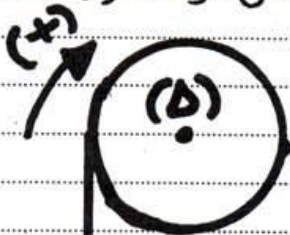


فيزياء I : (8,5 ن)

تتكون المجموعة المعطلة في الشكل جانبه من :
 • بكرتة متجانسة، شعاعها r قابلة للدوران حول محور أفقي (D) يمر بمركزها و محورها
 قصورها J_D .

• خيط غير قابل للافتداد، كتلته مهملة، ملفوف على مجرى البكرتة، و يجعل طرفه الحر جسما
 صلبا (S) كتلته $m = 1 \text{ kg}$.



1- تدور البكرتة بواسطة محرك، محوم هو ذروتته M_m
 ثابت، فينطلق الجسر (S) من الموقع A بدون
 سرعة بدئية ليصل إلى الموقع B بسرعة $v_B = 2 \text{ m/s}$
 المسافة R الفاصلة بين A و B هي $AB = 1 \text{ m}$.
 أ- أحسب شغل وزن الجسر (S) أثناء الانتقال AB حدد
 طبيعته. (1 ن)

ب- بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية على الجسر (S)
 احسب الكشدة T لتوتر الخيط. (1 ن)

ج- بين أن : $M_m = \frac{J_D \cdot v_B^2}{2\pi AB} + Tr$ (2 ن)
 (تطبيق مبرهنة الطاقة الحركية)

2- عند وصول الجسر (S) إلى الموقع B نحرق الخيط
 فيواصل الجسر (S) صعوده المسطقي حتى
 نعدم يسرعته في الموقع C.

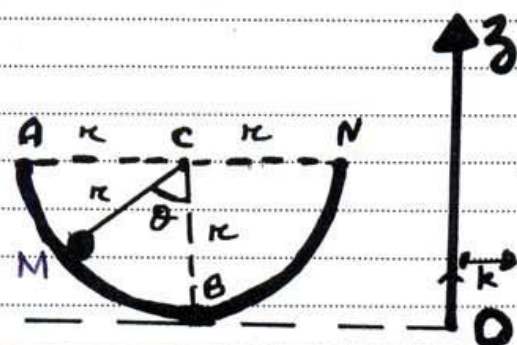
(1,5 ن) أ- احسب الطاقة الميكانيكية E_m للجسر (S) في مجال الثقالة عند هروجه
 من الموقع B (نأخذ المستوى الأفقي المار من O و A مرجعا للطاقة الوضع الثقالية)

ب- ما هي القوى التي يتخضع لها الجسر (S) بين B و C.
 ج- بين أن الطاقة الميكانيكية تزداد. (1 ن)

(2 ن) 2- احسب المسافة AC ثم استنتج المسافة BC. نعلمي : $g = 10 \text{ N} \cdot \text{kg}^{-2}$

فيزياء II : (4,5 ن)

نعتبر سكة ABN لها شكل نصف دائرة، مركزها C وشعاعها $r = 0,4 \text{ m}$.
 توجد النقطة A، C، N على نفس الخط الأفقي والنقطتان C و B على نفس الخط الرأسي.
 يمكن لجسر (S) نعتبره نقلا، ذي كتلة $m = 200 \text{ g}$ أن يتحرك بدون احتكاك داخل السكة.



نحلم موقع الجسر (S) بواسطة الأضلاع الزاوي θ

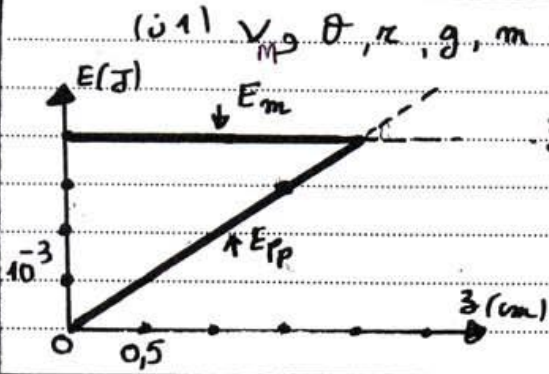
نطلق بدون سرعة بدئية الجسم (S) من النقطة A

1- أكتب عند النقطة M تعبير طاقة الوضع

الثقالية للجسر (S) بدلالة r ، g ، m و θ

(نختار الحالة المرجعية لطاقة الوضع الثقالية

المستوى الأفقي المار من O و B). (1,5 ن)



2- اعط انجسور الطاقة الميكانيكية E_m للجسم (s) بدلالة m, g, π, θ و V_m (ن 1)
 3- يعطي المبيان جانبه تغيرات طاقة الوضع التفاضلية E_{TP} والطاقة الميكانيكية E_m بدلالة الأضواء 3
 أ- أو بدلالة الطاقة الحركية للجسم (s) عند النقطة M_1 التي أنموذجها $z=1,5$ (ن 1)
 ب- استخرج سرعة الجسم (s) عند هذه النقطة. (ن 1)

كيمياء (ن 7)

I يتفاعل نترات الهوديوم ($NaNO_3$) مع الماء، كمنتج عنه أيونات النترات NO_3^- و أيونات الهوديوم Na^+

1- أكتب المعادلة التصلية لهذا التفاعل. (ن 0,5)

2- موهلية محلول نترات الهود يوم ($NaNO_3$) عند درجة الحرارة $25^\circ C$ هي $\sigma = 273 \cdot 10^{-4} S \cdot m^{-1}$ (ن 1)

بدون حساب كيف تكون موهلية المحلول عند درجتى الحرارة $21^\circ C$ و $30^\circ C$.

3- أحسب التركيز المولي C للمحلول السابق. نطفي: (ن 1)
 $d_{Na^+} = 50,1 \cdot 10^{-4} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$ $d_{NO_3^-} = 71,4 \cdot 10^{-4} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$

II عرف ما يلي

أ- حمض برونشتيد. (ن 0,5)

ب- قاعدة برونشتيد. (ن 0,5)

ج- تفاعل حمض-قاعدة. (ن 0,5)

2- اعط الكواحد المرافقة للأحماض التالفة

(ن 1) NH_4^+ • CH_3COOH •

HCO_3^- • $HCOOH$ •

3- اعط الأحماض المرافقة للكواحد التالفة

(ن 1) NO_3^- • CH_3NH_2 •

NH_3 • CO_3^{2-} •

4- نعتبر التفاعل بين $HCOOH$ و غاز الأمونياك NH_3 وفق المعادلة التالفة



أ- بين أن هذا التفاعل تفاعل حمض-قاعدة. (ن 0,5)

ب- حدد الحمض والقاعدة. (ن 0,25)

ج- حدد الحمزد وجتبي الضفعا لتي. (ن 0,25)