

الإجابة النموذجية و سلم التنقيط

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

اختبار مادة : العلوم الفيزيائية الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع																									
	الموضوع الأول																											
	التمرين الأول : (04 نقاط)																											
	1- جدول التقدم:																											
	<table><tr><th colspan="2">المعادلة</th><th colspan="4">$Zn(s) + 2H^+(aq) = Zn^{2+}(aq) + H_2(g)$</th></tr><tr><th>كمية المادة (mol)</th><th>التقدم</th><th>ح / الجمله</th><td rowspan="3">0.75</td><td rowspan="3">01</td></tr><tr><td>0</td><td>0</td><td>ح / إبتد</td></tr><tr><td>x</td><td>x</td><td>ح / إنتقا</td></tr><tr><td>x_f</td><td>x_f</td><td>ح / نها</td></tr></table>	المعادلة		$Zn(s) + 2H^+(aq) = Zn^{2+}(aq) + H_2(g)$				كمية المادة (mol)	التقدم	ح / الجمله	0.75	01	0	0	ح / إبتد	x	x	ح / إنتقا	x_f	x_f	ح / نها							
	المعادلة		$Zn(s) + 2H^+(aq) = Zn^{2+}(aq) + H_2(g)$																									
	كمية المادة (mol)	التقدم	ح / الجمله	0.75	01																							
	0	0	ح / إبتد																									
	x	x	ح / إنتقا																									
	x_f	x_f	ح / نها																									
	2- إكمال الجدول:																											
<table><tr><th>t(s)</th><td>0</td><td>50</td><td>100</td><td>150</td><td>200</td></tr><tr><th>$x \times 10^{-3}(mol)$</th><td>0</td><td>1,44</td><td>2,56</td><td>3,44</td><td>16,4</td></tr><tr><th>t(s)</th><td>250</td><td>300</td><td>400</td><td>500</td><td>750</td></tr><tr><th>$x \times 10^{-3}(mol)$</th><td>4,80</td><td>5,28</td><td>6,16</td><td>6,80</td><td>8,00</td></tr></table>	t(s)	0	50	100	150	200	$x \times 10^{-3}(mol)$	0	1,44	2,56	3,44	16,4	t(s)	250	300	400	500	750	$x \times 10^{-3}(mol)$	4,80	5,28	6,16	6,80	8,00				
t(s)	0	50	100	150	200																							
$x \times 10^{-3}(mol)$	0	1,44	2,56	3,44	16,4																							
t(s)	250	300	400	500	750																							
$x \times 10^{-3}(mol)$	4,80	5,28	6,16	6,80	8,00																							
3- رسم البيان: $x = f(t)$ (أنظر الصفحة 8/2)																												
4- السرعة الحجمية: $v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$																												
- في اللحظة $t_1 = 100s$: $v_1 \approx 4,7 \times 10^{-4} mol \cdot s^{-1} \cdot L^{-1}$																												
- في اللحظة $t_2 = 400s$: $v_2 \approx 2,0 \times 10^{-4} mol \cdot s^{-1} \cdot L^{-1}$																												
يلاحظ أن قيمة السرعة الحجمية للتفاعل تتناقص بزيادة الزمن بسبب نقص تراكيز المتفاعلات.																												
5/ أ- المتفاعل المحد: من جدول التقدم $x_{max} = 10^{-2} mol$ ومنه المتفاعل المحد هو حمض كلور الهيدروجين.																												
- زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$: هو المدة الزمنية التي يبلغ فيها تقدم التفاعل نصف قيمة تقدمه الأعظمي $x_{(t_{1/2})} = \frac{x_{max}}{2}$																												
من البيان: $x_{(t_{1/2})} = 5 \times 10^{-3} mol \Leftrightarrow t_{1/2} \approx 270s$																												

		المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
			<p>The graph shows two exponential decay curves starting from different initial values at time t=0. The y-axis is labeled A/A₀ and ranges from 0.25 to 1.0. The x-axis has labels 0, 10⁴ s, and 6x10⁴ s. One curve starts at (0, 1) and decays more slowly than the other curve which starts at approximately (0, 0.7).</p>		
			التمرين الثاني: (04 نقاط) -1 تركيب نواة الكربون 14 : عدد البروتونات : Z = 6 عدد النيوترونات : N = A - Z = 8 -2 / تعيين النواة بتطبيق قانوني الإنحفاظ : $A = 14 \Leftrightarrow A + 1 = 14 + 1$ $Z = 6 \Leftrightarrow 7 + 0 = Z + 1$ ومنه : ${}^1_0C \equiv {}^4_2Y_1$ ب/ المعادلة : ${}^{14}_6C \rightarrow {}^{14}_7N + {}^0_{-1}e^-$ ومنه ${}^{14}_7N \equiv {}^4_2Y_2$ (الأزوت 14). -3 / N(t) : عدد الأنوية غير المتفككة في العينة في اللحظة t. N₀ : عدد الانوية غير متفككة في العينة في اللحظة t = 0 . λ : ثابت التفكك الاشعاعي. ب/ إثبات العلاقة : عندما t = t₁/₂ يكون : N(t) = N₀ / 2 $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ ومنه : $-\ln 2 = -\lambda t_{1/2} \Leftrightarrow 1/2 = e^{-\lambda t_{1/2}} \Leftrightarrow N_0/2 = N_0.e^{-\lambda t_{1/2}}$ جـ / [λ] = $\frac{1}{[T]} = [T]^{-1}$ أي أن وحدة قياس λ هي مقلوب وحدة الزمن (s⁻¹). د/ قيمة λ : $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ ومنه : $\lambda = 1,244 \times 10^{-4} ans^{-1}$ -4 عبارة النشاط : $A(t) = -\frac{dN}{dt} \Rightarrow A(t) = N_0 \lambda e^{-\lambda t} = A_0 e^{-\lambda t}$ حساب عمر العينة : $\frac{A}{A_0} = e^{-\lambda t} \Leftrightarrow \ln \frac{A}{A_0} = -\lambda t$ $t = -\frac{\ln A / A_0}{\lambda} = 1489,28ans$ تم قطع الشجرة التي انحدرت منها القطعة عام : 2000 - 1489,28 = 510,72 ≈ 511	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 0.25 0.25 0.25 0.25 0.25	0.5 01 1.75 0.75

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

الشعب(ة): علوم تجريبية

تابع الإجابة النموذجية لاختبار مادة : العلوم الفيزيائية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	التمرين الثالث: (04 نقاط)		
	$u_b = r.i + L \frac{di}{dt} , \quad u_R = R.i - 1$	2×0.5	01
	2- المعادلة التفاضلية: $E = (R+r)i + L \frac{di}{dt} \Leftrightarrow \frac{di}{dt} + \frac{(R+r)}{L}i = \frac{E}{L}$	2×0.25	0.5
	3- باشتقاق عبارة التيار والتعويض في المعادلة التفاضلية تتحقق المساواة.	0.5	0.5
	4- $i_{\max} = \frac{E}{R+r} \Leftrightarrow r = 2\Omega \quad \wedge$	2×0.25	
	ب/ $\tau \approx 10ms$ (باستعمال ميل المماس في اللحظة $t=0$) أو طريقة النسبة المئوية (63%) من I_0 أي i_{\max}	0.5	1.5
	$\tau = \frac{L}{R+r} \Leftrightarrow L = 1,2 \times 10^{-1} H$	2×0.25	
	5- الطاقة المخزنة في الوشيرة في حالة النظام الدائم:	2×0.25	0.5
	$E_b = \frac{1}{2} L.i_{\max}^2 ; E_b = 1,5 \times 10^{-2} J$		
	التمرين الرابع: (04 نقاط)		
	1- عملية التمديد:		
	$n_1 = n_2 \quad c_1 V_1 = c_2 V_2$	0.25	
	$V_2 = \frac{c_1 V_1}{c_2} = \frac{c_1 V_1}{\frac{c_1}{10}} = 10V_1$	0.25	01
	الشرح : نأخذ 20mL من المحلول (S_0) ونضعها في حوجة قياسية (عيارية) سعتها 200mL نضيف الماء المقطر حتى الخط العياري 200mL (إضافة 180mL من الماء المقطر).	0.5	
	2- معادلة التفاعل المنمدج:		
	$OH^-(aq) + HCOOH(aq) = HCOO^-(aq) + H_2O(l)$	0.5	0.5
	3- نقطة التكافؤ من البيان : $E(20mL ; 8,2)$	0.5	
	تركيز الحمض الممدد :		1.25
	$c_a V_a = c_b V_b \Rightarrow c_a = \frac{c_b V_b}{V_a}$	0.25	
	$c_a = \frac{0,02 \times 20}{20} = 0,02 mol / L$	2×0.25	
	4- حساب K_a عند نقطة نصف التكافؤ :		
	$pH = pK_a = 3,8$	3×0.25	0.75
	$K_a = 10^{-3,8} = 1,58 \times 10^{-4}$		
	5- تركيز المحلول الأصلي (S_0):		
	$c_0 = 10c_a \Rightarrow c_0 = 10 \times 0,02 = 0,2 mol / L$	0.5	0.5

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

الشعب(ة): علوم تجريبية

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	التمرين التجريبي: (04 نقاط)		
	1- إن البيان $v = f(t)$ يعبر عن نظامين أحدهما انتقالي والآخر دائم.	0.25	
	- النظام الانتقالي : $0 \leq t \leq 7s$ ح.م. متسارعة	0.25	0.75
	- النظام الدائم : $t > 7s$ ح.م. منتظمة $v = Cte$	0.25	
	2- أ/ السرعة الحدية $v_{lim} = 19,6m/s$	0.25	
	ب/ تسارع الحركة عند $t = 0$ يتمثل في حساب ميل المماس عند $t = 0$	0.25	0.75
	$a_0 = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{19,6 - 0,6}{2 - 0} = 9,5m.s^{-2}$	0.25	
	3- الشكل ، الحجم ، الكتلة ...	0.5	0.5
	4- $\vec{f} + \vec{P} = m.\vec{a}$	0.25	
	$-f + P = m.a$	0.25	1.25
	$-Kv + m.g = m \frac{dv}{dt}$	0.5	
	$g = \frac{K}{m}v + \frac{dv}{dt}$	0.25	
	5- بيان السرعة بدلالة الزمن يكون خطيا.	0.25	
	ومنه $g = \frac{dv}{dt} = a$ و $v = gt$ دالة خطية.	0.25	0.75
		0.25	

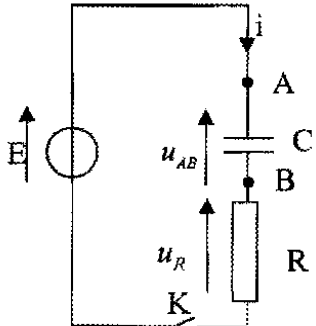
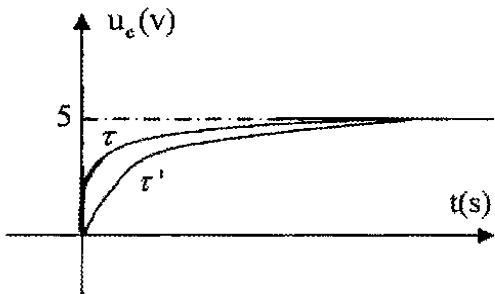
امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	الموضوع الثاني		
	التمرين الأول: (04 نقاط)		
	(1) معادلة التفكك $^{14}_6C$:		
	$^{14}_6C \rightarrow ^A_ZY + ^0_{-1}e$		
	$14 = A + 0, \quad A = 14$		
	$6 = Z - 1, \quad Z = 7, \quad ^A_ZY = ^{14}_7N$		
	$^{14}_6C \rightarrow ^{14}_7N + ^0_{-1}e$		
	(2) علاقة $A(t)$ بدلالة $t_{1/2}, t, A_0$		
	$A = A_0 e^{-\lambda t}$		
	$A = A_0 e^{-\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t}$		
	(3)		
	$\ln \frac{A}{A_0} = -\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t$		
	$t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A_0}{A}$		
	$t_A = \frac{5570}{0.693} \ln \frac{5000}{6000}$		
	$t_A = 1458,57 \text{ ans}$		
	$t_B = \frac{5570}{0.639} \ln \frac{4500}{6000}$		
	$t_B = 2301,45 \text{ ans}$		
	$ t_A - t_B = 842,88 \text{ ans}$		
	الجمجمتان لا تنتميان لنفس الحقبة الزمنية.		
	$E_r(^{14}_6C) = \Delta m C^2$		
	(4)		
	$E_r(^{14}_6C) = ([6 \times 1,00728 + (14 - 6) \times 1,00866] - 14,00324) C^2 \times \frac{931,5}{C^2}$		
	$E_r = 102,2 \text{ MeV} = 102,2 \times 10^6 \text{ eV}$		
	التمرين الثاني : (04 نقاط)		
	$C_6H_5COOH(aq) + HO^-(aq) = C_6H_5COO^-(aq) + H_2O(l) \quad -1$		
	ب/ نقطة التكافؤ: $E(10 \text{ mL}; 8)$		
	تحدد E بيانيا باستعمال طريقة المماسات المتوازية.		

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية لاختبار مادة : العلوم الفيزيائية الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع												
	<p>ج/ عند التكافؤ : $C_a V_a = C_b V_{bE}$ ومنه : $C_a = \frac{C_b V_{bE}}{V_a}$</p> <p>$C_a = 2,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$</p> <p>2-1- جدول التقدم:</p> <table border="1"> <tr> <td>المعادلة</td><td colspan="3">$C_6H_5COOH(aq) + HO^-(aq) = C_6H_5COO^-(aq) + H_2O(l)$</td></tr> <tr> <td>ح/ابتد</td><td>$C_a V_a = 10^{-3} \text{ mol}$</td><td>$C_b V_b = 10^{-3} \text{ mol}$</td><td>0</td></tr> <tr> <td>ح/نها</td><td>$10^{-3} - x_E$</td><td>$10^{-3} - x_E$</td><td>x_E</td></tr> </table> <p>ب- حساب كمية مادة كل من H_3O^+ و C_6H_5COOH عند التكافؤ:</p> <p>$n_{(H_3O^+)} = 10^{-pH} \times (V_a + V_b) = 10^{-8} \times (50 + 10) 10^{-3}$</p> <p>$n_{(H_3O^+)} = 6 \times 10^{-10} \text{ mol}$</p> <p>$n_{(HO^-)} = 10^{(8-14)} \times (50 + 10) 10^{-3}$</p> <p>$n_{(HO^-)} = 6 \times 10^{-8} \text{ mol} \Leftrightarrow 10^{-3} - x_E = 6 \times 10^{-8} \Rightarrow x_E = 10^{-3} \text{ mol}$</p> <p>$n_{(C_6H_5COOH(aq))} = C_a V_a - x_E = 10^{-3} - x_E = 0$</p> <p>* نقبل الإجابة عند ذكر تفاعل المعايرة تام وبالتالي $n_{(C_6H_5COOH)} = 0$</p> <p>4- الكاشف المناسب هو فينول فتالين لأن مجال تغيره اللوني يحوي قيمة pH نقطة التكافؤ.</p>	المعادلة	$C_6H_5COOH(aq) + HO^-(aq) = C_6H_5COO^-(aq) + H_2O(l)$			ح/ابتد	$C_a V_a = 10^{-3} \text{ mol}$	$C_b V_b = 10^{-3} \text{ mol}$	0	ح/نها	$10^{-3} - x_E$	$10^{-3} - x_E$	x_E	0.25 0.25 0.5 0.25 0.25 0.25 0.25 2×0.25 0.5	02 0.5
المعادلة	$C_6H_5COOH(aq) + HO^-(aq) = C_6H_5COO^-(aq) + H_2O(l)$														
ح/ابتد	$C_a V_a = 10^{-3} \text{ mol}$	$C_b V_b = 10^{-3} \text{ mol}$	0												
ح/نها	$10^{-3} - x_E$	$10^{-3} - x_E$	x_E												
	<p>التمرين الثالث (04 نقاط)</p> <p>1 مخطط الدارة:</p>  <p>(2) ثابت الزمن من البيان $\tau = 1 \text{ ms}$ وهو الزمن اللازم لت شحن المكثف بنسبة 63% من شحنتها العظمى.</p> <p>سعة المكثف $\tau = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R} = \frac{10^{-3}}{100}$</p> <p>$C = 10^{-5} \text{ F} = 10 \mu\text{F}$</p> <p>(3) شحن المكثف عند النظام الدائم:</p> <p>$Q_{\max} = q_0 = E C$</p> <p>$q_0 = 5.10^{-5} \text{ Coulomb}$</p> <p>(4) شكل المنحنى</p>  <p>التعليل: $\tau' = 2\tau \Leftrightarrow \begin{matrix} \tau = RC \\ \tau' = 2RC \end{matrix}$</p>	0.75 0.5 1.5 0.5 0.5 2×0.25 0.5 1.25 0.75	0.75 0.75												

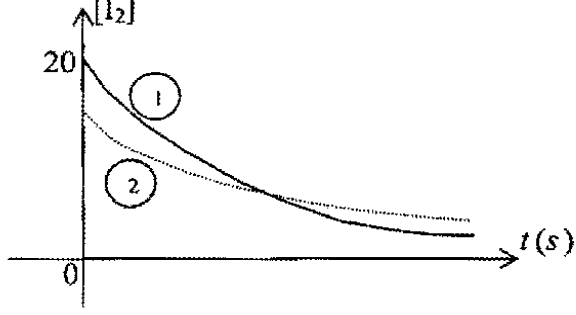
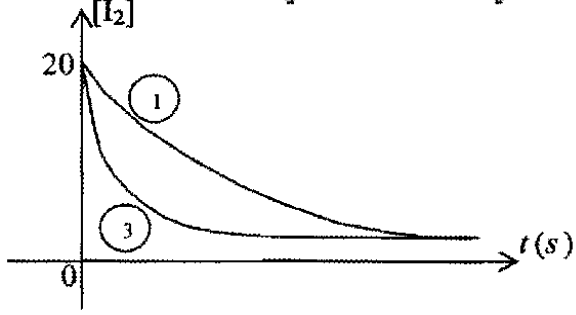
امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية للشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	التمرين الرابع (04 نقاط)		
	1- القانون الثاني لنيوتن في مرجع غاليلي : $\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}$	0.25	
	$\vec{P} = m \cdot \vec{a}$	0.25	
2.5	على (\vec{ox}) : $a_x = 0 \Leftarrow$ ح.م. منتظمة معادلتها: $x = v_0 \cos \alpha \cdot t$	3×0.25	
	على (\vec{oy}) : $a_y = -g \Leftarrow$ ح.م.م. بانتظام معادلتها: $y = -\frac{1}{2}gt^2 + v_0 \sin \alpha t$	3×0.25	
	معادلة المسار : $y = \frac{-g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 + \tan \alpha \cdot x$ وهو عبارة عن قطع مكافئ.	0.5	
	2- يسجل الهدف لما: $x = d$ و $y = h$	0.25	
01	$h = \frac{-g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} d^2 + \tan \alpha \cdot d$	0.25	
	بالتعويض نجد: $v_0 \simeq 18,6 \text{ms}^{-1}$		
	$x = v_0 \cos \alpha t = d$		
	$t = 1,55 \text{s}$	2×0.25	
	$v_A = \sqrt{(v_0 \cos \alpha)^2 + (-gt + v_0 \sin \alpha)^2}$		
	$v_A = 17,26 \text{m.s}^{-1}$		
	3- يسجل الهدف لما: $x = d$ و $y = 0$		
0.5	$0 = \frac{-g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} d^2 + \tan \alpha \cdot d$	0.25	
	$v_0' = 17 \text{ms}^{-1}$	0.25	
	التمرين التجريبي: (04 نقاط).		
	-1		
	$\text{Zn}(s) = \text{Zn}^{2+}(aq) + 2e^-$	0.25	
0.75	$\text{I}_2(aq) + 2e^- = 2\text{I}^-(aq)$	0.25	
	$\text{Zn}(s) + \text{I}_2(aq) = \text{Zn}^{2+}(aq) + 2\text{I}^-(aq)$	0.25	
	2- أ) البروتوكول التجريبي: المواد والأدوات وطريقة العمل والرسم.		
	ب) تعريف السرعة الحجمية: هي سرعة التفاعل من أجل وحدة الحجم للوسط التفاعلي.	0.5	
	$v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$	0.25	
1.75	$v = -\frac{d[\text{I}_2]}{dt}$	0.25	
	تحسب السرعة بيانيا بميل المماس للمنحنى في كل لحظة t .	0.25	
	ج) السرعة الحجمية تتناقص مع مرور الزمن بسبب تناقص التركيز وبالتالي نقص الاصطدامات الفعالة.	0.5	

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية الشعب (ة) : علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	<p>3- شكل المنحنى :</p>  <p>السرعة عند $t = 0$ أقل من السرعة في التجربة (1) عند نفس اللحظة بسبب التناقص في التركيز الابتدائي.</p> <p>4-</p>  <p>5- العوامل الحركية هي :</p> <ul style="list-style-type: none"> - التركيز المولي للمتفاعلات. - درجة الحرارة 	0.5	0.5
		0.5	0.5
		0.5	0.5

الإجابة النموذجية و سلم التنقيط

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

اختبار مادة : العلوم الفيزيائية (الموضوع المكيف) الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع																								
	الموضوع الأول																										
	التمرين الأول : (04 نقاط)																										
1	1- العلاقة: $n = \frac{m}{M}$ أو $n = \frac{V_{\text{gaz}}}{V_M} \Leftrightarrow n_{H_2} = x = \frac{V_{H_2}}{V_M}$	2×0.5																									
	2- حساب قيم التقدم x :																										
0.5	<table><tr><td>$t(s)$</td><td>0</td><td>50</td><td>100</td><td>150</td><td>200</td></tr><tr><td>$x \times 10^{-3}(mol)$</td><td>0</td><td>1,44</td><td>2,56</td><td>3,44</td><td>16,4</td></tr><tr><td>$t(s)$</td><td>250</td><td>300</td><td>400</td><td>500</td><td>750</td></tr><tr><td>$x \times 10^{-3}(mol)$</td><td>4,80</td><td>5,28</td><td>6,16</td><td>6,80</td><td>8,00</td></tr></table>	$t(s)$	0	50	100	150	200	$x \times 10^{-3}(mol)$	0	1,44	2,56	3,44	16,4	$t(s)$	250	300	400	500	750	$x \times 10^{-3}(mol)$	4,80	5,28	6,16	6,80	8,00	0.5	
$t(s)$	0	50	100	150	200																						
$x \times 10^{-3}(mol)$	0	1,44	2,56	3,44	16,4																						
$t(s)$	250	300	400	500	750																						
$x \times 10^{-3}(mol)$	4,80	5,28	6,16	6,80	8,00																						
	3- السرعة المتوسطة: $v = \frac{\Delta x}{\Delta t}$	0.25																									
1.5	$v_1 = 7,6 \times 10^{-6} mol s^{-1} : [300s, 500s]$	0.5																									
	$v_2 = 20 \times 10^{-6} mol s^{-1} : [50s, 150s]$	0.5																									
	قيمة السرعة المتوسطة تتناقص بمرور الزمن.	0.25																									
	ب- زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$: هو المدة الزمنية التي يبلغ فيها تقدم التفاعل نصف قيمة تقدمه الأعظمي $x_{(t_{1/2})} = \frac{x_{\text{max}}}{2}$	0.5																									
1	$x_{(t_{1/2})} = 5 \times 10^{-3} mol$	0.25																									
	التمرين الثاني : (04 نقاط)																										
0.5	1- تركيب نواة الكربون 14: عدد البروتونات: $Z = 6$	0.25																									
	عدد النيوترونات: $N = A - Z = 8$	0.25																									
	2- / تعيين النواة بتطبيق قانوني الإنحفاظ: $A = 14 \Leftrightarrow A + 1 = 14 + 1$	0.25																									
1	$Z = 6 \Leftrightarrow Z + 0 = 6 + 0$	0.25																									
	ومنه: 4_2Y_1	0.25																									
	ب/ المعادلة: ${}^{14}_6C \rightarrow {}^{14}_7N + {}^0_{-1}e^-$ ومنه ${}^{14}_7N$ (الآزوت 14).	0.25																									
	3- / $N(t)$: عدد الأنوية غير المتفككة في العينة في اللحظة t .	0.25																									
	N_0 : عدد الأنوية غير متفككة في العينة في اللحظة $t = 0$.	0.25																									
1.50	λ : ثابت التفكك الإشعاعي.	0.25																									
	ب/ إثبات العلاقة: عندما $t = t_{1/2}$ يكون: $N(t) = N_0 / 2$	0.25																									
	$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ ومنه: $-\ln 2 = -\lambda t_{1/2} \Leftrightarrow 1/2 = e^{-\lambda t_{1/2}} \Leftrightarrow N_0 / 2 = N_0 \cdot e^{-\lambda t_{1/2}}$	0.25																									
	ج/ $[\lambda] = \frac{1}{[T]} = [T]^{-1}$ أي أن وحدة قياس λ هي مقلوب وحدة الزمن (s^{-1}).	0.25																									
	د/ قيمة λ : $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ ومنه: $\lambda = 1,244 \times 10^{-4} ans^{-1}$	0.25																									

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية (الموضوع المكيف) الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	<p>4- عبارة النشاط: $A(t) = -\frac{dN}{dt} \Rightarrow A(t) = N_0 \lambda e^{-\lambda t} = A_0 e^{-\lambda t}$</p> <p>حساب عمر العينة: $\frac{A}{A_0} = e^{-\lambda t} \Leftrightarrow \ln \frac{A}{A_0} = -\lambda t$</p> <p>$t = -\frac{\ln A / A_0}{\lambda} = 1489,28 \text{ans}$</p> <p>تم قطع الشجرة التي انحدرت منها القطعة عام: $2000 - 1489,28 = 510,72 = 511$</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p>	1
	<p>التمرين الثالث: (04 نقاط)</p> <p>$u_b = r.i + L \frac{di}{dt}$ ، $u_R = R.i - 1$</p> <p>2- المعادلة التفاضلية: $E = (R+r)i + L \frac{di}{dt} \Leftrightarrow \frac{di}{dt} + \frac{(R+r)}{L} i = \frac{E}{L}$</p> <p>3- باستقاق عبارة التيار والتعويض في المعادلة التفاضلية تتحقق المساواة.</p> <p>4- $i_{\max} = 0,25 \times 2 = 0,5A \Leftrightarrow i_{\max} = \frac{E}{R+r} \Leftrightarrow r = 2\Omega$ /</p> <p>$\tau = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \Leftrightarrow \tau \approx 10 \text{ms}$</p> <p>$\tau = \frac{L}{R+r} \Leftrightarrow L = 1,2 \times 10^{-1} H$</p> <p>ب- الطاقة المخزنة في الوشيرة في حالة النظام الدائم:</p> <p>$E_b = \frac{1}{2} L i_{\max}^2$; $E_b = 1,5 \times 10^{-2} J$</p>	<p>2×0.5</p> <p>2×0.25</p> <p>0.5</p> <p>2×0.25</p> <p>1.5</p> <p>0.5</p> <p>2×0.25</p> <p>0.5</p>	1 0.5 0.5 1.5 0.5
	<p>التمرين الرابع: (04 نقاط)</p> <p>1- عملية التمديد:</p> <p>$n_1 = n_2$ $c_1 V_1 = c_2 V_2$</p> <p>$V_2 = \frac{c_1 V_1}{c_2} = \frac{c_1 V_1}{\frac{c_1}{10}} = 10V_1$</p> <p>الشرح : نأخذ 20mL من المحلول (S_0) ونضعها في حوجة قياسية (عيارية) سعتها 200mL</p> <p>نضيف الماء المقطر حتى الخط العياري 200mL (إضافة 180mL من الماء المقطر).</p> <p>2- معادلة التفاعل المنمذج:</p> <p>$OH^-(aq) + HCOOH(aq) = HCOO^-(aq) + H_2O(l)$</p> <p>3- نقطة التكافؤ: $E(20 \text{mL} ; 8,2)$</p> <p>تركيز الحمض الممدد :</p> <p>$c_a V_a = c_b V_b \Rightarrow c_a = \frac{c_b V_b}{V_a}$</p> <p>$c_a = \frac{0,02 \times 20}{20} = 0,02 \text{mol} / L$</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.25</p> <p>2×0.25</p>	01 0.5 0.5 0.5 1.25

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية (الموضوع المكيف) الشعب(ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	<p>4- حساب K_a عند نقطة نصف التكافؤ: $pH = pK_a = 3,8$ $K_a = 10^{-3,8} = 1,58 \times 10^{-4}$</p> <p>5- تركيز المحلول الأصلي (S_0): $c_0 = 10c_a \Rightarrow c_0 = 10 \times 0,02 = 0,2 \text{ mol/L}$</p>	<p>3×0.25</p> <p>0.5</p>	<p>0.75</p> <p>0.5</p>
	<p>التمرين التجريبي: (04 نقاط)</p> <p>1- المعطيات تبين وجود نظامين أحدهما انتقالي والآخر دائم. - النظام الانتقالي : $0 \leq t \leq 10s$ ح.م. متسارعة - النظام الدائم : $t > 10s$ ح.م. منتظمة $v = Cte$</p> <p>2- السرعة الحدية $v_{lim} = 19,6 \text{ m/s}$</p> <p>3- الشكل ، الحجم ، الكتلة، ...</p> <p>4- $\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a} \Leftrightarrow \vec{f} + \vec{P} = m.\vec{a}$</p>	<p>2×0.5</p> <p>01</p> <p>01</p> <p>01</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p>	<p>01</p> <p>01</p> <p>01</p> <p>01</p> <p>01</p> <p>01</p> <p>01</p>

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية (الموضوع المكيف) الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	الموضوع الثاني		
	التمرين الأول: (04 نقاط)		
	(1) معادلة التفكك $^{14}_6C$:		
	$^{14}_6C \rightarrow ^4_2Y + ^0_{-1}e$ $14 = A + 0, \quad A = 14$ $6 = Z - 1, \quad Z = 7, \quad ^4_2Y = ^{14}_7N$ $^{14}_6C \rightarrow ^{14}_7N + ^0_{-1}e$		
	(2) علاقة $A(t)$ بدلالة $t_{1/2}, t, A_0$		
	$A = A_0 e^{-\lambda t}$ $A = A_0 e^{-\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t}$		
	(3)		
	$\ln \frac{A}{A_0} = -\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t$ $t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A_0}{A}$		
	الفريق الأول:		
	$t_A = \frac{5570}{0.693} \ln \frac{5000}{6000}$ $t_A = 1458,57 \text{ ans}$		
	الفريق الثاني:		
	$t_B = \frac{5570}{0.639} \ln \frac{4500}{6000}$ $t_B = 2301,45 \text{ ans}$		
	$ t_A - t_B = 842,88 \text{ ans}$		
	الجمعتان لا تنتميان لنفس الحقبة الزمنية.		
	(4)		
	$E_f(^{14}_6C) = \Delta m C^2$		
	$E_f(^{14}_6C) = [6 \times 1,00728 + (14 - 6) \times 1,00866] - 14,00324 \text{ C}^2 \times \frac{931,5}{\text{C}^2}$ $E_f = 102,2 \text{ MeV} = 102,2 \times 10^6 \text{ eV}$		
	التمرين الثاني : (04 نقاط)		
	$C_6H_5COOH(aq) + HO^-(aq) = C_6H_5COO^-(aq) + H_2O(l) \quad /-1$		
	ب/ نقطة التكافؤ: $E(10 \text{ mL} ; 8)$		

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية (الموضوع المكيف) الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	$C_a = \frac{C_b \cdot V_{bE}}{V_a}$ <p>ج/ عند التكافؤ : $C_a V_a = C_b V_{bE}$ ومنه :</p> $C_a = 2,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ <p>2- حساب كمية مادة الأنواع الكيميائية:</p> $n_{(H_3O^+)} = 10^{-pH} \times (V_a + V_b) = 10^{-8} \times (50 + 10) 10^{-3}$ $n_{(H_3O^+)} = 6 \times 10^{-10} \text{ mol}$ $n_{(HO^-)} = 10^{(8-14)} \times (50 + 10) 10^{-3}$ $n_{(HO^-)} = 6 \times 10^{-8} \text{ mol} \Leftrightarrow 10^{-3} - x_E = 6 \times 10^{-8} \Rightarrow x_E = 10^{-3} \text{ mol}$ $n_{(C_6H_5COO^-)} = n_{Na^+} = x_E = 10^{-3} \text{ mol}$ $n_{(C_6H_5COOH_{(aq)})} = C_a V_a - x_E = 10^{-3} - x_E = 0$ <p>3- الكاشف المناسب هو فينول فتاليين لأن مجال تغيره اللوني يحوي قيمة pH نقطة التكافؤ.</p>	<p>1.75</p> <p>2×0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>1.75</p> <p>0.25</p> <p>2×0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p>	
	<p>التمرين الثالث (04 نقاط)</p> <p>(1) ثابت الزمن $\tau = 1 \text{ ms}$</p> <p>وهو الزمن اللازم لت شحن المكثفة بنسبة 63% من شحنتها العظمى.</p> $\tau = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R} = \frac{10^{-3}}{100}$ <p>سعة المكثفة $C = 10^{-5} \text{ F} = 10 \mu\text{F}$</p> <p>(2) شحن المكثفة عند النظام الدائم:</p> $Q_{\max} = q_0 = EC$ $q_0 = 5.10^{-5} \text{ Coulomb}$ <p>(3)</p> $\tau' = 2 \text{ ms} \text{ ومنه } \tau' = 2\tau \Leftrightarrow \begin{matrix} \tau = RC \\ \tau' = 2RC \end{matrix}$	<p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>2×0.5</p>	02
	<p>التمرين الرابع (04 نقاط)</p> <p>1- القانون الثاني لنيتون في مرجع غاليلي : $\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m \cdot \vec{a}$</p> $\vec{P} = m \cdot \vec{a}$ <p>على (\vec{Ox}) : $a_x = 0 \Leftrightarrow$ ح.م. منتظمة معادلتها : $x = v_0 \cos \alpha \cdot t$</p> <p>على (\vec{Oy}) : $a_y = -g \Leftrightarrow$ ح.م.م. بإنظام معادلتها : $y = -\frac{1}{2} g t^2 + v_0 \sin \alpha t$</p> <p>معادلة المسار : $y = \frac{-g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 + \tan \alpha \cdot x$ وهو عبارة عن قطع مكافئ.</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>3×0.25</p> <p>3×0.25</p> <p>0.5</p>	2.5

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2010

تابع الإجابة النموذجية اختبار مادة : العلوم الفيزيائية (الموضوع المكيف) الشعب (ة): علوم تجريبية

المحاور	عناصر الإجابة	مجزأة	مجموع
	<p>2- يسجل الهدف لما: $x = d$ و $y = h$</p> $h = \frac{-g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} d^2 + \tan \alpha \cdot d$ <p>بالتعويض نجد: $v_0 \simeq 18,6 \text{ms}^{-1}$</p> $x = v_0 \cos \alpha t = d$ $t = 1,55 \text{s}$ $v_A = \sqrt{(v_0 \cos \alpha)^2 + (-gt + v_0 \sin \alpha)^2}$ $v_A = 17,26 \text{m.s}^{-1}$	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>2×0.25</p>	01
	<p>3- يسجل الهدف لما: $x = d$ و $y = 0$</p> $0 = \frac{-g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} d^2 + \tan \alpha \cdot d$ $v_0' = 17 \text{ms}^{-1}$	<p>0.25</p> <p>0.25</p>	0.5
	<p>التمرين التجريبي: (04 نقاط).</p> <p>-1</p> $\text{Zn}(s) = \text{Zn}^{2+}(aq) + 2e^-$ $\text{I}_2(aq) + 2e^- = 2\text{I}^-(aq)$ $\text{Zn}(s) + \text{I}_2(aq) = \text{Zn}^{2+}(aq) + 2\text{I}^-(aq)$ <p>2- أ) تعريف السرعة الحجمية: هي سرعة التفاعل من أجل وحدة الحجم للوسط التفاعلي.</p> $v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$ $v = -\frac{d[\text{I}_2]}{dt}$ <p>حساب قيمة السرعة الحجمية المتوسطة:</p> $v_1 = 27,5 \text{mmol.L}^{-1}.\text{min}^{-1} \quad : [0, 0,4 \text{min}]$ $v_2 = 12,5 \text{mmol.L}^{-1}.\text{min}^{-1} \quad : [0,4 \text{min}, 0,8 \text{min}]$ <p>ب) السرعة الحجمية تتناقص مع مرور الزمن بسبب تناقص التركيز وبالتالي نقص الاصطدامات الفعالة .</p> <p>3- سرعة التفاعل تصبح أقل لأن تركيز المادة المتفاعلة أصبح أقل بفعل التمديد.</p> <p>4- سرعة التفاعل تصبح أكبر لأن رفع درجة الحرارة يزيد الاصطدامات الفعالة.</p> <p>5- العوامل الحركية هي :</p> <p>- التركيز المولي للمتفاعلات.</p> <p>- درجة الحرارة.</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>1.75</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p>	0.75