	الصفحة			
		1		
	8			
	*	1		
Г				

الامتدان الوطني الموحد للبكالوريا الدورة الاستدراكية 2024 -الموضوع -

المملكة المغربية وزارة التربية الولمنية (033ماء 3300) ا 1300 ماء المحادثة المغربية الولمنية وزارة التربية الولمنية والمراضة المعادثة المقادة المقادة

المركز الوطني للتقويم والامتحانات

SSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSS	RS 30
--	-------

	4h	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	
$\left\langle \right\rangle$	7	المعامل	شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)	্বা

المادة

الشعبة المسلك

- ب يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة.
- 💠 يجب أن تعطى التعابير الحرفية قبل التطبيقات العددية و تكون النتيجة مصحوبة بالوحدة.
 - یمکن للتمارین أن تنجز وفق ترتیب پختاره المترشح.

يتضمّن الموضوع أربعة تمارين: تمرين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء.

التمرين 1: الكيمياء (7نقط)

الجزء 1: دراسة محلول مائي لحمض الإيثانويك؛

الجزء 2: التتبع الزمني لتفكك الماء الأوكسيجيني.

التمرين 2: الموجات + التحولات النووية (4 نقط)

الجزء 1: الموجات على سطح الماء؛

الجزء 2: البلوتونيوم 238 في المجال الطبي.

التمرين 3: الكهرباء (4 نقط)

- ثنائيا القطب RL و RC و الدارة RLC.

التمرين 4: الميكانيك (5 نقط)

الجزء 1: السقوط الرأسى؛

الجزء 2: حركة نواس وازن.

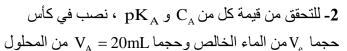
التمرين1: الكيمياء (7 نقط)

الجزءان 1 و 2 مستقلان

الجزء 1: دراسة محلول مائى لحمض الإيثانويك

يهدف هذا الجزء إلى دراسة:

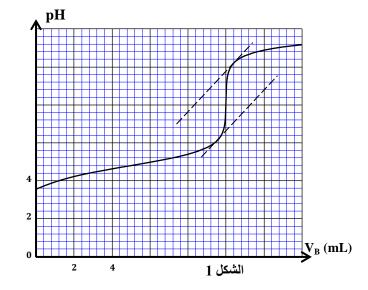
- محلول مائى لحمض الإيثانويك؛
- معايرة محلول مائى لحمض الإيثانويك.
- pH فياس أعطى قياس $C_{A} = 10^{-2} \, \mathrm{mol.L^{-1}}$ وتركيزه المولي $C_{A} = 10^{-2} \, \mathrm{mol.L^{-1}}$ فياس $C_{A} = 10^{-2} \, \mathrm{mol.L^{-1}}$ فياس $C_{A} = 10^{-2} \, \mathrm{mol.L^{-1}}$ فيا المحلول القيمة $C_{A} = 10^{-2} \, \mathrm{mol.L^{-1}}$ فيا المحلول القيمة $C_{A} = 10^{-2} \, \mathrm{mol.L^{-1}}$
 - 1-1- اكتب المعادلة المنمذجة للتفاعل الكيميائي بين حمض الإيثانويك والماء. (0,25)
 - 2-1- بين أن تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء تفاعل محدود. (0,25)
 - : يمكن أن يكتب pK_A يمكن أن يكتب ير $[H_3O^+]$ ، أن تعبير pK_A يمكن أن يكتب يرك.
 - (ن0,75) . pK_A احسب $pK_A \simeq 2.pH + log(C_A)$



م نعاير المحلول المحصل عليه بواسطة محلول مائي
$$(S_A)$$

اتركيزه
$${
m Na}^+_{({
m aq})}+{
m HO}^-_{({
m aq})}$$
 لهيدروكسيد الصوديوم ${
m C}_{
m B}=2.10^{-2}\,{
m mol.L}^{-1}$ المولى

- 2-1 اكتب المعادلة المنمذجة لتفاعل المعايرة. (0,25)
- $V_{\rm B}$ مكن تتبع تطور pH الخليط التفاعلي بدلالة الحجم لمحلول هيدر وكسيد الصوديوم المضاف من الحصول على المنحنى $pH=f(V_{\rm B})$.



 $V_{\rm B} = 7.2$ بالنسبة لحجم مضاف -2-2-1

(**ن0,5**) .
$$pK_{A}$$
 فيمة من قيمة $K_{A}=\frac{V_{B}.10^{-pH}}{V_{BE}-V_{B}}$ أـ اثبت التعبير

$$au$$
ب اثبت أن تعبير نسبة التقدم النهائي للتفاعل يكتب: $au = rac{V_{BE}}{V_{R}(1+10^{pK_{A}-pH})}$. احسب قيمته و استنتج. (1ن)

- (0,25) . $C_{\rm A}$ قيمة من قيمة -2-2-2
- (0.5) حدد قيمة الحجم $V_{\rm e}$ للماء المضاف.

2-2-4 نعطى الجدول التالي:

منطقة الانعطاف	لوينة الصيغة الحمضية	لوينة الصيغة القاعدية	الكاشف الملون
9,4 - 10,6	عديم اللون	أزرق	التيمول فتالين
7,4 – 9	أصفر	أحمر	أحمر الكريزول

اختر الكاشف الملون الأكثر ملاءمة لهذه المعايرة واستنتج اللون الذي يأخذه المحلول عند بداية المعايرة. (5,0ن)

الصفحة 3 RS 30

 $P_{0_2}(10^2 Pa)$

20

10

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2024 - الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)

الجزء 2: التتبع الزمني لتفكك الماء الأوكسيجيني

الماء الأوكسيجيني التجاري هو محلول مائي لبيروكسيد الهيدروجين H_2O_2 يستعمل في تعقيم الجروح أو كوسيلة للتبيين... يتفاعل بيروكسيد الهيدروجين مع نفسه بوجود سلك البلاتين، وفق تفاعل بطيء وكلي يسمى «تفاعل التفكك» معادلته الكيميائية:

$$2H_2O_{2(aq)} \longrightarrow O_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$$

لدر اسة هذا التفاعل، ندخل في حوجلة مرتبطة بمانومتر، في لحظة نعتبرها أصلا للتواريخ t=0, سلك من البلاتين و حجما

التجاري ذي H_2O_2 من محلول الماء الاوكسيجيني $V_0=10 \mathrm{mL}$

. $C_0 = 1, 2.10^{-1} \text{mol.L}^{-1}$ التركيز المولي

نغلق الحوجلة بإحكام، ونعتبر أن درجة حرارة المحلول وحجمه ثابتان خلال التفاعل.

يمثل منحنى الشكل 2 تطور ضغط غاز ثنائي الأوكسجين المتكون داخل الحوجلة بدلالة الزمن $P_{O_2}=f\left(t\right)$ مماس

للمنحنى عند النقطة ذات الأفصول t = 10min.

معطيات:

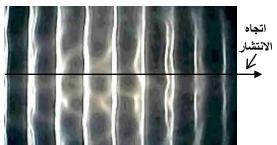
- سعة الحوجلة V = 250 mL ؛
 - نعتبر الغاز الناتج كاملا؛
- معادلة الحالة للغازات الكاملة: P.V=n.R.T ؛
 - ثابتة الغازات الكاملة: R = 8,31 S.I ؛
 - درجة الحرارة T=293K .
- 1- أكتب نصفى معادلة التفاعل أكسدة اختزال لتفكك 4.0.5 (0.5).
 - 2- أحسب التقدم الأقصى لهذا التفاعل . (0.25 ن)
- (ن 0.5) . $x(t) = \frac{V V_0}{RT} . P_{O_2}(t)$ يعبر عنه ب x(t) يعبر عنه ب x(t)
- 4- أوجد، عند اللحظة t=10min فيمة السرعة الحجمية للتفاعل بالوحدة t=10min فيمة السرعة وجد،
 - رن **0.75**). $t_{1/2}$ التفاعل $t_{1/2}$ (0.75) .

التمرين 2: الموجات + التحولات النووية (4 نقط)

الجزءان 1 و 2 مستقلان

الجزء 1: انتشار موجة على سطح الماء

نحدث على سطح الماء في حوض الموجات، بواسطة صفيحة مهتزة ترددها N قابل للضبط، موجات متوالية مستقيمية جيبية. تمكن إضاءة سطح الماء، بواسطة جهاز مناسب، من الحصول على شاشة حوض الموجات، على صورة مكبرة لمظهر سطح الماء، تتكون من مناطق مظلمة وأخرى مضيئة متتالية، تمثل على التوالي قعور وذرى الموجات المنتشرة. (الشكل جانبه)



الشكل 2

معطى: عندما نضع في حوض الموجات جسما طوله $10 \, \mathrm{mm} = 1$ نحصل على الشاشة على صورة مكبرة طولها $L = 20 \, \mathrm{mm}$. 1- نضبط تردد الموجات على القيمة $N_1 = 20 \, \mathrm{Hz}$. فنشاهد على الشاشة، في اتجاه الانتشار ، أن نقطتين A و B تفصل بينهما مسافة $D = 40 \, \mathrm{mm}$ ، توجدان على التوالي على الذروتين الأولى والثالثة للموجات المنتشرة.

 λ_0 الموجة λ_0 للموجات على سطح الماء. (5,0ن)

الصفحة 4 RS 30

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2024 - الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)

- (ن0,25) . $V_1 = 0,2 \text{m.s}^{-1}$: هذه الموجات هي أن سرعة هذه الموجات
- a نضع في حوض الموجات صفيحتين رأسيتين، متوازيتين مع الصفيحة المهتزة، تكونان حاجزا به فتحة صغيرة عرضها

بحيث:
$$1 < \frac{\lambda_1}{a} > 1$$
 ما هو شكل الموجات بعد الفتحة؟ علل جوابك. (0,5)

A نزيل الصفيحتين الرأسيتين من حوض الموجات، ونضبط تردد الموجات على القيمة $N_2=30$ ، فنلاحظ أن النقطتين A و B أصبحتا تهتزان على تعاكس في الطور . تعبير المسافة الفاصلة بين نقطتين A و A تهتزان على تعاكس في الطور هو:

عدد صحیح طبیعي. MN = (2k+1). $\frac{\lambda}{2}$

. $\left[2.10^{-1} {\rm m.s^{-1}} - 3.10^{-1} {\rm m.s^{-1}}
ight]$ نقبل أن سرعة انتشار الموجات V_2 تنتمي للمجال

(ن0,75) .
$$V_2 = \frac{2N_2.\ell.D}{5L}$$
 : بين أن

2-3- استنتج، معللا جوابك، ما اذا كان الماء وسطا مبددا أم غير مبدد. (5,0ن)

الجزء 2: البلوتونيوم 238 في المجال الطبي

منظم ضربات القلب عبارة عن جهاز صغير الحجم يتم زرعه في القفص الصدري للمريض، حيث يصدر شرارات كهربائية ضعيفة تعمل على تهييج عضلة القلب وتنظيم نبضاته. في البداية كان يعاني حاملو هذا الجهاز من قصر مدة اشتغال البطارية التي تزوده بالطاقة. ومن بين الحلول التي تم تطوير ها لتجاوز هذه المشكلة، استغلال الطاقة الناتجة عن تفتت نوى البلوتونيوم 238. يهدف هذا الجزء إلى دراسة الاشتغال العادي لجهاز منظم ضربات القلب، في حالة تغذيته بالطاقة الناتجة عن تفتت نوى البلوتونيوم 238. البلوتونيوم 238.

البلوتونيوم $^{238}_{92}$ نويدة مشعة، تتفتت تلقائيا إلى نويدة الأور انيوم $^{234}_{92}$ مع انبعاث دقيقة $^{A}_{z}$

معطيات:

²³⁸ ₉₄ Pu	$^{234}_{92}\mathrm{U}$	$_{\mathrm{Z}}^{\mathrm{A}}\mathrm{X}$	النواة أو الدقيقة
237,99799	233,99048	4,00153	الكتلة بالوحدة u

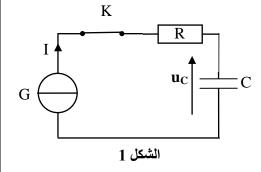
- كتل بعض النوى أو الدقائق:
- $1u = 931,5 \text{ MeV.c}^{-2}$: وحدة الكتلة الذرية
- الكتلة المولية للبلوتونبوم M=238g.mol 1 : 238
 - ثابتة أفوكادرو: N_A =6,02. 10^{23} mol ؛
- $t_{1/2}$ = 87,8 an :238 عمر النصف لنويدة البلوتونيوم
 - $.1an = 3,1536.10^7 s -$
- 1- اكتب معادلة تفتت نواة واحدة من البلوتونيوم 238، محددا نوع هذا النشاط الإشعاعي. (0,25)
 - ΔE ا الطاقة المحررة (ΔE ا خلال هذا التفتت. (ΔE 0,25) الطاقة المحررة
- 3- يحتوي جهاز منظم ضربات القلب على عينة من البلوتونيوم 238 كتلتها $m_0=130~{
 m mg}$. يشتغل هذا الجهاز بكيفية عادية كلما كانت قيمة النشاط الإشعاعي للعينة أكبر من أو تساوي القيمة $a_c=5,76.10^{10}{
 m Bg}$.
 - باعتبار النشاط الإشعاعي للجهاز ناتج فقط عن تفتت البلوتونيوم 238.
 - (ن0,5) الجهاز. a_0 البدئي البدئي a_0 النشاط الإشعاعي البدئي a_0 الجهاز.
 - Δt السنة، Δt مدة الاشتغال العادي للجهاز. (0,5)



التمرين 3: الكهرباء (4 نقط)

يهدف هذا التمرين:

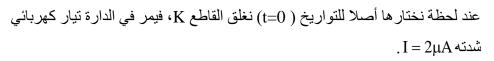
- تحديد سعة مكثف؛
- تحديد المقادير المميزة لوشيعة؛
- التذبذبات القسرية في دارة RLC متوالية.



1- تحديد سعة مكثف

ننجز التركيب الكهربائي الممثل في الشكل 1 و المكوَّن من:

- مولد للتيار الكهربائي يزود الدارة بتيار كهربائي شدته I ثابتة؛
 - موصل أومى مقاومته R؟
 - مكثف سعته \mathbf{C} حيث التوتر البدئي بين مربطيه هو \mathbf{C} ؛
 - قاطع التيار K.



يمثل منحنى الشكل 2 تطور التوتر \mathbf{u}_{C} بين مربطي المكثف بدلالة الزمن.

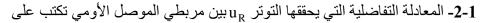
(ن0,25) . t و
$$U_0$$
 و U_0 و U_0 بدلالة u_0 بدلالة u_0 و U_0 و U_0 .

(ن0,25) .
$$t_1 = 20s$$
 الطاقة الكهر بائية المخزونة في المكثف عند اللحظة E_s الطاقة الكهر بائية المخزونة في المكثف

2- تحديد المقادير المميزة لوشيعة

ننجز التركيب الكهربائي الممثل في الشكل 3 والمكوَّن من:

- مولد قوته الكهر محركة E ؛
- د موصل أومى مقاومته $R=30\Omega$ ؛
- وشيعة (b) معامل تحريضها Lومقاومتها r
 - قاطع التيار K.



.
$$\frac{du_R}{dt} + \frac{u_R}{\tau} = \beta$$
 :الشكل

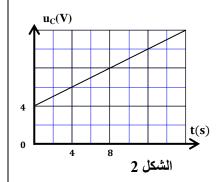
أوجد تعبير كل من τ و β بدلالة بارامترات الدارة. (5,0ن)

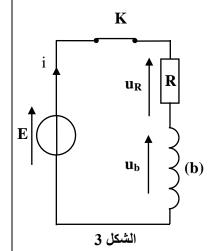
.
$$u_R(t) = A.(1 - e^{-t/\tau})$$
 . أوجد على الشكل التفاضلية يكتب على الشكل أوجد

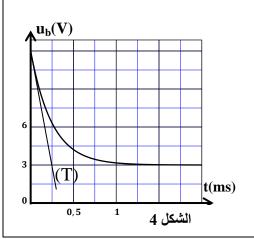
تعبير A بدلالة بارامترات الدارة. (0,5)

2-3- بين أن تعبير التوتر $\mathbf{u}_{\mathrm{b}}(t)$ بين مربطي الوشيعة يكتب:

(
$$\dot{\omega}$$
0,5) . $u_b(t) = \frac{E}{R+r} . (r + R.e^{-t/\tau})$









الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة الاستدراكية 2024 - الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء-

شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب)

. t=0 يمثل منحنى الشكل 4 تطور التوتر u_h بدلالة الزمن، (T) يمثل المماس للمنحنى عند النقطة ذات الأفصول t=0

بین أن r=10Ω و r=10. (**.**55).

3- - دراسة التذبذبات القسرية في دارة RLC متوالية

ننجز الدارة الكهربائية المتوالية الممثلة في الشكل 5 المكونة من:

- مولد التر ددات المنخفضة (GBF) ؛
 - الوشيعة السابقة (b) ؛
- الموصل الأومى ذى المقاومة $R = 30\Omega$ ؛
 - المكثف السابق ذي السعة C.

 $u(t)=U.\sqrt{2.\cos(2\pi Nt)}$ يزود المولد الدارة بتوتر كهربائي متناوب جيبي

تردده N قابل للضبط وقيمته الفعالة U ثابتة.

Z = f(N) مكنت الدر اسة التجريبية من الحصول على المنحنى

Z هي ممانعة الدارة (الشكل 6).

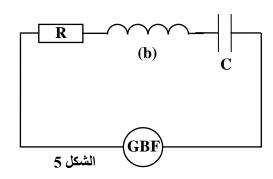
3-1- باستعمال منحنى الشكل 6، بين أن الدارة في حالة رنين كهربائي. (0,25ن)

يدة I_0 عيث $I=\frac{I_0}{\sqrt{2}}$ بالنسبة لأحد الترددات تأخذ شدة التيار القيمة I_0 عيث I_0 شدة

الفعالة التيار الكهربائي عند الرنين الكهربائي.

 $(\dot{0},25)$. $Z \simeq 56,5\Omega$ نحقق أن

Q عرض المنطقة الممررة ذات AN و استنتج ΔN معامل الجودة لهذه الدارة. (0.5)



التمرين 4: الميكانيك (5 نقط)

الجزءان 1 و 2 مستقلان

الجزء 1: السقوط الرأسى

يخضع كل جسم في حركة داخل مائع إلى دافعة أرخميدس و إلى قوى احتكاك مائع.

يهدف هذا الجزء إلى در اسة الحركة الرأسية لكرية متجانسة في زيت محرك ثم في الهواء.

معطيات:

- الكتلة الحجمية للمادة المكونة للكرية المتجانسة: $\rho_{\scriptscriptstyle R} = 680\,{\rm kg.m^{-3}}$

- شعاع الكرية: R = 2,5cm ؛

- الكتلة الحجمية للزيت: $\rho_{\rm H} = 900\,{\rm kg}\,/\,{\rm m}^3$

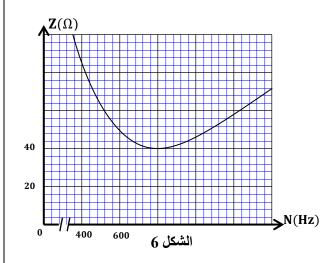
- شدة مجال الثقالة: $g = 9.8 \text{ N.kg}^{-1}$ ؛

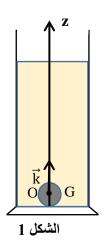
 $V = \frac{4}{2} \cdot \pi \cdot R^3$ - حجم الكرية هو

1- نثبت الكرية في قعر أنبوب مملوء بالزيت. (الشكل1)

 $R(O;\vec{k})$ نحرر، عند اللحظة G في المعلم O و ندرس حركة مركز قصور ها G في المعلم نقطة

الموجه نحو الأعلى و المرتبط بمرجع أرضى نعتبره غاليليا.







خلال حركتها في الزيت، تخضع الكرية، بالإضافة لوزنها، إلى:

. فوة الاحتكاك المائع التي ننمدجها ب: $\vec{f} = -6\pi.\eta.R.v.\vec{k}$ عند لحظة $\vec{f} = -6\pi.\eta.R.v.\vec{k}$ عند لحظة عند لحظة الاحتكاك المائع التي ننمدجها ب

- دافعة أرخميدس :
$$\vec{F} = -\rho_{_{\rm H}}.V.\vec{g}$$
 حجم الكرية .

1-1- علل منحى حركة الكرية. (0,5 ن)

ين أن المعادلة التفاضلية التي تحققها السرعة $_{
m V}$ لحركة $_{
m G}$ في الزيت

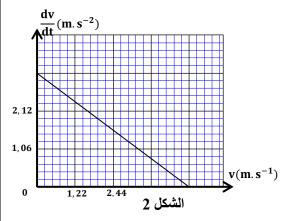
$$(\dot{\mathbf{0}},\mathbf{5}) \cdot \frac{d\mathbf{v}}{dt} + \frac{9\eta}{2\rho_{\rm B}R^2} \cdot \mathbf{v} = \mathbf{g} \cdot (\frac{\rho_{\rm H}}{\rho_{\rm B}} - 1)$$
: نكتب

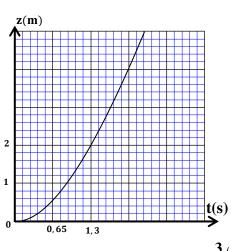
.v لحركة $\frac{dv}{dt}$ لحركة $\frac{dv}{dt}$ بدلالة $\frac{dv}{dt}$

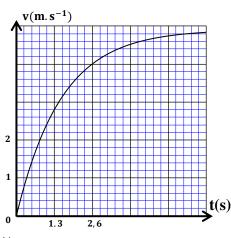
 $v(m.s^{-1})$ للسرعة الحدية التي قد تبلغها الكرية واستنتج قيمة V_{ℓ} للسرعة الحدية التي قد تبلغها الكرية واستنتج قيمة V_{ℓ}

1-4- مكن حل المعادلة التفاضلية للحركة من خط منحنيي الشكل 3 الممثلين

لتغيرات كل من السرعة v والأنسوب z للمركز v بدلالة الزمن ما دامت الكرية في الزيت.







الشكل 3

علما أن G توجد عند الحظة (t=0) على عمق H=2m مدد سرعة G لحظة خروجه من الزيت، (نهمل التأثيرات الناجمة عن تغير الوسط على حركة الكرية أثناء خروجها من الزيت). (0.5)

2- نعتبر أن الكرية تخضع لتأثير وزنها فقط بعد خروجها من الزيت.

 $R(O;\vec{k})$ في المعلم G للكرية من الزيت أصلا جديدا للتواريخ t=0 وندرس حركة G في المعلم

بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، حدد ، بالنسبة للسطح الحر للزيت، الارتفاع القصوي $h_{\rm m}$ الذي يصله المركز G في الهواء. G

الجزء 2: دراسة حركة نواس وازن

نعتبر نواس وازن مركز قصوره G وكتلته m مكون من ساق وجسم صلب (S). يمكن أن ينجز هذا النواس حركة دوران حول محور أفقي (Δ) ثابت يمر من الطرف O للساق (الشكل I).

 (Δ) نرمز ب (Δ) لعزم قصور النواس الوازن بالنسبة للمحور (Δ) و المسافة التي تفصل (Δ) عن المحور

معطيات

- L = 50 cm ' m = 400 g ' $g = 9.8 \text{ m.s}^{-2}$ -
- (rad) عبر عنها بالراديان $\theta \simeq \cos\theta \simeq 1 \frac{\theta^2}{2}$ در النسبة للتذبذبات ذات الوسع الصغير نأخذ: $\theta \simeq \sin\theta \simeq 1 \frac{\theta^2}{2}$



نهمل الاحتكاكات ونعتبر المستوى الأفقي المار من G عند التوازن مرجعا لطاقة الوضع الثقالية حيث Epp=0.

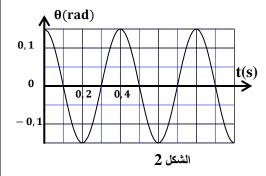
نزيح النواس عن موضع توازنه المستقر في المنحى الموجب بزاوية $\theta_{\rm m}$ صغيرة جدا ثم نحرره بدون سرعة بدئية عند لحظة نتخذها أصلا للتواريخ t=0.

نمعلم في كل لحظة موضع النواس بالأفصول الزاوي θ (الشكل 1).

مكنت معالجة النتائج التجريبية بواسطة برنامج ملائم من الحصول على المنحنى الذي يمثل تطور الأفصول الزاوي θ بدلالة الزمن (الشكل2).

1- بتطبيق العلاقة الأساسية للتحريك في حالة الدوران، أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها الأفصول الزاوي θ . (0,5)

ما أن $J_{_{\Delta}}$ و g و g علما أن $T_{_{0}}$ علما أن $T_{_{0}}$



(ن0,5) هو حل للمعادلة التفاضلية.
$$\theta = \theta_{\rm m} \cos \left(\frac{2\pi}{T_{\rm o}} t \right)$$

(نامن $\pi^2 = 10$). (تأخذ J_{Λ} عدد قيمة J_{Λ}

4- احسب قيمة كل من السرعة الخطية v_G والتسارع a_G لحركة G لحظة مروره من موضع التوازن. (0,5)

روجد تعبير الطاقة الحركية للمتذبذب بدلالة heta و heta أوجد تعبير الطاقة الحركية للمتذبذب بدلالة heta و heta و heta و heta و heta و heta