

الصفحة	1
4	
*1	

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة الاستدراكية 2020
- عناصر الإجابة -

SSSSSSSSSSSSSSSSSS

RR 27

المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتكوين المهني
والتعليم العالي والبحث العلمي



المركز الوطني للتقويم والامتحانات

3	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	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
الكيمياء (7 نقط)	.1.1	$C_3H_7CO_2H_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_3H_7CO_2^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$	0,75	- كتابة المعادلة المنمذجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل.
	.2.1	الجدول الوصفي	0,5	- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله.
	.3.1	التوصل إلى $x_{\max} = 2.10^{-3} \text{ mol}$	0,5	- حساب التقدم النهائي لتفاعل حمض مع الماء انطلاقا من معرفة تركيز و pH محلول هذا الحمض، ومقارنته مع التقدم الأقصى.
	.4.1	التحقق من قيمة $x_{\text{eq}} \approx 1,74.10^{-4} \text{ mol}$	0,5	- تعريف نسبة التقدم النهائي لتفاعل وتحديد انطلاقا من معطيات تجريبية.
	.5.1	التوصل إلى: $\tau = 8,7.10^{-2}$	0,25	- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل Q_r انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله.
	.6.1	التوصل إلى: $K = 1,66.10^{-5}$	0,75	- معرفة أن $Q_{r, \text{eq}}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل.
	.7.1	D	0,5	- كتابة تعبير ثابتة الحمضية K_A الموافقة لمعادلة تفاعل حمض مع الماء واستغلاله.
	.8.1	$pK_A \approx 4,78$	0,5	- معرفة $pK_A = -\log K_A$
	.1.2	$C_3H_7CO_2H_{(aq)} + HO^{-}_{(aq)} \rightarrow C_3H_7CO_2^{-}_{(aq)} + H_2O_{(l)}$	0,5	- كتابة معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة (باستعمال سهم واحد).

الصفحة	RR 27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2020 - عناصر الإجابة
2		- مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية
4		

- استغلال منحني أو نتائج المعايرة. - معلمة التكافؤ خلال معايرة حمض - قاعدة واستغلاله.	0,5	$V_{B,E} = 10 \text{ mL}$.2.2
	0,5	التوصل إلى: $C = 4.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$.3.2
	0,75	التوصل إلى: $m(C_4H_8O_2)_{\text{dans } 10 \text{ g de beurre}} = 352 \text{ mg}$.4.2
	0,25	$m(C_4H_8O_2)_{\text{dans } 100 \text{ g de beurre}} = 3,52 \text{ g} < 4 \text{ g}$ الزبدة ليست سمنا	

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 1 (4 نقط)	.1.1	$\lambda = 2 \text{ cm}$	0,5	- استغلال وثائق تجريبية ومعطيات لتحديد: ◀ مسافة أو طول الموجة؛ ◀ التأخر الزمني؛ ◀ سرعة الانتشار.
	.2.1	$v = 0,2 \text{ m.s}^{-1}$	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة $\lambda = v.T$.
	.3.1	$\tau = 0,35 \text{ s}$	0,5	- استغلال العلاقة بين التأخر الزمني والمسافة وسرعة الانتشار.
	.1.2	$T = 6.10^{-4} \text{ s}$	0,5	- استغلال وثائق تجريبية ومعطيات لتحديد: ◀ مسافة أو طول الموجة؛ ◀ التأخر الزمني؛ ◀ سرعة الانتشار.
	.2.2.أ.	التوصل إلى: $\lambda = 20,5 \text{ cm}$	0,5	- تعريف الموجة المتوالية الجيبية والدور والتردد وطول الموجة.
	.2.2.ب.	التوصل إلى: $v = 341,7 \text{ m.s}^{-1}$	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة $\lambda = v.T$.
	.1.3	الحيود	0,25	- استئثار وثيقة أو شكل للحيود في حالة موجة ضوئية.
	.2.3	التوصل إلى: $\lambda = \frac{a.L}{2.D}$	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة $\theta = \lambda/a$ ، ومعرفة وحدة ودلالة θ و λ .
		$\lambda = 0,633 \mu\text{m}$	0,25	- استغلال قياسات تجريبية للتحقق من العلاقة $\theta = \lambda/a$.

الصفحة	RR 27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2020 - عناصر الإجابة
3		- مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية
4		

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 2 (2,5 نقط)	.1	86 بروتونا + 136 نوترونا	0,5	- معرفة مدلول الرمز A_ZX وإعطاء تركيب النواة التي يمثلها.
	.2	معادلة التفتت + النواة المتولدة : ${}^{218}_{84}\text{Po}$	0,5	- تعريف التفتتات النووية α و β^- و β^+ والانبعاث γ . - كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ.
	.3	التوصل إلى: $E_{\text{libérée}} = \Delta E \approx 5,68 \text{ MeV}$	0,5	- حساب الطاقة المحررة (الناجمة) من طرف تفاعل نووي $E_{\text{libérée}} = \Delta E $.
	.1.4	$t_{1/2} \approx 95 \text{ h}$ ؛ $a_0 = 0,6 \text{ Bq}$	2 x 0,25	
.2.4	$\frac{a_0}{V} = 600 \text{ Bq.m}^{-3}$ ؛ $\frac{a_0}{V} > 400 \text{ Bq.m}^{-3}$ لا يستجيب الهواء لمعيار الهيئة	2 x 0,25		- معرفة واستغلال تعبير قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافق.

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 3 (6,5 نقط)	.1	الوشيجة (b) ، الموصل الأومي، المولد G_1 ، قاطع التيار، أسلاك الربط، راسم التذبذب.	0,5	- اقتراح تبيانه تركيب تجريبي لدراسة استجابة ثنائي القطب RL لرتبة توتر.
	.2	دور الوشيجة	0,25	- معرفة أن الوشيجة تؤخر إقامة وانعدام التيار الكهربائي، وأن شدته دالة زمنية متصلة وأن التوتر دالة غير متصلة عند $t=0$.
	.3	إثبات المعادلة التفاضلية	0,5	
	.4	التوصل إلى $I_0 = \frac{E}{R+r}$ ؛ $\tau = \frac{L}{R+r}$	2 x 0,25	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RL خاضعا لرتبة توتر.
	.5 أ.	$I_0 = 60 \text{ mA}$ ؛ $\tau = 10 \text{ ms}$	2 x 0,25	- استغلال وثائق تجريبية لـ : ○ تعرف التوترات الملاحظة؛ ○ إبراز تأثير R و L على استجابة ثنائي القطب؛ ○ تعيين ثابتة الزمن.
.5 ب.	التحقق من $r = 10 \Omega$ ؛ $L = 1 \text{ H}$	2 x 0,25	- تحديد مميزتي وشيجة انطلاقا من نتائج تجريبية؛ - معرفة واستغلال ثابتة الزمن.	
.5 ج.	التوصل إلى: $u_b = 0,6 \text{ V}$	0,5	- معرفة واستغلال تعبير التوتر $u = r.i + L.di/dt$ بالنسبة للوشيجة في الاصطلاح مستقبل.	

1.	تبيانة التركيب التجريبي.	0,5	- اقتراح تبيانة تركيب تجريبي لدراسة التذبذبات الحرة في دارة RLC متوالية.
2.	T = 20 ms	0,25	- استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص؛
	التوصل إلى: $C = 10^{-5} F$	0,5	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص.
3.	تعليل شكل المنحنى من منظور طاقي	0,25	- تفسير الأنظمة الثلاث من منظور طاقي.
4.	طاقة مغنطيسية ؛ التعليل	2 x 0,25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة المغنطيسية المخزونة في وشيعة؛
5.	التوصل إلى: $\Delta \mathcal{E} \approx -10^{-4} J$	0,75	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في مكثف؛
			- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكلية للدارة.
6. أ.	تعويض الطاقة المبددة بمفعول جول في الدارة	0,25	- معرفة دور جهاز الصيانة المتجلي في تعويض الطاقة المبددة بمفعول جول في الدارة.
	k = 10 Ω	0,25	
6. ب.			