

الصفحة
1
8



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2010
الموضوع

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
والتربية المغربية
والتخطيط المعماري
لشركـنـ قـوـظـيـ لـتـكـرـيمـ وـالـامـتـحـانـاتـ

7	المعامل:	NS30	الفيزياء والكيمياء	المادة:
4	مدة الإنجاز:		شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)	الشعب (ة) أو المسار :

يسـمحـ باـسـتـعـمـالـ آـلـةـ الـحـاسـبـةـ غـيرـ الـقـابـلـةـ لـلـبـرـمـجـةـ

يتضمن الموضوع أربعة تمارين:
تمرين في الكيمياء و ثلاثة تمارين في الفيزياء

(5,25 نقطة) (1,75 نقطة)	- دراسة حلمة إستر - تصنيع إستر	الكيمياء
(1,75 نقطة)	تأريخ الترسبات البحرية	فيزياء 1
(5,5 نقطة)	دراسة النظام الانتقالي في وشيعة وفي مكثف	فيزياء 2
(2,75 نقطة) (3 نقطة)	- السقوط الرأسي لجسم صلب..... - تغيير الشروط البيئية لحركة متذبذب غير محدد.....	فيزياء 3

كيمياء : (7 نقاط)

الجزء الأول (5,25 نقطة) : دراسة حمأة استر

مركبان عضويان (A) إيثانوات-3-مثيل بوتيل و (B) بوتانوات البروبيل لهما نفس الصيغة الإجمالية $C_7H_{14}O_2$ و يشتراكان في نفس المجموعة المميزة ، لكن ليس لهما نفس الصيغة نصف المنشورة .

الصيغة نصف المنشورة للمركب (B)	الصيغة نصف المنشورة للمركب (A)
$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_2 \quad \text{C} \quad \text{CH}_2 \\ \backslash \quad / \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_2 \quad \text{O} \quad \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{C} \quad \text{CH}_2 \quad \text{CH} \quad \text{CH}_3 \\ \backslash \quad / \quad \backslash \quad \\ \text{O} \quad \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \end{array} $

يتميز المركب (A) بمدائق و عطر الموز و يستعمل كمركب إضافي في صناعة المواد الغذائية ، أما المركب (B) فيستعمل في صناعة العطور .

معطيات :

الكتل المولية الجزيئية : $M(H_2O) = 18,0 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(A) = M(B) = 130 \text{ g.mol}^{-1}$;
 الكثافة الحجمية للماء : $\rho(H_2O) = 1,00 \text{ g.mL}^{-1}$ ، الكثافة الحجمية للمركب (A) : $K_A = 1,80 \cdot 10^5$: 25°C عند CH_3COOH/CH_3COO^- .
 الجاء الأيوني للماء عند 25°C : $K_e = 1,00 \cdot 10^{-14}$.

I / المجموعة المميزة :

1. ماهي المجموعة المميزة المشتركة بين المركبين (A) و (B) ؟

2. أعط الصيغة نصف المنشورة للحمض و الكحول اللذين يُمكّنان من تصنيع المركب (A).

II / دراسة حمأة المركب (A) .

نذيب $30,0 \text{ mL}$ من إيثانوات-3-مثيل بوتيل في حجم من الماء للحصول على خليط تفاعلي حجمه 100 mL . نوزع $50,0 \text{ mL}$ من الخليط التفاعلي بالتساوي على 10 كؤوس ، حيث يحتوي كل كأس على $5,00 \text{ mL}$ من الخليط التفاعلي ، و نحتفظ بـ $50,0 \text{ mL}$ من هذا الخليط في حوجلة .
 عند اللحظة $t = 0$ ، نضع جميع الكؤوس و الحوجلة في حمام مريم درجة حرارته ثابتة θ .

عند لحظة t ، نخرج كأساً من حمام مريم و نضعه فيماء مثليج ، ثم نعاير كمية المادة n_T للحمض المتكونبواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم تركيزه C_B .

نجز هذه المعايرة بوجود كاشف ملون ملائم .

نعيد المعايرة نفسها بالنسبة لباقي الكؤوس في لحظات مختلفة .

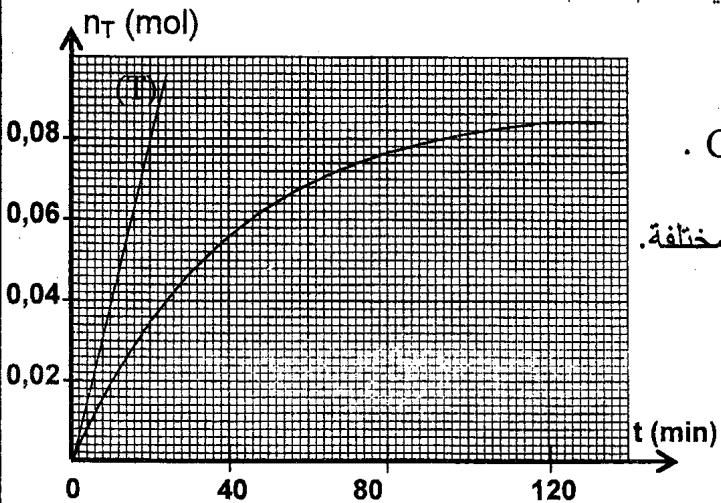
نرمز بـ V_{BE} لحجم محلول هيدروكسيد الصوديوم

المضاف عند التكافؤ .

يمكن نتائج هذه المعايرة من استنتاج منحنى تطور

كمية المادة n_T للحمض المتكون في الحوجلة بدلاً

الزمن (1) .



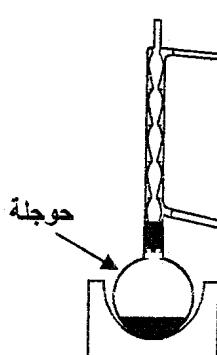
شكل 1

1. تفاعل المعايرة :

- 1.1. اكتب معادلة تفاعل المعايرة . 0,25
- 1.2. عُبِّر عن ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة تفاعل المعايرة بدلالة ثابتة الحمضية K_A للمزدوجة $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-$. 0,75
- 1.3. نعتبر أن تفاعل المعايرة كلي . 0,5
- عبر عن كمية المادة n للحمض الموجود في الكأس عند اللحظة t بدلالة C_B و V_{BE} .
استنتاج ، بدلالة C_B و V_{BE} ، كمية المادة n_T للحمض المتكون في الحوجلة عند نفس اللحظة t و نفس درجة الحرارة θ .

2- تفاعل الحلماة :

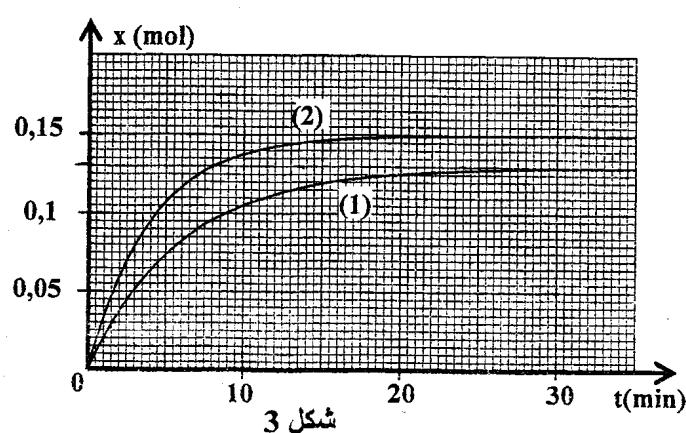
- 2.1. اذكر مميزات تفاعل الحلماة . 0,25
- 2.2. احسب كميتي المادة $n(A)$ و $n(\text{H}_2\text{O})$ للمركب (A) و الماء في الحوجلة قبل بداية التفاعل . 1
- 2.3. استنتاج، عند التوازن، قيمة نسبة التقدم النهائي α لتفاعل الحلماة . 0,75
- 2.4. يمثل المستقيم (T) المماس للمنحنى $n_T = f(t)$ عند اللحظة $t = 0$ (الشكل 1) . 0,5
حدد قيمة السرعة الحجمية لتفاعل الحاصل في الحوجلة عند $t = 0$.
- 2.5. فسر كيف تتطور السرعة الحجمية لتفاعل خلال الزمن . 0,5
ما العامل الحركي المسؤول عن هذا التطور؟



شكل 2

الجزء الثاني (1,75 نقطة) : تصنيع إستر
لمقارنة تأثير كل من حمض البوتانويك وأندرید البوتانويك على البروبان -1- أول ،
نجز تصنيعين باستعمال الجهاز الممثل في الشكل (2).
▪ التصنيع الأول : ندخل في الحوجلة كمية المادة n من البروبان -1- أول وكمية
وافرة من حمض البوتانويك ؛
▪ التصنيع الثاني : ندخل في الحوجلة نفس كمية المادة n من البروبان -1- أول
وكمية وافرة من أندرید البوتانويك ؛

يمثل المنحنيان التجريبيان (1) و (2)، تبعاً، تطور
تقدم التفاعل خلال التصنيع الأول وتطور تقدم التفاعل
خلال التصنيع الثاني، الشكل (3).



شكل 3

- 1- أعط اسم الجهاز المستعمل و علل اختياره . 0,5
- 2- باستعمال الصيغ نصف المنشورة، اكتب
معادلة التفاعل الحاصل خلال التصنيع الثاني . 0,5
- 3- حدد، انطلاقاً من المنحنيين التجريبيين
(1) و (2)، قيمة مردود التصنيع الأول . 0,75

فيزياء 1 : (1,75 نقطة) تاريخ التربات البحرية
 يستعمل الثوريوم $^{230}_{90}\text{Th}$ لتأريخ المرجان و التربات البحرية لأن تركيز الثوريوم على سطح الترسب الموجود في تماس مع ماء البحر يبقى ثابتاً و يتناقص حسب العمق داخل الترسب .

1- يعطي الأورانيوم $^{238}_{92}\text{U}$ المذاب في ماء البحر ذرات الثوريوم $^{230}_{90}\text{Th}$ مع انبعاث x دقائق α و y دقائق β .

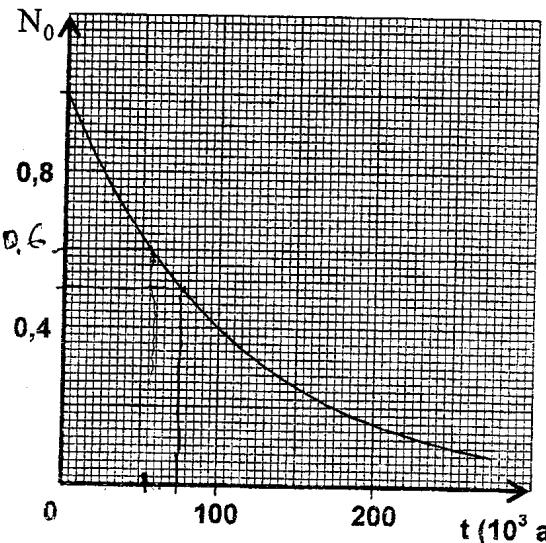
1.1- اكتب معادلة هذا التحول النووي محدداً قيمة كل من x و y .

1.2- نرمز لثابتة النشاط الإشعاعي للثوريوم $^{230}_{90}\text{Th}$ بـ λ و لثابتة النشاط الإشعاعي للأورانيوم $^{238}_{92}\text{U}$ بـ λ' .

بين أن النسبة $\frac{N(^{230}\text{Th})}{N(^{238}\text{U})}$ تكون ثابتة عندما يصبح لعينة الأورانيوم 238 و عينة الثوريوم 230 نفس النشاط الإشعاعي ، حيث (^{230}Th) عدد نوى الثوريوم 230 عند لحظة t و (^{238}U) عدد نوى الأورانيوم عند نفس اللحظة t .

2- تتولد عن تفتق نواة الثوريوم $^{230}_{90}\text{Th}$ نواة الراديوم $^{226}_{88}\text{Ra}$ اكتب معادلة هذا التفاعل النووي محدداً طبيعة الإشعاع المنبعث .

3- نسمى $N(t)$ عدد نوى الثوريوم 230 الموجود في عينة من المرجان عند لحظة t و نسمى N_0 عدد هذه النوى عند $t = 0$.



يمثل المبيان جانبه تطور النسبة $\frac{N(t)}{N_0}$ بدلالة الزمن t .

اعتماداً على المبيان ، تحقق أن عمر النصف للثوريوم ^{230}Th هو $t_{1/2} = 7,5 \cdot 10^4$ ans .

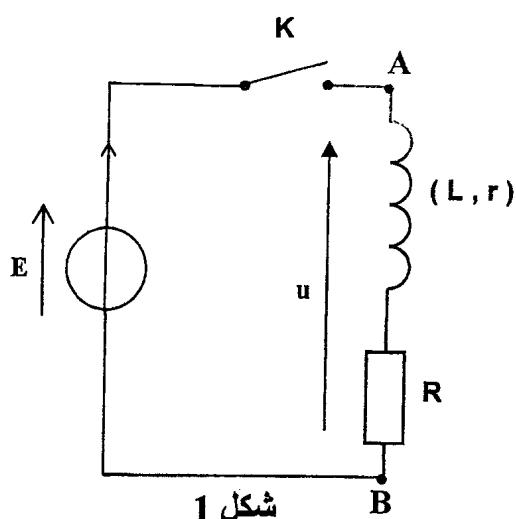
4- يستعمل المبيان جانبه لتاريخ عينة من تربة بحري .

أخذت ، من قعر المحيط ، عينة لها شكل أسطوانة ارتفاعها h .
 بين تحليل جزء ، كتلته m ، أخذ من القاعدة العليا لهذه العينة أنه يحتوي على كتلة $m_s = 20 \mu\text{g}$ من الثوريوم 230 و بين تحليل جزء له نفس الكتلة m ، أخذ من القاعدة السفلية للعينة ذاتها ، أنه يحتوي فقط على كتلة $m_p = 1,2 \mu\text{g}$ من الثوريوم 230 .

نأخذ أصل التواريخ $t = 0$ حيث تكون كتلة الثوريوم 230 هي $m_0 = m_s$ هي أوجد ، بالسنة ، عمر الجزء المأخوذ من القاعدة السفلية للعينة .

فيزياء 2 : (5,5 نقطة) دراسة النظام الانتقالية في وشيعة وفي مكثف.

يمكن الحصول على تذبذبات كهربائية حرة غير ممددة ، بتركيب على التوالي ، مكثف و وشيعة معامل تحريرها L و مقاومتها R ، واضافة مولد ذي مقاومة سالبة ، يعرض لحظياً الطاقة المبددة بمفعول جول .
 يهدف هذا التمرين إلى دراسة النظام الانتقالية الذي يسود في الدارة بين لحظة إغلاق قاطع التيار ولوحظة بداية استقرار النظام الدائم سواء بالنسبة للوشيعة أو بالنسبة للمكثف ، كما يتطرق إلى التبادل الطاقي الذي يحدث بين المكثف و الوشيعة أثناء التذبذبات الكهربائية .



شكل 1

1 - دراسة النظام الانتقالي في وشيعة
تنجز التركيب التجريبي الممثل في الشكل (1) ، وذلك لتتبع إقامة التيار
الكهربائي في ثنائي قطب (AB) مكون من موصل أومي مقاومته R
و وشيعة معامل تحريضها L و مقاومتها r . يطبق المولد الكهربائي
المثالي توترًا ثابتًا $E = 6,0\text{V}$ بين مربطي ثنائي القطب (AB) .
1.1- نضبط المقاومة R على القيمة $R=50\Omega$ ، ونغلق قاطع
التيار K عند اللحظة $t=0$.

نسجل بواسطة جهاز ملائم تطور شدة التيار i المار في الدرة
بدالة الزمن t ، فنحصل على المنحنى الممثل في الشكل (2) .
المعامل الموجي للمماس (T) للمنحنى $i=f(t)$ عند اللحظة $t=0$ ،
هو $a=100\text{A.s}^{-1}$ ، الشكل (2) .

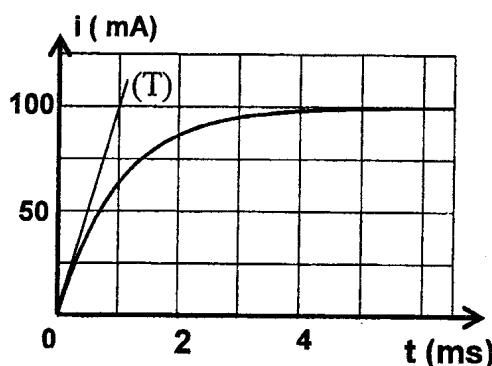
يعبر عن التوتر u بين مربطي ثنائي القطب (AB) بالعلاقة :

$$u = (R + r).i + L \frac{di}{dt}$$

أ - هل يتزايد أو يتناقص المقدار $L \cdot \frac{di}{dt}$ أثناء النظام الانتقالي؟
عل جوابك .

ب - غير، عند اللحظة $t=0$ ، عن $\frac{di}{dt}$ بدالة E و L .
أوجد قيمة L .

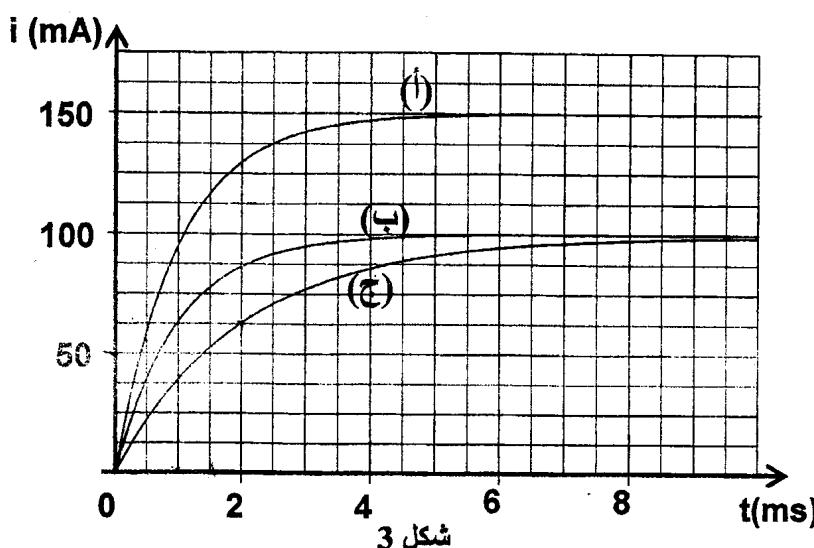
ج - احسب قيمة L بالنسبة لـ $\frac{di}{dt}$ بـ $t > 5\text{ms}$ واستنتج قيمة r .



شكل 2

$(\Omega \rightarrow r)$	$(\Omega \rightarrow R)$	$(H \rightarrow L)$	الحالات
10	$R_1=50$	$L_1=6,0 \cdot 10^{-2}$	الحالة الأولى
10	$R_2=50$	$L_2=1,2 \cdot 10^{-1}$	الحالة الثانية
10	$R_3=30$	$L_3=4,0 \cdot 10^{-2}$	الحالة الثالثة

1.2- نستعمل نفس التركيب التجريبي
(الشكل 1) ، ونغير في كل حالة قيمة
معامل التحرير L للوشيعة وقيمة
المقاومة R للموصل أومي ، كما
يبين الجدول جانبه :



يعطي الشكل (3) المنحنيات (أ) و (ب) و (ج)
المحضلة في الحالات الثلاث .

أ - عين ، معلمًا جوابك ، المنحنى
المواافق للحالة الأولى والمنحنى الممواافق
لحالة الثانية .

ب - نضبط المقاومة R_2 على القيمة R'_2
لتكون ثابتة الزمن هي نفسها في الحالتين
الثانية والثالثة .

عبر عن R'_2 بدالة L_2 و L_3 و R_3 و r .
احسب R'_2 .

نعرض في التركيب الممثل في الشكل (1) الوشيعة بمكثف سعته $C = 20\mu F$ ، غير مشحون بدنيا، ونضبط مقاومة الموصل الأول على القيمة $R = 50\Omega$.

نغلق قاطع التيار عند اللحظة $t = 0$ ، ونعاين بواسطة جهاز ملائم تصور المؤثر u_C بين مربطي المكثف بدلالة الزمن .
 2.1- ارسم تبیانة التركیب التجاری، مبيناً علیها تركیب هیکل و مدخل الجهاز والسمم الممثل للتوتر u_C في
 الاصطلاح مستقبل .

2.2- أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C .

أوجد ، بدلالة برمترات الدارة ، تعبير كل من A و B و τ .

2.3- يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل : $u_c = Ae^{-\frac{t}{\tau}} + B$ ، حيث A و B ثابتان و τ ثابتة الزمن .

2.4- استنتاج ، بدلالة الزمن ، التعبير الحرفي لشدة التيار ز المار في الدارة أثناء النظام الانتقالـي .

K 2.5- احسب شدة التيار عند اللحظة $t = 0$ مباشرة بعد إغلاق قاطع التيار.

3- دراسة تبادل الطاقة بين المكثف والوشيعة
نحو التركيب المماثل في الشكل (4) والممكن من:

- وشيعة معامل تحرّضها، [١] ومقاؤتها؛

- وشیعه معامل نحریضها [و معاومنها ؟

- مكثف سعته $C=20\mu F$ مسحون مسبقاً تحت التوتر $U_0=6,0V$:

-مولد G يعرض، بالضبط ، الطاقة المبددة في الدارة بمحفول جول .

نغلق قاطع التيار K ، فيمر في الدارة تيار كهربائي شدته

: (LC) ، حيث T_0 الدور الخاص للدارة $i = I_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t\right)$

$$\therefore T_0 = 2\pi\sqrt{L/C}$$

3.1- بين أن تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف ، عند لحظة t ، يكتب على الشكل :

$$\therefore E_e = \frac{1}{2} \cdot L \cdot I_m^2 \cdot \sin^2 \left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t \right)$$

3.2- بين أن الطاقة الكلية E للدارة (LC) تتحفظ أثناء التذبذبات و احسب قيمتها .

فيزياء 3: 5,75 نقطة (الجزء الأول و الثاني مستقلان)

الجزء الأول (2,75 نقطة) : السقوط الرأسي لجسم صلب

يُخضع كل جسم صلب مغمور في الماء إلى دافعه أرخميدس ، وإذا كان هذا الجسم في حركة إزاحة داخل الماء فإنه يُخضع كذلك إلى قوة احتكاك الماء.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة تطور سرعة كريتين (a) و (b) من الزجاج متجانستين ليس لهما نفس الشعاع، توجдан في حركة ازاحة داخلاً، زيت سرعة نسبياً صغيرة .

معطيات : الكثافة الحجمية للزجاج : $\rho = 2600 \text{ kg.m}^{-3}$

$$\therefore \rho_0 = 970 \text{ kg.m}^{-3} \quad : \quad \text{الكتلة الحجمية للزيت}$$

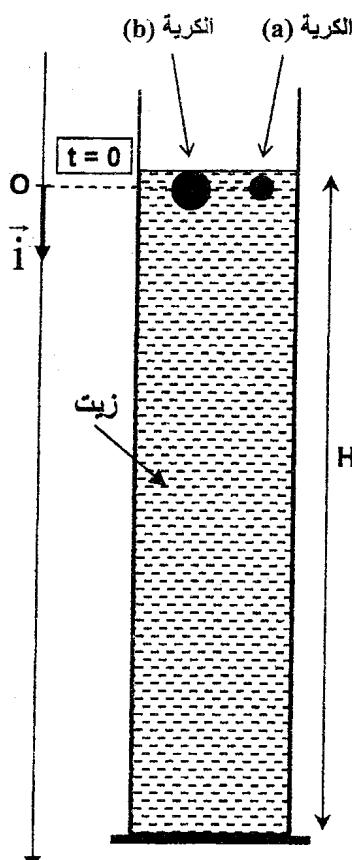
$$\therefore \eta = 8,00 \cdot 10^{-2} \text{ N.m}^{-2} \cdot \text{s} \quad : \quad \text{لزوجة الزيت}$$

$$; g = 9,81 \text{ m.s}^{-2} \quad : \quad \text{تسارع القاء}$$

$$\therefore V = \frac{4}{3} \pi r^3$$

نحرر، عند نفس اللحظة $t = 0$ ، الكريتين (a) و (b) عند سطح الزيت الموجود في أنبوب شفاف أسطواني رأسي.

ارتفاع الزيت في الأنبوب هو $H = 1,00$ m ، الشكل(1) .



شكل 1

ندرس حركة الكريمة (a) في المعلم (O, \vec{i}) المرتبط بالأرض.
تخضع الكريمة أثناء حركتها داخل الزيت إلى:

$$\text{دافعة أرخميدس } \vec{F} = -\rho_0 \cdot V \cdot g \cdot \vec{i}$$

$$\text{قوة الاحتكاك المائي } \vec{f} = -6\pi \cdot \eta \cdot r \cdot v \cdot \vec{i} \text{ حيث } v \text{ سرعة الكريمة؛}$$

$$\text{وزنها } \vec{P} = m \cdot g \cdot \vec{i}$$

نرمز للزمن المميز لحركة الكريمة (a) بـ τ ؛ و نعتبر أن سرعة الكريمة تبلغ القيمة الحدية v بعد تمام المدة الزمنية τ .

$$1.1 \quad \text{أثبت المعادلة التقاضية } \frac{dv}{dt} + \frac{v}{\tau} = C \text{ لحركة الكريمة (a)}$$

مع تحديد تعبير الثابتين τ و C . احسب τ ، علماً أن $r = 0,25 \text{ cm}$.

$$1.2 \quad \text{احسب قيمة السرعة الحدية } v \text{ للكريمة (a).}$$

2- دراسة مقارنة لحركتي الكريتين (a) و (b)

$$\text{شعاع الكريمة (b)} \text{ هو } r' = 2r.$$

2.1- حدد ، مطلاً جوابك ، الكريمة التي تستغرق أطول مدة زمنية لتبلغ سرعتها الحدية.

2.2- خلال النظام الانتقالي تقطع :

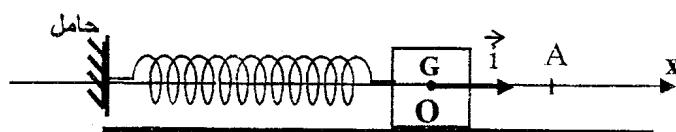
$$\text{- الكريمة (a) المسافة } d_1 = 5,00 \text{ cm} ;$$

$$\text{- الكريمة (b) المسافة } d_2 = 80 \text{ cm} .$$

نهمل شعاعي الكريتين r و r' أمام ارتفاع الزيت H .

احسب المدة الزمنية الفاصلة بين وصول الكريتين (a) و (b) إلى قعر الأنابيب.

الجزء الثاني (3 نقط) : تغير الشروط البدئية لحركة متذبذب غير محمد المجموعة الميكانيكية المتذبذبة هي مجموعة ميكانيكية تنجز حركة ذهاباً وإياباً حول موضع توازنها المستقر.



شكل 2

يتكون نواس من أفقى من جسم صلب (S) كثنته m ، مثبت بطرف نابض لفاته غير متصلة وكلته مهملة وصلابته K .

الطرف الآخر للنابض مثبت في حامل ثابت كما يبين الشكل (2).

عند التوازن ، ينطبق مركز القصور G للجسم (S) مع الأصل O لمعلم الفضاء (O, \vec{i}) المرتبط بالأرض.
نزير الجسم (S) عن موضع توازنه في المنحى الموجب إلى أن ينطبق مركز قصوره G مع نقطة A تبعد عن O بمسافة d .

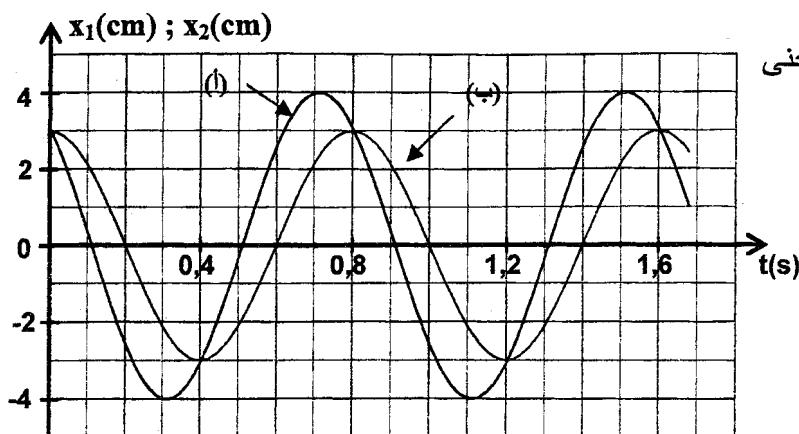
نعتبر الحالتين التاليتين :

- **الحالة الأولى** : نحرر الجسم (S) عند النقطة A ، بدون سرعة بدئية ، عند لحظة $t = 0$.

- **الحالة الثانية** : نرسل الجسم (S) انطلاقاً من النقطة A في المنحى السالب، بسرعة بدئية \vec{v}_A ، عند لحظة $t = 0$ في الحالتين ينجز الجسم (S) حركة تنبينية حول موضع توازنه O .

- أثبتت المعادلة التفاضلية التي يحققها الأصول x لمركز القصور G . 0,5
 - أوجد التعبير الحرفي للدور الخاص T_0 للمتذبذب ليكون حل المعادلة التفاضلية هو : 0,5

$$\cdot \quad x = x_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \phi\right)$$



شكل 3

- نحصل ، بواسطة جهاز ملائم ، على منحنى تطور الأصولين x_1 و x_2 لمركز قصور الجسم (S) ، تباعا ، في الحالتين الأولى والثانية ، كما يبين الشكل (3). 0,5
 عين ، معللا جوابك ، المنحنى الموافق لحركة المتذبذب في الحالة الأولى.
 - نعتبر المتذبذب في الحالة الثانية ، ونرمز لواسع حركته بـ x_{m2} وللطور عند أصل التواريخ بـ ϕ_2 . 0,5

- 4.1- حدد من المبيان الممثل في الشكل (3)
 قيمة المسافة d وقيمة الواسع x_{m2} . 0,5

- 4.2- بتطبيق انتهاط الطاقة الميكانيكية ، بين أنه يمكن التعبير عن الواسع x_{m2} بالعلاقة :

$$\cdot \quad x_{m2} = \sqrt{\frac{m \cdot v_A^2}{K} + d^2}$$

- 4.3- أوجد تعبير $\tan\phi_2$ بدلالة d و x_{m2} . 0,5