

الصفحة	1	الامتحان الوطني الموحد للمحالوريا الدورة العادية 2014 الموضوع		 المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني National Examination National Center for Testing and Evaluation NS 27
3	مدة الإجراز	الفيزياء والكيمياء		المادة
5	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض وشعبة العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمستوى		الشعبة لـ المستوى

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 الإيثانوليك - تصنیع نکهة الموز
 (7 نقط)

• الفيزياء
 (13 نقطة)

○ التمرین 1: انتشار موجة
 (3 نقط)

○ التمرین 2: تحديد المقادير المميزة لمکثف ووشيعة
 (5 نقط)

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

التصنيف	NS 27	المقداد الوطني المعد للبطالورا - الدورة العاشرة 2014 - الموضوع - مادة ، الودياء، والشمعون هيئة العلوم التدريبية مملكة علوه العالة والأرض، ومملكة العلوم الزراعية وهيئة العلوم والبيئة لمملكة بعثتها								
		الموضوع								
		التنقيط								
<p>الكيمياء (7 نقط): محلول حمض الإيثانويك - تصنيع تكهة الموز</p> <p>حمض الإيثانويك CH_3COOH حمض كربوكسيلي، سائل عديم اللون، أكل ذو رائحة نفاذة، ويستخدم بتركيز مختلف في صناعة العطور والمعديات والتحضيرات الصيدلانية وفي صناعة الأغذية تحت الرمز E260 بوصفة منظماً للحكومة.</p> <p>يهدف هذا التمرين إلى تحديد ثابتة الحمضية للمزدوجة $\text{CH}_3\text{COOH(aq)}/\text{CH}_3\text{COO}^-(aq)$، وتصنيع إستر ذو تكهة الموز انطلاقاً من حمض الإيثانويك.</p> <p>الجزء (1) و (2) مستقلان</p> <p>توجد في مختبر مادة الكريزاء والكمياء بالجامعة التقنية لمحلول مائي (S_a) لحمض الإيثانويك ترتكزه المولي C_a غير معروفة. للتحديد قيمة C_a، قام محضر المختبر بمعايرة الحجم $V_a = 20,0 \text{ mL}$ من محلول مائي (S_a) لهيدروكسيد الصوديوم $\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$ مستعملاً العدة التجريبية الممثلة في الشكل (1).</p> <p>يمثل منحنى الشكل (2) تغيرات pH الخليط بدلالة الحجم V_a للمحلول (S_a) المضاف.</p> <ol style="list-style-type: none"> أعط أسماء المكونات التي تشير إليها الأرقام المبينة على تباعية الشكل (1). 0,75 أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي تعتبره كلياً. 0,5 عين مبيانها قيمتي V_{tit} و pH_{tit} احداثي نقطة التكافؤ. 0,5 تحقق أن قيمة C_a المحصل عليها من طرف المحضر هي $C_a = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol L}^{-1}$. 0,5 من بين الكواشت الملونة الواردة في الجدول الآتي، حدد، معيلاً جوابك، الكواشت الملون الملائم لإنجاز هذه المعايرة. 0,5 <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>الكاشف الملون</th> <th>محلقة الانعطاف</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>أزرق البروموفينول</td> <td>3,0 - 4,6</td> </tr> <tr> <td>أزرق البروموتيمول</td> <td>6,0 - 7,6</td> </tr> <tr> <td>أحمر الكريزول</td> <td>7,2 - 8,8</td> </tr> </tbody> </table> <p>الشكل (1)</p> <p>الشكل (2)</p>			الكاشف الملون	محلقة الانعطاف	أزرق البروموفينول	3,0 - 4,6	أزرق البروموتيمول	6,0 - 7,6	أحمر الكريزول	7,2 - 8,8
الكاشف الملون	محلقة الانعطاف									
أزرق البروموفينول	3,0 - 4,6									
أزرق البروموتيمول	6,0 - 7,6									
أحمر الكريزول	7,2 - 8,8									

الصلحة		NS 27 SN		الامتحان الوطني الموحد للمطالع - الدورة العاشرة 2014 - الموضوع - عادة ، الطرد ، والقياس									
جامعة العلوم التكنولوجية مولاي عزيز المولى والأرض وعمالة العلامة الرشيدية وعمالة العلامة المصطفى زيدان بعملياتها													
1.6		أ. نقل الجدول الوصفي أسفله إلى ورقة تحريرك واتممه.		0,5									
المعادلة الكيميائية	$\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O(l)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$												
حالة المجموعة	نقدم التفاعل (mol)	كميات المادة (mol)											
بدنية	$x = 0$	بوفرة											
وسطوية	x	بوفرة											
نهائية	x_1	بوفرة											
2.6. أوجد قيمة Q_{ex} خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية. استنتج قيمة K_a ثانية الحمضية للمزدوجة $(\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq})/\text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}))$.						1							
الجزء 2: تصنيع تكهة الموز													
تكهة الموز ناتجة عن مركب كيميائي يُستخرج طبيعياً من الموز أو عن طريق التصنيع. يُصنع إيثيلات البوتيل المميز لهذه التكهة انطلاقاً من حمض الإيثيلويك CH_3COOH والبوتان-1- أول $\text{C}_3\text{H}_8\text{OH}$. لإنجاز هذا التصنيع تستعمل تركيبة التسخين بالارتفاع، حيث تدخل في حوصلة التركيب التجريبي $n_1 = 0,1 \text{ mol}$ من حمض الإيثيلويك و $n_2 = 0,1 \text{ mol}$ من البوتان-1- أول و قطرات من حمض الكبريتيك و حمض الخفن. عند حالة النهاية للمجموعة الكيميائية تكون قيمة التقام النهائي للتفاعل هي $\text{mol}^{-1} x_1 = 6,67 \cdot 10^{-2}$.													
1. أكتب، مستعملاً الصيغة نصف المنشورة، المعادلة الكيميائية الممنذجة للتحوال الحاصل.	0,5		0,5		0,5		0,5						
2. س. ماذا يحصل وأعط مبررته.	0,5		0,5		0,75		0,75						
3. حدد قيمة K_a ثانية التوازن المقرنة بهذا التفاعل.	0,5		0,5		0,5		0,5						
4. أوجد قيمة Q_{ex} مردود هذا التصنيع.	0,5		0,5		0,5		0,5						
5. اقترح طريقة لتحسين مردود هذا التصنيع باستعمال نفس المتفاعلين.	0,5		0,5		0,5		0,5						
الفيزياء (13 نقطة)													
ال詢ر 1 (3 نقط): انتشار موجة تضيق 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 ثلاثية البعد، ويؤدي في ظروف معينة إلى بروز ظواهر فيزيائية مثل الحبود والتبدّل...													
1. انتشار موجة ميكانيكية	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
1.1. اختر كل جواب صحيح من بين ما يأتي:	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
أ. الموجة الصوتية موجة مطولة.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
ب. تنتشر الموجة الصوتية في الفراغ.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
ج. تنتشر الموجة الصوتية في وسط ثلاثي البعد.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
د. تنتشر الموجة الصوتية بسرعة الضوء.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
2.1. يحدث حبل موجة ميكانيكية متوازية جسمية.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
يمثل الشكل جانب بسلم الحقيقة مظاهر الحبل عند اللحظتين t_1 و $t_2 = t_1 + 0,04 \text{ s}$ حيث يمثل F مطلع الموجة.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
اعتماداً على هذا الشكل:	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
أ. عن قيمة λ طول الموجة.	0,25		0,5		0,5		0,5		0,5				
ب. أحسب قيمة v سرعة انتشار الموجة.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
ج. حدد قيمة T دور الموجة.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				
3.1. تعتبر النقاط A و B من الحبل (انظر الشكل). حدد قيمة Δt التأخير الزمني لحركة النقطة B بالنسبة لحركة A.	0,5		0,5		0,5		0,5		0,5				

2. انتشار موجة ضوئية

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 ظاهرة الحبود. عرض

$$L = \frac{2\lambda \cdot D}{a}$$

1.2. آية طبيعة للضوء تبرز لها ظاهرة الحبود؟

0,25

2.2. عند استعمال الضوء ذي طول الموجة $\lambda = 400 \text{ nm}$ يكون عرض البقعة المركزية هو $cm = 1,7 \text{ cm}$. 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 المعيبة لمكثف ووشيعة

تحتوي مجموعة من الأجهزة الإلكترونية على تراكيب تضم مركبات من بينها مكثفات ووشيعات وموصلات أومية. يختلف تصريف هذه المركبات حسب تجويمها لتوزي ووظائف مختلفة حسب مجالات الاستعمال.أخذ استاذ مكثفاً ووشيعة من صفححة الإلكترونية لجهاز معلم قصد استعمالهما في دراسة شحن مكثف ودراسة التنبينيات الكهربائية، الشيء الذي يتطلب منه تحديد المقادير المعيبة لها.

الجزء الأول: تحديد المقدار المعين للمكثف

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

- مولد مؤتمل للتيار يزود الدارة بتيار كهربائي شنته $I_0 = 10 \mu\text{A}$
- مكثف سعته C

- موصل أومي مقاومته R قابل للضبط

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

1. عند اللحظة $t = 0$ وضع الأستاذ قاطع التيار في الموضع (1)، ثم قلس بواسطة جهاز متعدد القیاسات التوتر U_i بين مربطي المكثف عند اللحظة $t = 10 \text{ s}$ ، فوجد القيمة $U_i = 10 \text{ V}$.

0,5

تحقق أن قيمة المقدار المعين للمكثف هي $C = 10 \mu\text{F}$.

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

0,75

أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $U_C(t)$ بين مربطي المكثف أثناء عملية التفريغ.

- 2.2. حل المعادلة التفاضلية هو $U_C(t) = U_{i,c} e^{-Rt/C}$. أوجد تعبير

و بدلالة بارامترات الدارة.

- 3.2. تمثل منحنين الشكل (2) تغيرات التوتر $U_C(t)$ بالنسبة

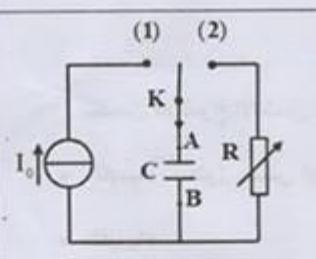
لقيم مختلفة R_1 و R_2 و R_3 للمقاومة R .

أ. حدد قيمة المقاومة R_1 المواقة للمنحنى 1.

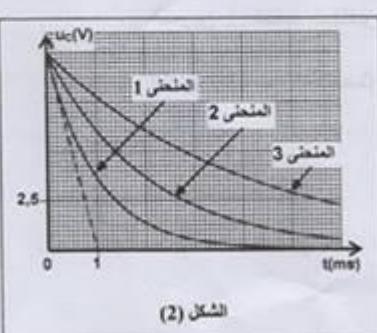
0,5

ب. يوافق المنحنين 2 و 3 على التوالي القيم R_2 و R_3 لمقاومة الموصى الأومي. قارن R_2 و R_3 .

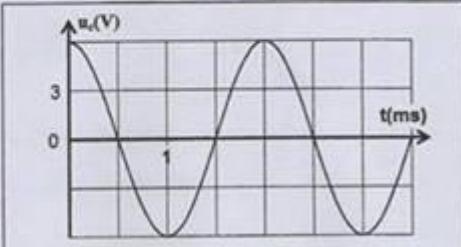
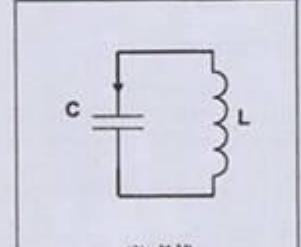
0,25

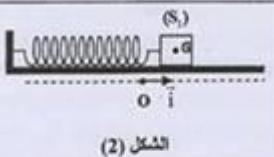
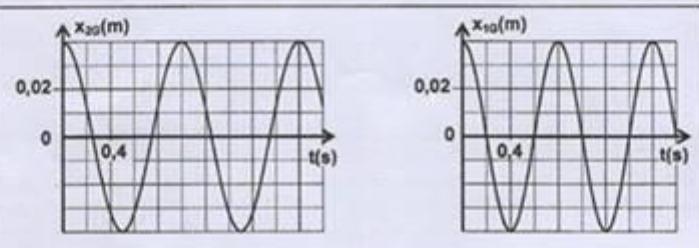


الشكل (1)



الشكل (2)

العنوان الوطني المعتمد للبكالوريا - الدورة الاصطحية 2014 - الموضوع جامعة العلوم التكنولوجية مولاي الحسن والآردن ومركز العلوم الزراعية وخدمة العلوم والتكنولوجيات ببنadirma	
الصفحة 5 6	NS 27 51
<p>الجزء الثاني: تحديد المقادير المعيّنة للوسيعة في تجربة أولى قام الأستاذ بقياس مقاومة الوسيعة مستعملًا جهاز الأموم متر، فوجد قيمة جد صغيرة. في تجربة ثانية قام الأستاذ بتشحن المكثف السابق ثم تفريغه في الوسيعة ذات معامل التحربي L (الشكل 3). 1. أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر (t) بين مربطي المكثف، باعتبار مقاومة الوسيعة ممولة ($r = 0$). 2. يمثل منحنى الشكل (4) تغيرات التوتر (t) بين مربطي المكثف بدلالة الزمن.</p>	0,75
 <p>الشكل (4)</p>	 <p>الشكل (3)</p>
<p>1.2. عن ميلانيا قيمة T الدور الخاص للمتذبذبات.</p> <p>2.2. تحقق أن قيمة L معامل تحربي الوسيعة هي $L = 10^{-2} \text{ H}$ (تأخذ $\pi^2 = 10$). 3.2. يعبر عن الطاقة الكلية E للدارة بالعلاقة $E = E_0 + E_L = E_0 + \frac{1}{2} L I^2$، حيث E_0 الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف و E_L الطاقة المغناطيسية المخزونة في الوسيعة.</p> <p>أ. عند اللحظة $t = 0$، الطاقة الكلية E للدارة تساوي الطاقة الكهربائية E_0 المخزونة في المكثف. أحسب قيمة E.</p> <p>ب. حدد قيمة E شدة التيار الكهربائي المار في الدارة عند اللحظة $t = \frac{3T}{4}$.</p>	0,25 0,5 0,5 0,5 0,5
<p>التمرين 3 (5 نقط): الحركة المستوية - المتذبذب (جسم صلب - ثابض)</p> <p>تُمكِّن المعدات الموجودة في مختبرات مادة الفيزياء والكميات من أجسام صلبة وتواكب ومنضادات هوائية وأدوات التكنولوجيا الحديثة... من إنجاز الدراسة التحريرية والدراسة الطافية لحركات أجسام صلبة ومتذبذبات، والتحقق التجاري من تأثير بعض البراميرات على هذه الحركات.</p> <p>ويهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة جسم صلب فوق مستوى مائل ودراسة حركة مجموعة متذبذبة.</p> <p>الجزء 1: دراسة حركة جسم صلب فوق مستوى مائل</p> <p>نرسل، عند اللحظة $t = 0$، جسمًا صلباً (S_1) كتلته m ومركز قصورة G يسرعة بدنية متوجهها $\vec{a}_0 = v_0 \hat{i}$ فينزلق بدون احتكاك على مستوى مائل بالزاوية α بالنسبة للمستوى الأفقي (الشكل 1).</p> <p>دراسة حركة G نختار معلمًا (O, \vec{i}) مرتبطاً بالأرض حيث الصول G عند اللحظة $t = 0$ هو $\vec{r}_0 = 0$.</p> <p>1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أوجد تعبير a إحداثي متوجهة التسارع لحركة G بدلالة α و v_0 شدة القلة.</p> <p>2. مكنت الدراسة التجريبية لحركة الجسم (S_1) من التوصل إلى تعبير سرعة G بدلالة الزمن حيث:</p> $v_0(t) = -5t + 4 \quad (\text{m.s}^{-1})$ <p>حدد، معملاً جوابك، قيمة كل من v_0 و a_0. أحسب قيمة α. نعطي $g = 10 \text{ ms}^{-2}$.</p>	

الصفحة	NS 27	العنوان: الميدان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2014 - الموضوع - مادة، الفيزياء والشيكاج
6 6 51/		جامعة التعليم التدريسي مملوكة لعلوم الحياة والأرض ومستكملة للعلوم الزراعية وتحت إشرافه والمتضمنة بعدها بعضاً منها
		الجزء 2: دراسة حركة المتذبذب { جسم صلب - نابض }
		 <p>نُثبت الجسم الصلب (S_i) الساق ذو الكتلة $m_i = 0,2 \text{ kg}$ بطرف نابض K لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته K. نحصل على متذبذب أفقى حيث ينطلق (S_i) بدون احتكاك على المستوى الأفقي (الشكل 2).</p> <p>عند التوازن يكون النابض غير مشوه وأقصى مركز القصور G في المعلم (O, \bar{x}) هو $x_0 = 0$. نزير (S_i) ألقاها عن موضع توازنه في المنحى الموجب بالمسافة X ثم تحرر بدون سرعة بدئية عند اللحظة $t_0 = 0$.</p>
	0,75	1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يتحققها الأقصى x_{i0} لمركز القصور G تكتب: $\ddot{x}_{i0} + \frac{K}{m_i} x_{i0} = 0$
	0,75	2. نسجل بواسطة جهاز مناسب حركة (S_i) . يمثل المنحنى (1) في الشكل (3) مخطط المسافات (t) المحصل عليه.
	0,75	نعرض الجسم (S_i) بجسم آخر (S_2) كتلته $m_2 > m_i$ مجهولة حيث m_2 ، ونعد التجربة في نفس الظروف. يمثل المنحنى (2) في الشكل (3) مخطط المسافات (t) x_{i0} المحصل عليه.
		 <p>المنحنى (2) المنحنى (1) الشكل (3)</p>
	0,75	1.2. عن اطلاقاً من المنحنين (1) و(2) قيمة كل من الدور الخاص T_{i0} المافق لكتلة m_i والدور الخاص T_{i2} المافق لكتلة m_2 . استنتج تأثير قيمة الكتلة على الدور الخاص.
	0,5	2.2. بين أن تعبير $m_2 = m_i \left(\frac{T_{i2}}{T_{i0}} \right)^2$. أحسب قيمة m_2 .
	0,5	3.2. تحقق أن قيمة صلابة النابض هي $K = 12,5 \text{ N.m}^{-1}$ (نأخذ $10 = \pi^2$).
	0,75	4.2. أوجد شكل القوة المطبقة من طرف النابض على الجسم (S_i) بين اللحظتين $t_0 = 1 \text{ s}$ و $t_1 = 1.5 \text{ s}$