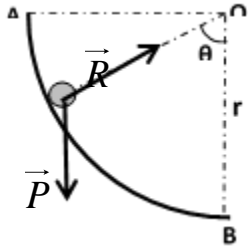
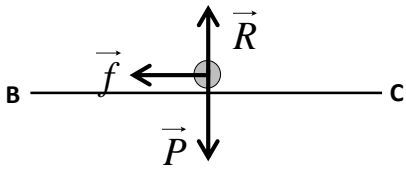
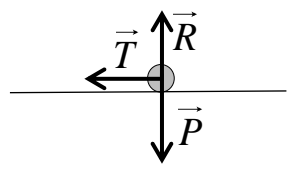
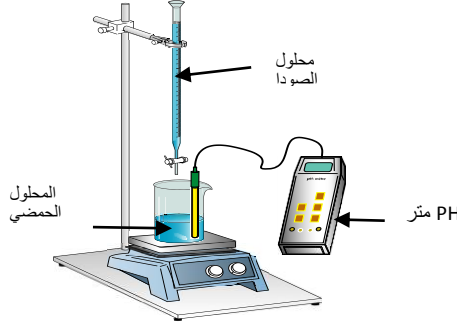


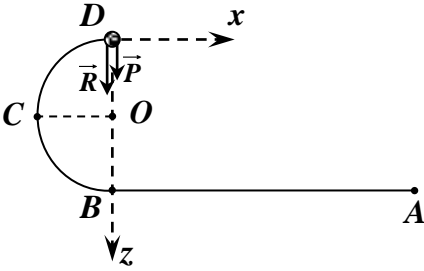
العلامة		عناصر إجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,5	0,25	<p>الجزء الأول: (14 نقطة):</p> <p>التمرين الأول: (04 نقاط):</p> <p>1-كتابة معادلة التفاعل: ${}_{94}^{239}\text{Pu} + {}_0^1n \rightarrow {}_{53}^{135}\text{I} + {}_{41}^{102}\text{Nb} + a{}_0^1n$</p> <p>تعيين العدد a : بتطبيق قانون انحفاظ العدد الكتلي :</p> $\sum A_i = \sum A_f \Rightarrow 239 + 1 = 153 + 102 + a \Rightarrow a = 3$
	0,25	
0,5	0,5	<p>2- تفسير العبارة:</p> <p>تفاعل تسلسلي مغذى ذاتيا : تفاعل انشطار نووي مغذى ذاتيا لأن النيوترونات الثلاث الناتجة عن الانشطار الأول تحدث 3 انشطارات في مرحلة ثانية وتنتج عنه مرحلة ثالثة ب 9 انشطارات وهكذا....</p>
02,5	0,25	<p>3- أ - Δm_1 : نقص الكتلة لنواة البلوتونيوم ${}_{94}^{239}\text{Pu}$</p> <p>Δm_2 : مجموع نقص الكتلة لنواتي ${}_{53}^{135}\text{I}$, ${}_{41}^{102}\text{Nb}$</p> <p>Δm_3 : نقص الكتلة لتفاعل الانشطار</p> <p>ب - إيجاد طاقة الربط لنواة ${}_{94}^{239}\text{Pu}$:</p> $E_l({}_{94}^{239}\text{Pu}) = \Delta m_1 \cdot 931,5 = (2,4195 - 2,4001) \cdot 10^2 \cdot 931,5 = 1807,1\text{Mev}$ <p>-الطاقة المحررة E_{lib} : $E_{lib} = \Delta m_3 \cdot 931,5 = (2,3981 - 2,4001) \cdot 931,5 = 186,3\text{Mev}$</p> <p>ج- حساب طاقة الربط لنواة اليود ${}_{53}^{135}\text{I}$:</p> $\Delta m({}_{53}^{135}\text{I}) = \Delta m_2 - \Delta m({}_{41}^{102}\text{Nb}) = 2,3981 - 2,4195 \cdot 10^2 - 0,93119 = 1,20881u$ $E_l({}_{53}^{135}\text{I}) = 1,20881 \times 931,5 = 1126,00\text{Mev}$ <p>المقارنة بين استقرار ${}_{53}^{135}\text{I}$, ${}_{41}^{102}\text{Nb}$:</p> $\frac{E_l({}_{53}^{135}\text{I})}{A} = \frac{1126,00}{135} = 8,34\text{Mev / nuc}$ $\frac{E_l({}_{41}^{102}\text{Nb})}{A} = \frac{0,93119 \times 931,5}{102} = 8,50\text{Mev / nuc}$ <p>نلاحظ ان : $\frac{E_l({}_{53}^{135}\text{I})}{A} < \frac{E_l({}_{41}^{102}\text{Nb})}{A}$ ومنه نواة ${}_{41}^{102}\text{Nb}$ أكثر استقرارا من نواة ${}_{53}^{135}\text{I}$.</p>
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
0,25		
0,5	0,25	<p>4- حساب الطاقة الكهربائية التي ينتجها المفاعل النووي عند استهلاك 1kg من البلوتونيوم</p> <p>:239</p> $\rho = \frac{E_e}{E'_{lib}} \times 100 \Rightarrow E_e = \frac{\rho \times E'_{lib}}{100} = \frac{\rho \times E_{lib} \times N}{100} = \frac{\rho \times E_{lib} \times m \times N_A}{100M}$ $E_e = \frac{30 \times 186,3 \times 10^3 \times 6,02 \times 10^{23}}{100 \times 239} = 1,41 \cdot 10^{26}\text{Mev} = 2,25 \cdot 10^{13}\text{J}$
0,25	0,25	

العلامة		عناصر إجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,25	0,25	<p>التمرين الثاني (04 نقاط):</p> <p>(1) الظاهرة التي تحدث في الدارة هي ظاهرة التحريض الذاتي (انقطاع التيار تدريجيا)</p> <p>(2) المعادلة التفاضلية: حسب قانون جمع التوترات :</p>
0,5	0,5	$U_R + U_b = 0$ $U_R + L \frac{di}{dt} + ri = 0$ $U_R + \frac{L}{R} \frac{dU_R}{dt} + \frac{r}{R} U_R = 0$ $\frac{dU_R}{dt} + \frac{R+r}{L} U_R = 0$
0,75	0,25	<p>(3) إيجاد عبارة A و α:</p> <p>الحل هو $U_R(t) = A \cdot e^{-\frac{t}{\alpha}}$ بالاشتقاق نجد $\frac{dU_R}{dt} = \frac{-A}{\alpha} \cdot e^{-\frac{t}{\alpha}}$</p> <p>بالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد: $\alpha = \frac{L}{R+r} = \tau$</p>
	0,25	<p>ومن الشروط الابتدائية نجد: $U_R(0) = RI_0 \Rightarrow A = RI_0$ ومنه الحل هو $U_R(t) = RI_0 \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$</p>
	0,25	<p>- إيجاد عبارة $i(t)$: لدينا $i(t) = \frac{U_R(t)}{R} = I_0 \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$</p>
0,25	0,25	<p>(4) عبارة الاستطاعة: $P(t) = R \cdot i(t)^2 = R \cdot \left(I_0 \cdot e^{-\frac{t}{\tau}} \right)^2 = R \cdot I_0^2 \cdot e^{-\frac{2t}{\tau}} = P_{\max} \cdot e^{-\frac{2t}{\tau}}$</p>
1,75	0,5	<p>(5) أ- برهان المماس: لدينا معامل توجيه المماس</p> $a = \left(\frac{dP(t)}{dt} \right)_{t=0} = \left(\frac{-2P_{\max}}{\tau} e^{-\frac{2t}{\tau}} \right)_{t=0} = \frac{-2P_{\max}}{\tau} \dots\dots (1)$ <p>ولدينا معامل توجيه المماس بيانيا (2) $a = tg\alpha = \frac{-P_{\max}}{t'}$ (2) بمطابقة (1) و (2) نجد</p> $\frac{-P_{\max}}{t'} = \frac{-2P_{\max}}{\tau} \Rightarrow t' = \frac{\tau}{2}$
	0,25	<p>- استنتاج ثابت الزمن: من البيان نجد $\frac{\tau}{2} = 5ms \Rightarrow \tau = 10ms$</p>
	0,5	<p>ب- شدة التيار الاعظمي:</p> $P_{\max} = R \cdot I_0^2 \Rightarrow I_0 = \sqrt{\frac{P_{\max}}{R}}$ $I_0 = \sqrt{\frac{50 \times 10^{-2}}{50}} = 0,1A$

العلامة		عناصر إجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
		<p>ج - إيجاد r و L :</p> $I_0 = \frac{E}{R+r} \Rightarrow r = \frac{E}{I_0} - R$ <p>إيجاد r :</p> $r = \frac{6}{0,1} - 50 = 10\Omega$ <p>- إيجاد L : $\frac{L}{R+r} = \tau \Rightarrow L = \tau(R+r) \Rightarrow L = 0,01(60) = 0,6H$</p>
0,5	0,25 0,25	<p>(6) زمن تناقص الاستطاعة إلى النصف: لدينا :</p> $t = t_{\frac{1}{2}} \Rightarrow \begin{cases} P(t_{1/2}) = \frac{P_{\max}}{2} \\ P(t_{1/2}) = P_{\max} \cdot e^{-\frac{2t_{1/2}}{\tau}} \end{cases} \Rightarrow P_{\max} \cdot e^{-\frac{2t_{1/2}}{\tau}} = \frac{P_{\max}}{2}$ $\Rightarrow e^{-\frac{2t_{1/2}}{\tau}} = \frac{1}{2} \Rightarrow t_{\frac{1}{2}} = \frac{\tau}{2} \ln 2 = 3.46 \text{ mS}$
0,25	0,25	<p>التمرين الثالث (06 نقاط):</p> <p>(1.I) تمثيل القوة الخارجية المؤثرة على الكرة في الجزء AB.</p> 
0,5	0,5	<p>(2) عبارة V_B^2 بدلالة θ :</p> <p>مبدأ انحفاظ الطاقة للجملة (كرة) بين M و B نجد:</p> $E_{CB} = E_{CM} + W(\vec{P})$ $\frac{1}{2} m V_B^2 = mgh$ $V_B^2 = 2gh$ $V_B^2 = 2gr(1 - \cos\theta)$
0,75	0,25	<p>(3) دراسة طبيعة الحركة على الجزء BC ثم استنتج تسارعها:</p> <p>بتطبيق القانون الثاني لنيوتن في المعلم السطحي الارضي :</p> $\vec{R} + \vec{f} + \vec{P} = m \vec{a} \text{ اي } \Sigma \vec{F}_{\text{ext}} = m \vec{a}$ <p>بالاسقاط نجد $-f = ma$ ومنه $\vec{a} = -\vec{f}/m$</p>

العلامة		عناصر إجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
	0,25	وبالتالي الحركة مستقيمة متباطئة ($a \times V < 0$) بانتظام ($a = C^{te}$).
	0,25	
0,75	0,25	(4) عبارة V_C^2 بدلالة θ :
	0,25	لدينا $V_C^2 - V_B^2 = 2a \cdot BC$ (حيث $x=BC$)
	0,25	$V_C^2 = 2a \cdot BC + V_B^2$
	0,25	$V_C^2 = -2f \cdot BC/m + 2gr(1 - \cos\theta)$
	0,25	$V_C^2 = -2gr \cos\theta + 2(gr - f \cdot BC/m)$
	0,25	اذن: $a = -2gr$ و $b = 2(gr - f \cdot BC/m)$
0,5	0,5	(1.II) معادلة البيان: $V_C^2 = -10 \cos\theta + 9$
0,5	0,25	(2) ايجاد كل من: نصف قطر المسار و شدة قوة الاحتكاك
	0,25	بالمطابقة نجد $\begin{cases} 2gr = 10 \\ 2\left(gr - \frac{f \cdot BC}{m}\right) = 9 \end{cases}$ ومنه $\begin{cases} r = 0.5m \\ f = 0.25N \end{cases}$
0,5	0,5	(3) تحديد اصغر زاوية θ تمكن الكرة من الوصول الى النقطة C:
		اصغر زاوية توافق $V_C = 0$ وبالتالي $V_C^2 = 0$ من البيان نجد $\cos\theta = 0.9 \Rightarrow \theta = 25,84^\circ$
0,25	0,25	(1 III) تحديد السرعة V_C .
		لما $\cos\theta = 0 \Rightarrow \theta = 90^\circ$ من البيان نجد $V_C = 3m/s$
0,5	0,25	(2) تمثيل القوى الخارجية المؤثرة على الكرة:
	0,25	- القوة المسؤولة عن توقف الكرة ه قوة توتر النابض
0,5	0,25	
	0,25	(3) حساب المسافة X_0 : $E_{Pe}(D) = E_{Cc} \Rightarrow \frac{1}{2} K X_0^2 = \frac{1}{2} m V_C^2$
	0,25	$\Rightarrow X_0 = V_C \sqrt{\frac{m}{K}} = 0,15m$
01	0,25	(4. أ) ايجاد المعادلة التفاضلية للحركة من C الى MD
		$\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a} \Rightarrow -T = m \cdot a$
	0,25*3	$-Kx = m \cdot \frac{d^2x}{dt^2} \Rightarrow \frac{d^2x}{dt^2} + \frac{K}{m}x = 0$ (ب) المعادلة: $x(t) = A \cos(\omega_0 t + \varphi)$ حل للمعادلة التفاضلية ومنه: حيث $A = 0,15m$ و $\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{m}} = 20 rad/s$ و $\varphi = \frac{3\pi}{2} rad$

العلامة		عناصر إجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,5	0,5	<p>الجزء الثاني: (06 نقاط):</p> <p>التمرين التجريبي: (06 نقاط):</p> <p>1) البروتوكول التجريبي:</p> 
01,0	0,5 0,5	<p>2) معادلة تفاعل المعايرة لكل حمض:</p> $H_3O^+ + OH^- = 2H_2O$ $HCOOH + OH^- = HCOO^- + H_2O$
01,5	0,5 0,5 0,25 0,25	<p>3) احداثيات نقطة التكافؤ لكل منحنى:</p> <p>المنحنى (1): $E(V_{bE}; pH_E) = (20ml; 7)$</p> <p>المنحنى (2): $E(V_{bE}; pH_E) = (20ml; 8,2)$</p> <p>المنحنى (1) يوافق معايرة محلول حمض كلور الهيدروجين لأن $pH_E=7$</p> <p>المنحنى (2) يوافق معايرة محلول حمض الميثانويك لأن $pH_E>7$</p>
01,0	0,5 0,5	<p>4) استنتاج التركيز المولي لكل محلول حمضي:</p> $C_1 V_1 = C_b V_{bE} \Rightarrow C_1 = \frac{C_b V_{bE}}{V_1} = \frac{0,1 \times 20}{30} = 6,6 \cdot 10^{-2} mol / L$ $C_2 V_2 = C_b V_{bE} \Rightarrow C_2 = \frac{C_b V_{bE}}{V_2} = \frac{0,1 \times 20}{20} = 10^{-1} mol / L$
0,5	0,5	<p>5) استنتاج ثابت الحموضة:</p> <p>عند نقطة نصف التكافؤ يكون $pKa = 3,8$</p>
01,0	0,5 0,25 0,25	<p>6) حساب ثابت التوازن K لتفاعل معايرة حمض الميثانويك:</p> $K = \frac{[HCOO^-]_f}{[HCOOH]_f \cdot [OH^-]_f} \times \frac{[H_3O^+]_f}{[H_3O^+]_f} = \frac{Ka}{Ke} = 10^{pKe - pKa} = 1,58 \times 10^{10}$ <p>الاستنتاج: $K \gg 10^4$ التفاعل تام.</p>
0,5	0,25 0,25	<p>7) الكاشف المناسب لكل معايرة هو:</p> <p>معايرة حمض كلور الهيدروجين: BBT لأن $pH_E=7$ ينتمي إلى مجال تغيره اللوني</p> <p>معايرة حمض الميثانويك: فينول فتالين لأن $pH_E=8,2$ ينتمي إلى مجال تغيره اللوني</p>

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,5	0,25	<p>الجزء الأول: (14 نقطة)</p> <p>التمرين الأول: (04 نقاط)</p> <p>1- الحالة الأولى: إيجاد سرعة قذف الكرة عند A : وفق مبدأ انحفاظ الطاقة يكون:</p> $E_A = E_C$ <p>أي: $E_{cA} + E_{ppA} = E_{cC} + E_{ppC}$ ، بأخذ مرجع الطاقة الكامنة الثقالية عند مستوى نقطة القذف، نكتب: $\frac{1}{2} m \cdot v_A^2 = m \cdot g \cdot r$ ، فنجد: $v_A = \sqrt{2 \cdot g \cdot r} = 3,16 m \cdot s^{-1}$.</p>
	0,25	<p>2- الحالة الثانية:</p> <p>أ. إيجاد سرعة قذف الكرة عند A : وفق مبدأ انحفاظ الطاقة للجoule (كرة) يكون:</p> <p>أي: $E_{cA} + W(\vec{p}) = E_{cD}$ ، فنكتب: $\frac{1}{2} m \cdot v_A^2 - m \cdot g \cdot 2r = \frac{1}{2} m \cdot v_D^2$ ، فنجد:</p> $v_A = \sqrt{4 \cdot g \cdot r + v_D^2} = 8,06 m \cdot s^{-1}$ <p>ب. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على جملة كرة الغولف باعتماد المرجع السطحي أرضي:</p> $\vec{P} + \vec{R} = m \cdot \vec{a}_G \text{ ، أي: } \sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_G$ <p>و بالاسقاط وفق Dz نجد: $P + R = m \cdot a_N$</p> <p>فيكون: $mg + R = m \cdot a_N = m \cdot \frac{v_D^2}{r} = m \cdot \frac{v_A^2 - 4 \cdot g \cdot r}{r}$</p> <p>إذن: $R = m \cdot \left(\frac{v_A^2}{r} - 5g \right)$</p> <p>ت.ع: $R = 3,6 N$</p> <p>ج. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على جملة كرة الغولف باعتماد المرجع السطحي أرضي:</p> $\vec{P} = m \cdot \vec{a}_G \text{ ، أي: } \sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_G$ <p>بالاسقاط: نجد:</p> $\begin{cases} v_x = v_D \\ v_z = g \cdot t \end{cases} \text{ و } \begin{cases} 0 = m \cdot a_x \\ P = m \cdot a_z \end{cases}$ <p>باعتبار مبدأ الأزمنة لحظة مغادرة الكرة</p> <p>المسلك عند D ، يكون: $\begin{cases} x = v_D \cdot t \\ z = \frac{g}{2} \cdot t^2 \end{cases}$ ، وبالتالي عبارة معادلة المسار من الشكل: $z = \frac{g}{2v_D^2} \cdot x^2$.</p> <p>عند نقطة الارتطام $z = 2r$ ، وبالتالي: $x = 2v_D \cdot \sqrt{\frac{r}{g}}$</p>
03,5	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	
	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
	0,25 0,25	د . تطبيق عددي: $x = 2 \times 6,71 \cdot \sqrt{\frac{0,5}{10}} = 3,00m$ لقد وفق اللاعب في رميته، لأن: $x = BN = BA + AN = 3,00m$
0,5	0,25 0,25	التمرين الثاني: (04 نقاط) (1) النشاط الإشعاعي β^- : إصدار النواة المشعة الأم لإلكترون تلقائيا يتحول نيوترون إلى بروتون و إلكترون ${}_0^1n \longrightarrow {}_{-1}^0e + {}_{+1}^1p$ معادلة التفتك: ${}_{27}^{60}Co \longrightarrow {}_{28}^{60}Ni^* + {}_{-1}^0e$
01,5	0,25 0,25 0,25 0,25 0,5	(2) أ- عدد الأنوية الابتدائية $N_0 = \frac{m_0}{M} \cdot N_A$ $N_0 = 2 \times 10^{16} \text{ noyaux}$ ب- عبارة قانون التناقص الإشعاعي: $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t}$ ج- عبارة قانون النشاط $A(t)$ و إثبات أن $\frac{A(t)}{A_0} = \frac{m(t)}{m_0} = e^{-\lambda t}$ العبارة: $A(t) = \lambda \cdot N(t) = A_0 \cdot e^{-\lambda t}$ لدينا: $m(t) = m_0 \cdot e^{-\lambda t} \Rightarrow \left. \begin{array}{l} N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t} \\ \frac{m}{M} \cdot N_A = \frac{m_0}{M} \cdot N_A \cdot e^{-\lambda t} \end{array} \right\}$ ومنه: $\frac{A(t)}{A_0} = \frac{m(t)}{m_0} = e^{-\lambda t}$
02,0	0,5 0,5 0,5	(3) أ- تعريف $t_{1/2}$: زمن نصف العمر هو الزمن اللازم لتناقص نصف عدد الأنوية المشعة الابتدائية $N(t_{1/2}) = \frac{N_0}{2}$ قيمة $t_{1/2}$: بالتعريف $\frac{A(t_{1/2})}{A_0} = \frac{1}{2}$ بيانيا نقرأ: $t_{1/2} = 5,3ans$ (ملاحظة: تقبل قيم $t_{1/2}$ ضمن المجال $[5,2 - 5,4]ans$) ب- إثبات أن العينة المستقبلية في المخبر هي للنظير ${}_{27}^{60}Co$: من الدراسة التجريبية لدينا: $t_{1/2} = 5,3ans$ و منه: $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} = 0,13an^{-1}$ و هي توافق القيمة المعطاة للنظير ${}_{27}^{60}Co$. ج- قيمة النشاط $A(t_{1/2}) = \frac{A_0}{2} = \frac{N_0 \cdot \ln 2}{2t_{1/2}}$ ت. ع: $A(t_{1/2}) = 4,17 \times 10^7 Bq$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)						
مجموع	مجزأة							
		التمرين الثالث: (06 نقاط)						
		1- أ. كتابة عبارة y :						
		جدول التقدم:						
		$Zn(s) + 2H_3O^+(aq) = Zn^{2+}(aq) + H_2(g) + 2H_2O(l)$						
		كمية المادة بـ (mol)						
	0,25	حالة الجملة	التقدم (mol)					
	0,25	الابتدائية	0	0,01	CV	0	0	بوفرة
	0,25	الانتقالية	x	0,01 - x	CV - 2x	x	x	بوفرة
		النهائية	x_{max}	0,01 - x_{max}	CV - 2 x_{max}	x_{max}	x_{max}	بوفرة
	0,5	من جدول التقدم لدينا: $\frac{[Zn^{2+}]}{[H_3O^+]} = \frac{x}{CV - 2x}$						
	0,25	ب. إذا كانت الشوارد H_3O^+ عاملا محدا للتفاعل فإن النسبة $y = \frac{[Zn^{2+}]}{[H_3O^+]}$ تنتهي إلى ما لا						
05,5	0,25	نهاية، لأن $[H_3O^+]_{max} = CV - 2x_{max} = 0$. لكن وفق المنحنى البياني المعطى $y_{max} = 1$.						
	0,25	إذن معدن الزنك محدد للتفاعل. و $x_{max} = 0,01 mol$						
	0,25	- إيجاد التركيز المولي C:						
	0,5	$C = \frac{3 x_{max}}{V} = \frac{0,03}{0,075} = 0,4 mol / L$ ، أي: $y_{max} = \frac{x_{max}}{CV - 2x_{max}} = 1$						
	0,25	- إيجاد قيمة $t_{1/2}$: يوافق $x = \frac{x_{max}}{2} = 0,005 mol$. وبالتعويض في عبارة y نجد:						
	0,25	. $t_{1/2} = 8 min$ ، وبالإسقاط نجد: $y = \frac{x}{CV - 2x} = \frac{0,005}{0,03 - 0,01} = 0,25$						
		ج. عبارة السرعة اللحظية:						
	0,25	لدينا $y = \frac{x}{CV - 2x}$ ، تكون عبارة x من الشكل: $x = \frac{CV y}{1 + 2y}$						
	0,75	بالاشتقاق نجد: $v(t) = \frac{dx}{dt} = \frac{CV}{(1 + 2y(t))^2} \cdot \frac{dy(t)}{dt}$						
	0,5	- عند $t_{1/2}$: $y(t_{1/2}) = 0,25$ و $\frac{dy(t_{1/2})}{dt} = \frac{1}{30} = 0,033 min^{-1}$						
	0,25	ومنه: $v(t_{1/2}) = \frac{0,03}{(1 + 0,50)^2} \cdot 0,033 = 4,4 \times 10^{-4} mol / min$						

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)								
مجموع	مجزأة									
	0,25 0,25 0,25 0,25	<p>د. التركيب المولي للمزيج التفاعلي:</p> $x = \frac{CV y}{1+2y} = \frac{0,03 \times 0,50}{1+2 \times 0,50} = 0,0075 \text{ mol}$ <p>من أجل $y = \frac{1}{2}$ ، فإن تقدم التفاعل</p> <p>من جدول التقدم نجد:</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>Zn</td> <td>H_3O^+</td> <td>Zn^{2+}</td> <td>H_2</td> </tr> <tr> <td>0,0025 mol</td> <td>0,015 mol</td> <td>0,0075 mol</td> <td>0,0075 mol</td> </tr> </table>	Zn	H_3O^+	Zn^{2+}	H_2	0,0025 mol	0,015 mol	0,0075 mol	0,0075 mol
Zn	H_3O^+	Zn^{2+}	H_2							
0,0025 mol	0,015 mol	0,0075 mol	0,0075 mol							
0,5	0,5	(2) في غياب الحمام المائي تنقص سرعة التفاعل مما يؤدي إلى زيادة زمن نصف التفاعل.								
0,75	0,75	<p>الجزء الثاني: (06 نقاط)</p> <p>التمرين التجريبي: (06 نقاط)</p> <p>I -1 تحديد المنحنى الموافق: المنحنى (a) : $\tau_a = 4ms$ و المنحنى (b) : $\tau_b = 16ms$</p> <p>و نعم أنه عند وجود النواة داخل الوشيجة يرفع قيمة ذاتيتها، مما يزيد في قيمة τ.</p> <p>إذن: المنحنى (a) يوافق $i = g(t)$ و المنحنى (b) يوافق $i = f(t)$.</p>								
01,5	0,5 0,5 0,5	<p>2- (أ) مقاومتها الوشيجة : $R_T = R + r = \frac{E}{I_0} = \frac{6}{0,12} = 50 \Omega$ ، وبالتالي: $r = 50 - 40 = 10 \Omega$</p> <p>(ب) ذاتيتها: - بدون نواة: $L = \tau_a \cdot (R + r) = 4 \times 10^{-3} \cdot 50 = 0,2 H$</p> <p>- بوجود نواة: $L = \tau_b \cdot (R + r) = 16 \times 10^{-3} \cdot 50 = 0,8 H$</p>								
1,25	0,5 0,5 0,25	<p>3) حساب مقدار الطاقة الأعظمية المخزنة في الوشيجة: $\mathcal{E} = \frac{1}{2} L \cdot I_0^2$</p> <p>* وجود النواة: $\mathcal{E} = \frac{1}{2} \times 0,8 \times 0,12^2 = 5,76 \times 10^{-3} J$</p> <p>* عدم وجود النواة: $\mathcal{E} = \frac{1}{2} \times 0,2 \times 0,12^2 = 1,44 \times 10^{-3} J$</p> <p>التبرير: الاختلاف ناتج عن الاختلاف في الذاتية</p>								
0,5	0,5	II -1 - حساب سعة المكثفة: $C = \frac{Q}{U_0} \Rightarrow C = \frac{2,5}{5} = 0,5 \mu F$								
02	0,5 0,5	<p>2- (أ) الاهتزازات حرة غير متخادمة ودورية لأن الجملة لم تتلق الطاقة من الوسط الخارجي والسعة ثابتة (عدم وجود مقاومة).</p> <p>(ب) قيمة ذاتية الوشيجة المستعملة في الدارة المهتزة:</p> <p>من منحنى الطاقة $\mathcal{E}(t)$ لدينا: $\frac{T_0}{2} = 1ms \Rightarrow T_0 = 2ms$ وعلاقة دور الاهتزازات الحرة:</p> $T_0 = 2\pi\sqrt{L'C}$								

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
	0,5	$L' = \frac{(2 \times 10^{-3})^2}{4\pi^2 \times 0,5 \times 10^{-6}} = 0,2H$ <p>ت.ع: $L' = \frac{T_0^2}{4\pi^2 C}$ و منه:</p> <p>(ج) الوشيعية الجديدة غير مماثلة للوشيعية السابقة.</p> <p>التبرير:</p>
	0,5	<p>* الوشيعية الجديدة: مقاومتها معدومة نظرا لوجود اهتزازات حرة غير متخامدة، رغم أن ذاتيتها تساوي $0,2H$).</p>