

الامتحان الموسمي الموحد للمحالوريا
الدورة العادية 2014
الموضوع

NS 27

المملكة المغربية
 وزارة التربية الوطنية
 والتكوين المهني

المركز الوطني للتقدير والامتحانات والتوجيه

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

الموضوع

النقط

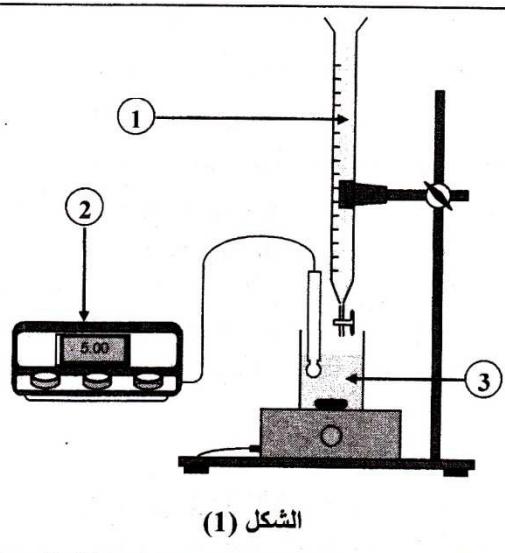
الكيمياء (7 نقط): محلول حمض الإيثانويك - تصنيع نكهة الموز

حمض الإيثانويك CH_3COOH حمض كربوكسيلي، سائل عديم اللون، أكل ذو رائحة نفاذة، ويستخدم بتراكيز مختلفة في صناعة العطور والمذيبات والتحضيرات الصيدلية وفي صناعة الأغذية تحت الرمز E260 بوصفه منظماً للحموضة.

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



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 بمعايرة 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 ترکیزه المولی $C_B = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ الممثلة في الشكل (1).



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

2. أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي تعتبره كلية.
3. عين مبياناً قيمتي $V_{B,E}$ و pH_{E} 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

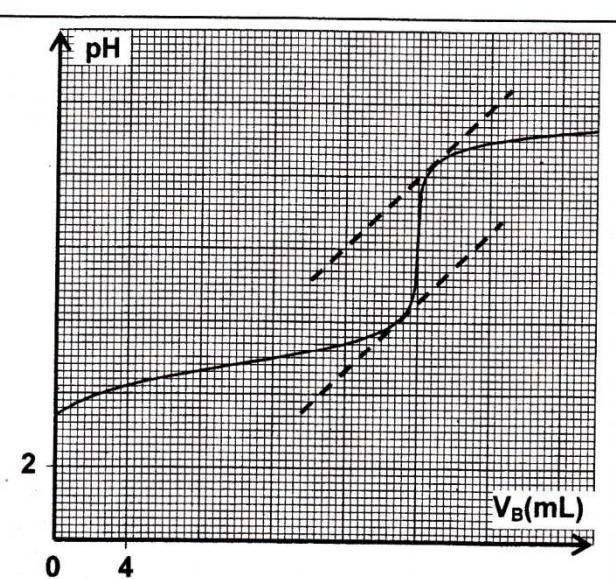
0,5

0,5

5. من بين الكواشف الملونة الواردة في الجدول الآتي،
حدد، معللاً 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 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 $\text{pH} = 3,4$.



3

1.6. أُنكل الجدول الوصفي أسفله إلى ورقة تحريرك وأتممه. 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	تقدير التفاعل (mol)	كميات المادة (mol)		
بدنية	$x = 0$		بوفرة	
وسيطية	x		بوفرة	.
نهائية	x_f		بوفرة	

2.6. أوجد قيمة $Q_{r,\text{eq}}$ خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية. إستنتج قيمة K_A ثابتة الحمضية للمزدوجة $(\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) / \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}))$. 1

الجزء 2: تصنيع نكهة الموز
 نكهة الموز ناتجة عن مركب كيميائي يستخرج طبيعياً من الموز أو عن طريق التصنيع. يُصنع إيثانول البوتيل المميز لهذه النكهة انطلاقاً من حمض الإيثانويك CH_3COOH والبوتان-1-أول $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$.
 لإنجاز هذا التصنيع نَسْتَعْمِلْ ترکیب التسخین بالارتداد، حيث ندخل في حوجة الترکیب التجربی $n_1 = 0,1 \text{ mol}$ من حمض الإيثانويك و $n_2 = 0,1 \text{ mol}$ من البوتان-1-أول وقطرات من حمض الكبريتیک و حصى الخفاف. عند الحالـة النهـائـية لـلـمـجـمـوـعـةـ الـكـيـمـيـائـيـةـ تكونـ قـيـمـةـ التـقـدـمـ النـهـائـيـ للـتـفـاعـلـ هي $x_f = 6,67 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$.

1. أكتب، مستعملاً الصيغة نصف المنشورة، المعادلة الكيميائية المنمنجة للتحول الحاصل. 0,5

2. سُمّ هذا التفاعل وأعط مميزاته. 0,5

3. حدد قيمة K ثابتة التوازن المقرنة بهذا التفاعل. 0,75

4. أوجد قيمة τ مردود هذا التصنيع. 0,5

5. اقترح طريقتين لتحسين مردود هذا التصنيع باستعمال نفس المتفاعلين. 0,5



Portail des métiers de l'avenir

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين 1 (3 نقط): انتشار موجة
 تخضع الموجات الميكانيكية والموجات الضوئية لظاهرة الانتشار التي تتم بسرعة v حيث $v \leq c$ مع c سرعة انتشار الضوء في الفراغ. يتطلب الانتشار وجود الفراغ أو أوساط مادية أحادية أو ثنائية أو ثلاثة البعد، ويؤدي في ظروف معينة إلى بروز ظواهر فيزيائية مثل الحيوذ والتبدد...

1. انتشار موجة ميكانيكية

1.1. اختر كل جواب صحيح من بين ما يأتي: 0,5

أ. الموجة الصوتية موجة طولية.

ب. تنتشر الموجة الصوتية في الفراغ.

ج. تنتشر الموجة الصوتية في وسط ثلاثي البعد.

د. تنتشر الموجة الصوتية بسرعة الضوء.

2.1. نحدث طول حبل موجة ميكانيكية متواالية جيبيّة.

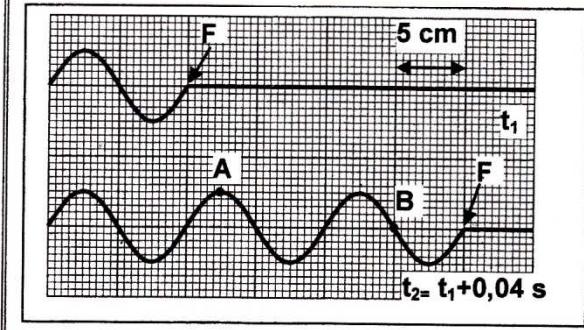
يمثل الشكل جانبه بالسلم الحقيقى مظهر الحبل عند اللحظتين t_1 و $t_2 = t_1 + 0,04 \text{ s}$ ، حيث يُمثل F مطلع الموجة.

اعتماداً على هذا الشكل:

أ. عين قيمة λ طول الموجة. 0,25

ب. أحسب قيمة v سرعة انتشار الموجة. 0,5

ج. حدد قيمة T دور الموجة. 0,5



3.1. نعتبر النقاطين A و B من الحبل (أنظر الشكل). حدد قيمة τ التأخير الزمني لحركة النقطة B بالنسبة لحركة النقطة A.

2. انتشار موجة صوتية

تمت إضاءة شق عرضه a بواسطة حزمة ضوئية أحادية اللون منبعثة من جهاز لازر، طول موجتها λ في الهواء. يلاحظ على شاشة توجد على المسافة D من الشق تكون بقع ضوئية تبرز حدوث ظاهرة الحيود. عرض

$$\text{البقعة المركزية هو } L \text{ ويعبر عنه بالعلاقة} \quad L = \frac{2\lambda \cdot D}{a}.$$

1.2. أية طبيعة للضوء تبرزها ظاهرة الحيود؟

0,25
0,5

2.2. عند استعمال الضوء ذي طول الموجة $400 \text{ nm} = \lambda$ يكون عرض البقعة المركزية هو $L = 1,7 \text{ cm}$ وفي حالة ضوء طول موجته λ' يكون عرض البقعة المركزية هو $L' = 3,4 \text{ cm}$. أوجد قيمة λ' .



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

تحتوي مجموعة من الأجهزة الإلكترونية على تراكيب تضم مركبات من بينها مكثفات ووشيعات ووصلات أوامية.

يختلف تصرف هذه المركبات حسب تجميعها لتؤدي وظائف مختلفة حسب مجالات الاستعمال.

أخذ أستاذ مكثفاً ووشيعة من صفيحة إلكترونية لجهاز مُعطل قصد استعمالهما في دراسة شحن مكثف ودراسة التذبذبات الكهربائية، الشيء الذي تطلب منه تحديد المقادير المميزة لها.

الجزء الأول: تحديد المقدار المميز للمكثف

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

- مولد مؤتمل للتيار يزود الدارة بتيار كهربائي شدته $I_0 = 10 \mu\text{A}$:

- مكثف سعته C :

- موصل أوامي مقاومته R قابلة للضبط؛

- قاطع التيار K قابل للتارجح بين الموضعين (1) و (2).

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 $s = 10 \text{ s}$ ، فوجد القيمة $U_1 = 10 \text{ V}$.

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).

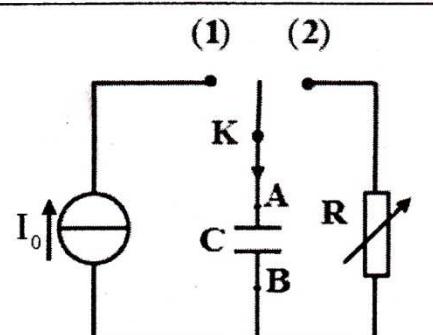
1.2. أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_C(t)$ بين

مربطي المكثف أثناء عملية التفريغ.

0,5

0,75

0,5



الشكل (1)

2.2. حل المعادلة التفاضلية هو $u_C(t) = U_1 \cdot e^{-\frac{t}{RC}}$. أوجد تعبير

2 بدالة باراترات الدارة.

3.2. تمثل منحنيات الشكل (2) تغيرات التوتر $u_C(t)$ بالنسبة

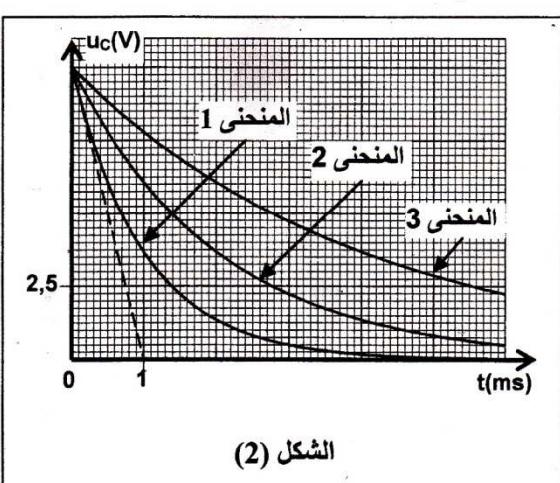
لقيم مختلفات R_1 و R_2 و R_3 للمقاومة R .

أ. حدد قيمة المقاومة R_1 المواقة لمنحنى 1.

ب. يوافق المنحنيان 2 و 3 على التوالي القيمتين R_2 و R_3 لمقاومة الموصل أوامي. قارن R_2 و R_3 .

0,5

0,25



الشكل (2)

0,5

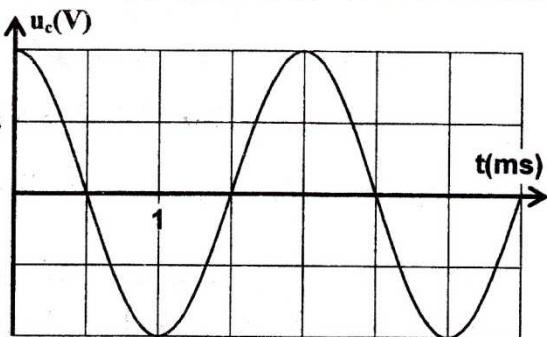
0,25

الجزء الثاني: تحديد المقادير المميزين للوشيعة

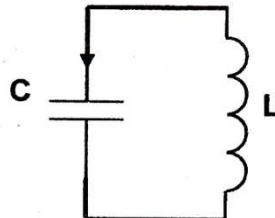
في تجربة أولى قام الأستاذ بقياس مقاومة الوشيعة مستعملًا جهاز الأوم متر، فوجد قيمة جد صغيرة.
 في تجربة ثانية قام الأستاذ بشحن المكثف السابق ثم تفريغه في الوشيعة ذات معامل التحريريض L (الشكل 3).

1. أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $(t)_c u$ بين مربطي المكثف، باعتبار مقاومة الوشيعة مهملة ($r = 0$).
2. يمثل منحنى الشكل (4) تغيرات التوتر $(t)_c u$ بين مربطي المكثف بدالة الزمن.

0,75



الشكل (4)



الشكل (3)

1.2. عين مبانيًا قيمة T_0 الدور الخاص للتذبذبات.

0,25

2.2. تحقق أن قيمة L معامل تحريريض الوشيعة هي $H = 10^{-2} \text{ H}$ (نأخذ $\pi^2 = 10$).
 3.2. يُعبر عن الطاقة الكلية E للدارة بالعلاقة $E = \frac{1}{2} L I^2 + \frac{1}{2} C U^2$ ، حيث I الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف و U الطاقة المغناطيسية المخزونة في الوشيعة.

0,5

أ. عند اللحظة $t_0 = 0$ ، الطاقة الكلية E للدارة تساوي الطاقة الكهربائية E المخزونة في المكثف.
 بحسب قيمة E .

0,5

ب. حدد قيمة I_0 شدة التيار الكهربائي المار في الدارة عند اللحظة $t_0 = \frac{3T_0}{4}$.

0,5



Portail des métiers de l'avenir

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 البراميل 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 $t_0 = 0$ ، جسماً صلباً (S_1) كتلته m_1 ومركز قصورة G بسرعة بدئية متوجهة $\bar{v}_0 = v_0 \hat{i}$ فينزلق بدون احتكاك على مستوى مائل بزاوية α بالنسبة للمستوى الأفقي (الشكل 1).

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

1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أوجد تعبير a_G إحداثي متوجهة التسارع لحركة G بدالة α و g شدة الثقالة.

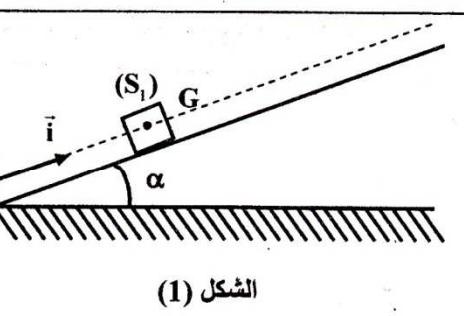
0,75

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

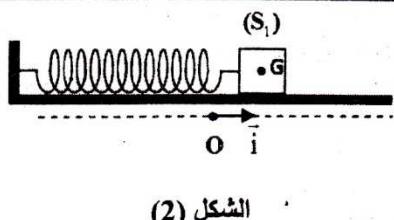
1

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

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



الشكل (1)



الشكل (2)

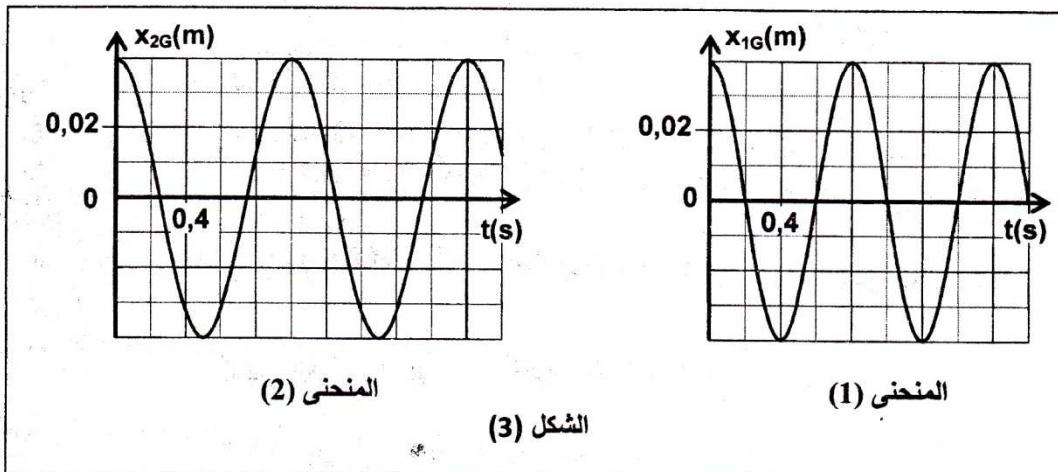
الجزء 2: دراسة حركة المتنبب { جسم صلب - نابض }
 ثُبت الجسم الصلب (S_1) السابق ذي الكتلة $m_1 = 0,2 \text{ kg}$ بطرف نابض لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته K. نحصل على متنبب أفقي حيث ين扎ق (S_1) بدون احتكاك على المستوى الأفقي (الشكل 2).
 عند التوازن يكون النابض غير مشوه وأقصول مركز القصور G في المعلم (\bar{i}) ($O, \bar{x}_G = 0$). نزيح (S_1) أفقياً عن موضع توازنه في المنحني الموجب بالمسافة X_m ثم نحرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة 0

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

0,75

2. تسجل بواسطة جهاز مناسب حركة (S_1) . يمثل المنحنى (1) في الشكل (3) مخطط المسافات (t) x_{1G} المحصل عليه.

نعرض الجسم (S_1) بجسم آخر (S_2) كتلته m_2 مجهولة حيث $m_2 > m_1$ ، ونعيد التجربة في نفس الظروف. يمثل المنحنى (2) في الشكل (3) مخطط المسافات (t) x_{2G} المحصل عليه.



- 1.2. عين انتلقة من المنحنيين (1) و(2) قيمة كل من الدور الخاص T_{01} الموافق للكتلة m_1 والدور الخاص T_{02} الموافق للكتلة m_2 . استنتج تأثير قيمة الكتلة على الدور الخاص.

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

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

4.2. أوجد شغل القوة المطبقة من طرف النابض على الجسم (S_1) بين اللحظتين $t_0 = 0$ و $t_1 = 1 \text{ s}$.