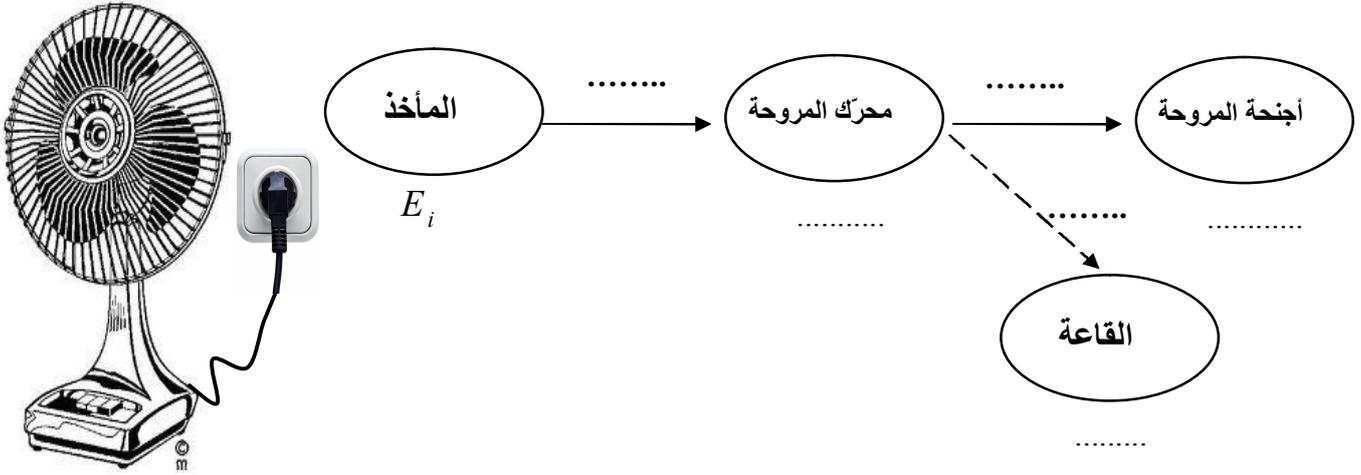


إمكانيات الثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية

[التمرين الأول: (08 نقاط)

تبلغ قيمة سرعة دوران أجنحة مروحة منزلية 480 دورة في الدقيقة (tr/min) بعد زمن قدره 5s من لحظة بدأ تشغيلها.
1. أكمل السلسلة الطاقوية المرفقة :



2. أعط الحصيلة الطاقوية للجملة " أجنحة المروحة " و استنتج معادلة الحفاظ الطاقة .

(ب) أحسب استطاعة التحويل المقدم لها من طرف المحرك . يعطى : $j = 2 \times 10^{-4} kg.m^2$

3. ينقطع التيار الكهربائي فتتوقف الأجنحة عن الدوران بفعل مزدوجة الاحتكاك مع الهواء (\vec{F}'_1, \vec{F}_1) بعد أن تنجز 45 دورة .

(أ) أعط الحصيلة الطاقوية للجملة بين لحظة انقطاع التيار و التوقف النهائي عن الحركة .

(ب) أكتب معادلة الانحفاظ و استنتج عمل هذه المزدوجة .

(ج) أحسب شدة القوة \vec{F}'_1 إذا علمت أن القطر المتوسط للأجنحة يساوي 30cm .

[التمرين الثاني: (06 نقاط)

يتألف التركيب المبين في (الشكل 1) من نابض ثابت مرونته $K = 37,5 N/m$ ، و مستويين أملسين متصلين ببعضهما احدهما

افقي AD و الأخر مائل عن الأفق بزاوية $\alpha = 20^\circ$ طوله $DE = L = 50cm$.

يضعط النابض بواسطة كرة كتلتها $m = 150g$ بمسافة $BC = 10cm$ ، ثم تترك لخالها للتحرك على المستويين قصد بلوغ الهدف E

نأخذ : $g = 9,8 N.kg^{-1}$.

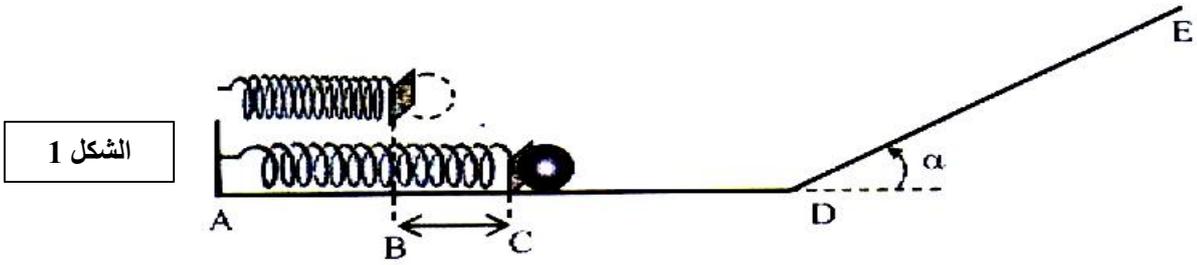
1. هل تمتلك الجملة " كرة + نابض " طاقة عند الموضع B ؟ ما شكلها ؟ و ما مصدرها ؟

2. (أ) مثل القوى المطبقة على الكرة أثناء حركتها على الجزء BC .

ب) اعط عبارة عمل كل قوة من القوى السابقة .

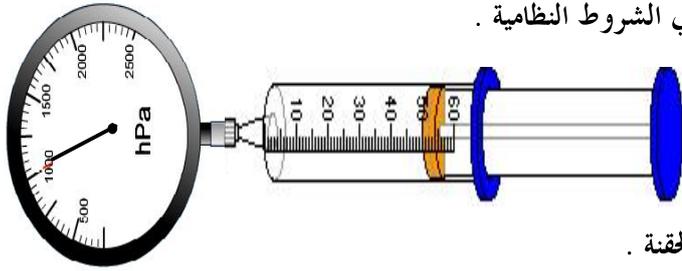
3. أحسب السرعة التي تكتسبها الكرة عند الموضع C و ذلك بعد انجاز الحصيلتين :

أ) باعتبار الجملة "كرة" .
ب) باعتبار الجملة "كرة + نابض" .



4. اشكالية : هل تتمكن الكرة من الوصول إلى الهدف E ؟ إذا كان جوابك (لا) أوجد المسافة بين D و نقطة الوصول D' .

[التمرين الثالث : (06 نقاط)



1. الهواء المحصور داخل الحقنة (أنظر الشكل) متوازن وموجود في الشروط النظامية .

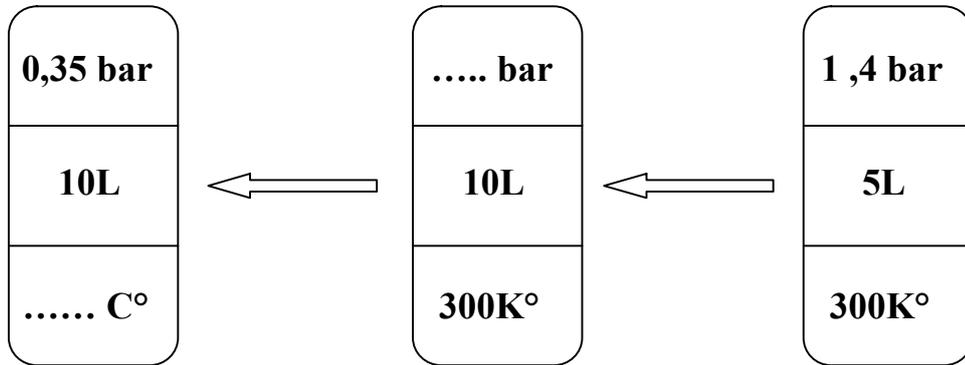
أ) ما معنى الشروط النظامية ؟

ب) ما هي القيم التي يشير إليها كلا من الحقنة ، وجهاز قياس الضغط ؟

جـ) أحسب في هذه الحالة قيمة كمية مادة الهواء الموجود داخل الحقنة .

2. نقوم بسحب مكبس الحقنة نحو الخارج حتى يصبح حجم الهواء الموجود داخلها يساوي 60mL . أحسب الضغط الجديد للهواء داخل الحقنة .

3. المخطط أسفله يبين تغير حالة كمية معينة لغاز من حالة إلى أخرى :



يعطى : ثابت الغازات المثالية : $R = 8,31 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$

أكمل القيمتين الناقصتين في المخطط مبرراً اجابتك.

عظيمة سعيدة

من لواضعه