

**Epreuve du 1^{er} groupe****SCIENCES PHYSIQUES****EXERCICE 1****(04 points)**

L'acétate de benzyle ou l'éthanoate de benzyle de formule chimique $C_9H_{10}O_2$ est un composé important dans l'industrie des parfums et des arômes. Apprécié pour son parfum floral et ses propriétés polyvalentes, il est utilisé comme solvant dans certaines synthèses organiques et il permet de donner le goût de fruits à des composés.

Au laboratoire, l'éthanoate de benzyle peut être synthétisé en faisant réagir le phényleméthanol de formule $C_6H_5 - CH_2 - OH$ avec un acide carboxylique ou un de ses dérivés.

1.1- Synthèse de l'éthanoate de benzyle à partir de l'acide éthanoïque.

On mélange dans un ballon de l'acide éthanoïque et du phényleméthanol en présence d'acide sulfurique concentré. On chauffe le mélange obtenu pendant quelques minutes.

1.1.1-Donner les caractéristiques de cette réaction. Pourquoi ajoute-t-on de l'acide sulfurique ? **(0,75pt)**

1.1.3-Ecrire l'équation bilan de cette réaction. **(0,25pt)**

1.2-Synthèse de l'éthanoate de benzyle à partir de l'anhydride éthanoïque.

On introduit dans un ballon du phényleméthanol de masse $m_1 = 3,0 \text{ g}$ et de l'anhydride éthanoïque de volume $V = 2,50 \text{ cm}^3$ et quelques grains de pierre ponce puis on chauffe à reflux le mélange réactionnel pendant quelques minutes. Après extraction et purification on obtient de l'éthanoate de benzyle de masse $m_2 = 3,5 \text{ g}$

1.2.1-Quel est l'avantage de cette synthèse comparée à celle de la partie **1.1.** ? **(0,25pt)**

1.2.2-Ecrire l'équation bilan de cette réaction. **(0,5pt)**

1.2.3-Montrer qu'un réactif est utilisé en excès. Préciser lequel **(0,5pt)**

1.2.4-Calculer le rendement de cette réaction. **(0,75pt)**

Masses molaires en $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$: Anhydride éthanoïque : 102 ; éthanoate de benzyle : 150 ; Phényleméthanol : 108 ;

Masse volumique de l'anhydride éthanoïque en $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$: 1,08.

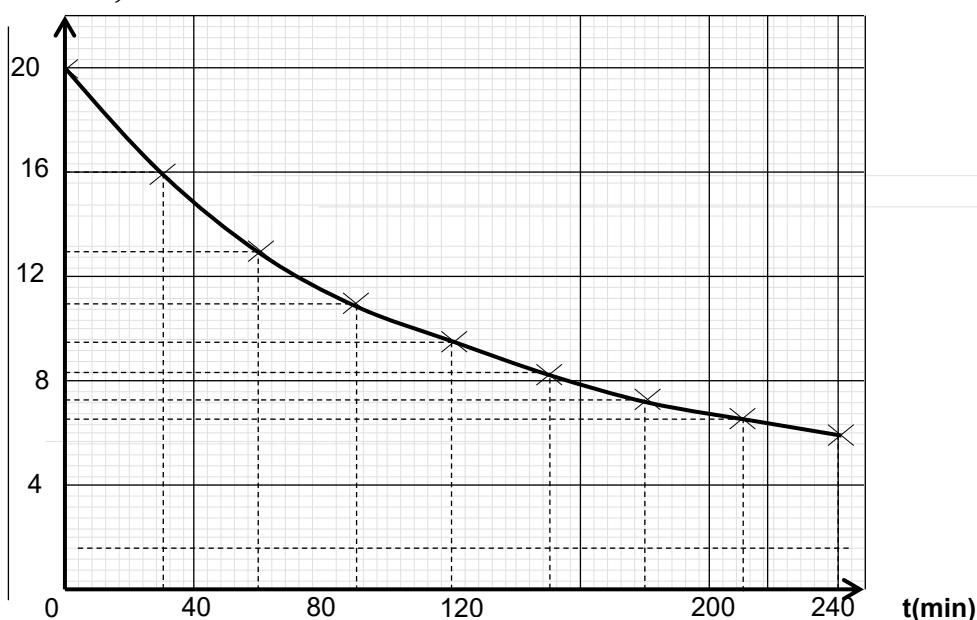
1.3-Etude cinétique de la synthèse de l'éthanoate de benzyle à partir de l'anhydride.

Le suivi par titrage a permis d'obtenir le tracé de l'évolution de la concentration C en anhydride éthanoïque en fonction du temps t. (**Figure 1**). **(0,5pt)**

1.3.1-Déterminer les vitesses volumiques de disparition de cette réaction aux dates $t_1 = 40 \text{ min}$ et $t_2 = 120 \text{ min}$

1.3.2- Définir et déterminer le temps de demi-réaction. **(0,5pt)**

$C(\text{mmol.L}^{-1})$

**Figure 1**

SCIENCES PHYSIQUES

2/4

 2024GS27NA0133
 Séries : S2-S2A- S4-S5
Epreuve du 1^{er} groupe
EXERCICE 2 **(04 points)**

Les amines sont des composés organiques qui peuvent être considérés comme des dérivés de l'ammoniac (NH_3) où un ou plusieurs des atomes d'hydrogène sont remplacés par des groupes alkyle ou aryle. Elles jouent un rôle crucial dans divers domaines, notamment la chimie, la biologie, et l'industrie. Ayant des propriétés basiques, les amines sont utilisées pour la synthèse de médicaments, de colorants et de fibres textiles.

Un groupe d'élèves se propose d'étudier une amine notée B. Pour cela, les élèves introduisent une solution aqueuse de l'amine B de concentration molaire C_0 inconnue et de volume $V_0 = 20 \text{ mL}$ dans une fiole jaugée de 500 mL. Ils complètent jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée. Ils obtiennent ainsi une solution aqueuse S.

Les élèves dosent un volume $V = 20 \text{ mL}$ de la solution S à l'aide d'une solution d'acide chlorhydrique ($H_3O^+ + Cl^-$) de concentration molaire $C_a = 0,05 \text{ mol.L}^{-1}$. Le dosage suivi au pH-mètre a permis d'obtenir le tableau de valeurs suivant à 25°C :

V _a (mL)	10	15	20	25	30	35	36	38	39	40	41,5	43	45	50
pH	11,1	10,9	10,7	10,5	10,2	9,8	9,7	9,3	8,5	6,1	3,3	2,7	2,4	2,1

2.1-Définir une base selon Bronsted. (0,25pt)

2.2-Faire un schéma annoté du dispositif de dosage. (0,5pt)

2.3-Afin de déterminer les caractéristiques de l'amine, les élèves exploitent la courbe de variation pH=f(V_a)

2.3.1-Tracer la courbe de variation du pH du milieu en fonction du volume V_a d'acide versé.

Echelles : 1cm pour 5mL et 1 cm pour une unité de pH (0,5pt)

2.3.2-Déterminer graphiquement les coordonnées du point d'équivalence et la valeur du pKa du couple acide/base.

En déduire la formule et le nom de la base dosée. On donne : $(CH_3)_3NH^+ / (CH_3)_3N$: pKa = 9,8 ; $C_2H_5NH_3^+ / C_2H_5NH_2$: pKa = 10,7 et NH_4^+ / NH_3 : pKa = 9,2. (0,75pt)

2.3.3-Déterminer la concentration C₀ de la solution de base. (0,25pt)

2.3.4-Calculer les concentrations des espèces chimiques B de la base et BH⁺ de son acide conjugué en solution au moment où le volume d'acide chlorhydrique versé vaut 40 mL. Retrouver la valeur du pKa du couple BH⁺/B. (0,5pt)

2.4-L'acide chlorhydrique réagit avec l'amine notée B dont l'acide conjugué est noté BH⁺.

2.4.1-Ecrire l'équation bilan de la réaction support du dosage. (0,25pt)

2.4.2-Calculer la constante de réaction Kr. Conclure. (0,5pt)

2.5- En fait, l'amine est le produit d'une réaction de décarboxylation d'un acide α -aminé noté

R-CH(NH₂)COOH. Ecrire l'équation de décarboxylation et identifier R (0,5 pt)

EXERCICE 3 **(04 points)**

Le spectrographe de masse est une technique analytique essentielle et polyvalente avec des applications vastes et diversifiées. Son importance réside dans sa capacité à fournir des informations précises et détaillées sur la masse et la structure des composés chimiques, ce qui est crucial pour la recherche scientifique, le diagnostic médical, l'analyse environnementale, la sécurité alimentaire, et bien d'autres domaines.

On considère un dispositif d'analyse de particules, constitué de trois parties : une chambre d'accélération, un filtre de vitesse et une chambre de déviation. (Figure 2)

3.1-Accélération des ions

Des ions positifs isotopes du cuivre $^{63}Cu^{2+}$ et $^{65}Cu^{2+}$ de même charge q = 2e, de masse respective m = 63u et m' = x u, émis à partir du point O₁ avec une vitesse initiale négligeable, sont accélérés entre O₁ et O₂ par la tension U₀ existant entre les plaques P₁ et P₂ telle que $|U_0| = |U_{P_1 P_2}| = 5 \cdot 10^3 \text{ V}$.

Ils se déplacent dans le vide suivant la direction horizontale de O₁ vers O₂. On négligera le poids des ions devant les autres forces. On donne : e = 1,6.10⁻¹⁹ C et u = 1,67.10⁻²⁷ kg

3.1.1-Quel est le signe de la tension U_{P₁ P₂}? Justifier. (0,25pt)

3.1.2-Calculer la vitesse v de l'isotope $^{63}Cu^{2+}$ en O₂. (0,25pt)

3.1.3-v et v' désignent respectivement les vitesses en O₂ des deux isotopes $^{63}Cu^{2+}$ et $^{65}Cu^{2+}$. Etablir la relation entre v, v', m et m'. (0,5pt)



SCIENCES PHYSIQUES

4/4

2024GS27NA0133

Séries : S2-S2A- S4-S5

Epreuve du 1^{er} groupe**4.2.2- Déterminer :**

- les tensions maximales U_m aux bornes du générateur et U_{Lm} aux bornes de la bobine ;
- la fréquence N de la tension $u(t)$ délivrée par le générateur ;
- la phase ($\varphi_{u_{L/u}}$) de la tension $u_L(t)$ par rapport à la tension $u(t)$. **(01pt)**

4.3- l'expression de la tension aux bornes générateur est $u(t) = U_m \cos(2\pi Nt)$ et celle aux bornes de la bobine est :

$$u_L(t) = U_{Lm} \cos(2\pi Nt + \varphi_{u_{L/u}})$$

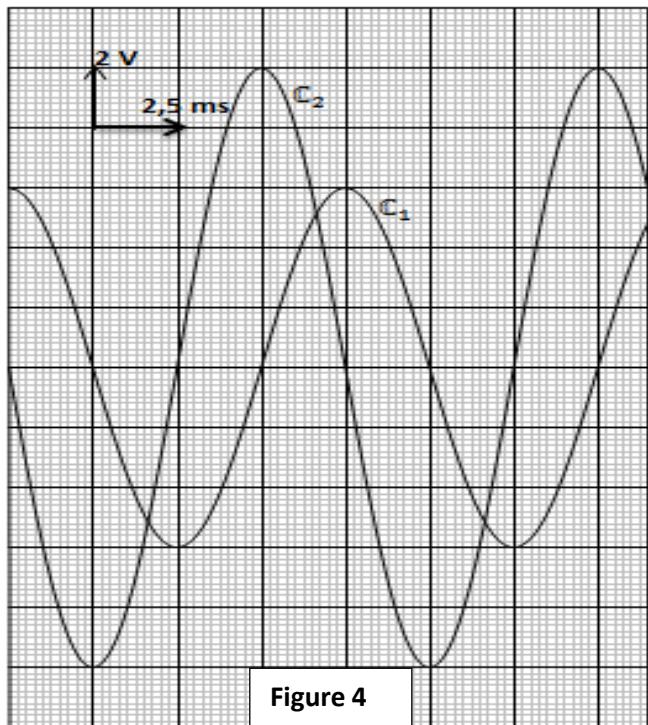
4.3.1- Écrire les équations horaires numériques des tensions $u(t)$ et $u_L(t)$. **(0,5pt)**

4.3.2- Déterminer la phase ($\varphi_{i/u}$) de l'intensité $i(t)$ du courant par rapport à la tension $u(t)$ aux bornes du générateur sachant que $\varphi_{i/u} = \varphi_{i/u_L} + \varphi_{u_{L/u}}$. **(0,25pt)**

4.3.3- Justifier que le circuit est à la résonance d'intensité.

4.4-Déterminer : **(0,25pt)**

- ✓ la valeur de l'intensité du courant mesurée par l'ampèremètre ;
- ✓ la valeur de l'inductance L ; **(01pt)**
- ✓ la capacité C ;
- ✓ la largeur de la bande passante en fréquence ΔN .

**Figure 4****EXERCICE 5 **(04 points)****

En 1887 le physicien allemand Heinrich HERTZ réalise des expériences sur les ondes électromagnétiques de grandes longueurs d'onde. Il remarque alors qu'un rayonnement peut favoriser des décharges électriques. Par ailleurs, l'analyse des spectres lumineux émis par un atome a permis d'expliquer la quantification de l'énergie de l'atome.

5.1- Etude de l'effet photoélectrique

Dans un laboratoire, on utilise un laser qui émet une lumière monochromatique de longueur d'onde $\lambda = 435,3 \text{ nm}$. On éclaire une plaque de métal avec cette radiation lumineuse. Un capteur détecte un électron d'énergie cinétique $E_c = 0,55 \text{ eV}$.

5.1.1- Définir l'effet photoélectrique. Quel modèle de la lumière permet de l'expliquer ? **(0,5pt)**

5.1.2- Calculer la vitesse de l'électron émis. **(0,5pt)**

5.1.3- Définir le travail d'extraction W_0 puis calculer sa valeur pour le métal utilisé. **(0,75pt)**

5.1.4- On éclaire le même métal par un autre laser de longueur d'onde $\lambda_1 = 580 \text{ nm}$. L'effet photoélectrique est-il toujours observé ? Justifier la réponse. **(0,75pt)**

5.2- Niveaux d'énergie de l'atome d'hydrogène

On rappelle que les niveaux d'énergie de l'atome d'hydrogène sont quantifiés et ont pour expression

$$E_n = -\frac{E_0}{n^2}; E_0 = 13,6 \text{ eV}; n \text{ entier naturel non nul.}$$

5.2.1- L'atome est au niveau d'énergie $n = 2$. Il absorbe un photon de longueur d'onde $\lambda = 435,3 \text{ nm}$. On note une transition du niveau d'énergie $n = 2$ au niveau d'énergie m .

Déterminer la valeur de m puis schématiser la transition électronique correspondante. **(01pt)**

5.2.2- On éclaire le tube rempli de gaz hydrogène se trouvant à l'état fondamental avec un photon d'énergie

$E = 14,0 \text{ eV}$. Quel est l'état final de l'atome d'hydrogène ? **(0,5pt)**

Données : Constante de Planck ; $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$; Electron volt (eV) : $1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$;

célérité de la lumière : $c = 3,0 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$; masse électron $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$; nanomètre : $1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m}$.

FIN DU SUJET