



الصفحة
1
5



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا الدورة العادية 2011 الموضوع

5	المعامل	NS27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مدة الإفجار		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 الأسيتيل 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 أسيتيل ساليسيليك في محلول مائي.
معطيات:

حمض أسيتيل 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°C .

1.1 0.5 أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل حمض الساليسيليك $HA_1(aq)$ مع الماء.

2.1 0.75 أنشئ الجدول الوصفي لتقدم التفاعل.

3.1 0.75 أحسب قيمة τ_1 نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل. استنتج.

4.1 0.5 تحقق أن قيمة $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية هي: $Q_{r,eq} = 1,46.10^{-3}$.

5.1 0.5 استنتج قيمة K_{A1} ثابتة الحمضية للمزدوجة $HA_1(aq) / A_1^-(aq)$.

2. محلول حمض أسيتيل ساليسيليك $HA_2(aq)$.

يحتوي قرص الأسبرين على الكتلة $m = 500 \text{ mg}$ من حمض الأسيتيل 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 0.5 أحسب قيمة C_2 .

2.2 0.5 أحسب قيمة τ_2 نسبة التقدم النهائي لتفاعل HA_2 مع الماء.

3. 0.5 اعتمادا على قيمتي τ_1 و τ_2 ، قارن سلوك حمض الساليسيليك HA_1 مع سلوك حمض الأسيتيل ساليسيليك HA_2 في المحلول المائي.

الجزء 2: التحول التلقائي في عمود

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

• كأس تحتوي على الحجم V_1 من محلول مائي لنترات الرصاص $\text{Pb}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{NO}_3^-(\text{aq})$ تركيزه المولي $C_1 = 1,0.10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ ؛

• كأس تحتوي على الحجم $V_2 = V_1$ من محلول مائي لنترات الفضة $\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{NO}_3^-(\text{aq})$ تركيزه المولي $C_2 = C_1$ ؛

• سلك من فلز الفضة - سلك من فلز الرصاص - قطرة ملح.



معطيات:

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

• $1 F = 96500 C.mol^{-1}$

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

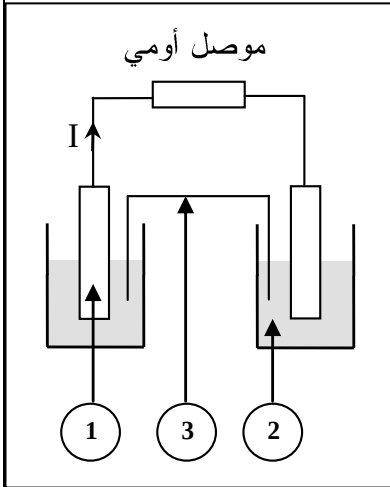
استنتج المنحى التلقائي لتطور المجموعة الكيميائية.

2. نركب بين إلكترودي العمود موصلًا 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	الهيليوم	التاليوم
الرمز	$^{210}_{84}Po$	$^{209}_{83}Bi$	$^{206}_{82}Pb$	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 محددا 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 $^{210}_{84}Po$.

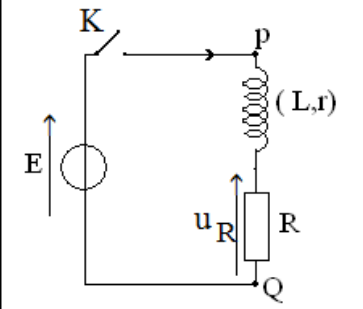
التمرين 2 (5,5 نقطة): البيانو الإلكتروني

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

استخرجت مجموعة من التلاميذ من جهاز بيانو متلف وشيعية ومكثفا بغرض تحديد كل من المقادير المميزة لهما وتردد إحدى النوطات، وذلك من خلال إنجاز الدراستين التجريبيتين التاليتين:

- استجابة ثنائي القطب RL لرتبة التوتر؛

- التذبذبات الكهربائية الحرة في دارة RLC متوالية.



الشكل 1

1. استجابة ثنائي القطب RL لرتبة توتر صاعدة
لتحديد المقدارين المميزين للوشية (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
الكهرمحركة E، فتم الحصول على المنحنيين 1 و 2 الممثلين في الشكل 2.

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

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

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

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

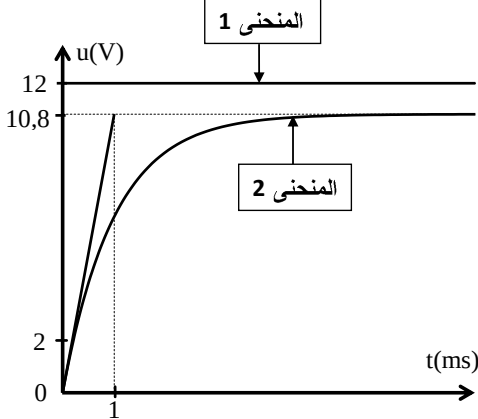
ج. ثابتة الزمن τ . 0.25

4.1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي تحققها $i(t)$ 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



الشكل 2

2. التذبذبات الكهربائية الحرة في دائرة RLC متوالية

لتحديد المقدار المميز للمكثف (السعة C)، قام التلاميذ بشحن المكثف كليا بواسطة مولد مؤمّل للتوتر قوته
الكهرمحركة E، ثم تفريغه في الوشية ($L = 0,1\text{ H}$; $r = 11\Omega$) 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 الدائرة 0.5

RLC عند اللحظة $t = 0,85\text{ ms}$ ؟

علل جوابك.

3.2. نعتبر أن شبه الدور T يساوي الدور

الخاص T_0 للمتذبذب.

أ. عين مبيانيا قيمة T. 0.75

استنتج قيمة C (نأخذ $\pi^2 = 10$).

ب. أضاف التلاميذ إلى الدائرة RLC السابقة 0.5

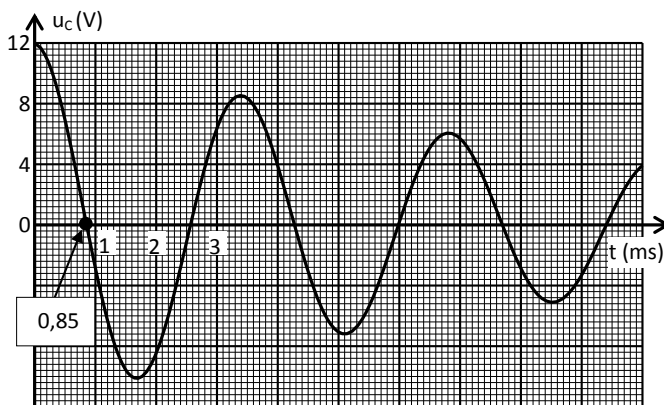
جهازا للصيانة التذبذبات، ثم ركبوا على

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.

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



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 لكرة وحركة المجموعة المتذبذبة {كرة - نابض}.

معطيات: جميع الاحتكاكات مهملة ؛ كتلة الكرة $m = 0,05 \text{ kg}$ ؛ $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$.

1. السقوط الرأسي الحر لكرة 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 بالأرض (الشكل 1).

1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها z_G أنسوب G مركز قصور الكرة 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 {كرة - 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 منعزما 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: $x_G(t) = X_m \cos(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi)$

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 الكرة لأول مرة من موضع توازنها.

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

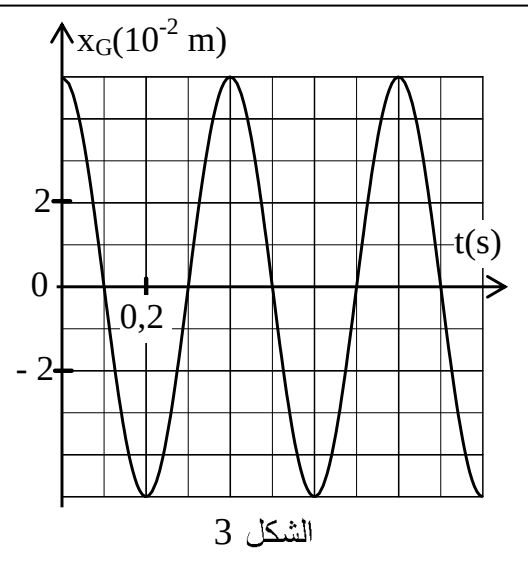
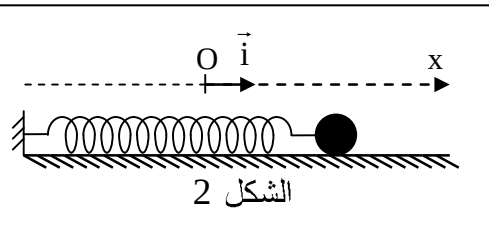
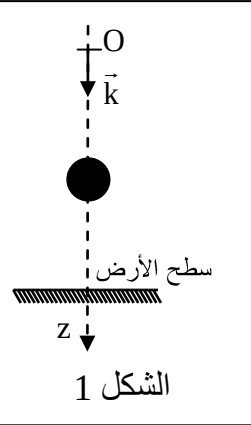
1

0.5

0.5

0.5

0.5





الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2011
عناصر الإجابة

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

الكيمياء (7 نقط)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	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 $Q_{r,eq}$	0.5	- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل Q_r انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله
	5.1.	$K_{A1} = Q_{r,eq} = 1,46.10^{-3}$	0.5	- معرفة أن $Q_{r,eq}$ 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

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

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 1 (2,5 نقطة)	1.	$^{210}_{84}\text{Po} \rightarrow ^{206}_{82}\text{Pb} + ^4_2\text{He}$	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 ؛ $N \approx 1,72.10^6$	0.5 + 0.25	- معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي واستثمار المنحنى الذي يوافقه
	2.3.	الطريقة ؛ $E_{\text{libérée}} \approx 9,29.10^6 \text{ MeV}$	0.25 + 0.5	- حساب الطاقة المحررة (الناجمة) 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: ◀ تعرف التوترات الملاحظة؛ ◀ تعيين ثابتة الزمن.
	3.1.أ.	$E = 12\text{V}$	0.25	
	3.1.ب.	$u_{R,\text{max}} = 10,8\text{V}$	0.25	
	3.1.ج.	$\tau = 1\text{ms}$	0.25	
	4.1.	إثبات المعادلة التفاضلية	0.75	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RL خاضعا لرتبة 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
	3.2.أ.	$T = 3,4.10^{-3}\text{s}$	0.25	- استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص
	3.2.ب.	الطريقة ؛ $C = 2,89.10^{-6}\text{F}$ حساب التردد الخاص $N_0 \approx 294,11\text{Hz}$ النوطة الموافقة Ré	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص تعبئة مجموعة موارد

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 3 (5 نقط)	1.1.	إثبات المعادلة التفاضلية: $\frac{d^2 z_G}{dt^2} = g$	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
	1.2.2. أ.	$X_m = 5.10^{-2}m$	0.25	- معرفة مدلول المقادير الفيزيائية الواردة في تعبير المعادلة الزمنية للنواس المرن وتحديد انطلاقا من الشروط البدئية
		$T_0 = 0,4s$	0.25	
		التوصل إلى $\varphi = 0$	0.5	
	2.2. ب.	الطريقة ؛ $K \approx 12,3N.m^{-1}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص والتردد الخاص للمتذبذب: (جسم صلب - نابض)
	2.2. ج.	التوصل إلى $\dot{x}_G(t) = -0,785 \sin(5.\pi.t) \text{ (m.s}^{-1}\text{)}$	0.5	- معرفة تعبير كل من متجهة السرعة اللحظية ومتجهة التسارع
	2.2. د.	التوصل إلى $\dot{x}_G = -0,785m.s^{-1}$	0.5	
	2.2. هـ.	التوصل إلى $\ddot{x}_G \approx 12,3m.s^{-2}$	0.5	