

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة الاستدراكية 2016

- عناصر الإجابة -

RR28

ⵜⴰⴳⴷⴰⵏⵜ ⵏ ⵎⴰⴳⴷⴰⵢⵜ
ⵜⴰⵎⴳⴷⴰⵢⵜ ⵏ ⵓⵙⵏⵉⵙⵏⵉ
ⵏ ⵓⵙⵏⵉⵙⵏⵉ



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

التمرين الأول (7 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الاطار المرجعي
1	- الكاثود	0,25	- تعرف، انطلاقا من معرفة منحى التيار المفروض، الإلكترون الذي تحدث عنده الأكسدة (الأنود)، والإلكترون الذي يحدث عنده الاختزال (الكاثود)
2	$Mg^{2+} + 2e^{-} \rightleftharpoons Mg$ $2Cl^{-} \rightleftharpoons Cl_{2(g)} + 2e^{-}$ $Mg^{2+} + 2Cl^{-} \rightarrow Mg + Cl_{2(g)}$	0,25 0,25 0,25	- كتابة معادلة التفاعل الحاصل عند كل إلكترون (باستعمال سهمين) والمعادلة الحاصلة (باستعمال سهم واحد)
3	- التعبير الحرفي - القيمة العددية : $m \approx 27,2g$	0,25 0,25	- إيجاد العلاقة بين كمية المادة للأنواع الكيميائية المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار ومدة التحليل الكهربائي واستغلالها في تحديد مقادير أخرى (تقدم التفاعل، تغير الكتلة، حجم غاز...)
4	- التعبير الحرفي - القيمة العددية : $v \approx 76,8L$	0,25 0,25	
1.1	حفاز	0,25	- معرفة أن الحفاز يزيد في سرعة التفاعل دون أن يغير حالة توازن المجموعة
1.2	محدود وبطيء	0,25x2	- معرفة مميزتي كل من تفاعل الأسترية وتفاعل الحلمة
1.3	معادلة التفاعل	0,5	- كتابة معادلات تفاعلات الأسترية والحلمة
1.4	$K \approx 0,24$	0,5	- معرفة أن خارج التفاعل لمجموعة في حالة التوازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز تسمى ثابتة التوازن الموافقة لمعادلة التفاعل
2.1	CH_3COO^{-} ؛ أيون الإيثانوات	0,25x2	- كتابة معادلة تفاعل أندريد حمض مع كحول، ومعادلة الحلمة القاعدية لإستر
2.2	إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل. - الطريقة.	0,5	- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله
2.3.1	- القيمة التقريبية : $\sigma_{1/2} \approx 0,17S.m^{-1}$	0,5 0,25	- استغلال منحنيات تطور كمية المادة لأنواع كيميائي أو تركيزه أو تقدم التفاعل أو موصليته أو موصلته أو ضغط غاز أو حجمه.
2.3.2	- الطريقة - تقبل كل قيمة توجد ضمن المجال: $17 \text{ min} \leq t_{1/2} \leq 18 \text{ min}$	0,5 0,25	- تعريف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ - تحديد زمن نصف التفاعل مبيانيا أو باستثمار نتائج تجريبية
2.3.3	- كتابة واستعمال تعبير السرعة الحجمية - القيمة التقريبية: $v \approx 0,52 \text{ mol} \cdot \text{m}^{-3} \cdot \text{min}^{-1}$	0,5 0,25	- معرفة تعبير السرعة الحجمية للتفاعل. - تحديد قيمة السرعة الحجمية للتفاعل مبيانيا.

الجزء الثاني

التمرين الثاني (2,5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الاطار المرجعي
1	- الدقيقة X : إلكترون - التفتت من طراز β^-	0,25 0,25	- كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ - التعرف على طراز التفتت النووي انطلاقا من معادلة نووية
2	- الطريقة - القيمة التقريبية: $E_{\text{lib}} \approx 5,51 \text{ MeV}$	0,5 0,25	- تعريف وحساب النقص الكتلي وطاقة الربط
3	- الطريقة - القيمة التقريبية: $\mathcal{E} \approx 1,32 \cdot 10^{-12} \text{ J/nucléon}$	0,5 0,25	- تعريف وحساب طاقة الربط بالنسبة لنوية واستغلالها
4	$\nu = 3,31 \cdot 10^{20} \text{ Hz}$	0,5	- معرفة واستغلال العلاقة $\Delta E = h\nu$

التمرين الثالث (5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الاطار المرجعي
1	$u_{PN}(t)$ يمثل (C_1) و $u_R(t)$ يمثل (C_2)	0,25 0,25	- استغلال وثائق تجريبية لتعرف التوترات الملاحظة
2	- التعبير الحرفي ت ع: $I_p = 0,25 \text{ A}$	0,25 0,25	- تعرف وتمثيل منحنيات شدة التيار المار في الوشيعه والمقادير المرتبطة بها بدلالة الزمن واستغلالها - استغلال النتائج التجريبية وتحليلها واستنتاج الخلاصات
3	التحقق من قيمة المقاومة r	0,25	
4	اثبات المعادلة التفاضلية: $\frac{di}{dt} + \frac{(R+r)}{L}i = \frac{E}{L}$	0,5	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RL خاضعا لرتبة توتر
5	$A = \frac{E}{R+r}$ $\tau = \frac{L}{(R+r)}$	2 x 0,25	- تحديد تعبير شدة التيار $i(t)$ (الاستجابة) عند خضوع ثنائي القطب RL لرتبة توتر واستنتاج تعبير التوتر بين مربطي وشيعة وبين مربطي موصل أومي
6	$\tau = 3 \text{ ms}$	0,25	- استغلال وثائق تجريبية لتعيين ثابتة الزمن
7	- التعبير الحرفي: $L = \tau \cdot (R+r)$ ت ع: $L = 0,144 \text{ H}$	0,25 0,25	- معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن
8	- التعبير الحرفي: $\mathcal{E} = \frac{1}{2} L \cdot i^2$ ت ع: $\mathcal{E} \approx 0,7 \text{ mJ}$	0,25 0,25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة المغنطيسية المخزونة في وشيعة

الجزء الثاني	1.1	استقبال و انتقاء الموجة	0,25	- معرفة دور الدارة السدادة للتيار LC في انتقاء توتر مضمن
	1.2	49,9 pF	0,5	- تعرف المكونات الأساسية التي تدخل في تركيب جهاز استقبال للراديو AM ودورها في إزالة عملية التضمين
	2.1	$[R_2C_2] = [T]$	0,25	- استعمال معادلة الأبعاد
	2.2	$R_2 = 5 k\Omega$	0,5	- معرفة شروط الحصول على كشف الغلاف بجودة عالية

التمرين الرابع (5,5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1.1	- الطريقة	0,5	- تطبيق العلاقة الأساسية للديناميك في حالة الدوران على مجموعة ميكانيكية متذبذبة لإثبات المعادلة التفاضلية وإيجاد حلها
	- المعادلة التفاضلية	0,25	
1.2	بُعد $(\frac{C}{m.L^2} - \frac{g}{L})$ هو: T^{-2}	0,5	- استعمال معادلة الأبعاد
1.3	- الطريقة	0,5	- تحديد طبيعة حركة النواس في حالة التذبذبات الصغيرة وكتابة المعادلات للحركة واستغلالها
	- $C_{min} = m.g.L$	0,25	- معرفة مدلول المقادير الفيزيائية الواردة في تعبير المعادلة الزمنية للنواس وتحديد انطلاقا من الشروط البدئية
1.4.1	- الدور: $T = 1s$	0,25	- معرفة مدلول المقادير الفيزيائية الواردة في تعبير المعادلة الزمنية لنواس وتحديد انطلاقا من الشروط البدئية.
	- الوسع: $\theta_{max} = 0,15 rad$	0,25	- استغلال المخططات $\theta(t)$ لتحديد المقادير المميزة لحركة النواس في حالة التذبذبات الصغيرة
	- الطور: $\varphi = 0$	0,25	
1.4.2	- الطريقة	0,5	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص في حالة التذبذبات الصغيرة
	- $g = \frac{C}{mL} - \frac{4\pi^2.L}{T^2}$	0,25	
	- ت ع : $g \approx 9,82ms^{-2}$	0,25	
2.1	$E_m = 10,8 mJ$	0,5	- استغلال مخططات الطاقة.
2.2	$E_p = 4,8 mJ$	0,5	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الميكانيكية لنواس.
2.3	$ \dot{\theta} = \sqrt{\frac{2.E_m}{m.L^2}}$	0,5	- معرفة واستغلال طاقة الوضع الثقالية وطاقة الوضع للي.
	$ \dot{\theta} \approx 9,4.10^{-1} rad s^{-1}$	0,25	- استغلال انحفاظ الطاقة الميكانيكية لنواس في حالة التذبذبات الصغيرة