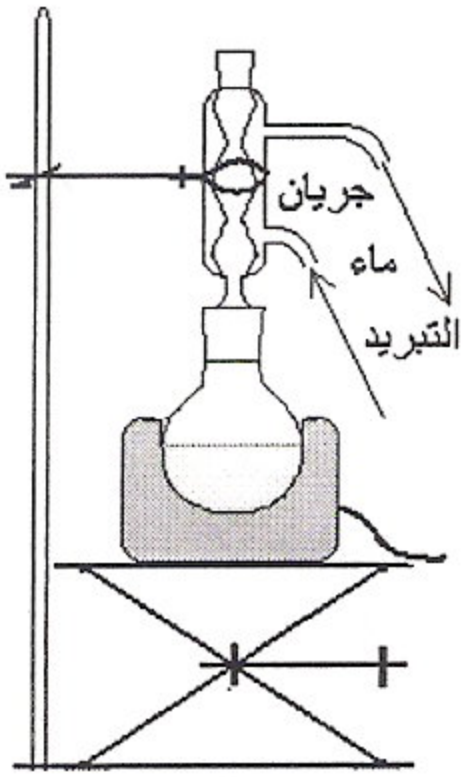


1. كيمياء (6 ن)



الزيت العطري للغلظرية المسمى عطر الوثير ، زيت عطري طبيعي ، يستخلص من شجيرة من فصيلة الخنجيات تنبت في الصين و أمريكا الشمالية ، تسمى اليمامية أو الشاي الأحمر أو شاي كندا . هذه المادة مضادة للالتهاب بامتياز ، مسكنة للألم ، تمتاز برائحة طيبة ، تستعمل في مجال العطارة ، و كنكهة في الأطعمة ، كما تستعمل في المجال الطبي كمرهم جلدي ، ذات مكانة قيمة عند الرياضيين سواء قبل أو بعد بذل أي مجهود . هذا الزيت يتكون أساسا من الإستر سليسيلات المثل ، يحضر حاليا ، لأسباب اقتصادية ، انطلاقا من حمض سليسليك و الميثانول . نضع في حوجة كتلة $m_1 = 27,6 \text{ g}$ من حمض سليسليك ، و حجما $V_2 = 20 \text{ ml}$ من الميثانول ، ثم نضيف حجما 1 ml من حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز و قليلا من حصى الخفاف ، و نسخن بالارتداد وفق التركيب التجريبي المقابل، فنحصل في النهاية ، بعد الغسل و التصفيق و التقطير ، على كتلة $m_3 = 21 \text{ g}$ من سليسيلات المثل . المعطيات : (انظر الجدول)

الاسم	الصيغة نصف المنشورة المستوية	الكتلة المولية (g/mol) بـ	الكتلة الحجمية (g/ml) بـ
حمض سليسليك		$M_1 = 138$	-----
الميثانول	$\text{H}_3\text{C}-\text{OH}$	$M_2 = 32$	$\rho_2 = 0,80$
سليسيلات الميثيل	-----	$M_3 = 152$	-----

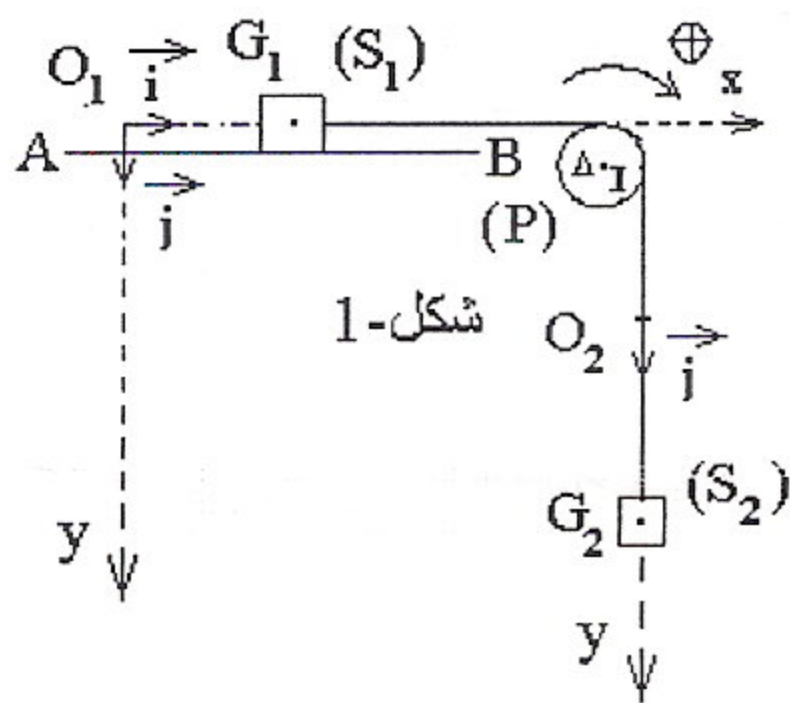
1.75 ن 1- اكتب معادلة تفاعل تخليق سليسيلات المثل مستعملا الصيغ نصف المنشورة المستوية ، مع تحديد اسم هذا التفاعل ، و أهم مميزاته .

1.5 ن 2- حدد دور حمض الكبريتيك في هذا التفاعل و هل يؤثر على مردود التفاعل ، و حدد أهمية التسخين بالارتداد فيه .

1.25 ن 3- احسب كميات المادة البدئية : n_1 لحمض سليسليك و n_2 للميثانول ، و حدد المتفاعل الحدي .

1.5 ن - احسب مردود هذا التفاعل بعد تعريفه .

2. فيزياء (4.5 ن)



تتكون المجموعة الممثلة في الشكل-1 من :

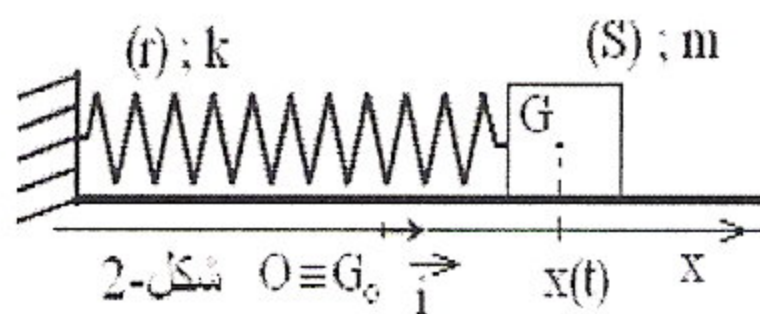
- جسم صلب (S_1) مركز قصوره G_1 ، و كتلته $m_1 = 0,4 \text{ kg}$ قابل للانزلاق على سكة أفقية AB .
- بكرة متجانسة (P) شعاعها $r = 5 \cdot 10^{-2} \text{ m}$ ، قابلة للدوران في مستوى رأسي حول محور ثابت أفقي Δ ، منطبق مع محور تماثلها ، عزم قصورها بالنسبة له J_Δ .

- جسم صلب (S_2) ، مركز قصوره G_2 ، و كتلته $m_2 = 0,2 \text{ kg}$.
الجسمان (S_1) و (S_2) مرتبطان بخيط خفيف غير مدود ، يمر دون انزلاق عبر مجرى البكرة (P) .
سرعة الجسم (S_1) ، أثناء انزلاقه على السكة AB ، معادلتها : $V(t) = 2t + 1 \text{ (m/s)}$.
نهمل جميع الاحتكاكات ، و نعطي : $g = 10 \text{ m/s}^2$.

1.5 ن 1- اعتمادا على معادلة السرعة ، حدد طبيعة حركة (S_1) ، و التسارع a لمركز قصوره G_1 و اكتب المعادلة الزمنية لحركته $x = f(t)$ في المعلم $(O; \vec{i})$ ، علما أن عند $t = 0$ ؛ $x(0) = 0$.

2 ن 2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على (S_1) و (S_2) أوجد الشدتين T_1 و T_2 للقوة المطبقة، على التوالي، من طرف الخيط على (S_1) ، و (S_2) .
1 ن 3- بتطبيق العلاقة الأساسية للتحريك على البكرة (P) أوجد J_Δ .

3. فيزياء (6.5 ن)



نعتبر الشكل-2 المنموذج لنواس مرن أفقي ، مكون من جسم صلب (S) كتلته m ، مرتبط بنابض خفيف لقاته غير متصله صلابته $k = 25 \text{ N/m}$ مثبت على نضد هوائي أفقي . نزيح (S) عن موضع توازنه المستقر $O \equiv G_0$ بمقدار X_m ، في المنحنى الموجب ، ثم نحرره بدون سرعة بدئية .

نعملم موضع مركز القصور G لـ (S) في المعلم الغاليلي $(O; \vec{i})$ بمتجهة الوضع

$\vec{OG} = x \cdot \vec{i}$ حيث \vec{i} متجهة واحدة ، و نختار موضع التوازن المستقر G_0 حيث

يكون النابض غير مشوه ، مرجعا لطاقة الوضع المرنة E_{pe} . و نعتبر جميع الاحتكاكات مهملة . الدراسة التجريبية ، الحركية و الطاقةية ، لهذا المتذبذب أعطت منحنى مخطط

المسافات $x = f(t)$ ؛ شكل-3 ، و منحنيات مخطط الطاقات (1) ، (2) ، و (3)

لطاقة وضعه المرنة E_{pe} ، و طاقته الحركية E_C ، و طاقته الميكانيكية E_m شكل-4 .

0.75 ن 1- اجد القوى المطبقة على (S) أثناء حركته ، و مثلها على الشكل-2 بدون سلم .

1.5 ن 2- بين بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على (S) أثناء حركته ، أن المعادلة التفاضلية

لحركته تعبيرها : $\ddot{x} + \omega_0^2 x = 0$ مع تحديد الثابتة ω_0 بدلالة k و m و تعريفها .

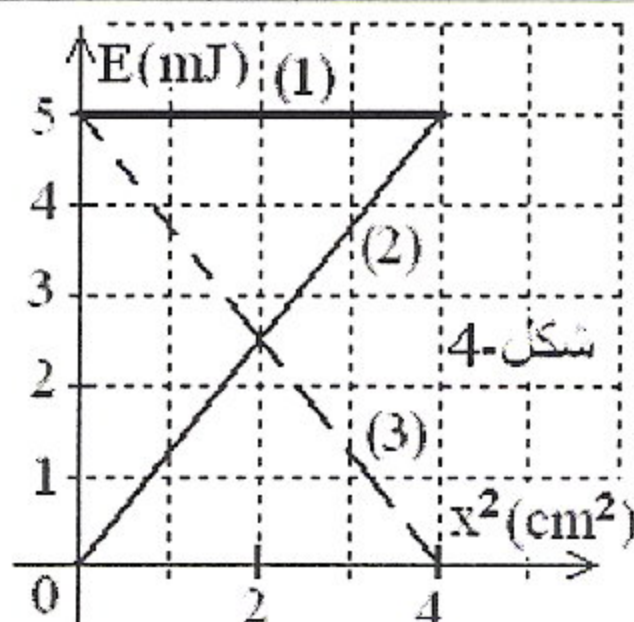
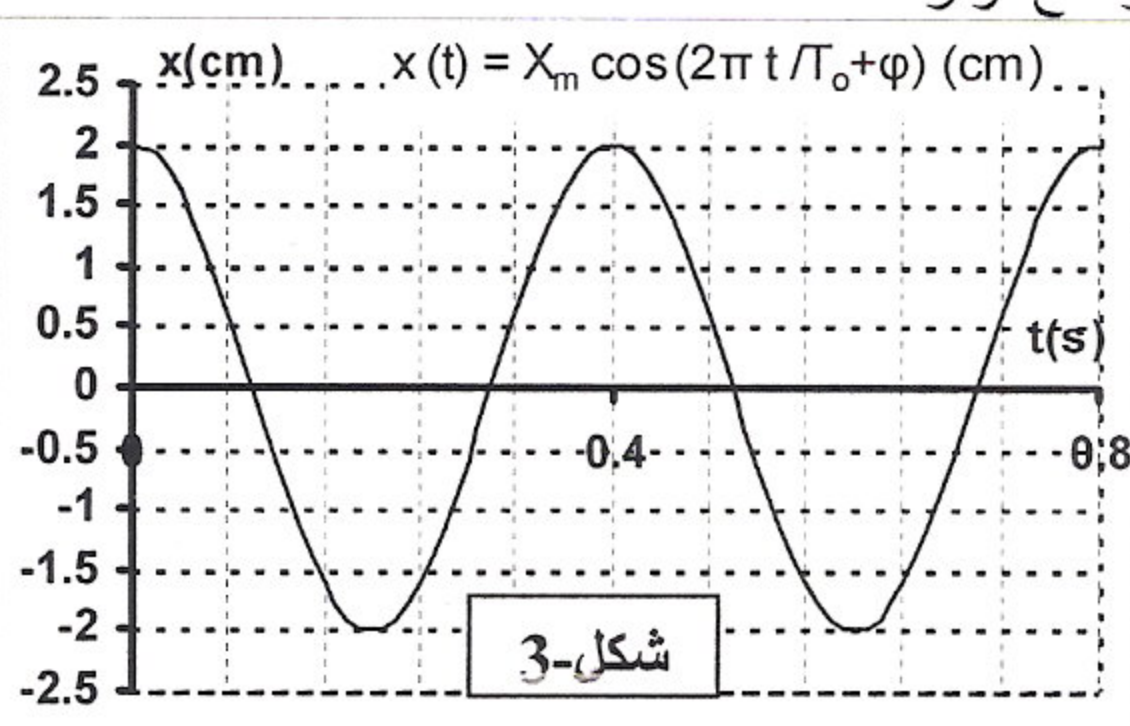
1,5 ن 3- الحل لعام لهذه المعادلة التفاضلية تعبيره $x(t) = X_m \cdot \cos(\frac{2\pi}{T_0} t + \varphi)$ يمثله الشكل-3 .

أوجد اعتمادا على هذا الشكل المقادير : X_m ، φ ، و T_0 ، و استنتج m بعد تعريف T_0 .

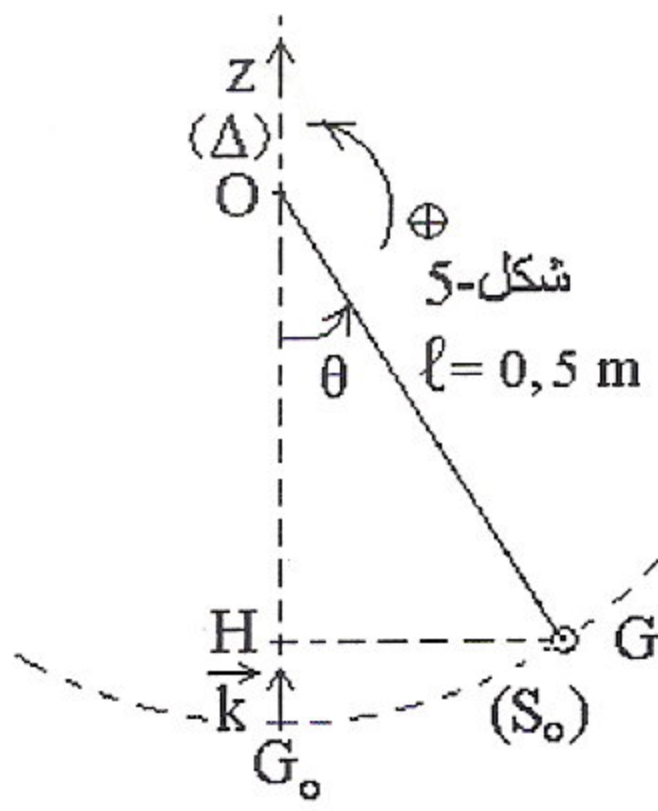
0.25 ن 4- أعط تعبير طاقة الوضع المرنة لهذا المتذبذب بدلالة k و x^2 .

1,5 ن 5- بين أن ط . الميكانيكية E_m تنحفظ خلال الزمن ، و استنتج تعبير E_C بدلالة k ، X_m^2 ، و x^2 .

1.0 ن 6- حدد المنحنى الممثل لكل من E_C ، E_{pe} ، و E_m من بين المنحنيات (1) ، (2) ، و (3) و احسب E_m .



4 - فيزياء (3 ن)

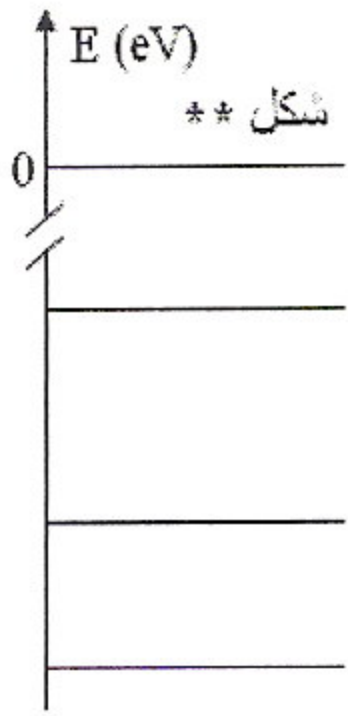


نعتبر النواس البسيط الممثل في الشكل-5 المكون من كرية نقطية (S_0) كتلتها $m_0 = 100 \text{ g}$ معلقة بخيط خفيف غير مدود طوله $l = 0,5 \text{ m}$ مثبت بنقطة O لمحور أفقي Δ ، عزم قصور (S_0) بالنسبة له تعبيره $J_\Delta = m_0 l^2$. نزيح (S_0) عن موضع توازنه المستقر G_0 بزواوية صغيرة θ_m ثم نحرره بدون سرعة بدئية فيتذبذب حوله في مستواه الرأسي، نعلم موضع النواس في لحظة t بالزاوية $\theta = (\overline{OG_0}; \overline{OG})$

ونضع $\dot{\theta}$ السرعة الزاوية لـ (S_0) في لحظة t ، و $z = \overline{G_0H}$ أنسوبه في نفس اللحظة، نعتبر المستوى الأفقي المار من G_0 مرجعا لطاقة الوضع الثقالية E_p ، نهمل جمع الاحتكاكات و نعطي: $g = 10 \text{ m/s}^2$

1 ن 1- أوجد تعبير الطاقة الميكانيكية E_m لهذا النواس بدلالة θ ، $\dot{\theta}$ ، m ، g و l في حالة الزوايا الصغيرة حيث نقبل التقريب: $\sin\theta \approx \theta \text{ (rad)}$ و $\cos\theta \approx 1 - \frac{\theta^2}{2} \text{ (rad)}$.
1.5 ن 2- بين أن E_m تتحفظ خلال الزمن، و استنتج المعادلة التفاضلية لحركة النواس.
0.5 ن 3- احسب الدور الخاص T_0 لهذا النواس.

5- فيزياء (3 ن)



يحتوي الهواء الجوي على جزيئات ثنائي أكسيد الكبريت SO_2 في حالة الاستقرار عند المستوى الطاقى الأساسي E_0 . أثناء تحليل الهواء الجوي تم إرسال إشعاع ضوئي فوق بنفسجي UV طول موجته $\lambda_1 = 214 \text{ nm}$ ، صادر عن مصباح لبخار الزنك Zn على الجزيئات SO_2 للهواء، في مستواها الأساسي E_0 ، فانتقلت إلى المستوى الطاقى E' ، و بما أن هذه الحالة الأخيرة لـ SO_2 غير مستقرة، فإن الجزيئة SO_2 تفقد إثارتها بسرعة منتقلة إلى مستوى E'' مخالف لـ E_0 ، باعثة لإشعاع ضوئي فوق بنفسجي UV، طول موجته λ_2 أكبر من طول الموجة λ_1 للإشعاع الإثارة.

يمثل الشكل ** المقابل المخطط المبسط لمستويات الطاقة للجزيئة SO_2 دون اعتبار للسلم؛
نعطي: $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$; $C = 3 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$; $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
0.25 ن 1- أعط الاسم العام لمستويات الطاقة E' و E'' .

0.75 ن 2- انقل الشكل **، و حدد عليه، مع التعليل، اعتمادا على نص الموضوع، المسويات الطاقية E_0 ، E' و E'' .
3- دراسة الانتقال الطاقى بين المستويين E_0 و E' .

0.75 ن 3- حدد، معللا جوابك، هل الانتقال الطاقى للجزيئة SO_2 من E_0 إلى E' يقابل الانبعاث أم الامتصاص للطاقة الضوئية، و مثل على الشكل ** هذا الانتقال الطاقى بسهم نرسم له بالرقم (1).

0.5 ن 2-3 أعط التعبير الحرفي للطاقة ΔE_1 المقابلة لهذا الانتقال الطاقى من E_0 إلى E' ، بدلالة معطيات النص، و احسب قيمته بالوحدة eV.
4- دراسة الانتقال الطاقى بين المستويين E' و E'' : خلال هذا الانتقال تتبادل SO_2 مع الوسط الخارجي طاقة: $\Delta E_2 = 3,65 \text{ eV}$.

0.25 ن 1-4 مثل، على الشكل **، هذا الانتقال الطاقى بسهم نرسم له بالرقم (2).
0.5 ن 2-4 أوجد، بالوحدة nm، طول الموجة λ_2 للإشعاع المنبعث خلال هذا الانتقال، و حدد هل ينتمي بالفعل إلى المجال UV علما أن طول موجة المجال UV هو: $\lambda_{UV} < 400 \text{ nm}$.

☑ تنبيه هام: بالنسبة للتمرينين فيزياء-5 و فيزياء-4 أجب بالاختيار على أحدهما فقط.