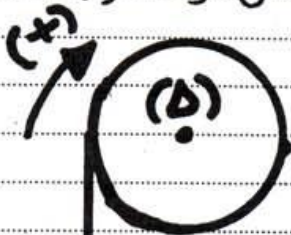


فيزياء I : (8,5 ن)

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

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

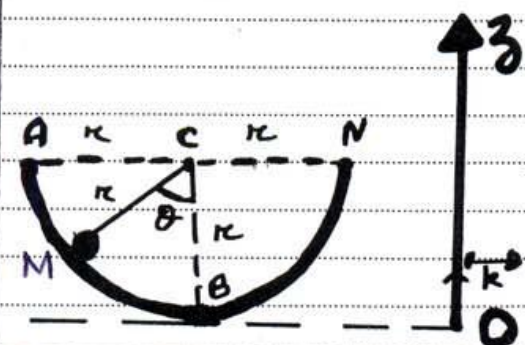
(1,5 ن) أ- احسب الطاقة الميكانيكية E_m للجسر (S) في مجال الثقالة عند هروجه
 من الموقع B (نأخذ المستوى الأفقي المار من O و A مرجعا للطاقة الوضع الثقالية)

(0,5 ن) ب- ما هي القوى التي يتخضع لها الجسر (S) بين B و C.
 ج- بين أن الطاقة الميكانيكية تزداد. (1 ن)

(1,5 ن) 2- احسب المسافة AC ثم استنتج المسافة BC. نعلمي : $g = 10 \text{ N} \cdot \text{kg}^{-1}$

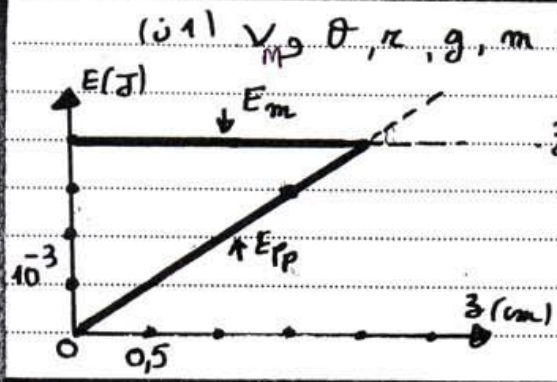
فيزياء II : (4,5 ن)

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 B و C 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 الأضواء 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
 (نتتار الحالة المرجعية لطاقة الوضع الثقالية
 المستوى الأفقي المار من O و B). (1,5 ن)

سند M ↑



2. اعط انجسور الطاقة الميكانيكية E_m للجسم (s) بدلالة m, g, r, θ و V_m (ن 1)
 3. يعطي المبيان جانبه تغيرات طاقة الوضع التفاضلية E_p والطاقة الميكانيكية E_m بدلالة الانسور z .
 أ. أوجد الطاقة الحركية للجسم (s) عند النقطة M_1 التي أنسوبها $z_1 = 1,5$ (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 بور (Na^+, NO_3^-) عند درجة الحرارة $25^\circ C$ هي $v = 273 \cdot 10^{-4} s \cdot m^{-1}$ (ن 1)
3. بدون حساب كيف تكون موهلية المحلول عند درجتى الحرارة $30^\circ C$ و $21^\circ C$ (ن 1)
 أ. أحسب التركيز المولي C للمحلول السابق. نطفي:
 $d_{Na^+} = 50,1 \cdot 10^{-4} s \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$ $d_{NO_3^-} = 71,4 \cdot 10^{-4} s \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$

II عرف ما يلي

- أ. حمض برونشتد. (ن 0,5)
 - ب. قاعدة برونشتد. (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:
 $HCOOH + NH_3(g) \rightarrow HCOO^-(aq) + NH_4^+(aq)$
 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)