

الصفحة	<p style="text-align: center;">الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا الدورة الاستدراكية 2020 - عناصر الإجابة -</p>		<p>المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني والتعليم العالي والبحث العلمي المركز الوطني للتقويم والامتحانات</p>	
1			SSSSSSSSSSSSSSSSSSSS	RR 28
3				
*1				
3	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء		المادة
7	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية		الشعبة أو المسلك

تمرين 1 (7 نقط)				
السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقط	موضع السؤال في الإطار المرجعي	
الجزء 1	.1	$CH_3COO^-_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons CH_3COOH_{(aq)} + HO^-_{(aq)}$	0,5	<p>كتابة المعادلة المنمجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل. تعريف نسبة التقدم النهائي لتفاعل وتحديد انطلاقا من معطيات تجريبية. كتابة تعبير ثابتة الحمضية K_A الموافقة لمعادلة تفاعل حمض مع الماء واستغلاله. معرفة $pK_A = -\log K_A$. تحديد ثابتة التوازن المقرونة بالتفاعل حمض - قاعدة بواسطة ثابتتي الحمضية للمزدوجتين المتواجدتين معا. تحديد، قيمة pH محلول مائي انطلاقا من التركيز المولي للأيونات H_3O^+ أو HO^-. حساب قيمة خارج التفاعل Q_r لمجموعة كيميائية في حالة معينة. تحديد منحنى تطور مجموعة كيميائية.</p>
	.2	الطريقة $[HO^-_{(aq)}] = 7,9 \cdot 10^{-7} \text{ mol.L}^{-1}$	0,25 0,25	
	.3	$\tau = 7,9 \cdot 10^{-2} \%$ تفاعل محدود	0,25 0,25	
	.4	$Q_{r,eq} = \frac{C \cdot \tau^2}{1 - \tau}$	0,25	
	.5	$Q_{r,eq} = 6,24 \cdot 10^{-10}$	0,25	
	.1	التحقق من قيمة pK_{A1}	0,5	
	.1	$HCOOH_{(aq)} + CH_3COO^-_{(aq)} \rightleftharpoons HCOO^-_{(aq)} + CH_3COOH_{(aq)}$	0,5	
	.2	$K = \frac{K_{A2}}{K_{A1}}$	0,25	
	.3	$K=10$	0,25	
	.4	$Q_{r,i} = 1$	0,5	
.4	- يتطور التفاعل في منحنى تكون حمض الإثانويك التعليل	0,25 0,25		
.5	الطريقة $pH = 4,27$	0,25 0,25		
الجزء 2	.1	$\ominus Al_{(s)} / Al^{3+}_{(aq)} // Zn^{2+}_{(aq)} / Zn_{(s)} \oplus$	0,5	<p>تمثيل عمود (التبينة الاصطلاحية - التبينة). تفسير اشتغال عمود بالتوفر على المعلومات التالية: منحنى مرور التيار الكهربائي، و $f.e.m$، والتفاعلات عند الإلكترودين، وقطبية الإلكترودين، وحركة حملات الشحنة الكهربائية. كتابة معادلة التفاعل الحاصل عند كل إلكترود (باستعمال سهمين) والمعادلة الحصيلة أثناء اشتغال العمود (باستعمال سهم واحد). إيجاد العلاقة بين كمية المادة للأنواع الكيميائية المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار ومدة اشتغال العمود، واستغلالها في تحديد مقادير أخرى (كمية الكهرباء، تقدم التفاعل، تغير الكتلة...).</p>
	.2	عند الأنود: $Al_{(s)} \rightleftharpoons Al^{3+}_{(aq)} + 3e^-$ عند الكاثود: $Zn^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons Zn_{(s)}$ المعادلة الحصيلة: $2Al_{(s)} + 3Zn^{2+}_{(aq)} \rightarrow 3Zn_{(s)} + 2Al^{3+}_{(aq)}$	3x0,25	
	.3	الطريقة $[Zn^{2+}_{(aq)}]_r = 8,7 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$	0,5 0,25	

الصفحة	RR 28	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2020 - عناصر الإجابة - مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية
2		
3		

تمرين 2 (2,75 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	موضع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1	(أ)	0,5	تعريف الموجة الميكانيكية وسرعة انتشارها.
.1.2	(ب)	0,5	تعريف وسط مبدد.
.2.1	التفسير	0,5	
.2.2	$d_1 = \frac{v \cdot t_1}{2}$	0,5	- استغلال العلاقة بين التأخر الزمني والمسافة وسرعة الانتشار. - استغلال وثائق تجريبية ومعطيات لتحديد: ◀ مسافة
.2.3	$d_2 = \frac{v \cdot (t_2 - t_1)}{2}$ $d_2 = 6,16 \text{ cm}$	0,5 0,25	◀ التأخر الزمني

تمرين 3 (2,5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	موضع السؤال في الإطار المرجعي
.1	92 بروتون و 142 نوترون	0,5	
.2	الطريقة $E_\alpha \approx 1731,22 \text{ MeV}$	0,25 0,25	- معرفة مدلول الرمز ${}^A_Z X$ وإعطاء تركيب النواة التي يمثلها.
.3	${}^{234}_{92}\text{U} \rightarrow {}^{230}_{90}\text{Th} + {}^4_2\text{He}$ تفتت من طراز α	0,25 0,25	- تعريف وحساب النقص الكتلي وطاقة الربط. - كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ.
.4.1	الطريقة $N({}^{230}_{90}\text{Th}) = N_0(1 - e^{-\lambda t})$	0,25 0,25	- التعرف على طراز التفتت النووي انطلاقا من معادلة نووية.
.4.2	الطريقة	0,25	- معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافق.
.4.3	$r_1 \approx 0,76$	0,25	

الصفحة	RR 28	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2020 - عناصر الإجابة - مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية
3		
3		

تمرين 4 (5,25 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	موضع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1	الطريقة	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة $i = \frac{dq}{dt}$ بالنسبة لمكثف في الاصلح مستقبل.
.1.2	التحقق من قيمة C	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة $q = Cu$.
.2.1	المقاومة منحنى... نظام...	4x0,125	- معرفة الأنظمة الثلاثة للتذبذب: الدوري وشبه الدوري واللا دوري. - تعرف وتمثيل منحنيات تغير التوتر بين مرطبي المكثف بدلالة الزمن بالنسبة للأنظمة الثلاثة واستغلالها.
.2.2	الطريقة	0,5	- إثبات المعادلة التفاضلية للتوتر بين مرطبي المكثف أو الشحنة q(t) في حالة الخمود.
.2.3	الطريقة	0,5	- استغلال وثائق تجريبية :- - تعرف أنظمة الخمود؛ - إبراز تأثير R و L و C على ظاهرة التذبذبات؛ - تحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص.
.3.1	t(ms) Et(mJ)	3x0,25	- تفسير الأنظمة الثلاثة للتذبذب من منظور طاقي.
.3.2	تبدد الطاقة بمفعول جول	0,5	- معرفة واستغلال مخططات الطاقة.
.3.3	الطريقة $i_1 = 4,47.10^{-2} A$	0,25 0,25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكلية للدائرة.
.4.1	دور انتقائي	0,25	- معرفة دور الدارة السدادة للتيار LC (circuit bouchon) في انتقاء توتر مضمّن.
.4.2	$C_0 = \frac{1}{4\pi^2 f^2 L}$ $C_0 \approx 7,7 pF$	0,5 0,25	- تعرف المكونات الأساسية التي تدخل في تركيب جهاز الاستقبال للراديو AM ودورها في عملية إزالة التضمين.

تمرين 5 (2,5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	موضع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1	الطريقة	0,5	- تطبيق القانون الثاني لنيوتن لإثبات المعادلة التفاضلية لحركة مركز قصور جسم صلب على مستوى أفقي أو مائل وتحديد المقادير التحريكية والحركية المميزة للحركة.
.1.2	الطريقة	0,25	- تطبيق القانون الثاني لنيوتن لتحديد كل من المقادير المتجهية الحركية \vec{v}_G و \vec{a}_G والمقادير التحريكية واستغلالها.
.1.3	$F = m.a_G$ $F = 4 N$	0,25 0,25	- استغلال مخطط السرعة $v_G(t)$.
.1.4	الطريقة	0,25	- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية.
.2.1	الطريقة	0,5	- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية.
.2.2	الطريقة $V = 3 m.s^{-1}$	0,25 0,25	- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية.

!