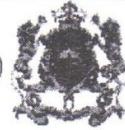


**الامتحان الولائي الموحد للحالوريا**  
**الدورة العادية 2014**  
**الموضوع**

٤٧٦٤٢١ | ٢٠٤٥٠٤٠  
 ٤٩٣٤٠٤ | ٢٠٤٥٠٤٠  
 ٨٠٤٣٣٨٠ | ٢٠٤٥٠٤٠



المملكة المغربية  
 وزارة التربية الوطنية  
 والتكوين المهني

المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه

[pc1.ma/forum](http://pc1.ma/forum)

NS 27

3	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
5	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكيها	الشعبة أو المسلك

- » يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة
- » تعطى التعبير الحرفي قبل إنجاز التطبيقات العددية

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

- الكيمياء: محلول حمض الإيثانويك - تصنيع نكهة الموز (7 نقط)
- الفيزياء (13 نقطة)

  - التمرin 1: انتشار موجة
  - التمرin 2: تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة
  - التمرin 3: الحركة المستوية - المتذبذب {جسم صلب - نابض}

- التمرin 3: الحركة المستوية - المتذبذب {جسم صلب - نابض} (3 نقط)
- التمرin 2: تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة (5 نقط)
- التمرin 1: انتشار موجة (5 نقط)

## الموضوع

## التنقيط

## الكيمياء (7 نقاط) : محلول حمض الإيثانويك - تصنيع نكهة الموز

حمض الإيثانويك  $\text{CH}_3\text{COOH}$  حمض كربوكسيلي، سائل عديم اللون، أكال ذو رائحة نفاذة، ويستخدم بتراكيز مختلفة في صناعة العطور والمذيبات والتحضيرات الصيدلانية وفي صناعة الأغذية تحت الرمز E260 بوصفه منظماً للجمودة.

يهدف هذا التمارين إلى تحديد ثابتة الحمضية للمزدوجة  $\text{CH}_3\text{COOH(aq)} / \text{CH}_3\text{COO}^-(aq)$ ، وتجميع إستر ذو نكهة الموز انطلاقاً من حمض الإيثانويك.

## الجزءان (1) و (2) مستقلان

## الجزء 1: دراسة محلول المائي لحمض الإيثانويك

توجد في مختبر مادة الفيزياء والكيمياء بإحدى الثانويات التأهيلية قنينة لمحلول مائي ( $S_A$ ) لحمض الإيثانويك تركيزه المولي  $C_A$  غير معروف. لتحديد قيمة  $C_A$ ، قام محضر المختبر

بمعاييرة الحجم  $V_A = 20,0 \text{ mL}$  من محلول ( $S_A$ ) بواسطة محلول مائي ( $S_B$ ) لهيدروكسيد الصوديوم  $\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$ ، مستعملاً العدة التجريبية تركيزه المولي  $C_B = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  الممثلة في الشكل (1).

يمثل منحنى الشكل (2) تغيرات pH الخليط بدلالة الحجم  $V_B$  للمحلول ( $S_B$ ) المضاف.

1. أعط أسماء المكونات التي تشير إليها الأرقام المبينة على تبيانة الشكل (1).

2. أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي تعتبره كلية.

3. عين مبيانيا قيمتي  $V_{B,E}$  و  $\text{pH}_{E,B}$  إحداثي نقطة التكافؤ.

4. تحقق أن قيمة  $C_A$  المحصل عليها من طرف المحضر هي  $C_A = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ .

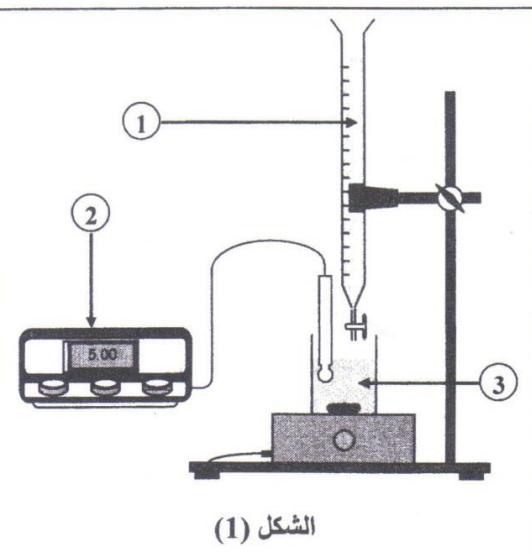
0,75

0,5

0,5

0,5

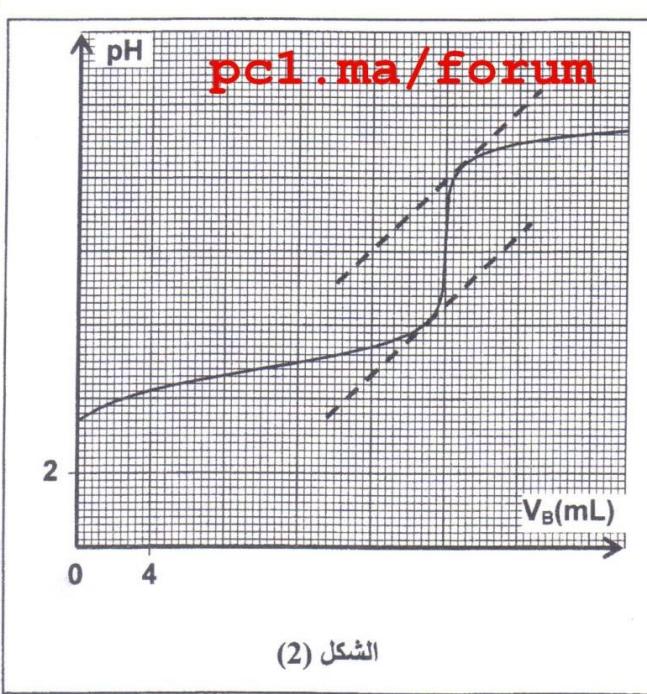
0,5



5. من بين الكواشف الملونة الواردة في الجدول الآتي، حدد، مثلاً جوابك، الكاشف الملون الملائم لإنجاز هذه المعايرة.

الكاشف الملون	منطقة الانعطاف
أزرق البروموفينول	3,0 – 4,6
أزرق البروموتيمول	6,0 – 7,6
أحمر الكريزول	7,2 – 8,8

6. يبين منحنى الشكل (2) في حالة  $V_B = 0$  أن قيمة  $\text{pH}$  محلول المائي ( $S_A$ ) لحمض الإيثانويك ذي الحجم  $V_A$  والتركيز المولي  $C_A = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  هي  $\text{pH} = 3,4$ .



**pc1.ma/forum**

1.6. أُنْقَلِ الجدول الوصفي أَسْفَلَهُ إِلَى ورقة تحريرك وأَتَمِّمْهُ.

0,5

المعادلة الكيميائية	$\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$			
حالة المجموعة	تقديم التفاعل (mol)	كميات المادة (mol)		
بدنية	$x = 0$	بوفرة		
وسيطية	$x$	بوفرة		
نهائية	$x_f$	بوفرة		

2.6. أُوجِدَ قِيمَة  $Q_{r,6}$  خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية. إِسْتَنْتَجْ قِيمَة  $K_A$  ثابتة الحمضية للمزدوجة  $(\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) / \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}))$ .**الجزء 2: تصنيع نكهة الموز**

نكهة الموز ناتجة عن مركب كيميائي يستخرج طبيعياً من الموز أو عن طريق التصنيع. يُصنَع إيثانول البوتيل المميز لهذه النكهة انطلاقاً من حمض الإيثانوليك  $\text{CH}_3\text{COOH}$  والبوتان-1- أول  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$ . لإنجاز هذا التصنيع تستعمل تركيب التسخين بالارتداد، حيث ندخل في حوصلة التركيب التجريبي  $n_1 = 0,1 \text{ mol}$  من حمض الإيثانوليك و  $n_2 = 0,1 \text{ mol}$  من البوتان-1- أول و قطرات من حمض الكبريتิก و حصى الخفاف. عند حالة النهاية للمجموعة الكيميائية تكون قيمة التقدّم النهائي للتفاعل هي  $x_f = 6,67 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ .

1. أُكْتَبَ، مُسْتَعْمَلاً الصيغَ نَصْفَ المنشورة، المعادلة الكيميائية الممنَذَجَةَ لِلتَّحْوِلِ الْحَاصِلِ.

0,5

2. سَمِّيَّهَا التَّفَاعُلَ وَأَعْطِ مَيْزَنَتِيهِ.

0,5

3. حَدَّدَ قِيمَة  $K$  ثابتة التوازن المقرَّونَةُ بِهَذَا التَّفَاعُلِ.

0,75

4. أُوجِدَ قِيمَة  $I$  مردودُهُ هُذَا التَّصْنِيعِ.

0,5

5. اقتَرَحَ طَرِيقَيْنِ لِتَحْسِينِ مَرْدُودِ هُذَا التَّصْنِيعِ بِاسْتِعْمَالِ نَفْسِ الْمُتَفَاعِلِينِ.

0,5

**الفيزياء (13 نقطة)****التمرين 1 (3 نقط): انتشار موجة**

تُخْضِعُ الْمُوَجَاتُ الْمِيكَانِيَّكِيَّةُ وَالْمُوَجَاتُ الْصُوتِيَّةُ لِظَاهِرَةِ الْإِنْتَشَارِ الَّتِي تَتَمُّ بِسُرْعَةِ  $v$  حِيثُ  $v \leq c$  مَعَ  $c$  سُرْعَةِ انتشارِ الضَّوْءِ فِيِ الْفَرَاغِ. يَتَطَلَّبُ الْإِنْتَشَارُ وَجُودَ الْفَرَاغِ أَوْ أَوْسَاطَ مَادِيَّةً أَحَدِيَّةً أَوْ ثَانِيَّةً أَوْ ثَلَاثِيَّةً بَعْدَ، وَيَؤْدِي فِي ظَرُوفِ مَعِينَةٍ إِلَى بَروزِ ظَواهرٍ فِيَزِيَّانِيَّةٍ مِثْلِ الْحَيُودِ وَالْتَّبَدُّدِ...

**1. انتشار موجة ميكانيكية**

0,5

1.1. اخْتَرْ كُلَّ جَوَابٍ صَحِيحٍ مِنْ بَيْنِ مَا يَأْتِي:

أ. الموجة الصوتية موجة طولية.

ب. تَنَتَّشِرُ الموجة الصوتية في الفراغ.

ج. تَنَتَّشِرُ الموجة الصوتية في وَسْطٍ ثَلَاثِيِّ الْبَعْدِ.

د. تَنَتَّشِرُ الموجة الصوتية بِسُرْعَةِ الضَّوْءِ.

2.1. نَحْدَثُ طَوْلَ حَبْلٍ مَوْجَةً مِيكَانِيَّكِيَّةً مُتَوَالِيَّةً جَيِّبَةً.

يَمْثُلُ الشَّكْلُ جَانِبَهُ بِالسَّلْمِ الْحَقِيقِيِّ مَظَهُرَ الْحَبْلِ عَنْدَ الْحَلْظَتَيْنِ

 $t_1$  و  $t_2 = t_1 + 0,04 \text{ s}$ ، حِيثُ يُمَثِّلُ  $F$  مَطْلَعَ الْمَوْجَةِ.

اعتماداً عَلَى هَذَا الشَّكْلِ:

أ. عَيَّنْ قِيمَةً  $\lambda$  طَوْلَ الْمَوْجَةِ.

0,25

ب. أَحْسَبْ قِيمَةً  $v$  سُرْعَةَ انتشارِ الْمَوْجَةِ.

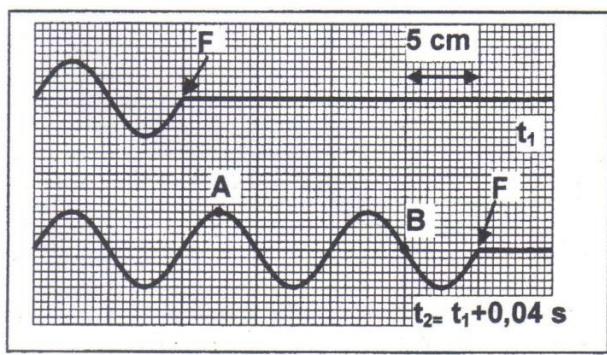
0,5

ج. حَدَّدْ قِيمَةً  $T$  دُورِ الْمَوْجَةِ.

0,5

3.1. نَعْتَبُ النَّقْطَيْنِ  $A$  و  $B$  مِنْ الْحَبْلِ (انْظُرْ إِلَيْهِمْ فِي الشَّكْلِ). حَدَّدْ قِيمَةً  $\tau$  التَّأْخِيرِ الْزَّمِنِيِّ لِحَرْكَةِ النَّقْطَةِ  $B$  بِالنَّسْبَةِ لِحَرْكَةِ النَّقْطَةِ  $A$ .

0,5



2. انتشار موجة صوتية  
تمت إضاءة شق عرضه  $a$  بواسطة حزمة ضوئية أحادية اللون منبعثة من جهاز لازر، طول موجتها  $\lambda$  في الهواء. يلاحظ على شاشة توجد على المسافة  $D$  من الشق تكون بقع ضوئية تبرز حدوث ظاهرة الحيود. عرض البقعة المركزية هو  $L$  ويعبر عنه بالعلاقة  $L = \frac{2\lambda D}{a}$ .

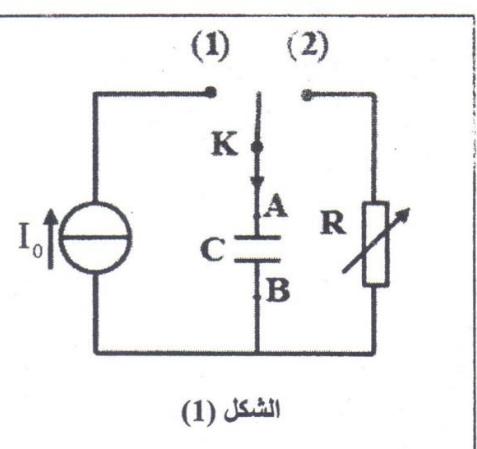
- 1.2. أية طبيعة للضوء تبرزها ظاهرة الحيود؟ 0,25  
 2.2. عند استعمال الضوء ذي طول الموجة  $\lambda = 400 \text{ nm}$  يكون عرض البقعة المركزية هو  $L = 1,7 \text{ cm}$  وفي حالة ضوء طول موجته  $\lambda'$  يكون عرض البقعة المركزية هو  $L' = 3,4 \text{ cm}$ . 0,5  
 أوجد قيمة  $\lambda'$ .

### التمرين 2 (5 نقط): تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة

تحتوي مجموعة من الأجهزة الإلكترونية على تراكيب تضم مركبات من بينها مكثفات ووشيعات وموصلات أومية.  
 يختلف تصرف هذه المركبات حسب تجميعها للتؤدي وظائف مختلفة حسب مجالات الاستعمال.  
 أخذ أستاذ مكثفاً ووشيعة من صفيحة إلكترونية لجهاز مُعطى قصد استعمالهما في دراسة شحن مكثف ودراسة التذبذبات الكهربائية، الشيء الذي يتطلب منه تحديد المقادير المميزة لها.

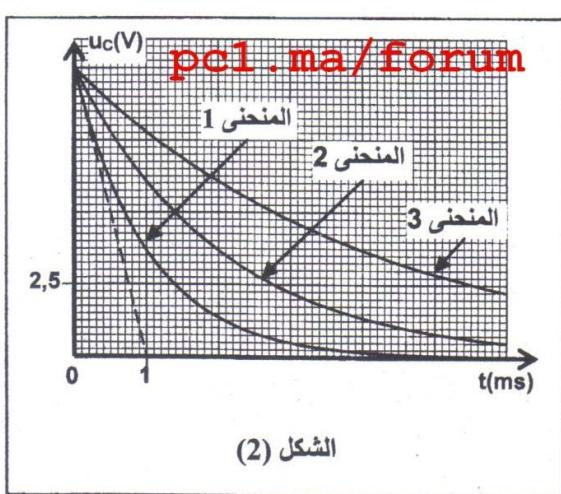
#### الجزء الأول: تحديد المقدار المميز للمكثف

أنجز الأستاذ في المختبر التركيب الممثل في الشكل (1) والمكون من:



1. عند اللحظة  $t_0 = 0$  وضع الأستاذ قاطع التيار في الموضع (1)، ثم قاس بواسطة جهاز متعدد القياسات التوتر  $U_1$  بين مربطي المكثف عند اللحظة  $t_1 = 10 \text{ s}$ ، فوجد القيمة  $U_1 = 10 \text{ V}$ . 0,5  
 تحقق أن قيمة المقدار المميز للمكثف هي  $C = 10 \mu\text{F}$ .

2. عندما أصبحت قيمة التوتر بين مربطي المكثف هي  $U_1 = 10 \text{ V}$  أرجح الأستاذ قاطع التيار إلى الموضع (2).  
 1.2. أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر  $u_C(t)$  بين مربطي المكثف أثناء عملية التفريغ. 0,75

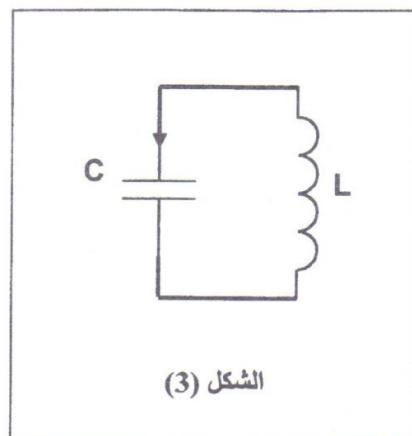
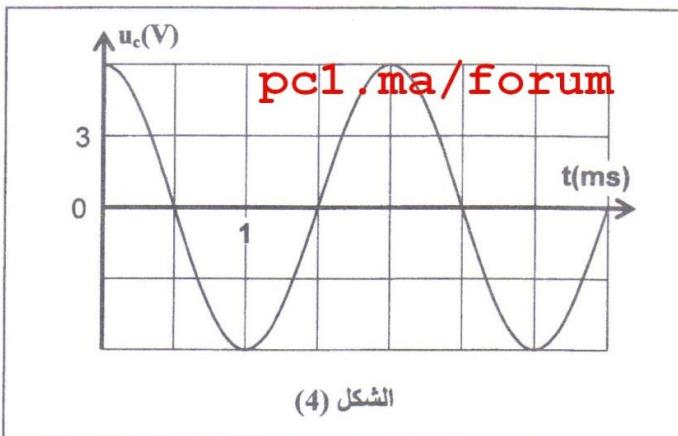


- 2.2. حل المعادلة التفاضلية هو  $u_C(t) = U_1 e^{-\frac{t}{RC}}$ . أوجد تعبير  $\tau$  بدلالة باراترات الدارة. 0,5  
 3.2. تمثل منحنين الشكل (2) تغيرات التوتر  $u_C(t)$  بالنسبة لقيم مختلفة  $R_1$  و  $R_2$  و  $R_3$  للمقاومة  $R$ .  
 أ. حدد قيمة المقاومة  $R_1$  الموافقة للمنحنى 1. 0,5  
 ب. يوافق المنحنين 2 و 3 على التوالي القيميتين  $R_2$  و  $R_3$  لمقاومة الموصى الأوامي. قارن  $R_2$  و  $R_3$ . 0,25

**الجزء الثاني: تحديد المقدارين المميزين للوشيقة**

- في تجربة أولى قام الأستاذ بقياس مقاومة الوشيقة مستعملا جهاز الأوم متر، فوجد قيمة جد صغيرة.  
في تجربة ثانية قام الأستاذ بشحن المكثف السابق ثم تفريغه في الوشيقة ذات معامل التحرير  $L$  (الشكل 3).  
1. أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر  $(t)$   $u_C(t)$  بين مربطي المكثف، باعتبار مقاومة الوشيقة مهملة ( $r = 0$ ).  
2. يمثل منحني الشكل (4) تغيرات التوتر  $(t)$   $u_C(t)$  بين مربطي المكثف بدالة الزمن.

0,75



0,25

0,5

- 1.2. عين مبيانيا قيمة  $T_0$  الدور الخاص للتذبذبات.  
2.2. تحقق أن قيمة  $L$  معامل تحرير الوشيقة هي  $L = 10^{-2} \text{ H}$  (نأخذ  $10 = \pi^2$ ).  
3.2. يعبر عن الطاقة الكلية  $E$  للدارة بالعلاقة  $E = E_m + E_L = E_m$ ، حيث  $E_m$  الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف و  $E_L$  الطاقة المغناطيسية المخزونة في الوشيقة.  
أ. عند اللحظة  $t = t_0$ ، الطاقة الكلية  $E$  للدارة تساوي الطاقة الكهربائية  $E_m$  المخزونة في المكثف.  
أحسب قيمة  $E$ .

0,5

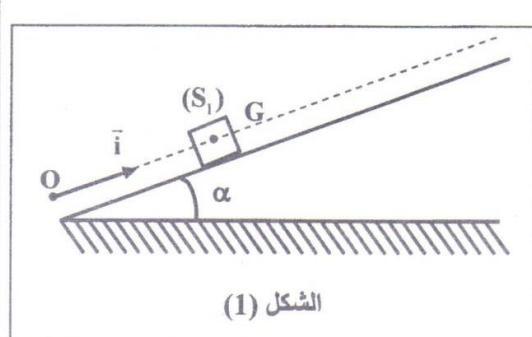
0,5

- ب. حدد قيمة  $i$  شدة التيار الكهربائي المار في الدارة عند اللحظة  $t_1 = \frac{3T_0}{4}$ .

0,5

**التمرين 3 (5 نقط): الحركة المستوية - المتذبذب { جسم صلب - نابض }**

تمكن المعدات الموجودة في مختبرات مادة الفيزياء والكيمياء من أجسام صلبة ونوابض ومنضادات هوائية وأدوات التكنولوجيا الحديثة... من إنجاز الدراسة التحريرية والدراسة الطافية لحركات أجسام صلبة ومتذبذبات، والتحقق التجاري من تأثير بعض البراميرات على هذه الحركات.  
يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة جسم صلب فوق مستوى مائل ودراسة حركة مجموعة متذبذبة.



الجزء 1: دراسة حركة جسم صلب فوق مستوى مائل نرسل، عند اللحظة  $t = t_0$ ، جسما صلبا  $(S_1)$  كتلته  $m_1$  ومركز قصوره  $G$  بسرعة بدئية متوجهها  $\bar{v}_0 = v_0 \bar{i}$  فينزلق بدون احتكاك على مستوى مائل بالزاوية  $\alpha$  بالنسبة لمستوى الأفق ( $\text{الشكل 1}$ ).

لدراسة حركة  $G$  نختار معلميا  $(O, \bar{i})$  مرتبطة بالأرض حيث أصول  $G$  عند اللحظة  $t = t_0$  هو  $x_G = 0$ .

1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أوجد تعبير  $a_G$  إحداثي متوجهة التسارع لحركة  $G$  بدالة  $\alpha$  و  $g$  شدة القالة.

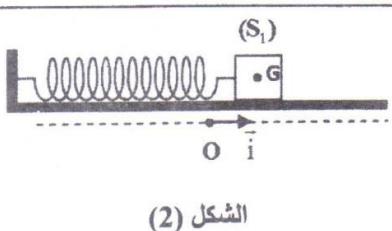
0,75

2. مكنت الدراسة التجريبية لحركة الجسم  $(S_1)$  من التوصل إلى تعبير سرعة  $G$  بدالة الزمن حيث:

1

$$v_G(t) = -5t + 4 \quad (\text{m.s}^{-1})$$

حدد، معللا جوابك، قيمة كل من  $v_0$  و  $a_G$ . أحسب قيمة  $\alpha$ . نعطي  $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ .

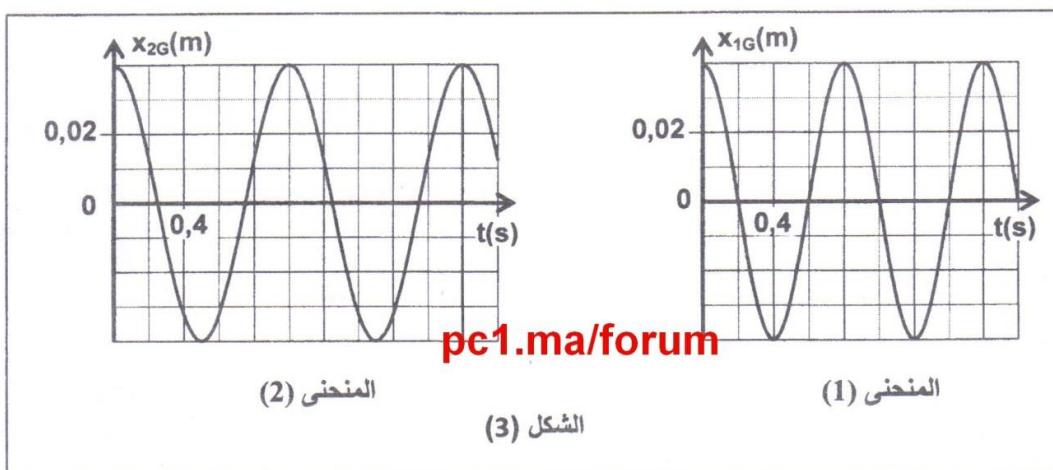


**الجزء 2: دراسة حركة المتذبذب { جسم صلب - نابض }**  
 تثبت الجسم الصلب (S<sub>1</sub>) السابق ذي الكتلة  $m_1 = 0,2 \text{ kg}$  بطرف نابض لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته K. نحصل على متذبذب أفقى حيث ينزلق (S<sub>1</sub>) بدون احتكاك على المستوى الأفقى (الشكل 2). عند التوازن يكون النابض غير مشوه وأقصول مركز القصور G في المعلم (O) هو  $x_G = 0$ . نزير (S<sub>1</sub>) أفقيا عن موضع توازنه في المنحى الموجب بالمسافة X<sub>1G</sub> ثم حرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة  $t_0 = 0$ .

1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها الأقصول  $x_G$  لمركز القصور G تكتب:  $\ddot{x}_G + \frac{K}{m_1} \cdot x_G = 0$  0,75

2. سجل بواسطة جهاز مناسب حركة (S<sub>1</sub>). يمثل المنحنى (1) في الشكل (3) مخطط المسافات ( $x_{1G}(t)$ ) المحصل عليه.

نعرض الجسم (S<sub>1</sub>) بجسم آخر (S<sub>2</sub>) كتلته  $m_2$  مجهولة حيث  $m_2 > m_1$ ، ونعيد التجربة في نفس الظروف. يمثل المنحنى (2) في الشكل (3) مخطط المسافات ( $x_{2G}(t)$ ) المحصل عليه.



1.2. عين انطلاقا من المنحنين (1) و(2) قيمة كل من الدور الخاص  $T_{01}$  الموافق لكتلة  $m_1$  والدور الخاص  $T_{02}$  الموافق لكتلة  $m_2$ . استنتج تأثير قيمة الكتلة على الدور الخاص. 0,75

2.2. بين أن تعبر  $m_2$  يكتب:  $m_2 = m_1 \left( \frac{T_{02}}{T_{01}} \right)^2$ . أحسب قيمة  $m_2$ . 0,5

3.2. تحقق أن قيمة صلابة النابض هي  $K = 12,5 \text{ N.m}^{-1}$  ( $\pi^2 = 10$ ). 0,5

4.2. أوجد شغل القوة المطبقة من طرف النابض على الجسم (S<sub>1</sub>) بين اللحظتين  $t_0 = 0$  و  $t_1 = 1 \text{ s}$  0,75