



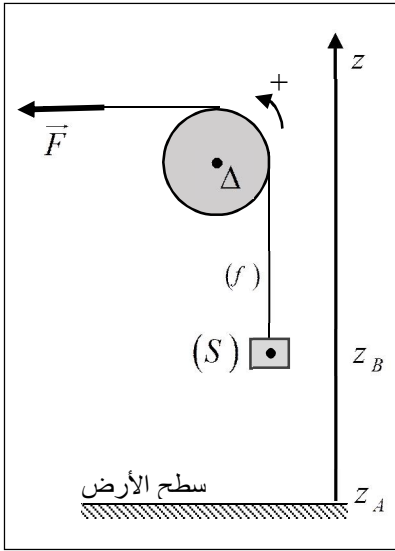
الإختبار الثاني في العلوم الفيزيائية

المدة 2 ساعة

المستوى: السنوات الثانية تر + 1

التمرين الأول:

تتكون الجملة الممثلة بالشكل المقابل من :

*بكرة متجانسة نصف قطرها $r = 10cm$ قابلة للدوران حول محور أفقي (Δ)يمر بمركزها O ، وعزم عطالتها بالنسبة لمحورها هو $J_{\Delta} = 5 \cdot 10^{-3} kg \cdot m^2$.*خييط (f) غير قابل للامتطاط وكتلته مهملة، ملفوف حول البكرة ويحمل فيطرفه جسما (S) كتلته $M = 2kg$.نهمل جميع الاحتكاكات ونأخذ: $g = 10N / kg$ 1- نطبق على البكرة، بواسطة الخييط (f)، قوة \vec{F} أفقية وثابتة،فينطلق الجسم (S) عند اللحظة $t = 0$ بدون سرعة ابتدائية من النقطة A ذات الترتيب $z_A = 0$ ليصل إلى النقطة B ذات الترتيب $z_B = 5m$ عند اللحظة t_B بالسرعة $v_B = 4m \cdot s^{-1}$.أ- أوجد عمل ثقل الجسم (S) خلال الانتقال AB . ما طبيعته؟ب- بدراسة الحصيلة الطاقوية للجسم (S) بين اللحظتين $t = 0$ و t_B ، أوجد شدة القوة \vec{T} التي يطبقها الخييطعلى الجسم (S).2- بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على البكرة بين اللحظتين $t = 0$ و t_B ، احسب شدة القوة \vec{F} .

التمرين الثاني:

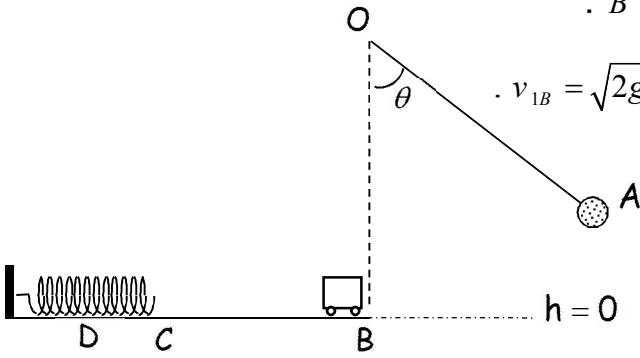
نواس بسيط يتكون من كرة معدنية كتلتها $m_1 = 500g$ نعتبرها نقطية، وخييط طوله $l = 1m$.نزيج النواس عن وضع توازنه الشاقولي بزواوية θ ، ثم نتركه حرا لحاله من الوضع A ، فيصطدم أثناء مروره بوضعتوازنه الشاقولي B بعربة ساكنة كتلتها $m_2 = \frac{m_1}{2}$ اصطداما مرنا (يتم خلاله تحويل كل الطاقة التي تمتلكها الكرة(m_1) إلى العربة (m_2) لتتوقف (m_1) وتواصل (m_2) حركتها دون احتكاك على المستوي الأفقي BD .تصطدم العربة عند وصولها الموضع C بطرف نابض مرن مثبت أفقيا من نهايته الأخرى، ثابت مرونته $K = 50N / m$ لتتوقف العربة عند الموضع D و ينضغط النابض عندئذ بمقدار $x = 10cm$.1- مثل الحصيلة الطاقوية لجملة تختارها، بين الموضعين B و D مستنتجا سرعة العربة عند الموضع B و لتكن v_{2B} .

2- بين أن سرعة الكرة عند الموضع B و لتكن v_{1B} تحقق العلاقة : $v_{2B} = v_{1B} \sqrt{2}$. احسب v_{1B} .

3- أ- أكتب معادلة إنحفاظ الطاقة للكرة بين الموضعين A و B .

ب- بين أن عبارة سرعة الكرة عند B هي : $v_{1B} = \sqrt{2gl(1 - \cos \theta)}$.

ج- استنتج مقدار الزاوية θ .



التمرين الثالث:

نحضر محلولاً لكلور الصوديوم $(Na^+ + Cl^-)_{(aq)}$ تركيزه المولي: $C_0 = 25 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot L^{-1}$ ، وذلك بإذابة كتلة m

من كلور الصوديوم الصلب $NaCl$ في 50 ml من الماء المقطر، نضع المحلول المحصل عليه في دورق و نقيس ناقلية النوعية σ باستعمال جهاز قياس الناقلية ($Conductimetre$) . نضيف للمحلول المحصل عليه 50 ml أخرى من الماء المقطر و نقيس ناقلية الجديدة، نعيد التجربة عدة مرات بإضافة نفس الكمية من الماء كل مرة، فنحصل على جدول القياسات التالي، حيث V يمثل حجم المحلول المخفف بعد إضافة الماء.

$V \text{ (ml)}$	50	100	150	200	250	300
$\sigma \text{ (mS} \cdot \text{m}^{-1}\text{)}$	280	144	98	74	60	50
$C \text{ (mol} \cdot \text{L}^{-1}\text{)} \cdot 10^{-3}$	25					

1- أكمل الجدول أعلاه مع التعليل.

2- أرسم المنحنى البياني الممثل للعلاقة $\sigma = f(C)$ ، باستعمال سلم رسم مناسب ثم علق عليه.

3- إذا كانت الناقلية النوعية لمحلول كلور الصوديوم عند نقطة معينة هي $\sigma = 250 \text{ mS} \cdot \text{m}^{-1}$. فكم يكون تركيزه C ؟

4- احسب الناقلية النوعية لمحلول كلور الصوديوم تركيزه $5 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ و قارن هذه النتيجة مع النتيجة المحصل

عليها بواسطة التجربة، علماً أنه عند الدرجة 25°C تكون:

$$\lambda_{Cl^-} = 7,63 \cdot 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} \text{ و } \lambda_{Na^+} = 5,01 \cdot 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

5- استنتج قيمة كتلة كلور الصوديوم m المستعملة في تحضير المحلول الابتدائي، علماً أن درجة نقاوة ملح كلور

الصوديوم $NaCl$ الصلب هي: $p = 90\%$.

يعطي: $Na = 23 \text{ g} / \text{mol}$ و $Cl = 35,5 \text{ g} / \text{mol}$.