الإجابة النموذجية واسلم التنقيط

امتحان شهادة البكالوريا دورة: 2014

المادة : علوم فيزيائية الشعبة: علوم تجريبية

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)			
المجموع	مجزأة				
		التمرين الأول: (04 نقاط)			
0.5	0,25	$H_2O_2 + 2H_3O^+ + 2e^- = 4H_2O$ المعادلتان النصفيتان: (1:1)			
0,5	0,25	$2I^- = I_2 + 2e^-$			
		$:n_0ig(I^-ig)$ و $n_0ig(H_2O_2ig)$ كميات المادة الابتدائية $n_0ig(H_2O_2ig)$ و			
0,50	0,25	$n_0(H_2O_2) = C_1 \cdot V_1 = 4.5 \times 10^{-3} \text{ mol}$			
0,50	0,25	$n_0(I^-) = C_2 \cdot V_2 = 6.0 \times 10^{-3} \text{ mol}$			
		3) جدول تقدم التفاعل:			
		معادلة الثقاعل $H_2O_2(aq)+2I^-(aq)+2H_3O^+(aq)=I_2(aq)+4H_2O(\ell)$			
		حالة (mol) التقدم التقدم الدة بـ (mol) التقدم			
0,5	0,5	الابتدائية 0 4.5×10^{-3} 0 0 0 0			
		$X = 4.5 \times 10^{-3} - X = 6.0 \times 10^{-3} - 2X$ الانتقالية $X = 4.5 \times 10^{-3} - X$ الانتقالية			
		النهائية X_f			
0,25	0,25	$n_{f}\left(I^{-} ight)=0$ من الجدول و في الحالة النهائية لدينا: $n_{f}\left(I^{-} ight)=0$			
		ومنه شوارد اليود $I^-(aq)$ هي المتفاعل المحد.			
		II: سحاحة مدرجة			
	0, 25	 1 أ− التوقيف الأثي لتفاعل تشكل ثنائي اليود ثيركبريتات الصوبيوم			
0,75	الرسم 0,50	في اللحظة المعتبرة t . $I_2(aq)$			
	**************************************	ب- لاحظ الشكل.			
	0,25	2) أ- السرعة الحجمية هي سرعة التفاعل ماء البود+صمغ النشاء ط المصنبور ماء البود+صمغ النشاء ط المصنبور			
		في وحدة الحجوم. في وحدة الحجوم. ماء البود+صمغ النشاء الله صنبور عبارتها:			
	0,25	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$			
1,50		$v_{vol}\left(t\right) = \frac{1}{V} \cdot v\left(t\right) = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx\left(t\right)}{dt}$			
^^		بيانيا: -ب			
	0, 25	$v_{vol}(0 \min) = 3.33 \times 10^{-3} mol \cdot \min^{-1} \cdot L^{-1}$			
	0,25	$v_{vol}(9 \mathrm{min}) = 0.55 \times 10^{-3} mol \cdot \min^{-1} \cdot L^{-1}$			
	0,50	$v(I^{-})(9 \mathrm{min}) = 0.22 \times 10^{-3} mo\ell \cdot min^{-1} \cdot v(I^{-}) = 2V \cdot v_{vol} - $			

000000000000000000000000000000000000000		تابع الإجابه النمودجيه المادة: علوم فيزيائيه الشعبه: علوم تد
العلامة مجزأة المجموع		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
29	٠,٠	التمرين الثاني: (04 نقاط)
0,50	0, 25 0, 25	x=3 انحفاظ الانحفاظ: $x=3+102+135+x$ و منه: $x=3+102+135+x$ و منه: $x=3+102+135+x$ انحفاظ الشحنة $x=3+10=102+135+x$ و منه: $x=3+10=102+135+x$
	0,50	$\Delta E = 239 \times \frac{E_{\ell}}{A} {\binom{239}{94} Pu} - 102 \times \frac{E_{\ell}}{A} {\binom{102}{42} Mo} - 135 \times \frac{E_{\ell}}{A} {\binom{135}{52} Te} $ – f (2)
1,00	0,25	$\Delta E = -205~MeV$ و منه:
	0,25	$\Delta m = -0,22008 u$ و منه: $\Delta E = \Delta m \cdot c^2$
0,75	0,75	$E(MeV)$: ب- مخطط الحصيلة الطاقوية: $94p+146n$: $E_{\ell}(^{239}_{94}Pu)$: $E_{\ell}(^{239}_{94}Pu)$: $E_{\ell}(^{102}_{42}Mo)-E_{\ell}(^{135}_{52}Te)$: ΔE
0,75	0,25 0,25 0,25	$P_{moy} = \frac{E_{lib}}{\Delta t}$ (3 $E_{lib} = N_{Pu} \cdot \Delta E = \frac{m}{M} \cdot N_A \cdot \Delta E$ و منه: $P_{moy} = 33,5 \; MW$ و منه: -1 (4
1,00	0,25 0,25 الرسم 0,50	و يمثل تغير ات طاقات الربط لكل $\frac{100}{100}$ $\frac{200}{190}$ $\frac{240}{100}$ $\frac{190}{100}$ $\frac{190}{100$
0,75	0,50 0,25	K (التمرین الثالث: (04) نقاط) K

العلامة		تابع الإجاب التمودجية المادة . علوم فيريانيه السعبه. علوم ك
المجموع	مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
23-,	0,25	Y الشكل. B $U_R = U_{BC}$ R R
		المنحنى $u_{BC}=f\left(t ight)$ المشاهد:
	0,75	$U_{R_{Max}} = \frac{1}{10} \left(\frac{1}{10} \right)$
	0,25	المقدار الفيزيائي الذي يماثل $u_{BC}\left(t ight)$ في التطور هو شدة التيار المار في الدارة:
3,25	0,25 0,50 0,25 0,25 0,25	$u_{BC}=Ri$ \Rightarrow $i=\frac{u_{BC}}{R}$ $:$ $:$ $:$ $:$ $:$ $:$ $:$ $:$ $:$ $:$
	0,25	$E_{(L)}(\tau) = 9,5 \times 10^{-3} J$

1 N	لبع الإجابة التمودجية المادة . علوم فيريانية السعبة. علوم تجريبية العلامة				
المجموع	الع مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الأول)			
		التمرين الرابع: (04 نقاط)			
	الرسم 0,25	$\uparrow R$ أ- تمثيل القوى: لاحظ الشكل (1)			
	0,25	A المعادلة التفاضلية: A المعادلة التفاضلية: A المعادلة التفاضلية: A المعادلة التفاضلية القانون الثاني لنيوتن A المعادلة التفاضلية القانون الثاني لنيوتن A المعادلة التفاضلية القانون الثاني لنيوتن A المعادلة التفاضلية المعادلة			
	10 12 230	بلطبیق العالوی التانی نیوس $\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_G$			
	0,25	$\vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \cdot \vec{a}$			
	0,25				
	0,23	$rac{dv}{dt} = -rac{f}{m}$ ومنه: $0+0-f = m\cdotrac{dv}{dt}$ ومنه الحركة:			
		$a=rac{dv}{dt}=-rac{f}{m}$:ج $-$ المعادلات الزمنية للحركة			
	0,25	$(1) \dots v(t) = a \cdot t + v_0 = \left(-\frac{f}{m}\right) \cdot t + v_0$ و منه:			
1,50		$v\left(t\right) = \frac{dx\left(t\right)}{dt}$			
	0, 25	(2) $x(t) = \frac{1}{2}a \cdot t^2 + v_0 \cdot t = \left(-\frac{f}{2m}\right) \cdot t^2 + v_0 \cdot t$ و منه:			
		(2) من (1) من (1) و (2)			
		$v^{2} = (a \cdot t + v_{0})^{2} = 2a \left(\frac{1}{2}a \cdot t^{2} + v_{0} \cdot t\right) + v_{0}^{2} = 2a \cdot x + v_{0}^{2}$			
	0,25	(3)			
		V_0 قيمة V_0 و شدة V_0			
		معادلة البيان $v^2 = f(x)$ (خط مستقيم مائل لا يمر بالمبدأ):			
		$(4) \dots v^2 = \alpha \cdot x + \beta$			
		من (3) و (4) و بالرجوع إلى البيان نجد:			
0.50	0,25	$v_0 = 3.16 m/s$. و منه: $v_0^2 = \beta = 10 (m/s)^2$			
0,50	0,25	$f=1,2N$ و منه: $\alpha=-\frac{2f}{m}=-6,0$ $S\cdot I$			
		(Bx,By) المعلم العطالي (Bx,By) :			
		B_{\perp} بتطبیق القانون الثانی لنیوتن $ec{F}_{ext} = m \cdot ec{a}_{G}$ بتطبیق القانون الثانی لنیوتن			
		$\vec{P} = m \cdot \vec{g} = m \cdot \vec{a}$ نجد:			
	0,25	$\vec{a} = \frac{d\vec{v}}{dt} = \vec{g}$ بالاسقاط: $\vec{a} = \frac{d\vec{v}}{dt} = \vec{g}$			
		\vec{P} سال المقاط: $\vec{a} = \frac{d\vec{v}}{dt} = \vec{g} \begin{cases} a_x = \frac{dv_x}{dt} = 0 \\ a_y = \frac{dv_y}{dt} = +g \end{cases}$			

تابع الإجابة النموذجية المادة: علوم فيزيائية الشعبة: علوم تجريبية

# 24		تابع الإنجابة التمودنجية المادة: علوم فيريانية السعبة: علوم تع
للامة المجموع	الع مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
		و منه: $-$ مسقط الحركة وفق المحور (Bx) منتظمة.
	0,25	مسقط الحركة وفق المحور (By) متغيرة بانتظام متسارعة.
	0,25	$ec{v}egin{cases} v_x=v_B=C^{te} \ v_y=+g\cdot t \end{cases}$ بالتالي:
	0,25	المعادلتين الزمنيتين للحركة على المحورين: $ \begin{cases} x(t) = v_B \cdot t & \cdots \\ y(t) = \frac{1}{2}g \cdot t^2 & \cdots \end{cases} $
	0,25	$y(x) = \frac{g}{2v_B^2} \cdot x^2$ نجد: $y(x) = \frac{g}{2v_B^2} \cdot x^2$
		V_E و السرعة \overline{DE} و السرعة $\overline{BD}=rac{\mathcal{G}}{2v^2}\cdot\overline{DE}^2$ لدينا من معادلة المسار:
2,00	0,25	$\overline{DE} = \sqrt{\frac{2v_B^2 \cdot \overline{BD}}{g}}$ و منه:
	0.25	$v^2=v_B^2=1,6\left(m/s ight)^2$ بيانياً: من أجل $x=\overline{AB}=1,4m$ نقر أ $x=\overline{AB}=1,26m/s$ و منه: $x_B=1,26m/s$ بالتالي: $DE=0,4m$
	0,25	مسقط الحركة وفق المحور (Bx) منتظمة بالتالي: $t= \frac{\overline{DE}}{\overline{V}_B} = \frac{0.4}{1.26} = 0.31s$ و منه: $D\overline{E} = v_B \cdot t$
	0,25	مسقط الحركة وفق المحور (By) متغيرة بانتظام متسارعة بالتالي: $v_{xE}=v_B=1,26~m/s$ ؛ $v_{yE}=g\cdot t=3,1~m/s$ و منه: $v_E=\sqrt{v_{xE}^2+v_{yE}^2}=3,34~m/s$
0,25	0,25	التمرين التجريبي: (04 نقاط) 1) بروتوكول تجريبي:
0,50	0,25 0,25) تعریف الحمض: فرد کیمیائی قابل لفقدان بروتون أو أکثر خلال تفاعل کیمیائی. (2 $HA(aq) + H_2O(\ell) = H_3O^+(aq) + A^-(aq)$

	0.0000000000000000000000000000000000000	تابع الإجابة النمودجية المادة: علوم فيزيائية الشعبة: علوم ند					
لامة المجموع	الع مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الأول)					
	0,25×2	[.	$HA]_{\acute{e}q} = c$ -	$-[H_3O^+]_{\acute{e}q}$	ه [H ₃ O ⁺]	.ول: $_{\acute{e}q}=[A^{-}]_{\acute{e}q}$	3) تكملة الجد =10 ^{-pH}
105		$c (mo\ell/L)$	$1,0\times10^{-2}$	$5,0\times10^{-3}$	$1,0\times10^{-3}$	$5,0\times10^{-4}$	$1,0 \times 10^{-4}$
1,25		pΗ	3,10	3, 28	3,65	3,83	4, 27
		$[H_3O^+]_{\acute{e}q} (mo\ell.L^{-1})$	79,4×10 ⁻³	52,4×10 ⁻³	22.3×10^{-3}	14,7 ×10 ⁻³	5,3×10 ⁻³
	0,75	$[A^{\text{-}}]_{\acute{e}q} (mo\ell.L^{\text{-}1})$	79,4×10 ⁻³	52,4×10 ⁻³	22,3×10 ⁻³	14,7 ×10 ⁻³	5,3×10 ⁻³
		$[AH]_{\acute{e}q} (mo\ell.L^{-1})$	9,21×10 ⁻³	4,48×10 ⁻³	0,78 × 10 ⁻³	0,36 ×10 ⁻³	0,047 ×10 ⁻³
		$Log \frac{[A^-]}{[HA]} \frac{\acute{e}q}{\acute{e}q}$	-1,07	-0,93	-0,54	-0,41	0,03
0,5	0,25×2		I	$pH = pK_a$	$+Log \left(\frac{[A]}{[A]}\right)$	$\left(\frac{-1}{H}\right)_{\acute{e}q} = p.$	H عبارة 4) عبارة 5) أ- رسم ال
1,5	0, 25	-1,8 -1,4 -1	-0,6	4,3	$pK_a = 4.2$ $\frac{1}{100} Log \left[\frac{1}{100} \right]$	$\frac{A^-]}{HA}$	
	0,25			pH = 4, 2	,	$\left(rac{1-]}{H} rac{eta q}{eta q} ight)$: بان	I
	0,25				$pK_a = 4, 2$	$: pK_a \perp$	ب- قيمة
	0,25				C_6H_{5}	ىو: <i>COOH</i>	
					ā	، الأحماض: بد القوة الحمضي	155
	0,25	C_2	H_5COOH	C_6H	₅ COOH	НСС	
	0,25	pK_a	1		 		K_a

علوم تجربيبة	الشعبة:	المادة : علوم فيزيائية	تابع الإجابة النموذجية
*****	TO DESCRIPTION OF THE PARTY		

لامة	300700000000	تابع الإنجابة التمودنجية المادة : علوم قيريانية السعبة: علوم تك
مجزأة المجموع		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
0,25 0,25 0,50	0, 25 0, 25 0, 50	I التمرين الأول: (4 نقاط)
	0, 25 0, 25 0, 25	X_f $N_i(I_2)-x_f$ $N_i(Z_n)-x_f$
1,50	0, 25	$t(\times 10^2 s)$ 0 1 2 4 6 8 10 12 14 16 $x (mmol)$ 0 1,7 2,5 3,7 4,5 4,7 4,8 4,9 5,0 5,0 : $x (t)$ will be a constant of the constant
	0,50	5 4 3 2 1 0 200 400 600 800 1000 1200 1400 1600 t (s)
	0, 25 0, 25	5. أ- تعريف زمن نصف التفاعل t_{12} : هو المدة الزمنية اللازمة لوصول تقدم التفاعل إلى نصف قيمته النهائية. تعيين قيمته: $t_{12}=200s$

العلامة العلامة		عبع ، دِجب المعولجي العدد . عوم يريي المعجب عوم د
المجموع	مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
4 (A. 1944)		ب $t=1000s$ و $t=400s$ بالمطنين المحطنين $t=400s$ بالمحطنين المحطنين المحطنين المحمدة في المحمدة
	0,25	$v = \frac{1}{V_0} \cdot \frac{dx}{dt}$
	0,23	0
1,50	0,25	$v_{400} = \frac{1}{V_0} \left(\frac{dx}{dt} \right)_{400} = \frac{1}{250 \times 10^{-3}} \left(\frac{3.7 - 2}{400 - 0} \right) = 1.7 \times 10^{-2} \text{mmol} \cdot \ell^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
<u> </u>	0,23	$V_0 \left(dt \right)_{400} = 250 \times 10^{-3} \left(400 - 0 \right)^{-1}, 1 \times 10^{-1} \text{ MHz}^{-1}$
	0,25	$v_{1000} = \frac{1}{V_0} \left(\frac{dx}{dt} \right)_{1000} = \frac{1}{250 \times 10^{-3}} \left(\frac{4.9 - 4.3}{1000 - 0} \right) = 2.4 \times 10^{-3} \text{mmol} \cdot \ell^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
		$V_{1000} = V_0 \left(\frac{dt}{dt} \right)_{1000} = \frac{250 \times 10^{-3}}{250 \times 10^{-3}} \left(\frac{1000 - 0}{1000 - 0} \right)^{-2.4 \times 10^{-1000}}$
	0,25	ج - التفسير المجهري لتطور السرعة الحجمية:
		(1)2°04) - 95t
	0,25	التمرين الثاني: (04 نقاط) التمرين الثاني: (eta نقاط) النظير المشع: هو كل نظير يتفكك تلقائيا مصدرا جسيمات $lpha$ و إشعاع $lpha$
0,50	0, 23	ا) انتصیر المسلع. هو دل تصیر بیعدی تعالی مصدر الجسیمات $lpha$ و γ و استعاع γ .
0,00	0,25	الجسيم eta^- هو الكترون منبعث من نواة مشعة نتيجة تحول نيترون إلى بروتون.
0,50	0,50	معادلة النشاط الإشعاعي الخاصة بالسيزيوم $^{134}_{55}Cs$ معادلة النشاط الإشعاعي الخاصة بالسيزيوم $^{134}_{55}Cs$
, , , , ,	0,25	
	0,20	$A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 4 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$: بيانياً: $A_0 = 5 \times 10^{10} \; Bq$
		t= au : النشاط الإشعاعي في اللحظة $ au$
		$A(\tau) = A_0 \cdot e^{-\tau} = A_0 \cdot e^{-1} = 0.37A_0$
		$A(\tau) = 0.37 \times 5 \times 10^{10} = 1.85 \times 10^{10} \ Bq \ \Leftarrow$
	0,50	au=2,85~ans . من البيان نجد
		$t_{134} Cs$ و حساب قيمة $t_{1/2}$ انظير السيزيوم $t_{1/2} = au \cdot \ln 2$ ج $t_{1/2} = au \cdot \ln 2$
	0.50	
	0,50	$A\left(t_{_{1\!2}} ight)=rac{A_{_{m{Q}}}}{2}=A_{_{m{Q}}}\cdot e^{-rac{t_{_{1\!2}}}{ au}}$:مما سبق، یکون لدینا
3,00		$t_{_{1\!/_{\!2}}}= au\cdot \ln 2$. بالتالى:
	0,25	. $t_{1/2} = 2.85 \times \ln 2 = 2.0$ ans
	0,50	$M \cdot A_0 \cdot \tau_{-1}$ magnified to
	150 Z 153315	. $m_0 = rac{M \cdot A_0 \cdot au}{N_A} = 1$ mg د) حساب الكتلة:
	0,75	$m(t) = m_0 (1 - e^{-\lambda t})$ ومنه: $m_0 = m(t) + m'(t)$ ومنه: $m_0 = m(t) + m'(t)$
		البيان الكيف:
		m(g)
	0,25	
	0,23	
		t(ans)

العلامة		1 and
المجموع	مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
		التمرين الثالث: (04 نقاط)
	20 202	
0,50	0,25	R_1 التوتر الكهربائي بين طرفي الناقل الأومي $u_{R_1}(t)$ التوتر الكهربائي المدخل H_1
,	0,25	على المدخل Y_2 نشاهد: $u_{\scriptscriptstyle C}(t)$ التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة.
	0.50	الممثل لـ $u_{R_1}(t)$ خلال (a) هو المنحنى Y_1 خلال $U_{R_1}(t)$ الممثل لـ $U_{R_1}(t)$
	0,50	الشحن يزداد $u_{c}\left(t ight)$ و يتناقص $u_{R_{1}}\left(t ight)$ و يبقى المجموع E ثابتاً.
		$E = u_{R_1}(t) + u_{C}(t)$ المعادلة التفاضلية: حسب قانون جمع التوترات: $-$
1, 25	0.50	du_{R_1} 1
	0,50	$\frac{du_{R_1}}{dt} + \frac{1}{R_1C} \cdot u_{R_1} = 0$ و منه:
		$u_{R}\left(au_{1} ight)=0.37E=2.2V$: ب $-$ ثابت الزمن $ au_{1}$
	0,25	$ au_{_{1}}=0,08s$: بالإسقاط
0.50	0,25	$E = u_{R_1}(0) = 6V : E$ قيمة (3
0,50	0,25	c = 0.08
	0,20	$C = \frac{0.08}{1 \times 10^3} = 80 \mu F$: نجد $C = \frac{\tau_1}{R_1}$ نجد نجد
		$E - u_C \qquad \text{if } f = 0 \qquad \text{if } f $
		$i\left(t ight)=rac{E-u_{C}}{R_{1}}$:حساب شدة التيار i من قانون جمع التوترات (4
	0,25	$i(0) = \frac{6-0}{10^3} = 6 \times 10^{-3} A$: $t = 0$
0,50	,	10
0,00	0,25	$i(\infty) = \frac{6-6}{10^3} = 0$: $t \ge 0.6s$
	79	10
	0,25	$ au_2=R_2C=2000 imes80 imes10^{-6}=0.16s$: $ au_2$ ثابت الزمن (5)
	0,25	النتيجة: $ au_2=2 au_1$ التقريغ أبطأ من الشحن
		ب-
1 25	0,75	$E_{{\scriptscriptstyle lib}}=E_{0}-E_{C}$ خلال التقريغ تكون الطاقة المحولة:
1,25	0,75	$E_{lib} = \frac{1}{2}C(E^2 - U_C(t)^2) = 12,4 \times 10^{-3} J$
		$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
		التمرين الرابع: (04 نقاط)
	0,25	1) أ- تعريف المعلم الجيومركزي: هو معلم مبدؤه مركز الأرض ومحاوره الثلاثة متجهة
	, 20	
		نحو ثلاث نجوم ثابتة في الفضاء.
	0,5	$ec{F}_{T/S} = G rac{M_T m_s}{(R+h)^2} ec{n} : ec{F}_{T/S} ightharpoonup $ ب– العبارة الشعاعية لـ
	5,0	$(R+h)^2 \qquad (R+h)^2 \qquad (R+h$

العلامة		تابع الإجاب التمودجيه المادة . علوم فيريانيه السعبه. علوم ك
المجموع	الع مجزأة	عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
3. 10	0,5	$\sum ec{F}_{ext} = m_s ec{a} : ec{a}$ ج $^-$ شعاع التسارع
		$\vec{F}_{T/S} = m_s \vec{a} = G \frac{M_T m_s}{(R+h)^2} \vec{n}$
		$(R+h)^2$
1,75		$\vec{a} = \frac{GM_T}{(R+h)^2}\vec{n}$
	0,5	V^2
	0,0	$a=a_n=rac{V^2}{(R+h)}=c^{te}$ طبيعة الحركة:
		إذن الحركة دائرية منتظمة.
		ر الاصطناعي الجيومستقر . $T\left(Alsat1 ight)=1,65h$
	0,5	$T(A stra) = 23h - 56 \min$
		: Astra : هو الجيومستقر .
		ب- تسارع الجاذبية الأرضية:
	0,75	$g = g_0 \frac{R^2}{(R+h)^2} = 7.95 m / s^2$
		تتناقص قيمة g بتزايد الارتفاع.
		ج- التحقق من قانون كبلر: 2 (5004)2
2,25	0.5	(1) $\frac{T^2}{(R+h)^3} = \frac{(5964)^2}{\left\lceil (6380+700)10^3 \right\rceil^3} = 10^{-13} : A lsat 1 *$
	0,5	.L. °
		$= \frac{(86160)^2}{\left\lceil (6380 + 35650)10^3 \right\rceil^3} = 10^{-13} : Astra *$
		القانون محقق.
		د- كتلة الأرض:
	0,5	(2) $\frac{T^2}{(R+h)^3} = \frac{4\pi^2}{G \cdot M_T}$
		$M_{T}=rac{4\pi^{2}}{G imes10^{-13}}=5,9\cdot10^{24}kg$: (1) مع (2) مع
	0,25	التمرين التجريبي: (04 نقاط)
0,5	0,25	$RCOOH + C_2H_5OH = RCOOC_2H_5 + H_2O$) معادلة التفاعل الحادث: $RCOOH + C_2H_5OH = RCOOC_2H_5 + H_2O$ خصائص التفاعل: بطيء – $RCOOH + C_2H_5OH = RCOOC_2H_5$
0,25	0,25	معايرة مختلف كميات المادة للحمض المتبقي بواسطة محلول من الصودا معلوم (2) معايرة مختلف كميات المادة للحمض المتبقي بواسطة محلول من الصودا معلوم التركيز $(n_{ester})_{\acute{e}a} = n_{0}(acide) - n_{reste}(acide)$
		("ester) éq = 11 ((actue) 11 reste (actue)

العلامة العلامة		حني الإجب الحدد الاحدد الأحدد					
المجموع	عناصر الإجابة (الموضوع الأول) مجزأة الم						
		: بالتالي (n_{ester}) بالتالي $(n_{ester})_{\acute{e}q}=0,032\;mo\ell=x_{f}$ بالتالي (3					
	0,25	$(n_{alcool})_{\acute{e}q} = 0.04 - 0.032 = 0.008 \ mol \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \$					
	0,25	$\left(n_{\scriptscriptstyle eatu} ight)_{\acute{e}q} = \left(n_{\scriptscriptstyle ester} ight)_{\acute{e}q} = 0,032~mo\ell$ و					
	$K = \frac{\left(n_{ester}\right)_{\acute{eq}} \times \left(n_{eau}\right)_{\acute{eq}}}{\left(n_{acide}\right)_{\acute{eq}} \times \left(n_{alcool}\right)_{\acute{eq}}} = 4$: حيث أن						
		$\frac{0,032^2}{\left(\frac{n_0}{10} - 0,032\right) \times 0,008} = 4$ فإن:					
	0,25	$n_0 = \left(\frac{0.032^2}{4 \times 0.008} + 0.032\right) \times 10 = 0.64 \ mo\ell \ \Leftarrow$					
2	0,25	RCOOH : $RCOOH$: RCO					
2,75	0,25	$C_nH_{2n+1}COOH:RCOOH$ صيغة الحمض $M\left(RCOOH ight) = \left(14n+46 ight)g\cdot mo\ell^{-1}$ و منه:					
	20	20 40					
	0,25	CH_3COOH . و منه: $n=\frac{60-46}{14}=1$ و منه: $n=\frac{60-46}{14}=1$					
	0,25	صيغة و اسم الأستر المتشكل: $H_3COOC_2H_5$ ايثانوات الإيثيل.					
	0,25	$r = \frac{\left(n_{ester}\right)_{\acute{e}q}}{0.1 \times \left(n_{alcool}\right)_{0}} = \frac{0.032}{0.1 \times 0.4} = 0.80 = 80\% - 10$					
	0,25	المقارنة: في حالة مزيج متساوي المولات مردود التفاعل هو: %67 وهو أصغر من					
	0,25	المردود السابق. يفسر ذلك بتأثير التركيب المولي الابتدائي للمزيج على مردود التفاعل.					
0,5	0,5	$t=120~{ m min}$ في كل أنبوب: $t=120~{ m min}$ عند اللحظة $t=120~{ m min}$ النوع الكيميائي C_2H_5OH CH_3COOH $C_4H_8O_2$ H_2O بعد اللحظة $t=120~{ m min}$ $0,008mo\ell$ $0,032mo\ell$ $0,032mo\ell$ $0,032mo\ell$					
to the state of th							