REPUBLIQUE ISLAMIQUE DE MAURITANIE. Ministère de l'Education Nationale et de la Réforme du Système Educatif Direction des Examens et des Coucours

Honneur- Fraternité- Justice Mathématiques/T.M.G.M Durée : 4H Coefficient :

Sciences physiques session complémentaire

Q.C.M (2.5pts)

Indiquer pour chaque numéro de question la ou les réponse(s) exacte(s)

No	quer pour chaque nur Le libellé de la question	Réponse A	Réponse B	Réponse C	notes
i		totale	rapide	réversible	(0,5pt)
2	Une particule de masse m et de charge q positive se déplace à une vitesse V dans un champ magnétique B perpendiculaire à V et décrit alors un cercle de rayon r. Si on double la valeur de la charge q de la particule alors la valeur du rayon r est		divîsée par 2	multiplié par 2	(0,5pt)
3	La déshydratation intramoléculaire de l'alcool CH ₃ -C(OH)(CH ₃)-CH ₃ donne en plus de l'eau	CH ₃ -CO-CH ₃ -CH ₃		2-méthylpropène	(0,5pt)
4	Un circuit RLC de réactance $X = L\omega - \frac{1}{C\omega}$ est capacitif si	X > 0	X (0	X = 0	(0,5pt)
5	Un satellite en orbite géostationnaire possède :	V.	une période de révolution égale à celle de la Terre	une orbite passant par l'ave polaire Nord- Sud.	(0,5pt)

Exercice1 (2,75pts)

- 1.1. Donner les formules semi-développées des composés suivants :
- 1 Méthanol; Obutanal; 3 acide propanoïque

(0,75pt)

1.2. On fait réagir le composé ① avec le composé ③ pour obtenir un composé organique E. Déterminer la formule semi-développée et le nom du composé E.

(0,5pt)

- 🤭 2. L'hydrolyse d'un ester C de même formule brute que E a fourni un acide carboxylique A et un alcool B.
 - 2.1. L'analyse élémentaire a permis la détermination de la formule brute de B:C3H8O.

L'oxydation ménagée de B par une solution de permanganate de potassium (K' + MnO]) en milieu acide donne un composé B'. Ce composé B' réagit avec la DNPH et la liqueur de Fehling.

Donner les formules semi-développées de B et de B' puis leurs noms. (1pt)

2.2. Déterminer la formule semi-développée et le nom de A ainsi que ceux de C. (0.5pt)

Exercice2 (3,25pts)

On dispose de cinq béchers qui contiennent des solutions A, B, C, D et E de même concentration C=10⁻³mol/L:

A : une solution de chlorure de sodium NaCl; B : une solution de d'hydroxyde de sodium NaOH; C: une solution d'acide nitrique HNO3; D: une solution d'acide benzoïque C₆H₅COOH et E: une solution de méthylamine CH₃-NH₂.

1. Pour identifier le contenu de chacun des béchers, on mesure le pH de chaque solution après avoir numéroté les

béchers. Reproduire et compléter le tableau suivant : (1,25pt)

レルーといとの

N° du bécher	1	2	3	4	5
pH	3	10,81	11	7	3,64
Solution					

2. Calculer les concentrations molaires volumiques des espèces chimiques présentes dans la solution D.

En déduire le pKa du couple acide-base correspondant.

(1pt)

(0,5pt)

(0,5pt)

§ 3. On mélange 10mL de la solution C avec 10mL de la solution A. Calculer le pH du mélange obtenu.

4. On veut préparer une solution tampon à partir des solutions B et D.

Quel volume de la solution B faut-il à ajouter à 10cm3 de la solution D?

Quel sera le pH de cette solution ? Exercice3 (3,75pts)

L'action de la pesanteur est négligeable devant celles des autres actions.

Une source radioactive ponctuelle émet, suivant un axe Ox, un faisceau de particules de charge q=2e chacune. Ces particules peuvent passer dans la zone ① entre les plaques horizontales d'un

condensateur plan. En l'absence de tout champ, les particules frappent en O un écran situé à la distance a de la sortie du condensateur (voir figure).

On soumet alors le faisceau dans la zone ①

à un champ électrique uniforme et vertical E, créé par le condensateur, et à un champ magnétique B, uniforme, horizontal, perpendiculaire à l'axe Ox et dirigé d'avant en arrière.

1. Les particules entrent en Λ dans le condensateur avec une vitesse \overrightarrow{V} parallèle à Ox. Donner l'expression de V pour que les particules ne soient pas déviées. Que se passe-t-il si q change de signe ? (0,75pt)

CH3- (H2- (H2- (H0

CH3 - CH2 - COOH

12 4 DH DR

- 2. Le faisceau horizontal et monocinétique sortant en A' du condensatur, est ensuite soumis dans la zone @ à la seule action d'un champ magne e de mêmes caractéristiques que B et vient frapper l'écran authoint M tel que t'M=d.
- 2.1. Montrer que les particules de même rapport décrivent des trajectoires circulaires uniformes de même rayon r. Exprimer r en fonction de E, B, m et q. Quel effet a le signe de q sur la déviation ? (1,25pt)
- 2.2. Montrer que $r = \frac{d^2 + a^2}{2}$ et calculer sa valeur. En déduire la valeur du rapport

20		
q	7: A	
m	A B	(1,25pt)
2.2.1.1.00	(I car	

2.3. Identifier les particules émises.

(0,5pt)

On donne: $B=3,2.10^{-2} T$: $E=6,38\cdot10^{4} Vm^{-1}$; a=50cm; d=10cm; la charge élémentaire e=1,6·10⁻¹⁹C; la masse de l'électron me=9,1·10⁻³¹Kg et les masses du proton et du neutron sont chacune à peu près égale à 1835me-

Exercice 4 (46ts)

Afin de déterminer les longueurs d'onde λ de ce mines radiations monochromatiques émises par une source de lumière blanche, on réalise l'experience des fentes d'Young en interposant à chaque fois un filtre entre le plan des deux fentes d'Young F1 et F2 et la fente source F. Les fentes F1 et F2 sont distantes de



a = 1 mm et les franges d'interférence sont observées sur un écran (E) placé à la distance D = 1 m du plan des fentes F_1 et F_2 .

Pour chaque filtre on mesure l'interfrange i.

Les résultats sont rassemblés dans le tableau :

N° du filtre	1	2	3	4
i(10 ⁻⁴ m)	4,7	5,2	6	6,5
$\lambda(10^{-6}\text{m})$				
Couleur du filtr	e			1

1.Définir l'interfrane i et donner son expression.

2. Reproduire et completer le tableau sachant que les domaines de longueurs d'onde des radiations visibles de la lumière blanche sont :

ultra viole		eu 📲	vert	jaune .	orange	rouge	infrarouge	
). (juni)	0,45	0,5	0,57	0,5			75	(1pt)

- 3. Calculer l'abscisse du milieu de la 2^{ème} frange brillante du système de franges donné par la radiation correspondante au filtre n°2 sachant que la frange centrale brillante coincide avec le point O. (0,75pt)
- 4.Le filtre est suprimé et la sourse F émet toujours une lumière blanche.
- 4.1. Décrire ce qu'on observe sur l'écran E.

(0,5pt)

4.2. On place la fente d'un spectroscope en un point M d'abscisse x=3mm. Préciser le nombre des franges brillantes observées en ce point et leurs longueurs d'ondes.

Exercice 5 (3.75pts)

On donne: la célérité de la lumière C=3,108m/s; e=1,6.10⁻¹⁹C

1. Définir l'effet photoélectrique.

(0,75pt)

2. Le dispositif de la figure 1 représente une cellule photoélectrique constituée d'une cathode métallique (C) éclairée par une source lumineuse.

d'une anode (A) et d'un générateur G de tension variable. Un filtre placé devant cette source ne laisse passer qu'une radiation monochromatique de longueur d'onde λ (voir figure 1).

Quand on ferme l'interrupteur (K) le microampèremètre (μA) indique un courant d'intensité I et le voltmètre (V) une tension $U_{AC} = (V_A - V_C)$

2.1. Soit U₀ la valeur de U_{AC} qui annule le courant : elle est appelée potentiel d'arrêt. Pour différentes longueurs d'onde, on mesure à chaque fois Uo.

Montrer que :
$$U_0 = -\frac{hC}{e}(\frac{1}{\lambda}) + \frac{hC}{e\lambda_0}$$
 où h représente la

constante de Planck et \(\lambda_0 \) la longueur d'onde seuil caractéristique du métal. (0,75pt)

1.85.10

2.2. On trace la courbe $U_0 = f(\frac{1}{2})$ donnée par la figure 2.

Déduire la valeur de h et celle de λ_0 .

(1,5pt)

3. Le filtre utilisé correspond à une radiation monochromatique de longueur d'onde $\lambda_i=0.6\mu m$.

La puissance lumineuse reçue par le métal est alors $P = 1.04.10^{-3}$ W.

En agissant sur le générateur (G), on constate qu'à partir d'une certaine tension UAC. le microampèremètre indique une intensité Is qui reste inchangée. Comment appelle-ton Is? Calculer sa valeur sachant que le rendement quantique

est : $\rho = 10^{-2}$.

