

إختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية.

التمرين الأول :

نضع كرية كتلتها $m = 100g$ ملاسمة لنابض ثابت مرونته $K = 40N/m$ عند الموضع B الذي يمثل وضع راحة النابض. ثم نضغط الكرية بالمسافة $x = AB = 5cm$ ثم نتركها لحالها من الموضع A .

الجزء الأول: باعتبار الجملة (الكرية + النابض).

- 1- مثل القوى الخارجية المؤثرة على الكرية بين A و B (الإحتكاكات مهمة خلال المرحلة A و B).
- 2- مثل الحصلة الطاقوية بين النقطتين A و B .
- 3- أكتب معادلة إنحفاظ الطاقة للجملة المدروسة بين A و B .
- 4- أحسب سرعة الكرية عند الموضع B .
- 5- هل يمكن إعتبار الجملة معزولة طاقيًا بين A و B ؟ علل.

الجزء الثاني: تتحرك الكرية بعدها على مسار خشن BC ، تكافئ قوى الإحتكاك قوة وحيدة $\vec{f}$ معاكسة لجهة الحركة، وشدها $f = 0,1N$.

- 1- مثل القوى الخارجية المؤثرة على الكرية بين B و C .
- 2- مثل الحصلة الطاقوية للجملة (الكرية + الأرض) بين B و C .
- 3- أكتب معادلة إنحفاظ الطاقة للجملة المدروسة.
- 4- أحسب سرعة الكرية عند الموضع C ، إذا علمت أن $BC = 50cm$.

الجزء الثالث: تنتقل الكرية من النقطة C عبر مسار دائري نصف قطره R إلى النقطة F وباعتبار الإحتكاكات مهمة خلال هذه المرحلة.

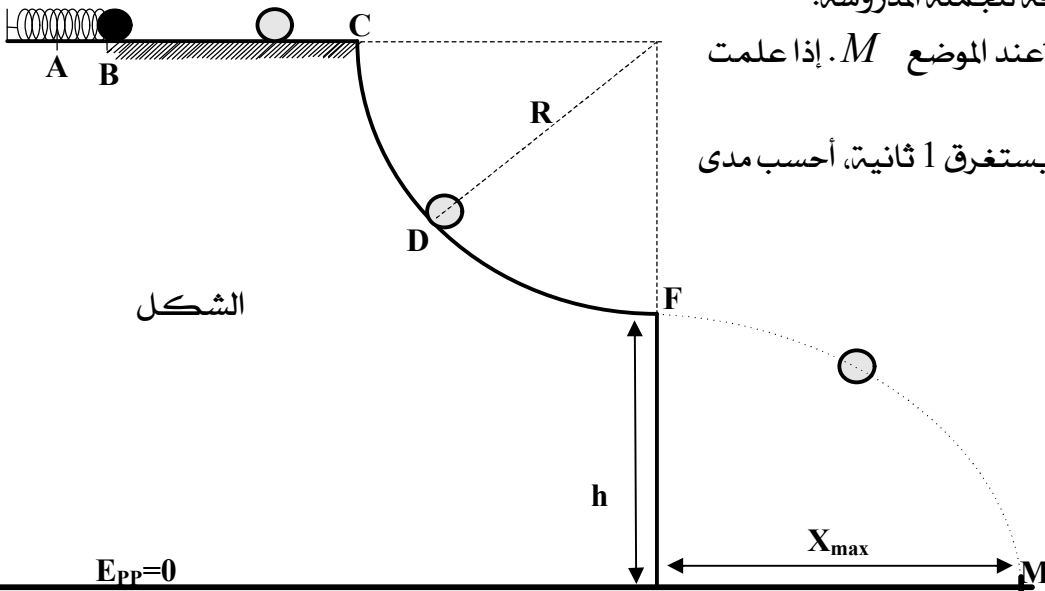
- 1- مثل القوى الخارجية المؤثرة على الكرية عند الموضع D .
- 2- مثل الحصلة الطاقوية للجملة (كرية).
- 3- إكتب معادلة إنحفاظ الطاقة للجملة المدروسة.
- 4- إذا علمت أن الكرية وصلت إلى النقطة F بسرعة $v_F = 4m/s$ أحسب نصف قطر المسار الدائري R .

الجزء الرابع: تغادر الكرية المسار الدائري من النقطة F إلى النقطة M (قذيفة أفقية).

- 1- مثل الحصلة الطاقوية للجملة (كرية + أرض) بين F و M .
- 2- أكتب معادلة إنحفاظ الطاقة للجملة المدروسة.

3- أحسب سرعة الكرية v_M عند الموضع M . إذا علمت أن $h = 4,2m$.

4- إذا علمت أن سقوط الجسم يستغرق 1 ثانية، أحسب مدى القذيفة x_{max} .



الشكل

المعطيات: $g = 10m/s^2$

$E_{pp}=0$

التمرين الثاني :

خزان حجمه $V_1 = 2L$ يحتوي على غاز مثالي في درجة حرارة $t_1 = 20^\circ C$ ، نسخن هذا الغاز حتى الدرجة t_2 ، فيصبح حجمه $V_2 = 2,5L$ تحت ضغط ثابت.

1- أحسب درجة الحرارة t_2 .

2- أحسب كمية المادة n التي يحتويها الحجم V_2 ، إذا كان الضغط المطبق على الغاز هو $P_2 = 1bar$.

3- ما هو الحجم المولي لهذا الغاز في الشرطين التاليين: $P = 1bar$ و $t = 15^\circ C$.

4- نثبت درجة الحرارة t_2 حيث يكون حجم الغاز V_2 ونطبق عليه ضغطا مساويا لضعف الضغط السابق (P_2).

- هل يزداد أم ينقص حجم الغاز؟ أحسب هذا الحجم V_3 في هذه الحالة.

المعطيات: $R = 8,314 J/mol \cdot ^\circ K$.

أُسْرَةُ سَاوَةِ الْعِلْمِ (الفيزياء تَسْنِي لِكُمِ) التَّوْفِيقِ

إرسال الأستاذ: قيراط سليمان