


 الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 الدورة العادية 2011
 الموضوع


الصفحة
1
5

5	المعامل	NS27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مادة الإفجان	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها		الشعب(ة) أو المحلل

◀ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

◀ تعطى التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

يتضمن موضوع الامتحان أربعة تمارين: تمرين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء

• الكيمياء: (7 نقطة)

-مقارنة سلوك أحماض في محلول مائي

-التحول التلقائي في عمود

• الفيزياء (13 نقطة)

○ التمرين 1: النشاط الإشعاعي في التبغ (2,5 نقطة)

○ التمرين 2: البيانو الإلكتروني (5,5 نقطة)

○ التمرين 3: تطبيق القانون الثاني لنيوتن (5 نقطة)



الموضوع

التنقيط

الكيمياء (7 نقط): مقارنة سلوك أحماض في محلول مائي - التحول التلقائي في عمود

الجزءان 1 و 2 مستقلان

الجزء 1: مقارنة سلوك حمضين لهما نفس التركيز في محلول مائي

حمض الأستيل ساليسيليك (acide acétylsalicylique) مادة فعالة أساسية في دواء الأسبرين، يتم تحضيره انطلاقا من أندريد الإيثانويك وحمض الساليسيليك (acide salicylique) المستخلص من شجر الصفصاف. يهدف هذا الجزء إلى مقارنة سلوك حمض الساليسيليك مع سلوك حمض أستيل ساليسيليك في محلول مائي.

معطيات:

حمض أستيل ساليسيليك	حمض الساليسيليك	
$C_9H_8O_4$	$C_7H_6O_3$	الصيغة الإجمالية
HA_2	HA_1	الصيغة المبسطة
$HA_2(aq) / A_2^-(aq)$	$HA_1(aq) / A_1^-(aq)$	المزدوجة (قاعدة/حمض)
180 g.mol^{-1}		الكتلة المولية

1. محلول حمض الساليسيليك $HA_1(aq)$.

تتوفر في المختبر على محلول حمض الساليسيليك تركيزه المولي $C_1 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. أعطى قياس pH هذا المحلول القيمة $pH_1 = 2,50$ عند $25^\circ C$.

1.1 أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل حمض الساليسيليك $HA_1(aq)$ مع الماء. **0.5**2.1 أنشئ الجدول الوصفي لتقدم التفاعل. **0.75**3.1 أحسب قيمة τ_1 نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل. استنتج. **0.75**4.1 تحقق أن قيمة $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية هي: $Q_{r,eq} = 1,46 \cdot 10^{-3}$. **0.5**5.1 استنتج قيمة K_{A1} ثابتة الحمضية للمزدوجة $HA_1(aq) / A_1^-(aq)$. **0.5**2. محلول حمض أستيل ساليسيليك $HA_2(aq)$.

يحتوي قرص الأسبرين على الكتلة $m = 500 \text{ mg}$ من حمض الأستيل ساليسيليك. نذيب قرص الأسبرين في الحجم $V = 0,275 \text{ L}$ من الماء المقطر، فنحصل على محلول مائي تركيزه المولي C_2 وله $pH_2 = 2,75$.

1.2 أحسب قيمة C_2 . **0.5**2.2 أحسب قيمة τ_2 نسبة التقدم النهائي لتفاعل HA_2 مع الماء. **0.5**3. اعتمادا على قيمتي τ_1 و τ_2 ، قارن سلوك حمض الساليسيليك HA_1 مع سلوك حمض الأستيل ساليسيليك HA_2 في المحلول المائي. **0.5**

الجزء 2: التحول التلقائي في عمود

نعتبر العمود رصاص/فضة ذي التبيانة الاصطلاحية $\ominus Pb(s) / Pb^{2+}(aq) // Ag^+(aq) / Ag(s) \oplus$. يتطلب إنجازه الأدوات والمواد التالية:

• كأس تحتوي على الحجم V_1 من محلول مائي لنترات الرصاص $Pb^{2+}(aq) + 2NO_3^-(aq)$ تركيزه المولي $C_1 = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ ؛

• كأس تحتوي على الحجم $V_2 = V_1$ من محلول مائي لنترات الفضة $Ag^+(aq) + NO_3^-(aq)$ تركيزه المولي $C_2 = C_1$ ؛

• سلك من فلز الفضة - سلك من فلز الرصاص - قنطرة ملحوية.



معطيات:

• ثابتة التوازن المقرونة بالمعادلة الكيميائية $2Ag^+_{(aq)} + Pb_{(s)} \rightleftharpoons 2Ag_{(s)} + Pb^{2+}_{(aq)}$ هي: $K = 6,8.10^{28}$.

• $1F = 96500 C.mol^{-1}$

1. أحسب قيمة خارج التفاعل $Q_{r,i}$ في الحالة البدئية للمجموعة الكيميائية.

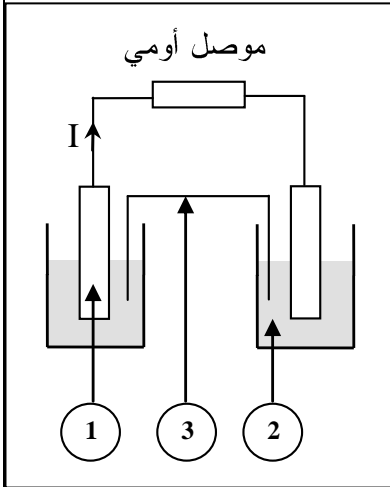
استنتج المنحى التلقائي لتطور المجموعة الكيميائية.

2. نركب بين إلكترودي العمود موصلا أومي ونترك المجموعة تشتغل. يمثل الشكل جانبه تبيان العمود.

أعط أسماء مكونات العمود الموافقة للأرقام المبينة على التبيان جانبه.

3. يزود العمود الدارة بتيار كهربائي شدته ثابتة $I = 65mA$ وبعد مدة زمنية Δt من الاشتغال تكون قيمة تقدم التفاعل الحاصل هي $x = 1,21.10^{-3} mol$.

أحسب قيمة Δt .



الفيزياء: (13 نقطة)

التمرين 1 (2,5 نقطة): النشاط الإشعاعي في التبغ

يعتبر التدخين من بين الأسباب الرئيسية ل سرطان الرئة، ويرجع المفعول السرطاني للتدخين بلا شك لتأثيرات كيميائية، وبنسب قليلة لإشعاعات نووية، لكون دخان التبغ يحتوي على النظير ^{210}Po لعنصر البولونيوم المشع.

معطيات:

النواة	البولونيوم	البزموت	الرصاص	الهيبيوم	التاليوم
	$^{210}_{84}Po$	$^{209}_{83}Bi$	$^{206}_{82}Pb$	4_2He	$^{206}_{81}Tl$
كتلة النواة بالوحدة (u)	209,9368	208,9348	205,9295	4,0015	205,9317
عمر النصف $t_{1/2}$ بالوحدة (jours)	138				
$1u = 931,5 MeV.c^{-2}$					

1. نواة البولونيوم $^{210}_{84}Po$ إشعاعي النشاط α . أكتب معادلة التفتت محددًا النواة المتولدة.

2. تحقق أن ثابتة النشاط الإشعاعي لنواة البولونيوم $^{210}_{84}Po$ هي $\lambda \approx 5,81.10^{-8} s^{-1}$.

3. نتوفر على عينة مشعة من البولونيوم ^{210}Po نشاطها الإشعاعي عند لحظة t هو: $a = 10^{-1} Bq$.

1.3 حدد قيمة N عدد نوى البولونيوم $^{210}_{84}Po$ في العينة عند اللحظة t.

2.3 أحسب بالوحدة MeV، قيمة الطاقة المحررة $E_{libérée}$ عن تفتت N نوى من البولونيوم $^{210}_{84}Po$.

التمرين 2 (5,5 نقطة): البيانو الإلكتروني

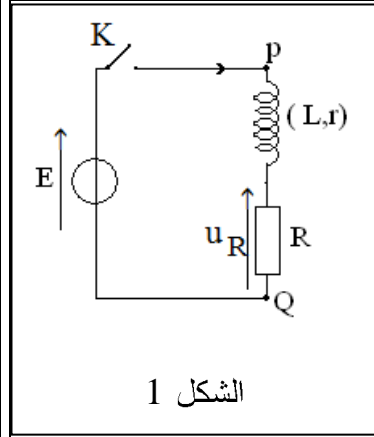
البيانو الإلكتروني جهاز صوتي يصدر نوبات، ذات ترددات مختلفة. من بين أهم مكونات دارته الإلكترونية الوشيعة والمكثفات.

استخرجت مجموعة من التلاميذ من جهاز بيانو متلف وشيعة ومكثفا بغرض تحديد كل من المقادير المميزة لهما وتردد إحدى النوبات، وذلك من خلال إنجاز الدراستين التجريبتين التاليتين:

- استجابة ثنائي القطب RL لرتبة التوتّر؛

- التذبذبات الكهربائية الحرة في دارة RLC متوالية.





الشكل 1

1. استجابة ثنائي القطب RL لرتبة توتر صاعدة لتحديد المقدارين المميزين للوشيجة (معامل التحريض L والمقاومة الداخلية r)، أنجز التلاميذ التركيب التجريبي الممثل في الشكل 1.

عند اللحظة $t=0$ ، تم إغلاق قاطع التيار K وتتبع بواسطة راسم التذبذب الذاكراتي، تغيرات كل من التوتر $u_R(t)$ بين مربطي الموصل الأومي ذي المقاومة $R=100\Omega$ والتوتر $u_{PQ}(t)$ بين مربطي المولد الكهربائي ذي القوة الكهرومحرقة E، فتم الحصول على المنحنيين 1 و 2 الممثلين في الشكل 2.

1.1 أنقل على ورقة التحرير تبيان التركيب التجريبي (الشكل 1) ومثل عليها كيفية ربط راسم التذبذب. **0.5**

2.1 بين أن المنحني 2 يمثل التوتر $u_R(t)$. **0.25**

3.1 عين مبيانيا قيمة كل من: **0.25**
أ. القوة الكهرومحرقة E.

ب. التوتر $u_{R,max}$ بين مربطي الموصل الأومي في النظام الدائم. **0.25**

ج. ثابتة الزمن τ . **0.25**

4.1 أثبت أن المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار **0.75**

$$\frac{di}{dt} + \frac{(R+r)}{L} \cdot i = \frac{E}{L}$$

5.1 بين أن تعبير r يكتب: $r = R \left(\frac{E}{u_{R,max}} - 1 \right)$. أحسب قيمة r. **0.75**

6.1 تحقق أن قيمة معامل التحريض هي $L \approx 111 \text{ mH}$. **0.5**

2. التذبذبات الكهربائية الحرة في دارة RLC متوالية

لتحديد المقدار المميز للمكثف (السعة C)، قام التلاميذ بشحن المكثف كليا بواسطة مولد مؤمّل للتوتر قوته الكهرومحرقة E، ثم تفريغها في الوشيجة ($L = 0,1 \text{ H}$; $r = 11\Omega$) ومعاينة تغيرات التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف على شاشة راسم التذبذب الذاكراتي (الشكل 3).

1.2 ما نوع نظام التذبذبات الذي يبرزه الشكل 3؟ **0.25**

2.2 ما شكل الطاقة المخزونة في الدارة **0.5**

RLC عند اللحظة $t = 0,85 \text{ ms}$ ؟

علل جوابك.

3.2 نعتبر أن شبه الدور T يساوي الدور الخاص **0.75**

للمتذبذب.

أ. عين مبيانيا قيمة T.

ب. استنتج قيمة C (نأخذ $\pi^2 = 10$).

ج. أضاف التلاميذ إلى الدارة RLC السابقة **0.5**

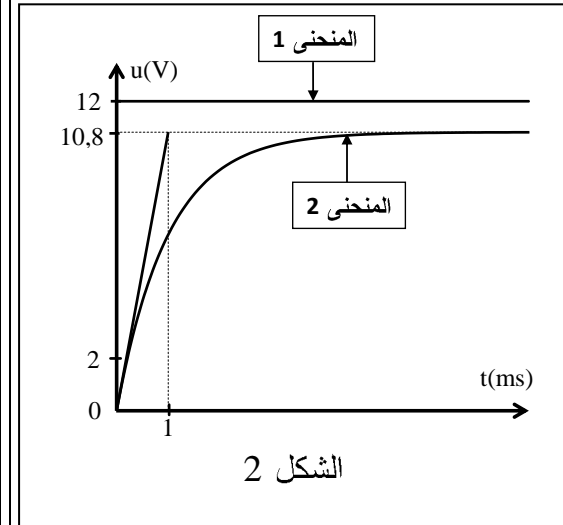
جهازا لصيانة التذبذبات، ثم ركبوا على

التوازي مع المكثف مكبرا للصوت، فانبعثت

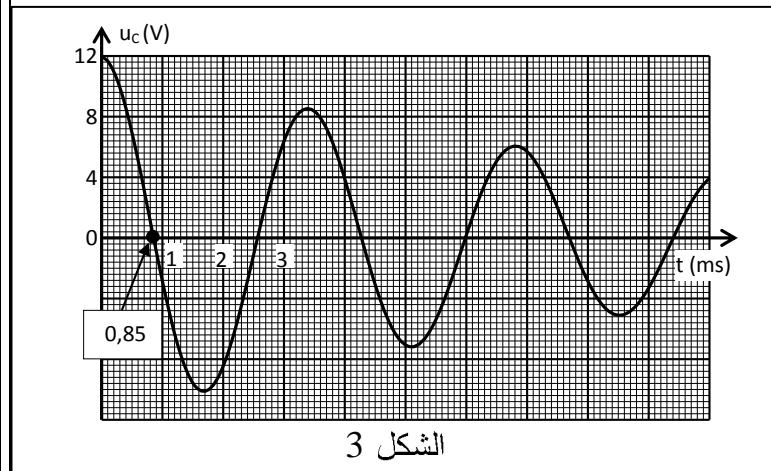
موجة صوتية لها نفس تردد التوتر $u_C(t)$.

حدد، من بين النوبات الواردة في الجدول التالي، النوبة الموافقة للموجة الصوتية المنبعثة.

Si	La	Sol	Fa	Mi	Ré	Do	النوبة
494	440	392	349	330	294	262	التردد (Hz)



الشكل 2



الشكل 3

التمرين 3 (5 نقط): تطبيق القانون الثاني لنيوتن

يعتبر إسحاق نيوتن أول من ربط علاقات بين القوى المطبقة على جسم متحرك وطبيعة حركة مركز قصوره.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة السقوط الرأسي الحر لكرية وحركة المجموعة المتذبذبة {كرية - نابض}.
معطيات: جميع الاحتكاكات مهملة ؛ كتلة الكرية $m = 0,05 \text{ kg}$ ؛ $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$.

1. السقوط الرأسي الحر لكرية حديدية

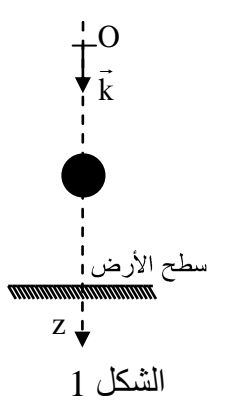
عند اللحظة $(t=0)$ ، نحرر بدون سرعة بدئية من موضع O يوجد على ارتفاع من سطح الأرض، كروي حديدية متجانسة كتلتها m . ندرس حركة الكروي في معلم (O, \vec{k}) مرتبط بالارض (الشكل 1).

1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها z_G أنسوب G مركز قصور الكرية في المعلم (O, \vec{k}) .

2.1. استنتج طبيعة حركة G .

3.1. أكتب المعادلة الزمنية $z_G(t)$ لحركة G .

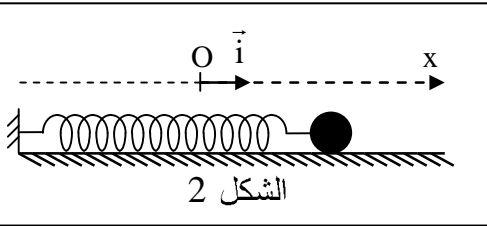
4.1. أحسب قيمة v_G سرعة G عند اللحظة $t = 2 \text{ s}$.



- 0.5
- 0.25
- 0.25
- 0.25

2. دراسة حركة المجموعة المتذبذبة {كرية - نابض}

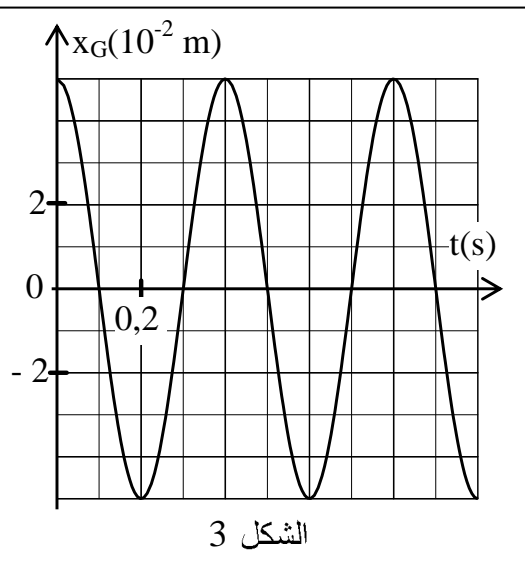
نثبت الكروي بنابض أفقي لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته K (الشكل 2).



لدراسة حركة مركز القصور G للكروي، نختار معلما (O, \vec{i}) بحيث يكون أفصول G منعما عند التوازن ($x_G = 0$) والنابض غير مشوه. نزيح الكروي عن موضع توازنها، ثم نحررها بدون سرعة بدئية عند اللحظة $(t_0=0)$. نعتبر مسار G مستقيما. يمثل الشكل 3 مخطط المسافات $x_G = f(t)$ لحركة G .

1.2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها x_G أفصول G .

2.2. يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل: $x_G(t) = X_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right)$



أ. عين مبيانيا قيمة كل من:

X_m وسع الحركة؛

T_0 الدور الخاص للمتذبذب؛

φ الطور عند اللحظة $(t_0=0)$.

ب. أحسب قيمة K صلابة النابض.

ج. أكتب تعبير $\dot{x}_G(t)$ إحداثي سرعة G .

د. استنتج قيمة \dot{x}_G عند مرور الكرية لأول مرة من موضع توازنها.

ه. أحسب قيمة \ddot{x}_G إحداثي تسارع G عند اللحظة $t = \frac{T_0}{2}$.

- 1
- 0.5
- 0.5
- 0.5
- 0.5



الصفحة	1
	4

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2011
عناصر الإجابة

5	المعامل	NR27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مدة الإجابة		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها	الشعبة (ة) أو المصنف

الكيمياء (7 نقط)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
الكيمياء (7 نقط)	.1.1	$HA_1(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons A_1^-(aq) + H_3O^+(aq)$	0.5	- كتابة المعادلة المنمذجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل
	.2.1	إنشاء الجدول الوصفي	0.75	- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله
	.3.1	الطريقة ؛ $\tau_1 \approx 0,316$	2x0.25	- تعريف نسبة التقدم النهائي لتفاعل وتحديد انطلاقا من معطيات تجريبية
		$\tau_1 < 1$ تحول غير كلي	0.25	
	.4.1	التحقق من قيمة $Q_{r, \text{éq}}$	0.5	- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل Q_r انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله
	.5.1	$K_{A1} = Q_{r, \text{éq}} = 1,46 \cdot 10^{-3}$	0.5	- معرفة أن $Q_{r, \text{éq}}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل
	.1.2	الطريقة ؛ $C_2 \approx 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$	2x0.25	- تعبئة مجموعة من الموارد
	.2.2	الطريقة ؛ $\tau_2 \approx 0,178$	2x0.25	- تعريف نسبة التقدم النهائي لتفاعل وتحديد انطلاقا من معطيات تجريبية
	.3	$\tau_2 < \tau_1$ ؛ الحمض HA_2 يتفكك في الماء أقل من الحمض HA_1	2x0.25	- تعبئة مجموعة من الموارد

- حساب قيمة خارج التفاعل Q_r لمجموعة كيميائية في حالة معينة - تحديد منحى تطور مجموعة كيميائية	2x0.25	التعبير ؛ $Q_{r,i} = 10$.1
	0.25	$Q_{r,i} < K$ تتطور المجموعة في المنحى المباشر	
- تمثيل عمود (التبيانة الاصطلاحية - التبيانة) - تفسير اشتغال عمود بالتوفر على المعلومات التالية: منحى مرور التيار الكهربائي، و f.e.m، والتفاعلات عند الإلكترودين، وقطبية الإلكترودين، وحركة حملات الشحنة الكهربائية	0.25	(1): سلك Ag	.2
	0.25	(2): محلول $Pb^{2+}(aq) + 2NO_3^-(aq)$	
	0.25	(3): قنطرة ملحية	
- كتابة معادلة التفاعل الحاصل عند كل إلكترود والمعادلة الحصيلة أثناء اشتغال العمود - إيجاد العلاقة بين كمية المادة للأنواع الكيميائية المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار ومدة اشتغال العمود	0.25+0.75	الطريقة ؛ $\Delta t \approx 3592,8s$.3

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 1 (2,5 نقطة)	.1	${}_{84}^{210}\text{Po} \rightarrow {}_{82}^{206}\text{Pb} + {}_2^4\text{He}$	0.5	- كتابة المعادلات النووية بتطبيق قانوني الانحفاظ
	.2	التحقق من قيمة λ	0.5	- استغلال العلاقات بين τ و λ و $t_{1/2}$
	.1.3	التعبير ؛ $N \approx 1,72 \cdot 10^6$	0.5 + 0.25	- معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافقه
	.2.3	الطريقة ؛ $E_{\text{libérée}} \approx 9,29 \cdot 10^6 \text{ MeV}$	0.25 + 0.5	- حساب الطاقة المحررة (الناجئة) من طرف تفاعل نووي: $E_{\text{libérée}} = \Delta E $
التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 2 (5,5 نقطة)	.1.1	تمثيل كيفية ربط راسم التذبذب	0.5	- معرفة كيفية ربط راسم التذبذب لمعاينة توترات
	.2.1	التعليل	0.25	- استغلال وثائق تجريبية لـ:
	.أ.3.1	$E = 12\text{V}$	0.25	◀ تعرف التوترات الملاحظة؛
	.ب.3.1	$u_{R,\text{max}} = 10,8\text{V}$	0.25	◀ تعيين ثابتة الزمن.
	.ج.3.1	$\tau = 1\text{ms}$	0.25	
	.4.1	إثبات المعادلة التفاضلية	0.75	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RL خاضعا لرتبية توتر
	.5.1	الاستدلال ؛ $r = 11,1\Omega$	0.25+0.5	- معرفة واستغلال تعبير التوتر بالنسبة للوشية
	.6.1	التحقق من قيمة L	0.5	- معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن
	.1.2	نظام شبه دوري	0.25	- معرفة الأنظمة الثلاثة للتذبذبات: الدورية وشبه الدورية واللا دورية
	.2.2	طاقة مغناطيسية ؛ التعليل	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في وشية
	.أ.3.2	$T = 3,4 \cdot 10^{-3}\text{s}$	0.25	- استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص
	.ب.3.2	الطريقة ؛ $C = 2,89 \cdot 10^{-6}\text{F}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص
		حساب التردد الخاص $N_0 \approx 294,1\text{Hz}$ النوطة الموافقة Ré	2x0.25	تعبئة مجموعة موارد

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي	
التمرين 3 (5 نقط)	1.1.	إثبات المعادلة التفاضلية: $\frac{d^2z_G}{dt^2} = g$	0.5	- تطبيق القانون الثاني لنيوتن لإثبات المعادلة التفاضلية لحركة مركز قصور جسم صلب في سقوط حر، وإيجاد حلها	
	2.1.	حركة مستقيمة متغيرة بانتظام	0.25	- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية	
	3.1.	التوصل إلى $z_G = 5.t^2$	0.25		
	4.1.	التوصل إلى $v_G = 20m.s^{-1}$	0.25		
	1.2.	إثبات المعادلة التفاضلية	0.75	- تطبيق القانون الثاني لنيوتن لإثبات المعادلة التفاضلية لحركة المتذبذب (جسم صلب - نابض) في وضع أفقي، والتحقق من حلها	
	أ.2.2.		$X_m = 5.10^{-2}m$	0.25	- معرفة مدلول المقادير الفيزيائية الواردة في تعبير المعادلة الزمنية للنواس المرن وتحديدها انطلاقا من الشروط البدئية
			$T_0 = 0,4s$	0.25	
			التوصل إلى $\varphi = 0$	0.5	
	ب.2.2.	الطريقة ؛ $K \approx 12,3N.m^{-1}$	2×0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص والتردد الخاص للمتذبذب: (جسم صلب - نابض)	
	ج.2.2.	التوصل إلى $\dot{x}_G(t) = -0,785 \sin(5.\pi.t) (m.s^{-1})$	0.5	- معرفة تعبير كل من متجهة السرعة اللحظية ومتجهة التسارع	
د.2.2.	التوصل إلى $\dot{x}_G = -0,785m.s^{-1}$	0.5			
ه.2.2.	التوصل إلى $\ddot{x}_G \approx 12,3m.s^{-2}$	0.5			