DEVOIR DES SCIENCES
PHYSIQUES ET CHIMIQUES

Niveau : T^{le} C / Durée : 2H30min

Professeur : Sébastien ESSOH

EMPT Bingerville

Vendredi 27 Mai 2011

Cette épreuve comporte trois (3) pages numérotées 1/3, 2/3 et 3/3
Toute calculatrice est autorisée

CHIMIE

EXERCICE 1

1°/ L'hydrolyse d'un ester E produit deux corps A et B.

1.1. La combustion complète de 1 mole de A de formule C_xH_yO_z nécessite 6 moles de O₂ et produit 90 g d'eau et 176 g de CO₂.

1.1.1. Écrire l'équation bilan de la combustion.

1.1.2. Déterminer la formule brute de A.

1.1.3. Quelles sont les formules semi-développées possibles de A ?

1.2. L'oxydation ménagée de A par le dichromate de potassium en milieu aqueux et acidifié conduit à un corps A' qui réagit pas avec le nitrate d'argent ammoniacal.

1.2.1. Quelle est la fonction chimique de A' sachant que sa molécule ne contient pas le groupement carboxyle ?

1.2.2. En déduire les formules semi-développées et les noms de A et A'.

1.2.3. Écrire les demi-équations et l'équation bilan de l'oxydation de A

2°/ Le corps B réagit avec le chlorure de thionyle SOCl₂ suivant la réaction :

L'action de T sur la méthylamine produit de la N-méthyléthylamide.

En présence d'un déshydratant comme P₄H₁₀, on a : B + B → D + H₂O

Indiquer les noms et formules semi-développées de B, T, D et E.

3°/ Comment appelle-t-on la réaction entre l'ester E et une solution de potasse (K⁺ ; OH⁻) ?

Écrire l'équation bilan de la réaction et nommer le produit obtenu.

EXERCICE 2

1. À 25° C, le pH d'une solution aqueuse S₀ d'ammoniac, de concentration molaire volumique C₀ = 0,100 mol.L⁻¹, est égal à 11,1.

1.1. Écrire l'équation-bilan de la réaction ayant lieu entre l'ammoniac et l'eau. Calculer les concentrations molaires volumiques des différentes espèces chimiques présentes dans la solution S₀ (à l'exception de l'eau). Produit ionique de l'eau, à 25° C : 10⁻¹⁴.

1.2. En déduire la valeur de la constante d'acidité du couple NH₄⁺/NH₃.

Vérifier que le pKa de ce couple vaut 9,2.

2. À un litre de solution S₀ on ajoute du chlorure d'ammonium solide jusqu'à pH = 9,2 (on admet que le volume ne varie pas). On obtient une solution S₁. Comparer les concentrations [NH₄⁺] et [NH₃] dans S₁.

3. On ajoute une même quantité de chlorure d'ammonium solide d'une part à un litre de S₀ (obtient une solution S₀'), d'autre part à un litre de S₁ (on obtient une solution S₁').

(Les variations de volumes sont négligeables).

3.1. Dans quel sens varie le pH de chacune des solutions S₀ et S₁ ?

3.2. Dans un cas, le pH varie de 0,1 unité ; dans l'autre cas, le pH varie de 1,3 unité.

Quel est le pH de S₀' ? Quel est le pH de S₁' ? Justifier brièvement les réponses.

4. On dispose des solutions suivantes :

A : acide chlorhydrique à 0,100 mol.L⁻¹

B : solution aqueuse d'ammoniac à 0,100 mol.L⁻¹

C : solution aqueuse de chlorure d'ammonium à 0,100 mol.L⁻¹

D : solution aqueuse d'hydroxyde de sodium à 0,100 mol.L⁻¹.

On veut fabriquer $V = 30,0 \text{ cm}^3$ de solution tampon de $\text{pH} = 9,2$ à partir de deux des solutions A, B, C, D. Choisir une méthode. Justifier.

PHYSIQUE

EXERCICE 3

On néglige le poids des ions.

On donne : $m_p = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$; $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$; $m_1 = x m_p$; $m_2 = y m_p$; $x = 68$ et $y = 70$.

À l'intérieur d'une chambre d'ionisation, on introduit des ions Zn^{2+} provenant d'un métal zinc. Parmi ces ions, existent deux isotopes ${}^x\text{Zn}^{2+}$ et ${}^y\text{Zn}^{2+}$ de masses respectives m_1 et m_2 .

Ces ions pénètrent par S dans l'accélérateur avec une vitesse nulle.

Ils sont accélérés par une d.d.p. $U = V_P - V_{P'} > 0$ et parviennent en S' qui les conduit vers le filtre de vitesse.

On désigne par v_1 et v_2 les vitesses respectives de ${}^x\text{Zn}^{2+}$ et ${}^y\text{Zn}^{2+}$ (voir figure ci-dessous).

1°/1.1. Déterminer les expressions littérales de v_1 et v_2 .

1.2. En déduire le rapport $\frac{v_1}{v_2}$ en fonction de x et y .

1.3. Calculer la tension U pour avoir $v_1 = 10^5 \text{ m.s}^{-1}$. En déduire v_2 .

2°/ Les ions pénètrent dans le filtre de vitesse avec la vitesse $v_1 = 10^6 \text{ m.s}^{-1}$. Le faisceau d'ions est alors soumis aux champs électrique $\vec{E}$ réglable et magnétique $\vec{B}$.

2.1 On règle E à la valeur E_1 de façon à ce que les ions ${}^x\text{Zn}^{2+}$ aient un mouvement rectiligne uniforme. Donner la condition à satisfaire pour que ces ions aient un mouvement rectiligne uniforme. En déduire la relation existant entre E_1 , B et v_1 .

2.2 Calculer B si $E_1 = 4000 \text{ V.m}^{-1}$.

2.3 On donne à E une valeur E_2 permettant de sélectionner les ions ${}^y\text{Zn}^{2+}$ en O. La valeur de B est celle calculée à la question 2.2.

Déterminer le rapport $\frac{E_2}{E_1}$ en fonction de x et y puis calculer la valeur de E_2 .

3°/ Les ions ${}^y\text{Zn}^{2+}$ pénètrent dans le déviateur où règne un champ magnétique uniforme $\vec{B}$.

3.1 Montrer que les ions ont un mouvement circulaire uniforme.

3.2 Exprimer le rayon R de la trajectoire en fonction de U , e , B , y et m_p .

EXERCICE 4

La Terre assimilée à une sphère de rayon $R = 6370$ Km est animée d'un mouvement de rotation uniforme autour de la ligne des pôles (qui est perpendiculaire au plan de l'équateur).

On suppose que le repère est géocentrique, dont l'origine coïncide avec le centre de la Terre et dont les axes ont une direction fixe par rapport aux étoiles, est galiléen.

À la surface de la Terre, l'intensité du champ de pesanteur est $g_0 = 9,8 \text{ N.Kg}^{-1}$.

À l'altitude h , elle est égale à $g_h = g_0 \frac{R^2}{(R + h)^2}$.

1. Un satellite, assimilé à un point matériel, décrit un mouvement uniforme sur une orbite circulaire à l'altitude $h = 400$ Km. L'orbite est dans de l'équateur.
 - 1.1. Déterminer la vitesse v du satellite dans le repère géocentrique.
 - 1.2. Détermine, dans le même repère, la période T et la vitesse angulaire ω_0 du satellite.
 - 1.3. Le satellite se déplace vers l'Est. Calculer l'intervalle de temps qui sépare deux passages consécutifs du satellite à la verticale d'un point donné de l'équateur (la vitesse angulaire de rotation de la Terre dans le repère géocentrique est $\omega_T = 7,29 \cdot 10^{-5} \text{ rad.s}^{-1}$, et on rappelle que, dans ce repère la vitesse du point de l'équateur est dirigée vers l'Est).
2. Un satellite géostationnaire reste en permanence à la verticale d'un même point du globe. Son orbite est dans le plan de l'équateur.
 - 2.1. Quelle est la vitesse angulaire de ce satellite dans le même repère géocentrique ?
 - 2.2. Calculer le rayon de son orbite.

PAGE : 3/3

EXERCICE 4

La Terre assimilée à une sphère de rayon $R = 6370$ Km est animée d'un mouvement de rotation uniforme autour de la ligne des pôles (qui est perpendiculaire au plan de l'équateur).

On suppose que le repère est géocentrique, dont l'origine coïncide avec le centre de la Terre et dont les axes ont une direction fixe par rapport aux étoiles, est galiléen.

À la surface de la Terre, l'intensité du champ de pesanteur est $g_0 = 9,8 \text{ N.Kg}^{-1}$.

À l'altitude h , elle est égale à $g_h = g_0 \frac{R^2}{(R + h)^2}$.

1. Un satellite, assimilé à un point matériel, décrit un mouvement uniforme sur une orbite circulaire à l'altitude $h = 400$ Km. L'orbite est dans de l'équateur.
 - 1.1. Déterminer la vitesse v du satellite dans le repère géocentrique.
 - 1.2. Détermine, dans le même repère, la période T et la vitesse angulaire ω_0 du satellite.
 - 1.3. Le satellite se déplace vers l'Est. Calculer l'intervalle de temps qui sépare deux passages consécutifs du satellite à la verticale d'un point donné de l'équateur (la vitesse angulaire de rotation de la Terre dans le repère géocentrique est $\omega_T = 7,29 \cdot 10^{-5} \text{ rad.s}^{-1}$, et on rappelle que, dans ce repère la vitesse du point de l'équateur est dirigée vers l'Est).
2. Un satellite géostationnaire reste en permanence à la verticale d'un même point du globe. Son orbite est dans le plan de l'équateur.
 - 2.1. Quelle est la vitesse angulaire de ce satellite dans le même repère géocentrique ?

PAGE : 3/3

2.2. Calculer le rayon de son orbite.