

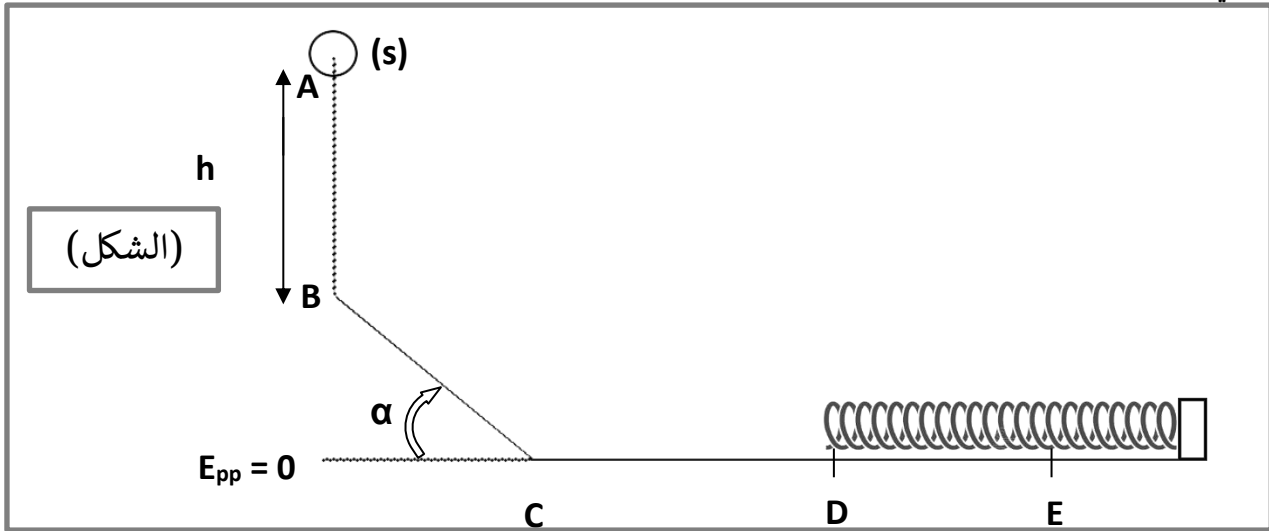


الاختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول:

نطلق جسما صلبا (s) كتلته $m = 0.5 \text{ Kg}$ بدون سرعة ابتدائية من الموضع A، بعد قطع المسافة h يصل الجسم إلى الموضع B بسرعة $v_B = 5 \text{ m/s}$ لينزل بعدها فوق المسار BCDE حيث: (BC) مستو مائل طوله $BC = 4 \text{ m}$. نأخذ $g = 10 \text{ N/Kg}$ ، زاوية الأفق $\alpha = 60^\circ$ ، نختار المستوي الأفقي المار من النقطة C مرجعا للطاقة الكامنة الثقالية

كما في الشكل التالي:



الجزء (AB):

- 1- مثل القوى المؤثرة على الجسم (s).
- 2- مثل الحصيلة الطاقوية للجسم (s) بين الموضعين A و B.
- 3- اكتب معادلة انحفاظ الطاقة.
- 4- استنتج الارتفاع h .

الجزء (BC):

- 5- مثل القوى المؤثرة على الجسم (s) أثناء حركته.
 - 6- بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على الجملة (الجسم (s) + الأرض) بين الموضعين B و C.
- * احسب سرعة الجسم v_C عند الموضع C.

الجزء (CE):

يوصل الجسم (s) حركته على المستوي الأفقي (CE) تحت تأثير قوة احتكاك ثابتة f ليصل إلى النقطة D بسرعة $v_D = 4\text{ m/s}$.

7- مثل الحصيلة الطاقوية للجسم (s) بين الموضعين C و D واكتب معادلة انحفاظ الطاقة.

8- إذا علمت أن المسافة $CD = 5\text{ m}$ ، استنتج شدة قوة الاحتكاك.

9- يصطدم الجسم (s) عند النقطة D بنابض أفقي ثابت مرونته $K = 100\text{ N/m}$ ليتوقف عند النقطة E.

أ- مثل القوى المؤثرة على الجسم (s) عند النقطة E.

ب- بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على الجملة (الجسم (s) + نابض)، احسب قيمة انضغاط النابض $x = DE$ وذلك بإهمال عمل قوة الاحتكاك.

التعريف الثاني:

نريد تعيين تركيز محلول نترات النحاس بواسطة قياس الناقلية، نحضر مجموعة من المحاليل لنترات النحاس وذلك بإذابة كتلة m من $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ في 500 ml من الماء المقطر ثم نقيس ناقليتها. النتائج مدونة في الجدول التالي:

$C(\text{mol/l}) \cdot 10^3$	1	2.5	5	7.5	10
$G(\text{ms})$	0,26	0,63	1,27	1,87	2,49

1. أكتب معادلة انحلال $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ في الماء.

2. ارسم البيان $G=f(c)$. ماذا تستنتج؟

3. جد بيانيا تركيز محلول نترات النحاس الذي ناقلتيته $0,88\text{ ms}$ ، ثم استنتج تراكيز الشوارد المختلفة ب: mol/m^3

4. أحسب عندئذ الناقلية النوعية σ لهذا المحلول.

5. استنتج ثابت الخلية k .

6. أحسب كتلة نترات النحاس m في هذا المحلول.

يعطى:

$$O = 16\text{ g/mol}$$

$$N = 14\text{ g/mol}$$

$$Cu = 63\text{ g/mol}$$

$$= 10.710^3\text{ S} \cdot \text{m}^2/\text{mol}$$

$$= 7.1410^3\text{ S} \cdot \text{m}^2/\text{mol}$$



ثَلَاثَةٌ لَوْ يَتَمَّ الْعِلْمُ إِلَّاهَا
خُلِقَ رِضِي وَقَلْبِي وَعَقْلِي وَذِكْرِي

