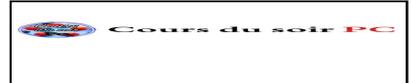


**Correction du sujet de l'examen national du Baccalauréat  
Session normale : 2016**

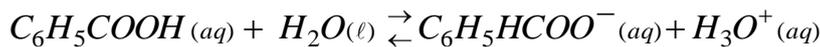
**KACHICHE MUSTAPHA - Madariss maria - Temara page 1**

**- Chimie -**



**Partie I : Détermination du pourcentage d'acide benzoïque pur contenu dans un échantillon de cristaux préparés :**

**1- Equation de la réaction modélisant la transformation ayant lieu entre l'acide benzoïque et l'eau :**



**2- Calcul de la valeur du  $pK_A$  du couple  $C_6H_5COOH / C_6H_5HCOO^-$  :**

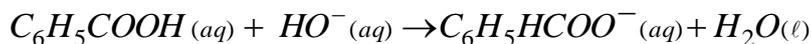
On sait que :  $pK_A = -\log(K_A)$

**A.N :**  $pK_A = -\log(6,31 \cdot 10^{-5}) \approx 4,20$

**3- Détermination de l'espèce du couple  $C_6H_5COOH / C_6H_5HCOO^-$  qui prédomine dans la solution ( $S_0$ ) :**

Selon l'échelle de prédominance :  $pH = 2,95 < pK_A = 4,20$  : alors l'espèce acide  $C_6H_5COOH$  qui prédomine dans la solution ( $S_0$ ).

**4.1- Equation de la réaction qui se produit entre l'acide benzoïque et les ions hydroxyde  $HO^-$  considérée comme totale :**



**4.2- Calcul de la valeur de la concentration molaire  $C_A$  de la solution ( $S_0$ ) préparée :**

Au point de l'équivalence ; on applique la relation :  $C_A V_A = C_B V_{B,E}$

Alors :  $C_A = C_B \frac{V_{B,E}}{V_A}$

**A.N :**  $C_A = 10^{-2} \times \frac{18}{10} = 1,8 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$

**4.2- Déduction de la valeur de la masse  $m$  d'acide benzoïque pur présent dans de la solution ( $S_0$ ) de volume  $V_0$  :**

On sait que :  $m = n(C_6H_5COOH) \cdot M(C_6H_5COOH)$  et  $n(C_6H_5COOH) = C_A \cdot V_0$

Donc :  $m = C_A \cdot V_0 \cdot M(C_6H_5COOH)$

**A.N :**  $m = 1,8 \cdot 10^{-2} \times 100 \cdot 10^{-3} \times 122 = 219,6 \cdot 10^{-3} \text{ g} = 219,6 \text{ mg}$

**4.4- Détermination de la valeur du pourcentage  $p$  d'acide benzoïque pur contenu dans les cristaux préparés par le chimiste :**

On a :  $p = \frac{m}{m_0} \times 100$

**A.N :**  $p = \frac{219,6}{244} \times 100 = 90\%$

**Correction du sujet de l'examen national du Baccalauréat  
Session normale : 2016**

**KACHICHE MUSTAPHA - Madariss maria - Temara page 2**

Partie II : Préparation d'un ester à partir de l'acide benzoïque :

1- Rôle de l'acide sulfurique ajouté :

C'est un catalyseur, qui augmente la vitesse de la réaction sans modifier l'état d'équilibre du système chimique.

2- Le tableau d'avancement de la réaction d'estérification :

Equation de la réaction		$C_6H_5COOH + CH_3OH \rightleftharpoons C_6H_5HCOO-CH_3 + H_2O$			
Etat du système	Avancement x(mol)	Quantités de matière (mol)			
Etat initial	0	$n = 0,3$	$n = 0,3$	0	0
Etat intermédiaire	$x$	$n - x$	$n - x$	$x$	$x$
Etat d'équilibre	$x_{\text{éq}}$	$n - x_{\text{éq}}$	$n - x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$

3- Montrons que l'expression de  $x_{\text{éq}}$  l'avancement de la réaction à l'équilibre

s'écrit : 
$$x_{\text{éq}} = \frac{n \cdot \sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$$

$$K = \frac{[C_6H_5CO_2CH_3]_{\text{éq}} \times [H_2O]_{\text{éq}}}{[C_6H_5CO_2H]_{\text{éq}} \times [CH_3OH]_{\text{éq}}} = \frac{\frac{x_{\text{éq}}}{V} \times \frac{x_{\text{éq}}}{V}}{\frac{n - x_{\text{éq}}}{V} \times \frac{n - x_{\text{éq}}}{V}} = \left( \frac{x_{\text{éq}}}{n - x_{\text{éq}}} \right)^2$$

Donc :  $\frac{x_{\text{éq}}}{n - x_{\text{éq}}} = +\sqrt{K}$  (puisque  $x_{\text{éq}} > 0$  et  $n - x_{\text{éq}} > 0$ )

On développe le calcul, on obtient :  $x_{\text{éq}} = \sqrt{K} \cdot (n - x_{\text{éq}})$  ou bien  $x_{\text{éq}} + \sqrt{K} \cdot x_{\text{éq}} = \sqrt{K} \cdot n$

c.à.d  $x_{\text{éq}}(1 + \sqrt{K}) = \sqrt{K} \cdot n$  ; finalement :  $x_{\text{éq}} = \frac{n \cdot \sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$

4- Détermination de la composition du mélange à l'état d'équilibre du système chimique :

\* Calculons d'abord l'avancement maximal :  $x_{\text{éq}} = \frac{n \cdot \sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}} = \frac{0,3 \times \sqrt{4}}{1 + \sqrt{4}} = 0,2 \text{ mol}$

\*  $n(\text{acide})_{\text{éq}} = 0,3 - 0,2 = 0,1 \text{ mol}$  ; \*  $n(\text{alcool})_{\text{éq}} = 0,3 - 0,2 = 0,1 \text{ mol}$

\*  $n(\text{ester})_{\text{éq}} = 0,2 \text{ mol}$  ; \*  $n(\text{eau})_{\text{éq}} = 0,2 \text{ mol}$

5- Calcul de la valeur du rendement r de la réaction :

$$r = \frac{n_{\text{exp}}(\text{ester})}{n_{\text{théo}}(\text{ester})} = \frac{0,2}{0,3} = 0,67 = 67\%$$

6- Répondre par Vrai ou Faux aux propositions a, b et c :

\* (a) est Vrai, car la présence de l'un des réactifs en excès déplace l'état d'équilibre du système dans le sens direct.

**Correction du sujet de l'examen national du Baccalauréat  
Session normale : 2016**

**KACHICHE MUSTAPHA - Madariss maria - Temara page 3**

- \* (b) est Vrai, car l'ajout d'une quantité d'acide benzoïque au système chimique en état d'équilibre augmente la quantité de l'ester formé et par suite le rendement de la réaction.  
\* (c) est Faux, car la valeur de la constante d'équilibre K ne dépend que de la température.

**- Physique -**

**RADIOACTIVITE :**

***Exercice1 : Applications de la radioactivité en médecine***

**1- Désintégration du noyau de fluor  ${}^{18}_9F$**

**1.1- Equation de désintégration du fluor  ${}^{18}_9F$ , en précisant le noyau fils :**

Le noyau  ${}^{18}_9F$  se désintègre selon :  ${}^{18}_9F \rightarrow {}^0_1e + {}^A_ZX$

Les lois de conservation :  $\begin{cases} 18 = 0 + A \\ 9 = 1 + Z \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} A = 18 \\ Z = 8 \end{cases} \Rightarrow {}^{18}_8X = {}^{18}_8O$

Finalement :  ${}^{18}_9F \rightarrow {}^0_1e + \underbrace{{}^{18}_8O}_{\text{noyau fils}}$

**1.2- La proposition vraie est :** (b) ; La masse du noyau  ${}^{18}_9F$  est inférieure à la somme des masses de ses nucléons (Défaut de masse :  $\Delta m({}^{18}_9F) = 9m_p + 9m_n - m({}^{18}_9F) > 0$ )

**1.3- Détermination du noyau le plus stable :**

${}^{18}_8O$  est le noyau le plus stable ; car son énergie de liaison par nucléon est la plus grande.

$$\begin{aligned} \frac{E_L({}^{18}_8O)}{A} &= 7,765 \text{ Mev/nucléon} > \frac{E_L({}^{14}_7N)}{A} = 7,473 \text{ Mev/nucléon} \\ &> \frac{E_L({}^{18}_{10}Ne)}{A} = 7,338 \text{ Mev/nucléon} > \frac{E_L({}^{18}_9F)}{A} = 6,629 \text{ Mev/nucléon} \end{aligned}$$

**2- Injection du FDG à un patient :**

Vérifions que :  $a_0 = 3,3 \cdot 10^9 \text{ Bq}$

D'après la loi de décroissance radioactive :  $a(t) = a_0 \cdot e^{-\lambda t} = a_0 \cdot e^{-\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t}$  d'où :  $a_0 = a(t) \cdot e^{\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t}$

**A.N :**  $a_0 = 5 \cdot 10^8 \times e^{\frac{\ln 2 \cdot 5 \cdot 60}{110}} \approx \underline{3,31 \cdot 10^9 \text{ Bq}}$

**ELECTRICITE :**

***Exercice2 : Réponse d'un dipôle***

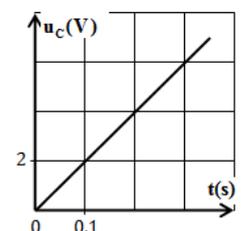
**1- Etude de la charge d'un condensateur par un générateur idéal du courant**

**1.1- Détermination de l'expression de la tension  $u_c(t)$  :**

La courbe de la figure ci-contre est celle d'une fonction linéaire d'équation :

$$u_c(t) = K \cdot t ; K \text{ étant le coefficient directeur : } K = \frac{\Delta u_c}{\Delta t} = \frac{2-0}{0,1-0} = 20 \text{ V} \cdot \text{s}^{-1}$$

Finalement on aura :  $\underline{u_c(t) = 20 \cdot t}$



**Correction du sujet de l'examen national du Baccalauréat  
Session normale : 2016**

**KACHICHE MUSTAPHA - Madariss maria - Temara page 4**

**1.2- Montrons que :**  $C = 1\mu F$

On a la tension aux bornes du condensateur :  $u_c(t) = \frac{q}{C}$  avec  $q = I_0 \cdot \Delta t = I_0 \cdot (t - t_0) = I_0 \cdot t$

Donc :  $u_c(t) = \frac{I_0}{C} \cdot t$  (1)

\* Par comparaison des expressions (1) et (2) ; on aura :  $\frac{I_0}{C} = K$  , Alors :  $C = \frac{I_0}{K}$

**A.N :**  $C = \frac{2 \cdot 10^{-5}}{20} = 10^{-6} F = 1\mu F$

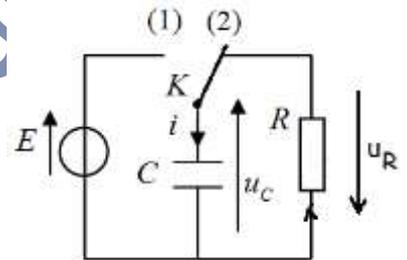
**2- Etude de la réponse d'un dipôle RC à un échelon de tension descendant**

**2.1- Equation différentielle vérifiée par la tension  $u_c(t)$  au cours de la décharge du Condensateur :**

\* La loi d'unicité de la tension :  $u_R = -u_C$  (\*)

\* La loi d'Ohm donne :  $u_R = R \cdot i = R \cdot \frac{dq}{dt} = R \cdot \frac{d(C \cdot u_c)}{dt} = RC \cdot \frac{du_c}{dt}$

\* La relation (\*) devient :  $RC \cdot \frac{du_c}{dt} + u_c = 0$



**2.2- Détermination des expressions de A et  $\tau$  en fonction des paramètres du circuit :**

La solution de cette équation différentielle est de la forme  $u_C(t) = A \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$

\* Elle doit vérifier l'équation différentielle :  $RC \cdot \frac{d}{dt}(A \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}) + (A \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}) = 0$

Ou bien :  $-A \frac{RC}{\tau} \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} + A \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} = 0 \Rightarrow A \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} \left(-\frac{RC}{\tau} + 1\right) = 0$

Cette équation a des solutions en t, si le terme entre parenthèses est nul :  $-\frac{RC}{\tau} + 1 = 0$

Finalement :  $\tau = RC$

\* A l'instant  $t_0 = 0$ ,  $u_C(0) = E$  (voir énoncé) ; or d'après la solution  $u_C(0) = A$

Finalement :  $A = E$

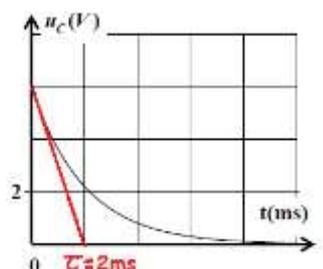
**2.3- \* Détermination graphique de la valeur de  $\tau$  :**

Graphiquement on trouve  $\tau = 2ms$

\* Vérification de la valeur de C :

On sait que :  $\tau = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R}$

**A.N :**  $C = \frac{2 \cdot 10^{-3}}{2 \cdot 10^3} = 10^{-6} F = 1\mu F$



## 3- Etude énergétique du circuit RLC série

3.1- Montrons que l'expression de l'énergie totale du circuit RLC à un instant t s'écrit :

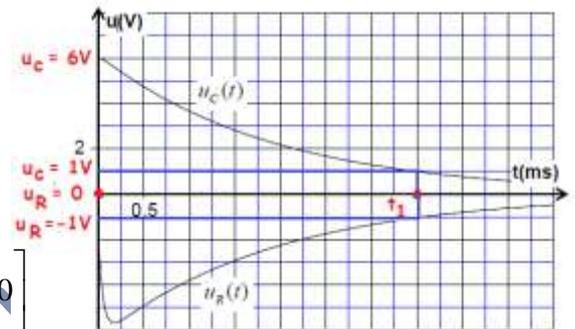
$$\begin{aligned} E &= E_{\text{électrique}} + E_{\text{magnétique}} \\ &= \frac{1}{2} C u_c^2 + \frac{1}{2} L i^2 \quad \text{et puisque } i = \frac{u_R}{R} \\ E &= \frac{1}{2} C u_c^2 + \frac{1}{2} \frac{L}{R^2} u_R^2 \end{aligned}$$

3.2- \* Détermination de la valeur de  $\Delta E = E_1 - E_0$ , la variation de l'énergie totale du circuit entre les instants  $t_0 = 0$  et  $t_1 = 3,5 \text{ ms}$  :

$$\begin{aligned} \Delta E &= E(t_1) - E(t_0) \\ \Delta E &= \left[ \frac{1}{2} C u_c^2(t_1) + \frac{1}{2} \frac{L}{R^2} u_R^2(t_1) \right] - \left[ \frac{1}{2} C u_c^2(t_0) + \frac{1}{2} \frac{L}{R^2} u_R^2(t_0) \right] \end{aligned}$$

A.N :

$$\begin{aligned} \Delta E &= \left[ \frac{1}{2} \cdot 10^{-6} \times 1^2 + \frac{1}{2} \cdot \frac{0,1}{(10^3)^2} \times (-1)^2 \right] - \left[ \frac{1}{2} \cdot 10^{-6} \times 6^2 + \frac{1}{2} \cdot \frac{0,1}{(10^3)^2} \times 0 \right] \\ \Delta E &= 5,5 \cdot 10^{-7} - 18 \cdot 10^{-6} \\ \Delta E &= -1,75 \cdot 10^{-5} \text{ J} \end{aligned}$$

\* Interprétation du résultat : il y a dissipation d'énergie par effet Joule dans le circuit.

## LA MECANIQUE :

**Exercice 3 : Mouvement d'un solide soumis à des forces (constantes - variables)**

## 1- Étude du mouvement d'un solide dans le champ de pesanteur uniforme

1.1- Equations horaires  $x(t)$  et  $y(t)$  du mouvement de G :

- Système à étudier : {corps(S)}
- Repère d'étude ( $O ; \vec{i} ; \vec{j}$ ) supposé galiléen ;
- Bilan des forces extérieures :

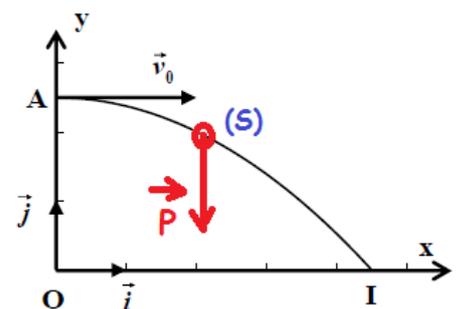
Poids du corps :  $\vec{P}$ 

- 2<sup>ème</sup> loi de Newton :  $\vec{P} = m \cdot \vec{a}_G$

- Projection de cette relation vectorielle sur l'axe Ox et sur Oy :

$$\begin{cases} m \cdot a_x = P_x = 0 \\ m \cdot a_y = P_y = -P = -mg \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \frac{dv_x}{dt} = a_x = 0 \\ \frac{dv_y}{dt} = a_y = -g \end{cases} \xrightarrow{\text{Par intégration}} \begin{cases} \frac{dx}{dt} = v_x = cte = v_0 \quad (v_{0x} = v_0) \\ \frac{dy}{dt} = v_y = -g \cdot t \quad (v_{0y} = 0) \end{cases}$$

$$\xrightarrow{\text{Par intégration}} \begin{cases} x(t) = v_0 \cdot t & (x_0 = 0) \\ y(t) = -\frac{1}{2} g \cdot t^2 + h & (y_0 = h) \end{cases}$$



**1.2- Déduction de l'expression littérale de l'équation de la trajectoire du mouvement de G :**

$$\begin{cases} x(t) = v_0 \cdot t \\ y(t) = -\frac{1}{2}g \cdot t^2 + h \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} t = \frac{x}{v_0} \\ y = -\frac{1}{2}g \cdot \left(\frac{x}{v_0}\right)^2 + h \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} t = \frac{x}{v_0} \\ y = -\frac{g}{2v_0^2} \cdot x^2 + h \end{cases} \leftarrow \text{équation de la trajectoire de G}$$

**1.3- Calcul de la valeur de  $t_I$  l'instant d'arrivé de (S) au sol en I :**

Dans ce cas :  $y(t_I) = 0$  c.à.d  $-\frac{g}{2v_0^2} \cdot x_I^2 + h = 0$  ou bien :  $x_I = v_0 \cdot \sqrt{\frac{2 \cdot h}{g}}$

Or :  $t_I = \frac{x_I}{v_0}$  alors  $t_I = \sqrt{\frac{2 \cdot h}{g}}$

**A.N :**  $t_I = \sqrt{\frac{2 \times 1}{9,8}} = 0,45s$

**1.4- La lettre correspondante à la seule proposition vraie : est c)**

$t' = t_I = 0,45s$  ; car la durée de la chute ne dépend pas de la vitesse de lancée.

**2- Étude du mouvement d'un système oscillant {solide (S)- ressort}****2.1- Exploitation de la courbe de la figure (3) :**

a) La constante de raideur K :

L'énergie potentielle élastique est une fonction linéaire en  $x^2$  :

Alors elle peut s'écrire :  $E_{pe} = a \cdot x^2$

Où  $a$  est le coefficient directeur de la droite :  $a = \frac{2 \cdot 10^{-3}}{4 \cdot 10^{-4}} = 5J \cdot m^{-2}$

Et on sait que :  $E_{pe} = \frac{1}{2}K \cdot x^2$

Alors par comparaison on constate que :  $\frac{1}{2}K = a$  alors  $K = 2 \cdot a$

**A.N :**  $K = 2 \times 5 = 10N \cdot m^{-1}$  ( $1N = 1J \cdot m^{-1}$  car  $F = \frac{W}{L}$ )

b) L'énergie potentielle élastique maximale :

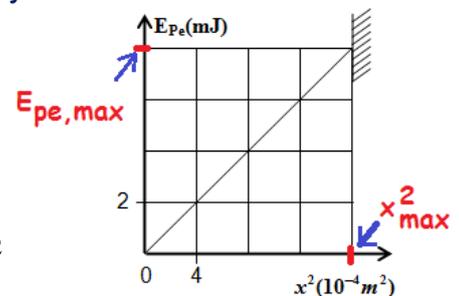
Graphiquement on trouve :  $E_{pe_{max}} = 8 \cdot 10^{-3}J$

c) L'amplitude  $X_{max}$  des oscillations :

Graphiquement on trouve :  $X_{max}^2 = 16 \cdot 10^{-4}m^2 \Rightarrow X_{max} = 4 \cdot 10^{-2}m = 4cm$

**2.2- Déduction de la valeur de l'énergie mécanique  $E_m$  du système oscillant :**

On sait que :  $E_m = E_c + \underbrace{E_{pp}}_{=0} + E_{pe} = Cte \Rightarrow E_m = E_c + E_{pe}$



Or lorsque  $x = X_{\max}$  alors la vitesse de  $G$  s'annule et  $E_c = 0$

Donc :  $E_m = E_{pe_{\max}} = 8.10^{-3} J$

**2-3- Montrons que l'expression de la période propre des oscillations s'écrit :**  $T_0 = 2\pi \cdot \frac{X_{\max}}{v}$

\* Lorsque le centre  $G$  passe par la position  $O$  :  $E_{pe} = 0$  alors  $E_m = E_c = \frac{1}{2} m \cdot v^2$

\* Lorsque le centre  $G$  passe par la position extrême :  $E_c = 0$  alors  $E_m = E_{pe} = \frac{1}{2} K \cdot X_{\max}^2$

\* Des deux résultats on écrit :  $\frac{1}{2} m \cdot v^2 = \frac{1}{2} K \cdot X_{\max}^2 \Rightarrow \frac{m}{K} = \frac{X_{\max}^2}{v^2} \Rightarrow \sqrt{\frac{m}{K}} = \frac{X_{\max}}{v}$

\* On sait l'expression de la période propre :  $T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{K}}$

\* Finalement on obtient :  $T_0 = 2\pi \cdot \frac{X_{\max}}{v}$

**A.N :**  $T_0 = 2\pi \cdot \frac{4.10^{-2}}{0.25} = 1s$