



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 الإطار المرجعي
الجزء الأول	1	تمثل صفيحة النحاس الكاثود وهي متصلة بالقطب السالب للمولد G.	تعرف انطلاقاً من معرفة منحى التيار المفروض الإلكترود الذي تحدث عنده الأكسدة (الأنود) والإلكترود الذي يحدث عنده الاختزال (الكاثود).
	2	$6H_2O_{(l)} \rightleftharpoons O_{2(g)} + 4H_3O_{(aq)}^+ + 4e^-$	كتابة معادلة التفاعل الحاصل عند كل إلكترود (باستعمال سهمين) والمعادلة الحصيلة (باستعمال سهم واحد).
	3	$m(Ag) \approx 1,9g$	إيجاد العلاقة بين كمية المادة لأنواع الكيمائية المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار ومدة التحليل الكهربائي واستغلالها في تحديد مقادير أخرى (تقدم التفاعل، تغير الكتلة، حجم غاز...).
الجزء الثاني	1	إيقاف التفاعل عند لحظة معينة	تعليل مختلف العمليات لتتبع التطور الزمني لمجموعة كيميائية واستغلال النتائج التجريبية.
	2	أسماء المكونات المشار إليها	معرفة التركيب التجريبي للمعايرة.
	3	$n_0(alcool) = n_0(acide) = 0,6 mol$	تحديد تركيب الخليط عند لحظة معينة.
	4	معادلة تفاعل الأستر	كتابة معادلات تفاعلات الأستر والحلمأة.
	5	$n_{eq}(acide) = n_{eq}(alcool) = 0,2 mol$ $n_{eq}(ester) = n_{eq}(eau) = 0,4 mol$	تحديد تركيب الخليط عند لحظة معينة.
	6	التوصل إلى قيمة K	معرفة أن $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل.
	7	- طريقة تحديد تقدم التفاعل عند التوازن في هذه الحالة. - صيغة المردود. - ت ع : $r \approx 93\%$	حساب مردود تحول كيميائي
	8	- معادلة تفاعل أندريد الإيثانويك مع الإيثانول	كتابة معادلة تفاعل أندريد حمض مع الكحول

التمرين الثاني (3 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1	الطريقة ت ع : $\lambda \approx 8.10^{-7} \text{ m}$	0,75	معرفة واستغلال العلاقة $\theta = \lambda/a$ ، ومعرفة وحدة ودلالة θ و λ .
	2	0,25	استغلال قياسات تجريبية للتحقق من العلاقة $\theta = \lambda/a$.
1	الدقيقة X : إلكترون الطراز: β^-	0,25	- تعريف التفتتات النووية α و β^+ و β^- و γ . - كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ.
	2	0,25	- حساب الطاقة المحررة (الناجمة) من طرف تفاعل نووي.
	3	0,25	تعريف وحساب طاقة الربط بالنسبة لنوية واستغلالها.
2	التعبير الحرفي ت.ع: $E_{\text{lib}} = 2,82 \text{ MeV}$	0,25	- حساب الطاقة المحررة (الناجمة) من طرف تفاعل نووي.
	3	0,25	تعريف وحساب طاقة الربط بالنسبة لنوية واستغلالها.
	3	0,25	النواة ${}^{60}_{28}\text{Ni}$ هي الأكثر استقرارا

التمرين الثالث (4,5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1.1	كيفية ربط نظام مسك معلوماتي	0,25	معرفة كيفية ربط راسم التذبذب ونظام مسك معلوماتي لمعاينة مختلف التوترات.
1.2	$\frac{du_c}{dt} + \frac{1}{RC}u_c = \frac{E}{RC}$	0,5	إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RC خاضعا لرتبة توتر.
1.3	A=E	0,25	تحديد تعبير التوتر $u_c(t)$ (الاستجابة) بين مرطبي مكثف عند خضوع ثنائي القطب RC لرتبة توتر
	$\tau = RC$	0,25	
1.4	C = 100 μF	0,25	معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن
1.5	$R_2 = 60 \Omega$	0,25	استغلال وثائق تجريبية لـ: * إبراز تأثير R و C على الشحن والتفريغ؛ * تعيين ثابتة الزمن ومدة الشحن؛
	تقبل الإجابة من قبيل: - كلما ازدادت المقاومة ازدادت قيمة ثابتة الزمن (والعكس) - تتناسب ثابتة الزمن اطرادا مع المقاومة.	0,5	
2.1	$\frac{d^2q}{dt^2} + \frac{1}{LC}q = 0$	0,5	- إثبات المعادلة التفاضلية للتوتر بين مرطبي المكثف أو لشحنته q(t) في حالة الخمود المهمل والتحقق من حلها.
2.2	الطريقة التعبير: $T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$	0,25	- معرفة واستغلال تعبير الشحنة q(t)، واستنتاج واستغلال تعبير شدة التيار i(t) المار في الدارة.
2.3	$T_0 = 60 \text{ ms}$ التحقق من قيمة L	0,25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص.
2.4	$\mathcal{E}_{\text{tot1}} = 1,8 \text{ mJ}$	0,25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكلية للدارة.
	$\mathcal{E}_{\text{tot2}} = 1,8 \text{ mJ}$ التعليل: انحفاظ الطاقة الكلية.	0,25	

التمرين الرابع (5,5 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1	$F_{s/b} = G \cdot \frac{M_s \cdot m_b}{r_b^2}$	0,5	معرفة التعبير المتجهي لقانون التجاذب الكوني.
2.1	الطريقة استنتاج أن الحركة الدائرية منتظمة	0,5 0,25	تطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز قصور قمر اصطناعي أو كوكب لتحديد طبيعة الحركة ...
2.2	إثبات القانون الثالث لكيبلر	0,75	إثبات القانون الثالث لكيبلر في حالة مسار دائري.
2.3	$M_s = \frac{4\pi^2}{K \cdot G}$ $M_s \approx 2,15 \cdot 10^{30} \text{ kg}$	0,25 0,25	- تطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز قصور قمر اصطناعي أو كوكب لتحديد طبيعة الحركة أو أحد البرامترات المميزة للحركة. - تطبيق القوانين الثلاثة لكيبلر في حالة مسار دائري.
1	$X_m = 6 \text{ cm}$ $T_0 = 0,4 \text{ s}$ $\varphi = 0$	0,25 0,25 0,25	معرفة مدلول المقادير الفيزيائية الواردة في تعبير المعادلة الزمنية $x(t)$ للمتذبذب (جسم صلب نابض) وتحديد انطلاقا من الشروط البدئية.
2	الطريقة $E_m = 3,6 \cdot 10^{-2} \text{ J}$	0,5 0,25	معرفة واستغلال تعبير الطاقة الميكانيكية للمجموعة جسم صلب-نابض
3	الطريقة $E_{cl} = 3,6 \cdot 10^{-2} \text{ J}$	0,5 0,25	استغلال انحفاظ وعدم انحفاظ الطاقة الميكانيكية للمجموعة جسم صلب-نابض
4	الطريقة $W_{AB}(\vec{F}) = -9 \text{ mJ}$	0,5 0,25	معرفة واستغلال علاقة شغل قوة مطبقة من طرف نابض بتغير طاقة الوضع المرنة

الجزء الأول

الجزء الثاني