

الامتحان الوطني الموحد للمكوريا
الدورة العادية 2014
الموضوع

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 التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية ﴾

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

- الكيمياء: محلول حمض الإيثانويك - تصنيع نكهة الموز (7 نقط)
- الفيزياء التمرin 1: انتشار موجة (13 نقطة)
- التمرin 2: تحديد المقادير المميزة لمكثف ووشيعة (3 نقط)
- التمرin 3: الحركة المستوية – المتذبذب {جسم صلب - نابض} (5 نقط)

الموضوع

التنقيط

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

حمض الإيثانويك CH_3COOH حمض كربوكسيلي، سائل عديم اللون، أكل وذو رائحة نفاذة، ويستخدم بتراتيز مختلفة في صناعة العطور والمذيبات والتحضيرات الصيدلانية 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) 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 المولى C_A غير معروف. لتحديد قيمة C_A ، قام محضر المختبر

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

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

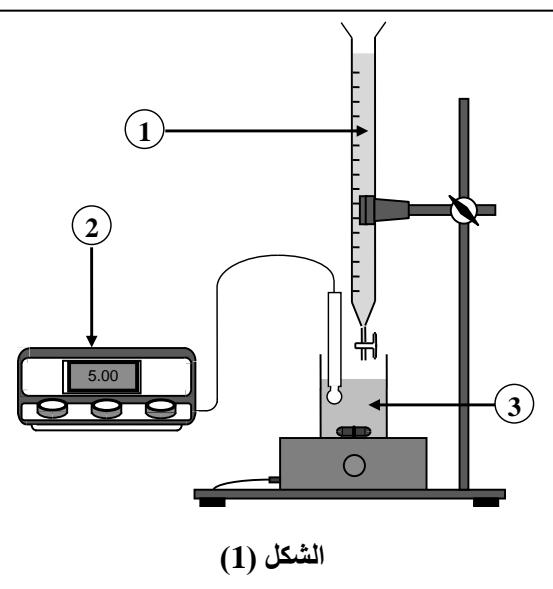
1. أعط أسماء المكونات التي تشير إليها الأرقام المبينة على تبيانة الشكل (1). 0,75

2. أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي نعتبره كلياً. 0,5

3. عين مبيانيا قيميتي $V_{B,E}$ و pH_{E} إحداثي نقطة التكافؤ. 0,5

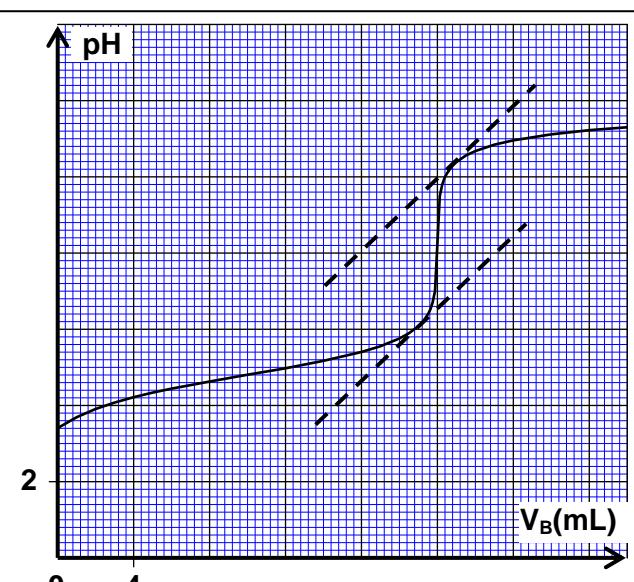
4. تحقق أن قيمة C_A المحصل عليها من طرف المحضر هي $C_A = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. 0,5

5. من بين الكواشف الملونة الواردة في الجدول الآتي، حدد، معللاً جوابك، الكاشف الملون الملائم لإنجاز هذه المعايرة. 0,5



| 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 $\text{pH} = 3,4$.



1.6. أُنْقَلِ الجدول الوصفي أَسْفَلَهُ إِلَى ورقة تحريرك وأَتَمِّنَهُ.

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) | |
| بدئية | $x = 0$ | بوفرة | |
| وسيطية | x | بوفرة | |
| نهائية | x_f | بوفرة | |

2.6. أُوجِدِ قيمة $K_{A,\text{eq}}$ خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية. إِسْتَنْتَجْ قِيمَة
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 يُستخرج طبيعياً من الموز أو عن طريق التصنيع. يُصنع إيثانولات البوتيل المميز لهذه النكهة انتلافاً من حمض الإيثانويك CH_3COOH والبوتان-1-أول $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$.
لإنجاز هذا التصنيع يستعمل تركيب التسخين بالارتداد، حيث ندخل في حوجلة التركيب التجاري $n_1 = 0,1 \text{ mol}$ من حمض الإيثانويك و $n_2 = 0,1 \text{ mol}$ من البوتان-1-أول و قطرات من حمض الكبريتيك و حصى الخفاف. عند حالة النهاية للمجموعة الكيميائية تكون قيمة التقدير النهائي للتفاعل هي $x_f = 6,67 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$.

1. أُكْتَبَ، مَسْتَعْمَلاً الصيغَ نَصْفَ المَنشُورَةِ، المَعَادِلَةِ الكِيمِيَّيَّةِ المَنْمَذَجَةِ لِلتَّحْوِلِ الحَاصِلِ.

0,5

2. سَمِّيَّ التَّفَاعُلَ وَأَعْطِ مَيْزَنِيَّتَهُ.

0,5

3. حَدَّدِ قِيمَةَ K ثَابِتَ التَّوازنِ المَفْرُونَةِ بِهَذَا التَّفَاعُلِ.

0,75

4. أُوجِدِ قِيمَةَ ν مَرْدُودَهُ هَذَا التَّصْنِيعَ.

0,5

5. اقتَرَحْ طَرِيقَيْنِ لِتَحْسِينِ مَرْدُودِهِ هَذَا التَّصْنِيعَ بِاستِعْمَالِ نَفْسِ الْمَفَاعِلِينِ.

0,5

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين 1 (3 نقط): انتشار موجة

تخضع الموجات الميكانيكية والموجات الضوئية لظاهرة الانتشار التي تتم بسرعة $v \leq c$ مع c سرعة انتشار الضوء في الفراغ. يتطلب الانتشار وجود الفراغ أو أوساط مادية أحادية أو ثنائية أو ثلاثية بعد، ويؤدي في ظروف معينة إلى بروز ظواهر فيزيائية مثل الحيود والتعدد...

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. تزداد طول حبل موجة ميكانيكية متواالية جيبياً.

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

0,25

اعتِمَاداً على هذا الشكل:

0,5

أ. عِينْ قِيمَةَ λ طَوْلَ الْمَوْجَةِ.

0,5

ب. أَحْسَبْ قِيمَةَ v سرعة انتشار الموجة.

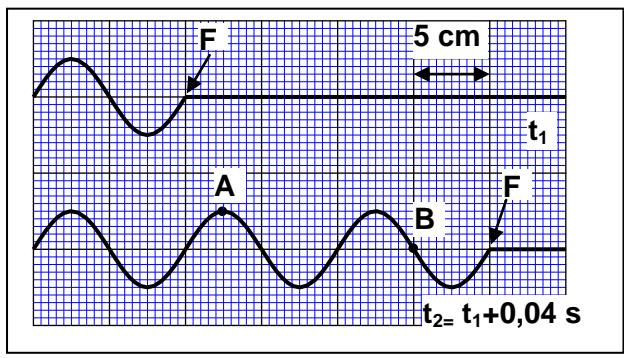
0,5

ج. حَدَّدِ قِيمَةَ T دور الموجة.

0,5

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

0,5



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 تَكُون بقع ضوئية تبرز حدوث ظاهرة الحيود. عرض البقعة المركزية هو L ويعبر عنه بالعلاقة $L = \frac{2\lambda \cdot D}{a}$.

أ. آية طبيعية للضوء تبرزها ظاهرة الحيود؟ 0,25

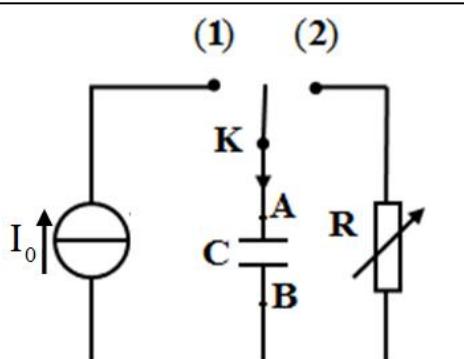
ب. عند استعمال الضوء ذي طول الموجة $\lambda = 400 \text{ nm}$ يكون عرض البقعة المركزية هو $L = 1,7 \text{ cm}$ وفي حالة ضوء طول موجته λ' يكون عرض البقعة المركزية هو $L' = 3,4 \text{ cm}$. أوجد قيمة λ' . 0,5

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 تصريف هذه المركبات حسب تجميعها لتؤدي وظائف مختلفة حسب مجالات الاستعمال. أخذ أستاذ مكثفاً ووشيعة من صفيحة الكترونية لجهاز معلم 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:



الشكل (1)

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

2. عندما أصبحت قيمة التوتير بين مربطي المكثف هي $U_1 = 10 \text{ V}$ أرجح الأستاذ قاطع التيار إلى الموضع (2).

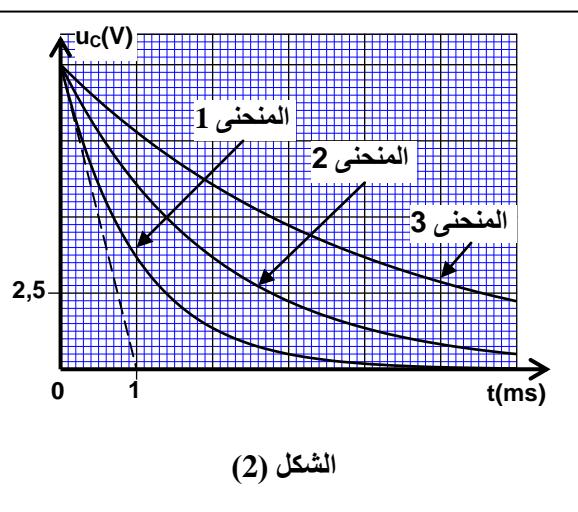
1.2. أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتير (t) $u_C(t)$ بين مربطي المكثف أثناء عملية القراءة.

2.2. حل المعادلة التفاضلية $u_C(t) = U_1 \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$. أوجد تعبير τ بدلالة باراترات الدارة.

3.2. تمثل منحنين الشكل (2) تغيرات التوتير $u_C(t)$ بالنسبة لقيم مختلفات R_1 و R_2 و R_3 للمقاومة R .

أ. حدد قيمة المقاومة R_1 المواقة للمنحنى 1.

ب. يوافق المنحنين 2 و 3 على التوالي القيميتين R_2 و R_3 و مقاومة الموصل أومي. قارن R_2 و R_3 .



الشكل (2)

الجزء الثاني: تحديد المقادير المميزين للوشيعة

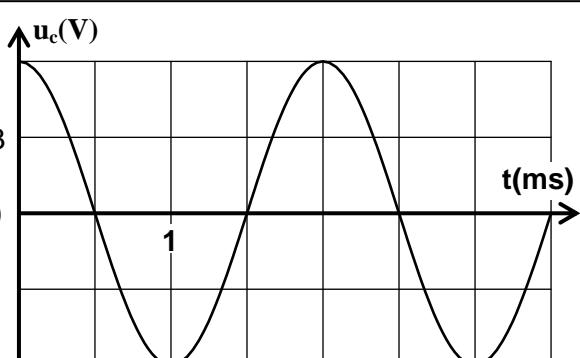
في تجربة أولى قام الأستاذ بقياس مقاومة الوشيعة مستعملا جهاز الأول متر، فوجد قيمة جد صغيرة.

في تجربة ثانية قام الأستاذ بشحن المكثف السابق ثم تفريغه في الوشيعة ذات معامل التحرير I (الشكل 3).

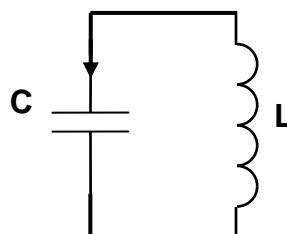
1. أثبتت المعادلة التقاضية التي يتحققها التوتر $(t)_C$ بين مرطبي المكثف، باعتبار مقاومة الوشيعة مهملة ($r = 0$).

2. يمثل منحنى الشكل (4) تغيرات التوتر $(t)_C$ بين مرطبي المكثف بدالة الزمن.

0,75



الشكل (4)



الشكل (3)

0,25

0,5

1.2. عين مبيانيا قيمة T_0 الدور الخاص للتذبذبات.

2.2. تحقق أن قيمة L معامل تحرير الوشيعة هي $L = 10^{-2} \text{ H}$ ($\pi^2 = 10$). (نأخذ $\pi^2 = 10$).

3.2. يعبر عن الطاقة الكلية E للدارة بالعلاقة $E = E_e + E_m$ ، حيث E_e الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف و E_m الطاقة المغناطيسية المخزونة في الوشيعة.

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

أحسب قيمة E .

ب. حدد قيمة i_1 شدة التيار الكهربائي المار في الدارة عند اللحظة $t_1 = \frac{3T_0}{4}$.

0,5

0,5

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

تمكن المعدات الموجودة في مختبرات مادة الفيزياء والكيمياء من أجسام صلبة ونوابض ومنضدات هوائية وأدوات التكنولوجيا الحديثة... من إنجاز الدراسة التحريرية والدراسة الطاقية لحرك ات أجسام صلبة ومتذبذبات، والتحقق التجاري من تأثير بعض البرامترات 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 $t_0 = 0$ ، جسما صلبا (S_1) كتلته m_1 ومركز قصوره G بسرعة بدئية متوجهها $\vec{v}_0 = \vec{v}_0$ فينزلق بدون احتكاك على مستوى مائل بالزاوية α بالنسبة للمستوى الأفقي (الشكل 1).

لدراسة حركة G نختار معلما (O, \vec{i}) مرتبطا بالأرض حيث أقصول 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 الزمان α و g شدة الثقالة.

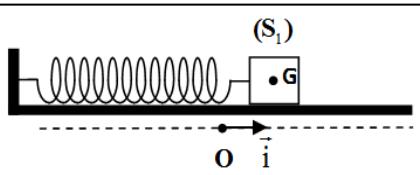
0,75

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

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

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

1



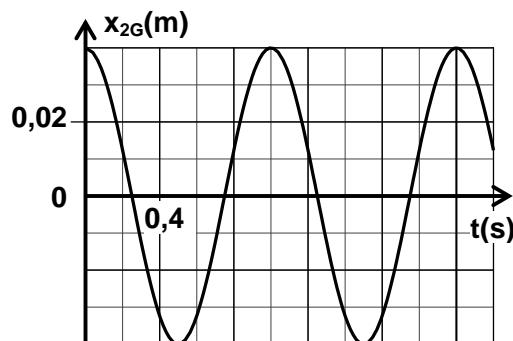
الشكل (2)

الجزء 2: دراسة حركة المتذبذب { جسم صلب - نابض }
 ثبت الجسم الصلب (S_1) 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_1) بدون احتكاك على المستوى الأفقى (الشكل 2).
 عند التوازن يكون النابض غير مشوه وأقصول مركز القصور G في المعلم (O, \bar{i}) هو $x_G = 0$. نزير (S_1) أفقيا عن موضع توازنه في المنحى الموجب بالمسافة X_m ثم نحرره بدون سرعة بدينية عند اللحظة $t_0 = 0$.

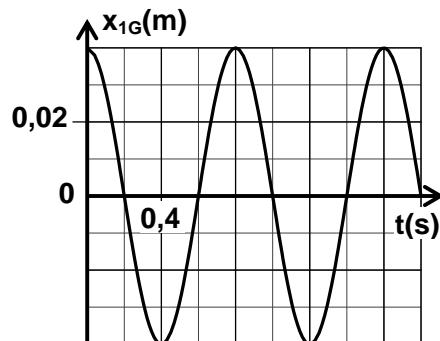
1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها الأقصول x_G لمركز القصور G تكتب: $\ddot{x}_G + \frac{K}{m_1} \cdot x_G = 0$ 0,75

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



المنحنى (2)



المنحنى (1)

الشكل (3)

1.2. عين انطلاقا من المنحنيين (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 تعبير m_2 يكتب: $m_2 = m_1 \cdot \left(\frac{T_{02}}{T_{01}} \right)^2$. 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_1) بين اللحظتين $t_0 = 1 \text{ s}$ و $t_1 = 1 \text{ s}$. 0,75