

عناصر الإجابة (الموضوع الأول)

العلامة		
مجموع	مجزأة	
0.75	0,25	<p><b>الجزء الأول: (13 نقطة)</b></p> <p><b>التعريف الأول: (04 نقاط)</b></p> <p>1- أ- تمثيل القوى:</p> <p>ب- عبارة <math>x_0</math>:</p> <p>الجملة المدروسة هي الجسم (S) والقوى المطبقة هي:</p> <p>- قوة ثقل الجسم <math>\vec{P}</math> ، قوة توتر النايلون <math>\vec{T}_0</math>.</p> $\sum \vec{F}_{ext} = \vec{0} \Rightarrow \vec{P} + \vec{T}_0 = \vec{0}$ <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p><math>P - T_0 = 0 \rightarrow mg - kx_0 = 0 \rightarrow x_0 = \frac{m \cdot g}{k}</math></p>
	0,25	<p>2- أ- المعادلة التفاضلية: بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجملة جسم (S) في المرجع السطحي الأرضي المعتبر غاليليا</p> $\sum \vec{F} = m \cdot \vec{a}$ $\vec{P} + \vec{T} = m \cdot \vec{a} \Rightarrow p - T = m \cdot a$ $mg - k(x + x_0) = m \cdot a \Rightarrow mg - x_0 - kx = m \cdot a$ $mg - x_0 = 0 \rightarrow -k \cdot x = m \cdot a \Rightarrow \frac{d^2 x}{dt^2} + \frac{k}{m} x = 0$ $\frac{d^2 x}{dt^2} + \frac{k}{m} x = 0 \dots \dots (1)$ <p>ب- إثبات أن العبارة <math>x(t) = X_m \cdot \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right)</math> هي حل للمعادلة التفاضلية:</p> $a = \ddot{x} = \frac{dv}{dt} = \frac{d^2 x}{dt^2} = -x_m \cdot \left(\sqrt{\frac{k}{m}}\right)^2 \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} t + \varphi\right) \dots (4)$ <p>وبالتعويض في عبارة المعادلة التفاضلية (1) نجد:</p> $-X_m \cdot \left(\sqrt{\frac{k}{m}}\right)^2 \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right) + \frac{k}{m} \cdot X_m \cdot \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right) = 0$
	0,25	<p>1.25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p>

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجزأة	مجموع	
1.5	0,25	3) - برهنة عبارة الطاقة الحركية الأعظمية: $E_c = \frac{1}{2} m \cdot v^2, \quad v = -X_m \cdot \omega_0 \cdot \sin(\omega_0 t + \varphi)$
	0,25	ب- تحديد قيم الثوابت: من البيان نجد:
	0,25	- المطال الأعظمي: $X_m = 4cm$
	0,25	- الطاقة الحركية العظمى: $(E_c)_{\max} = 0,008J$
	0,25	- نبض الحركة $\omega_0$ : $(E_c)_{\max} = 0,008J \Rightarrow \omega_0 = \sqrt{\frac{2 \times (E_c)_{\max}}{m \cdot X_m^2}} = \sqrt{\frac{8 \times 10^{-3} \times 2}{0,1 \times 16 \times 10^{-2}}} = 10rd/s$
	0,25	- قيمة الدور الذاتي $T_0$ : $T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0} = \frac{2\pi}{10} = 0,628s$
0,25	- قيمة ثابت المرونة $k$ : من العبارة $k = m \cdot \omega_0^2 = 0,1 \times 100 = 10N/m$	
0.5	0,25	4) المعادلة الزمنية للحركة:
	0,25	لدينا: $X_m = 4cm$ ، $\omega_0 = 10rd/s$ الشروط الابتدائية $x(t) = 0,04 \cos(10t)$ ومته: $t = 0, x = X_m \Rightarrow \cos \varphi = 1 \Rightarrow \varphi = 0$
0.25	0,25	<b>التعريف الثاني: (04 نقاط)</b> التجربة الأولى: 1) كيفية ربط جهاز رسم الاهتزاز: لاحظ الشكل ملاحظة: قلب إشارة المنحل $Y_2$ .
	0,25	
0.50	0,25	2) المنحني (a) يوافق تطور التوتر $u_C(t)$ . التعليل: في اللحظة $t = 0$ ، حيث $u_R(0) = E$ و حسب قانون جمع التوترات: $u_C(0) = 0$ يكون: $E = u_R + u_C$ .
	0,25	المنحني (b) يوافق تطور التوتر $u_R(t)$ . التعليل: في اللحظة $t = 0$ : $i(0) = I_0$ و حسب العلاقة $u_R(t) = R \cdot i(t)$ فإن $u_R(0) = (u_R)_{\max} = E$ (تقبل كل الإجابات الصحيحة الأخرى).

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
1	0,25	<p>(3) - عبارتي <math>t_1</math> و <math>t_2</math> :</p> <p>من معادلة البيان (a): <math>u_C(t) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})</math> ;</p> <p><math>t_1 = -\tau \cdot \ln 0,6</math> ، ومنه: <math>t_1 \longrightarrow u_C(t_1) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t_1}{\tau}}) = 0,40E</math></p> <p><math>t_2 = -\tau \cdot \ln 0,1</math> ، ومنه: <math>t_2 \longrightarrow u_C(t_2) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t_2}{\tau}}) = 0,90E</math></p> <p>ب- التحقق من أن <math>\Delta t = t_2 - t_1 \approx 1,79\tau</math> وحساب قيمة <math>\tau</math> واستنتاج قيمة <math>R</math> :  من عبارتي <math>t_1</math> و <math>t_2</math> السابقتين نجد: <math>\Delta t = \tau(\ln 0,6 - \ln 0,1) = 1,79\tau</math></p> <p>من البيان (a) نقرأ: <math>t_1 = 5ms</math> و <math>t_2 = 23ms</math> ، ومنه: <math>\tau = 10ms</math> (نقل الإجابة بتوظيف العبارة <math>\Delta t</math> فقط).</p> <p>قيمة <math>R</math> : بالتعريف <math>R = \frac{\tau}{C}</math> و منه: <math>R = 10 \times 10^3 \Omega = 10k \Omega</math></p>
	0,25	
	0,25	
	0,25	
0.75	0,25	<p><b>التجربة الثالثة:</b></p> <p>(1) نمط الاهتزازات في كل حالة:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* الملحني (<math>\alpha</math>): اهتزازات حرة غير متخامدة (نظام دوري).</li> <li>التعليل: سعة الاهتزاز ثابتة (لا يوجد ضياع في طاقة الجملة).</li> <li>* الملحني (<math>\beta</math>): اهتزازات حرة متخامدة (نظام شبه دوري).</li> <li>التعليل: سعة الاهتزاز تتناقص خلال الزمن (يوجد ضياع في طاقة الجملة في مقاومة الدارة بمفعول جول).</li> <li>* الملحني (<math>\gamma</math>): نظام لا دوري حرج. التعليل: لا توجد اهتزازات .</li> </ul>
	0,25	
	0,25	
0.25	0,25	<p>(2) البيان الموافق لكل مقاومة: اعضادا على ما سبق يوافق:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* الملحني (<math>\alpha</math>): المقاومة <math>R' = 0</math>.</li> <li>* الملحني (<math>\beta</math>): المقاومة <math>R' = 100\Omega</math>.</li> <li>* الملحني (<math>\gamma</math>): المقاومة <math>R' = 5000\Omega</math>.</li> </ul>
	0,25	
01.25	0,25	<p>(3) -1 المعادلة التفاضلية لتطور التوتر <math>u_C(t)</math> من أجل <math>R' = 0</math> :</p> <p>بتطبيق قانون تجميع التوترات في الدارة المهتزة (LC): <math>u_C(t) + u_L(t) = 0</math> ;</p> <p>لكن: <math>u_L(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt} = L \cdot \frac{d^2q(t)}{dt^2} = LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2}</math></p> <p>و منه: <math>\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC} \cdot u_C(t) = 0</math> أو <math>u_C(t) + LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = 0</math></p>
	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
		<p>ب- عبارتي الثابتين <math>A</math> و <math>B</math> بدلالة مميزات الدارة <math>(LC)</math> :</p> <p>حل م. ث. السابقة <math>u_C(t) = A \cdot \cos Bt</math>، ومنه: <math>\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} = -A \cdot B^2 \cdot \cos Bt</math></p> <p>بالتعويض نجد: <math>A \cdot \left( \frac{1}{LC} - B^2 \right) \cos Bt = 0</math></p> <p>المعادلة محققة من أجل: <math>\frac{1}{LC} - B^2 = 0</math> ومنه: <math>B = \frac{1}{\sqrt{LC}}</math></p> <p>في اللحظة <math>t = 0</math> المكلفة مشحونة تماما، بالتالي: <math>u_C(0) = A \cdot \cos(B \times 0) = E</math> ومنه: <math>A = E</math></p> <p>ج- قيمتي الدور الذاتي <math>T_0</math> للاهتزازات و الذاتية <math>L</math> للوشيمة:</p> <p>من البيان <math>(\alpha)</math>، نقرا: <math>2T_0 = 2,5 \text{ ms}</math> ومنه: <math>T_0 = 1,25 \times 10^{-3} \text{ s}</math></p> <p>بالتعريف: <math>T_0 = 2\pi \cdot \sqrt{LC}</math> ومنه:</p> $L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 \cdot C} = 0,04 \text{ mH} = 40 \text{ mH}$
0,25	0,25	<p><b>التمرين الثالث: (06 نقاط)</b></p> <p>1) العبارة الشعاعية لقوة الجذب: <math>\vec{F}_{T/S} = G \cdot \frac{m_S \cdot M_T}{(R_T + h)^2} \cdot \vec{n}</math></p>  <p>التمثيل:</p>
0,25	0,25	
		<p>2) أ- العبارة الحرفية للسرعة المدارية:</p> <p>بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجملة ( قمر اصطناعي ) في المرجع المختار:</p> $\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_s = \vec{F}_{T/S}$ $a_s = \frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)^2} \dots \dots \dots (1)$ <p>وبالإسقاط على المحور الموجه نجد: <math>a_s = \frac{v^2}{r} \dots \dots \dots (2)</math></p> <p>من جهة أخرى نعلم أن <math>r = R_T + h</math> حيث نصف القطر <math>r = R_T + h</math></p> <p>من (1) و (2) نجد: <math>v_s^2 = \frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)}</math> ومنه: <math>v_s = \sqrt{\frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)}}</math></p> <p>قيمة سرعة القمر الاصطناعي: <math>v_s = \sqrt{\frac{6,67 \times 10^{-11} \times 5,972 \times 10^{24}}{(23616 + 6371) \times 10^3}} = 3644,65 \text{ m/s}</math></p> <p>ب- عبارة الدور <math>T</math> وحساب قيمته: <math>T = \frac{2\pi \cdot (R_T + h)}{v}</math></p> <p>ت. ع: <math>T = \frac{2\pi \times 29987000}{3644,65} \approx 51670 \text{ s} = 14,35 \text{ h}</math></p> <p>ج- <math>T = 14,35 \text{ h} \neq 24 \text{ h}</math> القمر الاصطناعي المستعمل في التوقع ليس جيومستقرا.</p>
1,5	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	<p>II-1) المعادلة النمذجة لتحول البلوتونيوم: <math>{}_{94}^{238}\text{Pu} \longrightarrow {}_{92}^{234}\text{U} + {}_2^4\text{He}</math></p>

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0.5	0,25	(2) المعادلة التفاضلية بعدد الأتوية المتفككة $N_d$ : من قانون التناقص: $A(t) = -\frac{dN_d(t)}{dt} = -\lambda \cdot N_d(t)$ مع $N(t) = N_0 - N_d(t)$ وبالتعويض في العبارة السابقة نجد:
	0,25	$\frac{d(N_0 - N_d(t))}{dt} + \lambda \cdot (N_0 - N_d(t)) = 0 \rightarrow \frac{dN_d(t)}{dt} + \lambda \cdot N_d(t) = \lambda \cdot N_0$
0.75	0,25	(3) إيجاد عبارة الثوابت $\alpha$ , $A$ و $B$ : وبالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد: $\frac{dN_d(t)}{dt} = -\alpha \cdot A \cdot e^{-\alpha t}$ و $N_d(t) = A \cdot e^{-\alpha t} + B$
	0,25	$-\alpha \cdot A \cdot e^{-\alpha t} + \lambda(A \cdot e^{-\alpha t} + B) = \lambda \cdot N_0 \Rightarrow A \cdot e^{-\alpha t}(\lambda - \alpha) + \lambda(B - N_0) = 0$
	0,25	ومنه: $\alpha = \lambda$ (ثابت النشاط الإشعاعي) ; $B = -A = N_0$ (عدد الأتوية الابتدائية)
1.5	0,25	(4) أ- المعادلة البيانية: (1) $\frac{dN_d(t)}{dt} = a \cdot N_d + b \dots \dots \dots$
	0,25	من عبارة المعادلة التفاضلية لدينا: (2) $\frac{dN_d(t)}{dt} = -\lambda \cdot N_d + \lambda N_0 \dots \dots \dots$
	0,25	من (1) و (2) نجد: $\left\{ \begin{aligned} a = -\lambda = \tan \alpha = \frac{-6 \times 10^{10}}{2,4 \times 10^{20}} = -2,5 \times 10^{-10} s^{-1} \rightarrow \lambda = 2,5 \times 10^{-10} s^{-1} \\ b = \lambda \cdot N_0 = 6 \times 10^{10} \Rightarrow N_0 = \frac{b}{\lambda} = \frac{6 \times 10^{10}}{2,5 \times 10^{-10}} = 2,4 \times 10^{20} \text{ noyau} \end{aligned} \right.$
	0,25	ب- زمن نصف العمر $t_{1/2}$ : التعريف: المدة الزمنية اللازمة لتفكك نصف عدد الأتوية الابتدائية المشعة.
	0,25	حساب $t_{1/2}$ : $t_{1/2} = \frac{Ln 2}{\lambda} = \frac{0,69}{2,5 \times 10^{-10}} = 2,76 \times 10^9 s = 87,52 \text{ ans}$
01	0,25	(5) أ- حساب الطاقة الكلية الناتجة عن التفكك الكلي للكتلة $m$ : الطاقة المحررة من تفكك نواة واحدة: $E_0 = (m(Pu) - m(U) - m(He))c^2$ $E_0 = 4,87 \text{ MeV} = 7,8 \times 10^{-13} \text{ J}$
	0,25	لدينا: $E_T = N_0 \cdot E_0 = \frac{m \cdot N_A}{M} \cdot E_0 = \frac{1,2 \times 10^3 \times 6,023 \times 10^{23}}{238} \times 7,8 \times 10^{-13} = 2,37 \times 10^{12} \text{ J}$
	0,25	ب- تحديد مدة اشتغال البطارية: من عبارة الاستطاعة $1480W$ : $r = \frac{P}{P_T} = 0,6 \Rightarrow P_T = \frac{P}{r} = \frac{888}{0,6} = 1480W$
	0,25	من عبارة المردود $\left\{ \begin{aligned} P_T = \frac{E_T}{\Delta t} \Rightarrow \Delta t = \frac{E_T}{P_T} \\ \Delta t = \frac{2,37 \times 10^{12}}{1480} = 1,6 \times 10^9 s = 50,7 \text{ ans} \end{aligned} \right.$

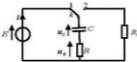
عناصر الإجابة (الموضوع الأول)

العلامة																													
مجزأة	مجموع																												
0.75	0,25	<p>التعريف: التجريبي: (06 نقاط)</p> <p>(1) - معادلة التفاعل: <math>CH_3CO_2H(l) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)</math></p> <p>ب- التفاعل السابق تم بين: حمض ثنائية وأساس ثنائية أخرى.</p> <p>ج- التركيز المولي <math>c</math> للمحلول (S):</p> <p>بالتعريف: <math>c = \frac{n_0}{V} = \frac{m}{M \cdot V} = 10^{-2} \text{ mol} \cdot L^{-1}</math></p>																											
	0,25																												
	0,25																												
1.25	0,25	<p>(2) - جدول تقدم التفاعل:</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th colspan="2">م. التفاعل</th> <th colspan="4"><math>CH_3CO_2H(aq) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)</math></th> </tr> <tr> <th>الحالة</th> <th>التقدم <math>x</math> (mol)</th> <th colspan="3">كميات المادة <math>n</math> (mol)</th> <th rowspan="4">يوفرة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الابتدائية</td> <td>0</td> <td><math>n_0</math></td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>الانتقالية</td> <td><math>x</math></td> <td><math>n_0 - x</math></td> <td><math>x</math></td> <td><math>x</math></td> </tr> <tr> <td>النهائية</td> <td><math>x_f</math></td> <td><math>n_0 - x_f</math></td> <td><math>x_f</math></td> <td><math>x_f</math></td> </tr> </tbody> </table> <p>ب- عبارة <math>[H_3O^+]_f</math> بدلالة <math>\sigma</math> و <math>\lambda_{H_3O^+}</math> و <math>\lambda_{CH_3CO_2^-}</math></p> <p>بالتعريف: <math>\sigma = \sum \lambda_{X_i} \cdot [X_i] = \lambda_{H_3O^+} \cdot [H_3O^+]_f + \lambda_{CH_3CO_2^-} \cdot [CH_3CO_2^-]_f</math></p> <p>من الجدول: <math>[H_3O^+]_f = \frac{\sigma}{\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{CH_3CO_2^-}}</math> و منه: <math>\frac{x_f}{V} = [H_3O^+]_f = [CH_3CO_2^-]_f</math></p> <p>ج- استنتاج قيمة الـ pH للمحلول الحمضي (S):</p> <p>بالتعريف: <math>pH = -\text{Log} [H_3O^+] = -\text{Log} \left( \frac{\sigma}{\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{CH_3CO_2^-}} \right)</math></p> <p>و منه: <math>pH = -\text{Log} \left( \frac{1,64 \times 10^{-2}}{(35,0 + 4,1) \times 10^{-3} \times 10^3} \right) = 3,4</math></p>	م. التفاعل		$CH_3CO_2H(aq) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)$				الحالة	التقدم $x$ (mol)	كميات المادة $n$ (mol)			يوفرة	الابتدائية	0	$n_0$	0	0	الانتقالية	$x$	$n_0 - x$	$x$	$x$	النهائية	$x_f$	$n_0 - x_f$	$x_f$	$x_f$
	م. التفاعل		$CH_3CO_2H(aq) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)$																										
	الحالة	التقدم $x$ (mol)	كميات المادة $n$ (mol)			يوفرة																							
	الابتدائية	0	$n_0$	0	0																								
	الانتقالية	$x$	$n_0 - x$	$x$	$x$																								
	النهائية	$x_f$	$n_0 - x_f$	$x_f$	$x_f$																								
0,25																													
0,25																													
0,25																													
0,25																													
1.25	0,25	<p>(3) - عبارة كسر التفاعل النهائي <math>Q_{r,f}</math> للتفاعل الحادث في المحلول (S):</p> <p>بالتعريف: <math>Q_{r,f} = \frac{[H_3O^+]_f \cdot [CH_3CO_2^-]_f}{[CH_3CO_2H]_f}</math></p> <p>- إثبات أن: <math>Q_{r,f} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}</math></p> <p>من جدول التقدم لدينا: <math>[H_3O^+]_f = [CH_3CO_2^-]_f</math> و <math>[CH_3CO_2H]_f = C - [H_3O^+]_f</math></p> <p>و منه: <math>Q_{r,f} = \frac{[H_3O^+]_f^2}{C - [H_3O^+]_f} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}</math></p> <p>ب- ثابت التوازن <math>K</math> للتفاعل: بالتعريف: <math>K = Q_{r,f} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}</math></p> <p>و منه: <math>K = \frac{10^{-2 \cdot 3,4}}{10^{-2} - 10^{-3,4}} = 1,65 \times 10^{-4}</math></p> <p>الاستنتاج: التفاعل غير تام (<math>K &lt; 10^4</math>).</p>																											
	0,25																												
	0,25																												
	0,25																												
	0,25																												

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)										
مجموع	مجزأة											
0.5	0,25	(II)										
	0,25	1) التحول الحادث في المزيج: تحول أستر. خصائصه: غير تام (محدود أو عكوس) ، لا حراري ، بطيء.										
0.25	0,25	2) معادلة التفاعل الممدج للتحول الحادث: $CH_3CO_2H(l) + C_2H_5OH(l) = CH_3CO_2C_2H_5(l) + H_2O(l)$										
	0,25	3) أ- التركيب المولي للمزيج في حالة التوازن الكيميائي: <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>النوع الكيميائي</th> <th><math>CH_3CO_2H</math></th> <th><math>C_2H_5OH</math></th> <th><math>CH_3CO_2C_2H_5</math></th> <th><math>H_2O</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>كمية المادة (ح. التوازن) <math>n(mol)</math></td> <td>0,08</td> <td>0,08</td> <td>0,12</td> <td>0,12</td> </tr> </tbody> </table>	النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_2H_5OH$	$CH_3CO_2C_2H_5$	$H_2O$	كمية المادة (ح. التوازن) $n(mol)$	0,08	0,08	0,12	0,12
النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_2H_5OH$	$CH_3CO_2C_2H_5$	$H_2O$								
كمية المادة (ح. التوازن) $n(mol)$	0,08	0,08	0,12	0,12								
01	0,25	ب- المردود: $r = \frac{n_f(CH_3CO_2C_2H_5)}{n_0(C_2H_5OH)} \times 100 = 60\%$										
	0,25	و منه صيغة الكحول $C_2H_5-OH$ في $CH_3-CHOH-CH_3$										
	0,25	ج- الصيغة نصف المنشورة للمركب الناتج واسمه: $CH_3CO_2CH(CH_3)_2$ ..... إيثانوات 1- ميثيل الإيثيل.										
	0,25	4) أ- جهة تطور الجملة: <p>بعد إضافة 0,1mol من الماء يصبح:</p> $Q_{r,r} = \frac{[CH_3CO_2CH(CH_3)_2] \cdot [H_2O]}{[CH_3CO_2H] \cdot [(C_2H_5)OH]}$ $Q_{r,r} = \frac{0,12 \times 0,22}{0,08 \times 0,08} = 4,125$ <p><math>Q_{r,r} &gt; K</math> و منه: حالة الجملة تتطور باتجاه التفاعل غير المباشر.</p> <p>(تقبل الإجابة: تتطور بجهة تشكل الحمض والكحول).</p>										
01	0,25	ب- التركيب المولي عند التوازن الجديد: $K = 2,25 = \frac{(0,12 - x_f) \times (0,22 - x_f)}{(0,08 + x_f)^2}$										
	0,25	و منه: $1,25x_f^2 - 0,7x_f - 0,012 = 0 \Rightarrow x_f = 0,0168mol \approx 0,017mol$										
		إذن: <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>النوع الكيميائي</th> <th><math>CH_3CO_2H</math></th> <th><math>C_2H_5OH</math></th> <th><math>CH_3CO_2C_2H_5</math></th> <th><math>H_2O</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>كمية المادة (ح. التوازن الجديد) <math>n(mol)</math></td> <td>0,097</td> <td>0,097</td> <td>0,103</td> <td>0,203</td> </tr> </tbody> </table>	النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_2H_5OH$	$CH_3CO_2C_2H_5$	$H_2O$	كمية المادة (ح. التوازن الجديد) $n(mol)$	0,097	0,097	0,103	0,203
النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_2H_5OH$	$CH_3CO_2C_2H_5$	$H_2O$								
كمية المادة (ح. التوازن الجديد) $n(mol)$	0,097	0,097	0,103	0,203								

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0.75	0,25	<p><b>الجزء الأول (14 نقطة):</b>  <b>التمرين الأول (04 نقاط):</b>                      1- أ- <math>\alpha</math> : نواة البيليوم و <math>\beta^-</math> : الكترون.                      ب- ايجاد العددين a و b :</p>
	0,25	$\begin{cases} \sum A_i = \sum A_f \\ \sum Z_i = \sum Z_f \end{cases} = \begin{cases} 238 = 4a + 206 \\ 92 = 2a - b + 82 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} a = 8 \\ b = 6 \end{cases}$ <p>حسب قانوني صودي:</p>
	0,25	
0.75	0,25	<p>2- أثبت العلاقة :  <math display="block">N_{Pb}(t) = N_{U}^{\prime}(t) = N_{U}(0) - N_{Pb}(0) \cdot e^{-\lambda t} = N_{U}(0)(1 - e^{-\lambda t})</math></p>
	0,25	$\frac{m_{Pb}(t) \cdot N_A}{M_{Pb}} = \frac{m_U(0) \cdot N_A}{M_U} (1 - e^{-\lambda t})$ $m_{Pb}(t) = \frac{M_{Pb}}{M_U} m_U(0) (1 - e^{-\lambda t}) = 0,866 \cdot m_U(0) (1 - e^{-\lambda t})$
	0,25	
2.25	0,25	<p>3- ايجاد: أ- <math>N_U(0)</math> في العينة: من البيان نجد <math>m_f(Pb) = 9,7g</math></p>
	0,25	$N_U(0) = N_f(Pb) = \frac{m_f(Pb) \cdot N_A}{M_{Pb}} = \frac{9,7 \times 6,02 \times 10^{23}}{206} = 2,83 \times 10^{22} \text{ Noy}$ <p>ومنه <math>N_U(0) = N_f(Pb) = \frac{m_f(Pb) \cdot N_A}{M_{Pb}} = \frac{9,7 \times 6,02 \times 10^{23}}{206} = 2,83 \times 10^{22} \text{ Noy}</math></p>
	0,25	
	0,25	<p>ب- زمن نصف العمر: لدينا  <math display="block">N_U\left(\frac{t_1}{2}\right) = \frac{N_U(0)}{2} \Rightarrow N_{Pb}\left(\frac{t_1}{2}\right) = \frac{N_f(Pb)}{2} \Rightarrow m_{Pb}\left(\frac{t_1}{2}\right) = \frac{m_f(Pb)}{2} = 4,85g</math></p>
	0,25	<p>بالاستقار: نجد:  <math display="block">t_{\frac{1}{2}}(U) = 4,5 \times 10^9 \text{ ans}</math></p>
	0,25	<p>ج- عمر العينة الصخرية:  <math display="block">m_{Pb}(t) = 0,103 m_U(0) = 0,103 \frac{N_U(0) \cdot M_U}{N_A} = \frac{0,31 \times 2,83 \times 10^{22} \times 238}{6,02 \times 10^{23}} = 3,5g</math></p>
0,25	<p>بالاستقار: نجد:  <math display="block">t = 3 \times 10^9 \text{ ans}</math></p>	
0,25	<p>تحقق حسابيا من النتيجة:  <math display="block">m_{Pb}(t) = m_f(Pb)(1 - e^{-\lambda t}) \Rightarrow t = \frac{-t_{1/2}}{\text{Ln}2} \cdot \text{Ln}\left(1 - \frac{m_{Pb}(t)}{m_f(Pb)}\right)</math></p>	
0,25	<p><math display="block">\Rightarrow t = \frac{-4,5 \times 10^9}{\text{Ln}2} \cdot \text{Ln}\left(1 - \frac{3,5}{9,7}\right) = 3 \times 10^9 \text{ ans}</math></p>	
0.25	0,25	<p>4- تفسير تواجد اليورانيوم <math>^{238}\text{U}</math> في القشرة الأرضية الى يومنا هذا:  <math display="block">\frac{t}{t_{1/2}} = \frac{3 \times 10^9}{4,5 \times 10^9} = 0,66 \Rightarrow t = 0,66 \cdot t_{1/2} &lt; 7,2 t_{1/2}</math>                      وبالتالي نوية اليورانيوم 238 لم تتفكك كليا بعد                      فهو لا يزال موجود في القشرة الأرضية .</p>

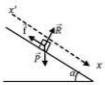
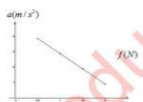
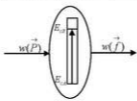


العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0.5	0,25	<p><b>التمرين الثاني (04 نقاط):</b></p> <p>1-الظاهرة التي تحدث في المكثف هي ظاهرة الشحن . ب/ اتجاه التيار المار في الدارة ، واتجاه التوتريين <math>u_R</math> و <math>u_C</math> :</p> 
	0,25	
1.25	0,25	<p>2- إيجاد المعادلة التفاضلية التي يحققها <math>u_C(t)</math> التوتر بين لبوسى المكثف :  <math display="block">u_C + u_R = E</math> <math display="block">u_C + RC \frac{du_C}{dt} = E</math> <math display="block">\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{RC} u_C = \frac{E}{RC}</math>                     ب / تعيين عبارات <math>A</math> ، <math>B</math> و <math>\alpha</math> بدلالة المقادير المميزة للدارة :</p>
	0,25	$u_C(t) = A + B e^{-\alpha t} \Rightarrow \frac{du_C}{dt} = -B \alpha e^{-\alpha t}$
	0,25	<p>بالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد :  <math display="block">-B \alpha e^{-\alpha t} + \frac{1}{RC} (A + B e^{-\alpha t}) = \frac{E}{RC}</math> <math display="block">B e^{-\alpha t} \left( -\alpha + \frac{1}{RC} \right) + \left( \frac{A}{RC} - \frac{E}{RC} \right) = 0</math> <math display="block">\begin{cases} -\alpha + \frac{1}{RC} = 0 \Rightarrow \alpha = \frac{1}{RC} \\ \frac{A}{RC} - \frac{E}{RC} = 0 \Rightarrow A = E \end{cases}</math></p>
	0,25	<p>من الشروط الابتدائية: عند <math>t=0</math> يكون <math>u_C(0) = 0</math>  <math>B = -A</math> ومنه <math>u_C(0) = A + B = 0</math>                      ومنه :  <math display="block">u_C(t) = E \left( 1 - e^{-\frac{1}{RC} t} \right)</math></p>
0,25	<p>ج - إيجاد وحدة قياس المقدار <math>\alpha</math> في ج و د :                      لدينا : <math>\alpha = \frac{1}{RC}</math>                      بتطبيق قواعد التحليل البعدي نجد : <math>[\alpha] = \frac{1}{[R] \times [C]} = \frac{[I]}{[U]} \frac{[U]}{[Q]} = \frac{[I]}{[Q]} = \frac{[I]}{[I][T]} = [T]^{-1}</math></p>	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)																							
مجموع	مجزأة																								
1.25	0,25	3- أ / إيجاد ثابت الزمن $\tau$ : عند : $E_C(\tau) = \frac{1}{2}CE^2(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})^2 = E_{Cmax} \times (0.63)^2 = 7,9 \times 10^{-4} J$																							
	0,25	من البيان (4) نجد: $\tau = 0,5 s$ ب- إيجاد القوة المحركة الكهربائية للمولد: عند اللحظة $t = 0$ يكون $u_R(0) = u_{Rmax} = E = 9V$																							
	0,25	ج - إيجاد سعة المكثفة : $E_{Cmax} = \frac{1}{2}CE^2 \Rightarrow C = \frac{2E_{Cmax}}{E^2} = 49,4 \mu F$																							
	0,25	د- إيجاد مقاومة الناقل الأومي $R$ : $R = \frac{\tau}{C} = \frac{0,5}{49,4 \times 10^{-6}} = 10,1 \times 10^3 \Omega$																							
01	0,25	4- أ) المعادلة التفاضلية لتطور التوتر $u_C(t)$ بتطبيق قانون تجميع التورنات في الدارة الممتزة (LC) : $u_C(t) + u_L(t) = 0$ لكن : $u_L(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt} = L \cdot \frac{dq(t)}{dt} = LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2}$ ومنه : $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC} \cdot u_C(t) = 0$ أو $u_C(t) + LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = 0$ ب) تبيان حل المعادلة التفاضلية: حل م. ت. السابقة $u_C(t) = A \cdot \cos \frac{1}{\sqrt{LC}} t$ ، ومنه : $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = -A \cdot \left(\frac{1}{\sqrt{LC}}\right)^2 \cdot \cos \frac{1}{\sqrt{LC}} t$ ومنه نجد : $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = -\frac{1}{LC} \cdot u_C(t)$ وهو المطلوب. عبارة الدور الذاتي: $T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0}$ حيث $\omega_0^2 = \frac{1}{LC}$ ومنه $T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$ عبارة A : عند $t=0S$ $u_C(0) = A = E$ ج) قيمة الدور الذاتي: $T_0 = 4 \times 0,5 = 2s$ قيمة ذاتية الشويعه : $L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 C} = \frac{(2 \times 10^{-3})^2}{4 \times \pi^2 \times 50 \times 10^{-6}} = 2 \times 10^{-3} H = 2mH$																							
	0,25																								
	0,25																								
	0,25																								
0.75	0,5	<b>التمرين الثالث(06 نقاط):</b> 1- جدول تقدم التفاعل :																							
	0,25	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">المعادلة</th> <th colspan="4"><math>CO(NH_2)_2(aq) \rightleftharpoons NH_4^+(aq) + CNO^-(aq)</math></th> </tr> <tr> <th>التقدم</th> <th colspan="3">كميات المادة (mol)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ح ابتدائية</td> <td>0</td> <td><math>n_0 = CV</math></td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>ح التلقائية</td> <td>x</td> <td><math>n_0 - x</math></td> <td>x</td> <td>x</td> </tr> <tr> <td>ح نهائية</td> <td><math>x_{max}</math></td> <td><math>n_0 - x_{max}</math></td> <td><math>x_{max}</math></td> <td><math>x_{max}</math></td> </tr> </tbody> </table> <p>-تحديد التقدم الأعظمي <math>x_{max}</math> لدينا : <math>x_{max} = n_0 = CV = 2 \times 10^{-3} mol / L</math></p>	المعادلة	$CO(NH_2)_2(aq) \rightleftharpoons NH_4^+(aq) + CNO^-(aq)$				التقدم	كميات المادة (mol)			ح ابتدائية	0	$n_0 = CV$	0	0	ح التلقائية	x	$n_0 - x$	x	x	ح نهائية	$x_{max}$	$n_0 - x_{max}$	$x_{max}$
المعادلة	$CO(NH_2)_2(aq) \rightleftharpoons NH_4^+(aq) + CNO^-(aq)$																								
	التقدم	كميات المادة (mol)																							
ح ابتدائية	0	$n_0 = CV$	0	0																					
ح التلقائية	x	$n_0 - x$	x	x																					
ح نهائية	$x_{max}$	$n_0 - x_{max}$	$x_{max}$	$x_{max}$																					

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0.5	0,25	2-عبارة تركيز $NH_4^+$ بدلالة $\sigma$ :
	0,25	$\sigma = \lambda_{NH_4^+} \cdot [NH_4^+] + \lambda_{CNO^-} \cdot [CNO^-] = [NH_4^+] (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-})$ $\Rightarrow [NH_4^+] = \frac{\sigma}{\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}}$
0.25	0,25	3- العلاقة بين $[NH_4^+]$ و $x$ و $v$ : لدينا $[NH_4^+] = \frac{x}{V}$
0.75	0,25	4- العلاقة $\sigma$ و $x$ : $\sigma = [NH_4^+] (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) \Rightarrow \sigma = \frac{x}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-})$ : $x = \frac{\sigma V}{\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}}$
	0,25	حساب قيمة $\sigma_{max}$ : $\sigma_{max} = \frac{x_{max}}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) = \frac{2 \times 10^{-3} \times (9.69 + 11.02) \times 10^{-3}}{0.1 \times 10^{-3}} = 0.41S.m^{-1}$
0.5	0,25	5- إثبات العلاقة:
	0,25	$\begin{cases} \sigma(t) = \frac{x(t)}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) \\ \sigma_{max} = \frac{x_{max}}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) \end{cases} \Rightarrow \frac{\sigma(t)}{\sigma_{max}} = \frac{x(t)}{x_{max}} \Rightarrow x(t) = x_{max} \frac{\sigma(t)}{\sigma_{max}}$
1.25	0,25	6-1- تعريف السرعة الحجمية للتفاعل : هي مشتق تقدم التفاعل في وحدة الحجم.
	0,25	أو: $V_{vol}(t) = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$
0.25	0,25	6-2- تعريف $t_{1/2}$ : هو الزمن اللازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه الاعظمي.
	0,25	تحديده بيانيا: $x(t_{\frac{1}{2}}) = \frac{x_{max}}{2} = 10^{-3} \text{ mol} \Rightarrow t_{\frac{1}{2}} = 70 \text{ min}$
0.25	0,25	7- حساب $[NH_4^+]_f$ : $[NH_4^+]_f = \frac{x_{max}}{V} = 2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$
0.75	0,75	11-1 البرتوكول التجريبي:
	0,75	<p>تأخذ من المزيج بواسطة ماصة عيارية حجما <math>V = 10 \text{ mL}</math>.</p> <p>نضيف للبيشر قطرات من كاشف ملون مناسب.</p> <p>نقوم بإضافة الصودا من السحاحة الى غاية تغير اللون.</p> <p>نسجل حجم التكافؤ.</p> <p>الرسم:</p>



العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,25	0,25	2- معادلة التفاعل : $NH_4^+(aq) + OH^-(aq) = NH_3(aq) + H_2O(l)$
0,5	0,25 0,25	3- حساب $[NH_4^+]$ في المحلول: نضع $C^* = [NH_4^+]$ عند التكافؤ يكون : $C^*V = C_0V_0 \Rightarrow C^* = \frac{C_0V_0}{V} = \frac{20 \times 10^{-2}}{10} = 2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$
0,25	0,25	4- المقارنة : القيمة نفسها.
1,25	0,25 0,5 0,5	<p><b>الجزء الثاني (06 نقاط):</b> <b>التمرين التجريبي (06 نقاط):</b> I. <b>(1) عبارة التسارع <math>a</math>:</b></p>  <p>بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجسم (s) وباختيار المرجع السطحي الأرضي والذي نعتبره غاليليا . <math>\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a} \Rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \cdot \vec{a}</math> بالإسقاط على محور الحركة: <math>a = -\frac{L}{m} g \sin \alpha \dots (1)</math></p>
0,5	0,5	2- رسم البيان: $a(f)$ :
0,5	0,5	
0,1	0,25 0,25 0,25 0,25	<p>3) تحديد <math>\alpha</math> و <math>m</math> :</p> <p>البيان عبارة عن خط مستقيم مائل لا يمر من المبدأ معادلته من الشكل : <math>a = k \cdot f + b \dots (2)</math> بمطابقة (1) و (2) نجد : <math>k = -\frac{1}{m} = -2 \Rightarrow m = 0,5 \text{ Kg}</math> ; <math>b = g \sin \alpha = 4,9 \Rightarrow \alpha = 30^\circ</math></p>
0,5	0,5	<p>4) <b>الحصيلة الطاقوية :</b></p> 

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
1.25	0,25	<p>5- تطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على الجملة ( جسم s )</p> <p>أ- عبارة قوة الاحتكاك:</p> $E_{ca} + w(\vec{P}) - W(\vec{f}) = E_{cb} \Rightarrow m.g.AB.\sin \alpha - f.AB = \frac{1}{2}mv_b^2$ $f = m(g \sin \alpha - \frac{v_b^2}{2AB}) = 1,25N$
	0,25	
0.5	0,25	<p>II-اعتمادا على البيئتين :</p> <p><u>1- طبيعة الحركة :</u></p> <p>على المحور (ox) : البيان <math>v_x(t)</math> عبارة عن خط مستقيم أفقي، الحركة مستقيمة منتظمة</p> <p>على المحور (oy) : البيان <math>v_y(t)</math> عبارة عن خط مستقيم مائل لا يمر من المبدأ ، الحركة مستقيمة متغيرة بانتظام .</p>
	0,25	
0.5	0,25	<p><u>قيمة السرعة v_D :</u></p> $v_D = \sqrt{v_{Dx}^2 + v_{Dy}^2} = \sqrt{1,9^2 + 6^2} = 6,29m/s$