

**Chimie** : Toutes les solutions sont prises à 25°C, température à laquelle  $pK_e = 14$

**Exercice N°1** : (3 points)

On dispose de trois solutions aqueuses ( $S_1$ ), ( $S_2$ ) et ( $S_3$ ) de monobase dont la base dissoute, la concentration molaire et le pH de chacune, sont consignés dans le tableau suivant :

Solution	( $S_1$ )	( $S_2$ )	( $S_3$ )
Base dissoute	$NH_3$	$B_1$	$B_2$
Concentration molaire	$C_0 = 1,4 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$	$C_1$	$C_1$
Valeur du pH	$pH_0 = 10,15$	$pH_1 = 10,680$	$pH_2 = 12,177$

- Comparer, en justifiant la réponse, la force des bases  $B_1$  et  $B_2$
  - Déterminer  $C_1$  sachant que l'une des bases  $B_1$  et  $B_2$  est forte.
- Indiquer en justifiant la réponse, la force faible ou forte de l'ammoniac  $NH_3$
  - Ecrire l'équation chimique de la réaction de l'ammoniac  $NH_3$  avec l'eau.
- On considère une solution aqueuse (S) d'une monobase faible B de concentration molaire C et de pH

  - En dressant le tableau descriptif d'évolution volumique, **montrer** que le taux d'avancement final  $\tau_f$  de la réaction de B avec l'eau et la constante d'acidité  $K_a$  du couple  $BH^+/B$  peuvent être donnés par les relations
 
$$\tau_f = \frac{10^{(pH-pK_e)}}{C} \quad \text{et} \quad K_a = \frac{1-\tau_f}{\tau_f} \cdot 10^{-pH}$$
  - Calculer les taux d'avancement final  $\tau_{f0}$  et  $\tau_{f1}$  des réactions avec l'eau respectivement des bases  $NH_3$  et  $B_1$ .  
**Conclure**
  - Déterminer  $pK_{a0}$  et  $pK_{a1}$  respectivement des couples  $NH_4^+/NH_3$  et  $B_1H^+/B_1$ . **En déduire** la formule chimique de  $B_1$

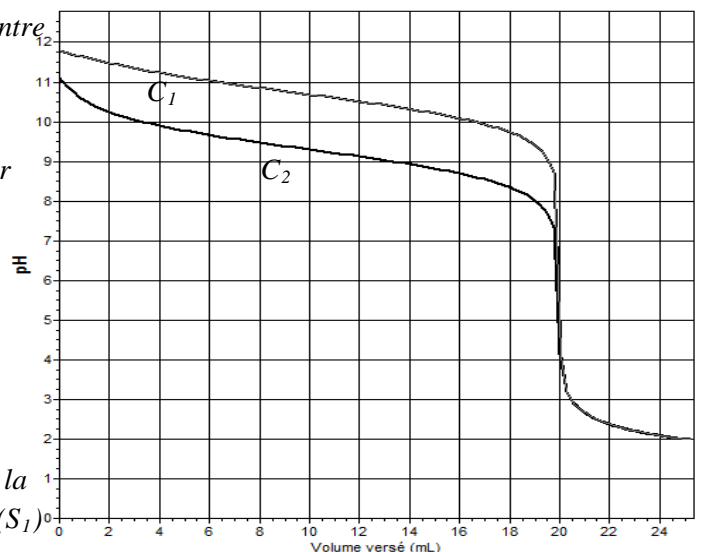
**Exercice N°2** : (4 points)

On réalise un dosage pH métrique, par une solution aqueuse d'acide chlorhydrique ( $H_3O^+ + Cl^-$ ) de concentration molaire  $C_A = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ , respectivement :

- ✓ D'un volume  $V_1 = 25 \text{ ml}$  d'une solution ( $S_1$ ) de base  $B_1$  de concentration molaire  $C_B$ .
- ✓ D'un volume  $V_2 = 25 \text{ ml}$  d'une solution ( $S_2$ ) de base  $B_2$  de même concentration molaire  $C_B$

On obtient, respectivement, les deux courbes (1) et (2) ci-contre

- En vous aidant des allures de ces deux courbes **montrer** que les deux bases  $B_1$  et  $B_2$  sont faibles
- Comparer** les forces relatives de ces deux bases. Justifier
- Pour la base la plus faible :
  - Ecrire l'équation de la réaction de dosage
  - Déterminer les coordonnées du point d'équivalence
  - Définir l'équivalence acide-base. **Déduire** la valeur de  $C_B$
  - Interpréter la valeur du pH au point d'équivalence
  - Déterminer le  $pK_a$
- Pour que la sonde du pH mètre soit bien immergée dans la solution, on ajoute au volume  $V_1 = 25 \text{ ml}$  de la solution ( $S_1$ ) précédente un volume  $V_e = 75 \text{ ml}$  d'eau distillée



**Représenter**, sur le même graphe, l'allure de la courbe de variation du pH au cours de l'addition de la même solution d'acide chlorhydrique. On **précisera** les coordonnées des points particuliers en supposant B et son acide conjugué  $BH^{\pm}$  sont faiblement ionisés au cours de ce dosage

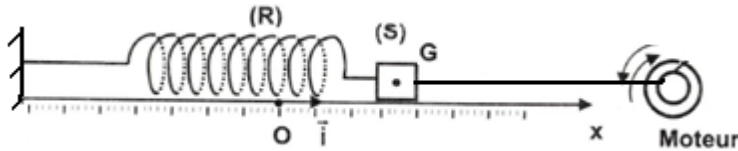


- 5- On désire préparer une solution tampon de  $\text{pH} = 10,8$
- Définir une solution tampon. Citer ses propriétés
  - Préciser laquelle des solutions ( $S_1$ ) ou ( $S_2$ ) convient-elle pour préparer cette solution. Justifier.

## Physique

### Exercice N°1 : (6 points)

Un oscillateur mécanique en régime forcé est représenté par la figure ci-contre.



Il comporte un solide (S) de masse  $m$  et de centre d'inertie  $G$  attaché à l'extrémité du ressort de raideur  $K = 20 \text{ N.m}^{-1}$

L'autre extrémité du ressort est reliée à un moteur électrique à l'aide d'un fil inextensible et de masse négligeable.

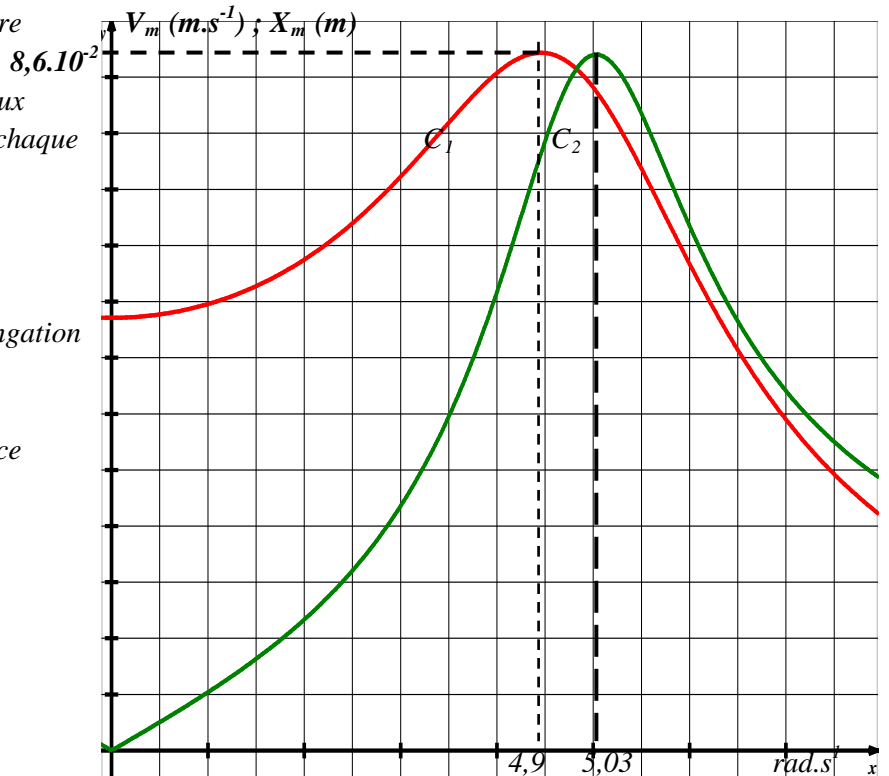
Le solide (S) est soumis à une force de frottement de type visqueux  $\vec{f} = -h \cdot \vec{V}$  ou  $h$  est une constante positive appelée coefficient de frottement visqueux. Le moteur exerce sur (S) une force excitatrice :  $\vec{F}(t) = F_m \cdot \sin(\omega \cdot t) \cdot \vec{i}$

- 1- Montrer que l'équation différentielle du mouvement de (S) en  $x$  s'écrit :

$$m \cdot \frac{d^2x}{dt^2} + h \cdot \frac{dx}{dt} + k \cdot x = F(t)$$

- 2- On admet que solution de cette équation différentielle est de la forme  $x(t) = X_m \cdot \sin(\omega \cdot t + \varphi_x)$ . A l'aide d'un diagramme de Fresnel, établir les expressions de  $X_m$  et  $\text{tg } \varphi_x$  (on prendra le cas  $K > m \cdot \omega^2$ )
- 3- Montrer qu'à la résonance d'élongation on a  $h^2 = 2m^2 \cdot (\omega_0^2 - \omega_r^2)$  ou  $\omega_0$  et  $\omega_r$  représentent les pulsations propre et de résonance d'élongation
- 4- En faisant varier la pulsation  $\omega$  de la force excitatrice, on mesure  $X_m$  et  $V_m$ . Les résultats ont permis de tracer les courbes ( $C_1$ ) et ( $C_2$ ) de la figure ci-contre

Les deux courbes mettent en évidence deux phénomènes de résonances. Attribuer à chaque phénomène la courbe correspondante



- 5- Dédurre de ces courbes :
- La pulsation propre  $\omega_0$
  - La pulsation  $\omega_r$  de résonance d'élongation
  - La masse  $m$  du solide
  - Le coefficient de frottement  $h$
  - L'amplitude  $F_m$  de la force excitatrice
- 6- En déduire l'expression de  $x(t)$  à la résonance de vitesse

**Exercice N° 2** (7 points)

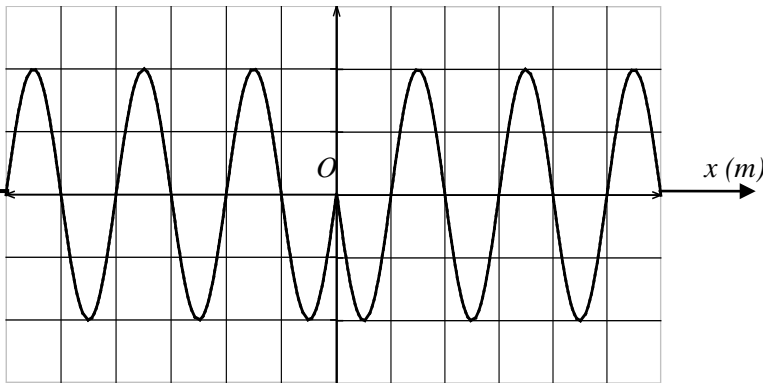
On négligera l'amortissement et la réflexion des ondes au cours de la propagation.

Une pointe, reliée à un vibreur de fréquence  $N$  réglable, impose en un point  $S$  de la surface d'un liquide d'une cuve à onde des vibrations sinusoïdales verticales suivant l'axe  $(y'y)$  orienté positivement vers le haut, d'amplitude  $a$  et de même fréquence que celle du vibreur. La pointe commence son mouvement à la date  $t = 0s$  et à partir de sa position de repos confondue avec l'origine  $O$  du repère  $R(O; \vec{i})$ . Des ondes entretenues de formes circulaires se propagent à la surface de l'eau avec la célérité  $V$ .

Pour deux valeurs  $N_1$  et  $N_2$  de la fréquence  $N$  du vibreur, on représente séparément dans un plan vertical passant par  $O$  l'aspect de la surface de l'eau à la même date  $t_0 = 6.10^{-2} s$ . On obtient les figures (1) et (2)

Fréquence  $N_1$ 

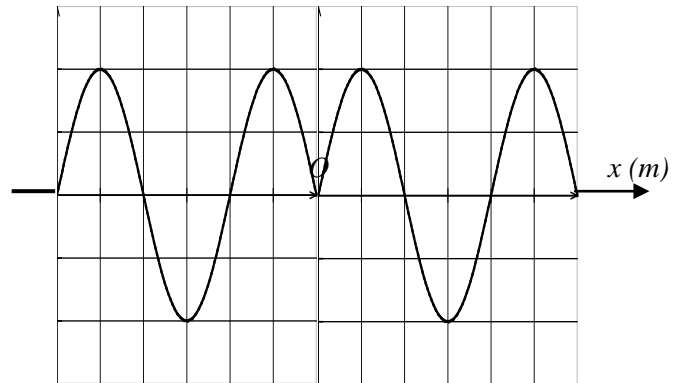
(fig 1)



- ✓  $(y'oy)$  une div correspond à 1 mm
- ✓  $(x'ox)$  une div correspond à 4 mm

Fréquence  $N_2$ 

(fig 2)



- $(yoy')$  une div correspond à 1 mm
- $(x'ox)$  une div correspond à 5 mm

- 1- **Préciser** le type transversal ou longitudinal de l'onde générée à la surface du liquide. Justifier la réponse
- 2- En exploitant les figures (1) et (2).
  - a- **Déterminer** les célérités  $V_1$  et  $V_2$  des ondes correspondant respectivement aux fréquences  $N_1$  et  $N_2$
  - b- En déduire la nature du liquide étudié pour les ondes mécaniques. Justifier
- 3- a- Montrer que  $N_1 = 50 \text{ Hz}$  et  $N_2 = 25 \text{ Hz}$   
 b- On éclaire le liquide à l'aide d'un stroboscope électronique de fréquence  $Ne$  réglable. **Déterminer** la valeur maximale de  $Ne$  pour laquelle la surface du liquide parait sous forme d'un système de rides circulaires concentriques en immobilité apparente et ceci pour les deux fréquences  $N_1$  et  $N_2$  choisies.
- 4- On règle la fréquence  $N$  du vibreur à la valeur  $N_1$ .
  - a- **Etablir** l'équation horaire  $y_S(t)$
  - b- **En déduire** l'équation  $y_A(t)$  du mouvement d'un point A du liquide éloigné d'une distance  $r = 2 \text{ cm}$  de la source  $S$  et **comparer** en le justifiant le mouvement de la source  $S$  à celui du point A
  - c- **Représenter** sur la fig2 de la feuille annexe sur le même système d'axe, les variations de  $y_S(t)$  et  $y_A(t)$  entre les dates  $t_1 = 0s$  et  $t_2 = 8.10^{-2} s$
  - d- **Déterminer** entre  $t_1 = 0s$  et  $t_2 = 8.10^{-2} s$ , les dates pour lesquelles la source  $S$  et le point A ont la même élongation et que le point A est en mouvement dans le sens positif
  - e- **Déterminer** à  $t_0 = 6.10^{-2} s$  les lieux géométriques des points qui ont une élongation nulle et une vitesse positive.

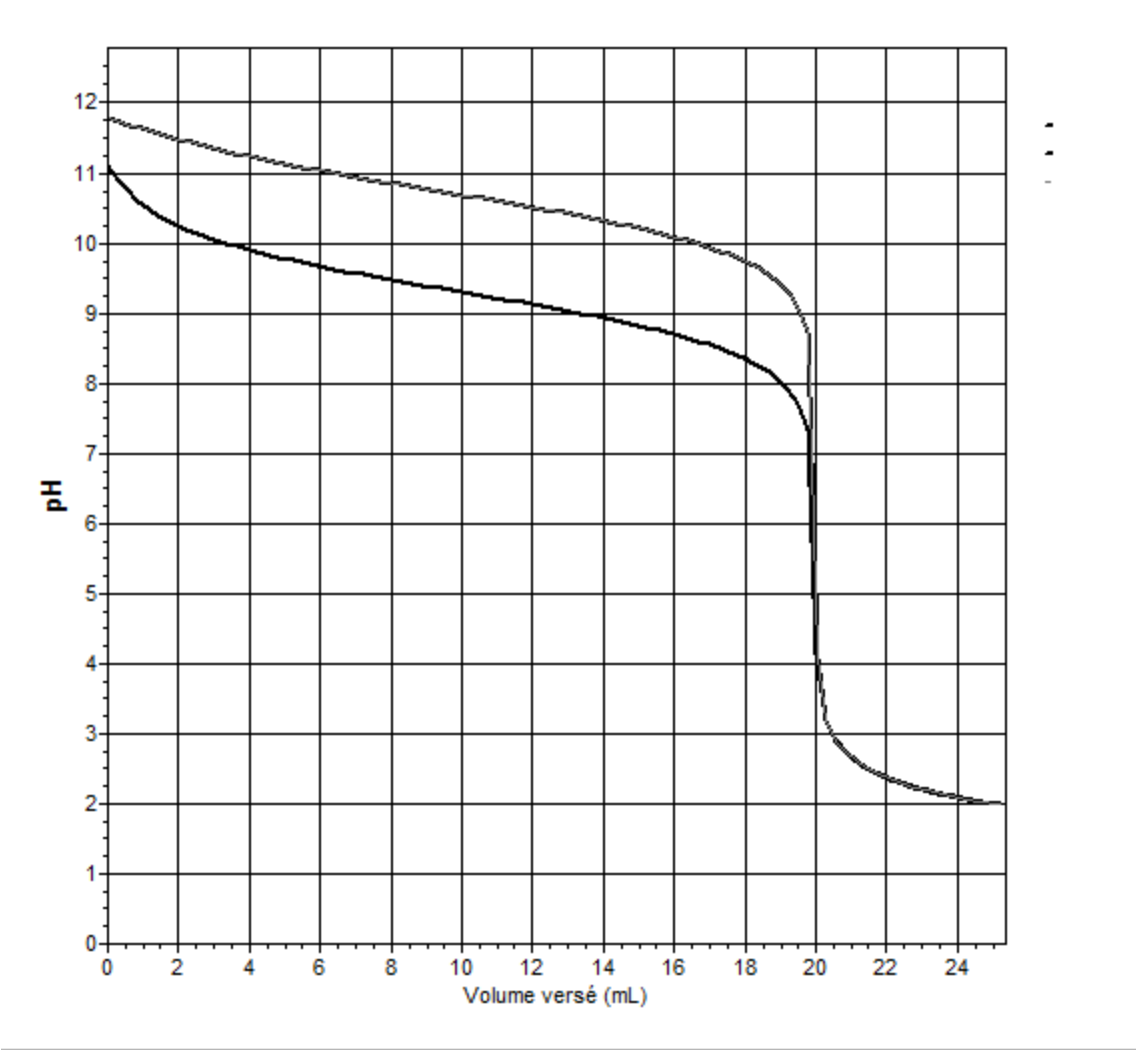
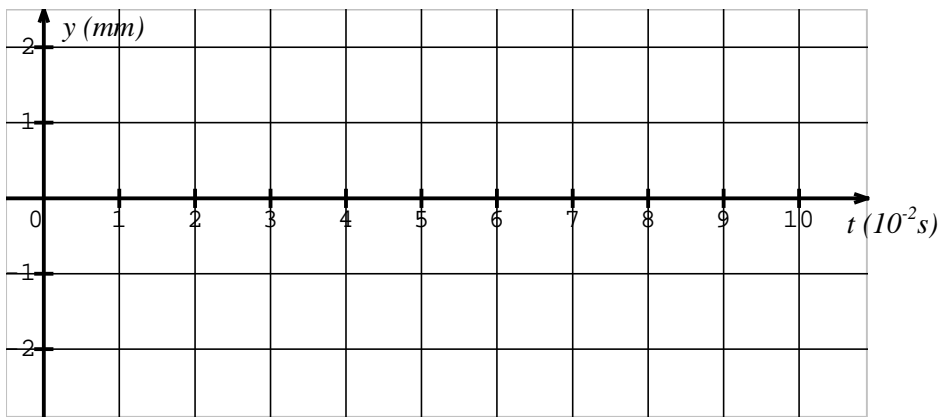


Figure 2



1

Nom.....

