

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة الاستدراكية 2014

عناصر الإجابة

RR 28

ⵜⴰⴳⴷⴰⵏⵜ ⵜⴰⵎⴳⴷⴰⵢⵜ
ⵜⴰⵎⴳⴷⴰⵢⵜ ⵜⴰⵏⵓⵔⵜ
ⵏ ⵙⴰⵎⴰⵢⵓⵏ



المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتكوين المهني

المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه

3	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
7	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية	الشعبة أو المسلك

الكيمياء (7 نقط)			
التمرين	السؤال	عناصر الاجابة	موضع السؤال في الاطار المرجعي سلم التنقيط
الجزء الأول	1	الجدول الوصفي	0,5 - إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله.
	2	التوصل إلى: $x_{eq} = \frac{\sigma \cdot V}{\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{A^-}}$ $x_{eq} \approx 5,3 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$	0,75 0,25 - استغلال العلاقة بين الموصلية G لجزء من محلول والتراكيز المولية الفعلية للأيونات المتواجدة في هذا المحلول.
	3	$\tau = 10,6\%$ ، $\tau = \frac{x_{eq}}{C \cdot V}$ تفاعل محدود	0,25x2 0,25 - تعريف نسبة التقدم النهائي لتفاعل وتحديد انطلاقا من معطيات تجريبية.
	4	التأكد من قيمة pH .	0,5 - تحديد قيمة pH محلول مائي
	5	التوصل إلى العلاقة : $Q_{r,eq} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}$	0,5 - إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل Q_r انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله.
	6	$pK_A \approx 4,2$ ، صيغة الحمض: C_6H_5COOH	0,5 0,25 - معرفة أن $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتراكيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل. - معرفة $pK_A = -\log K_A$
	7	النوع المهيمن هو AH مع التعليل	0,5 - تعيين النوع المهيمن، انطلاقا من معرفة pH المحلول المائي و pK_A المزدوجة قاعدة/حمض.

الصفحة 2 4	RR 28	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2014 - محاضر الإجابة - مادة : الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية
------------------	-------	---

1	0,5	تبيانة التركيب التجريبي المنجز . - تمثيل عمود (التبيانة الاصطلاحية - التبيانة).	الجزء الثاني
2	3x0,25	كتابة معادلة التفاعل الحاصل عند كل إلكتروود والمعادلة الحصيلة أثناء اشتغال العمود. - عند الكاثود : $\text{Ni}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Ni}_{(s)}$ - عند الأنود: $\text{Cd}_{(s)} \rightleftharpoons \text{Cd}^{2+}_{(aq)} + 2e^-$ - المعادلة الحصيلة.	
3	0,25 0,25	- حساب قيمة خارج التفاعل Q_r لمجموعة كيميائية في حالة معينة. - تحديد منحى تطور مجموعة كيميائية.	
4	0,5 0,25	إيجاد العلاقة بين كمية المادة للأنواع الكيميائية المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار ومدة اشتغال العمود. التوصل إلى العلاقة : $[\text{Ni}^{2+}]_r = [\text{Ni}^{2+}]_0 - \frac{I \cdot \Delta t}{2.F.V}$ $[\text{Ni}^{2+}]_r \approx 8.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$	

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
الفيزياء النووية (5نقط)	1.1	معادلة التفتت ؛ النشاط الإشعاعي β^+	0,5 0,25	- معرفة واستغلال قانوني الانحفاظ. - تعريف التفتتات النووية . - كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ. - التعرف على طراز التفتت النووي انطلاقا من معادلة نووية.
	1.2	الطريقة ؛ $E_{lib} \approx 10,34 \text{ MeV}$	0,5 0,25	حساب الطاقة المحررة (الناجئة) من طرف تفاعل نووي : $E_{libérée} = \Delta E $.
	2	التوصل إلى العلاقة عمر الصخرة : $2,96.10^7 \text{ ans}$	0,75 0,25	- معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافق. - استغلال العلاقات بين τ و λ و $t_{1/2}$. - تحديد العنصر المشع المناسب لتأريخ حدث معين. - معرفة بعض تطبيقات وبعض أخطار النشاط الإشعاعي.

التمرين	السؤال	عناصر الاجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الاطار المرجعي
الكهرباء (4,5 نقط)	1.1	تمثيل التوتر u_C	0,25	- تمثيل التوترين u_R و u_C في الاصطلاح مستقبل
	1.2.1	$u_C = \frac{I_0}{C} \cdot t$	0,5	- معرفة العلاقة $i = \frac{dq}{dt}$ بالنسبة لمكثف في الاصطلاح مستقبل.
	1.2.2	التحقق من قيمة C	0,5	- معرفة و استغلال العلاقة $q = C \cdot u$. - تحديد سعة مكثف مبيانيا وحسابيا.
	2.1	اثبات العلاقة $u_C + \tau \frac{du_C}{dt} = E$ $\tau = R \cdot C$	0,25 0,25	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RC خاضعا لرتبة توتر.
	2.2	الطريقة	0,25	- استعمال معادلة الأبعاد.
	2.3	$B = -E$ و $A = E$	0,25X2	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RC خاضعا لرتبة توتر.
	2.4	مبيانيا : $\tau = 1,2 \text{ ms}$ ؛ التحقق من قيمة C .	0,25 0,25	- استغلال وثنائق تجريبية لتعيين ثابتة الزمن. - تحديد سعة مكثف مبيانيا وحسابيا.
	3.1	$F_p = 10^4 \text{ Hz}$ $f_s = 5 \cdot 10^2 \text{ Hz}$	0,25 0,25	
	3.2	$m = \frac{0,5}{0,7} \approx 0,7$	0,25	- معرفة أن تضمين الوسع هو جعل الوسع المضمّن عبارة عن دالة تآلفية للتوتر المضمّن . - معرفة شروط الحصول على تضمين الوسع وعلى كشف الغلاف بجودة عالية.
	3.3	الشرط هو : $T_p \ll \tau < T_s$ $\tau = 1,2 \cdot 10^{-3} \text{ s}$ ؛ $T_p = 10^{-4} \text{ s}$ ؛ $T_s = 2 \cdot 10^{-3} \text{ s}$ إذن الكشف جيد	0,25 0,25	

الميكانيك (6 نقط)

التمرين	السؤال	عناصر الاجابة	سلم التقييم	موضع السؤال في الاطار المرجعي
الجزء الأول	1	$x(t) = V_0 \cdot \cos(\alpha) \cdot t$ $= 13,57 \cdot t \text{ (m)}$	0,25 0,25	<p>تطبيق القانون الثاني لنيوتن على قذيفة :</p> <p>- لإثبات المعادلات التفاضلية للحركة</p> <p>- لاستنتاج المعادلات الزمنية للحركة</p> <p>و استغلالها</p> <p>- لإيجاد معادلة المسار و قمة المسار و المدى</p>
		$y(t) = -\frac{g}{2} \cdot t^2 + V_0 \cdot \sin(\alpha) \cdot t$ $= -5t^2 + 8,48 \cdot t \text{ (m)}$	0,25 0,25	
	2	$y = -\frac{g \cdot x^2}{2 \cdot V_0^2 \cdot \cos^2 \alpha} + \tan \alpha \cdot x$	0,5	
		$y(x) \approx -2,7 \cdot 10^{-2} \cdot x^2 + 0,62 \cdot x \text{ (m)}$	0,25	
	3	الشرط هو $y(D) > h_m$ $y(D) \approx 3,4 \text{ m} > 2,2 \text{ m}$	0,75	
	تنظيم مراحل الحل	0,75	4	
	ت . ع : $v \approx 14,9 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$	0,25		
الجزء الثاني	1	$T_0 = 2\text{s} , \quad \theta_m = \frac{\pi}{15} \text{ rad}$	2x0,25	- استغلال المخطط $\theta=f(t)$ لتحديد المقادير المميزة لحركة النواس الوازن في حالة التذبذبات الصغيرة.
	2	استعمال معادلة الأبعاد ؛	0,25	- استعمال معادلة الأبعاد.
		التعبير الصحيح : $T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{l}{g}}$	0,25	
	3	$l \approx 1 \text{ m}$	0,25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص والتردد الخاص للنواس الوازن في حالة التذبذبات الصغيرة. - معرفة تعبير الدور الخاص للنواس البسيط.
	-4-1	$E_m = 22 \text{ mJ}$	0,5	- استغلال تعبير طاقة الوضع الثقالية والطاقة الحركية لتحديد الطاقة الميكانيكية للنواس الوازن في حالة التذبذبات الصغيرة.
-4-2	التوصل إلى العلاقة $v = \sqrt{\frac{2E_m}{m}}$	0,5	- استغلال انحفاظ الطاقة الميكانيكية للنواس الوازن في حالة التذبذبات الصغيرة.	
	ت . ع : $v \approx 0,66 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$	0,25		