



C: RS30

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
-الدورة الاستدراكية 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 (2,5 نقط).
- 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) .

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 حمضية 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 المحلول.

نأخذ حجما $V_A = 10 \text{ mL}$ من المحلول (S_A) ونعايره بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)}$) تركيزه المولي $C_B = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. نحصل على التكافؤ حمض- قاعدة عند إضافة الحجم $V_B = 15 \text{ mL}$ من المحلول (S_B). معطيات : * ثابتة الحمضية للمزدوجة $NH^+_{4(aq)} / NH_{3(aq)}$ هي : $pK_{A1} = 9,2$. * الكتل المولية الذرية :

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

1. تحديد الصيغة الإجمالية لحمض كربوكسيلي

1.1- اكتب معادلة تفاعل المعايرة.

1.2- احسب التركيز المولي C_A للمحلول (S_A)، ثم بين أن الصيغة الإجمالية للحمض الكربوكسيلي هي CH_3COOH .

2. تحديد الثابتة pK_{A2} للمزدوجة $CH_3COOH_{(aq)} / CH_3COO^-_{(aq)}$.

نأخذ حجما V من المحلول (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_f 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 $|CH_3COOH|_f$ و $|CH_3COO^-|_f$ جزأ النوعين الكيميائيين عند التوازن.

2.2- استنتج قيمة الثابتة pK_{A2} .

3. دراسة تفاعل الحمض CH_3COOH مع القاعدة NH_3 .

نأخذ من المحلول (S_A) حجما يحتوي على كمية المادة البدئية
 $n_i(CH_3COOH) = n_0 = 3.10^{-4} mol$ ونضيف إليه حجما من محلول الأمونياك يحتوي على
نفس كمية المادة البدئية $n_i(NH_3) = n_0$.

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

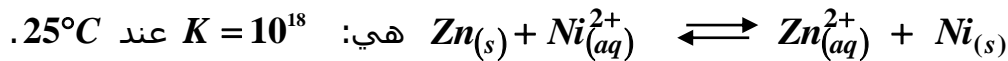
ننجز العمود المكون من المزدوجتين $Ni_{(aq)}^{2+} / Ni_{(s)}$ و $Zn_{(aq)}^{2+} / Zn_{(s)}$ ، بغمر إلكترود
النيكل في حجم $V = 100 mL$ من محلول كبريتات النيكل $Ni_{(aq)}^{2+} + SO_{4(aq)}^{2-}$ تركيزه
البدئي $|Ni_{(aq)}^{2+}|_i = 5.10^{-2} mol.L^{-1}$ ، و إلكترود الزنك في حجم $V = 100 mL$ من محلول
كبريتات الزنك $Zn_{(aq)}^{2+} + SO_{4(aq)}^{2-}$ تركيزه البدئي $|Zn_{(aq)}^{2+}|_i = 5.10^{-2} mol.L^{-1}$.
نصل محلولي مقصورتَي العمود بقنطرة أيونية.

معطيات: * الكتلة المولية الذرية :

$$M(Ni) = 58,7 g.mol^{-1} \text{ و } M(Zn) = 65,4 g.mol^{-1}$$

$$1 F = 9,65.10^4 C.mol^{-1} \text{ : الفارادي } *$$

* ثابتة التوازن المقرونة بمعادلة التفاعل :



1. نصل إلكترود النيكل Ni و إلكترود الزنك Zn بموصل أومي، فيمر في الدارة تيار كهربائي

$$I = 0,1 A \text{ شدته ثابتة}$$

1.1 - احسب خارج التفاعل $Q_{r,i}$ في الحالة البدئية، و بين أن المجموعة المكونة للعمود تتطور 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.

2.2 - استنتج التغير Δm لكتلة إلكترون النيكيل Ni .

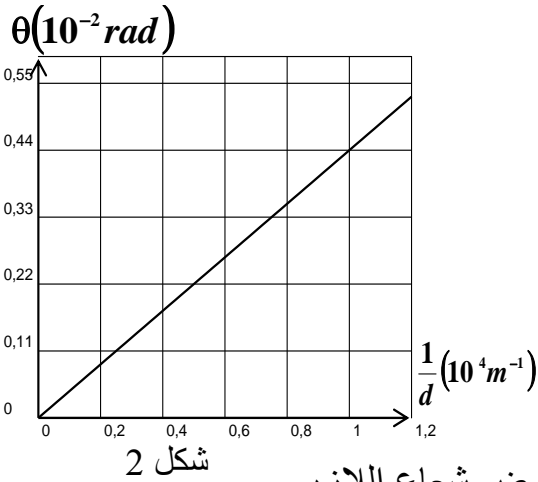
فيزياء 1 (2,5 نقطة) : تحديد تردد موجة ضوئية

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

معطيات:

- * الزاوية θ صغيرة معبر عنها بالراديان حيث $\tan \theta \approx \theta$;
- * سرعة انتشار الضوء في الهواء تقارب: $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$

شكل 1



1- أعط العلاقة بين θ و λ و d .

2- أوجد، اعتماداً على الشكل 1، العلاقة

بين L و λ و d و D .

3- نمثل المنحنى $\theta = f\left(\frac{1}{d}\right)$ في الشكل 2.

3-1 حدد انطلاقاً من هذا

المنحنى طول الموجة λ للضوء

الأحادي اللون المستعمل.

استنتج تردد الموجة ν .

3.2 نضيء 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) $\lambda_r = 800 \text{ nm}$.

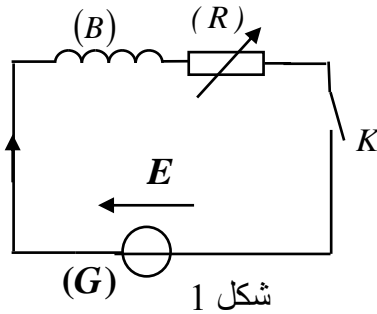
أ- عين طول الموجة للضوء الأحادي اللون الذي يوافق أقصى قيمة لعرض البقعة المركزية.

ب - فسر لماذا يظهر لون وسط البقعة المركزية أبيض.

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

يتكون جهاز الانتقاء لمذياع ، أساساً من ، هوائي و وشيعة (B) معامل تحريضها L

و مقاومتها r و مكثف (C) سعته C قابلة للضبط..
يهدف هذا التمرين إلى :
- دراسة استجابة ثنائي قطب RL مكون من الوشيجة (B) و موصل أومي ؛
- دراسة استجابة ثنائي قطب RLC مكون من الوشيجة (B) و المكثف (C)
و موصل أومي.



شكل 1

1. استجابة ثنائي القطب RL لتوتر كهربائي ثابت.

ننجز التجربة التالية باستعمال التركيب المستعمل في

الشكل (1) والمكون من:

- الوشيجة (B) ؛

- موصل أومي (R) مقاومته R قابلة للضبط؛

- مولد (G) مؤتمل قوته الكهرومحرركة ثابتة $E = 2,4 V$ ؛

- قاطع التيار K .

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

قاطع التيار عند لحظة نختارها أصلا 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 تحققها شدة

التيار $i(t)$.

1.2- علما أن حل هذه المعادلة التفاضلية يكتب على

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

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

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

2- استجابة ثنائي القطب RL و RLC لتوتر جيبي

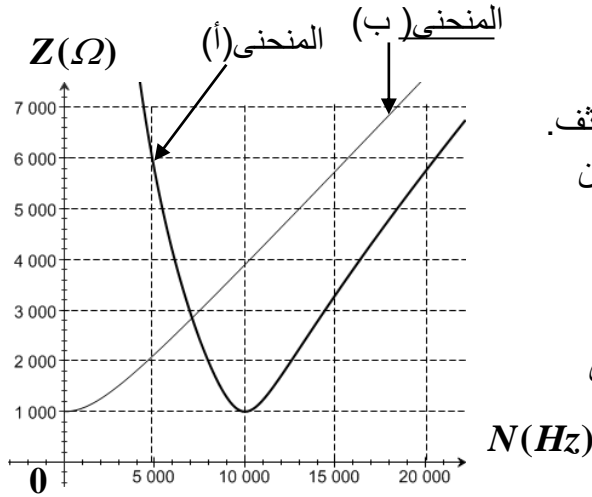
ننجز تباعا دارتين كهربائيتين باستعمال ثنائي القطب (D_1) و (D_2) التاليين حيث :

- (D_1) : موصل أومي مقاومته R_0 مركب على التوالي مع الوشيجة (B) السابقة؛

- (D_2) : موصل أومي مقاومته R_0 مركب على التوالي مع الوشيجة (B) السابقة

والمكثف (C) سعته مضبوطة على قيمة C_0 .

نطبق بين مربطي كل ثنائي قطب على حدة توترا جيبييا $u(t) = U \sqrt{2} \cos(2\pi Nt + \varphi)$



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 و حركة الأرض حول الشمس من مقارنة كتلة الشمس m_s بكتلة الأرض m_T .

معطيات: نعتبر قمرا اصطناعيا ساكنا بالنسبة للأرض، كتلته m وشعاع مداره الدائري في المرجع المركزي الأرضي هو $r = 4,22.10^4 km$.

- 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 $r_T = 1,496.10^8 km$.

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

- نرمز بـ G لثابتة التجاذب الكوني و نعتبر أن كلا من الأرض و الشمس لهما توزيع تماثلي للكتلة .

نهمل تأثير الكواكب الأخرى على كل من الأرض و القمر الاصطناعي.

1 - بين أن حركة القمر الاصطناعي دائرية منتظمة في المرجع المركزي الأرضي. و استنتج تعبير

الدور T بدلالة G و m_T و r .

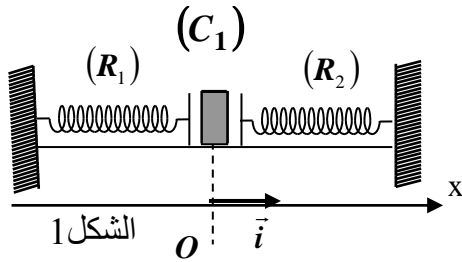
2 - يعبر عن القانون الثالث لكبلير بالنسبة لحركة القمر الاصطناعي حول الأرض بالعلاقة: $\frac{T^2}{r^3} = K$

حيث K ثابتة ؛ أوجد تعبير K بدلالة G و m_T .

3- أوجد تعبير النسبة $\frac{m_S}{m_T}$ بدلالة r و r_T و T و T_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، وذلك باستعمال جهاز مكون من مقصورة (A) كتلتها $m = 200 \text{ g}$ قابلة للانزلاق على مستوى أفقي بدون احتكاك. المقصورة مرتبطة بطرفي نابضين (R_1) و (R_2) لهما نفس الصلابة k و نفس الطول الأصلي l_0 . الطرف الآخر لكل نابض مثبت بحامل ثابت (شكل 1). عند التوازن يكون طول كل نابض أكبر من طوله الأصلي.



الشكل 1

قبل استعمال هذا الجهاز داخل المركبة الفضائية خضع للتجربة التالية على سطح الأرض:

وضع جسم صلب (C_1) كتلته $M_1 = 100 \text{ g}$

داخل المقصورة (A) و أزيحت المجموعة (S)

المكونة من المقصورة (A) و الجسم (C_1) عن

موضع توازنها G_0 المنطبق مع أصل المعلم (o, i)

نحو اليمين بمسافة X_m و حررت بدون سرعة بدئية، فأنجز مركز القصور G للمجموعة (S) حركة تذبذبية حول موضع توازنها بحيث بقي النابضان مطالين.

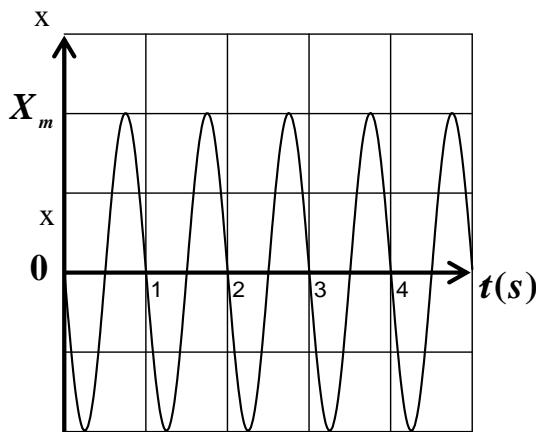
مكن حاسوب مزود بنظام المسك من تسجيل المنحنى الممثل لتغيرات الأفضول x لمركز القصور G

للمجموعة (S) بدلالة الزمن (شكل 2).

1- بين أن للنابضين، عند التوازن، نفس الإطالة $\Delta l_1 = \Delta l_2 = \Delta l_0$.

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

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



3- يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل :

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

3.1 - حدد انطلاقا من المبيان الطور φ للحركة.

3.2 - باستعمال المعادلة التفاضلية و حلها،

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

- X_m

3.3- باستغلال مبيان الشكل 2، احسب قيمة

الصلابة k . نأخذ $\pi^2 = 10$.

شكل 2

3.4- أنجز رجل الفضاء نفس التجربة

باستعمال نفس الجسم (C_1) ونفس الجهاز السابق داخل

مركبة 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 المركبة

الفضائية، فوجد أن قيمة الدور الخاص للمتذبذب هي: $T_0' = 1,5 s$ ، استنتج قيمة M_2 .

