



الصفحة

1

5

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة الاستدراكية 2012
الموضوع

المملكة المغربية



وزارة التربية الوطنية
المركز الوطني للتقويم والامتحانات

5	المعامل	RS27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مدة الإنجاز	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها		الشعب(ة) أو المسلك

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: مراقبة جودة أسبرين مصنع (7 نقط)

الفيزياء

التمرين 1: المنبه القلبي في خدمة طب القلب (2,5 نقطة)

التمرين 2: دراسة بعض مكونات سلسلة إلكترونية (5,5 نقط)

التمرين 3: دراسة النواس المرن الأفقي (5 نقط)

الصفحة	2	5	RS27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2012 - الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها
--------	---	---	------	---

الموضوع

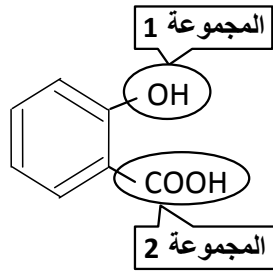
التنقيط

الكيمياء (7 نقط): مراقبة جودة أسبرين مصنع

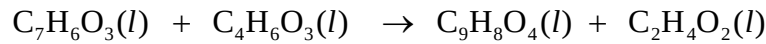
حمض الأسيتيل ساليسيليك (acide acétylsalicylique) المعروف بالأسبرين مادة لها استعمالات متعددة في المجال الطبي ويفيد في الوقاية من داء السرطان، لذا أصبح تصنيعه يحظى باهتمام بالغ. يهدف هذا التمرين إلى التعرف على كيفية تصنيع الأسبرين ومراقبة جودته في المختبر، وتحديد إحدى خاصيات محلوله المائي. المعطيات:

حمض الأسيتيل ساليسيليك	أندريد الإيثانويك	حمض الساليسيليك	
$C_9H_8O_4$	$C_4H_6O_3$	$C_7H_6O_3$	الصيغة الإجمالية
180 g.mol^{-1}			الكتلة المولية الجزيئية

1. تصنيع حمض الأسيتيل ساليسيليك



1.1. نعطي جانبه صيغة جزيئية حمض الساليسيليك التي تضم مجموعتين مميزتين تمت إحاطتهما بخط مغلق. أعط اسم كل مجموعة مميزة.
2.1. يمكن تحضير الأسبرين انطلاقا من تفاعل الأسترة بين أندريد الإيثانويك وحمض الساليسيليك الذي يتدخل بالمجموعة المميزة (-OH). نمذج هذا التحول بالمعادلة الكيميائية الآتية:



أعط مميزتي هذا التحول.

3.1. ننجز التسخين بالارتداد لخليط يحتوي على $n_1 = 0,1 \text{ mol}$ من حمض الساليسيليك و $n_2 = 0,2 \text{ mol}$ من أندريد الإيثانويك بوجود قطرات من حمض الكبريتيك المركز. بعد المعالجة تم الحصول على الكتلة $m_{\text{exp}} = 13,5 \text{ g}$ من الأسبرين.

أ. علل اختيار التسخين بالارتداد لتحضير الأسبرين. 0,25

ب. ما هو دور حمض الكبريتيك المضاف؟ 0,25

ج. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم التفاعل، ثم حدد المتفاعل المُحد. 1,5

د. أحسب قيمة مردود تصنيع الأسبرين في المختبر. 0,75

2. مراقبة جودة الأسبرين المصنع

للتحقق من جودة الأسبرين المصنع نضع كمية الأسبرين المحصل عليها ذات الكتلة $m_{\text{exp}} = 13,5 \text{ g}$ في حولة معيارية من فئة 100 mL ونضيف بعض قطرات الإيثانول لإذابة الأسبرين كليا، ثم الماء المقطر حتى الخط المعياري ونحرك الخليط نحصل على محلول مائي (S_A).
نعاير الحجم $V_A = 10,0 \text{ mL}$ من المحلول (S_A) بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $Na^+(aq) + HO^-(aq)$ تركيزه المولي $C_B = 2,5 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$. نحصل على التكافؤ عند إضافة الحجم $V_{BE} = 30,0 \text{ mL}$ من المحلول (S_B).

1.2. نرسم لحمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) بالصيغة المبسطة HA. 0,5

أكتب المعادلة الكيميائية للتحول الحاصل أثناء المعايرة والذي نعتبره كليا.

2.2. أحسب قيمة C_A تركيز المحلول (S_A). إستنتج قيمة $n_0(HA)$ كمية مادة الأسبرين في المحلول (S_A). 1,25

3.2. بين أن الأسبرين المصنع نقي. 0,25

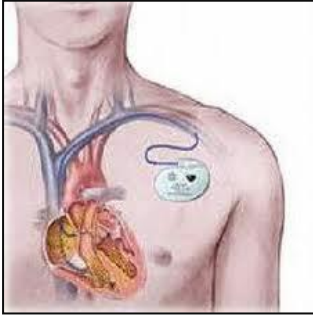
4.2. أعطى قياس pH المحلول المائي (S_A) ذي التركيز المولي C_A القيمة $pH = 1,8$ عند $25^\circ C$.

أ. أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل حمض الأسيتيل ساليسيليك ($HA(aq)$) مع الماء. 0,5

ب. أوجد بدلالة pH و C_A تعبير خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية. 0,5

ج. تحقق أن قيمة pK_A للمزدوجة $HA(aq)/A^-(aq)$ هي $pK_A \approx 3,5$. 0,25

الفيزياء (13 نقطة)



التمرين 1 (2,5 نقطة): المنبه القلبي في خدمة طب القلب

المنبه القلبي جهاز طبي صغير الأبعاد يزرع عن طريق الجراحة داخل جسم إنسان يعاني من عجز في وظيفة القلب . يعمل هذا المنبه ببطارية من نوع خاص توظف الطاقة النووية الناتجة عن تفتت البلوتونيوم ^{238}Pu .

المعطيات:

النوية	^{234}U	^{238}Pu	^{240}Pu	^A_ZX
طاقة الربط E_L بالوحدة (MeV)	1778,142	1800,827	1813,008	28,285
عمر النصف $t_{1/2}$ بالوحدة (ans)		87,7		

1. للبلوتونيوم نظائر من بينها ^{238}Pu و ^{240}Pu . حدد النوية الأكثر استقرارا. 0,75
2. ينتج عن تفتت نوية البلوتونيوم $^{238}_{94}\text{Pu}$ نوية الأورانيوم $^{234}_{92}\text{U}$ والدقيقة ^A_ZX . 0,5
- 1.2. أكتب معادلة التفتت محددًا نوع الإشعاع المنبعث. 0,5
- 2.2. أوجد بالوحدة (MeV) الطاقة المحررة $E_{\text{libérée}}$ خلال تفتت نوية واحدة من البلوتونيوم $^{238}_{94}\text{Pu}$. 0,75
3. تم عند لحظة (t=0) زرع منبه قلبي في جسم شخص عمره 40 ans يعاني من عجز في وظيفة القلب. خلال اشتغال المنبه يؤدي القلب وظيفته بشكل عادي إلى أن يصبح نشاط عينة البلوتونيوم المتواجدة في الجهاز هو $a = 0,7a_0$ مع a_0 نشاط العينة عند اللحظة t = 0، فيتم استبدال المنبه القلبي. حدد عمر هذا الشخص لحظة استبدال المنبه القلبي.

التمرين 2 (5,5 نقط): دراسة بعض مكونات سلسلة إلكترونية

تحتوي السلسلات الإلكترونية HiFi على تراكيب تضم مكثفات ووشيعات. يهدف هذا التمرين إلى تحديد سعة مكثف ومعامل التحريض لوشيعة تتضمنهما إحدى هذه السلسلات الإلكترونية.

1. تحديد سعة مكثف سلسلة إلكترونية

ننجز تركيبًا تجريبيًا يمكن من شحن مكثف من سلسلة إلكترونية ذي السعة C ثم تفريغه عبر موصل أومي مقاوم $R = 2 \text{ k}\Omega$. يتم الشحن باستعمال مولد كهربائي قوته الكهرمحركة E.

1.1. اقترح تبيانًا للتركيب التجريبي المناسب. 0,5

2.1. بين أن المعادلة التفاضلية التي يحققها $u_C(t)$ التوتر بين مربطي المكثف خلال عملية التفريغ تكتب:

$$\frac{1}{\alpha} \frac{du_C}{dt} + u_C = 0 \quad \text{حدد مدلول المقدار } \frac{1}{\alpha}$$

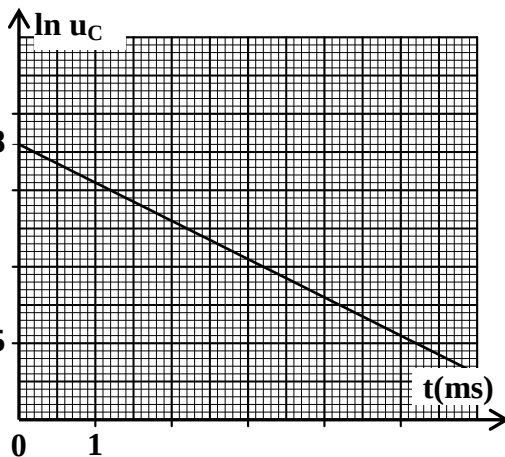
3.1. مكن برنامج مناسب من تخطيط تغيرات المقدار

$\ln u_C$ بدلالة الزمن t (الشكل 1).

أ. معادلة المنحنى المحصل عليه هي: $\ln u_C = -\alpha \cdot t + \ln E$ 0,75

اعتمادًا على المنحنى، حدد قيمة كل من E و τ ثابتة الزمن.

ب. أحسب قيمة السعة C. 0,5



الشكل 1

2. تحديد معامل التحريض لشريحة سلسلة إلكترونية

نركب على التوالي الموصل الأومي ذي المقاومة $R = 2 \text{ k}\Omega$ مع وشيعة من سلسلة إلكترونية معامل تحريضها L ومقاومتها مهملة فنحصل على ثنائي القطب AB. نطبق بين مربطي AB توترا مثلثي بواسطة مولد، كما يبين الشكل 2.

في المجال الزمني $0 \leq t \leq 2 \text{ ms}$ ، يكون التوتر u_{AM} بين مربطي الوشيعة هو $u_{AM} = -0,2 \text{ V}$ والتوتر u_{BM} بين مربطي الموصل الأومي هو $u_{BM}(t) = 5 \cdot 10^3 \cdot t \text{ (V)}$

1.2 أثبت أن التوترين u_{AM} و u_{BM} يتبطان بالعلاقة $u_{AM} = -\frac{L}{R} \cdot \frac{du_{BM}}{dt}$

0,5

2.2 إستخرج قيمة L .

0,5

3. الدراسة الطاقية لدارة (rLC) متوالية

نشحن المكثف السابق ذي السعة $C = 2 \cdot 10^{-6} \text{ F}$ ونركب على التوالي مع الوشيعة السابقة وموصل أومي مقاومته r . مكن وسيط معلوماتي من الحصول على منحنى الشكل 3 الذي يمثل تغيرات التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف.

1.3 فسر شكل المنحنى من منظور طاقي.

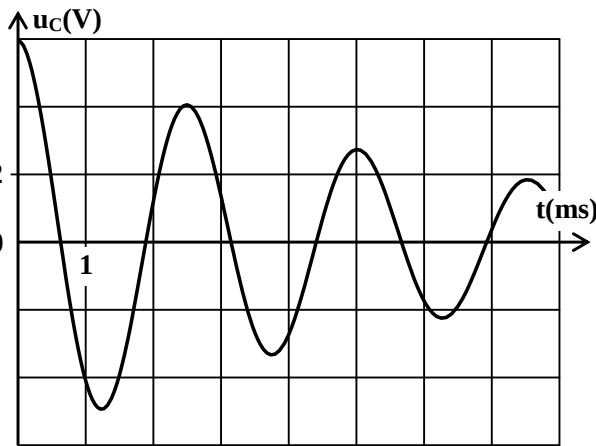
0,5

2.3 أحسب ΔE_e تغير الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف خلال شبه الدور الأول.

0,75

3.3 كيف يمكن جعل الدارة (rLC) مقر تذبذبات كهربائية دورية غير مخددة؟

0,5



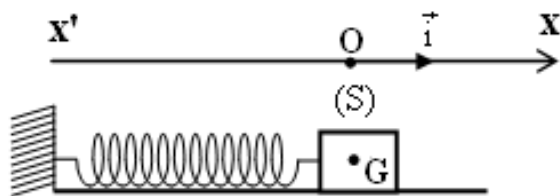
الشكل 3

التمرين 3 (5 نقط): دراسة النواس المرن الأفقي

تمثل المجموعة {جسم صلب، نابض} متذبذبا ميكانيكيا حيث تمكن دراسته التحريكية و الطاقية من التتبع الزمني لتطوره. يهدف هذا التمرين إلى تحديد البرامترات التي تحكّم حركة هذا المتذبذب.

نعتبر متذبذبا ميكانيكيا يتكون من جسم صلب (S) كتلته m مثبت بالطرف الحر لنابض أفقي ذي لفات غير متصلة، كتلته مهملة وصلابته K . الجسم (S) يمكنه الانزلاق فوق المستوى الأفقي.

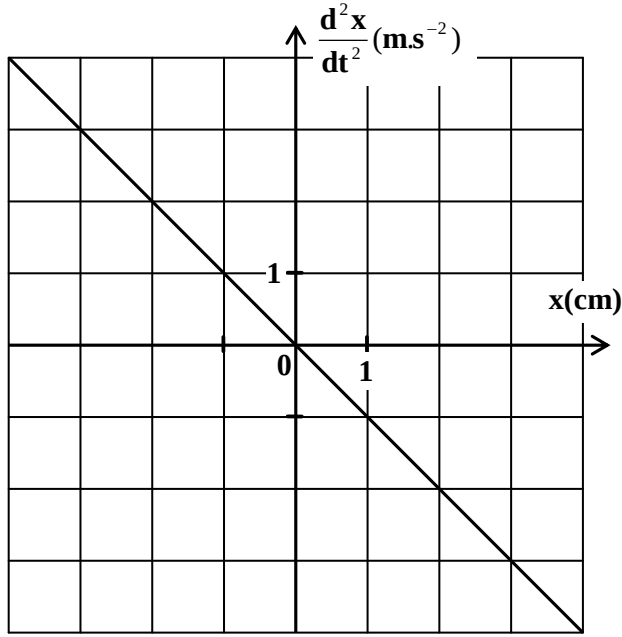
نعلم موضع G مركز القصور للجسم (S) عند لحظة t بالأفصول x في المعلم $(O, \vec{i})$. عند التوازن يكون أفصول G منعدها (الشكل 1). نزح الجسم (S) أفقيا عن موضع توازنه في المنحنى الموجب بالمسافة X_0 ، ونحرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة $t = 0$.



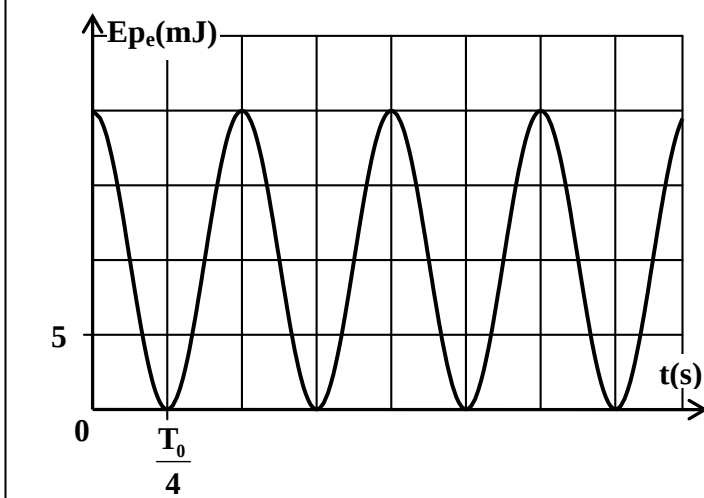
الشكل 1

المعطيات: جميع الاحتكاكات مهملة ؛ $m = 0,250 \text{ kg}$ ؛ $X_0 = 4 \text{ cm}$

الصفحة 5	RS27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2012 - الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها
		1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، بين أن المعادلة التفاضلية التي يحققها x أفصول G تكتب: $\frac{d^2x}{dt^2} = -A.x$ أعط تعبير A بدلالة K و m. 2. يعطي الشكل 2 منحنى تغيرات التسارع $\frac{d^2x}{dt^2}$ لمركز القصور G بدلالة أفصوله x. عين مبيانيا قيمة A. إستنتج قيمة K. 3. حل المعادلة التفاضلية هو: $x(t) = X_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right)$ أكتب التعبير العددي $x(t)$. 4. نختار الحالة التي يكون فيها النابض غير مشوه مرجعا لطاقة الوضع المرنة والمستوى الأفقي الذي يشمل مركز القصور G للجسم (S) مرجعا لطاقة الوضع الثقالية. يمثل منحنى الشكل 3 تغيرات طاقة الوضع المرنة E_{pe} للمجموعة المتذبذبة {الجسم (S)، النابض}. 1.4. أوجد مبيانيا قيمة ΔE_{pe} تغير طاقة الوضع المرنة بين اللحظتين $t_0 = 0$ و $t_1 = \frac{5}{4}T_0$، حيث T_0 الدور الخاص للتذبذبت. 2.4. إستنتج قيمة $W(\vec{F})$ شغل القوة المطبقة من طرف النابض على الجسم (S) بين هاتين اللحظتين. 3.4. أوجد قيمة الطاقة الميكانيكية E_m للمجموعة المتذبذبة. 4.4. حدد قيمتي أفصولي الموضعين اللذين يحتلها مركز القصور G عندما تأخذ الطاقة الحركية E_C للجسم (S) القيمة $E_C = 3.E_{pe}$.



الشكل 2



الشكل 3