الإجابة النموذجية لموضوع امتحان :البكالوريا دورة:2008 اختبار مادة: العلوم الفيزيانية الشعبة/ العلوم التجريبية المدة: 03 ساعات ونصف

الموضوع الأول

العلامة		عناصر الإجابة	محاور الموضوع
مجموع	مجزاة ال		معاور التوليون
	0.25 0.25	التعرین الأول (4.0 نقطة) أ/ 1- الحمض هو فرد كیمیائی قادر علی تحریر بروتون أو أكثر 2-(CH ₂ COOH+CH ₂ COO ⁻)؛ (H ₂ O+/H ₂ O)	
	0.25		
	0.25×2	$K = \frac{\{H_3O^*\}_f \{CH_3COO^*\}_f}{\{CH_3COOH\}_f} -3$	
		$[H_{1}O^{+}] = 10^{-pH} = 2,0.10^{-4} mol/l - 1$ برا $[H_{1}O^{+}] = 10^{-pH} = 2,0.10^{-4} mol/l$ جدول التقدم:	
		ideal CH:COOH _{aq} + $H_2O_1 = H_3O^+$ + CH_2COO_{aq}	
4		كمية المادة بالمول الجملة	
الربع ولمو	0,25 يمنخ 0.25	0 بوفرة 0 0 $0 وفرة 0 0 0 وفرة 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0$	
سطرين	0,25 لأحد ال	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	
	0.25x2	$x_j = [H_3O^-]_3^3 = 2.0 \times 10^{-5} mol$; $x_{max} = 2.7 \times 10^{-4} mol$	
	ئام)×0.25	$\tau_{r} = \frac{x_{f}}{x_{-1}} = 7.4\% - 3$ ومنه: تفاعل حمض الإنتوبك مع الماء محدود (غير	
	0.25×2	$[CH_1COO^{-1}]_{\stackrel{\bullet}{=}} [H_3O^{+}]_{\stackrel{\bullet}{=}} 2,0 \times 10^{-4} \text{ mol } // // -4$	
	0.25x2	$[CH_1COOH]_{r} = C_0 - [CH_3COO^{-}]_{r} = 2.5 \times 10^{-3} mol / l$	
	0.2582	pKa=4.8 نج pKa أو علاقة pH يدلالة pKa نج $pKa=4.8$ و $pH=3,7$ بمقارنة $pH=3,7$ و $pKa=4.8$	
		الصفة الغالبة هي الصفة الحمضية.	
		التمرين الثاني (5.0 نقطة)	
	0.5	1- أرزمن نصف العمر هو الزمن الملازم لتفكك نصف عند الأنوية الأبتدائية.	
	0.25x3	$t_{1/2} \approx 2.2 \times 10^7 \text{s}$ $t_{1/2} \in \left[2,2 \times 10^3;2,3 \times 10^3\right] \text{s}$ ب/من البيان	i .
5	0.25x2	$\frac{N_6}{2} = N_0 e^{-i\alpha_0}$ من أجل $t=t_{1/2}$ فإن: $N(t)=N_0 e^{-i\alpha_0}$ أ-2	
	0.25	$\lambda((X))=3.1\times10^4$ s : λ : غمية $/$ ب $1_{12}=\frac{\ln 2}{\lambda}$	
	0.25x2	$\hat{f}X \Leftrightarrow {}^{30}CI:$ 3 من البيان و القائمة فإن: $\hat{f}X \Leftrightarrow {}^{30}CI$	

		ختبار مادة : العلوم الفيزيانية الشعبة/العلوم التجريبية	تابع الإجابة ا
رمة المجنوع	العة	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
-	01	$_{12}^{15}CI \div 3_{0}^{1}n \rightarrow _{12}^{38}CI -4$	
	0.25x2	$E_{t} = \left(\left[Zm_{p} + (A - Z)m_{n} \right] - m_{\frac{1}{2}K} \right) C^{2}$	
	0.25x2	$E_{t} = \frac{([2m_{p} + (3-2)m_{n}] - m_{fx})^{2}}{E_{t}} = 320,92 \times 10^{6} eV \approx 321 MeV$	
	0.25x2		U
		$\frac{E_t}{A} = 8,44 \times 10^6 eV = 8,44 MeV$	
		التمرين الثالث (2.0 نقطة)	
		(O, \vec{i}, \vec{j}) عادلة المسار في المعلم المعلم (O, \vec{i}, \vec{j}) :	
	0.25	$a_{i} = 0$	
	0.23	$a_p = -g$ مركبتا التسارع على المحورين	
3		مركبتا السرعة على المحورين. مركبتا السرعة على المحورين:	
3.7	0.25	$v_{x} = r_{0} \cos \alpha$	
373	0.25	$v_c = v0\sin\alpha - gt$	
1		,	
6	0.25	$x = v_0 \cos \alpha I$, $y = -\frac{1}{2}gt^2 + v0\sin \alpha I + y_0$	
İ		بحذف الزمن من المعادلتين نحصل على معادلة المسار المطلوبة.	
	0.25	2- 1/ يقف الخصم في نقطة فاصلتها 12m ترتيبها من البيان 3m .	
02	0.25	$y = h_1 + h_2 \Rightarrow h_1 = y - h_1 \Rightarrow h_1 = 3, 0 - 1, 8 = 1, 2m$	
		$v_{ m e}=13.7m/s$ بالتعويض في معادلة المسار بقيم $({ m x,y})$:	
	0.25	$y_{M} = 2.0m$ ن البيان $x_{M} = 14.5m \cdot x_{M} = V_{0} \cos \alpha I$: M جـ/ فاصلة	_
	0.23	$v_M^2 - v_0^2 = 2g(h - h_0) \Rightarrow v_M = v_0 = 13.7 m/s$ سرعة الكرة:	
		$(h-h_0)=0$ لأن $M\cdot A$ تقعان على مستوي أفقي واحد.	
		ر / زمن وصول الكرية إلى الأرض:	
	0.25		
		$I = \frac{A}{V_0 \times \cos \alpha}$; $x = 18m$; $V_0 = 13,7m/s \implies t = 1,45s$	
	0.052	التمرين الرابع: (5.0 نقطة)	
	0.25x3	1- بعد Δt=15s من غلق الدارة (الدارة في حالة نظام دانم):	
	1	$E = Ri + u_c$; $u_c = E - Ri$ $u_c = E \implies Ri = 0 \implies i = 0$	
05	0.25x3	$\tau = RC = \frac{[V]}{[I]} \cdot \frac{[I][T]}{[V]} = [T] \tau = RC -2$	
0.5	0.25x3	و من البيان: $q=u_{S}$ ، $r\approx 2.4s$ المماس على على البيان: $q=u_{S}$ ، $r\approx 2.4s$	
		مع الخط المقارب) .	
	0.25x2	$r = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R} = \frac{2.4}{10^4} = 240 \mu f$	
		n 10	

دمة	المة	كتبار مادة : الطوم الفزيانية الشعبة/العلوم التجريبية عناصر الإحابة	محاور الموضوع
المجموع	مجزاة		()-5-55-
	0.25x2	$u_r = \frac{q}{C} / - i = \frac{dq}{dt} / i - 4$	
	0.25x4	$u_c + R \frac{dq}{dt} = E$ $u_t + RC \frac{du_c}{dt} = E /\Rightarrow$	
	0.25x3	''' A = RC -5 أي ع = 4. وهو الزمن الملازم لبلوغ شحنة المكثفة %63 من قيمتهاالعظمي.	_v
		التمرين التجريبي (4.0 نقطة) [- جدول النقدم:	
	0.25	$\frac{2H_2O_{2 (100)}}{2H_2O_{2 (100)}} = 2H_2O_{(0)} + O_{2 (100)}$	
	0.25	0 بوفرة 0 4.10 ⁻² ع الك x 4.10 ⁻² - 2x // x	
	0.25x3	$x_{\rm f}$ $= \frac{1.10^{-2} - 2x_{\rm f}}{2}$ $= \frac{1.10^{-2} - 2x$	
	0.2383	$x = n_{O_2} = \frac{V_{O_2}}{V_M}$ $n(H_2O_2) = [H_2O_2]_0 V_1 - 2x$	
		$[H_2O_2] = [H_2O_2]_0 - \frac{2V_{0p}}{V_{\mu}V_S}$	
	0,25	$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	
	0.5	البيان: $\{H_2O_2\}=f(1)$	
		$ \begin{cases} [H_1O_2] (10^{-2} \mod / L) \end{cases} $	
		6	
		t(mr)	
		0 10 20 30 40	
	0.25	جـ/ $\frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt}$ حجم الوسط التفاعلي جـ/ $V = \frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt}$	
	0.25	$= \frac{1}{2} v_{vol} = \frac{1}{2} v_{vol} (H_2 O_2)$ ية القاعل $v = v_{vol} V$ \Leftrightarrow $v = \frac{dx}{dt}$ عة القاعل	/:

ومنه $\nu_{vol}(H_2O_2)$ عبت $\nu=rac{1}{2}\nu_{vol}(H_2O_2)$. V ومنه V

		فقبار مادة : العلوم الفيزيانية الشعبة/العلوم التحريبية	تابع الإجابة ا
دية	I	عناصر الإدب	محاور الموضوع
المحموع	محزاة		
-	0.25x2	v_1 =0.3610 ⁻³ mol/ min t_1 =16min $\frac{23\pi}{2}$ = v_2 =2,66.10 ⁻⁴ mol/ min t_2 =24min $\frac{23\pi}{2}$ =	
	0.25	منطقة المساولية	
		مساويا انصف فيمنه العظمى أي $\frac{x_{max}}{2} = x_{max}$ لأن النحول نام	2/
4		$[H,O_2]_{0.2} = \frac{[H,O_2]_0}{2} = 0.04 mot /1$ نقر أ من البيان الزمن المقابل	
	ļ	ومنه t _{1/2} ≈ 21 min	
	0.25	4 ـ شكل المنحنى: (1) f ≈ [H ₃ O ₂] في الدرجة 35°C =θ مـر عة التفاعل تزداد بارتفاع درجة الحرارة في نفس لحظة القياس.	
		$\theta > \theta$ ومنه $\theta > \theta$ یکون:	
		-12° C ألمنحنى 1 يمثل $[H_{1}O_{2}]=f(t)$ في خرجة المزارة 12° C المنحنى 2 يمثل $[H_{1}O_{2}]=f(t)$ في خرجة المزارة 13° C المنحنى 12° C المنحنى 12° C أن	
		,[H,O,]	
	0.25	1,000	
		•	-
		[17]	

الإجابة النموذجية وسلم التنقيط لموضوع امتحان: البكالوريا دورة:2008 اختبار مادة: العلوم الفيزيائية الشعبة: علوم تجريبية المدة: 03 ساعات ونصف

الموضوع الثاني

	عناصر الإجابة العلام			
المجموع	مجزأة	عامر ارجب	حاور الموضوع	
		التمرين الأول : (04 نقاط)		
		1- أُ/ إصدار الإشعاع -8 يعني تحول نيتزون إلى بروتون داخل		
	0.5	النواة المشعة وفق المعادلة: النواة المشعة وفق المعادلة: $n o rac{1}{p} + rac{n}{p} e^{-}$		
	0.5	المدول الاشعاء (ع) يعني أن النواة "الابن" الناتجة تكون مثارة		
	0.5	وعند عويتها إلى حالتها الأساسية تصدر إشعاعاً كهرومغناطيسيا ﴿﴿}		
	0.5	ب/ معادلة التفاعل المنمذج للتحول النووي :		
,	0.25	${}_{55}^{137}Cs \rightarrow {}_{56}^{137}Ba + \beta^- + \gamma$		
4	0.25	$N_0 = \frac{m_0}{M} N_A$: عدد الأنوية : -2		
	0.25	$N_{\rm m} = \frac{1 \times 10^{-6}}{137} \times 6,02 \times 10^{23} \simeq 4,4,10^{12}$		
- 1	0.25	$A_0=\lambda N_0$: A_0 النشاط الإشعاعي $A_0=\lambda N_0$	ŕ	
		$\lambda = 7.3 \times 10^{-10} s^{-1} \iff \lambda = \frac{1}{2} : \text{ leave}$		
1	0.25	$A_o = \lambda N_o = 3.2 \times 10^6 Bq$		
	0.5	رس ولا ١٠٠٥ من الله الله الله الله الله الله الله الل		
		$A = A_0 e^{-\lambda t} = A_0 e^{-\frac{t}{t}} = 3.16 \times 10^6 Bq$		
	0.5	$N = \frac{A}{\lambda} = 4.34.10^{15} \Leftarrow A = \lambda N \text{light} / \downarrow$		
		$N' = N_0 - N$ عدد الأتوية المتفككة :		
		$\frac{N'}{N_0} = \frac{N_0 - N}{N_0} \approx 0.011 \approx 1.1\%$: النسبة المئوية		
	0.25	4-أ/ لحظة انعدام النشاط:		
		$A = 1\%A_0 \Rightarrow \frac{1}{100} = e^{\frac{t}{1}} \Rightarrow$		
	0.25	$t = r \ln 100 \Rightarrow t = 5r$ إذن		
	JI I	ب- هذه النتيجة عامة لأي نواة مشعة.		

		الجع الإجابة اختبار مادة : العلوم الفيزيانيةالشعبة : علوم تجريبية حاور الموضوع	_
لامة		حاور الموضوع	
المجموع	مجزاة		_
		التمرين الثاني : (04 نقاط)	
		1-/. الفرضية الأولى : قوة الاحتكاك تتناسب طردا مع السرعة v	
81	0.25	$f = kv \iff$	
	0.25 v2	الفرضية الثانية : قوة الاحتكاك تتناسب طردا مع مربع السرعة ٢	
		$f = k'v^2 \iff$	
	0.25	 2- أ/الفرضية الأولى: ندرس الجملة "بالونة" في معلم أرضى 	
	0.23	انعتبره غاليليا.	
		بتطبيق القانون الثاني لنيوتن : ﴿ أَ أَ أَ اللَّهُ اللَّا اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللّلَا اللَّاللَّا اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ ا	
	0.25	$\sum \vec{F} = m \vec{a_G} \Rightarrow \overline{P} + \vec{f} + \overline{\Pi} = m \vec{a_G}$	
	0.23	$P - f - \Pi = ma_G : z'z$	
	0.25	$\Pi = \rho_0 \ g \ V$, $m = \rho \ V$ (فرضية أولى) $f = k v$ الدينا	
		حيث ٧ حجم البالونة.	
		$m\frac{dv}{dt} = mg - kv - \rho_0 gV$ إذن	
4	0.25	$\frac{dv}{dt} = g - \frac{k}{m}v - \frac{\rho_0}{\rho}g : \varphi$	
	0.25	<i>a m p</i>	
	0.25	$\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m}v - g\left(1 - \frac{\rho_0}{\rho}\right) = 0$: بالدَالي	
	0.25	$\frac{dv}{dt} + Bv = A$: المعادلة تفاضلية من الشكل	
	0.23	dt حيث: A و B :	
		$B = \frac{k}{m} \qquad , A = g \left(1 - \frac{\rho_0}{\rho} \right)$	
	0.25	جــ/ تطور السرعة : تتزايد السرعة تدريجيا إلى أن تثبت عند	
		فيمة حدية v _{lim} .	
		 تتم الحركة في طورين: في الطور الأول تكون الحركة ذات 	
		سرعة متزايدة .	
	0.25	في الطور الثاني: تكون الحركة ذات سرعة ثابتة.	
		د/ تعیین قیم A و B :	
	0.25	$A=g\left(1-\frac{\rho_0}{\rho}\right)=6,7SI$	
	0.25	$\frac{dv}{dt} = 0 \implies B = \frac{A}{v_{\text{lim}}} = \frac{6.7}{2.5} \approx 2.7 \text{ SI} \qquad v = v_{\text{lim}}$	
		dt v _{lim} 2,5	

		ختبار مادة : العلوم الفيزيانيةالشعبة : علوم تجريبية	تابع الإجابة ا
لمة المجموع	العلا مجزأة	عناصر الإجبة	مماور الموضوع
	0.5	انلاحظ ان المنحنى النظري ينطبق على النقط الحقيقية من أجل	
		<0.2s ويبتعد عنها من أجل $<0.2s$ إنن الفرضية الأولى صحيحة من أجل $<0.2s$ من أجل $<0.2s$	
		أي عندما تكون السرعة صغيرة.	
	0.25x2	التمرين الثالث : (04 نقاط) 1- توصيل الدارة: عمر الله الدارة المرادة المرادق المرادة	D
	0.23%2	L, r B U _{BA} U _{CB} i	
		\mathbf{u}_{BA} يجب الضغط على الزر $\overline{\mathrm{inv}}$ عند المدخل \mathbf{y}_{A} للمصول على المنحنى	
	0.25	-2 حساب (u_{BA}) في حالة النظام الدائم : من البيان: $-10V = (u_{BA})$	
	0.25	$\frac{di}{dt} = 0$ ، $E = (R - r)i + L \frac{di}{dt}$: من العلاقة: (u_{CB}) من (u_{CB})	
	0.25x2	$E = (R - r)i = u_{BA} + u_{CB} \qquad u_{CB} = 12 - 10 = 2V$	
	0.25x2	$E = (R+r)I_0 \Rightarrow I_0 = \frac{E}{R-r} = \frac{u_{BA}}{R} = \frac{u_{CB}}{r} = 1A$: جـــ/ الشدة العظمى $\tau = 2,0ms$: من البيان $7-3$	ť
4	0.25x2	uBA(V) 0 0.€32	
		20	

		اختبار مادة : العلوم الفيزيانية _الشعبة : علوم تجريبية	محاور المؤضوع
لامة		عناصر الإجابة	محاور الموصوح
المجموع	مجزاة		
	0.25x2	$u_{CB}=rI_{\bullet}\Rightarrow r=rac{u_{CB}}{I_{\bullet}}=2.0\Omega$ قالعلاقة $r=u_{CB}=r$ من العلاقة L عساب L من العلاقة	
	0.25 0.25	$\tau = \frac{L}{R+r} \Rightarrow L = \tau \times (R+r) = 24 \times 10^{-3} H = 24 mH$ $= -3$ $= -3$	
	0.25x2	$E_0 = \frac{1}{2}LI_0^2 = \frac{1}{2}24 \times 10^{-3} \times 1^2 = 12 \times 10^{-3} j$	D.
	0.25	(40) (10 نقاط) تمرین الرابع: (40) نقاط) تمرین الرابع: -1 معادلة النفاعل المنمذج لعملیة المعایرة: -1 $HA_{(a_l)}+HO_{(a_l)}^-=A_{(a_l)}^-+H_{2}O_{(l)}$	
	0.5	2-الرسم التخطيطي للتجرية · محنون مبدوكسد محنون مبدوكسد المعنطيس محنون مبدوكسد محنون العمس	
	0.25	3- أضاف التلميذ الماء من اجل تخفيف المحلول الحمضي يتمكن من متابعة تغير لون الكاشف الملون.	3
4	0.25x2	قطة التكافؤ في عملية المعايرة لا تتعلق بالتمديد لأن كمية مادة لحمض لا تتغير بتمديد محلوله.	1
	0.25x2	— التجربة الأولى: من البيان تكون نقطة التكافؤ: (V = 12mL, pH = 8) .	. 1
	0.25x2	: عند التكافؤ : $C_A V_A = C_B V_B \Rightarrow C_A = 3,010^{-2} mol L^{-1}$	
	0.25	$C'_AV'_A=C_BV_B$ نعند التكافؤ عند التكافر	2
	0.25x2	$C'_A = 3.2 \times 10^{-3} \text{ mol } L^{-1} \Rightarrow C_A = 10 \ C'_A \Rightarrow C_A = 3.2.10^{-2} \text{ mol } L^{-1}$	
	0.25	حسب نتائج التجربتين الحليب غير صالح للاستهلاك لأن $C_A > 2,4.10^{-2} mol L^{-1}$	
	0.25x2	 المعايرة :الـ PH. مترية أدق من المعايرة اللونية نظرا الصعوبة تمييز لوني ثنائيتي الكاشف عند نقطة التكافؤ. 	5

_				ية	عبة : علوم تجريد		لموم الفي	مادة : الع		
	لامة				أصر الإجابة	عذ			ع	محاور العوضو
Ŀ	المجموع	مجزاة								
		0.25x2	ق عثر ل HC		Lucy Mg	04 نقاط) مدرج طرح مدرج طرح مدرج	التَجر بة	مخطط	-1	υ
		0.25x2	ي الدورق الماء. ضغط ثابت) ، أزرق،	، منه في مملو ء ب ر (تحت بن بلهب	وزد بصنبور ، ي ثم يقطر قليل الدورق. مخبار مدرج ريجات المخبار وجود الاوكسج الغاز المنطلق	ول الحمضر حبوس في ا ب الأنطلاق خاز على ند وجين في ا من فقاعات	ق ينفذ , مائي . , مائي . , هو ارالم المحلو , أنبود حجم الله يدر , الهيدر , نقرب و	رضع شر سد الدور سلا القمع خراج ال كس فوق رأ قيمة ترق غاز سف عنه	- يه فغ - يد - يق - يد وللكش	
	4	0.25	الماء،عود ثقاب مشتعل فتحدث فرقعة. $Mg_{(s)} = Mg_{(aq)}^{2+} + 2e^{-} : £ L + 2e^{-} = Mg_{(aq)}^{2+} + 2e^{-} = H_{2(g)}$ المعادلة النصفية للإرجاع : $2H^{+}_{(aq)} + 2e^{-} = H_{2(g)}$ $3e^{-} + 2e^{-} = H_{2(g)} + H_{2(g)}$ $4e^{-} + 2e^{-} = Mg_{(aq)}^{2+} + H_{2(g)}$							ŕ
		0.25	معادلة التفاعل	التقدم		$H^+_{(aq)} = Mg$	$\frac{2^{+}}{(aq)} + H$	2(g)		
			الحالة الابتدائية	0	1,5.10 ⁻³	CV	0	0		
		0.25	الحالة الانتقالية	x	1,5.10 ⁻³ -x	CV-2x	х	х		
			الحالة النهائية	Xf	1,5.10°-x _r	CV-2xf	Xf	Xf		
					$n_0(Mg) = \frac{m}{M}$	=1,5.10	³ mol		22	?

ئمة	العلا	ختبار مادة : العلوم الفيزيانية _الشعبة : علوم تجريبية عناصر الإدبة	محاور الموضوع
المجموع	مجزاة		25 25
		$x = n_{(H_{7})} = \frac{V_{x}}{V_{M}}$ $\Rightarrow x = n_{(H_{7})} = \frac{V_{x}}{V_{M}}$	D
	0.25	(mn) $v = 2.5$ $v = 2.5.10^{-4} mol.min^{-1}$ $pH = 1 \Rightarrow \left[H_3O^+\right]_f = 10^{-1} mol.L^{-1}$ $hostonian formula form$	
	0.25	$x_f = x_{max}^* = 1,5.10^{-3} mol \iff Mg$ متفاعل محد $n_0 = n_{r_{(H,O^*)}} + 2x_f$ ومنه $n_{f_{(H,O^*)}} = n_0 - 2x_f$ لدينا	
	0.25	$n_0 = 6.10^{-3} mol$	
	0.25	$C_0 = [H, O^*] = \frac{n_0}{V} = 2,0 \times 10^{1-} mol.L^{-1}$	
		23	