


الصفحة	<b>الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا</b> <b>المسالك الدولية – خيار فرنسية</b> <b>الدورة العادية 2019</b> <b>- الموضوع -</b>		+0XHAε+ I HεY0εθ +0E0L00+ I εθXεε 00E80 Λ εθE3+X 0JЖH0 Λ εθHεA 00εXH0 Λ εθJЖε 0E000	 المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني والتعليم العالي والبحث العلمي
7			1	المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه
◆			NS28F	

3	مدة الانجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
7	المعامل	شعبة العلوم التجريبية : مسلك العلوم الفيزيائية – خيار فرنسية	الشعبة أو المسلك

**L'usage de la calculatrice scientifique non programmable est autorisé.**

**On donnera les expressions littérales avant de passer aux applications numériques.**

**Le sujet comporte 4 exercices**

**Exercice I (7 points) :**

- Electrolyse d'une solution aqueuse d'iodure de zinc.
- Etude conductimétrique d'une solution aqueuse d'acide benzoïque.

**Exercice II (3,5 points) :**

- Propagation d'une onde mécanique.
- Désintégration du radon 222.

**Exercice III (4,5 points) :**

- Charge et décharge d'un condensateur.

**Exercice IV (5 points) :**

- Mouvement du centre d'inertie d'un système mécanique.

Barème

## Exercice I ( 7 points)

## Les parties 1 et 2 sont indépendantes

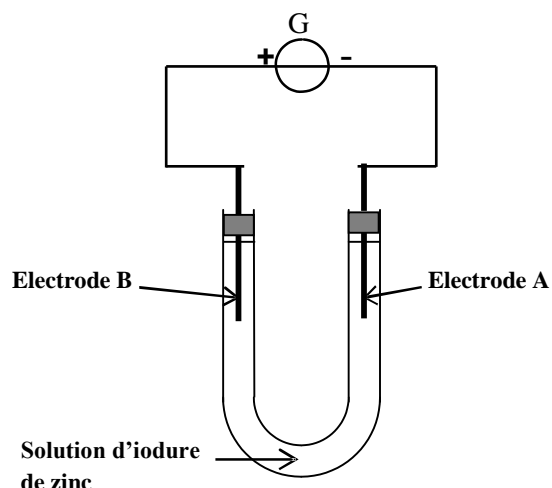
## Partie 1 - Electrolyse d'une solution aqueuse d'iodure de zinc

On réalise l'électrolyse d'une solution aqueuse d'iodure de zinc  $Zn_{(aq)}^{2+} + 2I_{(aq)}^-$ , en utilisant deux électrodes A et B en graphite. On observe un dégagement du gaz diiode au niveau d'une électrode et la formation d'un dépôt de zinc au niveau de l'autre électrode.

La figure ci-contre représente le schéma du dispositif expérimental utilisé pour réaliser cette électrolyse.

## Données :

- ✓  $1F = 9,65 \cdot 10^4 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$  ;
- ✓ Les deux couples mis en jeu sont :  $Zn_{(aq)}^{2+} / Zn_{(s)}$  et  $I_{2(g)} / I_{(aq)}^-$  ;
- ✓ La masse molaire du zinc :  $M(Zn) = 65,4 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ .



- 0,5 1. Parmi les deux électrodes A et B, préciser l'anode. Justifier la réponse.
- 0,75 2. Ecrire l'équation de la réaction à chaque électrode et l'équation bilan lors de l'électrolyse.
- 0,75 3. Pendant la durée  $\Delta t$  de l'électrolyse, un courant électrique d'intensité constante  $I = 0,5 \text{ A}$  circule dans le circuit; il se forme alors un dépôt de zinc de masse  $m = 1,6 \text{ g}$ . Déterminer  $\Delta t$  en minutes.

## Partie 2 - Etude conductimétrique d'une solution aqueuse d'acide benzoïque

L'acide benzoïque de formule  $C_6H_5COOH$  est connu comme conservateur alimentaire présent dans les boissons gazeuses. Il a également des propriétés antiseptiques, ce qui explique aussi son utilisation comme médicament.

Cet exercice se propose de déterminer le  $pK_A$  du couple  $C_6H_5COOH_{(aq)} / C_6H_5COO^-_{(aq)}$  par une étude conductimétrique.

## Données:

- les conductivités molaires ioniques à  $25^\circ\text{C}$  :  $\lambda_1 = \lambda(H_3O^+) = 35 \cdot 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$  et  $\lambda_2 = \lambda(C_6H_5COO^-) = 3,23 \cdot 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$  ;
- On rappelle l'expression de la conductivité  $\sigma$  d'une solution aqueuse en fonction des concentrations molaires effectives des espèces ioniques  $X_i$  présentes en solution et les conductivités molaires ioniques :  $\sigma = \sum \lambda_i [X_i]$ .

On prépare, à  $25^\circ\text{C}$ , une solution aqueuse S d'acide benzoïque de concentration  $C = 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et de volume  $V = 1 \text{ L}$ .

- 0,5 1. Ecrire l'équation de la réaction entre l'acide benzoïque et l'eau.
- 0,75 2. Dresser le tableau d'avancement de la réaction.
3. La mesure de la conductivité de la solution S donne  $\sigma = 8,6 \cdot 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^{-1}$ .

- 0,75 3.1. En négligeant la participation des ions hydroxyde  $\text{HO}^-$  à la conductivité de la solution, exprimer  $\sigma$  en fonction de  $\lambda_1, \lambda_2$  et  $[\text{H}_3\text{O}^+]$  la concentration molaire effective des ions oxonium à l'équilibre.
- 0,75 3.2. Montrer que le taux d'avancement final  $\tau$  de la réaction s'écrit ainsi:  $\tau = \frac{\sigma}{C(\lambda_1 + \lambda_2)}$ . Calculer sa valeur.
- 0,75 4. Trouver l'expression de la constante d'équilibre  $K$  associée à la réaction entre l'acide benzoïque et l'eau en fonction de  $C$  et  $\tau$ .
- 0,25 5. Que représente la constante d'équilibre  $K$  associée à cette réaction chimique?
- 0,75 6. En déduire la valeur du  $\text{pK}_A$  du couple  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(\text{aq})} / \text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-_{(\text{aq})}$ .
- 0,5 7. Déterminer, parmi les deux espèces  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$  et  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$ , l'espèce chimique prédominante dans la solution S.

### Exercice II ( 3,5 points)

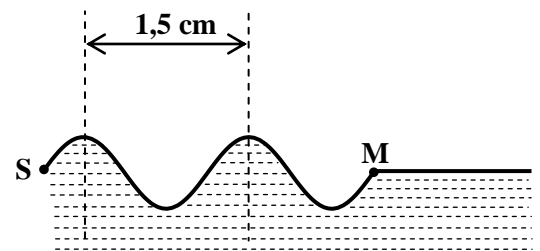
Les parties 1 et 2 sont indépendantes

#### Partie 1 - Propagation d'une onde mécanique

Pour étudier la propagation des ondes mécaniques à la surface de l'eau, on utilise une cuve à ondes. Le but de cette partie de l'exercice est de déterminer quelques grandeurs caractéristiques d'une onde mécanique.

A l'aide d'un vibreur d'une cuve à ondes, on crée en un point S de la surface libre de l'eau une onde progressive sinusoïdale de fréquence  $N = 20 \text{ Hz}$ . Cette onde se propage à  $t=0$  à partir du point S, sans amortissement et sans réflexion.

La figure ci-contre représente une coupe, dans un plan vertical, d'une partie de la surface de l'eau à l'instant de date  $t_1$ .



- 0,5 1. L'onde qui se propage à la surface de l'eau est-elle transversale ou longitudinale? Justifier.
- 0,25 2. Déterminer la longueur d'onde  $\lambda$  de l'onde étudiée.
- 0,5 3. Déduire la célérité  $V$  de l'onde à la surface de l'eau.
- 0,5 4. Le point M, situé à la distance  $d = \text{SM}$  du point S, est le front de l'onde à l'instant de date  $t_1$ . Exprimer le retard temporel  $\tau$  du mouvement de M par rapport au mouvement de S, en fonction de la période  $T$  de l'onde. Calculer  $\tau$ .

#### Partie 2 - Etude de la désintégration du radon 222

Le radon de symbole  $\text{Rn}$  est un gaz rare naturellement présent dans l'atmosphère. Il est issu par décompositions successives de l'uranium présent dans les roches granitiques.

L'isotope 222 du radon est radioactif. On se propose d'étudier dans cette partie la désintégration nucléaire de cet isotope.

**Données :**

- La demi-vie du radon 222 est:  $t_{1/2} = 3,8$  jours .
- Tableau des énergies de liaison par nucléon:

Noyau	Hélium	Radon	Polonium
Symbole	${}^4_2\text{He}$	${}^{222}_{86}\text{Rn}$	${}^{218}_{84}\text{Po}$
Energie de liaison par nucléon (MeV / nucléon)	7,07	7,69	7,73

0,5 1. Parmi les deux noyaux,  ${}^{222}_{86}\text{Rn}$  et  ${}^{218}_{84}\text{Po}$ , lequel est le plus stable ? justifier la réponse.

0,25 2. Montrer que l'énergie de liaison d'un noyau d'hélium  ${}^4_2\text{He}$  est :  $E_l(\text{He}) = 28,28 \text{ MeV}$ .

0,5 3. L'équation de désintégration du radon 222 s'écrit :  ${}^{222}_{86}\text{Rn} \rightarrow {}^{218}_{84}\text{Po} + {}^4_2\text{He}$

Choisir la réponse juste parmi les propositions suivantes:

L'énergie libérée lors de la désintégration d'un noyau du radon 222 est :

- $E_{\text{lib}} = 7,11 \text{ MeV}$
- $E_{\text{lib}} = 22,56 \text{ MeV}$
- $E_{\text{lib}} = 6,24 \text{ MeV}$
- $E_{\text{lib}} = 3420,6 \text{ MeV}$

0,5 4. On considère un échantillon de noyaux du radon 222 ayant, à l'instant  $t = 0$ , une activité  $a_0$ .

Trouver, en jours, l'instant de date  $t_1$  à laquelle cet échantillon a une activité  $a_1 = \frac{a_0}{4}$ .

**Exercice III ( 4,5 points)**

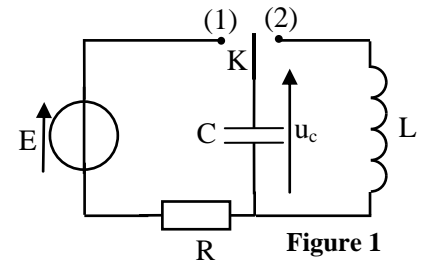
**Charge et décharge d'un condensateur**

Les condensateurs et les bobines sont des composants essentiels de nombreux appareils électriques tels ceux utilisés pour l'émission et la réception des ondes électromagnétiques.

Cet exercice se propose d'étudier la charge d'un condensateur et sa décharge dans une bobine.

On réalise le montage électrique schématisé sur la figure 1, constitué des éléments suivants:

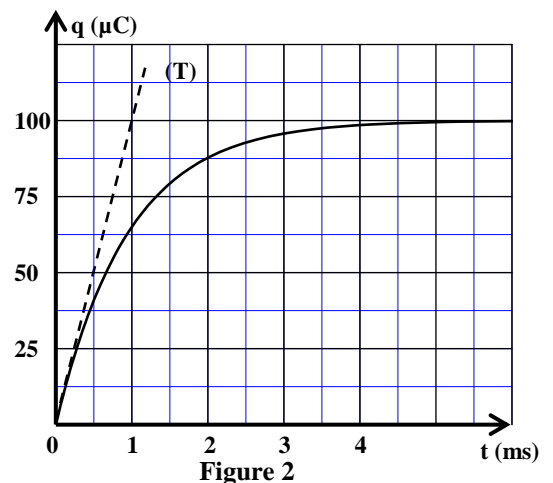
- un générateur idéal de tension de force électromotrice  $E = 10 \text{ V}$  ;
- un condensateur de capacité  $C$  initialement déchargé ;
- un conducteur ohmique de résistance  $R$  ;
- une bobine d'inductance  $L$  et de résistance négligeable ;
- un interrupteur  $K$  à double position.



**I - Etude de la charge du condensateur**

On met l'interrupteur  $K$  sur la position (1) à un instant choisi comme origine des dates ( $t = 0$ ). Un système d'acquisition informatisé adéquat permet de tracer la courbe d'évolution de la charge  $q(t)$  du condensateur.

La droite (T) représente la tangente à la courbe à la date  $t = 0$  (figure 2).



0,5 1. Etablir l'équation différentielle vérifiée par  $q(t)$  au cours de la charge du condensateur.

0,5 2. Trouver, en fonction des paramètres du circuit, les expressions des constantes  $A$  et  $\alpha$  pour que la solution de cette équation différentielle s'écrive sous la forme :  $q(t) = A(1 - e^{-\alpha t})$

3. Déterminer graphiquement :

0,25 3.1. la valeur de la charge  $Q$  du condensateur quand le régime permanent est établi.

0,25 3.2. la valeur de la constante de temps  $\tau$ .

0,25 4. Montrer que la capacité du condensateur est:  $C = 10\mu\text{F}$ .

0,25 5. Trouver la valeur de la résistance  $R$ .

### II-Etude des oscillations électriques dans le circuit LC

Une fois que le régime permanent est établi, on bascule l'interrupteur  $K$  en position (2) à un instant choisi comme nouvelle origine des dates ( $t=0$ ). On visualise, à l'aide d'un dispositif adéquat, les variations de la tension  $u_c$  aux bornes du condensateur en fonction du temps.

0,25 1. Montrer que l'équation différentielle vérifiée par la tension  $u_c(t)$  aux bornes du condensateur s'écrit :

$$\frac{d^2 u_c}{dt^2} + \frac{1}{LC} u_c = 0$$

2. L'une des trois courbes (a),(b) ou (c) de la figure 3 représente, pour cette expérience, l'évolution de la tension  $u_c(t)$ .

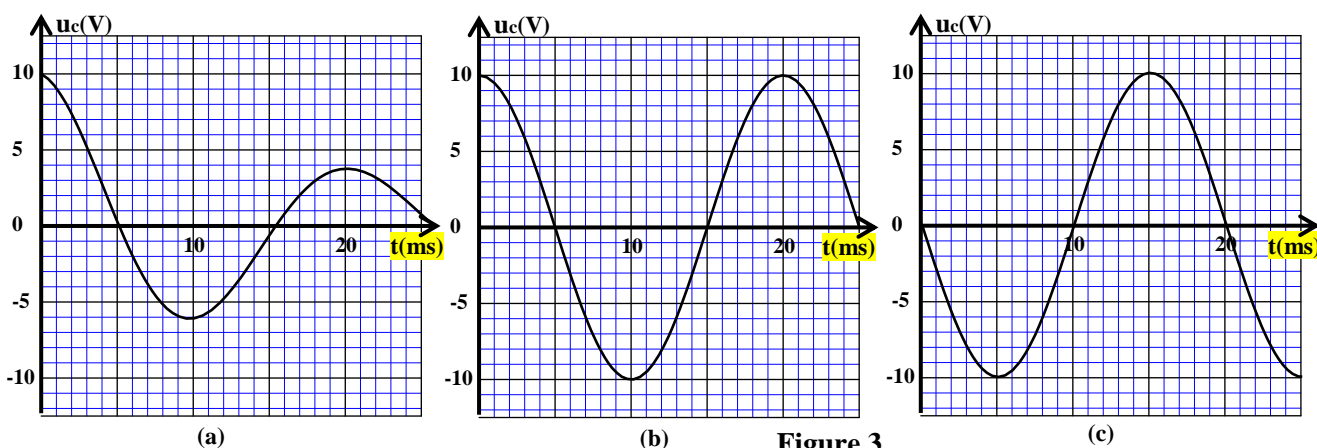


Figure 3

0,5 2.1. Indiquer la courbe qui représente l'évolution de la tension  $u_c(t)$  lors de cette expérience. Justifier votre réponse.

0,25 2.2. Trouver la période propre  $T_0$  de l'oscillateur LC.

0,5 3. Déterminer l'inductance  $L$  de la bobine. (On prend  $\pi^2=10$ ).

4. A l'aide de la courbe représentant l'évolution de la tension  $u_c(t)$  pour cette expérience :

0,5 4.1. Trouver l'énergie totale  $E_t$  du circuit.

0,5 4.2. En déduire l'énergie magnétique  $E_{m1}$  emmagasinée dans la bobine à l'instant  $t_1 = 12\text{ ms}$ .

### Exercice IV ( 5 points)

#### Etude du mouvement du centre d'inertie d'un système mécanique

Le saut en longueur à moto est une épreuve sportive de performance où il y a un véritable défi de sauter le plus loin à partir d'un espace défini.

Cet exercice se propose d'étudier le mouvement du centre d'inertie  $G$  d'un système ( $S$ ) formé d'un motard et d'une moto se déplaçant sur une piste de compétition.

Cette piste est formée :

- d'une partie rectiligne A'B' inclinée d'un angle  $\beta$  par rapport à l'horizontale ;
- d'un tremplin B'C' circulaire ;
- d'une zone d'atterrissage ( $\pi$ ) plane et horizontale. (figure 1).

Dans tout l'exercice, les frottements sont négligés et l'étude du mouvement du centre d'inertie G est réalisée dans le référentiel terrestre considéré comme galiléen.

**Données :**

- L'angle  $\beta = 10^\circ$  ;
- Intensité de la pesanteur :  $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$  ;
- Masse du système (S) :  $m = 190 \text{ kg}$ .

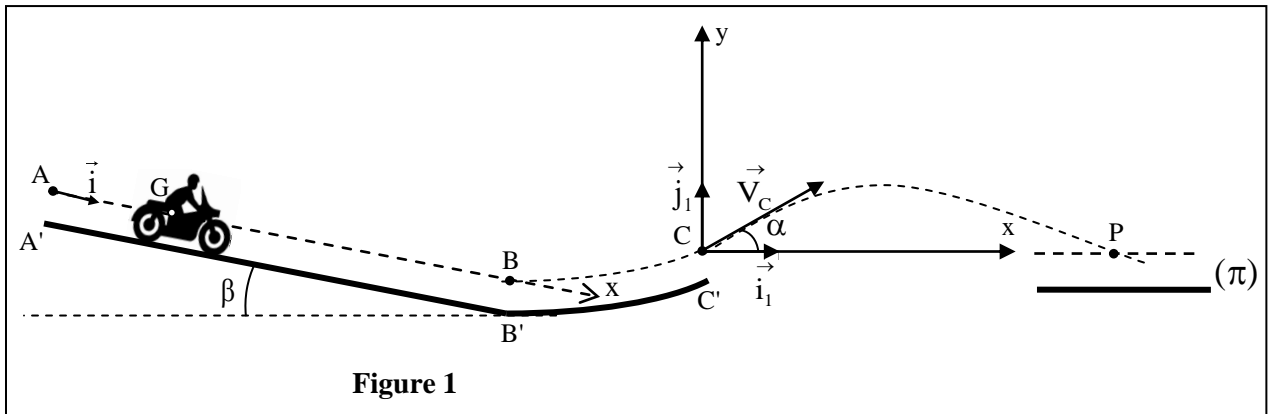


Figure 1

**I- Etude du mouvement sur la partie A'B'**

A un instant choisi comme origine des dates ( $t = 0$ ), le système (S) s'élançe sans vitesse initiale, d'une position où le centre d'inertie G est confondu avec le point A.

Le système est soumis, au cours de son mouvement sur la partie A'B', à la réaction du plan incliné, à son poids et à une force motrice  $\vec{F}$  constante, dont la ligne d'action est parallèle à la trajectoire de G et le sens est celui du mouvement. Pour étudier le mouvement de G au cours de cette phase, on choisit un repère d'espace ( $A, \vec{i}$ ) parallèle à A'B' (figure 1) et on repère la position de G par son abscisse x.

0,5 **1.** En appliquant la deuxième loi de Newton, montrer que l'expression de l'accélération  $a_G$  du mouvement de G est :

$$a_G = \frac{F}{m} + g \cdot \sin \beta$$

0,5 **2.** La courbe de la figure 2 représente les variations de la vitesse instantanée  $V_G$  du centre d'inertie G en fonction du temps.

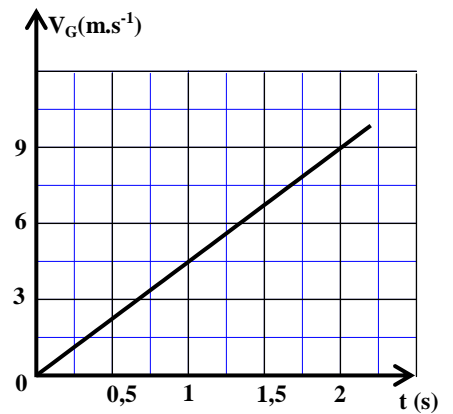


Figure 2

En exploitant cette courbe, trouver la valeur de l'accélération  $a_G$ .

0,5 **3.** Déduire l'intensité F de la force motrice.

0,5 **4.** Ecrire l'expression numérique de l'équation horaire  $x = f(t)$  du mouvement de G.

0,5 **5.** Sachant que  $AB = 36 \text{ m}$ , déterminer l'instant  $t_B$  de passage de G par le point B.

0,5 **6.** Calculer la vitesse  $V_B$  de passage de G par le point B.

## II- Etude du mouvement de G lors de la phase du saut

A un instant choisi comme nouvelle origine des dates ( $t = 0$ ), le système (S) quitte le tremplin lors du passage de G par le point C avec une vitesse  $\vec{V}_C$  formant un angle  $\alpha = 18^\circ$  avec l'horizontale.

(S) retombe en une position où le point G se confond avec le point P. On suppose que le système n'est soumis qu'à son poids au cours de cette phase. L'étude du mouvement est effectuée dans le repère orthonormé  $(C, \vec{i}_1, \vec{j}_1)$  indiqué sur la figure 1.

- 0,5 1. En appliquant la deuxième loi de Newton, montrer que les équations différentielles vérifiées par les coordonnées  $x_G(t)$  et  $y_G(t)$  du centre d'inertie G dans le repère  $(C, \vec{i}_1, \vec{j}_1)$  s'écrivent ainsi:

$$\frac{dx_G}{dt} = V_C \cdot \cos \alpha \quad \text{et} \quad \frac{dy_G}{dt} = -g \cdot t + V_C \cdot \sin \alpha$$

- 0,5 2. Les expressions numériques des équations horaires  $x_G(t)$  et  $y_G(t)$  du mouvement de G s'écrivent ainsi :  $x_G(t) = 19,02 \cdot t$  et  $y_G(t) = -5 \cdot t^2 + 6,18 \cdot t$  ( $x_G$  et  $y_G$  exprimées en mètre et t en seconde). Vérifier que la vitesse de G au point C est :  $V_C = 20 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ .

3. On considère qu'un saut est réussi si la condition  $CP \geq 30 \text{ m}$  est vérifiée.

- 0,5 3.1. Montrer que le saut effectué dans ce cas n'est pas réussi.

- 0,5 3.2. Déterminer la vitesse minimale  $V_{\min}$  avec laquelle doit passer G par le point C pour que le saut soit réussi.

الصفحة  
1  
3  
♦

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا  
المسالك الدولية – خيار فرنسية  
الدورة العادية 2019  
- عناصر الإجابة -

⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕  
⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕  
⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕  
⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕⊗⊕



المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكوين المهني  
والتعليم العالي والبحث العلمي

المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه

NR28F

3	مدة الانجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
7	المعامل	شعبة العلوم التجريبية : مسلك العلوم الفيزيائية – خيار فرنسية	الشعبة أو المسلك

Exercice I (7 points)

	Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence
Partie I	1	(B) est l'anode + justification	0,25x2	- Reconnaître l'électrode à laquelle se produit la réaction d'oxydation (anode) ou l'électrode à laquelle se produit la réaction de réduction (cathode), connaissant le sens du courant imposé par le générateur.
	2	A l'anode : $2I^- \rightleftharpoons I_2 + 2e^-$	0,25	- Ecrire les équations des réactions aux électrodes (avec double flèche) et l'équation bilan (simple flèche) lors d'une électrolyse.
		A la cathode : $Zn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn$	0,25	
Equation bilan : $Zn^{2+} + 2I^- \rightarrow Zn + I_2$	0,25			
3		$\Delta t = \frac{2.m.F}{IM(Zn)}$	0,5	- Etablir la relation entre les quantités de matière des espèces formées ou consommées, l'intensité du courant et la durée de l'électrolyse. Utiliser cette relation pour déterminer d'autres grandeurs (l'avancement de réaction, variation de masse, volume d'un gaz...).
		$\Delta t \approx 157,4 \text{ min}$	0,25	
Partie II	1.	$C_6H_5COOH + H_2O \rightleftharpoons C_6H_5COO^- + H_3O^+$	0,5	- Ecrire l'équation de la réaction modélisant une transformation acido-basique et identifier les deux couples intervenants.
	2.	Tableau d'avancement	0,75	- Dresser le tableau d'avancement d'une réaction et l'exploiter.
	3.1.	Méthode $\sigma = (\lambda_1 + \lambda_2) [H_3O^+]$	0,5	- Utiliser la relation liant la conductance G, d'une partie de solution, aux concentrations molaires effectives [Xi] des ions Xi en solution.
			0,25	
	3.2.	Méthode $\tau \approx 0,22$	0,5	- Calculer l'avancement final de la réaction d'un acide avec l'eau, connaissant la valeur de la concentration et du pH de la solution de cet acide, et le comparer à l'avancement maximal.
			0,25	
	4.	Méthode $K = \frac{C.\tau^2}{1-\tau}$	0,5	- Définir le taux d'avancement final d'une réaction et le déterminer à partir de données expérimentales.
			0,25	
5.	La constante d'acidité	0,25	- Savoir que le quotient de réaction $Q_{r,eq}$ , associée à l'équation de la réaction, à l'état d'équilibre d'un système, prend une valeur, indépendante des concentrations, nommée constante d'équilibre K.	
6.	$pK_A = -\log K_A = -\log K$ $pK_A \approx 4,2$	0,5 0,25	- Ecrire et utiliser l'expression de la constante d'acidité $K_A$ associée à l'équation de la réaction d'un acide avec l'eau. - Connaître la relation $pK_A = -\log K_A$	
7.	L'espèce prédominante est l'acide benzoïque + méthode	0,25x2	- Indiquer l'espèce prédominante connaissant le pH d'une solution aqueuse et le $pK_A$ du couple acide/base.	



**Exercice II (3,5 points)**

	Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence
Partie 1	1.	Onde transversale + justification	0,25x2	Définir une onde transversale et une onde longitudinale. ▪ Définir une onde mécanique et sa célérité. ▪ Exploiter un document expérimental pour déterminer une distance, un retard et/ou une célérité. ▪ Exploiter la relation entre le retard temporel, la distance et la célérité. Connaître et utiliser la relation $\lambda = v.T$
	2.	$\lambda = 1,5 \text{ cm}$	0,25	
	3.	$V = \lambda.N$ $V = 0,3 \text{ m.s}^{-1}$	0,25 0,25	
	4.	$\tau = 2.T$ $\tau = 0,1 \text{ s}$	0,25 0,25	
Partie 2	1.	Le noyau le plus stable est le noyau de polonium 218 + justification	0,25x2	- Exploiter la courbe d'Aston pour identifier les noyaux les plus stables. - Définir et calculer l'énergie de liaison par nucléon et l'exploiter. - Calculer l'énergie libérée (produite) par une réaction nucléaire: $E_{libérée} =  \Delta E $ - Connaître et exploiter la loi de décroissance radioactive et exploiter sa courbe correspondante.
	2.	Méthode	0,25	
	3.	$E_{lib} = 6,24 \text{ MeV}$	0,5	
	4.	Méthode $t_1 = 7,6 \text{ jours}$	0,25 0,25	

**Exercice III (4,5 points)**

	Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence
I-	1.	Méthode $\frac{dq}{dt} + \frac{1}{R.C}q = \frac{E}{R}$	0,25 0,25	- Connaître et exploiter la relation $i = \frac{dq}{dt}$ pour un condensateur en convention récepteur. - Connaître et exploiter la relation $q = C.u$ . - Etablir l'équation différentielle et vérifier sa solution lorsque le dipôle RC est soumis à un échelon de tension. - Déterminer l'expression de la tension aux bornes du condensateur $u_C(t)$ lorsque le dipôle RC est soumis à un échelon de tension, et en déduire l'expression de l'intensité du courant dans le circuit et l'expression de la charge du condensateur. - Connaître et exploiter l'expression de la constante de temps. - Exploiter des documents expérimentaux pour déterminer la constante de temps.
	2.	$\alpha = \frac{1}{RC}$ $A = C.E$	0,25 0,25	
	3.1.	$Q = 100 \mu\text{C}$	0,25	
	3.2.	$\tau = 1 \text{ ms}$	0,25	
	4.	Méthode	0,25	
	5.	$R = \frac{\tau}{C}$ ; $R = 100 \Omega$	0,25	
II-	1.	Méthode	0,25	- Etablir l'équation différentielle pour la tension aux bornes du condensateur ou pour sa charge $q(t)$ dans le cas d'un amortissement négligeable et vérifier sa solution.
	2.1.	Courbe (b) justification	0,25 0,25	- Exploiter des documents expérimentaux pour * reconnaître les tensions observées,
	2.2.	$T_0 = 20 \text{ ms}$	0,25	- Exploiter des documents expérimentaux pour * déterminer la valeur de la pseudo-période et de la période propre.

3.	$L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 \cdot C}$ $L = 1H$	0,25 0,25	- Connaître et exploiter l'expression de la période propre.
4.1.	Méthode $E_t = 5.10^{-4} J$	0,25 0,25	- Connaître et exploiter l'expression de l'énergie totale du circuit.
4.2.	$E_{ml} = E_t - E_e(t_1)$ $E_{ml} = 1,8.10^{-4} J$	0,25 0,25	

Exercice IV ( 5 points)				
Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence	
I-	1.	Méthode	0,5	- Connaître et exploiter les caractéristiques du mouvement rectiligne uniformément varié et ses équations horaires. - Exploiter le diagramme de la vitesse $v_G = f(t)$ - Appliquer la deuxième loi de Newton pour établir l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie d'un système sur un plan horizontal ou incliné et déterminer les grandeurs cinématiques et dynamiques caractéristiques du mouvement. -
	2.	Méthode $a_G = 4,5 m.s^{-2}$	0,25 0,25	
	3.	$F = m(a_G - g \sin \beta)$ $F = 525,1 N$	0,25 0,25	
	4.	$x = 2,25.t^2$	0,5	
	5.	Méthode $t_B = 4 s$	0,25 0,25	
	6.	$V_B = a_G.t_B$ $V_B = 18 m.s^{-1}$	0,25 0,25	
II	1.	Méthode	0,5	Appliquer la deuxième loi de Newton dans le cas d'un projectile pour : *établir les équations différentielles du mouvement. *en déduire les équations horaires du mouvement et les exploiter. * trouver l'équation de la trajectoire. établir et exploiter les expressions de la portée et la flèche.
	2.	Méthode	0,5	
	3.1.	$x_p \approx 23,5 m$ CP < 30 m , Le saut n'est pas réussi	0,25 0,25	
	3.2.	Méthode $V_{min} \approx 22,6 m.s^{-1}$	0,25 0,25	