

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة العادية 2013

الموضوع

NS27

الملكية المغربية
وزاره التربية والتكوين
المركز الرئيسي للتقديم والامتحانات والتوجيه

النوع	المادة
3 مدة الاختبار	الفيزياء والكيمياء
5 العامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشبعة العلوم والتكنولوجيات بمساليها

- » يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة
- » تعطى التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

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

- الكيمياء: دراسة مقلّح تجاري (7 نقط)
- الفيزياء
- التمرن 1: الإشعاعات النووية في خدمة الطب (3 نقط)
- التمرن 2: المكتفات العادلة والمكتفات الفائقة (5 نقط)
- التمرن 3: مميزات بعض المقاييس المرتبطة بحركة جسم صلب (5 نقط)

الموضوع

التنقيط

الكيمياء (7 نقاط): دراسة مقلح تجاري

تعرض أغلب الأجهزة الكهربائية المنزلية مثل: المحسن المائي الكهربائي وآلية تقطير القهوة... إلى ترببات كلسية يمكن إزالتها باستعمال مُقلّخات (détartrants) تجارية. يفضل استعمال المقلّخات التي تحتوي على حمض اللاكتيك $C_3H_6O_3$ نظراً لفعاليته وعدم تفاعله مع مكونات الأجهزة، وتحللها بسهولة في الطبيعة إضافة إلى كونه غير ملوث للبيئة.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة محلول مائي لحمض اللاكتيك، والتحقق من النسبة المئوية الكتليلية لهذا الحمض في مقلّح تجاري، ثم دراسة تتبع تطور سرعة التفاعل أثناء إزالة راسب كلسي.

المعطيات:

$P = 45\%$	النسبة المئوية الكتليلية لحمض اللاكتيك في المقلّح: $P = 45\%$	معلومات مدونة على لصيقة قنينة المقلّح التجاري
$M(C_3H_6O_3) = 90 \text{ g.mol}^{-1}$	الكتلة المولية الجزيئية لحمض اللاكتيك	
$\rho = 1,13 \text{ kg.L}^{-1}$	الكتلة الحجمية للمقلّح التجاري	

1. دراسة محلول مائي لحمض اللاكتيك

نحضر حجما $V_0 = 500 \text{ mL}$ لمحلول مائي لحمض اللاكتيك $C_3H_6O_3(\text{aq})$ تركيزه المولي $C_0 = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$. أعطى قياس pH هذا محلول القيمة $pH = 2,44$.

أكتب المعادلة الكيميائية المنفذة لتفاعل حمض اللاكتيك مع الماء علماً أن التحول غير كلي. 0.5

1.1. أنشئ الجدول الوصفي لتقدير التفاعل. 1

1.2. تحقق أن قيمة x_{eq} التقدم النهائي لتفاعل عند حالة توازن المجموعة هي $x_{eq} \approx 1,81 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$. 0.75

2.1. أوجد قيمة pK_A للمزدوجة $C_3H_6O_3(\text{aq})/C_3H_5O_3^-(\text{aq})$. 0.75

2. تحديد النسبة المئوية الكتليلية لحمض اللاكتيك في مقلّح تجاري

نستعمل مقلحاً تجارياً يحتوي على حمض اللاكتيك تركيزه المولي C . للتحقق من قيمة النسبة المئوية الكتليلية لحمض اللاكتيك في هذا المقلح، نخفف المقلح التجاري المركز 100 مرة فنحصل على محلول مائي (S_A) لحمض اللاكتيك تركيزه المولي ($C_A = \frac{C}{100}$). نعایر الحجم $V_A = 10 \text{ mL}$ من محلول (S_A) بواسطة محلول مائي

لهيدروكسيد الصوديوم $Na^+(\text{aq}) + HO^-(\text{aq}) \rightarrow NaOH$ تركيزه المولي $C_B = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. الحجم المضاف عند التكافؤ هو

$$V_{B,E} = 28,3 \text{ mL}$$

2.1. أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي تعتبره كلياً. 0.5

2.2. أحسب قيمة C_A . إستنتج قيمة C . 1

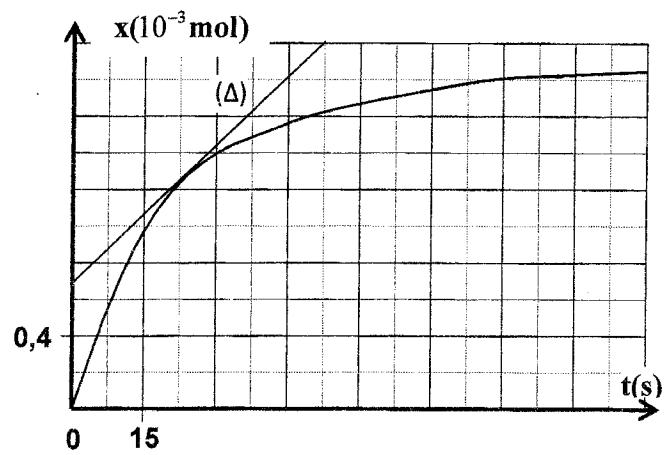
3.2. يعبر عن النسبة المئوية الكتليلية لحمض اللاكتيك في المقلح التجاري بالعلاقة $P = \frac{C \cdot M(C_3H_6O_3)}{\rho}$.

تحقق من قيمة النسبة المئوية الكتليلية لحمض اللاكتيك في المقلح التجاري.

3. دراسة تتبع تطور سرعة التفاعل أثناء إزالة راسب كلسي

يتكون الراسب الكلسي المتكون في آلة تقطير القهوة أساساً من كربونات الكالسيوم $\text{CaCO}_3(s)$. يؤثر حمض اللاكتيك على كربونات الكالسيوم أثناء عملية إزالة هذا الراسب.

للوقوف على بعض العوامل المؤثرة على مدة إزالة الراسب، نصب حجماً $V = 10 \text{ mL}$ من المحلول المخفف (S_A) السابق للمقلح التجاري على كمية من كربونات الكالسيوم الصلب، ونتبع باستعمال تركيب تجيري ملائم تطور تقدم التفاعل. مكنت دراسة التجريبية باستعمال وسيط معلوماتي من خط المنحنى جانبه الممثل لتغير التقدم x للتفاعل بدلالة الزمن.



1.3. قيمة زمن نصف التفاعل هي $t_{1/2} = 15 \text{ s}$. أوجد قيمة x_f التقدم النهائي للتفاعل. 0.75

2.3. عين مبيانيا قيمة v السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة $t = 22,5 \text{ s}$ (نذكر أن $v = \frac{dx}{dt}$ ويمثل المستقيم (Δ) المماس للمنحنى عند اللحظة $t = 22,5 \text{ s}$). 0.75

3.3. تشير اللصيقة إلى أنه خلال عملية التنظيف يجب استعمال المقلح التجاري المركز مع التسخين. ما هو أثر استعمال المقلح التجاري المركز مع التسخين على المدة الزمنية اللازمة لإزالة الراسب؟ على جوابك. 0.5

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين 1 (3 نقط): الإشعاعات النووية في خدمة الطب

يعتبر الطب أحد المجالات الرئيسية التي عرفت تطبيقات لأنشطة الإشعاعية؛ حيث يوظف عدد من النويدات المشعة لتشخيص الأمراض ومعالجتها، ومن بينها الرينيوم ^{186}Re الذي تستعمل جرعات منه للتخفيف من آلام الروماتيزم عن طريق الحقن الموضعي.

المعطيات:

ثابتة النشاط الإشعاعي للرينيوم $^{186}\text{Re}_{75}$: $\lambda = 2,2 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1} = 0,19 \text{ jour}^{-1}$

1. تفتت نويدة الرينيوم $^{186}\text{Re}_{75}$.

1.1. أعط تركيب نويدة الرينيوم $^{186}\text{Re}_{75}$.

2.1. ينتج عن تفتت النويدة $^{186}\text{Re}_{75}$ نويدة الأوسميوم ($^{186}\text{Os}_{76}$) (Osmium).

أكتب معادلة تفتت نويدة الرينيوم، وحدد طراز هذا الإشعاع

2. الحقن الموضعي بالرينيوم

يوجد الدواء المستعمل للحقن على شكل جُرّعات، تحتوي على الرينيوم $^{186}\text{Re}_{75}$ ، حجم كل واحدة منها $V_0 = 10 \text{ mL}$. النشاط الإشعاعي للرينيوم الموجود في كل جرعة عند اللحظة $t_0 = 0$ هو $a_0 = 4 \cdot 10^9 \text{ Bq}$

1.2. حدد، بالوحدة (days)، قيمة عمر النصف $t_{1/2}$ للرينيوم ^{186}Re .

2.2. أوجد، عند اللحظة $t_1 = 4,8 \text{ days}$ ، قيمة N_1 عدد نويديات الرينيوم الموجودة في كل جرعة.

3.2. عند نفس اللحظة t نأخذ من الجرعة ذات الحجم $V_0 = 10 \text{ mL}$ ، حقنة حجمها V وعدد نويديات الرينيوم فيها هو $N = 3,65 \cdot 10^{13}$ ، ثم نحقن بها مريضاً في مفصل الكتف. أوجد قيمة V .

التمرين 2 (5 نقط): المكثفات العادي والمكثفات الفائقية

المكثفات مرکبات إلكترونية تختلف من حيث رتبة قدر سعتها ووظيفتها، إذ تستعمل المكثفات العادي ذات السعة من رتبة قدر الميكروفاراد "F" في الأجهزة والأنظمة الكهربائية والإلكترونية المتداولة التي تعتمد في مبدأ اشتغالها على التذبذبات الكهربائية، وبالمقابل توظف المكثفات الفائقة (supercondensateurs) ذات السعة من رتبة قدر الكيلوفاراد "F" 10^3 في محركات السيارات الكهربائية الهجينة (hybrides) ودارة إقلاع محركات الترامواي ... يهدف هذا التمرين إلى دراسة تصرف مكثف (عادي/فائق) في دارة كهربائية، ومقارنة تخزين الطاقة الكهربائية في هذين النوعين من المكثفات، وكذا دراسة انتقال الطاقة بين مكثف ووشيعة في دارة RLC متوازية.

1. تصرف مكثف في دارة كهربائية

نعتبر التركيب الممثل في الشكل (1) والمكون من:

- مولد مؤتمل للتوتر قوته الكهرومغناطيسية $E = 6 \text{ V}$;

- مكثف عادي سعته C غير مسحون بدئياً؛

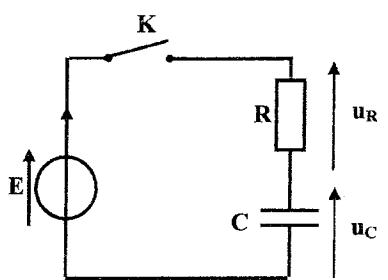
- موصل أومي مقاومته $R = 65 \Omega$ ؛

- قاطع التيار K .

عند اللحظة $t=0$ ، نغلق قاطع التيار فيشحن المكثف.

1.1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C تكتب:

$$\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R.C} \cdot u_C = \frac{E}{R.C}$$



الشكل 1

2. حل المعادلة التفاضلية هو $u_C = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$. أوجد تعبيري الثابتة A وثابتة الزمن τ بدلالة برمترات الدارة.

3.1. قيمة ثابتة الزمن هي $s = 6,5 \cdot 10^{-4}$. استنتج قيمة C .

4.1. أحسب قيمة الطاقة الكهربائية U المخزونة في المكثف في النظام الدائم.

5.1. نستبدل في التركيب السابق المكثف العادي بمكثف فائق سعته $C_1 = 10^3 \mu F$ ونغلق من جديد قاطع التيار K . أ. حدد، معملا جوابك، تأثير استبدال المكثف العادي بالمكثف الفائق على مدة الشحن.

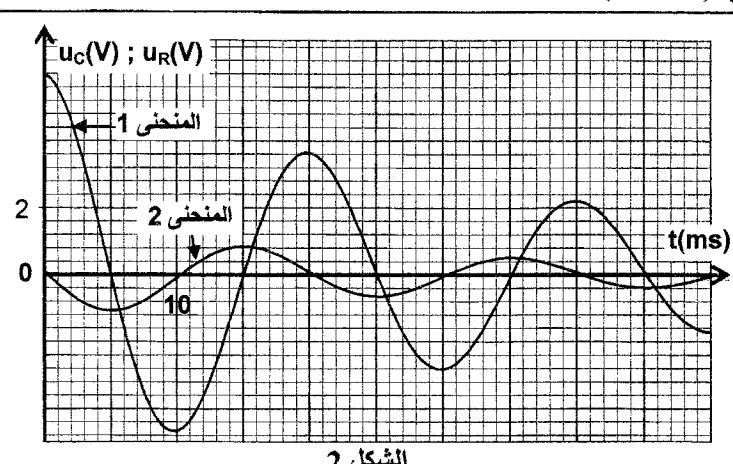
ب. نعتبر U_1 الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف الفائق عند نهاية الشحن. أحسب قيمة النسبة $\frac{U_1}{U}$.

استنتاج فائدة المكثف الفائق مقارنة مع المكثف العادي.

2. انتقال الطاقة بين مكثف ووشيعة في دارة RLC متوازية

نعرض في تركيب الشكل (1) المولد المؤتمل للتوتر بوشيعة معامل تحريرضها L ومقاومتها مهملة ، ونستعمل مكثف عادي سعته $C = 10 \mu F$ مشحونا كلية، ثم نغلق قاطع التيار عند اللحظة $t=0$. ثم الحصول، بواسطة وسيط معلوماتي

ولاقط التوتر، على المنحنيين (1) و (2) الممثلين لتغيرات كل من التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف والتوتر $u_R(t)$ بين مربطي الموصل الأولي (الشكل 2).



الشكل 2

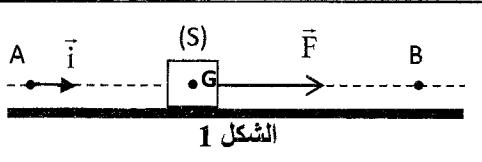
- | | |
|--|------|
| 1.2. بين أن المنحنى (1) يمثل تغيرات التوتر $u_c(t)$. | 0.25 |
| 2.2. عين مبيانيا قيمة شبه الدور T . استنتاج قيمة معامل التحرير L للوشيعة باعتبار الدور الخاص T_0 للتذبذبات الكهربائية الحرة غير المحمدة يساوي شبه الدور T (نأخذ $\pi^2 = 10$). | 0.75 |
| 3.2. يعبر عن الطاقة الكلية E للدارة بالعلاقة $E = E_m \cos(\omega t + \phi)$, حيث E_m الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف و ω الطاقة المغناطيسية المخزونة في الوشيعة. حدد عند اللحظة $t = 15 \text{ ms}$ قيمة الطاقة الكلية للدارة. | 0.75 |

التمرين 3 (5 نقط): مميزات بعض المقادير المرتبطة بحركة جسم صلب

صادف في حياتنا اليومية حركات مستقيمية تختلف طبيعتها حسب نوعية التأثيرات الميكانيكية، ويسمح تطبيق قوانين نيوتن بتحديد طبيعة هذه الحركات ومميزات بعض المقادير المرتبطة بها.
يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة جسم صلب في حالتين، حيث يخضع في الحالة الأولى إلى قوة ثابتة ويخضع في الحالة الثانية إلى قوة ارتداد.

1. الحالة الأولى: دراسة حركة إزاحة جسم صلب فوق مستوى أفقى نضع جسما صلبا (S) مركز قصوره G وكتلته m فوق مستوى أفقى، ونطبق عليه بواسطة خيط قوة \bar{F} ثابتة أفقية منحها هو منحى الحركة. لدراسة حركة G نختار معلما (\bar{i}) مرتبطا بالأرض، ونعتبر لحظة انطلاق G من A بدون سرعة بدئية أصلا للتواريخ ($t = 0$). يمر G من الموضع B في اللحظة t_B بالسرعة \bar{v}_B (الشكل 1).

المعطيات:



- نهم جميع الاحتكاكات؛
- $v_B = 2 \text{ m.s}^{-1}$; $t_B = 2 \text{ s}$; $m = 0,25 \text{ kg}$

1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يتحققها x_G أقصول G في المعلم (\bar{i}, \bar{A}) هي:

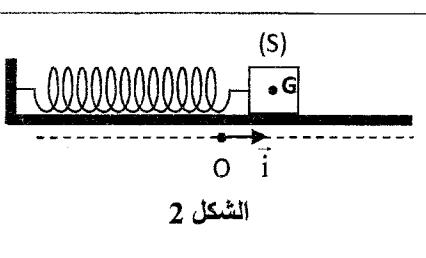
$$\frac{d^2x_G}{dt^2} = \frac{\bar{F}}{m}$$

استنتاج طبيعة حركة G.

2.1. أوجد التعبير العددي لمتجهة التسارع \bar{a} لحركة G.

3.1. أحسب شدة القوة \bar{F} .

2. الحالة الثانية: دراسة حركة مجموعة متذبذبة {جسم صلب - نابض} ثبت الجسم الصلب (S) السابق بطرف نابض أفقى لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته K. الجسم (S) قابل للانزلاق بدون احتكاك فوق مستوى أفقى. لدراسة حركة G نختار معلما (\bar{o}, \bar{i}) مرتبطا بالأرض، حيث يكون أقصول G منعدما عند التوازن ($x_G = 0$) (الشكل 2).



نزيح الجسم (S) أفقيا عن موضع توازنه في المنحى الموجب بالمسافة $X_0 = 4 \text{ cm}$, ثم نحرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة $t = 0$.

1.2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها الأقصول x_G .

2.2. ينجز المتذبذب 10 تذبذبات في المدة الزمنية $s = 10 \Delta t$. أوجد قيمة K (نأخذ $\pi^2 = 10$).

3.2. حل المعادلة التفاضلية يكتب $x(t) = X_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$. أوجد التعبير العددي لـ $x(t)$.

4.2. أوجد التعبير العددي لـ $\dot{x}(t)$ سرعة مركز القصور G. حدد قيمتها عند مرور G من موضع التوازن في المنحى الموجب للمرة الأولى.

3. ترمز \ddot{a}_1 لمتجهة التسارع لحركة G في الحالة الثانية. قارن \ddot{a}_1 و \ddot{a}_2 .

1

0.5

0.25

0.75

0.75

0.5

0.5