



الصفحة

1
8

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة الاستدراكية 2012
الموضوع

المملكة المغربية



وزارة التربية الوطنية
المركز الوطني للنقويم والامتحانات

7	المعامل	RS30	الفيزياء والكيمياء	المادة
4	مدة الاختبار		شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)	الشعبنة أو المسنن

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة غير القابلة للبرمجة

يتضمن الموضوع أربعة تمارين :

- * تمارين في الكيمياء (7 نقط)
- * ثلاثة تمارين في الفيزياء (13 نقطة)

* تمارين الكيمياء : (7 نقط)

الجزء الأول : دراسة حلماء إستر 5 نقط

الجزء الثاني : طلاء صفيحة من الحديد بالنحikel 2 نقط

* تمارين الفيزياء : (13 نقطة)

تمرين 1: تحديد سرعة جريان سائل 2 نقط

تمرين 2: تأثير وشيعة في دارة كهربائية 5,25 نقط

تمرين 3:

الجزء الأول : فصل الأيونين Cl^- 37 و Cl^- 35 2,75 نقط

الجزء الثاني : نواس اللي 3 نقط

الكيمياء : (7 نقط)

الجزء الأول و الثاني مستقلان

دراسة حلماء إستر

الجزء الأول : (5 نقط)

يحتوي العديد من الفواكه على أنواع كيميائية عضوية ذات نكهة متميزة تنتمي لمجموعة الإسترات.

يمكن تحضير إستر ذي الصيغة الإجمالية $C_xH_{2x}O_2$ انطلاقاً من حمض كربوكسيلي $C_xH_{2x}O_2$ وكحول O , كما يمكن في ظروف معينة إعادة إنتاج هذين المركبين عن طريق حلماء هذا الإستر.

يهدف هذا الجزء إلى تحديد الصيغة نصف المنشورة لاستر E انطلاقاً من نتائج تفاعل حلمائه .

معطيات :

- الجداء الأيوني للماء عند $25^\circ C$: $K_e = 1,0 \cdot 10^{-14}$;

- كثافة الإستر E بالنسبة للماء : $d = 0,9$;

- الكثافة الحجمية للماء : $\rho_e = 1 g \cdot mL^{-1}$;

- الكثافة المولية للماء : $M(H_2O) = 18 g \cdot mol^{-1}$;

- الكتل المولية الذرية : $M(H) = 1 g \cdot mol^{-1}$; $M(O) = 16 g \cdot mol^{-1}$; $M(C) = 12 g \cdot mol^{-1}$.

لدراسة حلماء الإستر E السائل ذي الصيغة الإجمالية $C_4H_8O_2$ نجز التجربة التالية :

* نوزع $n_1 = 0,05 mol$ من الإستر E في عشرة أنابيب اختبار ونضيف إلى كل أنبوب اختبار كمية من الماء البارد وقطرة من حمض الكبريتيك المركز للحصول على خليط حجمه $V_1 = 5mL$.

* نضع في كأس $n_2 = n_1 = 0,05 mol$ من الإستر E وكمية من الماء البارد و قطرات من حمض الكبريتيك المركز للحصول على خليط حجمه $V_2 = 50mL$.

* نضع أنابيب الاختبار والكأس، عند لحظة $t=0$ ، في حمام مريم درجة حرارته ثابتة $80^\circ C$.

نندرج تحول حلماء الإستر E بتفاعل كيميائي معادله : $C_4H_8O_2 + H_2O \rightleftharpoons C_xH_{2x}O_2 + C_yH_{2y+2}O$

1- عند لحظة t نخرج أحد أنابيب الاختبار ونضعه في ماء متلاج ، ثم نعاير الحمض المتكون في الأنبوب

بواسطة محلول S لهيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي $C_B = 5,0 \cdot 10^{-1} mol \cdot L^{-1}$ بوجود كاشف ملون ملائم .

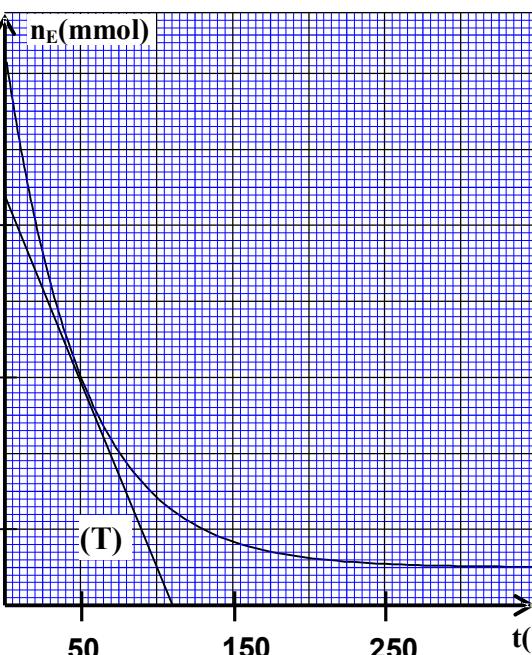
ثابتة التوازن ، عند درجة الحرارة $25^\circ C$ ، المقرونة بمعادلة تفاعل معايرة الحمض الكربوكسيلي الناتج عن

تفاعل حلماء الإستر E هي : $K = 1,6 \cdot 10^9$.

1.1- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

0,5 1.2- احسب ثابتة الحمضية K_A للمزدوجة $C_xH_{2x}O_2 / C_xH_{2x-1}O_2^-$

0,5 1.3- حدد ، من بين الكاشف الملونة التالية ، الكاشف الملون الملائم لهذه المعايرة . علل الجواب .



الكاشف الملون	منطقة الانعطاف
هيليانتين	4,4 - 3,1
أحمر المثيل	6,2 - 4,4
فينول فتاليين	10 - 8,2

2- مكنت النتائج المحصلة بواسطة معايرة الحمض المتكون من خط المنحنى جانبه الذي يمثل تغيرات n_E كمية مادة الإستر في أنبوب الاختبار بدلاله الزمن .

يمثل المستقيم (T) المماس للمنحنى عند اللحظة $t = 50 min$.

2.1- احسب ثابتة التوازن K' المقرونة بمعادلة تفاعل الحلماء .

1 2.2- احسب مردود تفاعل الحلماء عند التوازن .

0,5

0,5

0,5

1

0,5

<p>3.1-3. عبر عن السرعة الحجمية v لتفاعل الحلمة في أنبوب اختبار بدلالة V_1 و $\frac{dn}{dt}$.</p> <p>احسب قيمتها عند اللحظة $t = 50 \text{ min}$.</p> <p>3.2- اختر الجواب الصحيح مع التعليل.</p> <p>ت تكون السرعة الحجمية لتفاعل حلمة الإستر E في الكأس عند $t = 50 \text{ min}$:</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- أكبر من السرعة الحجمية v لتفاعل حلمة الإستر E في أنبوب الاختبار عند $t = 50 \text{ min}$ ب- أصغر من السرعة الحجمية v لتفاعل حلمة الإستر E في أنبوب الاختبار عند $t = 50 \text{ min}$ ج- تساوي السرعة الحجمية v لتفاعل حلمة الإستر E في أنبوب الاختبار عند $t = 50 \text{ min}$ <p>4- عند نهاية تفاعل الحلمة و بعد تبريد الخليط المحصل في الكأس، ثم استخلاص الكحول المتكون كتلته $m = 2,139 \text{ g}$. حدد الصيغة نصف المنشورة للإستر E.</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>1</p>
---	--------------------------------

طلاء صفيحة من الحديد بنيكل

الجزء الثاني : (نقطتان)

يتم طلاء بعض القطع الفلزية كالحديد والنحاس والفولاذ إلخ... بطبقة من فلز آخر لحمايتها من التآكل أو لجعلها أكثر صلابة أو لتحسين مظهرها.
يهدف هذا الجزء إلى دراسة عملية طلاء صفيحة من الحديد بطبقة من النيكل بواسطة التحليل الكهربائي.

معطيات:

$$\text{الكتلة الحجمية للنيكل: } \mu = 8,9 \cdot 10^3 \text{ kg.m}^{-3};$$

$$\text{الكتل المولية: } M(S)=32 \text{ g.mol}^{-1}; M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1}; M(Ni)=58,7 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\text{الفارادي: } F=96500 \text{ C.mol}^{-1}$$

نجز التحليل الكهربائي لطلاء صفيحة رقيقة من الحديد مستطيلة الشكل سمكها مهم، طولها $L=10\text{cm}$ وعرضها $\ell=5\text{cm}$ ، بطبقة من النيكل سمكها e على كل وجه من وجهي الصفيحة.

لتحقيق هذا الغرض، نعمر كلية الصفيحة وقضيب من البلاتين في إناء يحتوي على محلول لكبريتات النيكل II $(Ni^{2+} + SO_4^{2-})$ تركيزه الكتلي $C_m = 11 \text{ g.L}^{-1}$ وحجمه $V = 1\text{L}$. نصل القطب السالب لمولد كهربائي بصفحة الحديد وقطبه الموجب بقضيب البلاتين ، فيمر في الدارة تيار كهربائي ثابت $I = 8,0 \text{ A}$. يستغرق هذا التحليل الكهربائي المدة $\Delta t = 25\text{min}$.

- | | |
|---|----------------------------------|
| <p>1- اكتب معادلة التفاعل الحاصل على مستوى الكاثود .</p> <p>2- احسب كمية مادة النيكل اللازمة لهذا الطلاء . استنتاج قيمة السمك e .</p> <p>3- ما التركيز المولي الفعلي لأيونات النيكل II في محلول عند نهاية هذا الطلاء ؟</p> | <p>0,25</p> <p>1</p> <p>0,75</p> |
|---|----------------------------------|

الفيزياء : (13 نقطة)

تحديد سرعة جريان سائل

التمرين 1 : (نقطتان)

الموجات فوق الصوتية موجات ميكانيكية يمكن أن تنتشر في السوائل بسرعة تتغير مع طبيعة السائل ومع سرعة جريانه .
يهدف هذا التمرين إلى تحديد سرعة جريان الماء في قناة .

1- انتشار موجة فوق صوتية

تنشر موجة فوق صوتية ترددتها $N=50\text{kHz}$ في الماء الساكن بسرعة $v_0 = 1500 \text{ m.s}^{-1}$.

1.1 احسب طول الموجة λ لهذه موجة فوق صوتية في الماء الساكن.

1.2 هل تتغير قيمة λ عند انتشار هذه الموجة فوق الصوتية في الهواء؟ علل الجواب.

0,5

0,25

2- قياس سرعة جريان الماء في قناة

تنشر موجة فوق صوتية بسرعة v في ماء يجري بسرعة v_e داخل قناة، بحيث $v = v_0 + v_e$ مع v_0 متجهة سرعة انتشار هذه الموجة في الماء الساكن.

لتحديد v_e سرعة جريان الماء في قناة أفقية، نضع بداخلها باعثا E و مستقبلا R للموجات فوق الصوتية.

يوجد الباущ E والمستقبل R على نفس المستقيم الأفقي الموازي لاتجاه حركة الماء، و تفصل بينهما المسافة $d=1,0\text{m}$.

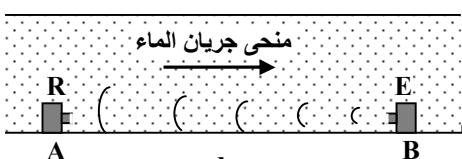
يرسل الباущ E موجة فوق صوتية مدتها جد قصيرة للتقطها من طرف المستقبل R.
يمكن جهاز معلوماتي من تسجيل الإشارة $u(t)$ التي يلتقطها المستقبل R.

نسجل الإشارة $u(t)$ في كل من الحالتين التاليتين:

الحالة الأولى : الباущ E مثبت بالموضع A و المستقبل R بالموضع B (الشكل 1).

الحالة الثانية : الباущ E مثبت بالموضع B و المستقبل R بالموضع A (الشكل 2).

نعتبر لحظة إرسال الباущ E للموجة فوق الصوتية أصلا للتاريخ، بالنسبة لكل حالة.

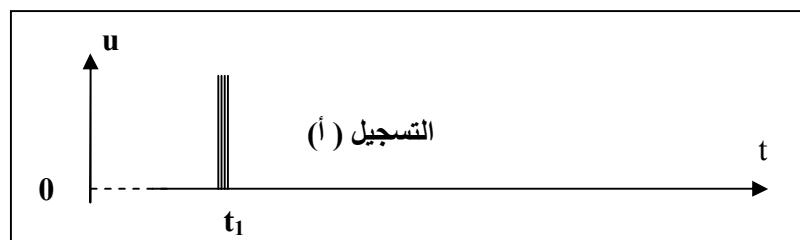


شكل 2

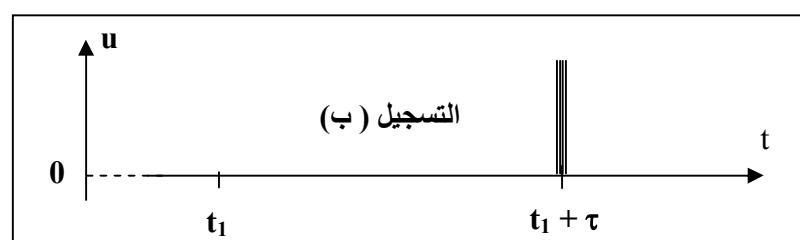


شكل 1

يمثل الشكل 3 التسجيلين (أ) و (ب) المحصل عليهما :



شكل 3



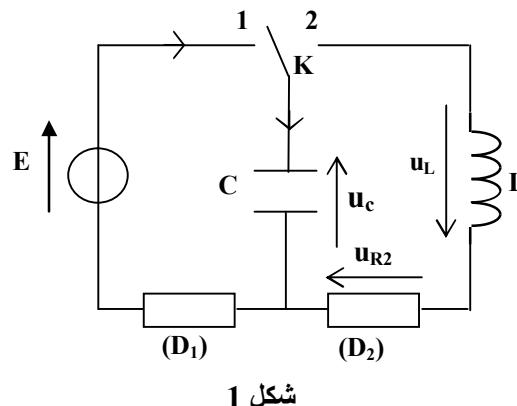
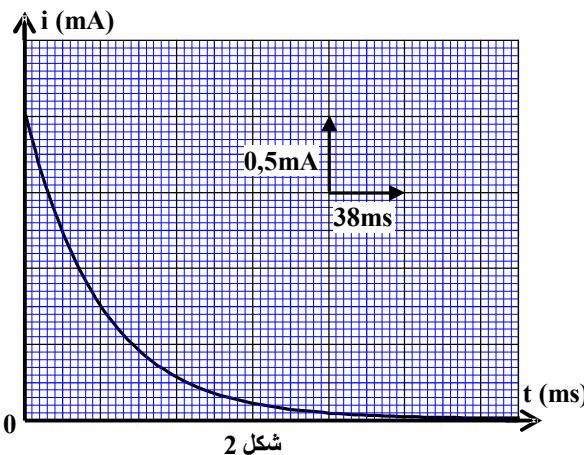
- | | |
|--|------------|
| 2.1- حدد التسجيل الموافق لحالة الثانية . علل الجواب. | 0,25 |
| 2.2- يمثل τ الفرق الزمني بين مدت انتشار الموجة من الباعث E إلى المستقبل R في الحالتين .
أ- أوجد تعبير الفرق الزمني τ بدلالة v_e و v_0 و d .
ب- باعتبار السرعة v_e مهللة أمام v_0 ، حدد السرعة v_e لجريان الماء في القناة علما أن $\tau = 2,0\mu s$. | 0,5
0,5 |

تمرين 2 : 5,25 نقطة تأثير وشيعة في دارة كهربائية

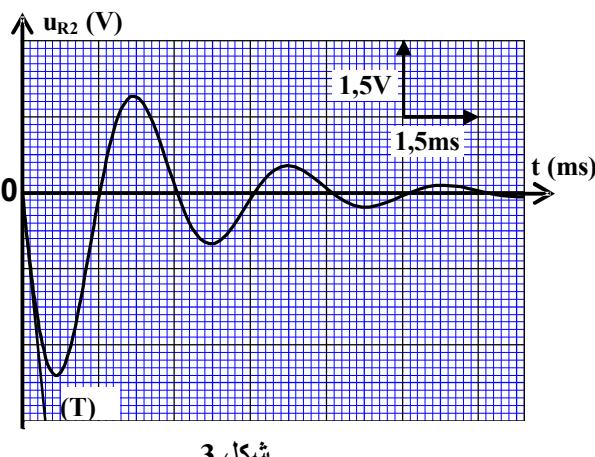
**الوسيعات ثنائيات القطب تتميز أساسا بمعامل التحرير الذي يجعلها تتصرف بكيفية مخالفه للتصرف موصل أومي في دارة كهربائية .
يهدف هذا التمرين إلى دراسة استجابة وشيعة في دارة كهربائية حررة و قسرية .**

نجز التركيب الكهربائي الممثل في الشكل 1 و المتكون من مولد مؤتمث للتوتر المستمر قوته الكهر مركبة $E = 12V$ و مكثف غير مشحون سعته C و وشيعة معامل تحريرها L و مقاومتها مهللة و موصلين أو مبينين (D₁) و (D₂) مقاومتيهما على التوالي $R_1 = 30\Omega$ و $R_2 = 30\Omega$ ، و قاطع التيار K .

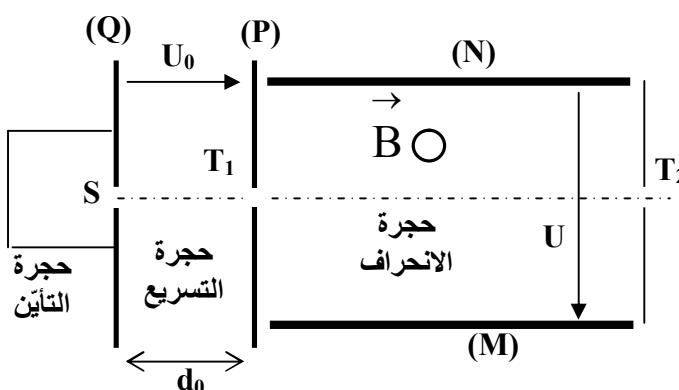
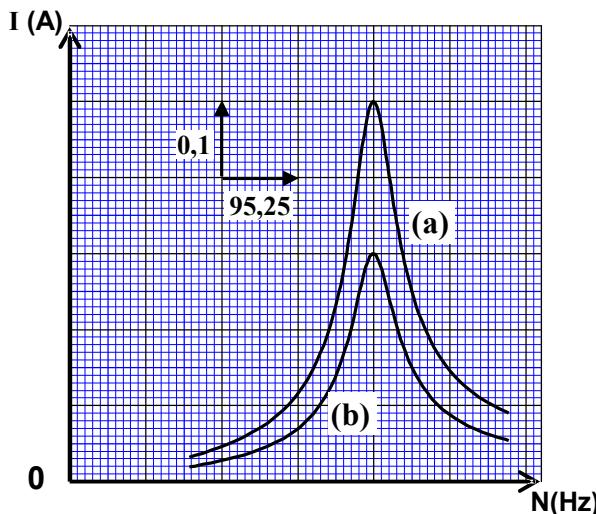
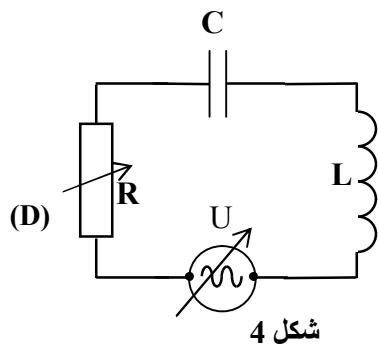
1- استجابة ثانوي القطب RC لرتبة توتر صاعدة
عند اللحظة $t = 0$ ، نضع قاطع التيار K في الموضع 1 فيمر في الدارة تيار كهربائي شدته i تتغير مع الزمن كما يوضح الشكل 2 .



- | | |
|--|-----|
| 1.1- يبين أن المعادلة التفاضلية التي تتحققها شدة التيار i تكتب على الشكل التالي : $\frac{di}{dt} + \frac{1}{R_1 \cdot C} \cdot i = 0$ | 0,5 |
| 1.2- يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية على الشكل : $i(t) = A \cdot e^{-\lambda \cdot t}$.
حدد تعبير كل من الثابتين A و λ بدلالة برامتراط الدارة . | 0,5 |
| 1.3- حدد قيمة المقاومة R_1 . تحقق أن $C \approx 6,3 \mu F$. | 0,5 |



2- دراسة التذبذبات الكهربائية الحررة المخمدة
بعد شحن المكثف كليا نؤرجح قاطع التيار K ،
عند $t = 0$ ، إلى الموضع 2 (الشكل 1) .
نعاين على شاشة راسم تذبذب ذاكراتي تغيرات التوتر u_{R_2} بين مربطي الموصل الأومي (D₂) بدلالة الزمن فنحصل على المنحنى الممثل في الشكل 3 .
يمثل المستقيم T المماس للمنحنى $(t) u_{R_2}$ عند $t = 0$.



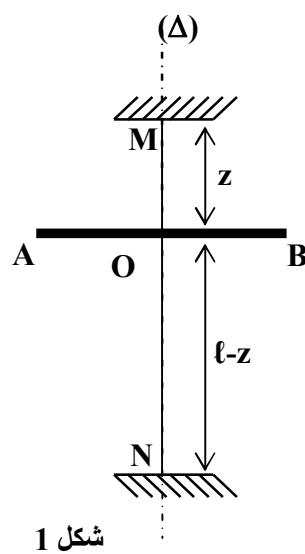
لفصل أيونات مختلفة يمكن استعمال الجهاز الممثل في الشكل جانبـه و المـتكـونـ منـ :
 - حـجـرـةـ التـائـيـنـ تـنـتـجـ فـيـهاـ الأـيـوـنـاتـ ؛
 - حـجـرـةـ التـسـرـيـعـ تـسـرـعـ فـيـهاـ الأـيـوـنـاتـ ؛
 - حـجـرـةـ الـانـحـرافـ تـنـحرـفـ فـيـهاـ الأـيـوـنـاتـ .
 يـهـدـفـ هـذـاـ جـزـءـ إـلـىـ فـصـلـ الأـيـوـنـاتـ $^{35}\text{Cl}^-$ و $^{37}\text{Cl}^-$ بـالـتأـيـرـ الـمـتـزـامـنـ لـمـجـالـ كـهـرـبـائـيـ وـمـجـالـ مـغـنـطـيـسـيـ .

معطيات :

- نـعـتـبـ أـنـ الأـيـوـنـاتـ تـتـحـرـكـ فـيـ الفـرـاغـ وـأـنـ وزـنـهـاـ مـهـمـلـ أـمـامـ باـقـيـ القـوىـ ؛
- كـتـلـةـ الأـيـوـنـ $^{35}\text{Cl}^-$: $m_1 = 5,81 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$;
- كـتـلـةـ الأـيـوـنـ $^{37}\text{Cl}^-$: $m_2 = 6,15 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$ ؛
- الشـحـنةـ الـابـتدـائـيـةـ : $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$.

<p>1- تغادر الأيونات Cl^- و Cl^{35} حجرة التأين عند النقطة S بسرعة بدئية مهملة، وتسرّع بواسطة توتر كهربائي $V_0 = V_P - V_Q = 100V$ مطبق بين صفيحتين فلزيتين رأسيتين (P) و (Q) تفصل بينهما المسافة d_0.</p> <p>1.1- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون :</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- حدد طبيعة حركة الأيونات Cl^- في حجرة التسرّع. ب- استنتاج تعبير v_1 سرعة الأيون Cl^{35} عند وصوله إلى الصفيحة (P) بدلالة m_1 و U_0. <p>1.2- يصل الأيون Cl^- إلى الصفيحة (P) بسرعة v_2. أوجد تعبير v_2 بدلالة v_1 و m_1 و m_2.</p>	0,5 0,5 0,5
<p>2- بعد خروج الأيونين Cl^- و Cl^{35} من الثقب T_1 على التوالي بالسرعتين v_1 و v_2 يدخلان حجرة الانحراف، حيث يوجد بها مجال مغناطيسي منتظم \vec{B} عمودي على السرعتين البدئيتين v_1 و v_2، ومجال كهربائي \vec{E} تم إحداثه بتطبيق توتر كهربائي $V_M - V_N = 200V$ بين الصفيحتين الفلزيتين الأفقيتين (M) و (N) التي تفصل بينهما المسافة $d = 5\text{cm}$، فتكون حركة الأيون Cl^- مستقيمية منتظمة و يخرج من الثقب T_2.</p> <p>2.1- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون على الأيون Cl^- ، حدد منحى المتجهة \vec{B} و تعبير شدتها B بدلالة U_0 و U و m_1 و d. احسب B.</p> <p>2.2- حدد منحى انحراف الأيونات Cl^{35} داخل حجرة الانحراف.</p>	0,75 0,5
<p>الجزء الثاني : (3 نقط) نواس اللي</p>	

**المجموعة الميكانيكية المتذبذبة هي مجموعة تنجز حركة دورية حول موضع توازنها المستقر . من بين هذه المتذبذبات نذكر نواس اللي .
يهدف هذا الجزء إلى دراسة حركة نواس اللي .**



يتكون نواس اللي الممثل في الشكل 1 من سلك لي ثابتة فيه C_0 و طوله ℓ و ساق متجانسة AB مثبتة من منتصفها في سلك اللي عند نقطة O تقسم السلك إلى جزئين :

- جزء OM طوله z و ثابتة فيه C_1 .
- جزء ON طوله $\ell-z$ و ثابتة فيه C_2 .

عند التوازن السلك بزاوية θ ، يطبق الجزء OM على الساق AB مزدوجة عزمها $M_1 = C_1 \theta$ و يطبق الجزء ON على الساق AB مزدوجة عزمها $M_2 = -C_2 \theta$

يعبر عن ثابتة اللي C لسلك لي طوله L بالعلاقة $C = \frac{k}{L}$ حيث k ثابتة تتعلق بالمادة المكونة لسلك اللي وبقطره .

نرمز بـ J_Δ لعزم قصور الساق AB بالنسبة لمحور الدوران (Δ) المنطبق مع سلك اللي . في البداية يكون سلك اللي غير متوازن و الساق AB أفقية .

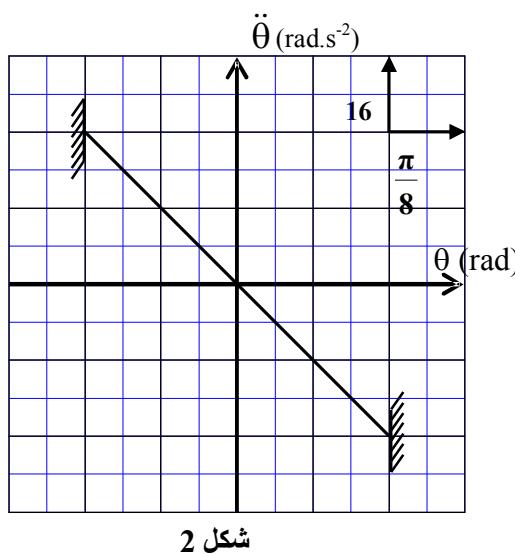
نزيح الساق AB حول المحور (Δ) بزاوية θ_m عن موضع توازنها المستقر ، ثم نحررها بدون سرعة بدئية ، فتتجز تذبذبات في مستوى أفقى .

نعلم موضع الساق AB عند لحظة t بالأقصوى الزاوي θ الذي تكونه الساق AB عند هذه اللحظة مع المستقيم الأفقي المنطبق مع موضع الساق AB عند التوازن .
نهمل جميع الاحتکاکات .

1- بتطبيق العلاقة الأساسية للديناميک في حالة الدوران، بين أن المعادلة التفاضلية لحركة هذا النواس تكتب كما يلي:

$$\ddot{\theta} + \frac{C_0 \cdot \ell^2}{J_{\Delta} \cdot z \cdot (\ell - z)} \cdot \theta = 0$$

2- أوجد التعبير الحرفي للدور الخاص T_0 للمتذبذب ليكون حل المعادلة التفاضلية هو :



3- يمثل منحنى الشكل 2 التسارع الزاوي $\ddot{\theta}$ للساق بدلالة

$$\text{الأقصول الزاوي } \theta \text{ في حالة } z = \frac{\ell}{2}$$

3.1- حدد قيمة T_0 في هذه الحالة .

3.2- نختار حالة مرجعية لطاقة الوضع الثقالية المستوى الأفقي الذي تتنمي إليه الساق AB ، و حالة مرجعية لطاقة الوضع للي عند التوازن حيث $\theta = 0$.

أ- أوجد، في حالة $z = \frac{\ell}{2}$ ، تعبير الطاقة الميكانيكية E_m

للمتذبذب ، عند لحظة t ، بدلالة J_{Δ} و C_0 و θ و $\dot{\theta}$ السرعة الزاوية للساق AB .

ب- علما أن $\pi^2 = 10$ احسب $E_m = 4 \cdot 10^{-3} J$. نأخذ

0,75

0,5

0,75

0,5

0,5