

العلامة		عناصر الإجابة
المجموع	مجزأة	
		التمرين الأول: (06 نقاط)
0,25	0,25	1- تعريف الجسم الصلب: الجسم الصلب عبارة عن جملة لا يتغير شكلها أثناء حركتها أي أن المسافة بين نقطتين كيفيتين تبقى ثابتة أثناء الحركة.
0,75	0,25	2- تغير السرعة بمرور الزمن: من خلال البيان يتضح تغير السرعة وفق مجالات زمنية
	0,25	• السرعة متزايدة بشكل منتظم. $[0-10s]$
	0,25	• السرعة متزايدة بشكل غير منتظم. $[10s-80s]$
	0,25	• السرعة ثابتة. $t \geq 80s$
0,50	0,25	3- خلال المجال الزمني $[0-10s]$ بيان السرعة خط مستقيم وعليه يكون التسارع a_G ثابتا وغير معدوم. إذن: الحركة مستقيمة متغيرة بانتظام متسارعة.
0,50	0,25	4- ينعدم التسارع a_G عندما تصبح السرعة ثابتة ابتداء من اللحظة $t = 80s$.
	0,25	طبيعة الحركة بعد اللحظة $t = 80s$: حركة مستقيمة منتظمة.
0,50	0,25	5- حساب قيمة التسارع a_G في المجال الزمني $[0-10s]$: $a_1 = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{20-0}{10-0} = 2m/s^2$
	0,25	عند اللحظة $t=25s$ التسارع يمثل ميل المماس: $a_{25} = \frac{dv}{dt} = \frac{60-20}{50-0} = 0,8m/s^2$
2,00		6- إثبات أن المعادلة التفاضلية للحركة تكتب بالشكل: $f = F - m_s \frac{dv}{dt}$ بتطبيق القانون الثاني لنيوتن
0,25		في مرجع سطحي أرضي نعتبره غاليليا: $\sum \vec{F}_{ext} = m_s \vec{a}_G$
0,25		بالإسقاط على المحور x/x' الموجه في جهة الحركة نجد: $\vec{f} + \vec{P} + \vec{F} + \vec{R} = m_s \vec{a}$
		$-f + 0 + F + 0 = m_s a$
		$-f + F = m_s a$
0,25		ومنه $F - m_s a = f$ إذن: $F - m_s a = f$ يمكن كتابتها بالشكل المطلوب $f = F - m_s \frac{dv}{dt}$
		1-6- تحديد المجالات الزمنية الموافقة لثبات شدة قوة الإحتكاك f مع حساب قيمتها:
		بما أن عبارة شدة قوة الإحتكاك هي: $f = F - m_s a$. فإن ثباتها من ثبات قيمة التسارع a .
0,25		• في المجال الزمني $[0-10s]$ التسارع ثابت $a = 2m/s^2$ و عليه f ثابتة.
0,25		حساب قيمتها: $f_1 = F - m_s a_1 \Rightarrow f_1 = 3000 - 1350 \times 2 = 300N. \Rightarrow f_1 = 300N$
0,25		• لما $t \geq 80s$ السرعة ثابتة وعليه التسارع معدوم إذن: f ثابتة
0,25		حساب قيمتها $f_{fin} = F - m_s a_{.fin} \Rightarrow f_{fin} = F \Rightarrow f_{fin} = 3000N$
0,25		2-6- حساب شدة قوة الإحتكاك عند اللحظة $t=25s$ وجدنا قيمة التسارع هي $a_{25} = 0,8m/s^2$
		$f_{25} = F - m_s a_{.25} \Rightarrow f_{25} = 3000 - 1350 \times 0,8 = 1920N. \Rightarrow f_{25} = 1920N.$

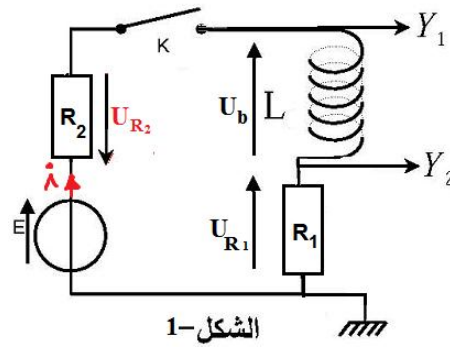
1,50	0,25	7-1- الظاهرة التي تبرزها المنحنيات الثلاث هي ظاهرة تخامد الإهتزازات الميكانيكية الحرة النظام الخاص بكل منحنى:
	0,25	المنحني 01: يمثل نظام لادوري (لأن التخامد كبير)
	0,25	المنحني 02: يمثل نظام شبه دوري (لأن التخامد ضئيل)
	0,25	المنحني 03: يمثل نظام لادوري حرج (لأن التخامد كبير جدا)
	0,25	7-2- النظام الموافق لراحة راكب السيارة: هو النظام اللادوري الحرج
	0,25	التعليق: في النظام اللادوري الحرج يكون التخامد كبيرا جدا وعليه الرجوع إلى وضع الراحة يتم في زمن صغير جدا مما يحقق سير حسن للسيارة خالي من الإهتزاز وبالتالي راحة الراكب.
0,50		التمرين الثاني: (03.50 نقاط)
	0,25	1- حساب N_0 عدد انوية اليود $^{131}_{53}I$:
	0,25	$N_0 = \frac{m_0 \cdot N_A}{M}$
	0,25	$= \frac{100 \times 10^3 \times 6,023 \times 10^{23}}{131} = 4,60 \times 10^{26} \text{ noyaux}$
	0,25	2- حساب النشاط الإشعاعي A_0 لحظة الانفجار:
0,50	0,25	$A_0 = \lambda \cdot N_0 = \frac{\text{Ln}2}{t_{1/2}} N_0 \Rightarrow$
	0,25	$A_0 = \frac{\text{Ln}2}{8 \times 24 \times 3600} 4,60 \times 10^{26} \Rightarrow A_0 = 4,61 \times 10^{20} \text{ Bq}$
0,75	0,25	3- معادلة تفكك لنواة اليود $^{131}_{53}I \rightarrow ^{131}_{54}Xe + ^A_Zx :: ^{131}_{53}I$
	0,25	من إنحفاظ الشحنة: $53 = 54 + Z \Rightarrow Z = -1$
	0,25	من إنحفاظ العدد الكتلي: $131 = A + 131 \Rightarrow A = 0$
	0,25	إذن الجسيم الصادر هو: $^0_{-1}e$ (نمط التفكك β^-). المعادلة: $^{131}_{53}I \rightarrow ^{131}_{54}Xe + ^0_{-1}e$
	0,25	4- حساب الزمن المستغرق الوقت لقطع المسافة d.
1,75	0,25	بما أنه استقر 80% من كمية اليود المنتشرة في مكان الحادث هذا يدل على أن الكمية التي ارتحلت هي 20% وعليه في اللحظة $t=0$ سيغادر مكان الموقع كمية نشاطها الابتدائي هو
	0,25	$A_1(0) = \frac{20}{100} A_0 = 9,2 \times 10^{19} \text{ Bq}$ وبعد قطع المسافة يكون النشاط هو: $A_1(t) = 2 \times 10^{18} \text{ Bq}$
	0,25	لدينا حسب قانون النشاط الإشعاعي: $A_1(t) = A_1(0)e^{-\lambda t}$ إذن $\frac{A_1(t)}{A_1(0)} = e^{-\lambda t}$
	0,25	$\frac{A_1(t)}{A_1(0)} = e^{-\lambda t} \Rightarrow \ln \frac{A_1(t)}{A_1(0)} = -\lambda t \Rightarrow t = -\frac{1}{\lambda} \ln \frac{A_1(t)}{A_1(0)} \Rightarrow t = -\frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A_1(t)}{A_1(0)}$
	0,25	$t = -\frac{8}{\ln 2} \ln \frac{2 \times 10^{18}}{9,2 \times 10^{19}} \Rightarrow t = 44,18 \text{ jours} \Rightarrow t = 3,82 \times 10^6 \text{ s}$
	0,25	4-2- السرعة المتوسطة الموافقة لقطع المسافة d:
	0,25	$t = 3,82 \times 10^6 \text{ s} = 1,06 \times 10^3 \text{ h}$
	0,25	$v_m = \frac{d}{t} = \frac{3 \times 10^3}{1,06 \times 10^3} = 2,83 \frac{\text{Km}}{\text{h}}$



التمرين الثالث: (04.50 نقاط)

1,00

1- رسم مخطط الدارة و تمثل إتجاه التيار الكهربائي والتوترات الكهربائية:



0,50

2- المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار i : بتطبيق قانون جمع التوترات نجد

$$u_b + u_{R1} + u_{R2} = E \Rightarrow L \cdot \frac{di}{dt} + R_1 i + R_2 i = E \Rightarrow L \cdot \frac{di}{dt} + (R_1 + R_2) i = E \Rightarrow$$

0,25

$$\frac{di}{dt} + \frac{(R_1 + R_2)}{L} i = \frac{E}{L} \text{ بالقسمة على } L \text{ نجد:}$$

1,00

3- إثبات أن حل المعادلة التفاضلية هو: $i(t) = A(1 - e^{-Bt})$ بالنشر نجد: $i(t) = A - Ae^{-Bt}$

$$\frac{di(t)}{dt} = BAe^{-Bt} \text{ بالأشتقاق نجد:}$$

$$BAe^{-Bt} + \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) [A - Ae^{-Bt}] = \frac{E}{L} \text{ بالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد:}$$

$$BAe^{-Bt} + \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) A - \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) Ae^{-Bt} - \frac{E}{L} = 0$$

$$BAe^{-Bt} - \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) Ae^{-Bt} + \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) A - \frac{E}{L} = 0$$

$$Ae^{-Bt} \left[B - \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) \right] + \frac{1}{L} [(R_1 + R_2)A - E] = 0$$

0,25

$$\left[B - \left(\frac{R_1 + R_2}{L} \right) \right] = 0 \Rightarrow B = \frac{R_1 + R_2}{L} \Rightarrow B = \frac{1}{\tau}$$

0,25

$$[(R_1 + R_2)A - E] = 0 \Rightarrow (R_1 + R_2)A = E \Rightarrow A = \frac{E}{(R_1 + R_2)} = I_0$$

0,25

$$B = \frac{1}{\tau} \text{ يمثل مقلوب ثابت الزمن}$$

0,25

$$A = \frac{E}{(R_1 + R_2)} = I_0 \text{ شدة التيار في النظام الدائم}$$

1,00

4- انساب كل بيان للمدخل الموافق:

0,25

على المدخل Y_2 : نشاهد التوتر الكهربائي بين طرفي المقاومة: u_{R1} وبما أن الوشيعة تعمل على معاكسة مرور تيار كهربائي في دارة فإنه عند اللحظة $t=0$ يكون: $i(0) = 0$ وعليه نجد

0,25

$$u_{R1}(0) = 0 \text{ إذن على المدخل } Y_2 \text{ نشاهد المنحني البياني } A.$$

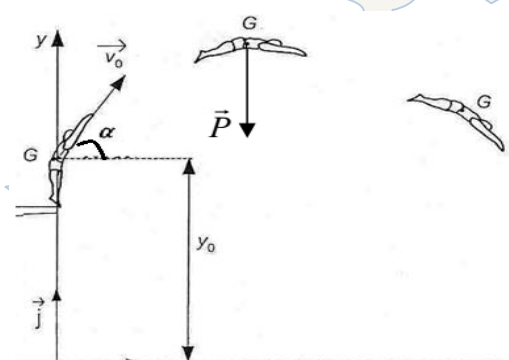
على المدخل Y_1 : نشاهد مجموع التوترين الكهربائيين $u_b(t) + u_{R1}(t)$ من قانون جمع

$$\text{التوترات: } u_b(t) + u_{R1}(t) + u_{R2}(t) = E \Rightarrow u_b(t) + u_{R1}(t) = E - u_{R2}(t)$$

0,25	وبما أن الوشيجة تعمل على معاكسة مرور تيار كهربائي في دائرة فإنه عند اللحظة $t=0$ يكون :
0,25	$i(0) = 0$ وعليه نجد $u_b(0) + u_{R1}(0) = E - u_{R2}(0)$ إذن على المدخل Y_1 نشاهد المنحني البياني B.
1,00	5-1 القوة المحركة الكهربائية E من البيان B نجد $E = 12V$
0,25	5-2 شدة التيار في النظام الدائم I_0 . لدينا من البيان A: $R_1 \cdot I_0 = 10V \Rightarrow I_0 = \frac{10}{R_1}$
0,25	وعليه نجد: $I_0 = \frac{10}{R_1} = \frac{10}{40} = 0,25A$
0,25	5-3 قيمة مقاومة الناقل الأومي R_2 . لدينا: $I_0 = \frac{E}{R_1 + R_2}$ و عليه: $R_1 + R_2 = \frac{E}{I_0}$
0,25	$R_2 = \frac{E}{I_0} - R_1 = \frac{12}{0,25} - 40 = 8\Omega$ $R_2 = 8\Omega$
0,25	ذاتية الوشيجة L . لدينا $\tau = \frac{L}{R_1 + R_2}$ إذن: $L = \tau \cdot (R_1 + R_2) \Rightarrow L = 1 \times 10^{-3} (40 + 8)$
0,25	$L = 48 \times 10^{-3} H = 48mH$

2,00	التمرين التجريبي (06.00 نقاط): المجموعة الثانية: أ- كتابة معادلة تفاعل المعايرة الحادث نرسم اختصارا لحمض الأسكوربيك بـ AH :																																								
0,25	$AH + HO^- = A^- + H_2O$																																								
0,50	ب- تعيين احداثي نقطة التكافؤ: بإستخدام طريقة المماسات نجد: $E(V_{bE} = 18mL; pH_E = 8,2)$																																								
0,25	التركيز المولي C_a : عند التكافؤ المتفاعلات تحقق الشروط الستوكيومترية: $C_a V_a = C_b \cdot V_{bE}$																																								
0,25	إذن: $C_a = \frac{C_b \cdot V_{bE}}{V_a} = \frac{1,58 \times 10^{-2} \times 18}{20}$																																								
0,25	$C_a = 1,422 \times 10^{-2} mol/L$																																								
0,25	ج- حساب بـ mg كتلة حمض الأسكوربيك الموجودة في قرص الفيتامين C																																								
0,25	لدينا: $n = C_a V$ وكذلك $n = \frac{m}{M}$ ومنه: $\frac{m}{M} = C_a V \Rightarrow m = M \cdot C_a \cdot V$																																								
0,25	$m = M \cdot C_a \cdot V = 176 \times 1,422 \cdot 10^{-2} \times 200 \times 10^{-3} = 0,5005g \Rightarrow m = 500,5mg$																																								
0,25	الإستنتاج: كلمة "فيتامين C500" تعني أن كل قرص يحتوي على $500mg$ من حمض الأسكوربيك.																																								
0,25	المجموعة الثالثة: 1- جدول تقدم التفاعل:																																								
0,25	<table border="1"> <tr> <td colspan="2">معادلة التفاعل</td> <td colspan="6">$C_6H_8O_{6(aq)} + I_{2(aq)} + 2H_2O = C_6H_6O_{6(aq)} + 2I_{(aq)}^- + 2H_3O_{(aq)}^+$</td> </tr> <tr> <td>حالة الجملة</td> <td>التقدم X</td> <td colspan="6">كمية المادة بالمول</td> </tr> <tr> <td>الإبتدائية</td> <td>0</td> <td>n_a</td> <td>$C_2 V_2$</td> <td>بوفرة</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>بوفرة</td> </tr> <tr> <td>الانتقالية</td> <td>X</td> <td>$na-X$</td> <td>$C_2 V_2-X$</td> <td>بوفرة</td> <td>X</td> <td>2X</td> <td>بوفرة</td> </tr> <tr> <td>النهائية</td> <td>X_f</td> <td>$na-X_f$</td> <td>$C_2 V_2-X_f$</td> <td>بوفرة</td> <td>X_f</td> <td>$2X_f$</td> <td>بوفرة</td> </tr> </table>	معادلة التفاعل		$C_6H_8O_{6(aq)} + I_{2(aq)} + 2H_2O = C_6H_6O_{6(aq)} + 2I_{(aq)}^- + 2H_3O_{(aq)}^+$						حالة الجملة	التقدم X	كمية المادة بالمول						الإبتدائية	0	n_a	$C_2 V_2$	بوفرة	0	0	بوفرة	الانتقالية	X	$na-X$	$C_2 V_2-X$	بوفرة	X	2X	بوفرة	النهائية	X_f	$na-X_f$	$C_2 V_2-X_f$	بوفرة	X_f	$2X_f$	بوفرة
معادلة التفاعل		$C_6H_8O_{6(aq)} + I_{2(aq)} + 2H_2O = C_6H_6O_{6(aq)} + 2I_{(aq)}^- + 2H_3O_{(aq)}^+$																																							
حالة الجملة	التقدم X	كمية المادة بالمول																																							
الإبتدائية	0	n_a	$C_2 V_2$	بوفرة	0	0	بوفرة																																		
الانتقالية	X	$na-X$	$C_2 V_2-X$	بوفرة	X	2X	بوفرة																																		
النهائية	X_f	$na-X_f$	$C_2 V_2-X_f$	بوفرة	X_f	$2X_f$	بوفرة																																		

0,75	0,25	<p>2- تليل إستعمال محلول ثنائي اليود بالزيادة: نستعمل محلول ثنائي اليود $I_2(aq)$ بالزيادة وهذا لجعل حمض الأوسكوريك يتفاعل كلياً (حمض الأوسكوريك متفاعل المحد لأن التفاعل تام).</p> <p>عبارة كمية مادة ثنائي اليود $I_2(aq)$ المتبقية بدلالة كمية مادة حمض الأوسكوريك n_a.</p> <p>من خلال الجدول نجد: $n_{f(I_2aq)} = C_2V_2 - X_f$ وبما أن ثنائي اليود $I_2(aq)$ موجود بالزيادة فإن المتفاعل المحد هو حمض الأوسكوريك ($C_6H_8O_6$) وعليه: $X_{max} = X_f = n_a$</p>
0,25	0,25	<p>إذن: $n_{f(I_2aq)} = C_2V_2 - n_a$</p>
2,50	0,25	<p>3-1 كتابة تفاعل المعايرة:</p>
0,25	0,25	<p>أكسدة: $2S_2O_3^{2-}(aq) = S_4O_6^{2-}(aq) + 2e^- \dots\dots\dots (S_4O_6^{2-} / S_2O_3^{2-})$</p>
0,25	0,25	<p>إرجاع: $I_2(aq) + 2e^- = 2I^-(aq) \dots\dots\dots (I_2(aq) / I^-(aq))$</p>
0,25	0,25	<p>المعادلة الإجمالية: $2S_2O_3^{2-}(aq) + I_2(aq) = S_4O_6^{2-}(aq) + 2I^-(aq)$</p>
0,25	0,25	<p>3-2 تعريف التكافؤ: التكافؤ هو النقطة التي تحقق فيها المتفاعلات الشروط الستوكيومترية</p>
0,25	0,25	<p>$n_f(I_2) = \frac{n(S_2O_3^{2-})}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>إيجاد عبارة كمية مادة ثنائي اليود المعايير $I_2(aq)$ بدلالة C_3 و V_E.</p>
0,25	0,25	<p>$n_f(I_2) = \frac{n(S_2O_3^{2-})}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>$n_f(I_2) = \frac{C_3V_E}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>3-3 إثبات أن كمية مادة حمض الأوسكوريك المتفاعل تعطى بالعلاقة التالية: $n_a = C_2V_2 - \frac{C_3V_E}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>وجدنا سابقاً: $n_{f(I_2aq)} = C_2V_2 - n_a$ ومن المعايرة وجدنا: $n_f(I_2) = \frac{C_3V_E}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>بالمساواة نجد: $\frac{C_3V_E}{2} = C_2V_2 - n_a$</p>
0,25	0,25	<p>$n_a = C_2V_2 - \frac{C_3V_E}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>حساب قيمة n_a: $n_a = 10^{-2} \times 20 \times 10^{-3} - \frac{2,4 \times 10^{-2} \times 12,9 \times 10^{-3}}{2}$</p>
0,25	0,25	<p>$n_a = 4,52 \times 10^{-5} \text{ mol}$</p>
0,25	0,25	<p>4-3 إيجاد كتلة حمض الأوسكوريك في قرص الفيتامين C. لدينا $n = \frac{m}{M} \Rightarrow m = n.M$</p>
0,25	0,25	<p>حساب كمية المادة n لحمض الأوسكوريك في 200mL من المحلول</p>
0,25	0,25	<p>$n_a = 4,52 \times 10^{-5} \text{ mol} \rightarrow 3.2 \text{ mL}$</p>
0,25	0,25	<p>$n = \frac{200 \times 4,52 \times 10^{-5}}{3,2} = 2,825 \times 10^{-3} \text{ mol}$</p>
0,25	0,25	<p>$m = n.M = 2,825 \times 10^{-3} \times 176 = 0,4972 \text{ g} \Rightarrow m = 497,2 \text{ mg}$</p>
0,25	0,25	<p>الإستنتاج: كلمة "فيتامين C500" تعني أن كل قرص يحتوي على 500mg من حمض الأوسكوريك.</p>
0,50	0,25	<p>4- المقارنة: النتائج تقريبا متطابقة في حدود أخطاء التجربة</p> <p>المعايرة الـ pH مترية (حمض-أساس) أكثر دقة من المعايرة اللونية (أكسدة-إرجاع) لأن تحديد التكافؤ في المعايرة اللونية يعتمد على تغير لوني يصعب تحديده بدقة.</p>

العلامة		عناصر الإجابة
المجموع	مجزأة	
2,75	0,50	<p>التمرين الأول (06 نقاط):</p> <p>1-1 - كتابة معادلة تفاعل حمض الهيبوكلوريت مع الماء.</p> $HClO + H_2O = HClO^- + H_3O^+$
	0,50	<p>2-1 كتابة عبارة الـ pH بدلة الـ pKa والنسبة $\frac{[ClO^-]}{[HClO]}$:</p> $pH = pKa + \log \frac{[ClO^-]}{[HClO]}$
	0,25	<p>3-1 اوجد قيمة ثابت الحموضة pKa من خلال المنحني نجد نقطة التقاطع يتحقق فيها</p>
	0,25	<p>$\frac{[ClO^-]}{[HClO]} = 1$ بالتعويض في العبارة السابقة نجد: $pH = pKa + \log(1) = pH = pKa = 7,5$</p>
	0,25	<p>4-1 تحديد الصفة الغالبة بما أن: $pH = 7,2 < pKa = 7,5$ فإن الصفة الغالبة حمضية</p>
	0,25	<p>$[HClO] > [HClO^-]$</p>
	0,25	<p>5-1 تحديد مجال تغير الـ pH: نعم أن $\frac{[ClO^-]}{[HClO]} = 10^{pH-pKa}$ وعليه يكون</p>
	0,25	<p>بإدخال اللوغاريتم log نجد:</p> $0,50 \leq 10^{pH-pKa} \leq 2$
	0,25	$\log 0,50 \leq \log(10^{pH-pKa}) \leq \log 2$
	0,25	$-0,3 \leq pH - pKa \leq 0,3$
	0,25	$pKa - 0,3 \leq pH \leq 0,3 + pKa$ $7,2 \leq pH \leq 7,8$
3,25		<p>2-1 بتطبيق القانون الثاني لنيوتن في مرجع سطحي أرضي نعتبره غاليليا: $\sum \vec{F} = m\vec{a}$</p> <p>بالإسقاط على محوري المعلم المختار نجد: $\vec{P} = m\vec{a}$</p>
	0,25	
	0,25	$O\vec{X} \begin{cases} 0 = ma_x \\ -P = ma_y \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} 0 = ma_x \\ -mg = ma_y \end{cases}$
	0,25	$\Rightarrow \begin{cases} a_x = 0 \\ a_y = -g \end{cases}$
	0,50	<p>وعليه نكتب المعادلات التفاضلية بالشكل:</p>
	0,50	$\begin{cases} \frac{dv_x}{dt} = 0 \\ \frac{dv_y}{dt} = -g \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \frac{d^2x}{dt^2} = 0 \\ \frac{d^2y}{dt^2} = -g \end{cases}$
	0,50	<p>والمعادلات الزمنية بالشكل:</p>
	0,50	$\begin{cases} V_x(t) = v_0 \cos \alpha \\ V_y(t) = -gt + v_0 \sin \alpha \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x(t) = v_0 \cos \alpha \cdot t \\ y(t) = -\frac{1}{2}gt^2 + v_0 \sin \alpha \cdot t + h_0 \end{cases}$

2-2- حساب قيمة الارتفاع الابتدائي y_0 :

من خلا منحنى الشكل-3 نلاحظ أن: $E_{PP}(0) = 2,8 \times 10^3 J$ أن ولدنا $E_{PP}(0) = m.g.y_0$ إذن:

$$0,25 \quad y_0 = \frac{E_{PP}(0)}{m.g} = \frac{2,8 \times 10^3}{70 \times 10} = 4m \Rightarrow y_0 = 4m$$

حساب قيمة أقصى ارتفاع y_{max} يبلغه مركز العطالة G من خلا منحنى الشكل-3 نلاحظ أن:

$E_{PP}(max) = 3,5 \times 10^3 J$ أن ولدنا $E_{PP}(max) = m.g.y_{max}$ إذن:

$$0,25 \quad y_{max} = \frac{E_{PP}(max)}{m.g} = \frac{3,5 \times 10^3}{70 \times 10} = 5m \Rightarrow y_{max} = 5m$$

3-2 حساب قيمة الزاوية α : عند أقصى ارتفاع تتعدم المركبة الشاقولية للسرعة أي أن: $V_y(t_s) = 0$

ولدينا عبارة السرعة $V_y(t_s) = -gt_s + v_0 \sin \alpha$ وعليه $0 = -gt_s + v_0 \sin \alpha$

$$gt_s = v_0 \sin \alpha \Rightarrow \frac{gt_s}{v_0} = \sin \alpha \Rightarrow \sin \alpha = \frac{g.t_s}{v_0}$$

حيث t_s يمثل زمن الذروة ((بلوغ أقصى ارتفاع من خلال الشكل-3 نلاحظ أن: $t_s = 440.ms$

$$0,25 \quad \sin \alpha = \frac{10 \times 440 \times 10^{-3}}{4,8} \Rightarrow \sin \alpha = \frac{10 \times 440 \times 10^{-3}}{4,8} \Rightarrow \sin \alpha = 0,9166$$

$$\alpha = 66,43^\circ$$

التمرين الثاني (04 نقاط):

2,25

-1

1-1- يمثل الطول $2a$ المحور الكبير

0,25

2-1- سرعة الأرض حول الشمس تتغير فكلما إقتربت من الشمس تزداد سرعتها

0,25

التعليل: حسب القانون الثاني لكبلر الذي ينص على أن الشعاع الواصل بين مركز الشمس ومركز الكوكب يمسح مساحات متساوية خلال فترات زمنية متساوية، ومن خلال الشكل نلاحظ أن:

0,25

$$0,25 \quad \frac{v_{m(C_1C_2)}}{\Delta t} < \frac{v_{m(D_1D_2)}}{\Delta t} \text{ وعليه: } \frac{C_1C_2}{\Delta t} < \frac{D_1D_2}{\Delta t} \text{ نجد: } \Delta t \text{ بالقسمة على } \Delta t$$

هذا يدل على تغير سرعة الأرض حول الشمس.

0,25

3-1- تحدد النقطة الموافقة للقيمة الأصغر للسرعة والنقطة الموافقة للسرعة الأعظمية.

0,25

السرعة أصغر عند الموضع A نقطة الرأس الأبعد .

0,25

السرعة أعظمية عند الموضع P نقطة الرأس الأقرب.

4-1- نص القانون الثالث لكبلر:

0,25

$$\frac{T^2}{a^3} = K$$

يتناسب مربع الدور طردا مع مكعب البعد المتوسط للكوكب عن الشمس أي: $\frac{T^2}{a^3} = K$

0,25

5-1- كتابة القانون الثالث لكبلر: $\frac{T^2}{r^3} = K$ حيث: K ثابت كبلر $K = \frac{4\pi^2}{G.M_s}$

$$\text{حساب كتلة الشمس: } \frac{T^2}{r^3} = \frac{4\pi^2}{G.M_s} \text{ إذن: } M_s = \frac{4\pi^2}{G} \times \frac{r^3}{T^2} \text{ وعليه:}$$

0,25

$$M_s = \frac{4(3,14)^2 \times (1,49 \times 10^{11})^3}{6,67 \cdot 10^{-11} \times (365,25 \times 24 \times 3600)^2} = 1,99 \cdot 10^{30} \text{ Kg} \approx 2 \times 10^{30} \text{ Kg}$$

0,25	0,25	الملاحظة: نلاحظ أن $E_T(100) < E_T(0)$ أي أن الطاقة الكلية للدارة في حالة تناقص التفسير: يفسر هذا بضياع الطاقة على شكل حرارة في مقاومة الوشيعية r . (فعل جول)
0,25	0,25	5-2- باعتبار مقاومة الوشيعية مهملة $r = 0$ ، المعادلة التفاضلية التي يحققها التوت $u_c(t)$.
0,25	0,25	$u_c + u_L = 0 \Rightarrow u_c + L \cdot \frac{di}{dt} = 0$
0,25	0,25	$\begin{cases} i = \frac{dq}{dt} \\ q = C \cdot u_c \end{cases} \Rightarrow \frac{di}{dt} = C \cdot \frac{d^2 u_c}{dt^2}$
0,25	0,25	$u_c + L \cdot C \frac{d^2 u_c}{dt^2} = 0$
1,00	0,25	التمرين التجريبي (06.00 نقاط):
1,00	0,25	1- تحديد قطبي العمود وكتابة المعادلات النصفية: بما أن أن $U_{Cu} > U_{Al}$ فإن:
0,25	0,25	- مسرى النحاس هو القطب الموجب:
0,25	0,25	- تحدث عملية إرجاع: $Cu_{(aq)}^{2+} + 2e = 3Cu_{(s)}$
0,25	0,25	- مسرى الألمنيوم هو القطب السالب:
0,25	0,25	- تحدث عملية أكسدة: $Al_{(s)} = Al_{(aq)}^{3+} + 3e$
1,00	0,25	2- البيانات المشار إليها بأرقام في الشكل 01
1,00	0,25	1- مسرى من النحاس $Cu_{(s)}$
X4	0,25	2- محلول شاردي $(Cu^{2+} + SO_4^{2-})$
0,25	0,25	3- مسرى من الألمنيوم $Al_{(s)}$
0,25	0,25	4- محلول شاردي $(Al^{3+} + 3Cl^-)$
0,25	0,25	3- الرمز الإصطلاحي للعمود: $(+)Cu_{(s)} / Cu_{(aq)}^{2+} // Al_{(aq)}^{3+} / Al_{(s)}(-)$
1,00	0,25	4- جدول تقدم التفاعل:
0,25	0,25	$2 Al_{(s)} + 3 Cu_{(aq)}^{2+} = 2 Al_{(aq)}^{3+} + 3 Cu_{(s)}$
0,25	0,25	كمية المادة $mmol$
0,25	0,25	ح.الابتدائية
0,25	0,25	ح.الانتقالية
0,25	0,25	ح.النهائية
0,25	0,25	حساب كسر التفاعل $Q_{ri} = \frac{[Al^{3+}]_i^2}{[Cu^{2+}]_i^3} = \frac{(0,1)^2}{(0,1)^3} = 10$
0,25	0,25	بما أن: $Q_{ri} < K$ تتطور الجملة تلقائيا في الإتجاه المباشر ((تناقص مسرى الألمنيوم وزيادة مسرى النحاس)).
0,75	0,25	5-1- حساب التقدم x : لدينا: $Q = Z \cdot x \cdot F$ إذن:
0,25	0,25	$x = \frac{Q}{Z \cdot F} = \frac{I \cdot \Delta t}{Z \cdot F} = \frac{40 \times 10^{-3} \times 5400}{6 \times 96500} = 3,73 \times 10^{-4} mol$
0,50	0,25	5-2- حساب مقدار النقص الكتلي Δm لمسرى الألمنيوم $Al_{(s)}$.
0,50	0,25	$\Delta m = [n_1 - (n_1 - 2x)] \times M = (2 \cdot x)M$
0,50	0,25	$\Delta m = (2 \times 3,73 \times 10^{-4}) \times 27 = 2,01 \times 10^{-2} g$

2,25		-6
0,25		-1-6 القوة المحركة الكهربائية من البيان نجد : $E = (0,3 \times 6) = 1,8V$
0,25		-2-6 المنحني 02 يوافق التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة
0,25		التعليل : عند اللحظة $t=0$ المكثفة غير مشحونة وعليه التوتر بين طرفيها هو : $U_C(0) = 0$
0,25		المنحني 01 يوافق التوتر الكهربائي بين طرفي الناقل الأومي
0,25		التعليل : حسب قانون جمع التوترات $U_C(t) + U_R(t) = E$ عند اللحظة $t=0$
		$U_C(0) + U_R(0) = E$
		$U_R(0) = E$
		-3-6 إثبات أن المعادلة التفاضلية التي يحققها التيار الكهربائي تكتب بالشكل : $\frac{di}{dt} + \frac{i}{R.c} = 0$
0,25		حسب قانون جمع التوترات : $U_R + U_C = E$
		إذن : $Ri + \frac{q}{c} = E$ بالإشتقاق نجد : $R \frac{di}{dt} + \frac{1}{c} \frac{dq}{dt} = 0$
0,25		لدينا : $i = \frac{dq}{dt}$
		وعليه $R \frac{di}{dt} + \frac{1}{c} i = 0$ بالقسمة على RC :
		$\frac{di}{dt} + \frac{i}{R.c} = 0$
0,25		-4-6 من البيان نجد $\tau = 9ms = 9 \times 10^{-3} s$
0,25		-5-6 حساب R :
0,25		$\tau = RC \Rightarrow R = \frac{\tau}{C} = \frac{9 \times 10^{-3}}{200 \times 10^{-6}} = 45\Omega$

صفحة 10



مع تمنياتنا لكم بالتوفيق و اسجاح في شهادة البكالوريا

أول العلم

الصمت،

ثم الاستماع له،

ثم حفظه،

ثم العمل به،

ثم نشره وتعليمه"