# **L.S.M.C.** Labo des sciences physiques et chimiques 2016\_2017

Devoir n°1 TS<sub>2</sub> Samedi 05 novembre ; durée 3 heures

M.KA

Masses molaires:  $M_{II}=1g/mol$ ;  $M_{C}=12g/mol$ ;  $M_{O}=16g/mol$ ; masse volumique de l'acide éthanoïque  $\rho=1,1$  g/mL.

#### **EXERCICE 1:4,5 points**

Pour synthétiser un ester noté A, on introduit dans un ballon bien fermé 6,5 mL d'acide éthanoïque et 7,2 g de propan-2-ol. Le ballon est ensuite plongé dans un bain-marie dont la température est fixée à 80°C. Apres un long chauffage, les quantités de matières des réactifs restent constantes et on recueille alors une masse m= 7,3 g de A.

- 1.1. Ecris l'équation bilan de cette réaction. (0,75 pt)
- **1.2.** Donne les caractéristiques de cette réaction puis nomme le produit organique formé. (0,50 pt)
- 1.3. Le mélange initial est-il stœchiométrique ? (0,75pt)
- 1.4. Sur quels facteurs peut-on agir pour diminuer la durée du chauffage ? (0,50pt)
- **1.5** .Calcule le rendement de cette réaction. La valeur de ce rendement est il compatible avec tes connaissances ? Justifie. (0,75pt)
- **1.6.** Détermine la composition molaire du mélange final. (0,75pt)
- 1.7. Comment modifier le rendement final ? (0,50pt)

#### **EXERCICE 2: 4 points**

On étudie un monoalcool aliphatique saturé ayant un squelette carboné ramifié et une composition centésimale massique d'oxygène de 18,18%.

- **2.1.** Donne la formule brute de cet alcool puis représente le groupe caractéristique de cette famille. (0,50pt)
- 2.2. Ecris les formules semi-développées possibles de cet alcool. (1pt)
- **2.3.** On réalise la déshydratation de cet alcool. On obtient majoritairement un composé nommé 2-méthylbut-2-ène.
- **2.3.1.** Ecris l'équation de cette réaction de déshydratation avec les formules semi-développées possibles. (0,50pt)
- 2.3.2. En déduis le (ou les) nom (s) possible (s) de cet alcool étudié. (0,50 pt)
- **2.4.** L'oxydation ménagée d'une masse m de cet alcool par un excès permanganate de potassium  $(MnO_4^-/Mn^{2+})$  en milieu acide, donne un produit organique qui réagit avec la 2,4 -D.N.P.H. et reste sans action avec une solution de liqueur de Fehling.
- **2.4.1.** Définis l'oxydation ménagée. Le produit obtenu est-il prévisible ? (0,50pt)
- **2.4.2**. Ecris l'équation de la réaction d'oxydation ménagée de cet alcool. (0,50pt)
- **2.4.3.** L'oxydation complète de cette masse m d'alcool a nécessité 15 mL de solution de permanganate de potassium de concentration  $5.10^{-1}$  mol/. Calcule m. (0,50pt)

#### **EXERCICE 3: 4,25 points**

Un mobile M est repéré dans le repère cartésien (O;  $\vec{i}$ ,  $\vec{j}$ ,  $\vec{k}$ ) par les équations :  $\begin{cases} x = 2t \\ y = -2 \\ z = f(x) \end{cases}$ 

L'équation de la trajectoire du mobile est donnée par  $z=-2x^2+x+3$  . Les axes Ox et Oz sont respectivement horizontal et vertical.

## L.S.M.C. Labo des sciences physiques et chimiques 2016\_2017

 $Devoir \ n^{\circ}1 \ TS_2$  Samedi 05 novembre ; durée 3 heures

M.KA

- **3.1.** Montre que la trajectoire de ce mobile est plane . (0,50pt)
- **3.2.** Détermine l'équation horaire z = f(t). (0,25pt)
- 3.3. Donne l'expression du vecteur vitesse et détermine sa valeur à la date origine. (0,50pt)
- **3.4.** Calcule la valeur du vecteur accélération. (0,50pt)
- **3.5.** À quelle date la direction du vecteur vitesse est-elle horizontale ? Déduis les coordonnées du mobile à cette date. Que représente ce point ? (0,75pt)
- **3.6.** Détermine les composantes tangentielle  $a_t$  et normale  $a_n$  dans la base de Frenet ( $\vec{u}$ ,  $\vec{n}$ , ) à la date t (0,75 pt)
- **3.7.** Déduis le rayon de courbure  $\rho$  de la trajectoire à cette date t= 0. (0,50pt)
- **3.8.** Représente sur une portion de la trajectoire le vecteur vitesse au point M sans soucis d'échelle. (0,50 pt)

### **EXERCICE 4: 4,25 points**

Deux voitures notées A et B roulent sur la même voie d'une route horizontale avec la même vitesse V=90 km/h. Le pare-choc avant de la voiture A est à 30 m derrière le pare-choc arrière de la voiture B. La voiture B freine uniformément et parcourt 40 m en 2 s. Le conducteur de la voiture A commence à freiner 1s après avec la même décélération a que celle de B.

- **4.1.** Calcule la décélération a. (0,50pt)
- **4.2.** Etablis les équations horaires des deux voitures dans le même repère. Les origines des dates et des positions sont prises à l'instant où la voiture B débute de freiner. (1,50pt)
- **4.3.** Quelle est la vitesse de la voiture B à l'instant où A commence à freiner ? (0,50pt)
- **4.4.**Les deux voitures entrent elles en collision ? si oui avec quelle vitesse A se cogne sur B ?( 0,75pt)
- **4.5.**Calcule la durée de freinage des voitures. Y'a-t-il collision?(1pt)

#### **EXERCICE 5: 3 points**

Un mobile C est animé d'un mouvement circulaire de rayon r. L'accélération de C dans le repère de Frenet (C;  $\vec{u}$ ,  $\vec{n}$ , ) est  $\vec{a}$  = 36  $\vec{n}$  . On prendra  $\pi^2$  = 10 .

- **5.1.** Montre que ce mouvement est uniforme. (0,50pt)
- 5.2. Détermine r sachant que la fréquence de ce mouvement est f= 2Hz. (0,75pt)
- **5.3.** Un autre mobile D circule sur un cercle concentrique de rayon r' dans le sens opposé à celui de C avec une période de 1s. A la date origine les deux mobiles sont diamétralement opposés.
- **5.3. 1.** Écris leurs équations horaires angulaires dans le même repère. (1pt)
- **5.3.2.** Détermine à quels instants les deux mobiles se trouvent à la plus petite distance.(0,75pt)