

الصفحة	1
	4
	*1

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة العادية 2021
- عناصر الإجابة -

ROYAUME DU MAROC
ROYAUME DU MAROC
ROYAUME DU MAROC
ROYAUME DU MAROC

السلطة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتعليم العالي والبحث العلمي
المركز الوطني للتقويم والامتحانات

SSSSSSSSSSSSSSSSSS

NR 27

3h	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
5	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية	الشعبة أو المسلك

الكيمياء (7 نقط)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1	1.1	$n_0(\text{Zn}) = 1,53 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$; $n_0(\text{H}_3\text{O}^+) = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$	0,5	- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله.
	1.2	الجدول الوصفي	0,5	- تحديد زمن نصف التفاعل ميبانياً أو باستثمار نتائج تجريبية.
	1.3	متفاعل H_3O^+ (aq) ؛ التعليل	2x0,25	- تحديد قيمة السرعة الحجمية للتفاعل ميبانياً.
	1.4	$t_{1/2} = 290 \text{ s}$	0,5	- تفسير، كيفياً، تغير سرعة التفاعل بواسطة إحدى منحنيات التطور.
	1.4.ب	التوصل إلى: $v \approx 2 \cdot 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$	0,5	- معرفة تأثير التركيز ودرجة الحرارة على سرعة التفاعل.
	1.5	التفسير الكيفي لتغير السرعة الحجمية للتفاعل	0,25	- معرفة تأثير التركيز ودرجة الحرارة على زمن نصف الفاعل.
2	2.1	التوازن المولي	0,25	- كتابة المعادلة المنفجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل.
	2.2	تتناقص ؛ التعليل	2x0,25	- تعريف نسبة التقدم النهائي لتفاعل وتحديد انطلاقة من معطيات تجريبية.
	2.3	التوصل إلى: $\tau = 8 \cdot 10^{-2}$ تحول محدود $K_{A1} = \frac{10^{-2 \cdot \text{pH}}}{C - 10^{-\text{pH}}}$ التوصل إلى: K_{A1} التحقق من قيمة K_{A1}	0,5	- كتابة تعبير ثابتة الحمضية K_A الموافقة لمعادلة تفاعل حمض مع الماء واستغلاله.

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2021 - عناصر الإجابة
- مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية

تمثيل واستغلال مخططات هيمنة الأنواع الحمضية والقاعدية في محلول مائي.	0,5	مخطط الهيمنة	4.
كتابة المعادلة المنمجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل.	0,5	$C_2H_5CO_2H_{(aq)} + C_6H_5CO_2^- \rightleftharpoons C_2H_5CO_2^- + C_6H_5CO_2H_{(aq)}$	1.5
تحديد ثابتة التوازن المقرونة بالتفاعل حمض - قاعدة بواسطة ثابتي الحمضية للمزدوجتين المتواجدين معا.	0,5	C	2.5
	0,25	$K_{A2} \approx 6,22.10^{-5}$	3.5

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
	1.	تعريف الموجة الميكانيكية المتوالية	0,5	تعريف الموجة المتوالية. استغلال وثائق تجريبية ومعطيات لتحديد: ◀ مسافة؛ ◀ طول الموجة؛ ◀ التأخر الزمني؛ ◀ سرعة الانتشار. $\lambda = v.T$.
	1.2	C	0,25	معرفة العلاقة بين استطالة نقطة من وسط الانتشار واستطالة المنبع $y_M(t) = y_S(t - \tau)$.
	2.2	C	0,5	معرفة واستغلال العلاقة العكسية بين سرعة الانتشار واستطالة المنبع.
	3.2	A	0,5	معرفة شروط حدوث ظاهرة الحيود: بعد الفتحة أصغر أو يساوي طول الموجة.
	3.	نعم ؛ التعليل	0,5+0,25	تعريف وسط مبدد.
	1.4	الحيود ؛ التعليل	2x0,25	معرفة شروط حدوث ظاهرة الحيود: بعد الفتحة أصغر أو يساوي طول الموجة.
	2.4	D	0,5	معرفة خاصية موجة محببة.

(نقط: 3,5) 1

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2021 - عناصر الإجابة
- مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية

مرجع السؤال في الإطار المرجعي

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	التقييط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين (3) 2 (نقط)	1.1	طراز β^- ؛ التعليل	0,5	- التعرف على طراز التفتت النووي انطلاقا من معادلة نووية.
	2.1	التوصل إلى: $E_{libérée} = \Delta E \approx 1,35 \text{ MeV}$	0,5	- حساب الطاقة المحررة (الناجمة) من طرف تفاعل نووي: $E_{libérée} = \Delta E $
	1.2	$t_{1/2} = 6 \text{ h}$	0,5	- معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافق.
	2.2	A	0,5	- استغلال العلاقات بين λ و $t_{1/2}$.
	3.2	A	0,5	- معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافق.
4.2	لا ؛ النشاط الإشعاعي يزول إلى الصفر	2x0,25	- تعرف بعض تطبيقات النشاط الإشعاعي.	

مرجع السؤال في الإطار المرجعي

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	التقييط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين (3) 3 (نقط)	1	التحقق من قيمة C	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة: $q = C.u$.
	1.2	المنحنى (a) --- التجربة 3 المنحنى (b) --- التجربة 1 المنحنى (c) --- التجربة 2 التعليل	0,5	- استغلال وثائق تجريبية لـ: ◀ تعرف التوترات الملاحظة؛ ◀ تعرف أنظمة الخمود؛ ◀ إبراز تأثير R و L على ظاهرة التذبذبات؛ ◀ تحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص. - معرفة الأنظمة الثلاثة للتذبذب: الدورية وشبه الدورية واللا دورية. - تعرف وتمثيل منحنيات تغير التوتر بين مرطبي المكثف والمقادير المرتبطة به بدلالة الزمن واستغلالها.
	2.2	$R = 10^3 \Omega$ ؛ $\tau = 0,5 \text{ ms}$	2x0,25	- استغلال وثائق تجريبية لـ: ◀ تعرف التوترات الملاحظة؛ ◀ تعيين ثابتة الزمن ومدة الشحن. - معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن.
1.3.2	نظام شبه دوري	0,25	- معرفة الأنظمة الثلاثة للتذبذب: الدورية وشبه الدورية واللا دورية.	
ب.3.2	تفسير شكل المنحنى من منظور طاقي	0,5	- تفسير الأنظمة الثلاثة للتذبذب من منظور طاقي.	

استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص.	0,25	$T = 2 \text{ ms}$	ج.3.2
استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص.	0,25	$T_0 = 4 \text{ ms}$	1.3
معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص.	0,5	التوصل إلى: $L_1 = 0,81 \text{ H}$	2.3
إثبات المعادلة التفاضلية لتيار $i(t)$ في حالة الخمول المهمل أو الشحنة $q(t)$ في حالة الخمول المهمل والتوتر $u_c(t)$ ، واستنتاج واستغلال تعبير شدة التيار $i(t)$ في حالة الخمول المهمل.	0,5	إثبات المعادلة التفاضلية	3.3
معرفة واستغلال تعبير الطاقة المغناطيسية المخزونة في وشيعة.	0,75	A	أ.4.3
معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في مكثف.	0,5	D	ب.4.3
معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكلية للدائرة.	0,5	تفسير انحفاظ الطاقة الكلية للدائرة	5.3
	0,5	التوصل إلى: $\mathcal{E} \approx 9,10^{-6} \text{ J}$	6.3
	0,5	التوصل إلى: $ q \approx 2,1.10^{-6} \text{ C}$	7.3