Homneur Eraternité Justice Série: Mathématiques/T.M.G.M

Sciences physiques session complémentaire 2014

Dur ée : 4H Coefficient : 8/4

Exercice 1 (4pts)

1 Les ions peroxodisulfate S₂O₃ oxydent lentement les ions iodures l'. Etablir l'équation de cette réaction.

On donne: $E_{t,n} = 0,54V \text{ et } E_{s,o_1^2/so_2^2} = 2V$

-(0.75pt)

2 A la date t=0 et à une température constante, on mélange, un volume V₁=50mL d'une solution S₁ de peroxodisulfate d'ammonium (NH₄)₂S₂O₈ de concentration molaire C₁=5.10-2mol/L et un volume V₂=50mL d'une solution S2 d'iodure de potassium KI de concentration molaire C2=16.10-2mol/L.

A une date t, on prélève du mélange réactionnel un volume V=10mL qu'on lui ajoute de l'eau glacée et on dose la quantité de dilode 12 formée par une solution de thiosulfate de sodium Na2S2O3 selon la réaction rapide d'équation : $2S_2O_3^2 + I_2 \rightarrow S_4O_5^2 + 2I^2$

2.1 Calculer les concentrations molaires initiales S202 des ions peroxodisulfate et [1] des ions iodures dans le mélange réactionnel. (1pt)

2.2 Préciser en le justifiant le réactif limitant.

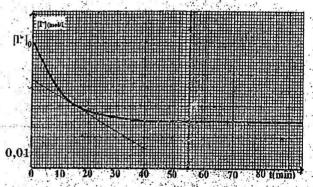
(0,25pt)

3 Les résultats du dosage ont permis de tracer la courbe rédissant les variations de la concentration des lons jodures au cours du temps.

3.1 Déterminer la concentration restante iodures. (0.5pt)

3.2 Définir la vitesse instantanée de disparition des ions iodures. Déterminer graphiquement sa valeur à la date t=15min. En déduire la vitesse de formation du dijode à cette

4 On refait l'expérience précédente avec une solution d'iodure de potassium de même volume V2=50mL mais de



concentration molaire C'2=18.102mol/L. Représenter sur le même graphe l'allure des courbes donnant les variations des concentrations des ions iodures au cours du temps dans les deux expériences. Indiquer clairement les valeurs respectives $\begin{bmatrix} \mathbf{I} \end{bmatrix}_{01}$ et $\begin{bmatrix} \mathbf{I} \end{bmatrix}_{02}$ des concentrations initiales et les valeurs $\begin{bmatrix} \mathbf{I} \end{bmatrix}$ et $\begin{bmatrix} \mathbf{I} \end{bmatrix}$, des concentrations restantes pour les deux expériences 1 et 2.

Exercice 2(3pts)

L'hydrolyse d'un ester E a fourni un acide carboxylique A et un alcool B.

1 Détermination de la formule de l'alcool B

L'analyse élémentaire a permis la détermination de la formule brute de B .C4H10O.

1.1 L'oxydation ménagée de 8 par une solution du dichromate de potassium en milieu acide fournit un composé B'. Ce composé B'.:

réagit avec une solution de DNPH

-ne réagit ni avec le réactif de Tollens, ni avec la liqueur de Fehling.

Que peut-on en conclure pour B ? Donner les formule semi-développée de B et de B' ainsi que leurs noms.

1.2 Donner les formules semi -développées non ramifiées des différents isomères de B en précisant Jeur nom et leur fonction. (0.75pt)

2 Détermination de la formule de A

Sachant que la masse molaire moléculaire du composé A est M=74g/mol, déterminer sa formule brute, sa formule semi-développée et son nom. (0,5pt)

3 En déduire la formule semi-développée de l'ester E et son nom.

(0,5pt)

Cn donne: H=1g/mol; C=12g/mol; O=16g/mol.

Exercice 3 (4,5pts)

- 1.1 Exprimer le vecteur force d'attraction gravitationnelle \vec{F} qu'exerce la terre sur le satellite en fonction de la constante de gravitation universelle G, M, m, r et le vecteur unitaire \vec{u} . (0,5pt)
- 1.2 Montrer que le mouvement du satellite sur une orbite circulaire de rayon r est uniforme. Un schéma permettant de visualiser les vecteurs force, vitesse, accélération et le vecteur unitaire utilisé est exigé.
- 1.3 Etablir l'expression de la vitesse V du satellité sur la trajectoire circulaire de rayon r airisi que celle de la période de révolution T autour de la terre en fonction de G, M, et r. (0,5pt)
- 2.1 Qu'est-ce qu'un satellite géostationnaire? Dans quel plan se trouve l'orbite du satellite géostationnaire. (0,5pt)
- 2.2 Calculer la valeur du rayon r2 de l'orbite de ce satellite géostationnaire.
- 3 Il serait très onéreux de propulser la fusée porteuse directement jusqu'à l'orbite géostation naire : on procède donc par transfert d'orbites. Le satellite est d'abord placé sur une orbite basse de rayon repuis mené vers l'orbite géostationnaire de rayon re à l'aide des moteurs propulseurs. Entre les deux orbites circulaires le satellite emprunte une orbite de transfert elliptique.
- 3.2 On donne l'expression de l'énergie potentielle gravitationnelle pour le satellite situé à une distance r du centre de la terre, en choisissant l'origine de l'énergie potentielle à l'infini. Ep(r) = GmM. Exprimer l'énergie
- mécanique E_m du satellite sur une orbite circulaire de rayon r en fonction de G, M, m et r. (0,5pt)
- 3.3 Exprimer successivement l'énergie mécanique E_m et l'énergie potentielle E_p en fonction de l'énergie cinétique E_c sur cette même orbite. (0,5pt)
- 3.4 Exprimer l'énergie W fournie par les moteurs pour que le satellite passe de l'orbite basse de rayon ri à: l'orbite géostationnaire de rayon r₂ en fonction de G, M, m, r₁ et r₂. Calculer W. (0,5pt) Données: M= 6.10²⁴ kg ; R = 6380 km ; m= 1000 kg ; r₁=6700 km ; G= 6,67.10⁻¹¹ m³ kg⁻¹ s⁻².

durée d'un jour T: $T^2 = (24 \text{ h})^2 = 7.5.10^9 \text{ s}^2$; $\pi^2 = 10$

Exercice 4 (4,5pts)

On néglige le phénomène d'induction sauf dans la question 3 et les frottements

1 Une barre de culvre MN homogène, de masse m et de longueur /, est posée perpendiculairement sur deux rails AC et A'C' horizontaux. Elle peut glisser sans frottement, le long de deux rails AC et A'C', parallèles, reliés aux bornes d'un générateur G. La barre reste perpendiculaire aux rails AC et A'C' et maintient avec eux un contact électrique en M et N.

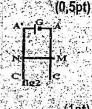
La barre lest parcourue par un courant électrique d'intensité I = 0,1A. Le circuit est placé dans un champ magnétique uniforme B, d'intensité 1T, dont la direction est perpendiculaire au plan : A - M c des ralls.

- 1.1) Préciser sur un schéma le sens du vecteur champ magnétique $\overline{\mathbf{B}}$, pour que la barre glisse sans frottement vers \mathbf{G}
- 1.2 Calculer l'intensité de la force qui s'exerce sur la barre MN.

2 On dispose maintenant les rails verticalement comme l'indique la figure2 ci-contre.

La tige est maintenue à une position prise comme référence,

Quelle est maintenant la direction et le sens de B pour que la tige MN s'élève lorsqu'elle est libérée à élle-même sachant qu'elle restera en contact avec les rails au cours de son déplacement. Déterminer la valeur minimale de l'intensité i au-delà de la quelle la barre monte:



(0.5pt)

(0.5pt)

194

198