

_Devoir n°4 – Sciences Physiques (2 heures)

Exercice n°1 :

Deux groupes d'élève G_1 et G_2 disposent :

- d'une solution aqueuse (S_b) d'hydroxyde de potassium (KOH) de volume $V_b = 10 \text{ cm}^3$ et de concentration C_b .
- d'une solution aqueuse (S_a) d'acide nitrique HNO_3 de concentration molaire $C_a = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$.

I- Le 1er groupe d'élève G_1 dose le volume V_b de la solution (S_b) par la solution (S_a). Leur dosage a permis de tracer courbe $\text{pH} = f(V_a)$ (voir figure 1 de la feuille ci-jointe).

- 1) Faire un schéma annoté (nom de matériel et nom des solutions) du dispositif expérimental qui permet de réaliser pour ce dosage.
- 2) Montrer qu'il s'agit d'un dosage d'une base forte par un acide fort. En déduire les coordonnées du point d'équivalence noté E .
- 3) Ecrire l'équation de la réaction qui se produit lors de dosage.
- 4) Définir l'équivalence acido-basique et déduire la concentration C_b de la solution basique.

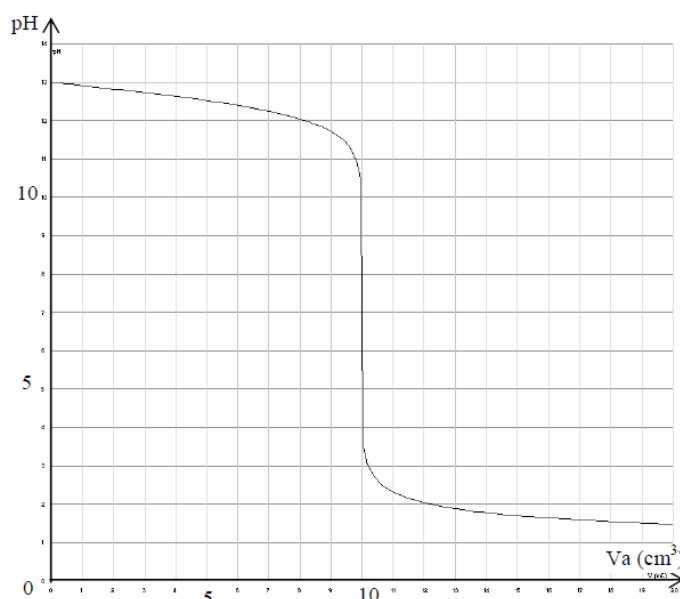
II- Le 2ème groupe G_2 ajoute 90 cm^3 d'eau pure au volume V_b de la solution (S_b) et effectue le même dosage que le 1er groupe, l'équivalence est obtenue pour un volume d'acide versé $V_{aE} = 10 \text{ mL}$.

- 1) Justifier que le volume de la solution d'acide ajouté pour atteindre l'équivalence est le même pour les deux groupes ?
- 2) Déterminer la concentration initiale C'_b de la solution (S_b) diluée.
- 3) Déterminer le pH de la solution (S_b) diluée.
- 4) Tracer l'allure de la courbe $\text{pH} = f(V_a)$ sur la figure 1 de la feuille ci-jointe et à rendre avec la copie. (On précisera tous les points caractéristiques)

III-

- 1) Définir la zone de virage d'un indicateur coloré.
- 2) On donne le tableau ci-dessous. Préciser l'indicateur coloré convenable, pour reconnaître le point d'équivalence du dosage précédent, en absence d'un pH-mètre

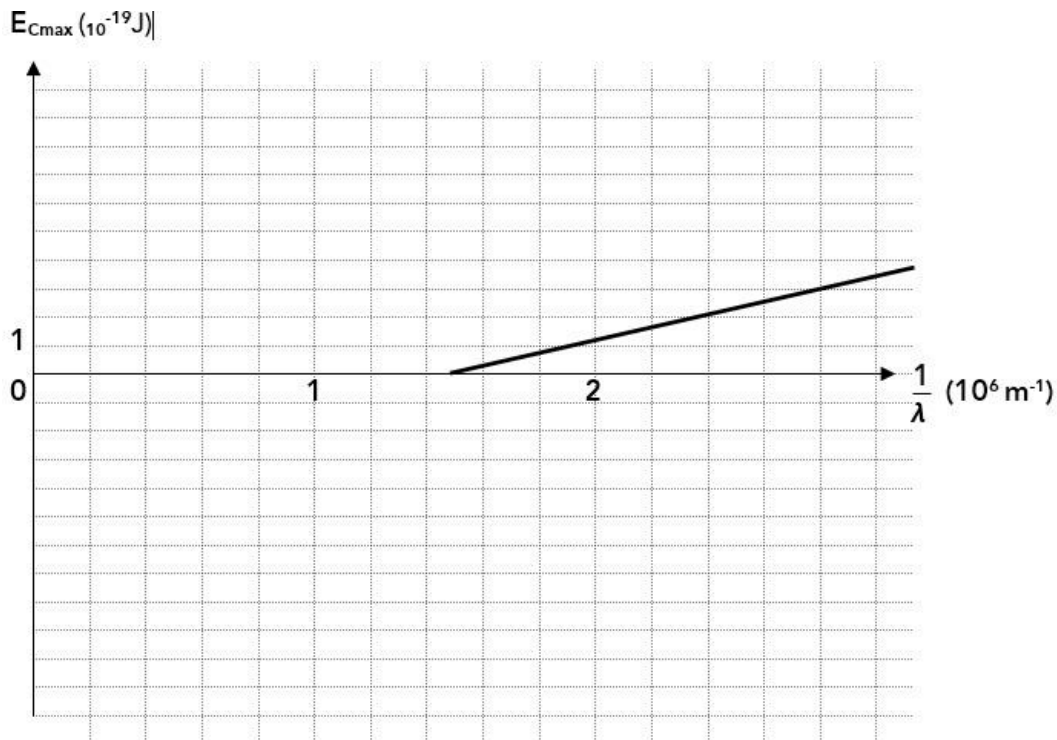
Indicateur coloré	Zone de virage
Rouge de méthyle	$4,6 \leq \text{pH} \leq 6,2$
Bleu de bromothymol	$6,2 \leq \text{pH} \leq 7,6$
Phénolphtaléine	$8,2 \leq \text{pH} \leq 10$



Exercice n°2:

- Masse de l'électron $m_e = 9 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$
- Charge de l'électron $q = -e = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
- $C = 3 \cdot 10^8 \text{ ms}^{-1}$

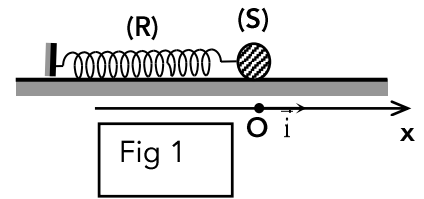
On dispose d'une cellule photoélectrique dont la cathode est recouverte d'un métal pure M
A- Eclairé par une radiation appropriée de longueur d'onde λ cette cathode émet des électrons, on désigne par $E_{c_{\max}}$ l'énergie cinétique maximale d'un électron émise en utilisant successivement des radiations différentes on obtient les résultats résumés par la courbe $E_{c_{\max}} = f(1/\lambda)$ (figure 1)



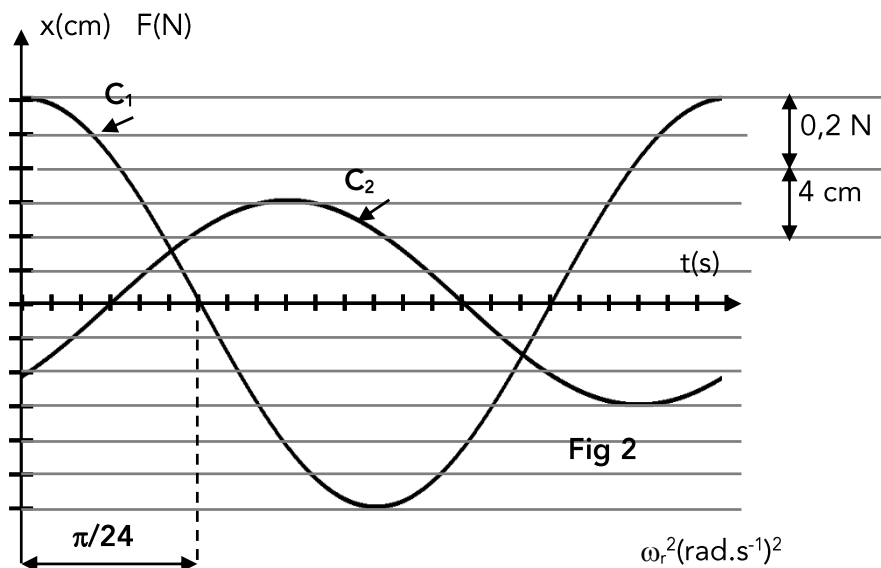
- 1) Faire l'étude théorique permettant de justifier l'allure de cette courbe.
- 2) Dédire les valeurs de
 - a) La constante de Planck (h).
 - b) L'énergie d'extraction W_0 relative au métal M.
 - c) La longueur d'onde seuil λ_0 correspondante.
- B- On prendra dans la suite la fréquence seuil $\nu_0 = 4,53 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$ et $h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$. La radiation utilisée a pour longueur d'onde $\lambda_1 = 0,45 \mu\text{m}$. La cathode reçoit une puissance lumineuse constante. $P = 2 \cdot 10^{-3} \text{ W}$. Entre l'anode et la cathode on applique une tension $U_{AC} = V_A - V_C$.
 - 1)
 - a) Définir le potentiel d'arrêt U_0 .
 - b) Faire le schéma du dispositif expérimental permettant sa mesure.
 - c) Utiliser le graphique pour déduire sa valeur.
 - 2) Calculer la vitesse maximale avec laquelle un électron arrive au niveau de l'anode dans les deux cas.
 - a) $U_{AC} = +1 \text{ V}$
 - b) $U_{AC} = -0,5 \text{ V}$
 - 3) Etablir qualitativement le comportement d'un électron émis avec le maximum d'énergie cinétique pour $U_{AC} = -1 \text{ V}$
 - 4) Pour $U_{AC} \geq 6 \text{ V}$, l'intensité du courant fourni par la cellule prend la valeur constante $I_s = 6 \mu\text{A}$.
 - a) Interpréter la constante de cette intensité.
 - b) Calculer le nombre N des électrons émis à chaque seconde par la cellule.
 - c) Exprimer puis calculer le rendement quantique.

Exercice n°3 :

Un pendule élastique est constitué d'un ressort à spires non jointives, de masse négligeable et de constante de raideur K , et d'un solide (S) supposé ponctuel de masse m . Le solide (S) peut se déplacer sans frottement sur un plan horizontal. Sa position est repérée par son abscisse x dans le repère (O, \vec{i}) avec O la position d'équilibre de (S) (**fig 1**). On soumet (S) à une force excitatrice $\vec{F} = F \cdot \vec{i} = F_m \sin(\omega t + \varphi_F) \vec{i}$ et à une force de frottement $\vec{f} = -h \vec{v}$ avec \vec{v} la vitesse de (S) et h une constante positive.



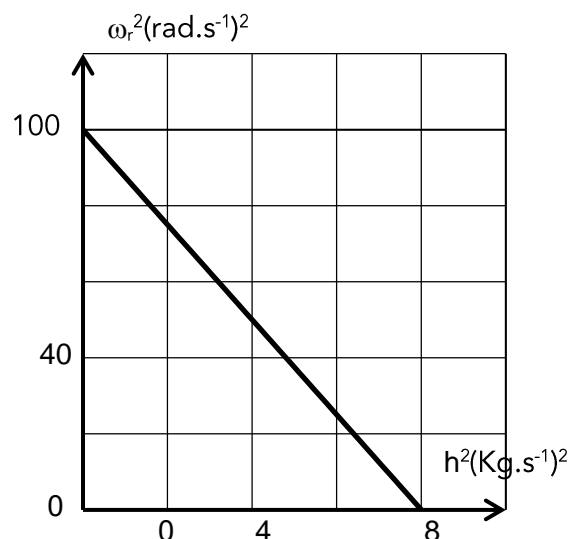
1. Etablir l'équation différentielle régissant les variations de l'élongation x .
2. Pour une certaine valeur h_1 de h et une valeur ω_1 de ω , on obtient les courbes de variations de F et de x en fonction de temps (**fig 2**).
 - a- Montrer que la courbe C_1 correspond à $F(t)$.
 - b- Déterminer la valeur de ω_1 , F_m , X_m , et $\varphi_F - \varphi_x$.
 - c- Quelle est la valeur de φ_F ? Déduire celle de φ_x .
 - d- Faire la construction de Fresnel correspondante. Déduire les expressions de X_m et de $\sin(\varphi_F - \varphi_x)$. Calculer h_1 .



3. Pour une certaine valeur ω_r de ω , on constate que X_m prend sa valeur la plus élevée.
 - a- Dans quel état se trouve l'oscillateur ?
 - b- On donne la courbe de variation de ω_r^2 en fonction de h^2 (fig 3) ainsi que l'expression de

$$\omega_r = \sqrt{-\frac{h^2}{2m^2} + \frac{K}{m}}$$

Déterminer K et m .



FIN DE L'ÉPREUVE

NOM :

PRENOM :

CLASSE :

