

الصفحة	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا المسالك الدولية الدورة العادية 2020 - الموضوع -		المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني والتعليم العالي والبحث العلمي المركز الوطني للتقويم والامتحانات
1			
7	SSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSS		NS 28F
*1	الفيزياء والكيمياء		المادة
3	مدة الإنجاز	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية (خيار فرنسية)	الشعبة أو المسلك
7	المعامل		

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

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

Le sujet comporte 5 exercices

Exercice I (7 points) :

- Etude d'une solution aqueuse d'ammoniac
- Etude de la pile argent-chrome

Exercice II (3 points) :

- Propagation des ondes

Exercice III (2,5 points) :

- Désintégration du polonium 210

Exercice IV (5 points) :

- Réponse d'un dipôle RL à un échelon de tension
- Etude de l'amortissement et de l'entretien des oscillations dans un circuit RLC série

Exercice V (2,5 points) :

- Etude du mouvement de chute verticale d'une bille dans un liquide visqueux

Barème

EXERCICE I (7 points)

Les parties 1 et 2 sont indépendantes

Partie 1 : Etude d'une solution aqueuse d'ammoniac

L'ammoniac NH_3 est un gaz qui, dissous dans l'eau, donne une solution basique d'ammoniac. Des solutions commerciales d'ammoniac sont utilisées, après dilution, comme produits de nettoyage.

Cette partie de l'exercice se propose d'étudier une solution aqueuse d'ammoniac.

On prépare une solution aqueuse S_b , de volume V , en diluant 100 fois une solution commerciale d'ammoniac S_0 de concentration C_0 .

Données :

- toutes les mesures sont effectuées à $25^\circ C$;
- le produit ionique de l'eau : $K_e = 10^{-14}$.

1. Dosage de la solution S_b

On réalise un dosage pH-métrique d'un volume $V_b = 15 \text{ mL}$ de la solution S_b de concentration C_b par une solution aqueuse S_a d'acide chlorhydrique $H_3O^+ + Cl^-$ de concentration $C_a = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.

La courbe de la figure 1 représente les variations du pH du mélange en fonction du volume V_a versé de la solution S_a :

$$pH = f(V_a).$$



Figure 1

- 0,5 1.1. Ecrire l'équation de la réaction de dosage.
- 0,5 1.2. Ecrire, à l'équivalence, la relation entre C_b , C_a , V_b et V_{aE} le volume versé de la solution S_a à l'équivalence.
- 0,5 1.3. Montrer que la concentration de la solution S_b est: $C_b = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. En déduire C_0 .
- 0,5 1.4. Choisir, parmi les indicateurs colorés suivants, l'indicateur adéquat pour réaliser ce dosage. Justifier votre réponse.

Indicateur coloré	hélianthine	rouge de méthyle	phénolphtaléine
Zone de virage	3,1 – 4,4	4,2 – 6,2	8,2 – 10

2. Etude de la solution S_b

La mesure du pH de la solution aqueuse S_b donne: $pH = 10,6$.

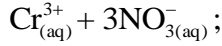
- 0,5 2.1. Ecrire l'équation de la réaction de l'ammoniac avec l'eau.
- 0,75 2.2. Calculer la concentration molaire effective des ions hydroxyde HO^- dans la solution S_b .
- 0,5 2.3. Calculer le taux d'avancement final τ de cette réaction.
- 0,5 2.4. Vérifier que le quotient de la réaction à l'équilibre est: $Q_{r,eq} = 1,65 \cdot 10^{-5}$.
- 0,5 2.5. En déduire la valeur du pK_A du couple NH_4^+ / NH_3 .

Partie 2 : Etude de la pile argent-chrome

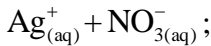
Cette partie se propose d'étudier une pile électrochimique.

Cette pile est constituée :

- d'une électrode en chrome (Cr) plongée dans une solution aqueuse de nitrate de chrome (III)



- d'une électrode en argent (Ag) plongée dans une solution aqueuse de nitrate d'argent



- d'un pont salin qui relie les deux solutions.

On branche un conducteur ohmique en série avec

un ampèremètre, et on place le dipôle, ainsi constitué, entre les pôles de la pile (figure 2).

L'ampèremètre indique le passage d'un courant électrique, d'intensité constante, dans le circuit.

Après une durée Δt de fonctionnement de la pile, on observe un dépôt sur l'électrode d'argent et une diminution de la masse de l'électrode de chrome.

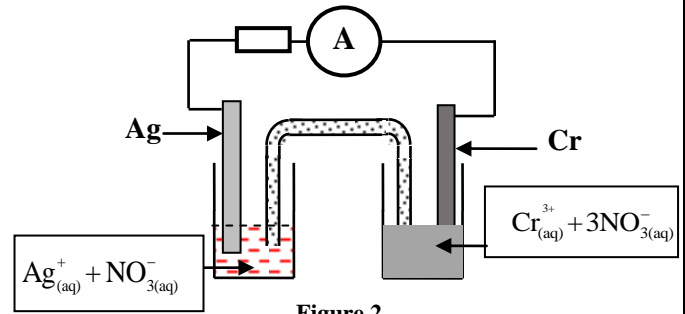


Figure 2

Données :

- Masse molaire du chrome : $M(\text{Cr}) = 52 \text{ g.mol}^{-1}$;
- $1F = 96500 \text{ C.mol}^{-1}$.

- 0,5 1. Préciser l'anode de la pile. Justifier.
- 0,5 2. Représenter le schéma conventionnel de la pile.
- 0,75 3. Ecrire les équations aux électrodes ainsi que l'équation bilan lors du fonctionnement de la pile.
- 0,5 4. Sachant que la quantité d'électricité débitée par la pile pendant la durée Δt est : $Q = 5,79 \text{ C}$, déterminer la variation Δm de la masse de l'électrode de chrome.

EXERCICE II (3 points)

Propagation des ondes

I - Recopier le numéro de la question et écrire, parmi les affirmations proposées, la lettre qui correspond à la réponse juste.

0,25 1. Lors de la propagation d'une onde:

A	il y a transport de la matière et il n'y a pas transport de l'énergie	C	il n'y a ni transport de la matière ni transport de l'énergie
B	il y a transport de l'énergie et il n'y a pas transport de la matière	D	il y a transport de la matière et de l'énergie

0,25 2. Une onde est dite transversale si:

A	la perturbation se fait dans la même direction que celle de la propagation	C	la perturbation se fait perpendiculairement à la direction de la propagation
B	elle se propage dans le vide	D	la propagation se fait sans amortissement

0,25 3. Le son est une onde :

A	électromagnétique	C	mécanique longitudinale
B	mécanique transversale	D	qui se propage dans le vide

0,25 4. Lors de la diffraction d'une onde:

A	il y a modification de la fréquence	C	il y a modification de la célérité
B	il y a modification de la longueur d'onde	D	la fréquence, la longueur d'onde et la célérité ne sont pas modifiées

0,25 5. On considère un point M de la surface de l'eau où se propage une onde progressive. Ce point M reprend le même mouvement que celui de la source S avec un retard temporel τ . La relation entre l'élongation du point M et celle de la source est:

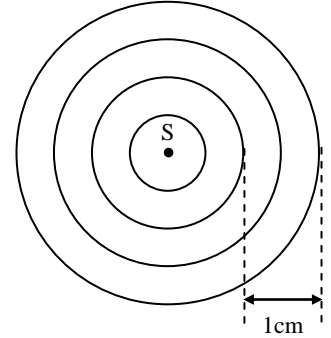
A	$y_M(t) = y_s(t + \tau)$	C	$y_M(t) = y_s(t + 2\tau)$
B	$y_M(t) = y_s(t - 2\tau)$	D	$y_M(t) = y_s(t - \tau)$

II - La pointe S d'un vibreur crée une onde progressive sinusoïdale de fréquence N à la surface libre de l'eau d'une cuve à ondes.

L'onde, ainsi créée, se propage sans amortissement ni réflexion avec une célérité $v = 0,25 \text{ m.s}^{-1}$.

La figure ci-contre reproduit l'aspect de la surface de l'eau à un instant t_1 .

Les lignes circulaires représentent les crêtes.



- 0,5 1. En exploitant la figure ci-contre, déterminer la longueur d'onde λ .
- 0,5 2. Trouver la fréquence N de l'onde.
- 0,75 3. On considère un point M de la surface de l'eau situé à une distance $d = 5 \text{ cm}$ de la source S. Calculer le retard temporel τ du mouvement de M par rapport à celui de la source S.

EXERCICE III (2,5 points)

Désintégration du polonium 210

Le polonium est un métal radioactif rare découvert en 1898 par Pierre Curie. Ce métal de symbole Po et de numéro atomique 84 est radioactif. Le polonium 210 est le seul isotope que l'on trouve dans la nature. La désintégration d'un noyau de polonium 210 produit un noyau de plomb ${}^A_Z\text{Pb}$ avec émission d'une particule α .

Données :

- La demi-vie du polonium 210 : $t_{1/2} = 138$ jours ;
- $1 \text{ u} = 931,41 \text{ MeV}/c^2$; $1 \text{ u} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$.

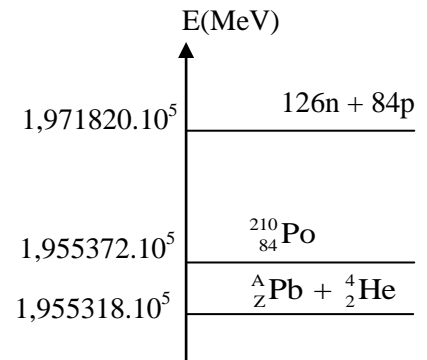
- 0,5 1. Ecrire l'équation de désintégration du polonium 210 en déterminant A et Z.
2. A l'aide du diagramme d'énergie représenté ci-contre, calculer :

0,5 2.1. l'énergie libérée E_{lib} lors de la désintégration d'un noyau de polonium 210.

0,5 2.2. le défaut de masse Δm du noyau de polonium 210 exprimé en kilogramme (kg).

0,5 3. Calculer, en s^{-1} , la constante radioactive λ du polonium 210.

0,5 4. Un échantillon de noyaux de polonium 210 a une activité $a_0 = 3,5 \cdot 10^{11} \text{ Bq}$ à un instant de date $t = 0$.



Déterminer, en jours, l'instant de date t_1 où l'activité de cet échantillon est: $a_1 = 3,7 \cdot 10^4 \text{ Bq}$.

EXERCICE IV (5 points)

Les condensateurs et les bobines constituent les éléments principaux de la plupart des appareils électriques et électroniques.

Cet exercice se propose d'étudier :

- la réponse d'un dipôle RL à un échelon de tension.
- la décharge d'un condensateur dans un dipôle RL.
- l'entretien des oscillations dans un circuit RLC série.

I - Réponse d'un dipôle RL à un échelon de tension

On réalise le montage schématisé sur la figure 1.

Ce montage comporte :

- une bobine d'inductance L et de résistance r ;
- un conducteur ohmique de résistance $R = 90 \Omega$;
- un générateur de force électromotrice E et de résistance interne négligeable ;
- un interrupteur K.

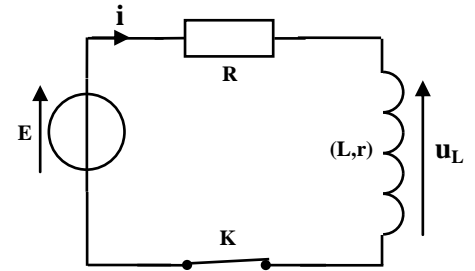


Figure 1

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

Un système d'acquisition informatisé permet de tracer les courbes (C_1) et (C_2) représentant successivement l'évolution de l'intensité du courant $i(t)$ traversant le circuit et l'évolution de la tension $u_L(t)$ aux bornes de la bobine.

La droite (T) représente la tangente à la courbe (C_1) à $t = 0$. (figure 2).

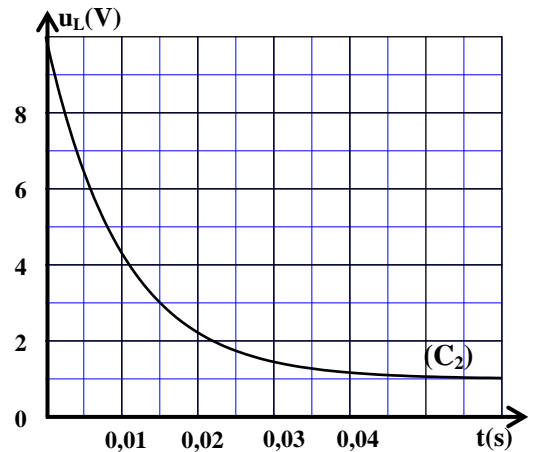
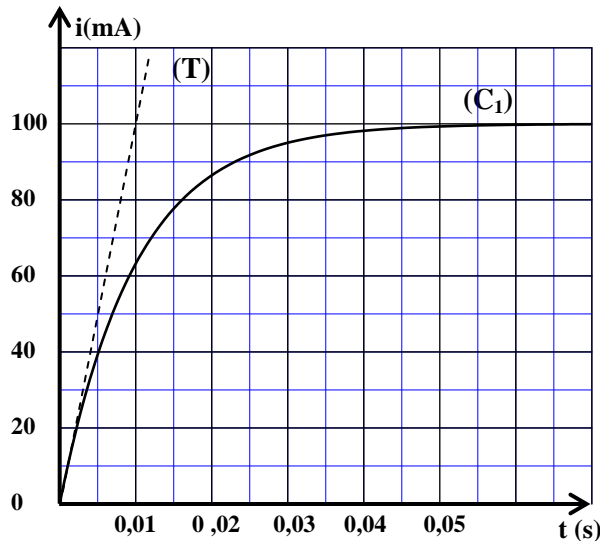


Figure 2

- 0,5 1. Montrer que l'équation différentielle vérifiée par l'intensité du courant $i(t)$ s'écrit ainsi:

$$\frac{di}{dt} + \frac{R+r}{L} \cdot i = \frac{E}{L}$$

- 0,5 2. En exploitant les deux courbes (C_1) et (C_2) , lorsque le régime permanent est atteint, déterminer la valeur de r.

- 0,5 3. Vérifier que $L = 1H$.

II - Décharge d'un condensateur dans un dipôle RL

On monte en série, à un instant choisi comme nouvelle origine des dates $t = 0$, un condensateur de capacité C, totalement chargé, avec la bobine précédente et un conducteur ohmique de résistance $R = 90 \Omega$. (figure 3).

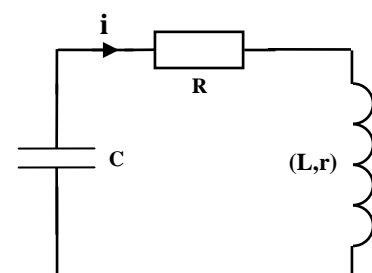


Figure 3

La courbe de la figure 4 représente l'évolution de la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur.

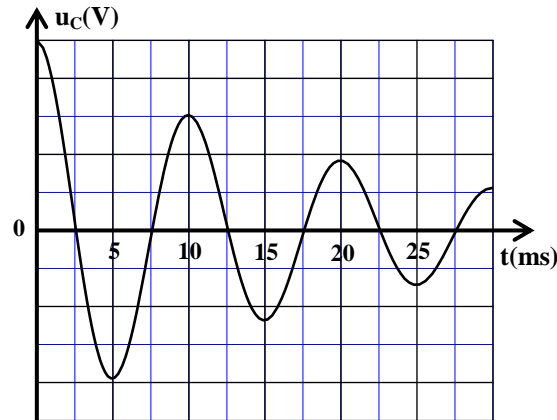


Figure 4

- 0,25 1. Quel est le régime d'oscillation mis en évidence par la courbe de la figure 4?
- 0,5 2. Etablir l'équation différentielle vérifiée par la tension $u_c(t)$.
- 0,5 3. Sachant que la pseudopériode est égale à la période propre, trouver la capacité C du condensateur. (On prend: $\pi^2 = 10$).

III - Entretien des oscillations dans un circuit RLC série

Pour entretenir les oscillations électriques dans le circuit précédent représenté sur la figure 3, on insère dans ce circuit un générateur G délivrant une tension proportionnelle à l'intensité du courant: $u_G(t) = k.i(t)$. (Figure 5).

La courbe de la figure 6 représente l'évolution de l'intensité $i(t)$ dans le circuit dans le cas où $k = k_0$.

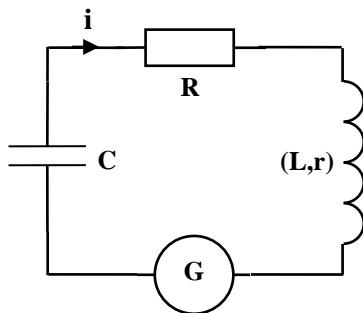


Figure 5

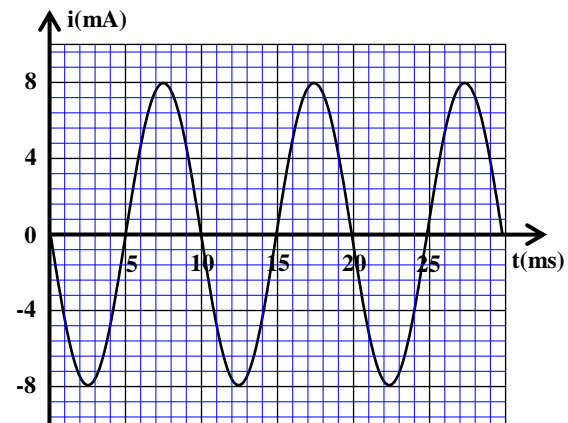


Figure 6

- 0,5 1. Trouver, dans le système international d'unités, la valeur de k_0 .
- 0,75 2. Sachant que l'expression de l'intensité $i(t)$ dans le circuit s'écrit ainsi: $i(t) = I_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right)$,
déterminer les valeurs de I_m , T_0 et φ .
- 0,5 3. Déterminer l'énergie totale E_t du circuit.
- 0,5 4. Trouver l'énergie électrique E_{e1} emmagasinée dans le condensateur à l'instant $t_1 = 16$ ms.

EXERCICE V (2,5 points)

Etude du mouvement de chute verticale d'une bille dans un liquide visqueux

On se propose d'étudier le mouvement de la chute verticale, avec frottement fluide, dans un liquide visqueux d'une bille homogène de masse m .

A l'aide d'une caméra numérique et d'un logiciel adéquat, on suit l'évolution de la vitesse du centre d'inertie G de la bille lors de sa chute verticale dans un liquide visqueux.

On étudie le mouvement de G dans un référentiel terrestre supposé galiléen.

On repère la position de G , à chaque instant t , par son ordonnée y sur

l'axe vertical (O, \vec{j}) orienté vers le bas (figure 1).

Les forces de frottement fluide exercées sur la bille sont modélisées par

la force : $\vec{f} = -k.v.\vec{j}$; avec v la vitesse instantanée de G et k une constante positive.

On néglige la poussée d'Archimède par rapport aux autres forces exercées sur la bille.

Données :

- accélération de la pesanteur : $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$;
- $m = 2,5 \cdot 10^{-2} \text{ kg}$.

0,5 1. En appliquant la deuxième loi de Newton sur la bille, montrer que l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie G s'écrit :

$$\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m}v = g.$$

0,25 2. Trouver l'expression de la vitesse limite v_ℓ de G en fonction de g , m et k .

0,25 3. La courbe de la figure 2 représente l'évolution de la vitesse v du centre d'inertie G de la bille.

Déterminer graphiquement la valeur de v_ℓ .

0,5 4. Vérifier que, dans le système international d'unités, l'équation différentielle du mouvement de G s'écrit

$$\text{ainsi: } \frac{dv}{dt} = 10 - 6,67v.$$

5. A l'aide des données du tableau ci-contre et de la méthode d'Euler, calculer :

0,5 5.1. l'accélération a_1 à l'instant t_1 .

0,5 5.2. la vitesse v_3 à l'instant t_3 sachant que le pas de calcul est: $\Delta t = 0,015 \text{ s}$.

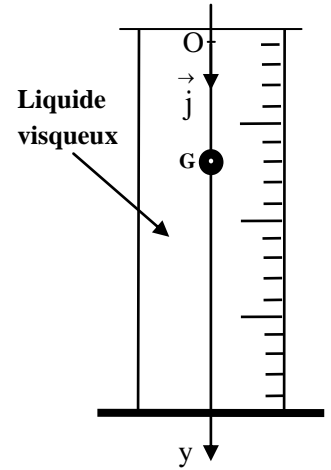


Figure 1

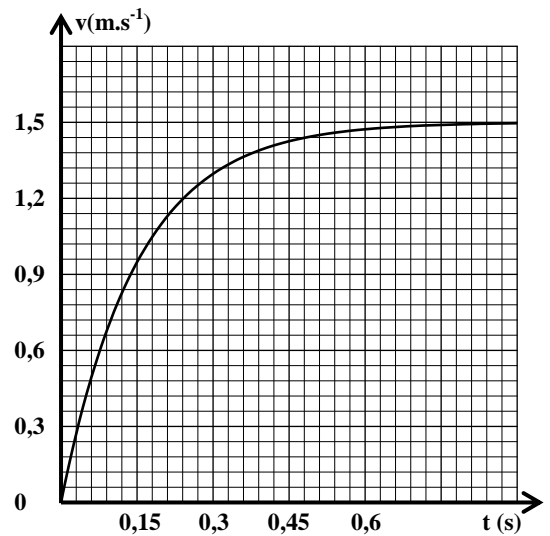


Figure 2

t	v (m.s ⁻¹)	a (m.s ⁻²)
/	/	/
t ₁	0,150	a ₁ =
t ₂	0,285	8,10
t ₃	v ₃ = ...	/

الصفحة	<p style="text-align: center;">الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا المسالك الدولية الدورة العادية 2020 - عناصر الإجابة -</p>		<p style="text-align: center;">  المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني والتعليم العالي والبحث العلمي المركز الوطني للتقويم والامتحانات </p>	
1				
4				
*1				
	SSSSSSSSSSSSSSSSSSSS	NR 28F		
3	مدة الإنجاز	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 1	1.1.	$\text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}$	0,5	<ul style="list-style-type: none"> - Ecrire l'équation de réaction de dosage (en utilisant une seule flèche). - Exploiter la courbe ou les résultats du dosage. - Repérer et exploiter le point d'équivalence. - Justifier le choix de l'indicateur coloré adéquat pour repérer l'équivalence. - Ecrire l'équation de la réaction modélisant une transformation acido-basique et identifier les deux couples intervenants. - Déterminer la valeur du pH d'une solution aqueuse à partir de la concentration molaire des ions H_3O^+ ou HO^-. - Définir le taux d'avancement final d'une réaction et le déterminer à partir de données expérimentales. - Calculer la valeur du quotient de réaction Q_r d'un système chimique dans un état donné. - 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 $pK_A = -\log K_A$.
	1.2.	$C_a \cdot V_{aE} = C_b \cdot V_b$	0,5	
	1.3.	Méthode $C_0 = 1 \text{ mol.L}^{-1}$	0,25 0,25	
	1.4.	Rouge de méthyle Justification	0,25 0,25	
	2.1.	$\text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$	0,5	
	2.2.	Méthode $[\text{HO}^-] = 3,98 \cdot 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$	0,5 0,25	
	2.3.	Méthode $\tau = 3,98\%$	0,25 0,25	
	2.4.	Méthode	0,5	
	2.5.	Méthode $pK_A \approx 9,2$	0,25 0,25	
	Partie 2	1.	L'électrode de chrome est l'anode Justification	
2.		$\ominus \text{Cr}_{(s)} / \text{Cr}_{(\text{aq})}^{3+} // \text{Ag}_{(\text{aq})}^+ / \text{Ag}_{(s)} \oplus$	0,5	
3.		A l'anode : $\text{Cr}_{(s)} \rightleftharpoons \text{Cr}_{(\text{aq})}^{3+} + 3e^-$	0,25	
		A la cathode : $\text{Ag}_{(\text{aq})}^+ + 1e^- \rightleftharpoons \text{Ag}_{(s)}$ Bilan: $\text{Cr}_{(s)} + 3\text{Ag}_{(\text{aq})}^+ \rightarrow \text{Cr}_{(\text{aq})}^{3+} + 3\text{Ag}_{(s)}$	0,25 0,25	
4.		Méthode $\Delta m = -1,04 \cdot 10^{-3} \text{ g}$	0,25 0,25	

EXERCICE II (3 points)				
	Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence
I-	1.	B	0,25	- Définir une onde mécanique et sa célérité. - Définir une onde transversale et une onde longitudinale. - Connaître la relation entre l'élongation d'un point du milieu de propagation et l'élongation de la source : $y_M(t) = y_S(t - \tau)$. - Exploiter la relation entre le retard temporel, la distance et la célérité.- Exploiter des documents expérimentaux et des données pour déterminer : * une distance - Connaître et exploiter la relation $\lambda = v.T$. - Définir un milieu dispersif. - Connaître les caractéristiques de l'onde diffractée
	2.	C	0,25	
	3.	C	0,25	
	4.	D	0,25	
	5.	D	0,25	
II-	1.	Méthode $\lambda = 0,5 \text{ cm}$	0,25 0,25	
	2.	$N = \frac{v}{\lambda}$ $N = 50 \text{ Hz}$	0,25 0,25	
	3.	$\tau = \frac{d}{v}$ $\tau = 0,2 \text{ s}$	0,5 0,25	

EXERCICE III (2,5 points)				
	Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence
1.		${}_{84}^{210}\text{Po} \rightarrow {}_{82}^{206}\text{Pb} + {}_2^4\text{He}$	0,25	- Connaître la signification du symbole ${}_Z^AX$ et donner la composition du noyau correspondant. - Définir les radioactivités α , β^+ , β^- et l'émission γ . -Ecrire l'équation d'une réaction nucléaire en appliquant les deux lois de conservation. - Définir et calculer le défaut de masse et l'énergie de liaison. - Définir et calculer l'énergie de liaison par nucléon et l'exploiter. - Faire le bilan énergétique ΔE d'une réaction nucléaire en utilisant : les énergies de masse ; les énergies de liaisons ; le diagramme d'énergie. - Calculer l'énergie libérée (produite) par une réaction nucléaire: $E_{\text{libérée}} = \Delta E $ - Connaître et exploiter la loi de décroissance radioactive et exploiter sa courbe correspondante. - Exploiter les relations entre τ , λ et $t_{1/2}$.
		$Z = 82$; $A = 206$	0,25	
2.1		Méthode	0,25	
		$E_{\text{lib}} = \Delta E = 5,4 \text{ MeV}$	0,25	
2.2		Méthode	0,25	
		$\Delta m \approx 2,93.10^{-27} \text{ kg}$	0,25	
3.		$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$	0,25	
		$\lambda = 5,81.10^{-8} \text{ s}^{-1}$	0,25	
4.		$t_1 = \frac{1}{\lambda} \cdot \ln \frac{a_0}{a_1}$	0,25	
		$t_1 \approx 3198 \text{ jours}$	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	<ul style="list-style-type: none"> - Etablir l'équation différentielle et vérifier sa solution lorsque le dipôle RL est soumis à un échelon de tension. - Déterminer l'expression de l'intensité du courant $i(t)$ lorsque le dipôle RL est soumis à un échelon de tension et en déduire l'expression de la tension aux bornes de la bobine et aux bornes du conducteur ohmique. - Reconnaître et représenter les courbes de variation, en fonction du temps, de l'intensité du courant $i(t)$ passant dans la bobine et les grandeurs qui lui sont liées et les exploiter. - Connaître et exploiter l'expression de la constante de temps. - Exploiter des documents expérimentaux pour déterminer la constante de temps.
	2.	méthode $r = 10\Omega$	0,25 0,25	
	3.	$L = \tau.(R+r)$ avec $\tau = 0,01s$	0,25x2	
II-	1.	pseudopériodique	0,25	<ul style="list-style-type: none"> - Reconnaître et représenter les courbes de variation de la tension aux bornes du condensateur en fonction du temps pour les trois régimes et les exploiter. - Etablir l'équation différentielle vérifiée par la tension aux bornes du condensateur ou par sa charge dans le cas d'amortissement. - Exploiter des documents expérimentaux pour déterminer la valeur de la pseudo-période et de la période propre. - Connaître et exploiter l'expression de la période propre.
	2.	Méthode $\frac{d^2 u_c}{dt^2} + \frac{R+r}{L} \frac{du_c}{dt} + \frac{1}{LC} \cdot u_c = 0$	0,25 0,25	
	3.	Méthode $C = 2,5\mu F$	0,25 0,25	
III-	1.	Méthode $k_0 = 100(SI)$	0,25 0,25	<ul style="list-style-type: none"> - Etablir l'équation différentielle vérifiée par la tension aux bornes du condensateur ou par sa charge $q(t)$ dans le cas d'un circuit RLC entretenu par l'utilisation d'un générateur délivrant une tension proportionnelle à l'intensité : $u_G(t) = k.i(t)$.
	2.	$I_m = 8.10^{-3} A$ $T_0 = 10 ms$ $\varphi = \frac{\pi}{2} rad$	3x0,25	
	3.	$E_t = \frac{1}{2} L \cdot I_m^2$ $E_t = 3,2.10^{-5} J$	0,25 0,25	<ul style="list-style-type: none"> - Connaître et exploiter l'expression de l'énergie totale du circuit.
	4.	méthode $E_{el} = 2,05.10^{-5} J$	0,25 0,25	

EXERCICE V (2,5 points)

Question	Eléments de réponse	Barème	Référence de la question dans le cadre de référence
1.	Méthode	0,5	- Appliquer la deuxième loi de Newton pour établir l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie d'un solide en chute verticale avec frottement. - Connaître et exploiter les deux modèles de frottement fluide : $\vec{F} = -k\vec{v}$ et $\vec{F} = -k\vec{v}^2$ -Exploiter la courbe $v_G = f(t)$ pour déterminer: * la vitesse limite v_l * le temps caractéristique τ * le régime initial et le régime permanent - Connaître le référentiel galiléen. -Connaître et appliquer la méthode d'Euler pour la résolution approchée d'une équation différentielle.
2.	$v_\ell = \frac{m \cdot g}{k}$	0,25	
3	$v_\ell = 1,5 \text{ m.s}^{-1}$	0,25	
4.	Méthode	0,5	
5.1.	Méthode $a_1 \approx 9 \text{ m.s}^{-2}$	0,25 0,25	
5.2.	Méthode $v_3 \approx 0,406 \text{ m.s}^{-1}$	0,25 0,25	

/