

الصفحة
1
8

C: RS30

المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتكوين المهني
وتقنيات الأط
والبحث العلمي
كتابة الدولة المكلفة بالتعليم المدرسي



المركز الوطني للتقويم والامتحانات

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 -الدورة الاستراكية 2008-
 الموضوع

7	المعامل:	الفيزياء والكيمياء	المادة:
4 س	مدة الإنجاز:	شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)	الشعب(ة):

لا يسمح باستعمال الآلة الحاسبة القابلة للبرمجة أو الحاسوب.

يضم هذا الموضوع تمرينا في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء:

الكيمياء:

- تفاعل حمض كربوكسيلي مع الماء ومع الأمونياك (4,25 نقط) .
- عمود نيكل- زنك (2,75 نقط) .

فيزياء 1 : تحديد تردد موجة ضوئية

فيزياء 2 : استجابة ثنائي القطب RL و RLC لتوتر كهربائي (5 نقط)

فيزياء 3 : - مقارنة كتلة الشمس وكتلة الأرض (2,5 نقط) .

- قياس كتلة جسم داخل مركبة فضائية في مدارها (3 نقط) .



C: RS30

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة الاستدراكية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

الشعب(ة) : شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)

الكيمياء: (7 نقط)

الجزء (1) (4,25 نقط) : تفاعل حمض كربوكسيلي مع الماء ثم مع الأمونياك

تعتبر الأحماض الكربوكسيلية من المركبات العضوية التي تظهر خاصية حموضية في المحاليل المائية . الصيغة العامة للأحماض الكربوكسيلية هي $C_nH_{2n+1}COOH$ ، حيث n عدد صحيح . لتحضير محلول (S_A) لحمض كربوكسيلي ، نذيب في الماء المقطر كتلة $m = 450\text{ mg}$ من هذا الحمض الخالص و نضيف إليه الماء المقطر للحصول على $V_0 = 500\text{ mL}$ من هذا محلول .

نأخذ حجما $V_A = 10\text{ mL}$ من محلول (S_A) ونعايره بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $(Na^{+}_{(aq)} + HO^{-}_{(aq)})$ تركيزه المولى $.C_B = 10^{-2}\text{ mol.L}^{-1}$. نحصل على التكافؤ حمض - قاعدة عند إضافة الحجم $V_B = 15\text{ mL}$ من محلول (S_B) . معطيات : * ثابتة الحموضية للمزدوجة $NH_4^{+}_{(aq)} / NH_3_{(aq)}$ هي : $pK_{A1} = 9,2$ * الكتل المولية الذرية :

$$M(H) = 1\text{ g.mol}^{-1} \quad M(C) = 12\text{ g.mol}^{-1} \quad M(O) = 16\text{ g.mol}^{-1}$$

1. تحديد الصيغة الإجمالية لحمض كربوكسيلي

1.1- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

1.2- احسب التركيز المولى C_A للمحلول (S_A) ، ثم بين أن الصيغة الإجمالية لحمض الكربوكسيلي هي CH_3COOH .2. تحديد الثابتة pK_{A_2} للمزدوجة $CH_3COO^-_{(aq)} / CH_3COO^-_{(aq)}$.نأخذ حجما V من محلول (S_A) و نقيس الـ pH عند $25^\circ C$ ، فنجد $pH = 3,3$.2.1- اعتمادا على الجدول الوصفي لتطور المجموعة ، عبر عن التقدم النهائي x لتفاعل الحمض

$$\frac{|CH_3COOH|_f}{|CH_3COO^-|_f} = -1 + C_A \cdot 10^{pH} \quad \text{مع الماء بدلالة } V \text{ و } pH , \text{ ثم أثبت التعبير}$$

حيث $|CH_3COO^-|_f$ هي كثافة لنواعين الكيميائيين عند التوازن .2.2- استنتج قيمة الثابتة pK_{A_2} .



C: RS30

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة الاستدراكية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

الشعب (ة) : شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)

3. دراسة تفاعل الحمض CH_3COOH مع القاعدة NH_3 .
 نأخذ من محلول (S_A) حجما يحتوي على كمية المادة البينية $n_i(CH_3COOH) = n_0 = 3 \cdot 10^{-4} mol$ ونضيف إليه حجما من محلول الأمونياك يحتوي على نفس كمية المادة البينية $n_i(NH_3) = n_0$.

3.1 - اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث بين الحمض CH_3COOH و القاعدة NH_3 .
 3.2 - احسب ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة هذا التفاعل.

3.3 - بين أن نسبة التقدم النهائي τ لهذا التفاعل تكتب على الشكل $\tau = \frac{\sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$.
 ماذا تستنتج بخصوص هذا التفاعل؟

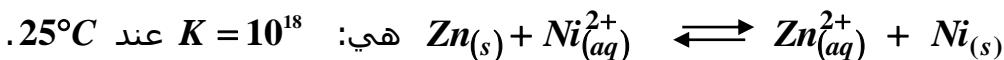
الجزء (2) (2,75 نقطة) : عمود نيكل- زنك

نجز العمود المكون من المزدوجتين $Zn^{2+}_{(aq)} / Zn_{(s)}$ و $Ni^{2+}_{(aq)} / Ni_{(s)}$ ، بغمرين إلكترود النikel في حجم $V = 100 mL$ من محلول كبريتات النikel $Ni^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}_{(aq)}$ تركيزه $[Ni^{2+}_{(aq)}] = 5 \cdot 10^{-2} mol \cdot L^{-1}$ ، و إلكترود الزنك في حجم $V = 100 mL$ من محلول كبريتات الزنك $Zn^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}_{(aq)}$ تركيزه البيني $[Zn^{2+}_{(aq)}] = 5 \cdot 10^{-2} mol \cdot L^{-1}$ نصل محلولي مقصوري العمود بقنيطرة أيونية.

معطيات: * الكتلة المولية الذرية :
 $M(Ni) = 58,7 g \cdot mol^{-1}$ و $M(Zn) = 65,4 g \cdot mol^{-1}$

$$1 F = 9,65 \cdot 10^4 C \cdot mol^{-1} \quad : \quad \text{الفرادي}$$

* ثابتة التوازن المقرونة بمعادلة التفاعل :



1. نصل إلكترود النikel Ni و إلكترود الزنك Zn بموصل أومي، فيمر في الدارة تيار كهربائي شدته ثابتة $I = 0,1 A$.

1.1 - احسب خارج التفاعل Q_r في الحالة البينية، و بين أن المجموعة المكونة للعمود تتتطور تلقائيا في المنحى المباشر.

1.2 - حدد، معللا جوابك، منحى التيار الكهربائي المار في الموصل الأومي.

2. نعتبر أن كتلة الإلكترودين توجد بوفرة وأن التحول الكيميائي الذي يحدث أثناء اشتغال العمود كلي.

2.1 - حدد المدة الزمنية القصوى Δt_{max} لاشتغال هذا العمود.

الصفحة
4
8

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
(الدورة الاستدراكية 2008)
الموضوع

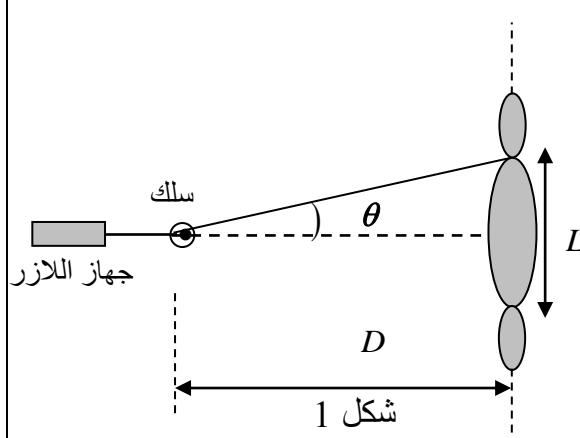
C: RS30

الفيزياء والكيمياء المادة :

شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) الشعب (ة):

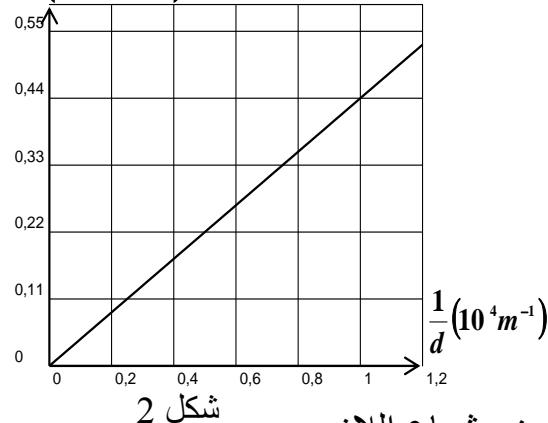
2.2 - استنتاج التغير Δm لكتلة إلكترون النيكل Ni .**فيزياء 1 (2,5 نقطة) : تحديد تردد موجة ضوئية**

تمكن دراسة ظاهرة حيود الضوء من تحديد تردد الموجات الضوئية. نجعل ضوءاً أحادي اللون طول موجته λ منبعثاً من جهاز الليزر يرد عمودياً تبعاً على أسلاك رفيعة رأسية أقطارها معروفة. نرمز لقطر السلك بالحرف d . نشاهد ظاهرة حيود المحصل على شاشة بيضاء توجد على مسافة D من السلك. نقىس العرض L للبقعة المركزية ونحسب انطلاقاً من هذا القياس الفرق الزاوي θ بين منتصف البقعة المركزية وأول بقعة مظلمة بالنسبة لسلك معين. (شكل 1).



* الزاوية θ صغيرة معبر عنها بالراديان
حيث $\tan \theta \approx \theta$

* سرعة انتشار الضوء في الهواء
تقريب: $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$

شكل 1**شكل 2****1.** أعط العلاقة بين θ و d .**2.** أوجد، اعتماداً على الشكل 1، العلاقةبين L و d و D .**3.** نمثل المنحنى $f(\theta) = \frac{1}{d}$ في الشكل 2.

3-1. حدد انطلاقاً من هذا المنحنى طول الموجة λ للضوء الأحادي اللون المستعمل.
استنتاج تردد الموجة v .

3.2. نصيّء سلكاً رفيعاً بالضوء الأبيض عوض شعاع الليزر.
علماً أن المجال المرئي للضوء يكون فيه طول الموجة محصوراً بين (**البنفسجي**) $\lambda_v = 400 \text{ nm}$ و(**الأحمر**) $\lambda_K = 800 \text{ nm}$.

- A.** عين طول الموجة للضوء الأحادي اللون الذي يواكب أقصى قيمة لعرض البقعة المركزية.
B. فسر لماذا يظهر لون وسط البقعة المركزية أبيض.

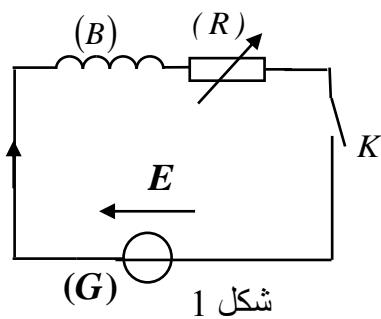
فيزياء 2 (5 نقط) : استجابة ثانوي القطب RL و RC لتوتر كهربائي

يتكون جهاز الانتقاء لمذيع ، أساساً من، هوائي و وشيعة (B) معامل تحريرها L



و مقاومتها r و مكثف (C) سعته C قابلة للضبط.
يهدف هذا التمرين إلى :

- دراسة استجابة ثنائي قطب RL مكون من الوشيعة (B) و موصل أومي ؛
- دراسة استجابة ثنائي قطب RLC مكون من الوشيعة (B) و المكثف (C) و موصل أومي.



1. استجابة ثنائي القطب RL لتوتر كهربائي ثابت.

نجز التجربة التالية باستعمال التركيب المستعمل في الشكل (1) والمكون من:

- الوشيعة (B):
- موصل أومي (R) مقاومته R قابلة للضبط؛
- مولد (G) مؤمثل قوته الكهرومagnetica ثابتة $E = 2,4 \text{ V}$ ؛
- قاطع التيار K .

تضييق المقاومة R على القيمة $R_1 = 20 \Omega$ ، ثم نغلق

قاطع التيار عند لحظة نختارها أصلاً للتواريخ ($t = 0$).

يمكن تسجيل تطور التوتر u_R بين مربطي

الموصل الأومي (R) من الحصول على المنحنى الممثل لتغيرات شدة التيار ($i(t)$) بدلالة الزمن (شكل 2).

يمثل المستقيم (T) المماس للمنحنى عند اللحظة

$t = 0$.

- 1.1 - أوجد المعادلة التفاضلية التي تتحققها شدة التيار ($i(t)$).

- 1.2 - علماً أن حل هذه المعادلة التفاضلية يكتب على

$$\text{الشكل 2} \quad i(t) = A \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

حدد تعبير كل من الثابتة A و ثابتة الزمن τ بدلالة برامترات الدارة.

- 1.3 - حدد انتلاقاً من المبيان قيمة كل من r و L .

2- استجابة ثنائي القطب RL و RLC لتوتر جيبوي

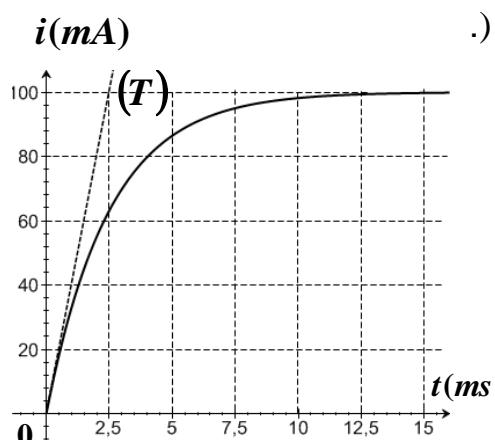
نجز تباعاً دارتين كهربائيتين باستعمال ثنائي القطب (D_1) و (D_2) التاليين حيث :

- (D_1) : موصل أومي مقاومته R_0 مركب على التوالى مع الوشيعة (B) السابقة؛

- (D_2) : موصل أومي مقاومته R_0 مركب على التوالى مع الوشيعة (B) السابقة

و المكثف (C) سعته مضبوطة على قيمة C_0 .

نطبق بين مربطي كل ثنائي قطب على حدة توبراً جيبياً



شكل 2

- 1.2 - علماً أن حل هذه المعادلة التفاضلية يكتب على

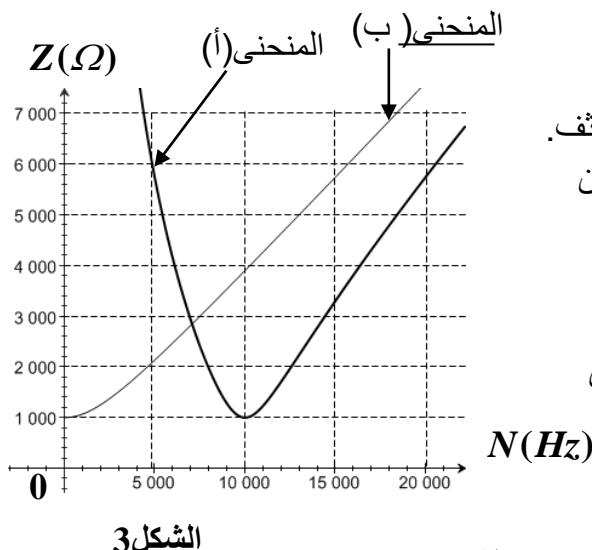


C: RS30

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة الاستدراكية 2008)
 الموضوع

المادة : الفيزياء والكيمياء

الشعب (ة) : شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)



الشكل 3

فيزياء 3 (5,5 نقطة) : الجزءان (1) و (2) مستقلان
الجزء (1) : مقارنة كتلة الشمس وكتلة الأرض

تمكن معرفة حركة الأقمار الاصطناعية حول الأرض وحركة الأرض حول الشمس من مقارنة كتلة الشمس m_s بكتلة الأرض m_T .

معطيات: نعتبر قمراً اصطناعياً ساكناً بالنسبة للأرض، كتلته m وشعاع مداره الدائري في المرجع المركزي الأرضي هو $r = 4,22 \cdot 10^4 \text{ km}$.

- الدور المداري لحركة القمر الاصطناعي حول الأرض هو T .

- الدور المداري لحركة الأرض حول الشمس في المرجع المركزي الشمسي هو $T_T = 365,25 \text{ jours}$.

- شعاع المدار الدائري لحركة مركز الأرض حول الشمس هو $r_T = 1,496 \cdot 10^8 \text{ km}$.

- دور دوّان الأرض حول محورها القطبي هو $T_0 = 24 \text{ heures}$.

- نرمز بـ G لثابتة التجاذب الكوني ونعتبر أن كلاً من الأرض والشمس لهما توزيع تماثلي للكتلة.

نعمل تأثير الكواكب الأخرى على كل من الأرض والقمر الاصطناعي.

1 - بين أن حركة القمر الاصطناعي دائرية منتظمة في المرجع المركزي الأرضي. و استنتاج تعابير الدور T بدلالة G و m_T و r .

2 - يعبر عن القانون الثالث ل Kepler بالنسبة لحركة القمر الاصطناعي حول الأرض بالعلاقة: $\frac{T^2}{r^3} = K$

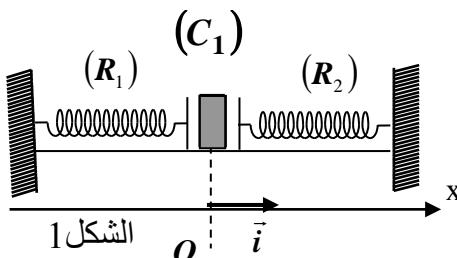
حيث K ثابتة ؛ أوجد تعابير K بدلالة G و m_T و r .



3- أوجد تعبير النسبة $\frac{m_s}{m_T}$ بدلالة r و r_T و T . احسب قيمتها.

الجزء (2) : قياس كتلة جسم داخل مركبة فضائية في مدارها.

أثناء إجراء البحوث داخل مركبة فضائية في مدارها حول الأرض، يقوم رجل الفضاء بقياس كتل بعض الأجسام، و ذلك باستعمال جهاز مكون من مقصورة (A) كتلتها $m = 200 \text{ g}$ قابلة للانزلاق على مستوى أفقي بدون احتكاك. المقصورة مرتبطة بطرفين نابضين (R_1) و (R_2) لهما نفس الصلابة k و نفس الطول الأصلي l_0 . الطرف الآخر لكل نايبس مثبت بحامل ثابت (شكل 1). عند التوازن يكون طول كل نايبس أكبر من طوله الأصلي.



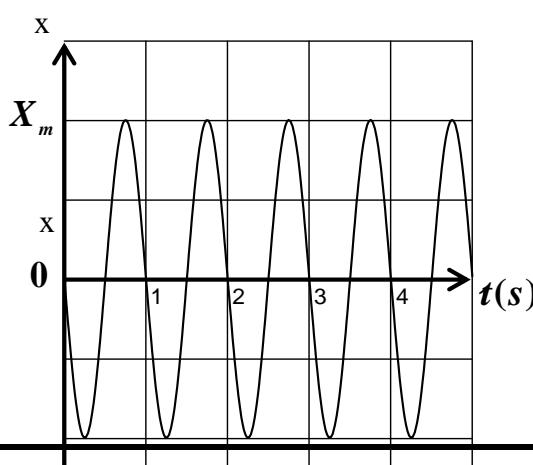
قبل استعمال هذا الجهاز داخل المركبة الفضائية خضع للتجربة التالية على سطح الأرض:
وضع جسم صلب (C_1) كتلته (C_1) داخل المقصورة (A) و أزيحت المجموعة (S) المكونة من المقصورة (A) و الجسم (C_1) عن موضع توازنه G_0 المنطبق مع أصل المعلم (i , O , x) نحو اليمين بمسافة X_m و حررت بدون سرعة بدئية، فأنجز مركز القصور G للمجموعة (S) حركة تذبذبية حول موضع توازنه بحيث بقي النابضان مطابلين.

ممكن حاسوب مزود بنظام المسك من تسجيل المنحنى الممثل لغيرات الأقصول x لمركز القصور G للمجموعة (S) بدلالة الزمن (شكل 2).

1- بين أن للنابضين، عند التوازن، نفس الإطالة $\Delta I_1 = \Delta I_2 = \Delta I_0$.

2- بين أن الأقصول x لمركز قصور المجموعة (S) يحقق المعادلة التفاضلية التالية :

$$\cdot \frac{d^2x}{dt^2} + \frac{2k}{m + M_1} x = 0$$



3- يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل :

$$x(t) = X_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$$

3.1 - حدد انطلاقاً من المبيان الطور φ للحركة.

3.2 - باستعمال المعادلة التفاضلية و حلها،



C: RS30

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
 (الدورة الاستدراكية 2008)
 الموضوع

الفيزياء والكيمياء

المادة :

شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)

الشعب (ة):

أوجد تعبير الدور الخاص T_0 للحركة
 بدلالة M_1 و m و k .

3.3- باستغلال مبيان الشكل 2، احسب قيمة

الصلابة k . نأخذ $10 = \pi^2$.

شكل 2

3.4- أنجز رجل الفضاء نفس التجربة

باستعمال نفس الجسم (C_1) ونفس الجهاز السايق داخلمركبة فضائية في مدارها حول الأرض ، فوجد نفس القيمة للدور الخاص T_0 . ماذا تستنتج؟3.5 - استعمل رجل الفضاء نفس الجهاز السابق لقياس الكتلة M_2 لجسم (C_2) داخل المركبةالفضائية، فوجد أن قيمة الدور الخاص للمتذبذب هي: $T_0' = 1,5 \text{ s}$ ، استنتج قيمة M_2 .