

العلامة		عناصر الاجابة على الموضوع الثاني
المجموع	مجزأة	
		<p style="text-align: right;">التمرين الأول:</p> <p style="text-align: right;"><u>1- دراسة تفكك نواة البلوتونيوم 241:</u></p> <p style="text-align: right;"><u>1.1- التعريفات:</u></p> <p>- النواة الانشطارية: هي نواة ثقيلة عند قذفها ببترون بطيء تنقسم الى نواتين خفيفتين مع تحرير طاقة.</p> <p>- النواة المشعة: هي نواة غير مستقرة تتفكك تلقائيا مع اصدار اشعاعات α، β و γ.</p> <p style="text-align: right;"><u>2.1- تركيب نواة البلوتونيوم 241:</u></p> <p>- عدد البروتونات: 94 بروتونا. $z = 94$</p> <p>- عدد النيوترونات: 147 نوترونا. $A = Z + N \Rightarrow N = A - Z = 241 - 94 = 147$</p> <p style="text-align: right;"><u>3.1- معادلة التفكك:</u></p> ${}_{94}^{241}\text{Pu} \rightarrow {}_Z^AX^* + \beta^- + \gamma$ ${}_{94}^{241}\text{Pu} \rightarrow {}_Z^AX^* + {}_{-1}^0e + \gamma$ <p style="text-align: right;">حسب قانونا صودي للانحفاظ:</p> $241 = A + 0 \Rightarrow A = 241$ $94 = Z - 1 \Rightarrow Z = 94$ ${}_{94}^{241}\text{Pu} \rightarrow {}_{95}^{241}\text{Am}^* + \beta^- + \gamma$ <p style="text-align: right;"><u>4.1- تفسير اصدار الاشعاع γ:</u></p> <p>النواة التي تصدر الاشعاعات α، β تكون مثارة طاويا فتشع γ فتصبح غير مثارة.</p> <p style="text-align: right;"><u>2- انشطار نواة البلوتونيوم 241:</u></p> <p style="text-align: right;"><u>1.2- حساب طاقة الربط E_l:</u></p> <p style="text-align: right;">للنواة ${}_{94}^{241}\text{Pu}$:</p> $E_l({}_{94}^{241}\text{Pu}) = ((Zm_p + Nm_n) - m({}_Z^AX)) C^2$ $= ((94 \cdot (1,00728) + 147 \cdot (1,00866)) - 241,00514) \cdot 931,5$ $E_l({}_{94}^{241}\text{Pu}) = 1818,47\text{Mev}$ <p style="text-align: right;">للنواة ${}_{55}^{141}\text{Cs}$:</p> $E_l({}_{55}^{141}\text{Cs}) = ((Zm_p + Nm_n) - m({}_Z^AX)) C^2$ $= ((55 \cdot (1,00728) + 86 \cdot (1,00866)) - 140,79352) \cdot 931,5$ $E_l({}_{55}^{141}\text{Cs}) = 1259,05\text{Mev}$

2.4- النواة الأكثر استقرارا:

$$\frac{E_l}{A} (^{241}_{94}Pu) = \frac{1818,47}{241} = 7,54 \text{ Mev/nucleone}$$

$$\frac{E_l}{A} (^{141}_{55}Cs) = \frac{1257,18}{141} = 8,93 \text{ Mev/nucleone}$$

$$\frac{E_l}{A} (^{141}_{55}Cs) > \frac{E_l}{A} (^{241}_{94}Pu)$$

النواة الأكثر استقرارا هي: $^{141}_{55}Cs$.

2.2- الطاقة المحررة E_{lib} من انشطار نواة البلوتونيوم 241:

$$E_{lib} = \sum E_l (\text{نواتج}) - \sum E_l (\text{متفاعلات})$$

$$E_{lib} = (E_l(^{141}_{55}Cs) + E_l(^{98}_{39}Y)) - E_l(^{241}_{94}Pu)$$

$$E_{lib} = (1259,18 + 832,91) - 1818,47$$

$$E_{lib} = 273,62 \text{ Mev}$$

3.2- مخطط الحصيلة الطاقوية لنواة

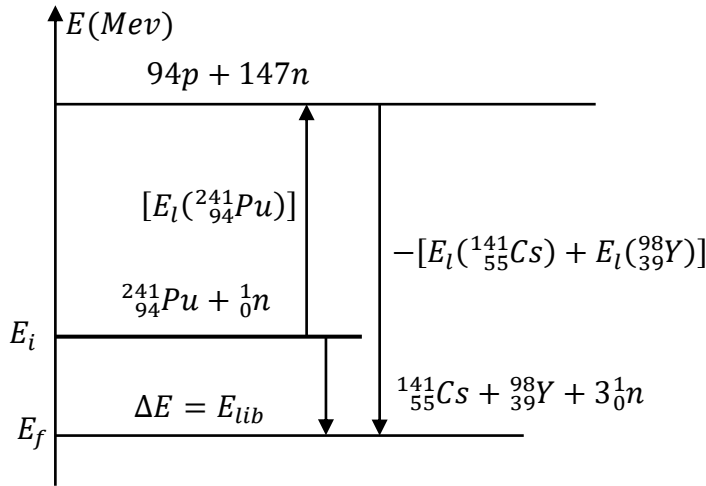
البلوتونيوم 241:

4.2- مقدار الطاقة المحررة E'_{lib}

من 1g من البلوتونيوم 241:

$$E'_{lib} = N \cdot E_{lib}$$

$$E'_{lib} = N_A \frac{m}{M} \cdot E_{lib}$$



$$E'_{lib} = (6,203 \cdot 10^{23}) \frac{1}{241} \cdot (273,62)$$

$$E'_{lib} = 6,83 \cdot 10^{23} \text{ Mev}$$

التمرين الثاني:

1- التعبير عن طول النابض l_0 :

عند التوازن:

$$\sum \vec{F} = \vec{0}$$

$$\vec{P} + \vec{F} = \vec{0}$$

بالاسقاط على المحور (OZ) الموجه نحو الأسفل:

$$P - F = 0$$

$$mg - k\Delta l = 0$$

$$mg - k(l - l_0) = 0$$

$$mg - kl + kl_0 = 0$$

$$l = \frac{mg + kl_0}{k}$$

-2

1.2- المعادلة التفاضلية للحركة:

بتطبيق القانون الثاني لنيوتن:

$$\sum \vec{F} = m\vec{a}$$

$$\vec{P} + \vec{F} = m\vec{a}$$

بالاسقاط على المحور (OZ) الموجه نحو الأسفل:

$$P + F = ma$$

$$mg - k(l - l_0) = ma$$

$$mg - kl + kl_0 = ma$$

$$-ky = ma$$

$$-ky = m \frac{d^2y}{dt^2}$$

$$\frac{d^2y}{dt^2} + \frac{k}{m}y = 0$$

-2.2

1.2.2- عبارة الدور الذاتي T_0 :

$$Y = Y_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$$

$$\frac{dy}{dt} = -Y_m \frac{2\pi}{T_0} \cdot \sin\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$$

$$\frac{d^2y}{dt^2} = -Y_m \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$$

$$\frac{d^2y}{dt^2} = -\left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 \cdot y$$

$$\frac{d^2y}{dt^2} + \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 \cdot y = 0$$

بالمطابقة مع:

$$\frac{d^2y}{dt^2} + \frac{k}{m}y = 0$$

$$\frac{k}{m} = \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2$$

$$T_0 = 2\pi\sqrt{\frac{m}{K}}$$

2.2.2- ايجاد قيمة كل من T_0 ، φ و Y_m :

من البيان:

$$T_0 = (0,05)(4)$$

$$T_0 = 0,2s$$

$$+a_m = +Y_m \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2$$

$$+Y_m = \frac{+a_m}{\left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2}$$

$$+Y_m = \frac{20}{\left(\frac{2\pi}{0,2}\right)^2}$$

$$+Y_m = 2m$$

$$a = -Y_m \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$$

عند $t = 0$ فان: $a = -Y_m \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2$ ومنه:

$$-Y_m \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 = -Y_m \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}(0) + \varphi\right)$$

$$1 = \cos(\varphi)$$

$$\varphi = 0$$

3.2.2- استنتاج قيمة ثابت مرونة النابض K :

$$T_0 = 2\pi\sqrt{\frac{m}{K}}$$

$$K = \frac{4\pi^2 m}{T_0^2}$$

$$K = \frac{4(10)(25 \cdot 10^{-3})}{(4)^2}$$

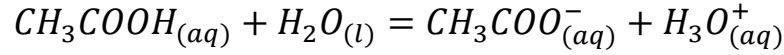
$$K = 2,5 \cdot 10^{-1} N \cdot m^{-1}$$

التمرين الثالث:

الجزء الأول: دراسة تفاعل حمض الايثانويك مع الماء:

-1

1.1- معادلة انحلال حمض الايثانويك في الماء:



2.1- نسبة التقدم النهائية τ_f :

معادلة التفاعل		$CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$			
حالة التفاعل	تقدم التفاعل	كميات المادة بوحدة mol			
الابتدائية	$x(t) = 0$	$C.V$	بوفرة	0	0
الانتقالية	$x(t) = x_t$	$C.V - x_t$	بوفرة	x_t	x_t
النهائية	$x(t) = x_f$	$C.V - x_f$	بوفرة	x_f	x_f

$$\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}}$$

لدينا: $C.V - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = C.V$

من جهة أخرى: من جدول التقدم في الحالة النهائية:

$$[H_3O^+]_f = \frac{x_f}{V} \Rightarrow x_f = V \cdot [H_3O^+]_f$$

ومنه بالتعويض:

$$\tau_f = \frac{V \cdot [H_3O^+]_f}{C.V}$$

$$\tau_f = \frac{[H_3O^+]_f}{C}$$

$$\tau_f = \frac{10^{-pH}}{C}$$

3.1- قيمة τ_f من أجل المحلول S_1 :

$$\tau_f = \frac{10^{-3,4}}{10^{-2}} = 0,39 < 1$$

الاستنتاج: الحمض ضعيف والتفاعل غير تام.

-4.1

1.4.1- بيان العلاقة:

لدينا من علاقة اندرسون:

$$pH = pKa - \log \frac{[A^-]_f}{[AH]_f}$$

$$pH = pKa - \log \frac{10^{-pH}}{C - 10^{-pH}}$$

$$pH = pKa - \log(10^{-pH}) - \log(C - 10^{-pH})$$

$$pH = pKa - \log(10^{-pH}) - \log(C - [A^-]_f)$$

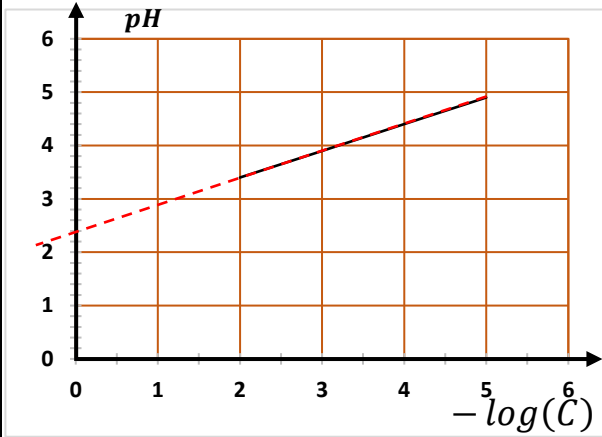
لدينا: $[A^-]_f \ll C$
ومنه:

$$pH = pKa - \log(10^{-pH}) - \log(C)$$

$$pH = pKa - pH - \log(C)$$

$$pH = \frac{1}{2}(pKa - \log(C))$$

2.4.1- تمثيل المنحنى $pH = f(-\log(C))$



المحلول	S_1	S_2	S_3	S_4
$-\log(C)$	2	3	4	5
pH	3,4	3,9	4,4	4,9

3.4.1- القيمة العددية لثابت الحموضة pKa

نمدد البيان ومن العلاقة النظرية (السابقة):

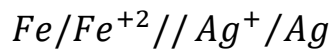
$$\frac{1}{2}pKa = 2,4$$

$$pKa = 4,8$$

الجزء الثاني: دراسة العمود فضة - حديد

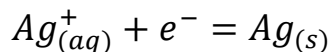
1- تشير القيمة الى: فرق الكمون الكهربائي بين الصفيحتين.

2- الرمز الاصطلاحي للعمود:

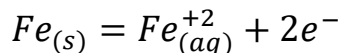


3- المعادلات:

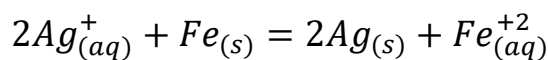
المعادلة النصفية للارجاع:



المعادلة النصفية للاكسدة:



المعادلة الاجمالية أكسدة-ارجاع:



-4

1.4- اثبات العلاقة:

لدينا:

$$Q = I. \Delta t$$

$$Q = Z. x. F$$

$$I. \Delta t = Z. x. F$$

$$x = \frac{I. \Delta t}{Z. F}$$

من جهة أخرى من جدول التقدم:

$$[Ag^+] = \frac{CV - 2x}{V}$$

$$[Ag^+] = \frac{CV - 2 \frac{I. \Delta t}{Z. F}}{V}$$

ونعلم أن: $Z = 2$

$$[Ag^+] = \frac{CV - \frac{I. \Delta t}{F}}{V}$$

$$[Ag^+] = C - \frac{I}{V. F} t$$

2.4- قيمة شدة التيار I والتركيز المولي الابتدائي C_1 :

قيمة شدة التيار I :

$$Q = I. \Delta t$$

$$Q = Z. x. F$$

$$I. \Delta t = Z. x. F$$

$$I = \frac{Z. x. F}{\Delta t}$$

عند $t = 1750s$ فان: $[Ag^+] = 0,25 mol. l^{-1}$

$$I = \frac{(2). (0,25). (60)}{(1750)}$$

$$I = 1,83A$$

-التركيز المولي الابتدائي C_1 :

$$[Ag^+] = C_1 - \frac{I}{V. F} t$$

لما $t = 0$

$$[Ag^+]_0 = C_1$$

من البيان:

$$[Ag^+]_0 = C_1 = 0,2 \text{ mol.l}^{-1}$$

التمرين التجريبي:

1- حساب الطاقة الأعظمية التي تخزنها المكثفة: $Q_0 = C.E$

$$E_c(t) = \frac{1}{2C} Q_0^2$$

$$E_c(t) = \frac{1}{2 \frac{Q_0}{E}} Q_0^2$$

$$E_c(t) = \frac{E}{2} Q_0 = \frac{(6)}{2} (1,32.10^{-4})$$

$$E_c(t) = 3,96.10^{-4} \text{ j}$$

سعة المكثفة:

$$C = \frac{Q_0}{E} = \frac{1,32.10^{-4}}{6}$$

$$C = 2,2.10^{-5} \text{ F}$$

-2

1.2- نمط الاهتزاز:

البيان (1): اهتزازات كهربائية حرة غير متخامدة.

البيان (3): اهتزازات كهربائية حرة متخامدة.

2.2- البيان والوشيجة التي توافقه:

البيان (3): خاص بالوشيجة الحقيقية b_3 لأنها تحتوي على مقاومة داخلية r_3 وهي سبب التخامد.

البيان (1): خاص بالوشيجة b_2 .

$$T_0 = 2\pi. \sqrt{LC}$$

$$L = \frac{T_0^2}{4C\pi^2} = \frac{(10^{-2})^2}{4(2,2.10^{-5})\pi^2}$$

$$L = 115 \text{ mH}$$

وهو ما يتوافق من ذاتية الوشيجة b_2 .

في الأخير البيان (2): خاص بالوشيجة b_1 (يمكن استعمال نفس الطريقة السابقة).

3.2- حالة التفريغ:

1.3.2- المعادلة التفاضلية للتوتر الكهربائي $u_c(t)$:

من قانون جمع التوترات:

$$u_L + u_C = 0$$

$$L \cdot \frac{di}{dt} + u_C = 0$$

$$L \cdot \frac{d^2q}{d^2t} + u_C = 0$$

$$L \cdot C \cdot \frac{d^2u_C}{d^2t} + u_C = 0$$

$$\frac{d^2u_C}{d^2t} + \frac{1}{L \cdot C} u_C = 0$$

$$u_C = Ee^{-t/R}$$

-2.3.2

من البيان: $T_0 = 10ms$

$$\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} = \frac{2\pi}{10}$$

$$\omega_0 = \frac{\pi}{5} rd/s$$

الصفحة الابتدائية φ :

$$u_C(t) = U_{Cmax} \cos(\omega_0 t + \varphi)$$

من البيان عند $t = 0$:

$$u_C(0) = U_{Cmax}$$

ومنه:

$$U_{Cmax} = U_{Cmax} \cos(\omega_0(0) + \varphi)$$

$$1 = \cos(\varphi)$$

$$\varphi = 0$$

من البيان: $u_C(0) = U_{Cmax} = 6v$

3.3.2- بيان الطاقة الكلية للدارة ثابتة:

$$E_T = E_L + E_C$$

$$E_T = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} + \frac{1}{2} Li^2$$

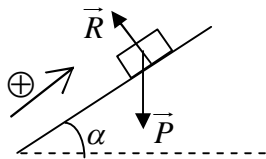
$$E_T = \frac{1}{2C} Q_0^2 \cos^2(\omega_0 t + \varphi) + \frac{1}{2} L Q_0^2 \omega_0^2 \sin^2(\omega_0 t + \varphi)$$

$$E_T = \frac{1}{2C} Q_0^2 (\cos^2(\omega_0 t + \varphi) + \sin^2(\omega_0 t + \varphi))$$

بحيث: $L\omega_0^2 = \frac{1}{C}$

$$E_T = \frac{1}{2C} Q_0^2 = E_C = Cts$$

الأستاذ : فرطاس		التصحيح المقترح لنيل شهادة بكاوريا دور جوان 2019 شعبة الرياضيات	مديرية الترية لولاية مستغانم
العلامة		الموضوع الأول	
مجموع	مجزأة	عناصر الإجابة	
		التمرين الأول (04 نقاط)	
		<p>1.1. تعريف كل من :</p> <p>* نواة مشعة : النواة المشعة هي نواة غير مستقرة ، تلجأ للاستقرار بإصدار تلقائيا إحدى جسيمات (α) أو بيتا سالب (β^-) بيتا موجب (β^+) و تشكيل أنواة جديدة أكثر استقرارا.</p> <p>إذا كانت النواة البنت مثارة ، فإنه يصاحب الجسيم الصادر أشعة كهرومغناطيسية (أشعة غاما (γ))</p> <p>* الإشعاع β^- : عبارة عن إلكترون ذو شحنة سالبة ينبعث من النواة غير المستقرة نتيجة لتحول النيوترون إلى بروتون .</p>	
		<p>2.1. معادلة التفكك النووي لنواة الكوبلت $^{60}_{27}Co$: $^{60}_{27}Co \rightarrow ^{60}_{28}Ni + \beta^-$</p>	
		<p>1.2. التأكد أن $m(t) = m_0 \cdot e^{-\lambda t}$:</p> <p>حيث $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t}$ و $N(t) = n(t) \cdot N_A = \frac{m(t)}{M} \cdot N_A$ و $N_0 = n_0 \cdot N_A = \frac{m_0}{M} \cdot N_A$ إذن : $m(t) = m_0 \cdot e^{-\lambda t}$ و عليه : $\frac{m(t)}{M} \cdot N_A = \frac{m_0}{M} \cdot N_A \cdot e^{-\lambda t}$</p>	
		<p>2.2. قيمة الكتلة الابتدائية m_0 للعينه الابتدائية للكوبلت : من البيان $m_0 = 2g$</p>	
		<p>3.2. تعريف زمن نصف العمر :</p> <p>المدة الزمنية التي يتفكك بانقضائها نصف أنوية العينه الابتدائية أي $N(t_{1/2}) = \frac{1}{2} N_0$</p> <p>* استنتاج قيمته : $N(t_{1/2}) = \frac{1}{2} N_0 \Rightarrow m(t_{1/2}) = \frac{1}{2} m_0 = 2g$ إذن $t_{1/2} \approx 5,6ans$</p>	
		<p>4.2. إثبات أن $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$:</p> <p>$N(t_{1/2}) = \frac{1}{2} N_0 \Rightarrow N_0 \cdot e^{-\lambda t_{1/2}} = \frac{1}{2} N_0 \Rightarrow e^{-\lambda t_{1/2}} = \frac{1}{2} \Rightarrow -\lambda t_{1/2} = -\ln 2 \Rightarrow \lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$</p> <p>* حساب قيمة λ في جملة الوحدات الدولية : $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} = 3,92 \cdot 10^{-9} s^{-1}$</p>	
		<p>5.2. حساب عدد الأنوية المشعة الابتدائية : $N_0 = \frac{m_0}{M} \cdot N_A = 2 \cdot 10^{22} noyaux$</p>	
		<p>6.2. قيمة النشاط الإشعاعي الابتدائي : $A_0 = \lambda N_0 = 7,84 \cdot 10^{13} Bq$</p>	
		<p>7.2. تحديد المدة الزمنية التي تصبح من أجلها العينه غير صالحة :</p> <p>تصبح العينه غير صالحة لما : $A = \frac{1}{4} A_0$ إذن $m = \frac{1}{4} m_0 = 1g = 2t_{1/2} = 11,2ans$</p>	
		التمرين الثاني (04 نقاط)	
		<p>1.1.1. إحصاء القوى الخارجية المطبقة على مركز عطالة المتزلق خلال المسار AB مع تمثيلها :</p> <p>قوة تأثير الأرض على المتزلق (الثقل) : \vec{P} - قوة تأثير الأرضية على المتزلق : \vec{R}</p>	
		<p>2.1.1. إثبات المعادلة التفاضلية للسرعة :</p> <p>بتطبيق القانون الثاني لنيوتن $\sum \vec{F}_{ex} = m\vec{a}_G$ على جملة (المتزلق) في المرجع السطحي الأرضي الذي نعتبره غاليليا : $\vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}_G$</p>	



بإسقاط هذه العلاقة الشعاعية وفق اتجاه الحركة (من A إلى B) ، نجد :

$$-P \cdot \sin \alpha = m \frac{dv}{dt} \quad \text{ومنه} \quad \frac{dv}{dt} + g \cdot \sin \alpha = 0$$

3.1.1. حساب التسارع a_G خلال المسار AB : $\frac{dv}{dt} = a_G = -g \cdot \sin \alpha = -3,35 m \cdot s^{-2}$

1.2.1. تعيين طول المسار AB : $x = AB \approx 3,55 m$

2.2.1. إيجاد قيمة التسارع التجريبي a'_G :

تطبيق فرق مربع السرعة : $v_B^2 - v_A^2 = 2AB \cdot a'_G \Rightarrow a'_G = \frac{v_B^2 - v_A^2}{2AB}$

من الشكل 3 : $v_A^2 = 100 m^2 \cdot s^{-2}$ و $v_B^2 = 64 m^2 \cdot s^{-2}$ و عليه $a'_G = -5,07 m \cdot s^{-2} \neq a_G$
إن قيمتي التسارعين غير متساويين

3.2.1. * التخمين : بما أن $a'_G \neq a_G$ و $|a'_G| > |a_G|$ فإن المتزحلق أثناء حركته خلال المسار AB يخضع

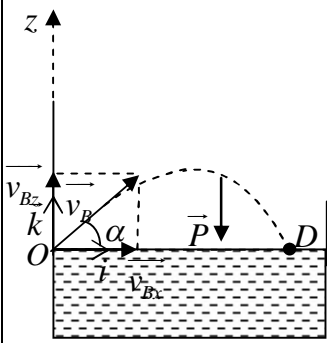
بالإضافة إلى تأثير القوى السابقة إلى قوة احتكاك شدتها ثابتة ومعاكسة لاتجاه الحركة .

* **حساب شدتها :** حسب القانون الثاني لنيوتن $\vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \vec{a}_G$

بإسقاط هذه العلاقة الشعاعية وفق اتجاه الحركة (من A إلى B) ، نجد :

$$-P \cdot \sin \alpha - f = m \frac{dv}{dt} \quad \text{ومنه} \quad f = m(a_G - a'_G) = 137,6 N$$

1.2. تبين إن معادلة مسار هي $z = ax^2 + bx + c$ مع تحديد عبارات الثوابت a, b و c :



الشروط الابتدائية : $t = 0 \Rightarrow \begin{cases} \overline{OG} \begin{cases} x_0 = 0 \\ z_0 = OB = AB \sin \alpha \end{cases} \\ \vec{v}_B \begin{cases} v_{bx} = v_b \cos \alpha \\ v_{bz} = v_b \sin \alpha \end{cases} \end{cases}$

بتطبيق القانون الثاني لنيوتن $\sum \vec{F}_{ex} = m \vec{a}_G$ على الجملة (المتزحلق) في المرجع السطحي الأرضي الذي نعتبره غاليليا : $\vec{P} = m \vec{a}_G \Rightarrow \vec{g} = \vec{a}_G$

$$\vec{a}_G \begin{cases} a_x = \frac{d^2 x}{dt^2} = 0 \\ a_z = \frac{d^2 z}{dt^2} = -g \end{cases} \Rightarrow \overline{OG} \begin{cases} x = (v_b \cos \alpha) t \\ y = -\frac{1}{2} g t^2 + (v_b \sin \alpha) t + AB \sin \alpha \end{cases}$$

$$\Rightarrow y = -\frac{g}{2v_b^2 \cos^2 \alpha} x^2 + (\tan \alpha) x + AB \sin \alpha$$

مع : $a = -\frac{g}{2v_b^2 \cos^2 \alpha}$, $b = \tan \alpha$ و $c = AB \sin \alpha = z_0 = 1,21 m$

2.2. حساب المسافة الأفقية OD : لدينا : $D \begin{pmatrix} x = OD \\ y = 0 \end{pmatrix}$

$$-\frac{g}{2v_b^2 \cos^2 \alpha} x^2 + (\tan \alpha) x + AB \sin \alpha = 0 \Rightarrow -0,087 x^2 + 0,36 x + 1,21 = 0$$

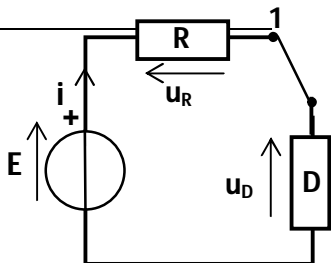
$$OD = 6,32 m \quad \text{و عليه} \quad \Delta = (0,74)^2 \Rightarrow x = 6,32 m \wedge x = -2,18 m$$

التمرين الثالث (06 نقاط)

1.1. تحديد طبيعة ثنائي القطب D مع التعليل :

لما $t = 0$: $i = I_{\max}$ و عليه $u_R = RI_{\max} = U_{R_{\max}} = E$

ومنه حسب قانون جمع التوترات : $u_D = 0$ إذن D عبارة عن مكثفة



2.1.1. قيمة التوتر الأعظمي $U_{D_{max}}$:

لما $t \rightarrow \infty$: $i \approx 0$ و عليه $u_R = 0$ ومنه حسب قانون جمع التوترات : $U_{D_{max}} \approx E = RI_{max}$

من البيان : $I_{max} = 120mA = 0,12A$ إذن $U_{D_{max}} = 12V$

1.2.1. التأكد أن المعادلة التفاضلية للتوتر u_c هي : $\frac{du_c}{dt} + A.u_c = B$

حسب قانون جمع التوترات : $\forall t \geq 0 : u_c + u_R = E \Rightarrow u_c + Ri = E \Rightarrow u_c + RC \frac{du_c}{dt} = E \Rightarrow \frac{du_c}{dt} + \frac{1}{RC}u_c = \frac{E}{RC}$

حيث : $A = \frac{1}{RC}$ و $B = \frac{E}{RC}$

2.2.1. تحديد الحل المناسب :

بتطبيق معادلة الأبعاد : $[u_c] = [V]$ بالنسبة للحلين الأوليين بينما $[u_c] \neq [V]$

باستخدام الشروط الابتدائية : لما $t = 0$ فإن $u_c = 0$ و عليه الحل المناسب هو الأول : $u_c = E(1 - e^{-\frac{t}{RC}})$

3.2.1. إيجاد قيمة كل من :

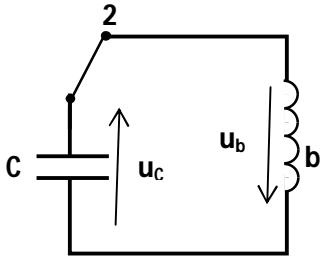
* ثابت الزمن τ : $\tau = 20ms$

* سعة المكثفة C :

$$\tau = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R} = 0,2mF = 200\mu F$$

1.2. إيجاد المعادلة التفاضلية التي تحققه الشحنة $q(t)$:

بتطبيق قانون جمع التوترات : $\forall t \geq 0 : u_c(t) + u_b(t) = 0$



حيث : $\begin{cases} u_c(t) = \frac{q(t)}{C} \\ u_b(t) = L \frac{di(t)}{dt} \end{cases}$ مع $i(t) = \frac{dq(t)}{dt}$ و عليه : $\frac{d^2q(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC}.q(t) = 0$

2.2. إيجاد العبارة الحرفية لكل من الثابتين T_0 و Q_0 :

* عبارة Q_0 : لما $t = 0$: $u_c = U_{c_{max}} = \frac{Q_0}{C}$ و عليه $Q_0 = CU_{c_{max}}$

* عبارة T_0 : باشتقاق الحل مرتين بالنسبة للزمن $\Rightarrow \frac{d^2q(t)}{dt^2} + \frac{4\pi^2}{T_0^2}.q(t) = 0$ بمطابقة هذه المعادلة مع المعادلة التفاضلية السابقة ، نجد : $T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$

13.1. التأكد من أن الوشيعة صرفة :

يتضح من البيان أنه لما $\forall t \geq 0$ فإن $E_{C_{max}} = cte$ و هذا يبين أن هناك تبادل في الطاقة بين المكثفة والوشيعة دون أن تتبدد حسب مفعول جول و عليه فالوشيعة صرفة .

2.3.2. حساب الطاقة الكهربائية العظمى المخزنة بالمكثفة : $E_{C_{max}} = \frac{1}{2}CU_{c_{max}}^2 = 14,4mJ$

3.3.2. * تعيين بيانيا قيمة الدور الذاتي :

من البيان : $T_E = 10ms$ إذن $T_0 = 20ms$

الدور الذاتي T_0 يساوي ضعف الدور الطاقوي T_E

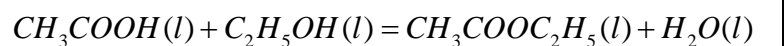
* استنتاج قيمة ذاتية الوشيعة :
 $T_2 = 2\pi\sqrt{LC} \Rightarrow L = \frac{T_0^2}{4\pi^2C} = 5mH$

التمرين التجريبي (06 نقاط)

1.1. تحديد الصيغة الجزيئية نصف المفصلة مع التسمية لكل من الحمض A والكحول B :

الحمض A : $CH_3-C(=O)-OH$ حمض الايثانويك - الكحول B : CH_3-CH_2-OH الايثانول

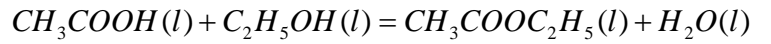
2.1. كتابة معادلة التفاعل الحادث بين الحمض A والكحول B مع تحديد خصائصه :



خصائصه: بطيء - محدود - عكوس - لا حراري

3.1 اختيار قيمة ثابت التوازن : $K = 4$ لأن الكحول الداخل في تشكيل الأستر أولي

1.4.1. تبيان أن كمية المادة الابتدائية للمتفاعلين هي : $n_0(A) = n_0(B) = 2mol$:



$$K = \frac{[ester]_f [eau]_f}{[acide]_f [alcol]_f} \Rightarrow 4 = \frac{x_f^2}{(n_0 - x_f)^2} \Rightarrow n_0 = \frac{3}{2} x_f$$

من البيان : $x_f = 1,34mole$ إذن $n_0 = 2mole$

2.4.1. استنتاج مردود التفاعل : $r = \frac{x_f}{n_0} \% = 67\%$

5.1. ذكر طريقة تمكن من تحسين مردود التفاعل :

مزيج ابتدائي غير متساوي في عدد المولات - استبدال الحمض بمشتق له (كلور الايتانويل)

1.2. اقتراح طريقة تمكن من المتابعة الزمنية لهذا التحول الكيميائي :

المتابعة الزمنية عن طريق قياس الناقلية

2.2. إنشاء جدولاً لتقدم التفاعل :

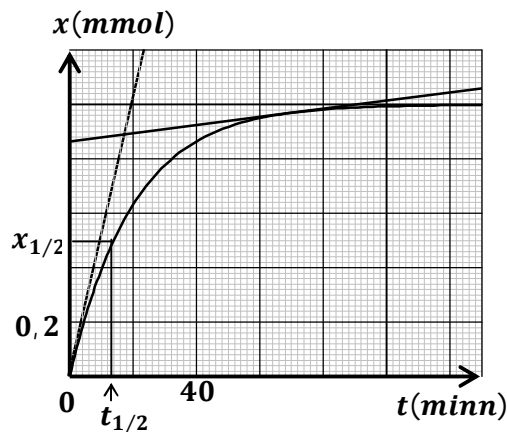
المعادلة		$CH_3COOC_2H_5(l) + HO^-(aq) = CH_3COO^-(aq) + C_2H_5OH(l)$				حيث : $n_{e0} = \frac{m}{M_e}$ $n_{b0} = C.V$ $= 10^{-3}mol$
الحالة	التقدم	كمية المادة بالمول				
بتدا	0	n_{e0}	n_{b0}	0	0	
انتقا	x	$n_{e0} - x$	$n_{b0} - x$	x	x	
نها	x_f	$n_{e0} - x_f$	$n_{b0} - x_f$	x_f	x_f	

3.2. إثبات أن : $x(t) = 10^{-3} - 0,1[HO^-]$ حيث x ب (mol) :

من جدول التقدم : $n_b(t) = n_{b0} - x(t)$ حيث $\forall t \geq 0 : n_b(t) = n_{b0} - x(t)$ حيث $n_b(t) = n(OH^-) = [HO^-].V = 0,1[HO^-]$

إذن $x(t) = 10^{-3} - 0,1[HO^-]$

4.2. اكمال الجدول السابق مع رسم البيان $x = f(t)$



t(min)	0	5	10	30	50
x(mmol)	0,00	0,20	0,40	0,75	0,90
t(min)	70	90	110	120	
x(mmol)	0,96	0,90	0,996	0,996	

5.2. * تعريف زمن نصف التفاعل مع حساب قيمته :

المدة الزمنية الموافقة لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي

$$x_{1/2} = \frac{1}{2} x_f = \frac{1}{2} x_m = 0,5mmol \Rightarrow t_{1/2} \approx 15 \text{ min}$$

6.2. حساب السرعة الحجمية للتفاعل عند 0 و 70 min مع تبيان كيفية تطورها :

يعبر عن السرعة الحجمية بالعلاقة التالية : $v_v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$

كيفية تطور السرعة الحجمية	$v(mmol.L^{-1} \text{ min}^{-1})$	$\frac{dx}{dt}(mmol.min^{-1})$	t(min)
إن السرعة الحجمية للتفاعل تتناقص خلال الزمن	0,5	0,05	0
حتى تتعدم بسبب تناقص تراكيز المتفاعلات	0,01	0,001	70