

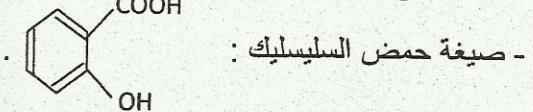
سلسلة
التنقية

حمض السليسيك هو حمض كربوكسيلي عطري عديم اللون يستخلص طبيعياً من بعض النباتات كالصفصاف الأبيض وإكليلية المروج؛ له عدة فوائد حيث يستعمل في علاج بعض الأمراض الجلدية وكدواء لخفيف صداع الرأس وكمخفض لدرجة حرارة الجسم كما يعتبر المركب الرئيسي لتصنيع دواء الأسبرين. من خلال مجموعتيه المميزتين، يمكن لحمض السليسيك أن يلعب دور الحمض أو دور الكحول وذلك حسب ظروف تجريبية معينة.

يهدف التمارين إلى دراسة تفاعل حمض السليسيك مع الماء وإلى معايرته بواسطة محلول قاعدي ثم إلى تفاعلاته مع حمض الإيثانويك.

نرمز لحمض السليسيك بـ AH و لفاعدته المرافقة بـ A^- .
معطيات:

- تمت جميع القياسات عند درجة الحرارة $25^\circ C$.



- الموصلية المولية الأيونية: $\lambda_{H_3O^+} = 35.10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$ و $\lambda_A^- = 3.62.10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$

- نهمل تأثير الأيونات HO^- على موصلية المحلول، ونكتب تعبير الموصلية σ لمحلول مائي مخف للحمض AH كالتالي:

$$\sigma = \lambda_{A^-} \cdot [A^-] + \lambda_{H_3O^+} \cdot [H_3O^+]$$

- بالنسبة للمزدوجة $AH_{(aq)} / A^-_{(aq)}$: $pK_A = 3$.

- جدول مناطق انعطاف بعض الكواشف الملونة:

الكافش الملون	الهيليانتين	أحمر البروموفينول	أحمر الكريزول
منطقة الانعطاف	3 - 4,4	5,2 - 6,8	7,2 - 8,8

1- دراسة تفاعل حمض السليسيك مع الماء:

نعتبر محلولاً مائياً (S) لحمض السليسيك تركيزه المولي $C = 5.10^{-3} mol.L^{-1}$ وحجمه $V = 100mL$. أعطى قياس موصلية المحلول (S) القيمة $\sigma = 7.18.10^{-2} S.m^{-1}$.

1.1- انقل الجدول الوصفي التالي على ورقة التحرير وأتممه.

0,5

المعادلة الكيميائية		$AH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O_{(aq)}^+ + A^-_{(aq)}$			
نقدم التفاعل (mol)	حالة المجموعة	كميات المادة (mol)			
$x = 0$	البدنية		وغير		
x	خلال التطور		وغير		
x_{eq}	عند التوازن		وغير		

1.2- أوجد تعبير x_{eq} نقدم التفاعل عند التوازن بدلالته λ_{A^-} و $\lambda_{H_3O^+}$ و σ و V ، ثم أحسب قيمة x_{eq} .

0,75

1.3- بين أن القيمة التجريبية لـ pH المحلول (S) هي 2,73 .

0,5

1.4- احسب خارج التفاعل عند التوازن $Q_{r,eq}$.

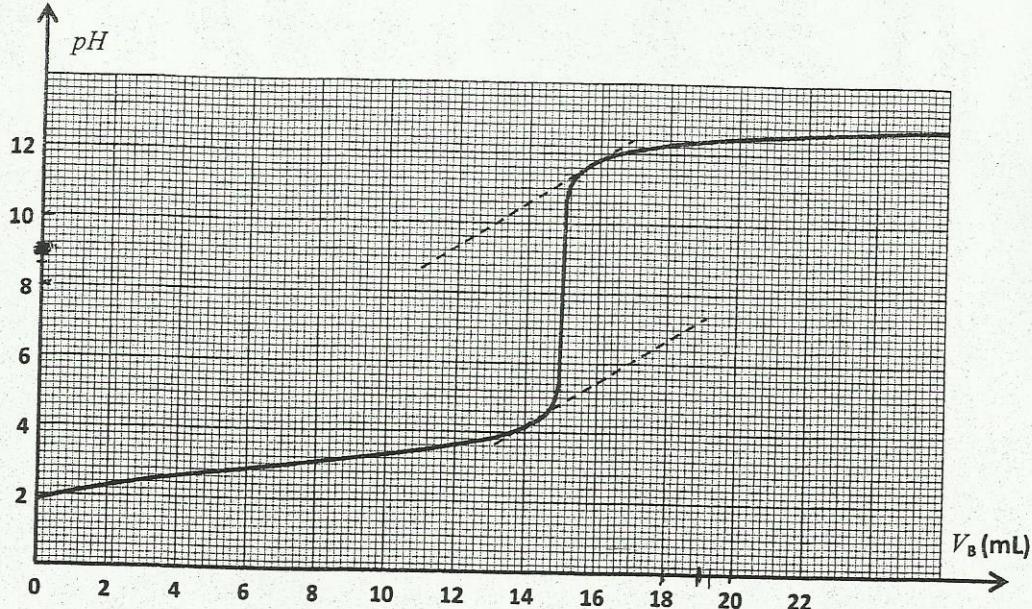
0,75

2- معايرة حمض السليسيك بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم :

نعاير بتتابع قياس pH الحجم $V_A = 15mL$ من محلول مائي لحمض السليسيك AH ، تركيزه C_A ، بواسطة

محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $NaOH_{(aq)}$ ذي التركيز $C_B = 0,2 mol.L^{-1}$

- 2.1- ارسم تبانية التركيب التجاري لإنجاز هذه المعايرة معيناً أسماء المعدات وال محليل . 0,75
 2.2- اكتب المعادلة الكيميائية المنفذة للتحوال الحاصل أثناء هذه المعايرة . 0,5
 2.3- يمثل المنحنى التالي تغير pH الخليط بدلالة الحجم V_B للمحلول (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم المضاف . 0,5

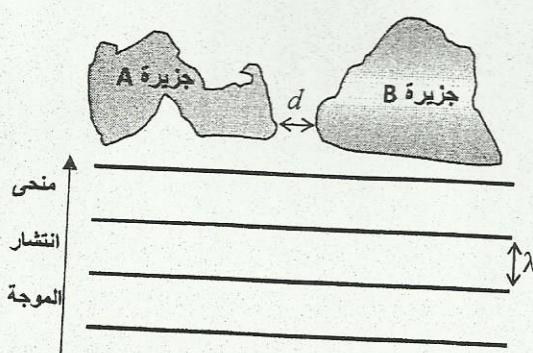


- 2.3.1- حدد الإحداثيين V_{BE} و pH_E لنقطة التكافؤ . 0,5
 2.3.2- احسب التركيز C_A^{eq} . 0,5
 2.3.3- بالرجوع إلى الجدول الوارد ضمن المعطيات (الصفحة 2/7) ، عين الكاشف الملون الملائم لإنجاز هذه المعايرة في غياب جهاز pH متر ، على جوابك . 0,25
 2.3.4- حدد الخارج $\frac{[A^-]_{eq}}{[AH]_{eq}}$ عند إضافة الحجم $V_B = 6 \text{ mL}$ من المحلول (S_B) للخليط التفاعلي . 0,5
- 3- دراسة تفاعل حمض السليسيك مع حمض الإيثانويك :
 لإنجاز تفاعل الأسترة بين حمض الإيثانويك CH_3COOH وحمض السليسيك الذي يلعب دور الكحول في هذا التحوال الكيميائي ، نسخن بالارتداد خليطا حجمه V ثابت يتكون من كمية المادة $n_1 = 0,5 \text{ mol}$ لحمض الإيثانويك ومن كمية المادة $n_2 = 0,5 \text{ mol}$ لحمض السليسيك بعد إضافة قطرات من حمض الكبريتيك المركز كحفاز .
- 3.1- باستعمال الصيغ الكيميائية ، اكتب المعادلة الكيميائية المنفذة لهذا التفاعل . 0,5
 3.2- نحصل عند التوازن على كمية مادة الإستر المتكون $n_{eq}(\text{ester}) = 3,85 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$. احسب المردود r للتفاعل الأسترة . 0,5
 3.3- اذكر طريقتين للرفع من مردود هذا التفاعل بالحفاظ على نفس المتفاعلات . 0,5

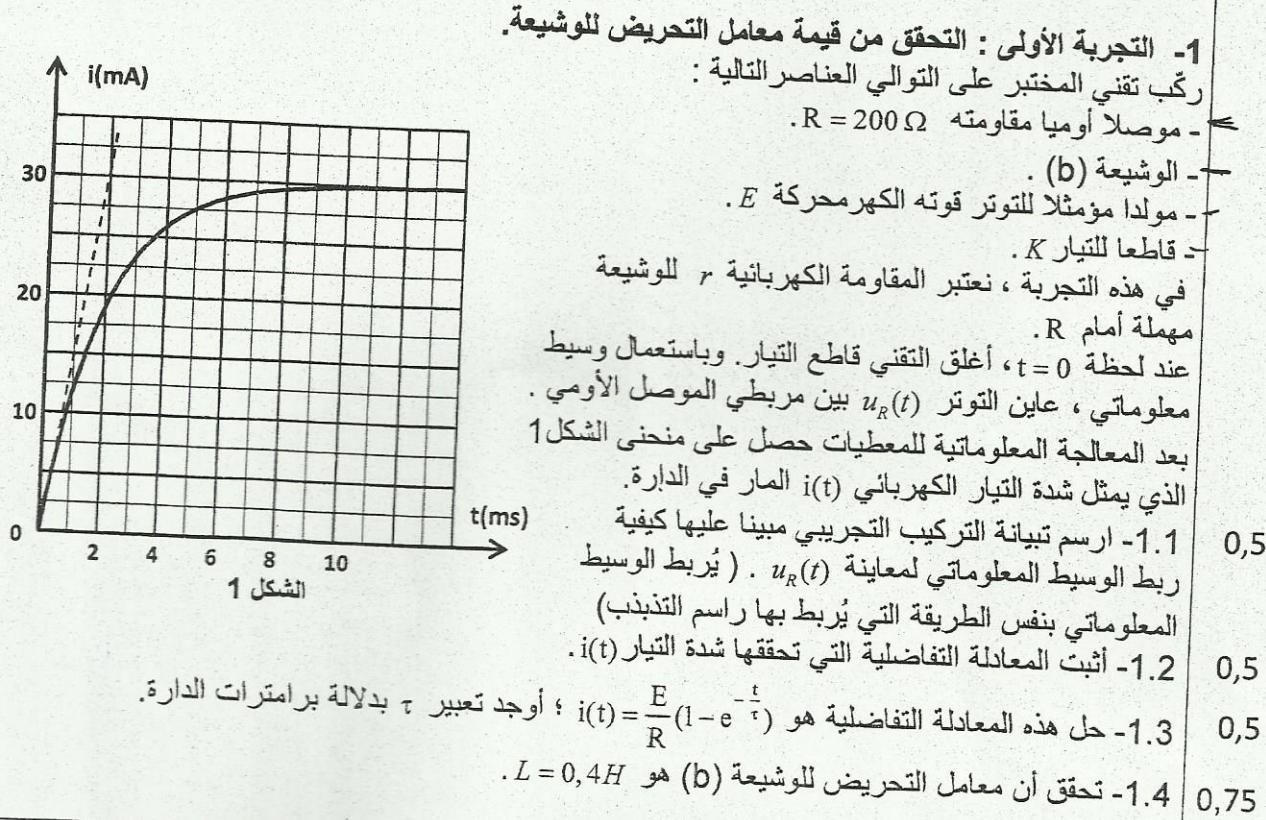
المقاييس (13)

الموجات (3 نقط) : غالباً ما تحدث الزلزال التي تقع في أعماق المحيطات ظاهرة طبيعية تدعى تسونامي ، وهي عبارة عن موجات تنتشر على سطح المحيط لتصل إلى الشواطئ بطاقة عالية و مدمرة . تندرج ظاهرة تسونامي بموجات ميكانيكية متواالية دورية تنشر على سطح الماء بسرعة v تتغير مع عمق المحيط h وفق العلاقة $v = \sqrt{gh}$ في حالة المياه القليلة العمق مقارنة مع طول الموجة ($\lambda \gg h$) ، حيث الرمز λ يمثل طول الموجة و g شدة الثقالة .

- نعطي : $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$
- ندرس انتشار موجة تسونامي في جزء من المحيط تعتبر عمقه ثابتًا $h = 6000 \text{ m}$.
- 1- عل أن الموجات التي تنتشر على سطح المحيط مستعرضة.
- 2- احسب السرعة v للموجات الميكانيكية المنتشرة على سطح الماء في هذا الجزء من المحيط.
- 3- علما أن المدة الزمنية الفاصلة بين ذروتين متتاليتين هي $T = 18 \text{ min}$ ، أوجد طول الموجة λ .
- 4- في الحالة ($\lambda \gg h$) ، يبقى تردد موجات تسونامي ثابتًا خلال انتشارها نحو الشاطئ . كيف يتغير طول الموجة λ عند الاقتراب من الشاطئ؟ عل جوابك.
- 5- تمر موجة تسونامي بين جزيرتين A و B بفصل $d = 100 \text{ km}$ بينهما مضيق عرضه $\lambda = 120 \text{ km}$.
- نفترض أن عمق المحيط بجوار الجزرتين يبقى ثابتا وأن موجة تسونامي الواردة مستقيمة طول موجتها $\lambda = 120 \text{ km}$. (الشكل جانب)
- 5.1- هل تتحقق شرط حدوث ظاهرة حيد موجة تسونامي عند اجتيازها المضيق؟ عل الجواب.
- 5.2- في حالة حدوث الحيد :
 - أعط ، مثلاً جوابك ، طول الموجة المحددة .
 - احسب زاوية الحيد θ .



- الكهرباء (4,5 نقط)** :
- توجد بالمخبر مواد كيميائية تتأثر ببرطوبة الهواء . ولتحديد نسبة الرطوبة x داخل مختبر ، اختار تقني القيام بتجربتين ، وذلك قصد :
- التتحقق من قيمة معامل التحرير L لوشيعة (b) مقاومتها r .
 - تحديد نسبة الرطوبة x بواسطة مكثف تتغير سعته C مع نسبة الرطوبة .



2 - التجربة الثانية : تحديد نسبة الرطوبة باستعمال متذبذب كهربائي .

أجزي التقني الترکیب التجاری الممثل في الشكل 2 والمكون من :

- الوشيعة السابقة (b) ذات المقاومة r ومعامل التحریض L .

- المکثف ذي السعة C .

- المولد المؤتمث للتواتر ذي القوة الكهرومکرکة E .

- موصل أومي مقاومته R' .

- قاطع التيار K ذي موضعين .

- مولد كهربائي G يزود الدارة بتواتر (t) $u_G = k \cdot i(t)$ ، حيث k برامتر موجب قابل للضبط .

بعد شحن المکثف كلبا ، أرجح التقني قاطع التيار إلى الموضع 2

عند لحظة $t_0 = 0$. (الشكل 2)

يمثل منحنى الشكل 3 التواتر (t) $u_C(t)$ المحصل عليه بين مربطي

المکثف في حالة ضبط البرامتر k على القيمة $k = r$.

2.1 - أي نظام من أنظمة التذبذب يبرزه هذا المنحنى؟

2.2 - أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التواتر (t) $u_C(t)$.

2.3 - يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية على الشكل :

$$u_C(t) = U_0 \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t\right)$$

أوجد تعبير الدور الخاص T_0 للمتذبذب الكهربائي .

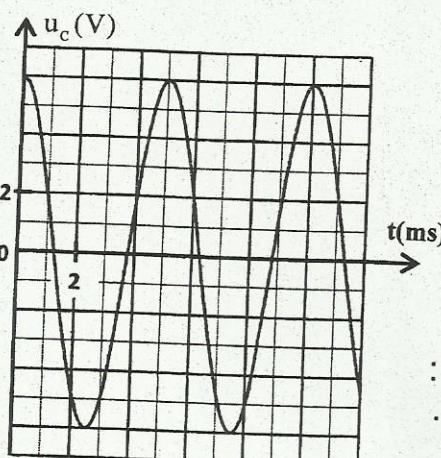
2.4 - تتغير السعة C للمکثف مع نسبة الرطوبة x حسب العلاقة :

$C = 0,5x - 20$ ، حيث C بالوحدة (μF) و x نسبة مئوية (%) .

حدد نسبة الرطوبة x داخل المختبر .

0,25
0,5
0,5

1



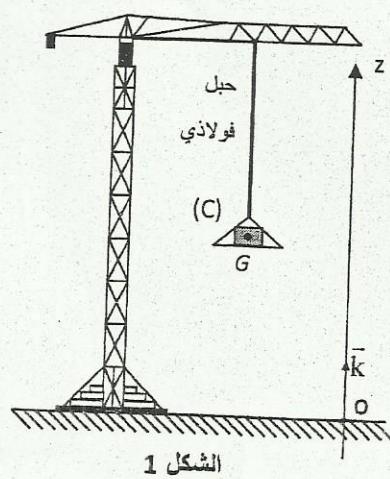
الشكل 3

الميكانيك (5,5 نقط) :

الجزءان مستقلان

الجزء الأول : دراسة حركة حمولة تستعمل الرافعات في أوراش البناء ، لنقل الحمولات الثقيلة بواسطة أحبال فولاذية مرتبطة بأجهزة خاصة . يهدف هذا التمرين إلى دراسة الحركة الرئيسية لحمولة ، ثم دراسة حركة السقوط الرأسي لجزء منها في الهواء .

نأخذ شدة الثقالة : $g = 9,8 m.s^{-2}$.



الشكل 1

1- حركة رفع الحمولة

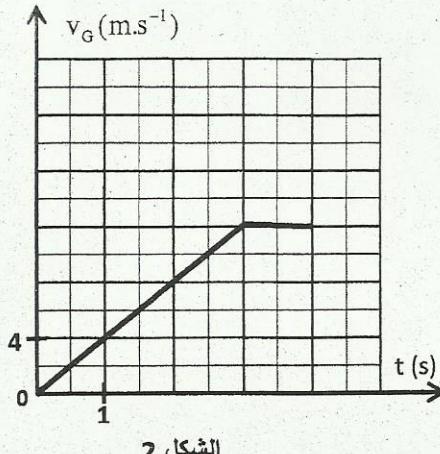
بأحد أوراش البناء ، تم تصوير حركة حمولة (C) ، مركز قصورها G وكتانها $m = 400 kg$ ، أثناء رفعها .

خلال الحركة ، يطبق الحبل الفولاذی على (C) قوة ثابتة متوجهة \bar{T} .

نهمل جميع الاحتكاكات .

ندرس حركة G في معلم $(\bar{O}, \bar{k}, \bar{z})$ مرتبط بالأرض الذي نعتبره

غاليليا . (الشكل 1)



الشكل 2

بعد معالجة شريط حركة (C) بواسطة برنام مناسب ، نحصل على المنحنى الممثل في الشكل 2 الذي يمثل السرعة $v_G(t)$.

- 1.1- حدد طبيعة حركة مركز القصور G في كل من المجالين الزمنيين : [0;3s] و [3s;4s].

- 1.2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أوجد شدة القوة \bar{T} التي يطبقها الجبل الفولاذي في كل من المجالين الزمنيين : [0;3s] و [3s;4s].

2- السقوط الرأسي لجزء من الحمولة في الهواء :
تتوقف الحمولة عن الحركة عند ارتفاع معين . في لحظة $t = 0$ ، يسقط منها جزء (S) ، كتلته $m_S = 30\text{ kg}$ ، بدون سرعة بدئية .

ندرس حركة مركز القصور G_S للجزء (S) في المعلم (O, \bar{j}) بحيث المحور Oy موجه نحو الأسفل . (الشكل 3)

ينطبق موضع G_S مع أصل المحور Oy عند أصل التواريخ .

ننماذج تأثير الهواء على الجزء (S) أثناء حركته بالقوة : $\bar{f} = -k \cdot v^2 \cdot \bar{j}$

حيث \bar{v} متوجهة سرعة G_S عند لحظة t و $k = 2,7$ في النظام العالمي للوحدات .
نهمل تأثير دافعة أرخميدس أمام القوى الأخرى المطبقة على (S).

- 2.1- اعتمادا على معادلة الأبعاد ، حدد وحدة الثابتة k في النظام العالمي للوحدات .
2.2- أثبت أن المعادلة التفاضلية التي تتحققها السرعة v تكتب كما يلي :

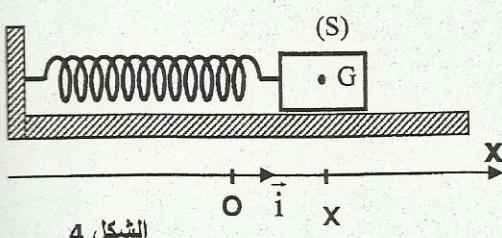
$$\frac{dv}{dt} + 9,10^{-2} \cdot v^2 = 9,8$$

- 2.3- حدد السرعة الحدية v_{\lim} للحركة .

- 2.4- علما أن سرعة مركز القصور G_S عند لحظة t_1 هي $v_1 = 2,75\text{ m.s}^{-1}$ ، أوجد باعتماد طريقة أولير سرعته v_2 عند اللحظة $t_2 = t_1 + \Delta t$ ، حيث خطوة الحساب هي $\Delta t = 2,4 \cdot 10^{-2}\text{ s}$.

الجزء الثاني : الدراسة الطافية لمجموعة متذبذبة (جسم صلب - نابض)
توجد النوا IPS في مجموعة من الأجهزة الميكانيكية المختلفة كالسيارات و الدراجات ... و ينتج عنها تذبذبات ميكانيكية .

يهدف هذا الجزء إلى الدراسة الطافية لمجموعة ميكانيكية متذبذبة (جسم صلب - نابض) في وضع أفقي .



الشكل 4

نعتبر متذبذبا ميكانيكيأً أفقيا يتكون من جسم صلب (S) كتلته m

و مركز قصوره G مثبت بطرف نابض لغاته غير متصلة و كتلته مهملة و صلابته $K = 10\text{ N.m}^{-1}$.

الطرف الآخر للنابض مرتبط بحامل ثابت .

ينزلق الجسم (S) بدون احتكاك فوق المستوى الأفقي .

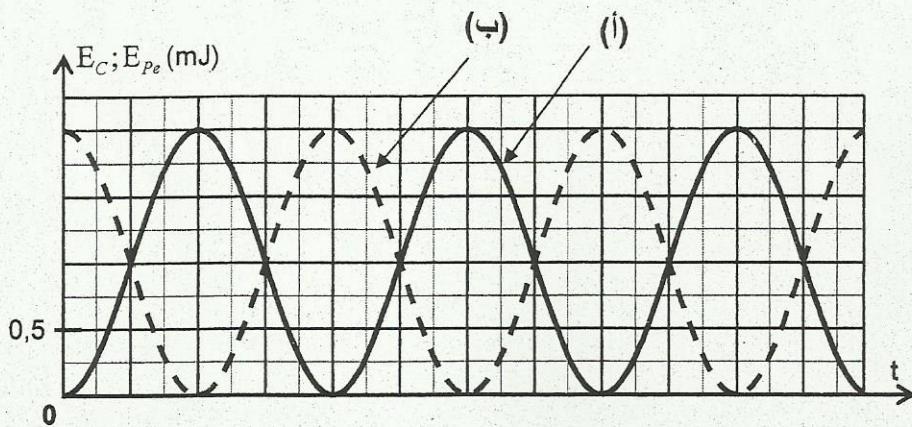
ندرس حركة المتذبذب في معلم غاليلي (O, \bar{i}) مرتبط بالأرض وأصله منطبق مع موضع G عند توازن (S) .

نعلم موضع G عند لحظة t بالأقصوص X . (الشكل 4)

نزير الجسم (S) أفقيا عن موضع توازنه في المنحنى الموجب بالمسافة X و نحرره بدون سرعة بدئية عند لحظة تعتبرها أصل التواريخ .

نختار المستوى الأفقي المار من G مرجعاً لطاقة الوضع الثقالية ، والحالة التي يكون فيها النابض غير مشوه مرجعاً لطاقة الوضع المرنة .

نحصل بواسطة عدة معلوماتية ملائمة على المنحنيين الممثلين لتغيرات كل من الطاقة الحركية E_p وطاقة الوضع المرنة E_m للمجموعة المتذبذبة بدلالة الزمن . (الشكل 5)



الشكل 5

- 1- عَيِّنْ ، مِنْ بَيْنِ الْمَنْحَنِيَّيْنِ (أ) وَ (ب) ، الْمَنْحَنِيُّ الَّذِي يَمْثُلُ تَغْيِيرَاتِ الطَّاقَةِ الْحَرْكِيَّةِ E_p . عَلَى الْجَواب .
- 2- حَدِّدْ قِيمَةَ الطَّاقَةِ الْمِيكَانِيَّكِيَّةِ E_m لِلْمَجْمُوعَةِ الْمَتَذَبِّذَةِ .
- 3- اسْتَنْتَجْ قِيمَةَ الْمَسَافَةِ X_0 .
- 4- باعْتِمَادِ تَغْيِيرِ طَاقَةِ الْوَضْعِ الْمَرْنَةِ لِلْمَجْمُوعَةِ الْمَتَذَبِّذَةِ ، أُوجِدَ الشُّغْلُ $(\bar{T})_{A \rightarrow 0} W_{A \rightarrow 0}$ لِقَوَّةِ الْاِرْتِدَادِ \bar{T} الْمَطْبَقَةِ مِنْ طَرِفِ النَّابِضِ عَلَى (S) عِنْدِ اِنْتِقَالِ G مِنْ مَوْضِعِ A فَصُولَهُ $x_A = X_0$ إِلَى مَوْضِعِ O .