

**DEVOIR DE CONTROLE N°3**

**EPREUVE : SCIENCES PHYSIQUES**

**CLASSE : 4<sup>ème</sup> Sciences Expérimentales**

**Prof : HANDOURA Naceur**

**Durée : 2 Heures**

**CHIMIE (9pts)** Toutes les mesures sont faites à 25°C, température à laquelle  $K_e = 10^{-14}$

**Exercice N°1 (4,5pts):**

On prépare une solution aqueuse (S) pas trop diluée d'ammoniac  $\text{NH}_3$ , de volume V et de concentration molaire C.

1°/a- Écrire l'équation de dissociation de cette base faible dans l'eau, ainsi que l'équation de la réaction d'ionisation propre de l'eau.

b- Quelles sont les espèces chimiques présentes dans (S).

2°/a- En utilisant l'avancement volumique, dresser le tableau descriptif d'évolution du système.

b- Donner en fonction de  $\tau_f$  et C, les concentrations de  $[\text{NH}_3]$  et  $[\text{NH}_4^+]$ .

$\tau_f$  : Le taux d'avancement final de la réaction de dissociation de  $\text{NH}_3$ .

c- Dédurre l'expression de la constante d'acidité  $K_a$  du couple  $(\text{NH}_4^+/\text{NH}_3)$  s'écrit :  $K_a = \frac{K_e(1-\tau_f)}{C\tau_f^2}$

d- Sachant que  $C = 4 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  et  $\tau_f = 2 \cdot 10^{-2}$ . Calculer la valeur de  $pK_a$  du couple  $(\text{NH}_4^+/\text{NH}_3)$ .

3°/ En partant de l'expression de K a trouvé précédemment, montrer que dans le cas où  $\tau_f \ll 1$ , le pH de la solution (S) s'écrit  $\text{pH} = \frac{1}{2} (pK_e + pK_a + \log C)$ . Calculer la valeur de pH. On prendra  $pK_a = 9,2$ .

4°/ En diluant n fois la solution (S), on obtient une solution (S') de concentration molaire C', de volume  $V' = n \cdot V$  et de pH'. On suppose que la base  $\text{NH}_3$  reste toujours faiblement ionisée dans l'eau.

a- En utilisant l'expression de  $K_a$ , calculer n pour que le taux d'avancement final de l'ammoniac devienne  $\tau'_f = 2 \cdot \tau_f$ .

b- Montrer que  $\Delta \text{pH} = \text{pH}' - \text{pH} = -\frac{1}{2} \log n$  et calculer la valeur de pH'.

**Exercice N°2 (4,5pts)**

On dispose d'une solution aqueuse (S<sub>1</sub>) d'un acide A<sub>1</sub>H et d'une solution aqueuse (S<sub>2</sub>) d'un acide A<sub>2</sub>H de concentrations molaires respectives C<sub>1</sub> et C<sub>2</sub>. L'un des acides est fort l'autre est faible. On prélève un volume V<sub>1</sub> de (S<sub>1</sub>) et un volume V<sub>2</sub> de (S<sub>2</sub>) et on ajoute séparément et progressivement une solution de soude NaOH de concentration molaire  $C = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  sur ces deux prélèvements tout en suivant l'évolution de pH. On obtient les courbes 1 et 2 de la figure -1- (page annexe) correspondantes respectivement aux dosages de (S<sub>1</sub>) et (S<sub>2</sub>).

1°/a- Dédurre, à partir de l'allure de chaque courbe, la nature, fort ou faible de chacun des deux acides.

b- Déterminer graphiquement :

- Les coordonnées de deux points d'équivalences E<sub>1</sub> et E<sub>2</sub>.
- La valeur du pK<sub>a</sub> du couple acide/base faible.

2°/ Ecrire l'équation de la réaction de dosage de l'acide faible et montrer qu'elle est totale.

3°/a- Calculer les valeurs des concentrations C<sub>1</sub> et C<sub>2</sub>.

b- Dédurre les volumes V<sub>1</sub> et V<sub>2</sub> prélevés initialement.

4°/a- Préciser, pour l'acide faible, la nature du mélange à l'équivalence.

b- Vérifier par le calcul la valeur de  $\text{pH}_E$  du mélange à l'équivalence.

5°/ A fin d'étudier l'effet de la dilution sur la courbe de dosage, on recommence la même expérience en ajoutant au départ au volume V<sub>1</sub> un volume  $V_{\text{eau}} = 40 \text{ mL}$  et on dose la solution (S'<sub>1</sub>) obtenue par la même solution de soude.

Etudier, en le justifiant, l'effet de cette dilution sur :

Le pH initial ; Le volume ajouté à l'équivalence  $V_{BE}$  ; Le pH à l'équivalence  $\text{pH}_E$



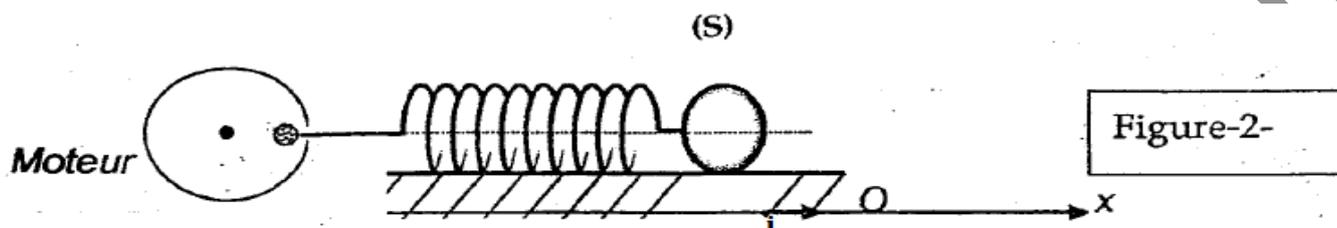
## PHYSIQUE (11pts) :

### Exercice N°1 (6pts):

Un pendule élastique est constitué d'un solide (S) de masse  $m$  et un ressort (R) de raideur  $k= 10\text{N.m}^{-1}$  et de masse négligeable devant celle de (S).

Le solide (S) est soumis, au cours de ses oscillations, à une force excitatrice  $\vec{F}(t)= F_m \sin(\omega t) \vec{i}$  de pulsation  $\omega$  variable et d'amplitude  $F_m=0,8\text{N}$  et à une force de frottement  $\vec{f}= -h.\vec{v}$  avec  $h$  est le coefficient de frottement. (voir figure-2-).

Le solide (S) effectue alors des oscillations mécaniques forcées d'élongation  $x(t) = X_m \sin(\omega t + \varphi_x)$



- 1°/a- Représenter le schéma du circuit électrique qui modélise l'oscillateur mécanique décrit ci-dessus.
- b- Etablir l'équation différentielle traduisant l'évolution de la charge  $q$  dans le circuit.
- c- Dédire par analogie électrique-mécanique l'équation différentielle traduisant l'évolution de l'élongation  $x$  du pendule élastique.
- d- Donner l'expression de la charge maximale  $Q_m$  et déduire l'expression l'expression de l'élongation maximale  $X_m$ .

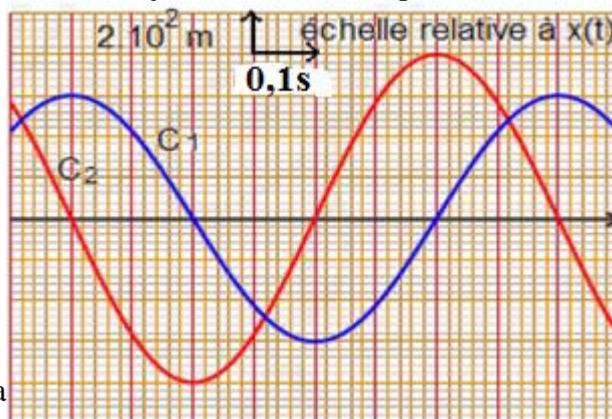
e- Montrer que l'amplitude  $X_m$  prend la plus grande valeur pour  $\omega = \omega_r$  tel que :  $\omega_r^2 = \omega_0^2 - \frac{h^2}{2m^2}$

2°/ Sachant que pour un circuit RLC en oscillations forcées on a :  $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$

Montrer en utilisant l'analogie électrique-mécanique que  $F(t)$  est toujours en avance de phase sur  $x(t)$ .

3°/ On donne ci-contre les courbes traduisant les variations de  $F(t)$  et  $x(t)$  pour une pulsation  $\omega_1$  de l'excitateur.

- a- Déterminer  $X_m$ ,  $\omega_1$  et le déphasage  $\Delta\varphi = \varphi_F - \varphi_x$ .
- b- Dédire la valeur de  $\varphi_F - \varphi_v$ .
- c- Quel est l'état de l'oscillateur ?



4°/ Déterminer les valeurs de la masse  $m$  et du coefficient de frottement  $h$ .

5°/a- Pour la pulsation  $\omega_1$  exprimer le rapport  $Y = \frac{\|\vec{T}_m\|}{F_m}$  en fonction de  $k$ ,  $h$  et  $\omega_1$ . ( $\|\vec{T}_m\|$  : valeur maximale de la tension de ressort).

b- En utilisant l'analogie électrique-mécanique, préciser l'équivalent du rapport  $Y$  dans l'électrique.

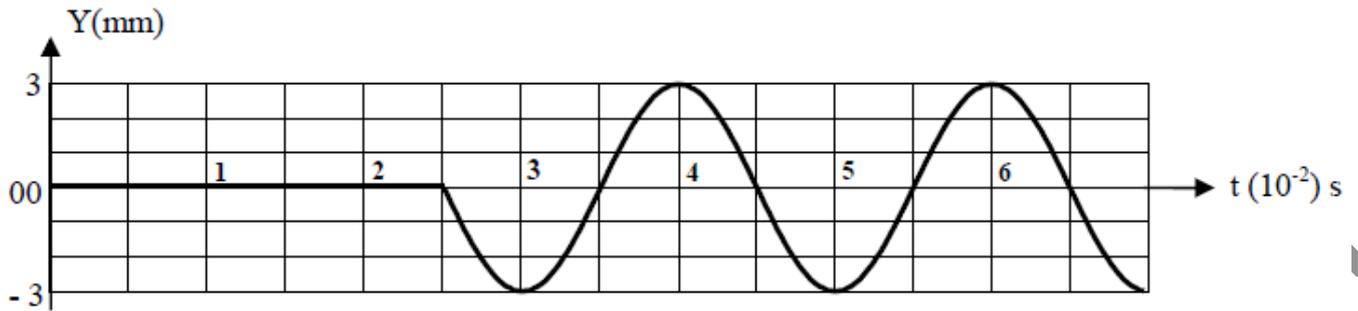
### Exercice N°2 (5pts)

L'extrémité S, d'une corde horizontale homogène tendue de longueur  $L$ , est reliée à une lame vibrante produit une onde progressive sinusoïdale et transversale d'amplitude  $a$  et de fréquence  $N$ . L'extrémité S débute son mouvement à l'instant  $t = 0$  s à partir de sa position d'équilibre prise comme origine d'élongation :  $y_s(t) = a \sin(2\pi Nt + \varphi_s)$ .

- 1°/ Expliquer les termes suivants : progressive et transversale.
- 2°/ Etablir l'équation d'élongation d'un point M de la corde d'abscisse  $x$  quelconque.



3°/ Un point A d'abscisse  $x_A = 15$  cm à une élongation  $y_A(t)$  dont le diagramme est représenté ci-dessous :



Déterminer à partir de cette courbe :

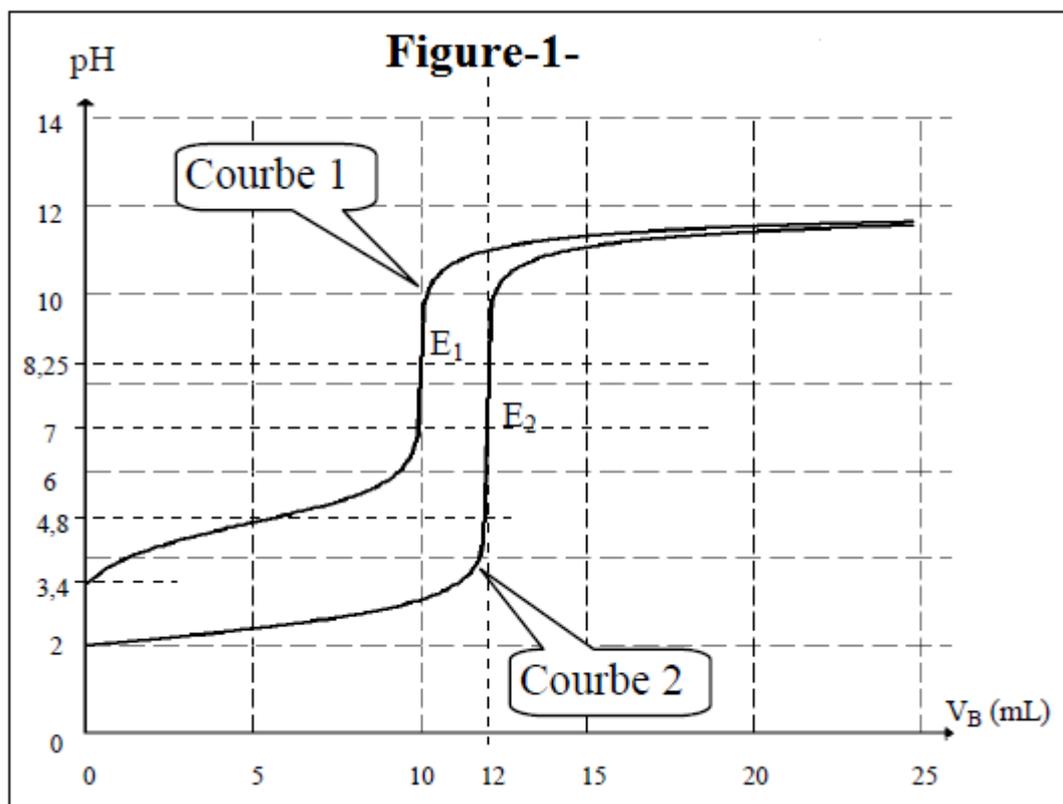
- a- La période  $T$ , en déduire la fréquence  $N$  de la lame vibrante.
  - b- Le retard mis par l'onde pour atteindre le point A.
  - c- La valeur de la célérité  $C$  de propagation.
  - d- La longueur d'onde  $\lambda$ .
- 4°/a- Déterminer l'équation horaire  $y_A(t)$  de mouvement du point A.  
 b- Déduire l'équation horaire  $y_s(t)$ . Comment vibre le point A par rapport à la source ?
- 5°/a- Représenter, sur la figure -3- (page annexe), l'aspect de la corde à l'instant  $t_1 = 5 \cdot 10^{-2}$  s.  
 b- Déterminer le nombre et les abscisses des points de la corde qui vibrent en quadrature retard de phase avec la source à l'instant  $t_1$ .  
 c- Déterminer, à l'instant  $t_1$ , le nombre et les positions des points ayant une élongation de 1,5 mm et allant dans le sens négatif.



## Page annexe à rendre avec la copie

Nom et prénom : ..... Classe : .....

Chimie : Exercice N°2 :



Physique : Exercice N°2 :

