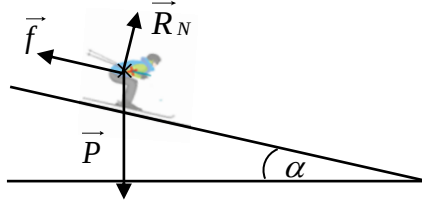


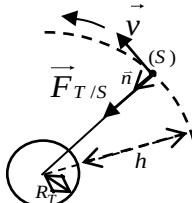
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,25	0,25	التمرين الأول: (04 نقاط) 1. نص القانون الثاني لنيوتن: في معلم عطالي المجموع الشعاعي للقوى الخارجية المطبقة على مركز عطالة جملة مادية يساوي في كل لحظة جداء كتلتها في شعاع تسارع مركز عطالتها.
0,50	0,50	2. تمثيل القوى الخارجية: - قوة الثقل $\vec{P}$ - قوة فعل سطح المستوي على المتزلق $\vec{R}_N$ - قوة الاحتكاك $\vec{f}$ 
1,0	0,25 0,25 0,50	3. عبارة التسارع: بتطبيق القانون الثاني لنيوتن في معلم سطحي ارضي عطالي $\Sigma \vec{F}_{ext} = m \vec{a}$ $\vec{P} + \vec{f} + \vec{R}_N = m \vec{a} \Rightarrow mg \sin \alpha - f = m a \Rightarrow a = \frac{mg \sin \alpha - f}{m} = g \sin \alpha - \frac{f}{m}$ مناقشة طبيعة الحركة: بما أن التسارع ثابت والمسار مستقيم. من أجل $f < m g \sin \alpha \rightarrow a > 0 ; v > 0$ حركة مستقيمة متسارعة بانتظام من أجل $f > m g \sin \alpha \rightarrow a < 0 , v > 0$ حركة مستقيمة متباطئة بانتظام وفي حالة $f = m g \sin \alpha \rightarrow a = 0$ تكون الحركة مستقيمة منتظمة
	0,25 0,25 0,25	1.4. طبيعة حركة G: نلاحظ من البيان أن السرعة تتزايد خلال الحركة وهي توافق $f < m g \sin \alpha \rightarrow a > 0 ; v > 0$ فإن الحركة مستقيمة متسارعة بانتظام. المعادلة الزمنية للسرعة: $v = at + v_0$ المعادلة الزمنية للحركة: $x = \frac{1}{2} at^2 + v_0 t / x_0 = 0$
1,75	0,25	2.4. اثبات العلاقة: من معادلة السرعة: $t = \frac{v - v_0}{a}$ نعوض في معادلة الحركة نجد $x = \frac{1}{2} a \left(\frac{v - v_0}{a} \right)^2 + v_0 \left(\frac{v - v_0}{a} \right)$ ومنه نستنتج العلاقة $v^2 = 2ax + v_0^2$

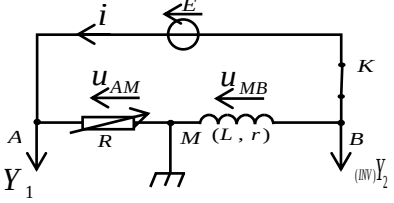
	0,25×2	3.4. قيمة التسارع a والسرعة الابتدائية v_0 . العلاقة البيانية هي: $v^2 = 0,28x + 256$ بالمطابقة فإن: $a = 0,14 m/s^2$ و $v_0 = 16 m/s$
	0,25	4.4. استنتاج شدة قوة الاحتكاك $\bar{f}$. $f = m(g \sin \alpha - a) = 80 \times (9,81 \times \sin 10^\circ - 0,14) = 125 N$
0,50	0,25	5. حساب قيمة شدة القوة $\bar{R}_N$ ثم استنتاج قيمة شدة $\bar{R}$. بأسقاط العلاقة الشعاعية للقانون الثاني لنيوتن على المحور $(O, \vec{j})$ نجد: $R_N = mg \cos \alpha = 80 \times 9,81 \times \cos 10^\circ = 772,9 N$
	0,25	$R = \sqrt{R_N^2 + f^2} = 782,9 N$
1,0	0,25	التمرين الثاني: (04 نقاط) 1.1. المقصود بنواة مشعة: هي نواة غير مستقرة تتفكك تلقائيا لتعطي نواة أكثر استقرارا مع اصدار اشعاع.
	0,25	2.1. القوة المسؤولة عن تماسك النواة هي القوة النووية القوية إنها تربط النوترونات والبروتونات مع بعضها البعض وشدتها أكبر من شدة قوة التنافر الكهربائي بين البروتونات.
	0,50	3.1. أنماط الاشعاعات: $\alpha(^4_2He); \beta^+(^0_1e); \beta^-(^0_{-1}e); \gamma$
1,50	0,50	1.2. التعرف على الأنوية: $X_1 \rightarrow ^{212}_{82}Pb; X_2 \rightarrow ^{212}_{83}Bi; X_3 \rightarrow ^{208}_{81}Tl; X_4 \rightarrow ^{208}_{82}Pb$
	0,25	2.2. النواتان X_1, X_2 ، $(^{212}_{82}Pb, ^{212}_{83}Bi)$: النواتان لا تمثلان نظيرين لأن لهما Z مختلف.
	0,25×3	3.2. معادلات التحولات النووية: $^{208}_{81}Tl \rightarrow ^{208}_{82}Pb + ^0_{-1}e, ^{212}_{83}Bi \rightarrow ^{208}_{81}Tl + ^4_2He, ^{212}_{82}Pb \rightarrow ^{212}_{83}Bi + ^0_{-1}e$
1,50	0,25	1.3. قانون تناقص عدد الأنوية المشعة: $N_{Bi}(t) = N_0 e^{-\lambda t}$
	0,25	1.2.3. اثبات العلاقة: $N_0 = N_{Tl}(t) + N_{Bi}(t) = N_{Tl}(t) + N_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow N_{Tl}(t) = N_0(1 - e^{-\lambda t})$
	0,25	2.2.3. - تعريف زمن نصف العمر: الزمن اللازم لتفكك نصف عدد الأنوية المشعة الابتدائية - قيمة N_0 : من البيان عند اللحظة $t = t_{1/2} = 60 \text{ min}$ فإن:
	0,25	- الكتلة m_0 : $m_0 = \frac{N_0}{N_A} \cdot M(^{212}_{83}Bi) = 1 g$ (يمكن استخدام $N_{Tl}(t) = N_0(1 - e^{-\lambda t})$ والبيان)
	0,25	- قيمة A_0 : $A_0 = \lambda N_0 = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N_0 = 5,4 \times 10^{17} Bq$

2,75	0,50	التمرين الثالث: (06 نقاط) 1.1. الظاهرة الكهربائية الحادثة مجهريا هي هجرة جماعية للإلكترونات من اللبوس المرتبط ب Com لمقياس الأمبير الى اللبوس الآخر عبر المولد (شحن المكثفة بمولد التيار الكهربائي).
	0,50	2.1. تحديد رقم البيان لعملية الشحن مع التعليل: لما $t=0$ فإن $u_C=0$ خلال الشحن و هذا يوافق البيان رقم (2).
	0,25×2	3.1. عبارة u_C بدلالة I_0 ، C و t: $u_C = \frac{q}{C} \quad \text{ونعلم أن: } q = I_0 \cdot t \quad \text{إذا } u_C = \frac{I_0}{C} \cdot t$
	0,25×2	1.4.1. قيمة سعة المكثفة C. لدينا العبارة البيانية: $u_C = at$ ، $t=0,1$ (حيث a معامل توجيه البيان) بالمطابقة مع العبارة $u_C = \frac{I_0}{C} \cdot t$ نجد $C = \frac{I_0}{a} = \frac{150}{0,1} = 1500F$
	0,25 0,25×2	2.4.1. تعيين اللحظة t_1: من البيان (2) ومن أجل $u_C = 2,5V \Rightarrow t_1 = 25s$ - حساب قيمة الطاقة $E_C(t_1)$ المخزنة في المكثفة: $E_C = \frac{1}{2} \cdot C \cdot U_C^2 = \frac{1}{2} \cdot 1500 \cdot (2,5)^2 \Rightarrow E_C = 4687,5J$
2,75	0,50	1.2. الظاهرة الكهربائية الحادثة للمكثفة مجهرياً مع التعليل: الظاهرة الحادثة هي ظاهرة التفريغ يحدث خلالها هجرة الإلكترونات من اللبوس السالب الى اللبوس الموجب حيث يتناقص التوتر الكهربائي بين طرفيها كما في البيان (1).
	0,25×2	2.2. المعادلة التفاضلية لتطور التوتر الكهربائي $u_C(t)$: $u_R + u_C = 0 \quad \text{و بما أن: } i = C \frac{du_C}{dt} \quad u_R = Ri \quad \text{ومنه نجد: } \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{RC} u_C = 0$
	0,50 0,25×2	1.3.2. عبارة ثابت الزمن τ ثم تأكد أن له بُعداً زمنياً: لدينا $u_C(t) = 2,5e^{\frac{(25-t)}{\tau}}$ و $\frac{du_C(t)}{dt} = -\frac{2,5}{\tau} e^{\frac{(25-t)}{\tau}}$ بالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد $-\frac{2,5}{\tau} e^{\frac{(25-t)}{\tau}} + \frac{2,5}{RC} e^{\frac{(25-t)}{\tau}} = 0 \Rightarrow \tau = RC$ - وحدة τ: $[C] = \frac{[i][t]}{[u]}$; $[R] = \frac{[u]}{[i]}$ / $[\tau] = [R][C]$ بالتعويض نجد: $[\tau] = [t] = T$ إذا له بعد زمني.
	0,25 0,25	2.3.2. الاستنتاج بياناً قيمة ثابت الزمن τ: من أجل $t = 25 + \tau$ نجد $u_C(25 + \tau) = 0,37 \times 2,5 = 0,9V$ بالإسقاط نجد $\tau = 7525 - 25 = 7,5 \times 10^3 s$ وهذا يوافق $\tau = 7500s = 2,11h$ - قيمة مقاومة الناقل الأومي R: $\tau = RC \Rightarrow R = \frac{\tau}{C} = \frac{7500}{1500} \Rightarrow R = 5\Omega$

	0,25	3.3.2. الحساب بوحدة ساعة (h) المدة اللازمة لتفريغ المكثفة كليا: $\Delta t = 5 \tau = 37500s = 10,42 h$																									
0,50	0,50	3. خصائص المكثفة فائقة السعة المدروسة: - تشحن في مدة قصيرة - تخزن طاقة كبيرة - لها سعة كبيرة - تفرغ في مدة طويلة																									
0,50	0,25 0,25	التمرين التجريبي: (06 نقاط) 1. I / تحديد الزجاجية المناسبة لأخذ الحجم $V_0 = 2mL$: بواسطة ماصة عيارية (2mL) مزودة بإجاصة مص. - الاحتياطات الأمنية الواجب توفيرها: المنزر، القفازات، النظارات، القناع.																									
0,25	0,25	2. كتابة المعادلة الكيميائية المُنمذجة للتحويل: $C_nH_{2n+1}COOH(aq) + OH^-(aq) = C_nH_{2n+1}COO^-(aq) + H_2O(l)$																									
0,50	0,25 0,25	3. تعريف نقطة التكافؤ: عندها يكون المزيج التفاعلي ستيو متري. - استنتاج التركيز المولي c للمحلول الحمضي (S): $c.V_a = c_b.V_b \Rightarrow c = \frac{c_b.V}{V_a} = 0,1mol / L$																									
0,50	0,25 0,25	4. جدول تقدم التفاعل الحادث بين الحمض $C_nH_{2n+1}COOH$ والماء: <table><tr><td>المعادلة</td><td colspan="4">$C_nH_{2n+1}COOH(aq) + H_2O(l) = C_nH_{2n+1}COO^-(aq) + H_3O^+(aq)$</td></tr><tr><td>الحالة</td><td colspan="4">كمية المادة (mol)</td></tr><tr><td>t = 0</td><td>n = c . V</td><td>زيادة</td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>t</td><td>n - x</td><td>زيادة</td><td>x</td><td>x</td></tr><tr><td>t_f</td><td>n - x_f</td><td>زيادة</td><td>x_f</td><td>x_f</td></tr></table> - اثبات أن حمض ضعيف: $pH = 2,9 \Rightarrow [H_3O^+]_f = 10^{-2,9} = 1,25 \times 10^{-3} mol / L$ بما أن: $[H_3O^+]_f < c$ إذا الحمض ضعيف. (تقبل الإجابات الأخرى)	المعادلة	$C_nH_{2n+1}COOH(aq) + H_2O(l) = C_nH_{2n+1}COO^-(aq) + H_3O^+(aq)$				الحالة	كمية المادة (mol)				t = 0	n = c . V	زيادة	0	0	t	n - x	زيادة	x	x	t _f	n - x _f	زيادة	x _f	x _f
المعادلة	$C_nH_{2n+1}COOH(aq) + H_2O(l) = C_nH_{2n+1}COO^-(aq) + H_3O^+(aq)$																										
الحالة	كمية المادة (mol)																										
t = 0	n = c . V	زيادة	0	0																							
t	n - x	زيادة	x	x																							
t _f	n - x _f	زيادة	x _f	x _f																							
0,50	0,25 0,25	5. إيجاد عبارة الثابت المُميز للثنائية (أساس/حمض): $K_a = \frac{[H_3O^+]_f [A^-]_f}{[AH]_f} = \frac{10^{-pH} . 10^{-pH}}{c - 10^{-pH}} = \frac{10^{-2pH}}{c - 10^{-pH}}$ حساب قيمة K_a : $K_a = \frac{10^{-2(2,9)}}{0,1 - 10^{-2,9}} = 1,6 \times 10^{-5}$																									
		1.6. استنتاج الصيغة الجزيئية للحمض المجهول: حساب ثابت الحموضة pK_a : $pK_a = -\log K_a = -\log(1,6 \times 10^{-5}) = 4,8$																									

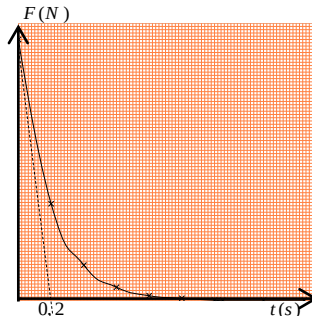
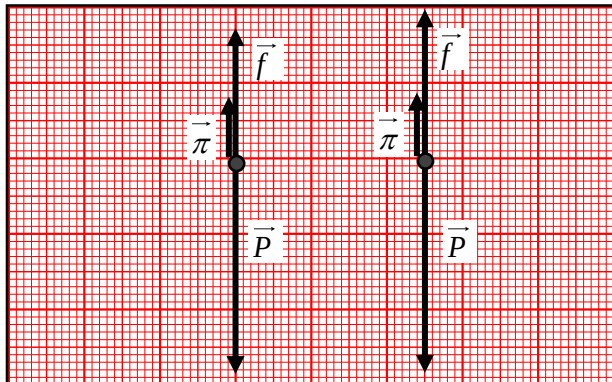
1,0	0,25	حسب الجدول فصيغة الحمض هي: CH_3COOH
	0,25	2.6. استكمال معلومات الملصقة (الكتلة المولية M ، نسبة النقاوة $p\%$): - الكتلة المولية للحمض: من صيغة الحمض نجد: $M = 2 \times 12 + 4 \times 1 + 2 \times 16 = 60 \text{ g/mol}$ - نسبة النقاوة: لدينا من معامل التخفيف:
	0,25	$F = \frac{c_0}{c} = 175 \Rightarrow c_0 = 175c = 175 \times 0,1 = 17,5 \text{ mol/L}$
	0,25	ومن العلاقة نجد: $c_0 = \frac{10 p \% d}{M} \Rightarrow p \% = \frac{c_0 M}{10 d} = \frac{17,5 \times 60}{10 \times 1,05} = 100\%$
	0,25	II / 1. نسمي هذا التحول بالأسطرة.
0,25	0,25	2. العاملان الحركيان المستعملان لتسريع التفاعل: - رفع درجة الحرارة - إضافة حمض الكبريت
0,25	0,25	3. كتابة معادلة التفاعل الحادث بين الحمض والكحول: $C_n H_{2n+1} COOH(l) + C_3 H_7 OH(l) = C_n H_{2n+1} COO - C_3 H_7(l) + H_2 O(l)$
1,0	0,25	1.4. خاصيتان للتحول الكيميائي الحادث: - بطيء - غير تام (محدود)
	0,25	2.4. مردود التفاعل r :
	0,25	$r = \frac{X_f}{X_{\max}} \times 100 = \frac{0,2 - 0,08}{0,2} \times 100 = 60\%$
	0,25	- صنف الكحول المستعمل ثانوي - صيغة الكحول نصف المنشورة واسمه النظامي: $CH_3 - CH(OH) - CH_3$ بروبان - 2 - أول
0,25	0,25	5. التحقق من صيغة الحمض: بما أن: $m(aci)_f = m(alc)_f \Rightarrow n(aci)_f \cdot M(aci) = n(alc)_f \cdot M(alc)_f$ $n(aci)_f = n(alc)_f \Rightarrow M(aci) = M(alc) = 60 \text{ g/mol}$ $14n + 46 = 60 \Rightarrow n = 1$ ومنه تكون صيغة الحمض هي: CH_3COOH
0,50	0,25	6. الصيغة نصف المنشورة للمركب العضوي الناتج واسمه النظامي: $CH_3 - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - O - \underset{\underset{CH_3}{ }}{CH} - CH_3$ ايتانوات ميثيل ايثيل
0,25	0,25	7. اقتراحات لتحسين مردود تصنيع المركب العضوي الناتج: - نزع أحد النواتج - مزيج ابتدائي غير متكافئ في كمية المادة

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,25	0,25	التمرين الأول: (04 نقاط) I / 1. المرجع المناسب لدراسة حركة هذا القمر: مرجع جيو مركزي (مركزي أرضي).
0,50	0,25×2	2. تمثيل شعاع السرعة المدارية $\vec{v}$ وشعاع قوة جذب الأرض $\vec{F}_{T/S}$: 
0,25	0,25	3. كتابة العبارة الشعاعية للقوة $\vec{F}_{T/S}$ بدلالة: G, M_T, m_s, r و $\vec{n}$: $\vec{F}_{T/S} = G \cdot \frac{m_s \cdot M_T}{r^2} \vec{n}$
1,25	0,25	1.4. مميزات شعاع تسارع مركز عطالة القمر (S) واستنتاج طبيعة الحركة: بتطبيق القانون الثاني لنيوتن في معلم عطالي $\sum \vec{F}_{ext} = m_s \vec{a}_G$ $\vec{F}_{T/S} = m_s \cdot \vec{a}_G \Rightarrow \vec{a}_G = \frac{\vec{F}_{T/S}}{m_s} = G \frac{M_T}{r^2} \cdot \vec{n}$
	0,25	- مبدؤه مركز العطالة - حامله ناظمي - جهته نحو مركز الأرض - شدته ثابتة
	0,25	- طبيعة الحركة: بما أن المسار دائري والتسارع مركزي (ناظمي) ثابت فالحركة دائرية منتظمة.
	0,25	2.4. عبارة v بدلالة G, M_T و r : $a_G = \frac{F_{T/S}}{m_s} \Rightarrow \frac{v^2}{r} = \frac{G M_T}{r^2} \Rightarrow v = \sqrt{\frac{G M_T}{r}}$
0,25	0,25	3.4. عبارة الدور T_S : $T = \frac{2\pi r}{v} \Rightarrow T = 2\pi \sqrt{\frac{r^3}{G M_T}}$
	0,25	II / 1. باستغلال البيان الممثل كتابة المعادلة الرياضية: البيان خط مستقيم يمر من المبدأ معادلته من الشكل: $F_{T/S} = A \cdot \frac{1}{r^2} = 2,1 \times 10^{16} \cdot \frac{1}{r^2}$ حيث A معامل توجيه البيان العلاقة النظرية: $F_{T/S} = K \cdot m_s \cdot \frac{1}{r^2}$ استنتاج قيمة الثابت K حيث $(K = G M_T)$. بالمطابقة: $K = \frac{A}{m_s} = 39,6 \times 10^{13} SI$
0,75	0,25	1.2. الارتفاع h عن سطح الأرض: $h = r - R_T$ بما أن: $F_{T/S} = 11,8 \times 10^2 N$ من البيان نجد: $\frac{1}{r^2} = 5,58 \times 10^{-16}$ $\frac{1}{r^2} = 5,58 \times 10^{-16} \Rightarrow r = \frac{1}{\sqrt{5,58 \times 10^{-16}}} = 4,23 \cdot 10^7 m = 4,23 \cdot 10^4 km$ $h = 4,23 \cdot 10^4 - 6,4 \cdot 10^3 = 3,59 \cdot 10^4 km$

	0,25	2.2. السرعة المدارية v: $v = \sqrt{\frac{G M_T}{r}} = \sqrt{\frac{K}{r}} = \sqrt{\frac{39,6 \times 10^{13}}{4,23 \times 10^7}} = 3060 \text{ m/s} = 3,06 \text{ km/s}$
	0,25	3.2. الدور T_S: $T = \frac{2\pi r}{v} = \frac{2\pi \times 4,23 \times 10^7}{3060} = 86811,76 \text{ s} \approx 24 \text{ h}$
0,50	0,50	3. نعم القمر سهيل سات 2 جيو مستقر لأنه يحقق الشروط التالية: دوره يساوي دور الأرض حول محورها $T_S = 24 \text{ h}$ من السياق يظهر ساكنا بالنسبة لملاحظ على سطح الأرض فهو يدور في نفس جهة دوران الأرض ومساره يقع في مستوي خط الاستواء.
1,0	0,25×4	التمرين الثاني: (04 نقاط) 1. جهة مرور التيار الكهربائي i، سهمي التوترين الكهربائيين u_{AM} و u_{MB} ومدخلي راسم الاهتزاز: ملاحظة: الضغط على الزر INV على المدخل Y_2. 
0,50	0,25 0,25	2. المنحنى الذي يمكننا من متابعة تطور شدة التيار الكهربائي: عند $t = 0$ فإن $i = 0$ ومنه $u_R = 0$ وهذا يوافق البيان رقم (2) الذي يمثل تطور التوتر بين طرفي الناقل الأومي، وبما أن $u_R = R i(t)$ و $u_R(t)$ يتناسبان طرديا فالبيان رقم (2) يمكننا من متابعة تطور $i(t)$. استنتاج تصرف الوشيعة: لحظة غلق القاطعة K تمنع ظهور التيار في الدارة. - في النظام الدائم تتصرف الوشيعة كناقل أومي.
1,25	0,25 0,25 0,25 0,25	1.3. القوة المحركة الكهربائية E: $E = 6 \text{ V}$ 2.3. المقاومة الداخلية للوشيعة r: في النظام الدائم لدينا: $U_R = R I_{\max} = 2 \text{ V} \quad ; \quad U_b = r I_{\max} = 4 \text{ V} \Rightarrow \frac{r I_{\max}}{R I_{\max}} = 2 \Rightarrow r = 2R = 20 \Omega$ 3.3. شدة التيار الكهربائي المار في النظام الدائم $I_{\max}$: $I_{\max} = \frac{E}{R + r} = 0,2 \text{ A}$ 4.3. ثابت الزمن المميز للدارة τ: من مماس البيان (1) نجد: $\tau = 50 \text{ ms}$ - استنتاج ذاتية الوشيعة L: $L = \tau(R + r) = 50 \times 10^{-3} \times 30 = 1,5 \text{ H}$

1,25	0,25×4	4. ملء الجدول: الاستنتاج: تزايد المقاومة ينتج عنه: تناقص كل من: $I_{\max}(A)$ و $\tau(ms)$ و $u_{MB}(V)$ ، وتزايد $u_{AM}(V)$																																		
		40	20	المقاومة $R(\Omega)$																																
		0,10	0,15	الشدة الأعظمية $I_{\max}(A)$																																
	0,25	25,0	37,5	ثابت الزمن $\tau(ms)$																																
		4	3	$u_{AM}(V)$	التوتر الكهربائي في النظام الدائم																															
2	3	$u_{MB}(V)$																																		
0,50	0,25 0,25	التمرين الثالث: (06 نقاط) 1. تعريف كل من الأكسدة والإرجاع: - الأكسدة عملية يتم فيها فقدان الكترونات خلال تفاعل كيميائي. - الإرجاع عملية يتم فيها إكتساب الكترونات خلال تفاعل كيميائي.																																		
		2. جدولا لتقدم التفاعل:																																		
0,50	0,50	<table><tr><td>المعادلة</td><td colspan="5">$2I^-(aq) + H_2O_2(aq) + 2H_3O^+(aq) = I_2(aq) + 4H_2O(l)$</td></tr><tr><td>الحالة</td><td colspan="5">كمية المادة (mol)</td></tr><tr><td>ح. ابتدائية</td><td>c_2V_2</td><td>c_1V_1</td><td>بوفرة</td><td>0</td><td>بوفرة</td></tr><tr><td>ح. انتقالية</td><td>$c_2V_2 - 2x$</td><td>$c_1V_1 - x$</td><td>بوفرة</td><td>x</td><td>بوفرة</td></tr><tr><td>ح. نهائية</td><td>$c_2V_2 - 2X_{\max}$</td><td>$c_1V_1 - X_{\max}$</td><td>بوفرة</td><td>$X_{\max}$</td><td>بوفرة</td></tr></table>					المعادلة	$2I^-(aq) + H_2O_2(aq) + 2H_3O^+(aq) = I_2(aq) + 4H_2O(l)$					الحالة	كمية المادة (mol)					ح. ابتدائية	c_2V_2	c_1V_1	بوفرة	0	بوفرة	ح. انتقالية	$c_2V_2 - 2x$	$c_1V_1 - x$	بوفرة	x	بوفرة	ح. نهائية	$c_2V_2 - 2X_{\max}$	$c_1V_1 - X_{\max}$	بوفرة	$X_{\max}$	بوفرة
		المعادلة	$2I^-(aq) + H_2O_2(aq) + 2H_3O^+(aq) = I_2(aq) + 4H_2O(l)$																																	
		الحالة	كمية المادة (mol)																																	
		ح. ابتدائية	c_2V_2	c_1V_1	بوفرة	0	بوفرة																													
		ح. انتقالية	$c_2V_2 - 2x$	$c_1V_1 - x$	بوفرة	x	بوفرة																													
ح. نهائية	$c_2V_2 - 2X_{\max}$	$c_1V_1 - X_{\max}$	بوفرة	$X_{\max}$	بوفرة																															
0,50	0,25 0,25	3. أهم طرق المتابعة الزمنية لهذا التحول: - بواسطة المعايرة اللونية لظهور اللون المميز لثنائي اليود. - بواسطة المعايرة بالناقلية لأن المحاليل شاردية.																																		
		1.4. تحديد المنحنى الموافق لتغيرات سرعة التفاعل: بما أن سرعة التفاعل تتناقص من قيمة أعظمية حتى تنعدم فهذا يوافق البيان رقم(1). - استنتاج المتفاعل المُحد: من البيان رقم(2) لاختفاء شوارد اليود نلاحظ كمية مادة منه متبقية عند نهاية التفاعل وعليه يكون المتفاعل المحد هو الماء الأكسجيني.																																		
1,75	0,25 0,25	1.2.4. حساب التركيز المولي c_2 : من البيان(2) عند $t = 0$ لدينا $c_2 = \frac{0,1}{0,1} = 1mol.L^{-1}$ $c_2V_2 = 5 \times 2 \times 10^{-2} = 0,1mol \Rightarrow c_2 = \frac{0,1}{0,1} = 1mol.L^{-1}$ التقدم الأعظمي $X_{\max}$: في الحالة النهائية من البيان(2) لدينا: $c_2V_2 - 2X_{\max} = 2,5 \times 2 \times 10^{-2} = 5 \times 10^{-2}mol \Rightarrow X_{\max} = \frac{0,1 - 0,05}{2} = 2,5 \times 10^{-2}mol$																																		
	0,25																																			
	0,25																																			

	0,25	- الحجم V_1: بما أن الماء الاكسجيني محد فإن: $c_1V_1 - X_{\max} = 0 \Rightarrow V_1 = \frac{X_{\max}}{c_1} = \frac{2,5 \times 10^{-2}}{0,5} = 0,05L = 50mL$															
	0,25 0,25	2.2.4. السرعة الحجمية لتشكل I_2 في اللحظة $t = 0$: $v_{(Vol)}(I_2) = \frac{1}{V_T} \cdot \frac{dn(I_2)}{dt} = \frac{1}{V_T} \cdot \frac{dx}{dt} = \frac{1}{0,15} \cdot (4 \times 2 \times 10^{-3}) = 5,33 \times 10^{-2} mol \cdot min^{-1} \cdot L^{-1}$															
0,50	0,25 0,25	الجزء الثاني: 1. تحديد قطبي العمود ورمزه الاصطلاحي: بما أن القطب السالب للأمبير متر متصل بالمسرى النحاسي ويعطي قيمة سالبة إذا القطب الموجب للعمود عند النحاس والقطب السالب عند المغنيزيوم. - الرمز الاصطلاحي للعمود: $(-)Mg / Mg^{2+} \mid Cu^{2+} / Cu (+)$															
2,25	0,25	1.2. المعادلة النصفية للتفاعل الحادث عند كل مسرى:															
	0,25	عند القطب (+) $Cu^{2+}(aq) + 2e^{-} = Cu(s)$															
	0,25	عند القطب (-) $Mg(s) = Mg^{2+}(aq) + 2e^{-}$															
	0,25	المعادلة الاجمالية: $Mg(s) + (Cu^{2+}(aq) + SO_4^{2-}(aq)) = (Mg^{2+}(aq) + SO_4^{2-}(aq)) + Cu(s)$															
	0,25	2.2. قيمة التقدم الأعظمي $X_{\max}$: <table><tr><td>المعادلة</td><td>$Mg(s)$</td><td>$+ Cu^{2+}(aq)$</td><td>$= Mg^{2+}(aq) + Cu(s)$</td></tr><tr><td>$t = 0$</td><td>بوفرة</td><td>$n = c V$</td><td>$n = c V$</td></tr><tr><td>t</td><td>بوفرة</td><td>$n - x$</td><td>$n + x$</td></tr><tr><td>t_f</td><td>بوفرة</td><td>$n - X_{\max}$</td><td>$n + X_{\max}$</td></tr></table> $n - X_{\max} = 0 \Rightarrow X_{\max} = c \cdot V = 0,1 \times 50 \times 10^{-2} = 5 \times 10^{-3} mol$	المعادلة	$Mg(s)$	$+ Cu^{2+}(aq)$	$= Mg^{2+}(aq) + Cu(s)$	$t = 0$	بوفرة	$n = c V$	$n = c V$	t	بوفرة	$n - x$	$n + x$	t_f	بوفرة	$n - X_{\max}$
المعادلة	$Mg(s)$	$+ Cu^{2+}(aq)$	$= Mg^{2+}(aq) + Cu(s)$														
$t = 0$	بوفرة	$n = c V$	$n = c V$														
t	بوفرة	$n - x$	$n + x$														
t_f	بوفرة	$n - X_{\max}$	$n + X_{\max}$														
	0,50	3.2. حساب $Q_{\max}$ كمّية الكهرباء الأعظمية: $Q_{\max} = Z \cdot X_{\max} \cdot F = 2 \times 5 \times 10^{-3} \times 96500 = 965C$															
	0,50	4.2. المدة الزمنية الأعظمية Δt بوحدة ساعة (h): $Q_{\max} = I_0 \cdot \Delta t \Rightarrow \Delta t = \frac{Q_{\max}}{I_0} = \frac{965}{70 \times 10^{-3}} = 13785,71s = 3,82 h$															

0,75	0,75	التمرين التجريبي: (06 نقاط) 1. رسم بيان تغيّرات محصلة القوى بدلالة الزمن $F = f(t)$: 												
2,50	0,50 0,50	1.2. كيفية تغيّر شدّة محصلة القوى خلال الزمن: - نظام انتقالي : تتناقص فيه شدة محصلة القوى خلال الزمن من قيمة عظمى حتى تنعدم. تكون فيه الحركة مستقيمة متسارعة. - نظام دائم: تبقى فيه شدة المحصلة معدومة والحركة مستقيمة منتظمة.												
	0,25×2	2.2. استنتاج قيمة التسارع a_0 في اللّحظة $t = 0$: $F_0 = m . a_0 \Rightarrow a_0 = \frac{F_0}{m} = \frac{4 \times 10^{-2}}{5,8 \times 10^{-3}} = 6,9 m . s^{-2}$												
	0,25×2	3.2. حساب شدّة دافعة أرخميدس: بما أن $a_0 < g$ توجد دافعة أرخميدس في اللحظة $t = 0$ $\pi = mg - F_0 \Rightarrow \pi = 1,68 \times 10^{-2} N$												
	0,50	4.2. تحديد قيمة ثابت الزمن τ لهذه الحركة: يوافق نقطة تقاطع المماس للبيان عند $t = 0$ مع محور الأزمنة فنجد: $\tau = 0,2s$												
1,0	0,25×4	3. تمثيل أشعة القوى المطبقة على مركز عطالة الكرة في اللّحظتين: $t = 0,4s$ ، $t = 1,5s$: <table><tr><th>$f (\times 10^{-2} N)$</th><th>$\pi (\times 10^{-2} N)$</th><th>$P (\times 10^{-2} N)$</th><th>$t(s)$</th></tr><tr><td>$3,5 \rightarrow 1,73cm$</td><td>$1,68 \rightarrow 0,84cm$</td><td>$5,68 \rightarrow 2,84cm$</td><td>$t = 0,4s$</td></tr><tr><td>$4 \rightarrow 2cm$</td><td>$1,68 \rightarrow 0,84cm$</td><td>$5,68 \rightarrow 2,84cm$</td><td>$t = 1,5s$</td></tr></table>$f = mg - F - \pi$ 	$f (\times 10^{-2} N)$	$\pi (\times 10^{-2} N)$	$P (\times 10^{-2} N)$	$t(s)$	$3,5 \rightarrow 1,73cm$	$1,68 \rightarrow 0,84cm$	$5,68 \rightarrow 2,84cm$	$t = 0,4s$	$4 \rightarrow 2cm$	$1,68 \rightarrow 0,84cm$	$5,68 \rightarrow 2,84cm$	$t = 1,5s$
$f (\times 10^{-2} N)$	$\pi (\times 10^{-2} N)$	$P (\times 10^{-2} N)$	$t(s)$											
$3,5 \rightarrow 1,73cm$	$1,68 \rightarrow 0,84cm$	$5,68 \rightarrow 2,84cm$	$t = 0,4s$											
$4 \rightarrow 2cm$	$1,68 \rightarrow 0,84cm$	$5,68 \rightarrow 2,84cm$	$t = 1,5s$											

1,75	0,25×2	1.4. المعادلة التفاضلية لتطور سرعة مركز عطالة الكرة: $\frac{dv}{dt} + Av^n = B$ $\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a} \Rightarrow \vec{P} + \vec{\pi} + \vec{f} = m \vec{a}$ $mg - \pi - f = m a \Rightarrow mg - \pi - kv^n = m \frac{dv}{dt} \Rightarrow \frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} v^n = \frac{mg - \pi}{m}$ $A = \frac{k}{m} ; B = \frac{mg - \pi}{m} = \frac{F_0}{m}$
	0,25×2	
	0,25	2.4. عبارة v_{lim}^n بدلالة F_0 و k: في النظام الدائم يكون: $\frac{dv}{dt} = 0$ ومنه $0 + \frac{k}{m} v_{lim}^n = \frac{F_0}{m} \Rightarrow v_{lim}^n = \frac{F_0}{k}$
	0,25	3.4. استنتاج قيمة n باعتبار $k = 0,029 SI$: بما أن $v_{lim} = 1,38 m/s$ $v_{lim}^n = \frac{F_0}{k} = \frac{4 \times 10^{-2}}{0,029} = 1,38 m/s \Rightarrow n = 1$ $v_{lim}^n = \frac{F_0}{k} \Rightarrow \ln(v_{lim}^n) = \ln\left(\frac{F_0}{k}\right) \Rightarrow n \ln(v_{lim}) = \ln\left(\frac{F_0}{k}\right) \quad (2ط)$ $n = \frac{\ln\left(\frac{F_0}{k}\right)}{\ln(v_{lim})} = \frac{\ln\left(\frac{4 \times 10^{-2}}{0,029}\right)}{\ln(1,38)} = 1$
	0,25	4.4. عبارة f المنمذجة لقوة الاحتكاك: بما أن: $n = 1$ فالعبارة هي: $f = k.v$