الإجابة النموذجية وسلم التنقيط

امتحان بكالوريا التعليم الثانوي دورة : 2011 المادة : علوم فيزيانية الشعبة: علوم تجريبية

	والملازم		
لببدع	مجزاة	عفاصر الإجابة	يعاور
		السوينسوع الأولى	رضرع
	0.25	المتحرين الأول: (44 نقاط) التحرين الأول: (44 نقاط) 1 ـ ا ـ طاقة الربط بكر: هي الطاقة الراجب تقديمها للواة القرة السائلة الفكوكها (أي	
	0.25	a Pri Maria Albanda Tint a a a a a a a a a a a a a a a a a a a	
į	0.25	$Z^{m_{\mu}} + (A-Z)m_{\mu} - m(AX)$ عبارتها: z^{2}	
	0.25	$-rac{E_L}{A}(MeV \mid medicon)$ ب بر منظة الربط لكل نوية $a pprox a = 0$ نجد $a pprox a = 0$	
j	0.25	$a \times 3$ نجد $a \times$	
64	0.25	ب _ التفاجل تسلسلي لأن الفتروذات المتبعية بمطلب بداعات	
	0.25 0.25	ا نقطه الألمية وتكون التغذية نافته . التعلم التعلم التعلم الألمية وتكون التغذية نافته . التعلم التعلم على $\Delta E = \Delta m$	
1	0.25	T (1) T	
	0.25	$\Delta E_2 = \Delta m \cdot c^2 = -E_{(r)} {\binom{19}{19}} X - E_{(r)} {\binom{19}{19}} S_r = -1969,54 MeV$ $\Delta E = \Delta E_2 + \Delta E_3 = -178.84 MeV$	
	0.25	$N = \frac{m}{M} \times N_A = 25.6 \times 10^{30} (3 i gi s)$ عمداب الطاقة المحرر 5: (نواة) $1 - 4$	_
	0.25	En mildely 170 person	-
ľ	0.5	****	
	0.5	ر $30 \times 10^{10} \times 10^{10}$ و 4.58×10^{10} و طاقة حرارية . ب $-$ تظهر الطاقة المحررة على شكل طاقة حراكية المسرمات ، و طاقة حرارية .	
	0.5	(LIZ: MAY	
		$CH_1COOH(aq)/CH_1COO^-(aq)$; $H_1O^-(aq)/H_1O(\ell)$ $CH_2COO^-(aq)$	ļ
0.	.25	$K = \frac{\left[CH_{j}COO^{*}(\alpha_{j})\right]_{i} \cdot \left[H_{j}O^{*}(\alpha_{j})\right]_{i}}{\left[CH_{j}COOH(\alpha_{j})\right]_{i}} : K = 1$	
0.;	25	$= \left[H_{iO}^{*}(eq)\right]_{L} = \left[CH_{iCOO}^{*}(eq)\right]_{L} = \frac{Z_{L}}{2}$	
_	4 00	$[CH_{3}COOH(aq)]_{r} = c_{0} - [CH_{3}COO^{-}(aq)]_{r} = c_{0} - [H_{3}O^{*}(aq)]_{r}$	

الدراسة الجزائري www.eddirasa.com

12 سنده

0.25 $K = \frac{[H_1O^*(\alpha_1)]}{a_0 - [H_1O^*(\alpha_1)]}$ $\frac{[H_1O^*(\alpha_1)]}{a_0 - [H_1O^*(\alpha_1)$		ليلامة			علوم ليزيائية الث		لأخانه سعونها	تا <u>بع ا</u>
0.25 $S_{a,b} = \lambda_{a,b} \cdot [H_{a}O^{*}(a_{1})]_{a_{1}} + \lambda_{cocco} \cdot [CH_{b}COO^{*}(a_{2})]_{a_{2}} + \lambda_{cocco} \cdot [H_{b}O^{*}(a_{2})]_{a_{2}} + \lambda_{cocco} \cdot [CH_{b}COO^{*}(a_{2})]_{a_{2}} + \lambda_{cocco} \cdot $	<u> </u>	40 50 34	<u> </u>			عثاممر الإ 		194
ال المسلم الم				l _{κρ} . [Η ₄)*(aq)] _r + ₂₀₁₅₀₀	[сн _і соо _(ар)	$K = \frac{[H_{i}O^{*}(a)]}{c_{i} - [H_{i}O^{*}]}$	A)],
0.75 0.75						•		
(mol) فالملية المراق ا			d <u>L</u>		CH ₂ COOH (aq)	+H ₂ O(ℓ)	* CH,COO (8)	9) + H O'(m)
0.75 $\frac{1}{3}$		ı	d !	Miles Miles		(mol) i	كمية الملا	2
0.25 $[H_{i}O^{*}(aq)]_{i} = [CH_{i}COO^{*}(aq)]_{i} = \frac{\sigma_{i}O}{\lambda_{i,0} + \lambda_{i}(ap)} = 4 \times 10^{-4} mol \cdot L^{-1}$ 0.25 $[CH_{i}COOH(aq)]_{i} = c_{0} - [CH_{i}COO^{*}(aq)]_{i} = 9,6 \times 10^{-3} mol \cdot L^{-1}$ 0.5 $K = 1,67 \times 10^{-3}$: 1.6 $K = 1,67 \times 10^{-3}$: 1.7 $K = \frac{x_{i}}{x_{min}} = \frac{[H_{i}O^{*}(aq)]_{i}^{2}}{C_{0}} = 4 \times 10^{-3} mol \cdot L^{-3}$ 1.7 $K = \frac{x_{i}}{x_{min}} = \frac{[H_{i}O^{*}(aq)]_{i}^{2}}{C_{0}} = 4 \times 10^{-3} mol \cdot L^{-3}$ 1.8 $K = 1,67 \times 10^{-3}$: 1.9 $K = 1,67 \times 10^{-3}$: 1.0 $K = 1,67 \times 10^{-3}$:		0.75	IL.	0 _	$n_0 = c_0 \cdot V_0$			
0.25 $[H_iO^*(cq)]_j = [CH_jCOO^*(cq)]_j = \frac{\sigma_iU_j}{\lambda_{iij}} = 4 \times 10^{-4} \text{mol} \cdot L^{-1}$ 0.25 $[CH_iCOO^*(cq)]_j = c_0 - [CH_iCOO^*(cq)]_j = 9,6 \times 10^{-3} \text{mol} \cdot L^{-1}$ 0.5 $K = 1,67 \times 10^{-3}$; i.e. $K = \frac{[H_iO^*(cq)]_j^2}{c_0 - [H_iO^*(cq)]_j}$ i.e. $K = \frac{\pi_i}{\pi_{min}} = \frac{\pi_i}{C_j} = 0.04 \Rightarrow \pi_j = 4\%$; $\pi_j = \frac{\pi_i}{\pi_{min}} = \frac{[H_iO^*(cq)]_j^2}{C_j}$ 0.5 $\frac{\pi_i}{\pi_{min}} = \frac{\pi_i}{C_j} = 0.04 \Rightarrow \pi_j = 4\%$; i.e. $\frac{\pi_i}{\pi_{min}} = \frac{\pi_i}{C_j} = \frac{\pi_i}{\pi_{min}} = \frac{\pi_i}{C_j} = \frac{\pi_i}{\pi_i} = \frac{\pi_i}{C_j} = \frac{\pi_i}{\pi_i} = \frac{\pi_i}{$!	ا عاد ا	x	* ₀ - x	 	-	0
0.25 $[H_iO^*(aq)]_i = [CH_iCOO^*(aq)]_i = \frac{\sigma_iO}{\lambda_{iij}} = 4 \times 10^{-4} mol \cdot L^{-1}$ 0.25 $[CH_iCOOH(aq)]_i = c_0 - [CH_iCOO^*(aq)]_i = 9.6 \times 10^{-3} mol \cdot L^{-2}$ 0.5 $K = 1.67 \times 10^{-3}$; api $K = \frac{[H_iO^*(aq)]_i^2}{c_0 - [H_iO^*(aq)]_i}$ are in the interval $i = i = i = i = i$ 0.5 $i = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{[H_iO^*(aq)]_i^2}{C_i} = 0.04 \Rightarrow x_i = 4\%$; $x_i = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{[H_iO^*(aq)]_i^2}{C_i}$ 0.5 $i = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{[H_iO^*(aq)]_i^2}{C_i} = 0.04 \Rightarrow x_i = 4\%$; $x_i = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{[H_iO^*(aq)]_i^2}{C_i}$ 0.5 $i = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{[H_iO^*(aq)]_i^2}{C_i} = \frac{x_i}{x_{min}} = \frac{x_i}{x_{min}}$			ح.ن	I,	n ₄ -x,			J
0.25 $ [CH_{f}COO^{+}(aq)]_{r} = [CH_{f}COO^{+}(aq)]_{r} = \frac{\sigma_{f}(t)}{\lambda_{mp} + \lambda_{mpcoo}} = 4 \times 10^{-4} \text{mol} \cdot L^{-1} $ 0.25 $ [CH_{f}COOH(aq)]_{r} = c_{0} - [CH_{f}COO^{+}(aq)]_{r} = 9,6 \times 10^{-3} \text{mol} \cdot L^{-1} $ 0.5 $ K = 1,67 \times 10^{-3} : \text{ as: } K = \frac{[H_{f}O^{+}(aq)]_{r}^{2}}{c_{0} - [H_{f}O^{+}(aq)]_{r}^{2}} = 0,04 \Rightarrow r_{f} = 4\% : r_{f} \text{ when } r_{f} = \frac{x_{f}}{x_{mn}} = \frac{[H_{f}O^{+}(aq)]_{r}^{2}}{C_{0}} = 0,04 \Rightarrow r_{f} = 4\% : r_{f} \text{ when } r_{f} = \frac{x_{f}}{x_{mn}} = \frac{[H_{f}O^{+}(aq)]_{r}^{2}}{C_{0}} = 0,04 \Rightarrow r_{f} = 4\% : r_{f} \text{ when } r_{f} = 0.5 $ 0.5 $ \frac{(bilitof)_{r}}{(bilitof)_{r}} : \frac{c_{f}bilitof}{(bilitof)_{r}} : \frac{c_{f}bilitof}{(bilitof)_{r}} = \frac{c_{f}bilito$		1	' 			L		x,
0.5 الدراسة الجزائري (كالثانة : الشكل الدراسة الجزائري (معطيط الدارة : الشكل (معطيط الدارة : الشكل (معطيط الدارة : الشكل (معلى التغرع (الشكل (معلى التغريقين (معلى التغريق		J	$K = 1,67 \times 1$	نجه: ^{د-} 0	$K = \frac{\left[H_{i}\mathcal{O}^{*}(ag)\right]_{i}}{c_{0} - \left[H_{i}\mathcal{O}^{*}(ag)\right]_{i}}$ $= \frac{\left[H_{i}\mathcal{O}^{*}(ag)\right]_{i}}{C_{+}}$	29)] ² ((42)] ₇ 45×10. (0,04 ⇒ 2, = 4%	پ الثابت ، K : • ـــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ب
2 - 1 - برسال الفوليلمثور علي التغرع (الشكل) - ب - رسال الفوليلمثور علي التغرع (الشكل) - ب - رسال الفوليلمثور علي التغرع (الشكل) - ب - رسال الفوليلمثور : الشكل المراجع المر		0.5	<u>ع</u> الجزائر	000 راسة.		(Milio	رين الثلث: (4	<u> </u>
ب ـ ربس قلبيان : الشكل ع ـ كابت الزمن و بطريقتين : المرابع الزمن و بطريقتين : المرابع الزمن و بطريقتين : المرابع الم		0.5	www.eddir	asa.com	الشكل)	المسبب سلبت علم التغرع (ے محقود التعربی م 1 - 1 - القول	-1
- 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『 『		0.5	. o-	, , , ,	623 /	والشكل	۔۔ 1 ۔۔ بروست سن۔ ۔۔۔۔۔ مید السان	2
그는 우리 그는 그는 그를 가는 것이다.		,	~ (~~	HNI.	مر ^ا ، المحر	ءِ يطري قتينَ 🥏 🗈	ب حربیت النامت تابت الزمن	$\langle 1 \rangle$
0.5 عند 1 مند 1	1					. a al a a 16 3 5 . Il	7 4 6 W	
ا الطريقة (2) : من المناصي منصح حي حرب	F	U.5	$x = 50m_S$	ل فاعدائها	1.37£ التي ترتيبيا £37.	ر من المنحتي التقط	_ الطريقة (2)	
0.5 $C = \frac{\tau}{R} = 12.5 \mu F$: eath $r = R \cdot C$: in the stands of the st		ŀ						1

<u> </u>	ليلاية البيد	سوزاه	تابع الإجابة النموذجية المادة: علوم فيزيائية الشعبة: علوم تجربه	1
	-			
<u> </u>		05	$\frac{du_{C}(t)}{dt} + \frac{1}{R \cdot C} u_{C}(t) = 0 : \text{ distance} u_{C}(t) + u_{R}(t) = 0 : \text{ indicated at the } t = 1 - 3$	وننوع
[-	ļ	0.5	$\alpha = \frac{1}{R \cdot C} = \frac{1}{20s^{-1}} : \alpha : A : A : A : A : A : A : A : A : A$	
	- -	-	$\mu_{i}(0) = U_{\underline{\omega}} = E = A = 6V$ (b) $U_{\underline{\omega}} = 0$	
) o,	.75		
			التعري <u>ن الرابع:</u> (04 نقاط) 1- المرجع جيومركزي -	
	0.	5	ال علمان ن کیار الثانی (النصر) - از آوا	
	0.	5	$F_{r_{ik}}$ الفوة $F_{r_{ik}}$ على الشكل. $F_{r_{ik}}$ على الشكل.	
	•	ı	$F_{r/s} = G \cdot \frac{m_s M_r}{(R_r + h)^3} \dots$	
	0.5	•	$\frac{\sum_{l=1}^{N} = m_{s} \overline{\alpha_{s}} \Rightarrow R_{l/s} = m_{s} \alpha_{s} = m_{s} \frac{\gamma^{2}}{(R_{r} + h)} \longrightarrow$	
04			GM_{\star} $K_{c}M_{c}$	
	0.5		د. تعریف الدور . قرارا	·
			$T=2\pi\sqrt{\frac{r^2}{r^2}}$ عبارة الدور : $\sqrt{GM_{\gamma}}$	ľ
	0.5		$T^{3} = 4\pi^{2} \frac{r^{3}}{GM_{T}}$ $\Rightarrow h = \sqrt{\frac{T^{2}GM_{T}}{4\pi^{2}}} - R_{T} : h \text{ given } A$	
	0.75			
		<u> </u>	ترع: h = 670,57 km	ļ
			(التبرين التجريبي: (04 الثاط)	
			ا <u>ولا</u> - البرونوكول التجريبي لتعضير المحلول ك.	
	0.25		$f = \frac{c_0}{c} = \frac{V}{V_0} = 40$; and the state of the property of the state of th	
	0.25		w V	
))4			$V_0=rac{V}{40}=5~ ext{mL}$: منه $ au_0=5~ ext{mL}$: منه معاملة مع	
			 الأدوات المستعملة: ماسسة عوال 5 ml ، حوجلة سعتها 200 mL اجلسة مد المواد فلمستعملة: العام الاكسجيني ، العام المقطر . 	
	0.25	200	 المواد فلمستعملة: الماء الاحسجيس * المحاد	
		 ہاتیں	م طروعه العمل : - بالكف عليه الرابع المصاول على مطول مق - نشوف الماء المقطر حتى غط العيار) مع الراج للمصاول على مطول مق	





تابع الإجابة النموذجية المادة : علوم فيزيائية الشعية: علوم تجريبية الملابة

اموسو	العاد مجززات (†		عناصر الإجابة	بهابة النموذجية		معاور		
	<u> </u>					<u> </u>	لبوضوع		
		<u> </u>	العما	28 o /		2 جدول			
	0.75			$2H_1O_2$ (aq	-1.00	+ 2H,O	(4)		
	1/1/2	ι . τ	C	n _a	يية الملاة (mol)	<u> </u>			
		1.5	<u> </u>	$n_s - 2\pi$		<u> </u>	0		
		ج.ن	 -		**		2+		
		<u> </u>	*,	$n_0 - 2x_f$	$2x_f$	2	×,		
	0.25	$c_{\phi} = \frac{H}{c}$	$\frac{(H_1O_2)}{2} = 8.92$	$\times 10^{-1} mol \cdot L^{-1}$:8	Alaba Militaria	<u> </u>			
ĺ			ν,		وپر اهوني سنسرت ا	ر ج الترد ا			
	0.25	c = = = = = = = = = = = = = = = = = = =	= 2,23×10 ⁻² mo	$d \cdot L^{-1}$ (S.4)	ركيز المولي المحاول	en I			
		TU					,		
	0.25	Ab va i	ياڪلي). مارستا ا	ن يسل على تعريع الق	۔ الوسیط عامل حرکہ	آنتوا - [
ı	0.25	راهدا (سدد).	ل يشكلان طور! و	نة لإن الرسيط و المحاو	رع الوساطة : متوات	ً ـ ف			
	0.25		7 _ الغرض من إضافة الماء البارد و الجليد ابقاف تطور التقاعل .						
ļ		•	مرتسريع الكفاعل	مض الكوريت المركز ا	الفريض من اضافة ه	_			
		(0	_ المجموعة (1	ـ البيان (1) ـــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ا _ تصيد البياقات ز		ŀ		
	0.75	(4	_ السجمرعة ()	ـ البيان (2) ———	F		į		
				ـ البيان (3) 					
			_ المجموعة (ا			j			
	- 1	\ -		(-) - - -					
1	0.25		¢ = 4;	$\times 5 \times 10^{-3} = 2 \times 10^{-2} m_0$	$^{4}\cdot L^{-1}$: من الأرميم $^{-1}$	ب	į		
				$f \cdot c = 40 \times 2 \times 10^{-2} =$:	ļ		
().25		ية و القياس .	فني مدود المطاه الشجرة	النققع : متطابقة	_	ľ		
				_		_	- 1		
			A 2	NAA	4	Ī			
				90					
		· ·	ة الجزائري	الدراسا		·			
· 			www.eddiras	sa.com					
			_						
			•				ľ		
1					-		ļ		

<u>e 3</u>	إدّ البح	100	<u> </u>	زيائية الشا	رودابة		انسونجية	م الإجابة	di
					وع الثاني				رب سوع
-	0.75			4 <i>H</i> (<i>aq</i>)* + 6; = 2CO ₂ (1*(aq)+ C _{I3}	4 9) +2H*(اتمول: (49)'' +7H, (42) + (24)	ة المنمنجة ا (الراب) المنابع المنابع ا		1
		1 N	البياد	3000				پ ــ چنول	1
		الحالة) V ₂ R ₃ O ₄ 1	<u> </u>) = 600,(a كمية الملاة	q)+ 2Cr ³ *(ec))+7H ₇ O(e q
	0.75	ℓ = 0	0	$c_2 \cdot \overline{V}_2$	$c_1 \cdot V_1$	بالزيادة	0	0	بالزرادة
		/ ≠O	i x	c, F, = 3 <u>r</u>	$c_i \cdot V_i = x$	//	6x	6x	1//
14		1,	*/	63.1K3 = \$24	$c_1 \mathcal{Y}_1 - x_j$	//	δx,	$2x_f$	-
	0.5		<i>v</i> _{o1} =	. Cr h(Cr ³⁺ (aq)) dt	وارد (aq)** - 3,5×10°	ai وتنگل شا "mol -min"	ان: أ⊷مو	2 من البي	
	د0	$2x_f = 4 \times 10^{-3} mol \Rightarrow x_f = 2 \times 10^{-3} mol$ ب $- حساب الفقام الفهائي - 2 \times 10^{-3} mol$							
	0.25			ت Smin ت 2×10° mo			4		
	0.5	إسعد هو	به المتفاحل ا	مل محد . وعلا	ليسمثناه			u - 1 - 3	
ļ	0.5				- - -	e4z1 (1		معض الأ	
	0.25	a. £1 ·	<u>ء</u> بوقئے سة 11 م	$r = \frac{3k_{max}}{\nu_1} = 0$,i mal - <u>L</u> -1	, الأكسلا يك :			

بهدع	موزة	تابع الإجابة النموذجية المادة : علوم فيزيائية الشعبة: علوم تجز عناصر الإجابة	3.4
_	0.25	. الكسرين الكاني: (04) نقابلاً)	<u>ضوع</u>
		ال يْدَكَل ِي	
	0.5	ا -1 - طريقة الربط براسم الاحتزاز المهبطى :	
		_ المدخل ، ۲ نشاهده (۶) رس ۰	
	1 1	MV المدخل $\gamma_{_{2}}$ بشاهده معكوس $_{2}(t)$ نضيقط على الزر $\gamma_{_{2}}$ المدخل $\gamma_{_{3}}$	
	0.5	$ u_{\mu}(0) = 0V t = 0 \text{ sic } u_{\mu}(t) = f(t) $ ب $u_{\mu}(0) = 0V t = 0$	
04	!!!	$u_{s}(t)=0$ المفحلي (2) يمثل تطور $f(t)=f(t)$	
i		$\frac{di(t)}{dt} + \frac{1}{\tau}i(t) = \frac{E}{L} \forall u_{\mu}(t) + u_{\mu}(t) = E : \exists \mu \text{ with a limit of } t = 1 $	
	0.75	$\frac{di(t)}{dt} + 4t(t) = 0 \text{if } t = 0$	
		$\frac{di(t)}{dt} + AI(t) = B$: وهي من الشكل : $\frac{dI(t)}{dt} + \frac{(R+r)}{L}I(t) = \frac{E}{L}$: ومنه :	
	0.25	$A = \frac{R + r}{L}$; $B = \frac{E}{L}$; $A = \frac{E}{L}$	
	0.25	$i(t) = \frac{B}{A}(1 - e^{-At})$: e^{-At}	
	0.25	$B=\mathbf{B}$ بالاشتقاق $B=B = \frac{di(t)}{dt}$ بالاشتقاق $B=B = \mathbf{B}$	
	0.25	$H_{ m g} = R \cdot I_{ m g} \Rightarrow I_{ m g} = 0.1$ د $_{ m const.} = R \cdot I_{ m g} = 0.1$ د $_{ m const.} = 0.1$	
		د حصف القيم: £ ; ₹ ; E .	
	0.5	$E\Rightarrow E=10+2=12V$ في التنام الدائم :	
-		$x_0 = r/_0 \implies r = 20\Omega$	
		من الرسم : 10 ma = √طريقة المساس)	
0	25	$\tau = \frac{L}{R+r} \Rightarrow L = \tau(R+r) = 1, 2H$	
_	.25	$R + r = -\sqrt{r} + r = 1, 2H$ $R(I) = \frac{1}{r} + \frac{1}{r} +$	
"	423	$E(L) = rac{1}{2} \cdot J \cdot I_0^2 = 6 imes 10^{-3} J$ و سطمياب الطبقة المخزنة في الوشيعة .	
		موقع	ĺ
		الدراسة الجزائري	
		www.eagirasa.com	

أعلامة	وم تجزيبية	العادة : طوم فيزيائية الشعبة: عا عامر الإجلة	
Esqu'	معزا	الملاة : عوم فريات	والمحامة النموذجية
		عاصر الإجلة	البع الرجب
1 10	1.25		المعوضوع المامين (١٨١٠):
/ a.:	25	رة عن <i>إمقر .</i> معادمه	ا _ النوع الكيمياني: € ع ^{يرا}
1		HCOOCH2CH3	والمعاملة على المعاملة المعامل
1	 -	الاستفادة تعبق المفعلة	· · · · ·
0.5	بثانويك	HCOOH	المركب
1	IL	CH,CH, -OH	A
0.25	ſ	ietali	B
"	HCOOH +	$CH, -CH_{i}OH = HCOOCH, -CH_{i} + h$	ب حمض العبروت و حرب
	1	IRCODG to a reason	2 _ المعادلة المتعلجة :
0.5	<i>بر</i> پيا ان ا	$= \frac{[HCOOC_2H_1] [H_2O]}{[HCOOH] [C_2H_2OH]} = \frac{x_{H_2}^2}{(0.5 - x_{H_2})^2}$	ا ج من جدول الثقدم : ﴿
0.25	= ۾ پينه:	ربيد - 1000 و 100 قان : المردود - 67% دائي مثساوي المولات قان : المردود - 67%	essi
0.25		0 · x (0)2	الكمول أولي و العزيج الابلا
	, .0N_1s_1	$Q_{r,k} = K = \frac{(\frac{1}{2})^2}{(\frac{1}{2} - \frac{1}{2})^2} = 4$	$x_{ij} = \frac{1}{3}mol$
ŀ	المتعادد	الديد تفاعل الأسترة بفعل زيادة تركيز أحد	4 _ أ _ تتطور الجملة في ا
0.5	منالة الكوازن	فر د کنول + کندان	
	ح ت پَسِدة	0,17	0,33
	<u>_</u>		33+x 0,33+x
0.25	:-	لي لمزينج: $\frac{(0.33+x)^2}{(0.27-x)(0.17-x)}$ ۾ ومف	جد حساب التركيب الموا
	·(x,	$x_1 = 0.77$ مول هو $x_2 = 0.77$ ما	ندد: (0.037م
0.5	۰ 0,3	.0 ، الكمران : ۴۵٬۱۵۹ ، الاستر: 66mol	234mol : المعطور :
			6mor alulu
		ملا موقع	
1	S	الدراسة الجزائر	,
1	•	www.eddirasa.com	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •
1 1			

6 1	ية <u>تمالا</u> إتمالات	تابع الإجابة النموذجية المادة : علوم الإجابة الشعبة : علوم تجريب	
لمجسوع	سهزاة	عناصر الإجابة	معاور
		الكورين الوابع : (04 نق ^{لط}) :	لموشوح
		$\frac{1}{2}Ra \rightarrow \frac{m}{8}Rn + \frac{1}{2}He$	
•	0.5	α حاميسة : ومعلان م	
	0.5	ب - 226 ; 7=88 ب	
	0.5	$\Delta m = 1.881 \mu ; \Delta m = 1 - 2$	
	0.25	$E=m$ ب $-$ ملاقة التكافر كفلة $-$ طاقة z^{*} ب z^{*}	•
04	0.25	ب - عدله مسر - عدل الطاقة الواجب تقدمها الدراة درة الأجل تفكيكها إلى 3 - 1 - طاقة الربط: على الطاقة الواجب تقدمها الدراة درة الأجل تفكيكها إلى	
	0.5	مكوناتها المعزولة والصائفة أوهي طاقة تماسك النواة	ĺ
		$\Delta m = 3.64 \times 10^{-37} \text{ kg}$ ب	Ī
	0.5	$\frac{E_1}{A} = 0.077 \times 10^2 = 7.7 MeV / nucléon - +$	
	0.25	4 أ تفاعل الإنشطار : هو تفاعل انقسام فلأثرية التقبلة معطية أنوية خفيفة نسبيا مع	
		أيس علاقة وانبث واللك ر	į
	0.75	$\Delta m = m_f - m_f = 0.1924 \text{m} = 0.32 \times 10^{-10} \text{kg}$	
<u></u>	0-1-0	$E_{\rm in} = \Delta m \cdot c^2 = 2.87 \times 10^{-11} J = 179.28 MeV$	
		التعرين الثهريبي : (04 نقله)	
] . شَكُلُ القرى المُعَارِجِيةَ :	
	4×0.25	اً _ احظة الإنطلاق : 0 = 4	
		ب ـ خلال المرحلة الانتقالية :	f
		<u> شلال مو جفلة النظام الدائم :</u>	
	0.\$	$\sum \overline{F_{cc}} = m \overline{a_c} \Rightarrow \overline{P} + \overline{f} = m \overline{a_c}$: المعلاقة التفاضلية -2	
		بالإسقاط على الشاقول الموجه نحو سطح الأرهان	
04	0.5	$m \cdot g - k \cdot v^2 - \rho_{\alpha} V \cdot g = m \cdot a_0$	
	0.75	$\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} \cdot v^2 = g \cdot (1 - \frac{\rho_{ev}}{\rho_{ext}})$	
		$v_0 = 0$ بمثل تطور قسر عة: (۱) $f = 0$ لان عند $0 = 1$ البيان (1) بمثل تطور قسر عة:	İ
	0.25	$a_{n}=10m\cdot e^{-1}$ (= 0 عند $a=h(i)$ النبيان (2) بمثل تطور التسارع : ($a=h(i)$ عند $a=10m\cdot e^{-1}$	Ī
	0.25		
	0.25	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
ļ	l	$k = \frac{g}{v_s^2}(m - \rho_m V_s) : w_s^2 = \frac{g}{k} \cdot (m - \rho_m V_s) : dsin V$	f
	0.25	$Y_3 = \frac{4}{3}\pi r^2 = 14,13 \times 10^{-6} m^2$ هجم الكرية:	
	0.25	معامل الإستكاف : " ع 4,56×10° Kg - 5 " : معامل الإستكاف	

