



الصفحة
1
8



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2010
الموضوع

7	المعامل:	NS31	الفيزياء والكيمياء	المادة:
4	مدة الإنجاز:	شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) (الترجمة الفرنسية)		الشعب(ة) أو المسلك:

L'usage des calculatrices programmables ou d'ordinateurs n'est pas autorisé

Ce sujet comporte un exercice de chimie et trois exercices de physique

CHIMIE	<ul style="list-style-type: none"> - Etude de l'hydrolyse d'un ester - Synthèse d'un ester 	<p>(5,25 points)</p> <p>(1,75 points)</p>
PHYSIQUE 1	Datation des sédiments marins	(1,75 points)
PHYSIQUE 2	Etude du régime transitoire dans une bobine et dans un condensateur	(5,5 points)
PHYSIQUE 3	<ul style="list-style-type: none"> - Chute verticale d'un solide - Changement des conditions initiales du mouvement d'un oscillateur non amorti 	<p>(2,75 points)</p> <p>(3 points)</p>

CHIMIE (7 points)**1^{ère} partie (5,25 point) : Etude de l'hydrolyse d'un ester**

Deux composés organiques (A) éthanoate 3- methylbutyl et (B) butanoate de propyl ont la même formule brute $C_7H_{14}O_2$ et possèdent le même groupe caractéristique, mais ils n'ont pas la même formule semi- développée .

Formule semi-développée du composé (A)	Formule semi-développée du composé (B)

Le composé (A) possède un goût et une odeur de banane , il est utilisé comme composé additif dans l'industrie alimentaire , le composé (B) est utilisé dans l'industrie des parfums.

Données :

Masses molaires moléculaires :

$$M(A) = M(B) = 130 \text{ g.mol}^{-1} \quad ; \quad M(H_2O) = 18,0 \text{ g.mol}^{-1}$$

Masse volumique de l'eau : $\rho(H_2O) = 1,00 \text{ g.mL}^{-1}$

Masse volumique du composé A : $\rho(A) = 0,87 \text{ g.mL}^{-1}$

Constante d'acidité du couple CH_3COOH/CH_3COO^- à $25^\circ C$: $K_A = 1,80 \cdot 10^{-5}$.

Produit ionique de l'eau à $25^\circ C$: $K_e = 10^{-14}$.

I- Groupement fonctionnel0,25
0,5

1- Donner le groupe caractéristique commun aux deux composés (A) et (B) .

2- Donner la formule semi développée de l'acide et de l'alcool qui donnent par réaction chimique le composé (A) .

II- Etude de l'hydrolyse du composé (A)

On dissout 30 mL de l'éthanoate 3-méthylbutyle dans un volume d'eau pour obtenir un mélange réactionnel de volume 100 mL.

On répartit 50 mL de ce mélange dans 10 béchers de telle sorte que chaque bécher contient 5 mL du mélange réactionnel et on garde 50 mL de ce mélange dans un ballon .

A l'instant $t = 0$ on place les dix béchers et le ballon dans un bain marie de température constante θ .

A un instant t , on fait sortir un bécher du bain marie et on le place dans de l'eau glacée ; et on dose la quantité de matière n de l'acide formé par une solution aqueuse d'hydroxyde de sodium de concentration C_B .

On réalise ce dosage en présence d'un indicateur coloré convenable .

On répète la même opération pour les autres béchers à des instants différents.

On désigne par V_{BE} le volume de la solution d'hydroxyde de sodium correspondant à l'équivalence .

Les résultats de ce dosage permettent d'obtenir la courbe de l'évolution de la quantité de matière n_T de l'acide formé dans le ballon en fonction du temps $n_T = f(t)$, figure(1).

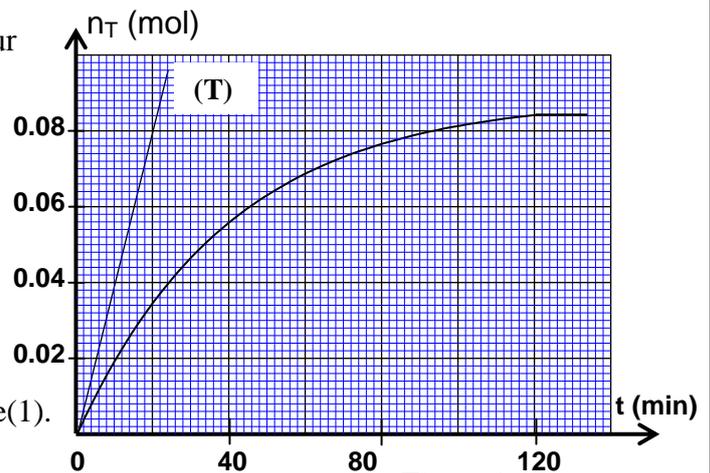


Figure 1

1-Réaction du dosage

- 0,25 1.1- Ecrire l'équation de la réaction du dosage .
 0,75 1.2- Exprimer la constante d'équilibre K associé à l'équation du dosage en fonction de la constante d'acidité K_A du couple CH_3COOH/CH_3COO^- et la constante K_e .
 Calculer la valeur de K .
 0,5 1.3- On considère que la réaction du dosage est totale .
 Exprimer la quantité de matière n de l'acide contenu dans le bécher à un instant t en fonction de C_B et V_{BE} .
 En déduire en fonction de C_B et V_{BE} la quantité de matière n_T de l'acide formé dans le ballon au même instant t et à la même température θ .

2- Réaction d'hydrolyse

- 0,25 2.1- Donner les caractéristiques de la réaction d'hydrolyse.
 1 2.2- Calculer les quantités de matière $n(A)_i$ du composé (A) et $n(H_2O)_i$ de l'eau contenues dans le ballon avant le début de la réaction.
 0,75 2.3- En déduire , à l'équilibre , la valeur du taux d'avancement final τ de la réaction hydrolyse.
 0,5 2.4- La droite (T) représente la tangente à la courbe $n_T = f(t)$ à l'instant $t = 0$, figure (1) .
 Déterminer la valeur de la vitesse volumique de la réaction qui a lieu dans le ballon à $t = 0$.
 0,5 2.5- Expliquer comment évolue la vitesse volumique de la réaction au cours du temps .
 Quel est le facteur cinétique responsable de cette évolution ?

2^{ème} partie (1,75 point) : synthèse d'un ester

Afin de comparer les actions de l'acide butanoïque et de l'anhydride butanoïque sur le propan-1-ol , on réalise deux synthèses en utilisant le dispositif de la figure (2) :

- 1^{ère} synthèse : on introduit dans le ballon une quantité de matière n_i de propan-1-ol et de l'acide butanoïque en excès .
- 2^{ème} synthèse : on introduit dans le ballon la même quantité de matière n_i de propan-1-ol et de l'anhydride butanoïque en excès.

Les courbes (1) et (2) représentent respectivement l'avancement de la 1^{ère} et de la 2^{ème} synthèse en fonction du temps t , figure (3) .

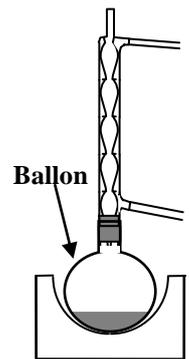


Figure 2

- 0,5 1- Donner le nom du dispositif utilisé pour cette synthèse , justifier son choix.
 0,5 2- En utilisant les formules semi- développées , écrire l'équation chimique de la 2^{ème} synthèse .
 0,75 3- A partir des deux courbes expérimentales (1) et (2), déterminer le rendement de la première synthèse .

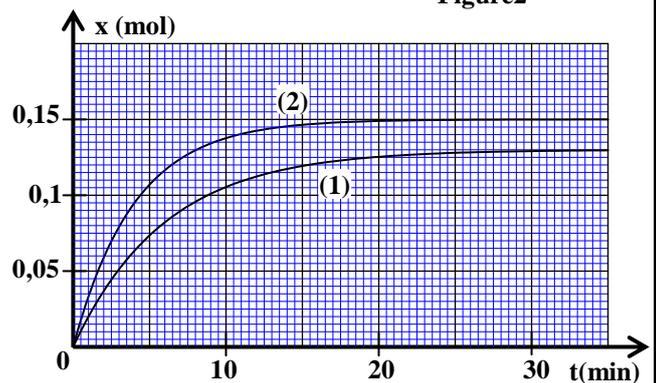


Figure 3

PHYSIQUE 1 (1,75 points) : Datation des sédiments marins

Le thorium $^{230}_{90}Th$ est utilisé pour dater les coraux et les sédiments marins , car sa concentration à la surface des sédiments qui sont en contact avec l'eau de mer reste constante ,et elle diminue selon la profondeur dans le sédiment .

- 1- - L'uranium $^{238}_{92}U$ dissout dans l'eau de mer , donne des atomes de thorium $^{230}_{90}Th$ avec émission de x particules α et y particules β^- .

- 0,5 1.1- Ecrire l'équation de cette transformation nucléaire en précisant la valeur de x et celle de y .

0,25

1.2- On désigne par :

- λ la constante radioactive du thorium ^{230}Th ;
- λ' la constante radioactive de l'uranium ^{238}U ;
- $N(^{230}\text{Th})$ le nombre de noyaux de thorium 230 à l'instant t ;
- $N(^{238}\text{U})$ le nombre de noyaux de l'uranium 238 au même instant t .

Montrer que le rapport $\frac{N(^{230}\text{Th})}{N(^{238}\text{U})}$ reste constant quand le thorium 230 et l'uranium 238 ont même activité .

0,25

2- Le noyau du thorium 230 se désintègre en donnant un noyau de radium $^{226}_{88}\text{Ra}$.
Ecrire l'équation de cette réaction nucléaire en précisant la nature du rayonnement émis .

0,25

3- On appelle $N(t)$ le nombre de noyaux de thorium 230 qui se trouve dans un échantillon de corail à l'instant t et N_0 le nombre de ces noyaux à $t = 0$.

Le graphe ci contre représente l'évolution du rapport $\frac{N(t)}{N_0}$ en fonction du temps .

A l'aide de ce graphe , vérifier que la demi-vie du thorium 230 est : $t_{1/2} = 7,5 \cdot 10^4$ ans .

0,5

4- Ce graphe est utilisé pour dater un sédiment marin .

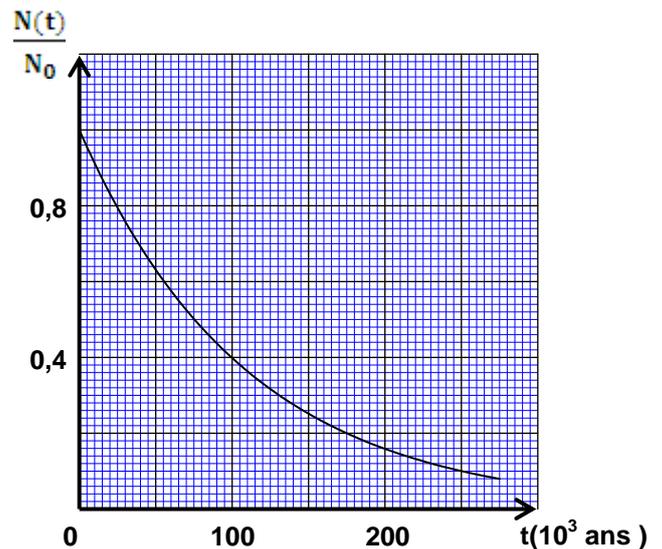
Un échantillon de sédiment de forme cylindrique de hauteur h est prélevé au fond de l'océan .

L'analyse d'un fragment (1) pris à la base supérieure de cette échantillon , qui est en contact avec l'eau de mer , montre qu'il contient $m_s = 20 \mu\text{g}$ de thorium 230 .

Un fragment (2) , de même masse , pris à la base inférieure de l'échantillon contient une masse $m_p = 1,2 \mu\text{g}$ de thorium 230 .

On prend pour origine des dates ($t = 0$) l'instant où la masse du thorium est $m_0 = m_s$.

Déterminer , en années , l'âge de la base inférieure de l'échantillon.



PHYSIQUE 2 (5,5 points) : Etude du régime transitoire dans une bobine et dans un condensateur

On peut obtenir des oscillations électriques libres non amorties en associant en série un condensateur et une bobine d'inductance L et de résistance r à condition d'ajouter au circuit un générateur de résistance négative qui compense instantanément l'énergie perdue par effet joule .

L'objectif de cet exercice est d'étudier le régime transitoire qui règne dans le circuit entre l'instant de fermeture de l'interrupteur et le début du régime permanent pour la bobine ou pour le condensateur , cet exercice aborde aussi l'échange d'énergie entre la bobine et le condensateur lors des oscillations électriques .

1- Etude du régime transitoire dans une bobine

On réalise le montage expérimental représenté dans la figure (1) pour étudier l'établissement du courant électrique dans un dipôle (AB) , constitué d'un conducteur ohmique de résistance R et d'une bobine d'inductance L et de résistance r. Un générateur électrique idéal applique une tension constante $E = 6V$ aux bornes du dipôle (AB) .

1.1- On règle la résistance R sur la valeur $R = 50\Omega$.

On ferme l'interrupteur à l'instant $t = 0$.

On enregistre à l'aide d'un dispositif approprié

l'évolution de l'intensité i du courant en fonction

du temps , on obtient la courbe représentée sur la figure (2) .

Le coefficient directeur de la tangente (T) à la courbe $i = f(t)$

à $t = 0$ est $a = 100A.s^{-1}$.

La tension u aux bornes du dipôle (AB) s'exprime par

$$u = (R + r) \cdot i + L \cdot \frac{di}{dt}$$

0,5

a- Est-ce que la grandeur $L \cdot \frac{di}{dt}$ augmente ou diminue au cours du régime transitoire ? justifier la réponse .

0,5

b- Exprimer $\frac{di}{dt}$ en fonction de E et L à l'instant $t=0$.

Trouver la valeur de L.

0,5

c- Calculer la valeur de $\frac{di}{dt}$ pour $t > 5$ ms

et en déduire la valeur de r .

1.2- On utilise le même montage expérimental de

la figure (1) et on fait varier dans chaque cas

la valeur de l'inductance L de la bobine

et celle de la résistance R du conducteur

ohmique comme l'indique le tableau

ci -contre .

La figure (3) donne les courbes (a) , (b)

et (c) obtenues dans chaque cas.

0,75

a- Préciser , en justifiant votre réponse , la courbe correspondante au 1^{er} cas et la courbe correspondante au 2^{ème} cas .

0,5

b- On règle la résistance R_2 sur la valeur R'_2 pour que la constante de temps τ soit la même dans le 2^{ème} cas et le 3^{ème} cas.

Exprimer R'_2 en fonction de L_2 , L_3 , R_3 et r .

Calculer R'_2 .

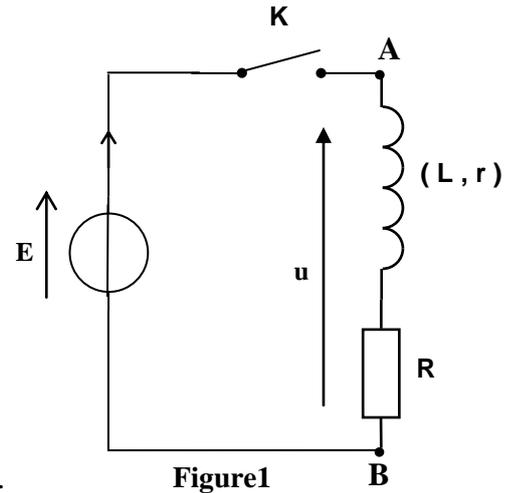


Figure1

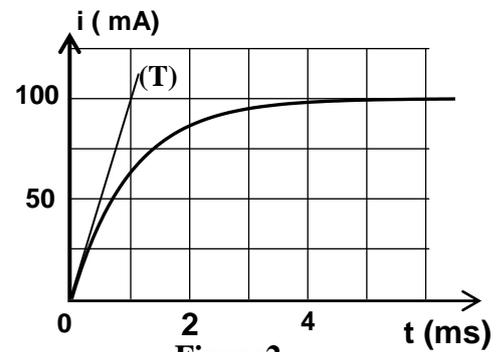


Figure2

cas	L(H)	R(Ω)	r(Ω)
1 ^{er} cas	$L_1=6,0 \cdot 10^{-2}$	$R_1=50$	10
2 ^{ème} cas	$L_2=1,2 \cdot 10^{-1}$	$R_2=50$	10
3 ^{ème} cas	$L_3=4,0 \cdot 10^{-2}$	$R_3=30$	10

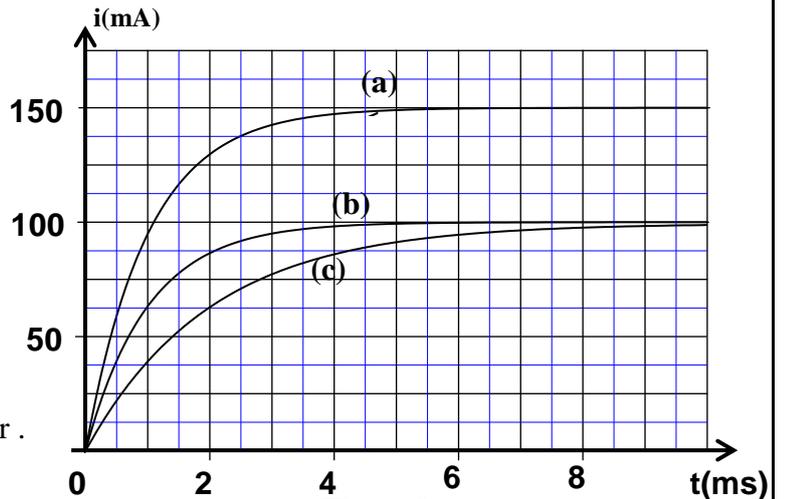


Figure 3

2- Etude du régime transitoire dans le condensateur

On remplace dans le montage représenté sur la figure (1) la bobine par un condensateur de capacité

$C = 20\mu F$ initialement non chargé , et on règle la résistance du conducteur ohmique sur la valeur

$R = 50\Omega$. On ferme l'interrupteur à $t = 0$, et on visualise à l'aide d'un dispositif approprié

l'évolution de la tension u_c aux bornes du condensateur en fonction du temps .

0,25

2.1- Dessiner le schéma du montage expérimental en y indiquant le branchement de la masse et l'entrée du dispositif et la flèche représentant la tension u_c dans la convention récepteur .

0,25 2.2- Etablir l'équation différentielle vérifiée par la tension u_c .

0,75 2.3- La solution de l'équation différentielle s'écrit sous la forme : $u_c = Ae^{-\frac{t}{\tau}} + B$ dont A et B et τ sont des constantes à déterminer .

Trouver en fonction des paramètres du circuit l'expression de chacune des constantes A,B et τ .

0,25 2.4- Déduire , en fonction du temps , l'expression littérale de l'intensité i du courant dans le circuit électrique au cours du régime transitoire .

0,25 2.5- Calculer l'intensité du courant à $t = 0$ juste après la fermeture de l'interrupteur .

3- Etude de l'échange d'énergie entre le condensateur et la bobine

On réalise le montage représenté dans la figure(4) qui est composée par :

- Une bobine d'inductance L et de résistance r .
- Un condensateur de capacité $C = 20\mu\text{F}$ chargé sous la tension $U_0 = 6,0\text{V}$.
- Un générateur G qui compense exactement l'énergie dissipée par effet Joule.

Lorsqu'on ferme l'interrupteur K, il passe dans le circuit

un courant d'intensité $i = I_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t\right)$ dont T_0 est

la période propre du circuit (LC) : $T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$.

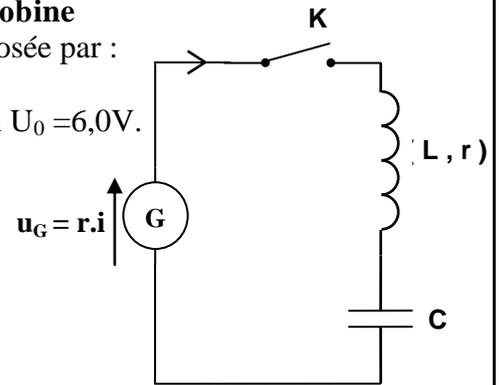


Figure4

0,5 3.1- Montrer que l'énergie électrique emmagasinée dans

le condensateur à l'instant t peut s'écrire sous la forme : $E_e = \frac{1}{2} \cdot L \cdot I_m^2 \cdot \sin^2\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t\right)$

0,5 3.2- Montrer que l'énergie totale E du circuit (LC) se conserve au cours des oscillations . Calculer sa valeur .

PHYSIQUE 3 (5,75 points) Les deux parties (1) et (2) sont indépendantes

1^{ère} partie (2,75 points):Chute verticale d'un solide

Tout corps immergé dans un fluide est soumis à la poussée fluide , d'Archimède, et s'il est en mouvement de translation dans ce fluide il est soumis en plus à une force de frottement fluide .

Le but de cet exercice est d'étudier l'évolution de la vitesse de deux billes (a) et (b) en verre homogène de rayons différents en mouvement de translation dans une huile avec une vitesse relativement faible .

Données :

Masse volumique du verre : $\rho = 2600 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$;

Masse volumique de l'huile : $\rho_0 = 970 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$;

Viscosité de l'huile : $\eta = 8,0 \cdot 10^{-2} \text{ N} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{s}$;

Accélération de la pesanteur : $g = 9,81 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$.

L'expression du volume d'une sphère de rayon r : $V = \frac{4}{3} \pi \cdot r^3$

On abandonne au même instant $t = 0$ les deux billes (a) et (b) à la surface d'une huile contenue dans un tube cylindrique vertical transparent . La hauteur d'huile dans le tube est $H = 1,00 \text{ m}$, figure(1)

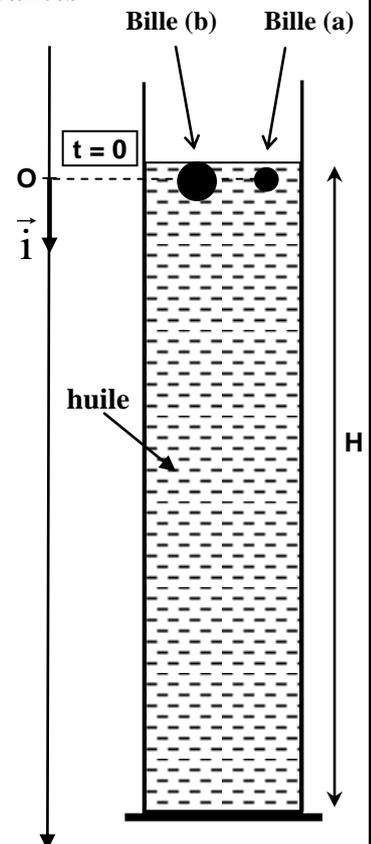


Figure 1

1-Etude du mouvement de la bille (a)

La bille (a) est soumise pendant son mouvement par rapport au repère (O, \vec{i}) lié à la terre aux forces :

- La poussée d'Archimède : $\vec{F} = -\rho_0 \cdot V \cdot g \cdot \vec{i}$
- La force de frottement fluide : $\vec{f} = -6\pi\eta r \cdot v \cdot \vec{i}$
- Son poids : $\vec{P} = m \cdot g \cdot \vec{i}$

On désigne par τ le temps caractéristique du mouvement de la bille (a) et on considère que la vitesse limite de la bille est atteinte au bout d'une durée de 5τ .

1.1- Etablir l'équation différentielle $\frac{dv}{dt} + \frac{v}{\tau} = C$ du mouvement de la bille (a) et préciser les

expressions de τ et de C . Calculer τ sachant que $r = 0,25$ cm .

1.2- Calculer la valeur de la vitesse limite v_t de la bille (a).

2-Etude comparative des mouvements des deux billes (a) et (b)

Le rayon de la bille (b) est $r' = 2r$.

2.1- Déterminer, en justifiant la réponse, la bille qui met plus de temps pour atteindre sa vitesse limite.

2.2- La distance parcourue au cours du régime transitoire par :

- la bille (a) est $d_1 = 5,00$ cm

- la bille (b) est $d_2 = 80,0$ cm

On néglige r et r' devant H .

Calculer la durée qui sépare l'arrivée des deux billes (a) et (b) au fond du tube.

2ème partie (3 points) : Changement des conditions initiales du mouvement d'un oscillateur non amorti

Un système mécanique oscillant est un système qui effectue un mouvement périodique de va et vient autour de sa position d'équilibre stable.

Un pendule élastique horizontal est constitué d'un solide (S) de masse m lié à l'extrémité d'un ressort à spires non jointives, de masse négligeable de raideur K . L'autre extrémité du ressort est liée à un support fixe, figure (2).

A l'équilibre, le centre d'inertie G du solide (S) coïncide avec l'origine O du repère d'espace

(O, \vec{i}) lié à la Terre.

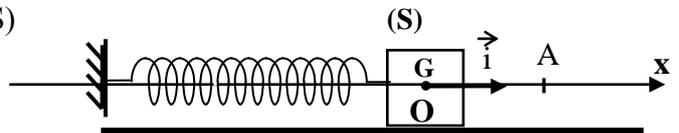


Figure 2

On écarte le solide (S) de sa position d'équilibre dans le sens positif jusqu'à ce que son centre d'inertie G

coïncide avec un point A situé à une distance d du point O .

On considère les deux cas suivants :

- 1^{er} cas : On abandonne à $t = 0$ le corps (S) au point A sans vitesse initiale.
- 2^{ème} cas : On lance à $t = 0$, le corps (S) à partir du point A dans le sens négatif avec une vitesse initiale \vec{v}_A .

Dans les deux cas le solide (S) effectue un mouvement oscillatoire autour de sa position d'équilibre O .

- 0,5 1- Etablir l'équation différentielle que vérifie l'abscisse x du centre d'inertie G du solide .
0,5 2-Trouver l'expression littérale de la période propre T_0 de l'oscillateur pour que l'équation

$$x = x_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right) \text{ soit solution de l'équation différentielle.}$$

- 0,5 3- On obtient à l'aide d'un dispositif approprié la courbe d'évolution des abscisses x_1 et x_2 du centre d'inertie G du corps (S) successivement dans le 1^{er} et le 2^{ème} cas comme l'indique la figure (3) .

Préciser , en justifiant la réponse , la courbe correspondante au mouvement de l'oscillateur dans le 1^{er} cas .

4- On considère l'oscillateur dans le 2^{ème} cas et on désigne l'amplitude de son mouvement par x_{m2} et la phase à l'origine des dates par φ_2 .

- 0,5 4.1- Déterminer à partir du graphe, figure (3) la valeur de la distance d et la valeur de l'amplitude x_{m2} .

- 0,5 4.2- En appliquant la conservation de l'énergie mécanique , montrer que l'amplitude x_{m2} peut s'écrire sous

$$\text{la forme : } x_{m2} = \sqrt{\frac{m \cdot v_A^2}{K} + d^2} .$$

- 0,5 4.3- Trouver l'expression de $\tan\varphi_2$ en fonction de d et x_{m2} .

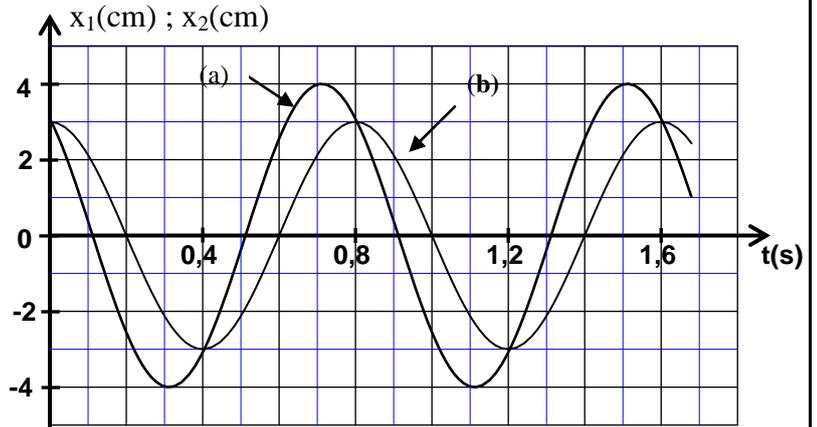


Figure 3



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2010
عناصر الإجابة

الصفحة

1

3



7	المعامل:	NR31	الفيزياء والكيمياء	المادة:
4	مدة الإنجاز:	شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) (الترجمة الفرنسية)		الشعب (ة) أو المسلك:

كيمياء (7 نقط)

الجزء الأول : دراسة حمأة إستر	
I / التسمية و المتفاعلات	
0,25	المجموعة المميزة : CO_2R - (مجموعة إستر)
0,25	الحمض: $\text{CH}_3-\text{C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{OH} \end{array}$
0,25	الكحول : $\begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$
II / دراسة حمأة المركب (A)	
0,25	معادلة التفاعل : $\text{CH}_3\text{COOH}_{(aq)} + \text{HO}^-_{(aq)} \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^-_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}$
0,5	$K = \frac{K_A}{K_e}$
0,25	$K = 1,80.10^9$
0,25	$n = C_B \cdot V_{BE}$
0,25	$n_T = 10 \cdot C_B \cdot V_{BE}$
0,25	بطيء - غير كلي
0,25	$n(A)_i = \frac{\rho_{(A)} \cdot V_{(A)}}{2M(A)}$
0,25	$n(A)_i = 0,100 \text{ mol}$
0,25	$n(\text{H}_2\text{O})_i = \frac{\rho_{(\text{H}_2\text{O})} \cdot V_{(\text{H}_2\text{O})}}{2M(\text{H}_2\text{O})}$
0,25	$n(\text{H}_2\text{O})_i = 1,94 \text{ mol}$
0,25	$\tau = \frac{x_f}{x_{\max}}$
0,5	مبيانيا : $x_f = 0,084 \text{ mol}$ و $x_{\max} = 0,10 \text{ mol}$ ؛ $\tau = 0,84 = 84\%$
0,25×2	الاستدلال + $v = 8.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$
0,25	تفسير
0,25	تركيز المتفاعلات

الجزء الثاني : تصنيع مركب دهني

0,25	اسم الجهاز: التسخين بالارتداد	/1
0,25	التعليل: تسريع التفاعل و تكثيف الأنواع الكيميائية للحلولة دون ضياعها	
0,5	معادلة التفاعل للتصنيع الثاني	-2
0,25	$r = \frac{x_f}{x_{max}}$	-3
0,5	$r = 86,7\%$ ؛ $x_f = 0,130 \text{ mol}$ و $x_{max}=n_i=0,150 \text{ mol}$	

فيزياء 1 (1,75 نقطة) : تأريخ الترسبات البحرية

0,5	معادلة التفتت : ${}_{92}^{238}\text{U} \longrightarrow {}_{90}^{230}\text{Th} + 2 {}_2^4\text{He} + 2 {}_{-1}^0\text{e}$	-1.1/1
0,25	البرهنة : $\frac{N({}^{230}\text{Th})}{N({}^{238}\text{U})} = \frac{\lambda'}{\lambda} = \text{cte}$	-1.2
0,25	${}_{90}^{230}\text{Th} \rightarrow {}_{88}^{226}\text{Ra} + {}_2^4\text{He}$	-2
0,25	التحقق من أن : $t_{1/2} = 7,5 \cdot 10^4 \text{ ans}$	-3
0,25	عمر العينة (2) : $t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \cdot \ln \frac{m_s}{m_p}$	-4
0,25	$t = 3,0 \cdot 10^5 \text{ ans}$	

فيزياء 2 : (5,5 نقطة)

0,25	يتناقص المقدار $\frac{di}{dt}$ خلال الزمن	1 / 1.1 - أ
0,25	التعليل ($u = E = \text{cte}$ و تزايد i حسب المنحنى $\Leftarrow \frac{di}{dt}$ يتناقص) أو (تناقص المعامل الموجه لمماس المنحنى $i(t)$)	
0,25	$\left(\frac{di}{dt}\right)_0 = \frac{E}{L}$	ب-
0,25	$L = \frac{E}{a} = 6,0 \cdot 10^{-2} \text{ H}$	
0,25	$\left(\frac{di}{dt}\right)_p = 0 \Leftarrow i = I_p = \text{cte}$	ج-
0,25	$r = \frac{E}{I_p} - R = 10 \Omega$	
0,25	الحالة 1 \Leftarrow (ب) و الحالة 2 \Leftarrow (ج)	1.2 - أ
0,5	التعليل خلال النظام الدائم في الحالتين (1) و (2) : $I_1 = I_2$ $\tau_2 > \tau_1 \Leftarrow L_2 > L_1$	
0,25	$R'_2 = \frac{L_2}{L_1} (R_3 + r) - r \Leftarrow \tau_3 = \tau'_2$	ب-
0,25	$R'_2 = 1,1 \cdot 10^2 \Omega$	
0,25	تبيانة التركيب التجريبي	-2.1 / 2
0,25	إثبات المعادلة التفاضلية : $\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R.C} \cdot u_C = \frac{E}{R.C}$	-2.2

0,25x3	$A = -E \ ; \ \tau = R.C \ ; \ B = E$	-2.3
0,25	$i = \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{R.C}}$	-2.4
0,25	$i(0) = \frac{E}{R} = 1,2.10^{-1} A$	-2.5
0,5	البرهنة على التعبير	- 3.1 / 3
0,25	البرهنة على انحفاظ الطاقة	-3.2
0,25	$E = \frac{1}{2} L I_m^2 = \frac{1}{2} C U_0^2 = 3,6.10^{-4} J$	

فيزياء 3 : (5,75)

الجزء الأول		
0,25	إثبات المعادلة التفاضلية	-1.1 / 1
0,25	تعبير C : $C = g \left(1 - \frac{\rho_0}{\rho} \right)$	
0,25	تعبير τ : $\tau = \frac{2\rho.r^2}{9\eta}$	
0,25	حساب τ : $\tau = 4,51.10^{-2} s$	-1.2
0,25	التوصل إلى تعبير v_ℓ : $v_\ell = C.\tau$	
0,25	$v_\ell = 2,78.10^{-1} m.s^{-1}$	
2x0,25	الكرية (b) تستغرق مدة أطول + التعليل	- 2.1 / 2
0,5	الاستدلال : $\Delta t = t_a - t_b = \left(5\tau + \frac{H-d_1}{v_1} \right) - \left(5\tau' + \frac{H-d_2}{v_1'} \right)$	-2.2
0,25	$\Delta t = 2,54 s$	
الجزء الثاني		
0,5	إثبات المعادلة التفاضلية	/1
0,25	الاستدلال	/2
0,25	التعبير : $T_0 = 2\pi\sqrt{\frac{m}{K}}$	
0,25	المنحنى (ب)	/3
0,25	التعليل	
0,25	$d = 3 cm$	-4.1 / 4
0,25	$x_{m2} = 4 cm$	
0,5	إثبات العلاقة	-4.2
0,5	التوصل إلى العلاقة : $\tan \varphi_2 = \sqrt{\left(\frac{x_{m2}}{d} \right)^2} - 1$	-4.3