هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

الكيمياء

الجزء الأول: دراسة حمضية محلولين مائيين

1- دراسة محلول حمض البنزويك:

1.1- حساب التركيز C_A المولي للمحلول S_A :

$$C_A=\frac{n_0(HA_1)}{V}=\frac{m}{M(HA_1).V}=\frac{0,305}{122\times 0,25}=\underline{10^{-2}\ mol.L^{-1}}$$

2.1- معادلة تفاعل الحمض C_6H_5COOH مع الماء:

$$C_6H_5COOH_{(aq)}+H_2O_{(\ell)} \rightleftarrows C_6H_5COO^-_{(aq)}+H_3O^+_{(aq)}$$

3.1- تعبير الثابتة pK_A للمزدوجة HA_1/A_1^- بدلالة C_A و τ.

- إنشاء الجدول الوصفي:

معادلة التفاعل	$C_6H_5COOH_{(aq)}+H_2O_{(\ell)} \rightleftarrows C_6H_5COO^-_{(aq)}+H_3O^+_{(aq)}$				
حالة المجموعة	التقدم x	كميات المادة			
الحالة البدئية	$x=0$	0	0	وفير	$C_A.V$
حالة التوازن	$x=x_{éq}$	$x_{éq}$	$x_{éq}$	وفير	$C_A.V-x_{éq}$
عند تحول كلي	$x=x_m$	x_m	x_m	وفير	$C_A.V-x_m$

- حسب التعريف، يكتب تعبير K_A على النحو التالي:

$$K_A=\frac{\left[H_3O^+\right]_{éq}\times\left[C_6H_5COO^-\right]_{éq}}{\left[C_6H_5COOH\right]_{éq}}$$

- نعلم أن :

$$pK_A=-\ell og(K_A)=-\ell og\left(\frac{\left[H_3O^+\right]_{éq}\times\left[C_6H_5COO^-\right]_{éq}}{\left[C_6H_5COOH\right]_{éq}}\right)$$

- حسب الجدول نجد :

$$n_{éq}(H_3O^+)=x_{éq}\Rightarrow\left[H_3O^+\right]_{éq}=\frac{x_{éq}}{V}\Rightarrow \underline{x_{éq}=\left[H_3O^+\right]_{éq}.V}$$

$$C_AV-x_m=0\Rightarrow \underline{x_m=C_A.V}$$

$$\tau=\frac{x_{éq}}{x_m}=\frac{\left[H_3O^+\right]_{éq}.V}{C_A.V}\Rightarrow\left[H_3O^+\right]_{éq}=\underline{\tau.C_A}$$

- من الجدول الوصفي نجد كذلك:: و:

$$\left[H_3O^+\right]_{éq}=\left[CH_3COO^-\right]_{éq}$$

$$n_{éq}(C_6H_5CO_2H)=C_A.V-x_{éq}$$

$$\Rightarrow\left[C_6H_5CO_2H\right]_{éq}=\frac{C_A.V-x_{éq}}{V}$$

$$\Rightarrow\left[C_6H_5CO_2H\right]_{éq}=C_A-\frac{x_{éq}}{V}$$

$$\Rightarrow\left[C_6H_5CO_2H\right]_{éq}=C_A-\left[H_3O^+\right]_{éq}=C_A.(1-\tau)$$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

ومنه :

$$pK_A = -\ell og\left[\frac{\tau^2.C_A}{1-\tau}\right]$$

4.1- * حساب pK_A :

$$pK_A = -\ell og\left[\frac{(7{,}94.10^{-2})^2\times 10^{-2}}{1-7{,}94.10^{-2}}\right] \approx \underline{4{,}16}$$

* $pH = 3{,}10 < pK_A \approx 4{,}16$: النوع المهيمن هو الشكل الحمضي C_6H_5COOH.

2- تفاعل محلول حمض البنزويك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم

1.2- كتابة المعادلة المنمذجة لتفاعل المعايرة بين النوعين C_6H_5COOH و HO^- :

$$C_6H_5COOH_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \rightarrow C_6H_5COO^-_{(aq)} + H_2O_{(\ell)}$$

2.2- حساب كمية المادة $n(HO^-)_f$ الموجودة في الخليط في الحالة النهائية:

- إنشاء الجدول الوصفي لتطور المجموعة:

معادلة التفاعل	$C_6H_5COOH + HO^- \rightarrow C_6H_5COO^- + H_2O$				
حالة المجموعة	التقدم x	كميات المادة			
الحالة البدئية	$x=0$	0	0	$C_B.V_B$	$C_A.V_A$
قبل حالة التكافؤ	x	x	x	$C_B.V_B-x$	$C_A.V_A-x$
حالة التكافؤ	$x=x_f$	$x=x_f$	$x=x_f$	$C_B.V_B-x_f$	$C_A.V_A-x_f$

- نحسب الجدائين $C_A.V_A$ و $C_B.V_B$: *

$$n(HA_1)_i = C_A.V_A = 10^{-2}\times 40.10^{-3} = 4.10^{-4}\ mol$$

* $n(HO^-)_i = C_B.V_B = 2{,}5.10^{-2}\times 5.10^{-3} = 1{,}25.10^{-4}\ mol$

- نلاحظ أن $n(HA_1)_i > n(HO^-)_i$ ، وبالتالي المتفاعل المحد هي أيونات الهيدروكسيد HO^-

- نستعمل الجداء الأيوني للماء: $\left[HO^-\right]_f.\left[H_3O^+\right]_f = Ke$ ، أي: $\left[HO^-\right]_f = \frac{Ke}{\left[H_3O^+\right]_f} = \frac{10^{-14}}{10^{-pH}}$

ومنه:

$$n(HO^-)_f = 10^{pH-14}.(V_A+V_B)$$

تطبيق عددي:

$$n(HO^-)_f = 10^{3{,}80-14}.(40+5).10^{-3} = \underline{2{,}84.10^{-12}\ mol}$$

3.2- استنتاج نسبة التقدم النهائي للتفاعل: $n(HO^-)_f = C_B.V_B - x_f \Rightarrow x_f = C_B.V_B - n(HO^-)_f$

و $C_BV_B - x_m = 0 \Rightarrow x_m = C_B.V_B$

$$\tau = \frac{x_f}{x_m} = \frac{C_B.V_B - n(HO^-)_f}{C_B.V_B}$$

$$\Rightarrow \tau = \frac{1{,}25.10^{-4} - 2{,}84.10^{-12}}{1{,}25.10^{-4}} \approx \underline{1}$$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

3- مقارنة حمضية محلولين

* حساب النسبة $\frac{\tau_1}{\tau_2}$:

- نحدد أولا تعبير نسبة التقدم النهائي للتفاعل بدلالة موصلية المحلول:

- يكتب تعبير الموصلية للمحلول: $\sigma=\lambda_{H_3O^+}\times\left[H_3O^+\right]+\lambda_{A^-}\times\left[A^-\right]$

- من الجدول الوصفي نتوصل إلى: $n(A^-)=n(H_3O^+)=x_{éq}$

ومنه: $\left[A^-\right]_{éq}=\left[H_3O^+\right]_{éq}=\frac{x_{éq}}{V}$ (*)

- تكتب موصلية المحلول: $\sigma=(\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A^-}).\left[H_3O^+\right]_{éq}$

- نستنتج تعبير التركيز المولي: $\left[H_3O^+\right]_{éq}=\frac{\sigma}{\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A^-}}$ (1)

- التوصل إلى تعبير نسبة التقدم النهائي τ :

من العلاقة (*) نجد : $x_{éq}=\left[H_3O^+\right]_{éq}.V$

و كذلك: $CV-x_m=0\Rightarrow x_m=C.V$

$$\tau=\frac{x_{éq}}{x_m}=\frac{\left[H_3O^+\right]_{éq}.V}{CV}\Rightarrow\tau=\frac{\left[H_3O^+\right]_{éq}}{C}\quad(2)$$

- من العلاقتين (1) و(2) نستنتج: $\tau=\frac{\sigma}{C.(\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A^-})}$

- نحدد النسبة المطلوبة: $\frac{\tau_2}{\tau_1}=\frac{\sigma_2}{C.(\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A_2^-})}\times\frac{C.(\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A_1^-})}{\sigma_1}$

أو: $\frac{\tau_2}{\tau_1}=\frac{\sigma_2.(\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A_1^-})}{\sigma_1.(\lambda_{H_3O^+}+\lambda_{A_2^-})}$

تطبيق عددي: $\frac{\tau_2}{\tau_1}=\frac{0,86.10^{-2}\times(35.10^{-3}+3,20.10^{-3})}{2,36.10^{-2}\times(35.10^{-3}+3,62.10^{-3})}=0,36$

* نلاحظ أن $\tau_1>\tau_2$ ، ومنه فإن محلول حمض البنزويك أكثر حمضية من محلول حمض الساليسيليك.

الجزء الثاني: التفضيض بواسطة التحليل الكهربائي

1- يجب أن يكون الصحن هو الكاثود.

2- كتابة المعادلة الحصيلة للتحليل الكهربائي:

- عند الأنود تحدث أكسدة لجزيئات الماء وفق المعادلة الإلكترونية التالية:

$$2H_2O\rightarrow O_2+4.H^++4.e^-$$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)
تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية	
أستاذ المادة : مصطفى قشيش	المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

- عند الكاثود يحدث اختزال لأيونات الفضة وفق المعادلة الإلكترونية التالية:

$$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$$

- المعادلة الحصيلة هي:

$$2H_2O_{(\ell)} + 4Ag^+_{(aq)} \rightarrow O_{2(g)} + 4.H^+_{(aq)} + 4.Ag_{(s)}$$

3- حساب m الكتلة لطبقة الفضة المتوضعة على سطح الصحن:

$$m = \rho.V = \rho.S.e = 10,5 \times 190,5 \times 20.10^{-4} = \underline{4\ g}$$

4- التركيز المولي البدئي الأدنى لمحلول نترات الفضة:

$$\left[Ag^+\right]_i = \frac{n(Ag^+)_i}{V} = \frac{m}{M(Ag).V} = \frac{4}{108 \times 0,2} = \underline{0,185\ mol.L^{-1}}$$

5- يستغرق التحليل الكهربائي المدة الزمنية $\Delta t = 30\ \text{min}$:

1.5- * الجدول الوصفي للتحول عند الكاثود، باعتبار عدد الإلكترونات المتبادل بين المختزل والمؤكسد:

معادلة التفاعل	$4Ag^+ + 4e^- \rightarrow 4Ag$				
حالة المجموعة	التقدم x	كميات المادة (mol)			كمية مادة الإلكترونات المتبادلة
الحالة البدئية	$x = 0$	0	.....	n_i	0
حالة وسيطية	$x(30\,\text{min}) = x_1$	$4.x_1$	.....	$n_i - 4.x_1$	$n(e^-) = 4.x_1$

* استنتاج قيمة شدة التيار الكهربائي:

- كمية مادة الإلكترونات المتبادلة: $n(e^-) = 4.x_1$ و $n(e^-) = \frac{I.\Delta t}{F}$ ، ومنه: $x_1 = \frac{I.\Delta t}{4.F}$ (1).

- حسب الجدول الوصفي: $n(Ag) = 4.x_1$ و $n(Ag) = \frac{m}{M(Ag)}$ ، ومنه: $x_1 = \frac{m}{4.M(Ag)}$ (2).

ومن العلاقتين (1)و(2)، نستنتج: $I = \frac{m.F}{M(Ag).\Delta t} = \frac{4 \times 9,65.10^4}{108 \times 30 \times 60} = \underline{1,98\ A}$

2.5- حساب الحجم $V(O_2)$ لغاز ثنائي الأوكسيجين المتكون خلال المدة $\Delta t = 30\ \text{min}$:

- حسب الجدول الوصفي: $\frac{V(O_2)}{V_m} = n(O_2) = x_1$ و $x_1 = \frac{m}{4.M(Ag)}$ ، ومنه:

$$V(O_2) = \frac{m.V_m}{4.M(Ag)} = \frac{4 \times 25}{4 \times 108} = \underline{0,23\ L}$$

فيزياء

فيزياء1 – تحديد قطر خيط رفيع

1- حيود الضوء في الهواء

1.1- تبرز هذه التجربة الطابع الموجي للضوء.

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

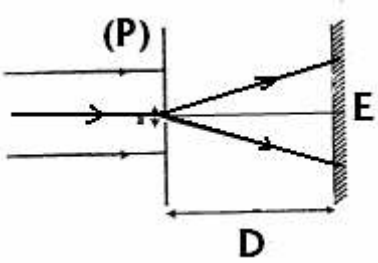
المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

2.1- أيجاد تعبير a بدلالة L_1 و D و ν و c:

- لدينا $\theta=\frac{\lambda}{a}$ مع $\lambda=\frac{c}{\nu}$، ومنه : $\theta=\frac{c}{\nu.a}$ (1)



- حسب الشكل جانبه : $\tan(\theta_1)=\frac{L_1/2}{D}=\frac{L_1}{2.D}$

وبما أن الزاوية صغيرة، نستعمل التقريب $\tan(\theta_1)\approx\theta_1\,(rad)$ ، ومنه (2) $\theta_1=\frac{L_1}{2.D}$

- من العلاقتين (1) و (2)، نستنتج: $a=\frac{2.c.D}{\nu.L_1}$ (*)

- تطبيق عددي: $a=\frac{2\times3.10^8\times0,5}{4,44.10^{14}\times0,67}\approx 10^{-6}\ m=1\mu m$

2- حيود الضوء في الزجاج :

نضع بين الصفيحة والشاشة قطعة زجاج على شكل متوازي المستطيلات.

إيجاد تعبير L_2 بدلالة L_1 و n معامل انكسار الزجاج:

بما أن عرض الشق لم يتغير، وحسب العلاقة (*)، نكتب: $\frac{2.c.D}{\nu.L_1}=\frac{2.V.D}{\nu.L_2}$ ، حيث V سرعة الضوء في الزجاج.

من العلاقة السابقة نجد: $L_2=\frac{V}{c}\times L_1$ ، وباستعمال العلاقة: $n=\frac{c}{V}$ ، نستنتج أن: $L_2=\frac{L_1}{n}$

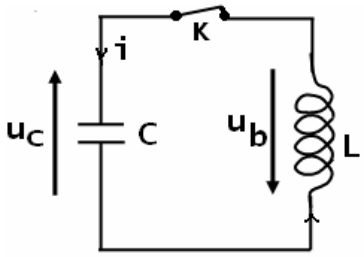
3- تحديد القطر d لخيط نسيج العنكبوت:

نعيد كتابة العلاقة (*)، بتعويض a بـ d : $d=\frac{2.c.D}{\nu.L_3}$

تطبيق عددي: $d=\frac{2\times3.10^8\times0,5}{4,44.10^{14}\times10^{-2}}\approx 6,76.10^{-5}\ m=67,6\mu m$

فيزياء2

الجزء الأول: دراسة التذبذبات الكهربائية الحرة.



1- إثبات المعادلة التفاضلية التي تحققها الشحنة q للمكثف.

- يكتب قانون إضافية التوترات: $u_b+u_c=0$ (*)

- في اصطلاح المستقبل : $u_b=L.\frac{di}{dt}$ و $u_C=\frac{q}{C}$

- لدينا : $i=\frac{dq}{dt}$ و $\frac{di}{dt}=\frac{d^2q}{dt^2}$ ، ومنه $u_b=L.\frac{d^2q}{dt^2}$

تكتب المعادلة (*) : $\frac{d^2q}{dt^2}+\frac{1}{LC}q=0$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)
تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية	
أستاذ المادة : مصطفى قشيش	المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

2- * حساب الشحنة القصوى Q_m :

عند اللحظة $t=0$ ، تتحقق العلاقة $Q_m = q(0) = C.U$

$$=10.10^{-6}\times 6 = \underline{6.10^{-5}\,C}$$

* إيجاد تعبير الدور الخاص T_0 للتذبذبات:

حل هذه المعادلة يكتب على الشكل التالي: $q(t)=Q_m\cos(\frac{2.\pi}{T_0}.t)$ و $\frac{d^2q}{dt^2}=-(\frac{2.\pi}{T_0})^2.Q_m.\cos(\frac{2.\pi}{T_0}.t)$

- نعوض تعبير كل من q و $\frac{d^2q}{dt^2}$ في المعادلة التفاضلية الأخيرة:

$$-(\frac{2.\pi}{T_0})^2.Q_m\cos(\frac{2.\pi}{T_0}.t)+\frac{1}{LC}.Q_m\cos(\frac{2.\pi}{T_0}.t)=0$$

$$\Rightarrow\left[-(\frac{2.\pi}{T_0})^2+\frac{1}{LC}\right].Q_m\cos(\frac{2.\pi}{T_0}.t)=0$$

من المعادلة نستنتج أن: $-(\frac{2.\pi}{T_0})^2+\frac{1}{LC}=0$ ، ومنه نحصل على التعبير: $\underline{T_0=2.\pi\sqrt{LC}}$

1.3- نبيِّن أن : $\frac{Ee}{E}=\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)$

- نكتب تعبير كل من الطاقة الكلية للدارة E والطاقة الكهربائية Ee المخزونة في المكثف عند اللحظة t.

الطاقة الكهربائية Ee : $Ee=\frac{1}{2C}q^2=\frac{1}{2C}Qm^2\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)$

الطاقة الكلية للدارة E :

$$E=Ee+Em$$

$$=\frac{1}{2C}q^2+\frac{1}{2}.L.\left[\frac{dq}{dt}\right]^2$$

$$=\frac{1}{2C}Qm^2\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)+\frac{1}{2}.L\left[-(\frac{2.\pi}{T_0}).Q_m.\sin(\frac{2.\pi}{T_0}.t)\right]^2$$

$$=\frac{1}{2C}Qm^2 \qquad (\ (\frac{2.\pi}{T_0})^2=\frac{1}{L.C} \ \text{ و } \ \cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)+\sin^2(\frac{2.\pi}{T_0}.t)=1)$$

نلاحظ أن: $Ee=E.\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)$ ، ومنه: $\frac{Ee}{E}=\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)$

2.3- * إتمام الجدول:

اللحظة t	0	$\frac{T_0}{8}$	$\frac{T_0}{4}$	$\frac{3T_0}{8}$	$\frac{T_0}{2}$
النسبة: $\frac{Ee}{E}=\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)$	1	0,5	0	0,5	1

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

* استنتاج الدور T لتبادل الطاقة بين المكثف والوشيعة بدلالة T_0.

حسب الجدول نلاحظ أن الدالة $f(t)=\cos^2(\frac{2\pi}{T_0}.t)$ ، دورية بحيث: $T=\frac{T_0}{2}$

الجزء الثاني: التواصل بواسطة الموجات الكهرمغنطيسية.

1- إرسال موجة كهرمغنطيسية بواسطة الهاتف المحمول:

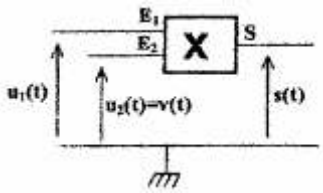
1.1- حساب المدة الزمنية Δt :

نطبق العلاقة $M_1M_2=c.\Delta t$ ، ومنه $\Delta t=\frac{M_1M_2}{c}=\frac{10^3}{3.10^8}\approx \underline{3,33.10^{-6}\ s}=3,33\ \mu s$

2.1- الهواء وسط غير مبدد بالنسبة للموجات الكهرمغنطيسية، لأن سرعة هذه الموجات في الهواء $(c=3.10^8\ m.s^{-1})$ لا تتعلق بتردد (هذه الموجات الكهرمغنطيسية) المحصور في المجال: $[900\,MHz;1800\,MHz]$.

3.1- أ- نجد الموجة الحاملة عند النقطة B.

ب - نجد الإشارة المضمَّنة عند النقطة C.



2- تضمين الوسع:

1.2- نبيِّن أن وسع الإشارة المضمَّنة يكتب على الشكل: $S_m(t)=A.[m.\cos(2\pi.f.t)+1]$

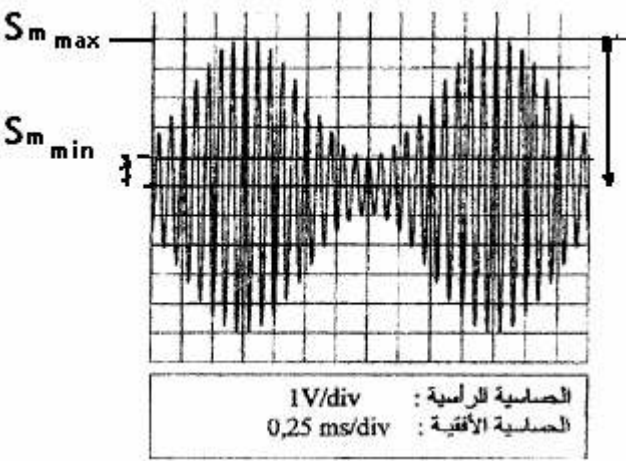
التوتر عند المخرج S :

$$s(t)=k.u_1(t).u_2(t)$$
$$\Rightarrow s(t)=k.[u(t)+U_0].V_m\cos(2\pi.F.t)$$
$$\Rightarrow s(t)=k.[U_m\cos(2\pi.f.t)+U_0].V_m\cos(2\pi.F.t)$$
$$\Rightarrow s(t)=kU_0.\left[\frac{U_m}{U_0}\cos(2\pi.f.t)+1\right].V_m\cos(2\pi.F.t)$$
$$\Rightarrow s(t)=kU_0V_m.\left[\frac{U_m}{U_0}\cos(2\pi.f.t)+1\right].\cos(2\pi.F.t)$$

يكتب هذا التعبير على الشكل: $S_m(t)=A.[m.\cos(2\pi.f.t)+1]$ ، حيث: $A=kU_0V_m$ و $m=\frac{U_m}{U_0}$

2.2- الشكل جانبه يعطي التوتر المضمَّن $s(t)$ بدلالة الزمن t .

أ- تردد الموجة الحاملة:



$$5.T=2div\times 0,25ms/div=0,5ms$$
$$\Rightarrow T=0,1ms=10^{-4}\ s$$
$$\Rightarrow F=\frac{1}{T}=\frac{1}{10^{-4}}=\underline{10^4\ Hz}$$

ب - تردد الإشارة المضمَّنة:

$$T'=8div\times 0,25ms/div$$
$$\Rightarrow T'=2ms=2.10^{-3}\ s$$
$$\Rightarrow f=\frac{1}{T'}=\frac{1}{2.10^{-3}}=\underline{500\ Hz}$$

ج- الوسع الأدنى: $Sm_{min}=1div\times 1V/div=\underline{1\ V}$

الوسع الأقصى: $Sm=5div\times 1V/div=\underline{5\ V}$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

3.2- تعبير نسبة التضمين وقيمتها: $m=\dfrac{Sm_{max}-Sm_{min}}{Sm_{max}+Sm_{min}}=\dfrac{5-1}{5+1}\approx \underline{0,66}$

4.2- بما أن $m<1$ و $F=10^4\ Hz >> f=500\ Hz$ ، فنحصل على تضمين الوسع **جيد**.

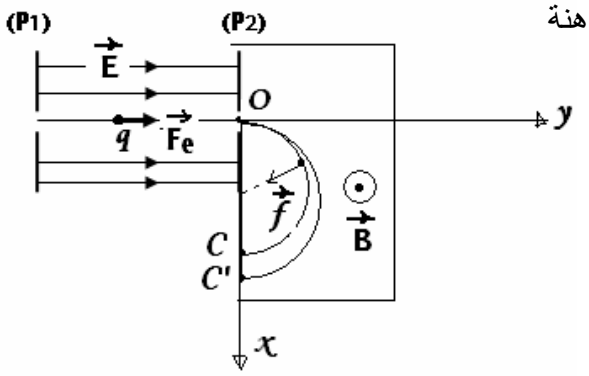
فيزياء3

الجزء الأول: فرز نظيري عنصر كيميائي

1- الصفيحة التي يجب أن يكون لها أكبر جهد كهربائي هي (P_1)، لأن شحنة الأيونات Zn^{2+} موجبة: $q(Zn^{2+})=+2.e$

و يجب أن يخضع الأيون لقوة كهرساكنة $\overrightarrow{Fe}=q(Zn^{2+}).\overrightarrow{E}$، حيث المجال الكهرساكن $\overrightarrow{E}$ المحدث بين الصفيحتين يكون موجها نحو الجهد الأدنى أي نحو الصفيحة (P_2).

2- للأيونين $^{68}Zn^{2+}$ و $^{A}Zn^{2+}$ نفس الطاقة الحركية عند النقطة O.



يخضع الأيون بين (P_1) و (P_2) إلى القوة الكهرساكنة $\overrightarrow{Fe}$، وبتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية، نكتب:

$$Ec_{(P_2)}-Ec_{(P_1)}=\underset{P_1\to P_2}{W}(\overrightarrow{Fe})$$
$$\Rightarrow Ec - 0 = q.(V_{P_1}-V_{P_2})=q.U$$
$$\Rightarrow \underline{Ec=2.e.U}\ (*)$$

ومنه فإن الطاقة الحركية هي نفسها بالنسبة للأيونين $^{68}Zn^{2+}$ و $^{A}Zn^{2+}$.

3- * تعبير v_1 سرعة الأيون $^{68}Zn^{2+}$ عند النقطة O:

حسب العلاقة (*): $Ec(^{68}Zn^{2+})=2.e.U \Rightarrow \dfrac{1}{2}.m_1.v_1^2=2.e.U \Rightarrow \dfrac{1}{2}.(68.m).v_1^2=2.e.U \Rightarrow \underline{v_1=\sqrt{\dfrac{4.e.U}{68.m}}}$

ملحوظة: $m_1.v_1=m_1.\sqrt{\dfrac{4.e.U}{68.m}}=\sqrt{272.m.e.U}$

* تعبير v_2 سرعة الأيون $^{A}Zn^{2+}$ عند النقطة O:

$$Ec(^{A}Zn^{2+})=2.e.U \Rightarrow \frac{1}{2}.m_2.v_2^2=2.e.U \Rightarrow \frac{1}{2}.(A.m).v_2^2=2.e.U \Rightarrow v_2=\sqrt{\frac{4.e.U}{A.m}}$$

ومنه يكتب تعبير v_2 كما يلي: $\underline{v_2=v_1.\sqrt{\dfrac{68}{A}}}$

ملحوظة: $m_2.v_2=m_2.v_1.\sqrt{\dfrac{68}{A}}=m.v_1\sqrt{68.A}=m.\sqrt{\dfrac{4.e.U}{68.m}}.\sqrt{68.A}=\sqrt{4.m.A.e.U}$

4- تدخل الأيونات حيزا من الفضاء يوجد فيه مجال مغنطيسي منتظم شدته $B=0,10\ T$.

1.4- يكون منحى متجهة المجال المغنطيسي موجها نحو خارج التبيانة المبينة أعلاه، بتطبيق قاعدة الأصابع الثلاثة لليد اليمنى.

2.4- حركة الأيونات Zn^{2+} تتم في المستوى (O,x,y)

- يكتب تعبير متجهة المجال $\overrightarrow{B}$ في الأساس $(O,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$: $\overrightarrow{B}=B.\vec{k}$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

- يخضع الأيون إلى قوة لورنتز $\vec{f}$، بحيث: $\vec{f}=q.\vec{v}\wedge\vec{B}=qB.\vec{v}\wedge\vec{k}$

- نطبق القانون الثاني لنيوتن في المعلم $(O,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ المرتبط بالأرض الذي نعتبره غاليليا:

$$\vec{f}=m.\vec{a}\ \Rightarrow\ m.\vec{a}=qB.\vec{v}\wedge\vec{k}\ \Rightarrow\ \vec{a}=\frac{qB}{m}.\vec{v}\wedge\vec{k}\ (*)$$

- حسب هذه العلاقة المتجهية، فإن متجهة التسارع عمودية على المحور (Oz)، أي أن $a_z=0$، وبإنجاز تكاملين متتاليين، وباعتبار الشروط البدئية،(عند $t=0$، $(v_z)_0=0$ و $z_0=0$) نتوصل إلى $z=0$، فتكون حركة الأيونات مستوية.

3.4- طبيعة حركة الأيونات داخل المجال المغنطيسي:

- تخضع الأيونات أثناء حركتها في مجال المغنطيسي المنتظم إلى قوة لورنتز $\vec{f}$ التي تكون دائما عمودية على $\vec{v}$، أي أن $\vec{f}.\vec{v}=0$، إذن قدرة هذه القوة منعدمة: $P(\vec{F})=\vec{F}.\vec{v}=0$، وبما أن $\frac{dE_c}{dt}=P(\vec{F})=0$، نستنتج أن $E_c=Cte$.

نتيجة: **الطاقة الحركية للأيون** Zn^{2+} **تنحفظ**، فتكون حركته **منتظمة**.

- حسب هذه العلاقة المتجهية السابقة، فإن متجهة التسارع عمودية على المتجهة الواحدية $\vec{n}$ لأساس فريني $(\vec{u},\vec{n})$:

أي $\vec{a}=a_n.\vec{n}$، ومنه $a_T(=\frac{dv}{dt})=0$ و $a=a_n=\frac{v_0^2}{\rho}$.

- حسب العلاقة (*): $a=\frac{|q|B}{m}v_0.\sin(\pi/2)=\frac{|q|B}{m}v_0$، إذن : $\frac{|q|B}{m}v_0=\frac{v_0^2}{\rho}\ \Leftrightarrow\ \rho=\frac{m.v_0}{|q|.B}=Cte$

نتيجة: مسار الدقيقة **دائري** وشعاعه يساوي: $R=\frac{m.v_0}{|q|.B}$

4.4- استنتاج قيمة عدد الكتلة A للأيون $^{A}Zn^{2+}$:

من التبيانة السابقة نلاحظ أن :

$$\begin{aligned}
CC' &= D' - D\\
\Rightarrow CC' &= 2.R' - 2.R\\
\Rightarrow CC' &= 2\times\frac{m_2.v_2}{2.e.B} - 2\times\frac{m_1.v_1}{2.e.B}\\
\Rightarrow CC' &= \frac{\sqrt{4.A.m.e.U}-\sqrt{272.m.e.U}}{e.B}\\
\Rightarrow CC'.e.B &+ \sqrt{272.m.e.U} = \sqrt{4.A.m.e.U}\\
\Rightarrow A &= \frac{1}{4.m.e.U}\left(CC'.e.B+\sqrt{272.m.e.U}\right)^2\\
\Rightarrow A &= \frac{1}{4\times1{,}67.10^{-27}\times1{,}6.10^{-19}\times10^3}\left(8.10^{-3}\times1{,}6.10^{-19}\times0{,}1+\sqrt{272\times1{,}67.10^{-27}\times1{,}6.10^{-19}\times10^3}\right)^2\\
\Rightarrow A &= 70
\end{aligned}$$

الجزء الثاني: الدراسة الطاقية لنواس وازن

1- المعادلة التفاضلية لحركة النواس

1.1- تعبير طاقة الوضع الثقالية للساق، يكتب على الشكل التالي: $Ep=m.g.\frac{\ell}{2}(1-\cos(\theta))$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

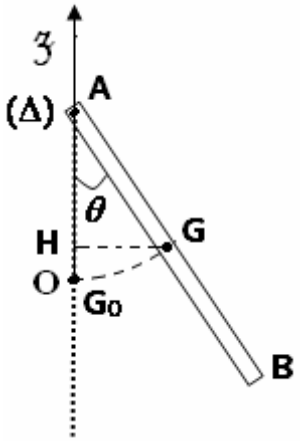
المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

- نعلم أن : $Ep(z)=mgz+Cte$ (*)، حيث المحور Oz موجه نحو الأعلى، وحسب الحالة المرجعية $Ep(0)=0$ فإن $Cte=0$، فتكتب العلاقة (*): $E_{pp}(z)=mgz$

- من الشكل جانبه يكون تعبير الأنسوب z للنقطة G هو:



$$z=OH=OA-HA=\frac{\ell}{2}-\frac{\ell}{2}.\cos(\theta)=\frac{\ell}{2}.(1-\cos(\theta))$$

يصبح تعبير طاقة الوضع الثقالية هو: $\underline{Ep(\theta)=mg\frac{\ell}{2}.(1-\cos(\theta))}$

2.1- كتابة تعبير الطاقة الميكانيكية للساق عند لحظة t، في حالة التذبذبات الصغيرة.

$$Em=Ec(t)+Ep(t)$$
$$=\frac{1}{2}J_{\Delta}.(\dot{\theta})^2+mg\frac{\ell}{2}.(\underbrace{1-\cos(\theta)}_{\theta^2/2})$$
$$=\frac{1}{2}.(\frac{1}{3}m.\ell^2)(\frac{d\theta}{dt})^2+mg\frac{\ell}{4}.\theta^2$$
$$=\frac{1}{6}m\ell^2.(\frac{d\theta}{dt})^2+\frac{1}{4}mg\ell.\theta^2$$

3.1- استنتاج المعادلة التفاضلية التي يحققها الأفصول الزاوي θ في حالة التذبذبات الصغيرة:

- تنحفظ الطاقة الميكانيكية للمجموعة المتذبذبة، أي $\frac{dEm}{dt}=0$ ، أو $\frac{d}{dt}\left[\frac{1}{6}m\ell^2.(\frac{d\theta}{dt})^2+\frac{1}{4}mg\ell.\theta^2\right]=0$

فنجد : $\frac{1}{6}m\ell^2.\left[2.\frac{d\theta}{dt}.\frac{d^2\theta}{dt^2}\right]+\frac{1}{4}mg\ell.\left[2.\theta.\frac{d\theta}{dt}\right]=0$

$$\Rightarrow \underbrace{\frac{d\theta}{dt}}_{\neq 0}\times(\underbrace{\frac{1}{3}\ell.\frac{d^2\theta}{dt^2}+\frac{1}{2}g.\theta}_{=0})=0$$

فيكون تعبير المعادلة التفاضلية هو: $\underline{\frac{d^2\theta}{dt^2}+\frac{3g}{2\ell}.\theta=0}$

2- الدراسة الطاقية:

1.2- طبيعة حركة الساق خلال كل تجربة:

- في التجربة (1)، تكون حركة الساق دورانية تذبذبية.
- في التجربة (2)، تكون حركة الساق دورانية غير تذبذبية.

2.2- * مبيانيا، خلال التجربة (1)، القيمة القصوى للأفصول الزاوي هي: $\theta_m=\frac{\pi}{3}rad$

* استنتاج الكتلة m للساق:

عند الأفصول الزاوي $\theta=\theta_m$، تتحقق العلاقة $Em(\theta_m)=Ep(\theta_m)$ ، أي: $m.g\frac{\ell}{2}.(1-\cos(\theta_m))=E_m$ ، ومنه :

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : الفيزياء والكيمياء	المستوى : 2 علوم رياضية (أ) و(ب)

تصحيح موضوع الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا 2010 - الدورة الاستدراكية

أستاذ المادة : مصطفى قشيش المؤسسة : ثانوية بلال بن رباح التأهيلية - تمارة

$$m = \frac{2.E_m}{g.\ell.(1-\cos(\theta_m))} = \frac{2\times 0{,}5}{9{,}80\times 0{,}60\times(1-\cos(\pi/3))} = \underline{0{,}34\ kg}$$

3.2- * خلال التجربة (2)، القيمة القصوى للطاقة الحركية للساق هي: $Ec_{(\max)} = E_{m2} - Ep_{(\min)} = 2{,}5 - 0 = \underline{2{,}5\ J}$

* خلال التجربة (2)، القيمة الدنيا للطاقة الحركية للساق هي: $Ec_{(\min)} = E_{m2} - Ep_{(\max)} = 2{,}5 - 2 = \underline{0{,}5\ J}$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma