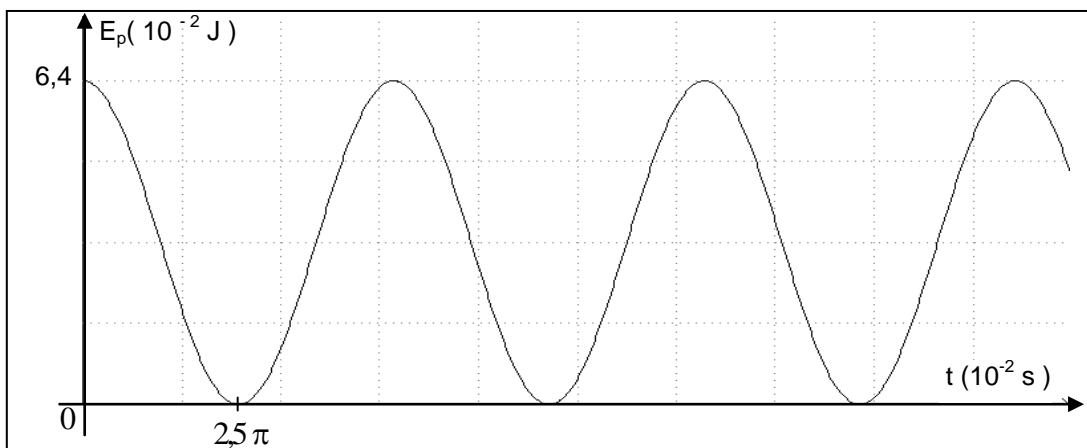
Un solide (C) de masse  $M = 0,2 \text{ Kg}$  est attaché à l'une des extrémités d'un ressort R de masse négligeable et raideur  $K = 80 \text{ N.m}^{-1}$ . L'autre extrémité du ressort est fixée au point A. Lorsque (C) est en équilibre, son centre d'inertie occupe la position (o), origine de du repère  $(o, \vec{i})$ .



#### Partie I (2,75 points)

Le corps C se déplace sur un plan horizontal à coussin d'air, de sorte qu'on peut négliger les forces de frottement. On écarte le solide de sa position d'équilibre d'une distance  $d = 4 \text{ cm}$  vers la gauche et on l'abandonne sans vitesse initiale.

- 1°) a- Donner l'équation différentielle de l'oscillateur faisant intervenir l'élongation  $x$  du corps C.  
 b- Le corps C occupe, à l'instant  $t$ , une position d'abscisse  $x = X_m \sin(\omega_0 t + \varphi_x)$ . Vérifier que  $x(t)$  est solution de l'équation différentielle de l'oscillateur
- 2°) a- Déterminer l'expression de  $x(t)$ .  
 b- Dédire la nature des oscillations  
 c- Déterminer la période propre  $T_0$ .
- 3°) La représentation graphique, en fonction du temps, de l'énergie potentielle élastique  $E_p(t)$  est donnée par la courbe ci-dessous :



- a- Déterminer, en fonction du temps, l'expression de l'énergie  $E_p(t)$ .  
 b- Retrouver graphiquement l'amplitude  $X_m$  des oscillations.  
 c- Comparer la période  $T$  de  $E_p(t)$  à  $T_0$ .
- 4°) a- Déterminer, en fonction du temps, l'expression de l'énergie cinétique  $E_C(t)$ .  
 b- Montrer que l'énergie mécanique  $E$  du système {solide (S) + ressort (R)} de l'oscillateur, est constante. Déterminer sa valeur.

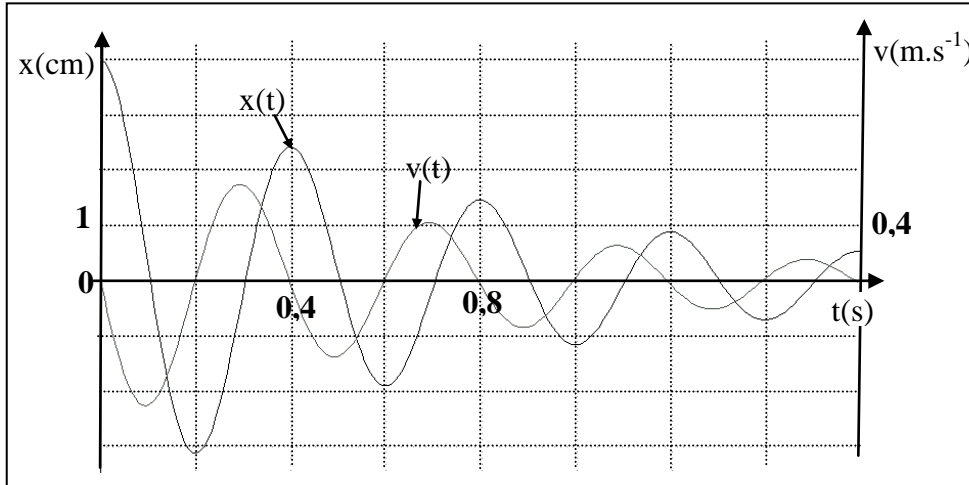
c- Représenter sur la figure 2 du document ci-joint, les courbes représentant  $E_C(t)$  et  $E$ .

**Partie II** (2,25 points)

On arrête la soufflerie du plan à coussin d'air. Alors les forces de frottement sur le plan sont équivalentes à une force unique  $\vec{f} = -h\vec{v}$ ;  $h$  étant une constante positive et  $\vec{v}$  la vitesse du solide.

On écarte le corps C de sa position d'équilibre O, jusqu'à un point d'abscisse  $x = 4$  cm puis on l'abandonne sans vitesse initiale à la date  $t = 0$  s.

Des mesures appropriées ont permis de tracer les courbes  $x(t)$  et  $v(t)$ .



1°) a- Etablir l'équation différentielle de l'oscillateur.

b- Préciser le régime des oscillations.

2°) a- Montrer que l'énergie mécanique  $E$  du système {solide (S) + ressort (R)}, n'est pas constante.

b- Déterminer les valeurs  $E_0$  et  $E_1$  de l'énergie mécanique du système respectivement aux dates  $t_0 = 0$  s et  $t_1 = 0,7$  s.

c - Calculer la variation  $\Delta E$  de l'énergie du système entre ces deux instants. Interpréter cette variation.

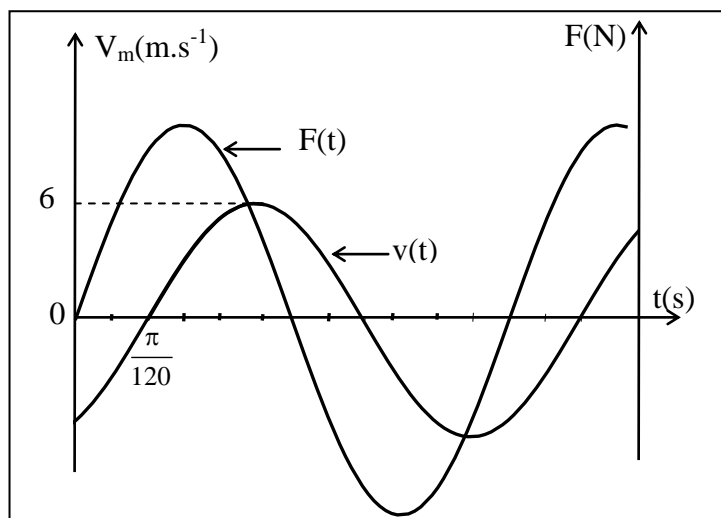
**Partie III** (4,5 points)

Un dispositif non représenté exerce maintenant sur le solide une force excitatrice  $\vec{F}(t) = F(t) \vec{i}$  avec

$F(t) = F_m \sin(\omega_e t)$ . Les frottements de (S) avec le plan sont toujours équivalents à une force  $\vec{f} = -h \vec{v}$ .

1°) Donner, par analogie électrique mécanique, l'équation différentielle en  $v(t)$  de cet oscillateur.

2°) La figure ci-dessous donne les graphes  $F(t)$  et  $v(t)$ .



a- Déterminer graphiquement.

- La période de la force excitatrice. En déduire la valeur de la pulsation  $\omega_e$ .
- L'amplitude  $V_m$  de la vitesse  $v(t)$  et sa phase initiale  $\varphi_v$ .

b- En déduire l'expression de  $v(t)$ .

3°) On considère l'oscillateur électrique analogue à cet oscillateur mécanique. Par analogie électrique Mécanique :

a- Préciser l'état, inductif, résistif ou capacitif, de l'oscillateur électrique équivalent.

b- Reproduire et compléter le tableau suivant.

Electrique	Mécanique
$I_m = \frac{U_m}{\sqrt{(R+r)^2 + (L\omega_e - \frac{1}{C\omega_e})^2}}$ $\text{tg}(\varphi_U - \varphi_i) = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega_e}}{R+r}$	

c- Calculer alors :

- la valeur de  $h$  ;
- l'impédance mécanique  $Z_m$  ;
- l'amplitude  $F_m$  de la force excitatrice.

5°) En faisant varier la fréquence  $N_e$  de l'excitateur, on constate que  $V_m$  est maximale pour une fréquence  $N_e = N_1$ .

a- Qu'appelle-t-on le phénomène qui se produit à cette fréquence?

b- à la valeur  $N_1$  :

• Déterminer, l'expression de  $v(t)$ .

• Montrer que,,  $m \frac{d^2x}{dt^2} + Kx = 0$ . Déduire alors la nature de l'oscillateur.

• Déterminer,  $\Delta\varphi = \varphi_F - \varphi_x$ .

6°) Tracer l'allure de la courbe  $V_m = f(N_e)$ .

## Exercice N°2 (1,5 points)

### Etude d'un document scientifique

« ... les ondes forment un domaine d'étude extrêmement vaste. On trouve en effet des ondes dans des domaines aussi différents que l'électromagnétisme (la lumière, les ondes radio) et la mécanique des fluides (le son, les vagues).

Une onde, c'est une perturbation qui se propage que ce soit à la surface de l'eau, sur une corde, dans l'air ou une perturbation du champ électromagnétique qui nous entoure. Cette perturbation se déplace sans déformer et sans emporter de la matière avec elle. Elle est donc idéale pour transporter de l'information. C'est pour cela que nous sommes dotés de récepteurs d'ondes : les yeux pour recevoir la lumière, les oreilles pour recevoir le son. Ces ondes nous apportent des informations à distances, ce qui est un grand avantage. Elles sont à la base de notre perception du monde d'où leur extrême importance.

Les phénomènes sont nombreux, qui nécessitent la connaissance des propriétés des ondes pour être expliqués. Déjà, connaître la lumière permet d'expliquer tout ce qui se voit : de la couleur des objets, à pourquoi les lampes brillent, en passant par les écrans à cristaux liquides. Savoir ce qu'est le son permet de comprendre ce qu'est la hauteur d'une note ou le timbre d'un instrument ».

Extrait de « Scio Vulgarisation de Physique depuis 1999 »

Questions :

1°) Donner des exemples des milieux de propagation des ondes.

2°) Citer un domaine d'application des ondes.

3°) Donner une propriété des ondes.

4°) Préciser la contribution de l'onde dans le domaine de l'information.

*Bon courage*

**Document joint**

Nom : .....

Prénom : .....

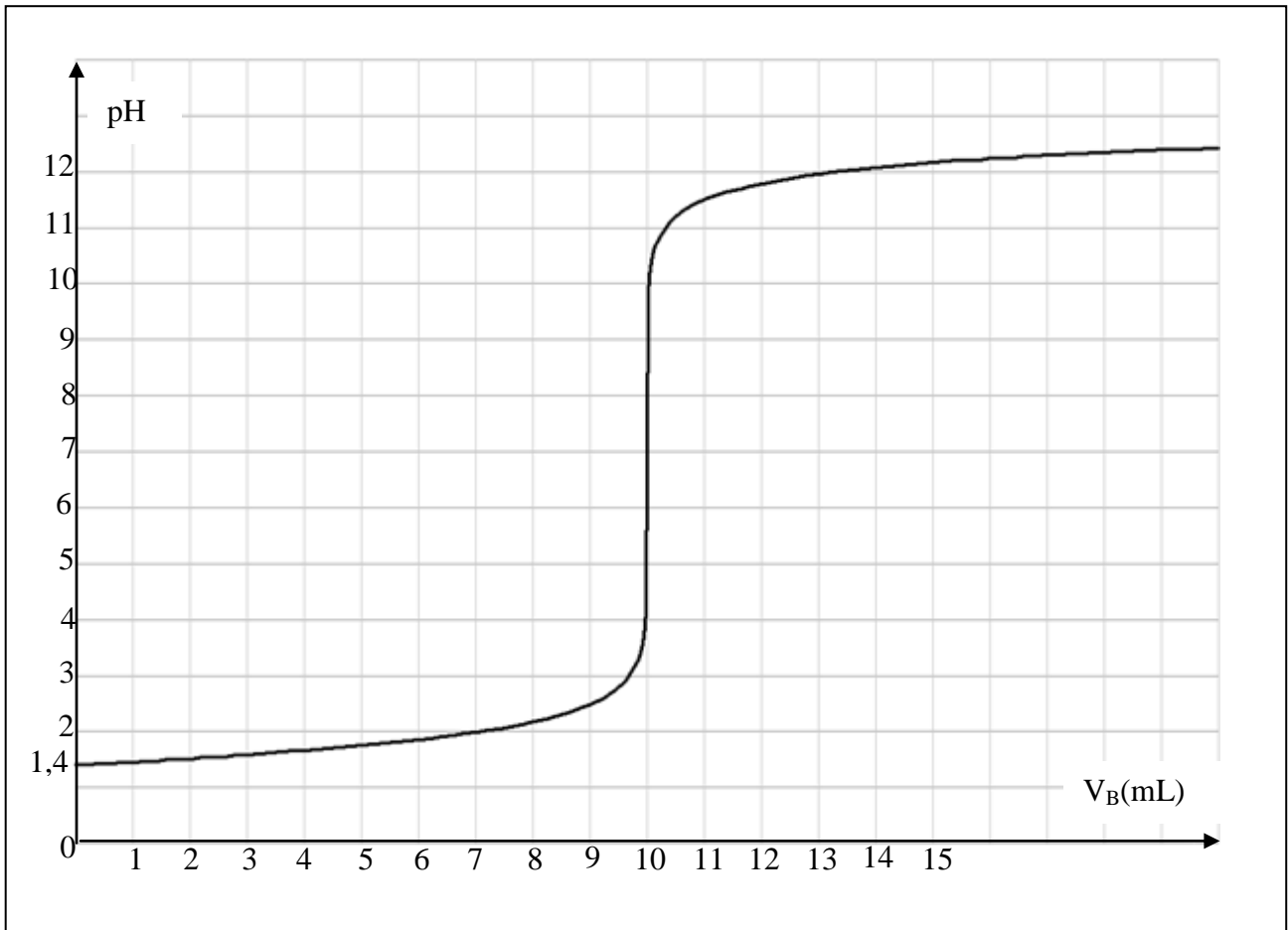


Figure 1

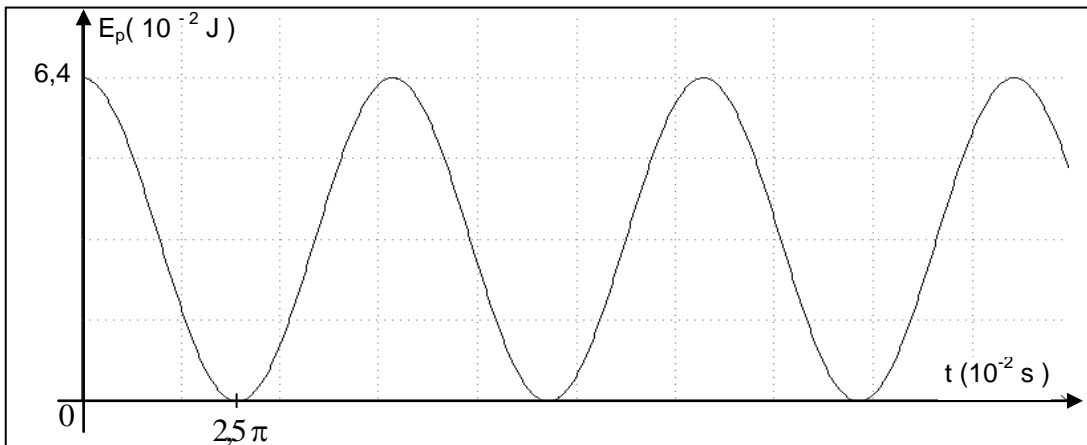


Figure 2



**Correction du devoir de synthèse N° 2 11-12**  
**Noté sur 40**

**Chimie**

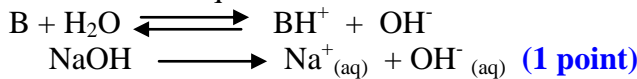
**Exercice N°1 ( 10 points)**

1°) a- Montrons que la soude est une base forte et B est base faible.

$$[\text{OH}^-] = \frac{K_e}{[\text{H}_3\text{O}^+]} = \frac{10^{-pK_e}}{10^{-pH_1}} = 10^{-25} = 3,16 \cdot 10^{-3} \text{ molL}^{-1} < C_1 \text{ alors B est une base faible} \quad (2 \text{ point})$$

$$[\text{OH}^-]_b = \frac{K_e}{[\text{H}_3\text{O}^+]_b} = \frac{10^{-pK_e}}{10^{-pH_2}} = 10^{-13} = 0,05 \text{ molL}^{-1} = C_2 \text{ NaOH est une base forte}$$

b- Ecrivons les équations de dissociations des deux bases dans l'eau.



2°) a- Dressons le tableau descriptif d'évolution de la réaction de dissociation de B dans l'eau en fonction de son avancement volumique.

Etat du système	Avancement volumique	$\text{B} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{BH}^+ + \text{OH}^-$			
initial	0	$C_1$	excès		$[\text{OH}^-]_e$
Final	$y_f$	$C_1 - y_f$	excès	$y_f$	$y_f + [\text{OH}^-]_e$

(1 point)

b- Exprimons le taux d'avancement final  $\tau_f$  de cette réaction en fonction de C et  $y_f$  où  $y_f$  représente l'avancement volumique final.

$$\tau_f = \frac{y_f}{y_{\text{max}}} \text{ si la réaction était totale } [\text{B}] = C_1 - y_{\text{max}} = 0 \text{ donc } C_1 = y_{\text{max}} \text{ d'où } \tau_f = \frac{y_f}{C_1} \quad (0,5 \text{ point})$$

3°) En précisant les approximations nécessaires :

a- Montrons que la constante d'acidité  $K_{a1}$  peut s'écrire sous la forme  $K_{a1} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]^2}{K_e} C_1$

$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{B}]}{[\text{BH}^+]}$$

$$[\text{OH}^-]_{\text{total}} = [\text{OH}^-]_{\text{base}} + [\text{OH}^-]_{\text{eau}}$$

$$[\text{OH}^-]_{\text{total}} = [\text{OH}^-]_{\text{base}} + [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{eau}}$$

La solution est suffisamment basique  $\text{pH} > 6$  alors  $[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{eau}} \ll [\text{OH}^-]_{\text{total}}$ . L'équation devient

$$[\text{OH}^-]_{\text{eau}} \ll [\text{OH}^-]_{\text{base}} \text{ d'où } [\text{OH}^-]_{\text{total}} = [\text{OH}^-]_{\text{base}} = y_f$$

$$[\text{OH}^-] = [\text{BH}^+] = y_f$$

La base étant faible donc faiblement ionisée. Alors  $\tau_f \ll 1$

$$[\text{B}] = C_1$$

$$\text{Alors } K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] C_1}{[\text{BH}^+]} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] C_1}{[\text{OH}^-]} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]^2 C_1}{K_e} \quad (1 \text{ point})$$

b- Déduisons que l'expression du pH de la solution ( $S_1$ ) est  $\text{pH}_1 = \frac{1}{2}(\text{p}K_{a1} + \text{p}K_e + \log C_1)$

$$\log(K_a) = \log\left(\frac{[\text{H}_3\text{O}^+]^2 C_1}{K_e}\right) = 2\log[\text{H}_3\text{O}^+] + \log C_1 - \log K_e \Leftrightarrow -\text{p}K_a = -2\text{pH} + \log C_1 + \text{p}K_e$$

**(1 point)** D'où  $pH_1 = \frac{1}{2}(pK_{a1} + pK_e + \log C_1)$

4°) a- Déterminons la valeur de  $pK_{a1}$ .

$$pK_a = 2pH_1 - pK_e - \log C_1 = 9,82 \quad \text{(1 point)}$$

b- Calculons le taux d'avancement final  $\tau_f$  de la solution ( $S_1$ ).

$$\text{On a } \tau_f = \frac{y_f}{C_1} = \frac{[BH^+]}{C_1} = \frac{[OH^-]}{C_1} = \frac{10^{pH-pK_e}}{C_1} = \frac{3,16 \cdot 10^{-3}}{0,15} = 2,1 \cdot 10^{-2} \quad \text{(0,5 point)}$$

5°) a- Déterminer la valeur de  $\tau'_f$

$$\tau'_f = \frac{10^{pH-pK_e}}{C_1} = \frac{10^{-3}}{0,015} \approx 6,67 \cdot 10^{-2} \quad \text{(1 point)}$$

b- Comparons  $\tau'_f$  et  $\tau_f$ . Précisons alors l'effet de la dilution sur la dissociation de la base.

$\tau'_f > \tau_f$  La dilution favorise la dissociation de la base B. **(1 point)**

### Exercice N°2 ( 8 points)

1°) L'ajout de l'eau assure une bonne émergence de la sonde du pH-mètre. **(0,5 point)**

2°) a- Montrons qu'il s'agit d'une neutralisation d'un acide fort par une base forte.

La courbe de neutralisation présente trois zones de variation de pH et un seul point d'inflexion. Alors il s'agit d'une neutralisation d'un acide fort par une base forte. **(0,5 point)**

b- Ecrivons l'équation de la réaction de la neutralisation.



3°) a- Définissons l'équivalence acido-basique.

On appelle équivalence acido-basique lorsque le nombre de moles d'ions  $[H_3O^+]$  capable d'être donnés par la solution acide est égal au nombre de moles d'ions  $[OH^-]$  capables d'être donnés par la solution basique. On peut écrire alors  $n_a = n_b$  ou  $C_a \cdot V_a = C_b \cdot V_b$  **(1 pt)**

b- Déterminons graphiquement les coordonnées du point d'équivalence. Justifier le caractère du mélange obtenu à l'équivalence.

- En adoptant la méthode graphique on trouve E ( $V_1 = 10$  mL,  $pH = 7$ ) **(0,5 pt)**
- Au point d'équivalence ( $n_a = n_b$ ) les ions  $H_3O^+$  provenant de la solution acide sont neutralisés par les ions  $OH^-$  provenant de la solution basique.

Les espèces chimiques présentes à l'équivalence sont  $Na^+$ ,  $Cl^-$  et  $H_3O^+$ ,  $OH^-$  provenant de dissociation de l'eau. Les ions  $Na^+$  et  $Cl^-$  sont inertes

$$[H_3O^+] = [OH^-] = 10^{-7} \text{ molL}^{-1} \text{ à } 25(C) \text{ d'où le milieu est neutre. (1 pt)}$$

c- Déduisons la molarité  $C_A$  de la solution (A).

$$\text{A l'équivalence acido-basique } n_a = n_b \Leftrightarrow C_A V_A = C_B V_{BE} \Rightarrow C_A = \frac{C_B V_{BE}}{V_B} = 0,1 \text{ molL}^{-1} \quad \text{(1 pt)}$$

d- Déterminons le volume  $V_e$  ajouté avant de réaliser la neutralisation.

$$pH_i = -\log\left(\frac{C_A V_A}{V_e + V_A}\right) = 1,4 \Leftrightarrow \frac{C_A V_A}{V_e + V_A} = 10^{-pH_i} = 39,81 \cdot 10^{-2} \text{ molL}^{-1} \text{ d'où } V_e =$$

$$V_e = \frac{C_A V_A}{39,81 \cdot 10^{-2}} - V_A \approx 30 \text{ mL} \quad \text{(1 pt)}$$

4°) Déterminons la concentration molaires des ions sodium  $Na^+$  à l'équivalence.

$$[Na^+] = \frac{C_B V_{BE}}{V_B + V_A + V_e} = 33,33 \cdot 10^{-2} \text{ molL}^{-1} \quad \text{(1 pt)}$$

2°) L'indicateur coloré qui convient le mieux à ce dosage est celui dont la zone de virage encadre le  $pH_E$ .

C'est à dire le bleu de bromothymol **(1 pt)**

## Physique

### Exercice N°1 (19 points)

#### Partie I (5,5 points)

1° a- Donnons l'équation différentielle de l'oscillateur faisant intervenir l'élongation  $x$  du corps C.

$$\frac{d^2x}{dt^2} + \omega_0^2 x = 0 \quad \text{avec} \quad \omega_0^2 = \frac{K}{m} \quad (0,5 \text{ pt})$$

b- Vérifions que  $x = X_m \sin(\omega_0 t + \varphi_x)$  est une solution de cette équation.

$$\frac{d^2x}{dt^2} = \omega_0^2 X_m \cos(\omega_0 t + \varphi_x) ; \quad \frac{d^2x}{dt^2} = -\omega_0^2 X_m \sin(\omega_0 t + \varphi_x) = -\omega_0^2 x \Leftrightarrow -\omega_0^2 x + \omega_0^2 x = 0 \quad (0,5 \text{ pt})$$

2° a- Déterminons l'expression de  $x(t)$ .

- $X_m = 4.10^{-2} \text{ m} ; (0,25 \text{ pt})$

- $\omega_0 = \sqrt{\frac{K}{m}} = \sqrt{\frac{80}{0,2}} = 20 \text{ rad.s}^{-1} ; (0,5 \text{ pt})$

- A  $t = 0$   $x(0) = X_m \sin(\varphi_x) = -X_m \Leftrightarrow \sin(\varphi_x) = -1$  donc  $\varphi_x = -\frac{\pi}{2} \text{ rad} (0,5 \text{ pt})$

D'où  $x = 4.10^{-2} \sin(20t - \frac{\pi}{2})$

b- Déduisons la nature des oscillations.

Le solide est abandonné à lui-même donc l'oscillateur est libre.

Le mouvement du solide se fait en absence de frottements alors l'oscillateur est non amorti d'où les oscillations sont libres et non amortis. (0,25 pt)

c- Déterminons la période propre  $T_0$ .

$$T_0 = 2\pi\sqrt{\frac{m}{K}} = 2\pi\sqrt{\frac{80}{0,2}} = \frac{\pi}{10} \text{ s} = 10\pi.10^{-2} \text{ s.} (0,5 \text{ pt})$$

3° a- Exprimons  $E_p(t)$  en fonction du temps.

$$E_p = \frac{Kx^2}{2} = 6,4.10^{-2} \sin^2(20t - \frac{\pi}{2}) (0,25 \text{ pt})$$

b- Retrouvons graphiquement l'amplitude  $X_m$  du condensateur.

$$E_{p_{\max}} = \frac{KX_m^2}{2} \Leftrightarrow X_m = \sqrt{\frac{2E_{p_{\max}}}{K}} = 4.10^{-2} \text{ m} (0,5 \text{ pt})$$

c- Comparons la période  $T$  de  $E_p(t)$  à  $T_0$ .

D'après la figure  $E_p(t)$  a pour période  $T = 5\pi.10^{-2} \text{ s} = \frac{T_0}{2} (0,25 \text{ pt})$

4° a- Déterminons, en fonction du temps, l'expression de l'énergie cinétique  $E_C(t)$ .

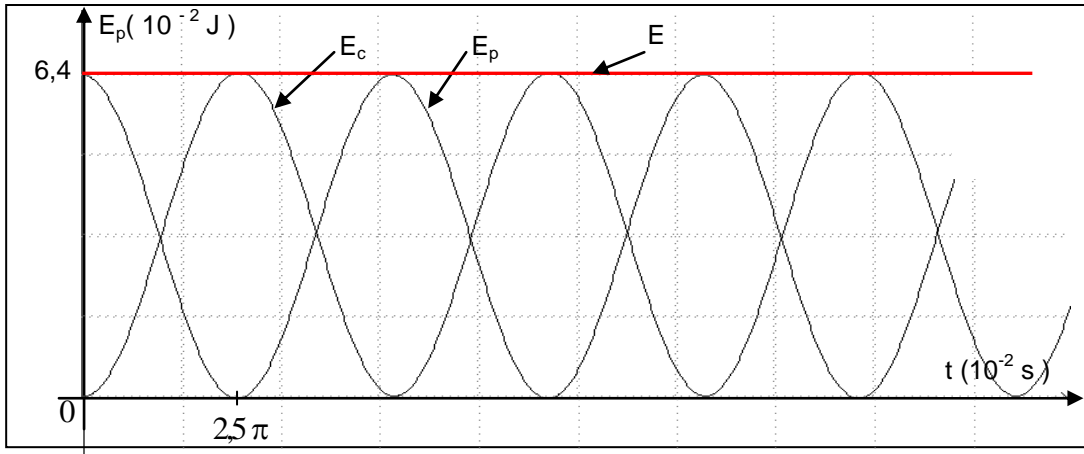
$$E_C = \frac{mv^2}{2} = \frac{1}{2} m\omega_0^2 X_m^2 \cos^2(20t - \frac{\pi}{2}) = 6,4.10^{-2} \cos^2(20t - \frac{\pi}{2}) (0,5 \text{ pt})$$

b- Montrons que l'énergie mécanique  $E$  du système {solide (S) + ressort (R)} de l'oscillateur, est constante et déterminons sa valeur.

$$E = E_p + E_c = 6,4.10^{-2} \cos^2(20t - \frac{\pi}{2}) + 6,4.10^{-2} \sin^2(20t - \frac{\pi}{2}) = 6,4.10^{-2} \text{ J} = \text{Cte.} (0,5 \text{ pt})$$



c- Représentons les courbes représentant  $E_c(t)$  et  $E_p$  et  $E$ .



(0,5 pt)

### Partie II (4,5 points)

1°) a- Etablissons l'équation différentielle de l'oscillateur.

On applique la R.F.D au système {C}

$$\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m\vec{a}$$

Bilan des forces

$\vec{T}$ ,  $\vec{P}$ ,  $\vec{R}$  et  $\vec{f}$  : forces extérieures.

$\vec{f}$  est la force de frottement  $\vec{f} = -h\vec{v}$

$$\vec{f} + \vec{R} + \vec{P} + \vec{T} = m\vec{a} \text{ après projection } T + f = ma \Leftrightarrow -Kx - hv = ma$$

$$\frac{d^2x}{dt^2} + \frac{h}{m} \frac{dx}{dt} + \frac{K}{m} x = 0 \quad (1) \text{ équation différentielle d'un oscillateur mécanique amorti. (1 pt)}$$

b- Précisons le régime des oscillations.

Le corps C possède des abscisses positives et négatives alors le régime des oscillations est pseudo périodique. (0,5 pt)

2°) a- Montrons que l'énergie mécanique E du système {solide (S) + ressort (R)}, n'est pas constante.

Système {R, C}

$$E = E_c + E_{pe} = \frac{mv^2}{2} + \frac{Kx^2}{2}$$

$$\frac{dE}{dt} = mv \frac{dv}{dt} + Kx \frac{dx}{dt} = \frac{dx}{dt} (m \frac{d^2x}{dt^2} + Kx) \text{ d'après l'équation } (m \frac{d^2x}{dt^2} + Kx) = -h \frac{dx}{dt} \Leftrightarrow \frac{dE}{dt} = -h \left(\frac{dx}{dt}\right)^2 < 0$$

Alors l'énergie est une fonction décroissante. (1 pt)

b- Déterminons les valeurs  $E_0$  et  $E_1$  de l'énergie mécanique du système respectivement aux dates  $t_0 = 0$  s et  $t_1 = 0,7$  s.

$$E = E_c + E_{pe} ; \text{ à } t = 0 \text{ s } E = E_{p\text{emax}} = \frac{KX_m^2}{2} \quad \text{car } v = 0 \text{ m.s}^{-1} \text{ AN : } E = \frac{1}{2} 80(4 \cdot 10^{-2})^2 = 64 \cdot 10^{-3} \text{ J.}$$

$$\text{à } t = 0,7 \text{ s } E = E_{c\text{max}} = \frac{mV_m^2}{2} \quad \text{car } X = 0 \text{ m.s}^{-1} \text{ AN : } E = \frac{1}{2} 0,2 \cdot (0,4)^2 = 16 \cdot 10^{-3} \text{ J. (1 pt)}$$

c - Calculons la variation  $\Delta E$  de l'énergie du système entre ces deux instants. Interpréter cette variation.

$$\Delta E = E_1 - E_0 = (16 - 64) \cdot 10^{-3} = -48 \cdot 10^{-3} \text{ J} < 0 \text{ La diminution de l'énergie du système est égale au travail de la force de frottement } \vec{f}. \quad (1 \text{ pt})$$



**Partie III (9 points)**

1°) Donnons, par analogie électrique mécanique, l'équation différentielle en  $v(t)$  de cet oscillateur.

L'équation différentielle en  $i(t)$ .  $L \frac{di}{dt} + (R + r)i + \frac{1}{C} \int idt = u$

	Oscillateur mécanique	Oscillateur électrique
Grandeurs	$q, i, L, \frac{1}{C}, (R+r), u$	$x, v, m, K, h, F$

$m \frac{dv}{dt} + hv + K \int v dt = F$  avec  $F = F_m \sin(\omega t + \varphi_F)$  la force excitatrice. **(1 pt)**

2°) a- Déterminons graphiquement.

- La période de la force excitatrice et déduisons la valeur de la pulsation  $\omega_e$ .

$T = \frac{\pi}{20} s \Leftrightarrow \omega_e = 40 s$  **(0,75 pt)**

- L'amplitude  $V_m$  de la vitesse  $v(t)$  et sa phase initiale  $\varphi_v$ .

$V_m = 6. ms^{-1}$ .

$|\Delta\varphi| = \omega \Delta t = \frac{2\pi}{T} \cdot \frac{T}{6} = \frac{\pi}{3} rad$   $\Delta\varphi = \varphi_F - \varphi_v > 0 rad \Leftrightarrow \varphi_F - \varphi_v = \frac{\pi}{3} rad \Rightarrow \varphi_v = -\frac{\pi}{3} rad$

**(0,75 pt)**

b- Déduisons l'expression de  $v(t)$ .

$V = V_m \sin(\omega t + \varphi_v)$  l'oscillation est en régime forcé or  $\omega_r = \omega_e$ .

D'où  $v = 6 \sin(40.t - \frac{\pi}{3})$  **(0,25 pt)**

3°) a- Précisons l'état, inductif, résistif ou capacitif, de l'oscillateur électrique équivalent.

$\Delta\varphi = \varphi_F - \varphi_v > 0$  correspond  $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i > 0$  l'oscillateur électrique équivalent est à l'état inductif. **(0,5 pt)**

b- Reproduisons et compléter le tableau suivant. **(1 pt)**

Electrique	Mécanique
$I_m = \frac{U_m}{\sqrt{(R+r)^2 + (L\omega_e - \frac{1}{C\omega_e})^2}}$	$V_m = \frac{F_m}{\sqrt{(h)^2 + (m\omega_e - \frac{k}{\omega_e})^2}}$
$tg(\varphi_U - \varphi_i) = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega_e}}{R+r}$	$tg(\varphi_F - \varphi_v) = \frac{m\omega - \frac{k}{\omega_e}}{h}$

c- Calculons alors :

- la valeur de  $h$  ;

$h = \frac{m\omega - \frac{k}{\omega_e}}{tg(\varphi_F - \varphi_v)} = \frac{0,2 * 40 - \frac{80}{40}}{tg \frac{\pi}{3}} = 3,46 Kg.s^{-1}$  **(0,75 pt)**

- l'impédance mécanique  $Z_m$  ;

$Z_m = \sqrt{(h)^2 + (m\omega_e - \frac{k}{\omega_e})^2} = \sqrt{3,46^2 + 6^2} = 6,92 Nm.s^{-1}$  **(0,75 pt)**

- l'amplitude  $F_m$  de la force excitatrice.

$F_m = Z_m \cdot V_m = 6,92.6 = 41,52 N$ . **(0,5 pt)**

5°) a- A la fréquence  $N_1$  l'amplitude  $V_m$  est maximale alors l'oscillateur est le siège d'une résonance de vitesse. **(0,25 pt)**

b- à la valeur  $N_1$  :

• Déterminons l'expression de  $v(t)$ .

$$V_m = \frac{F_m}{h} = \frac{41,52}{3,46} = 12 \text{ ms}^{-1} ;$$

à la résonance de vitesse  $\varphi_F = \varphi_V = 0 \text{ rad}$ ;

$$\omega = \omega_0 = \sqrt{\frac{K}{m}} = 20 \text{ rad} \quad \text{d'où } v = 12\sin(20.t) \quad \mathbf{(1,25 \text{ pt})}$$

• Montrons que,  $m \frac{d^2x}{dt^2} + Kx = 0$ . et déduisons alors la nature de l'oscillateur.

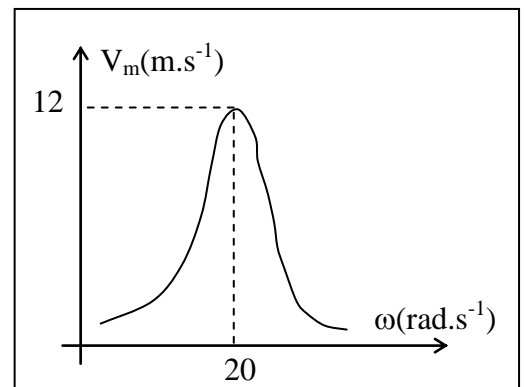
$$F = F_m \sin(\omega t + \varphi_F) = hV_m \sin(\omega t + \varphi_V) = hv \Leftrightarrow F - hv = 0 \text{ d'après l'équation différentielle}$$

$$m \frac{d^2x}{dt^2} + Kx = 0 \quad \mathbf{(0,5 \text{ pt})}$$

• Déterminer,  $\Delta\varphi = \varphi_F - \varphi_x$ .

$$\Delta\varphi = \varphi_F - \varphi_x = \varphi_F - \varphi_V + \varphi_V + \varphi_x = 0 + \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{2} \text{ rad} \quad \mathbf{(0,5 \text{ pt})}$$

6°) Traçons l'allure de la courbe  $V_m = f(N_e)$ . **(0,25 pt)**



## Exercice N°2 (3 points)

### Etude d'un document scientifique

1°) Donnons des exemples des milieux de propagation des ondes.

L'eau, corde, air... **(1 point)**

2°) Citons un domaine d'application des ondes.

Domaine de l'électromagnétisme. **(0,5 point)**

3°) Donnons une propriété des ondes.

Une onde, c'est une perturbation qui se déplace sans emporter de la matière avec elle. **(0,5 point)**

4°) Précisons la contribution de l'onde dans le domaine de l'information.

L'onde est idéale pour transporter de l'information. **(1 point)**