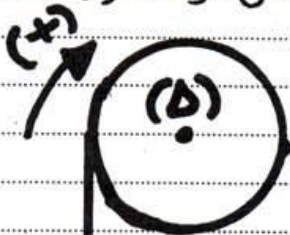


فيزياء I : (8,5 ن)

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 ذودتته 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 نندعم بمرعته 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) د- 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 B و C على نفس الخط الرأسي.

يمكن لجسر (S) نعتبره نقليا، ذي كتلة $m = 200 \text{ g}$ أن يتحرك بدون احتكاك داخل السكة.

نحلم موقع الجسر (S) بواسطة الأضواء الزاوي θ .

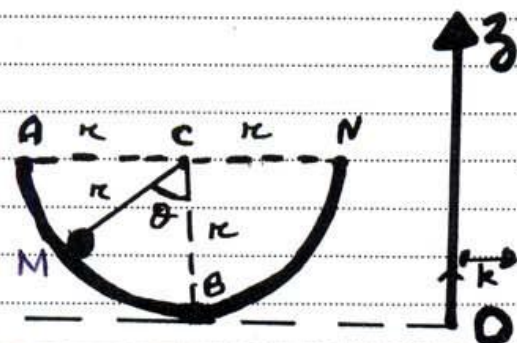
نطلق بدون سرعة بدئية الجسم (S) من النقطة A.

1- أكتب عند النقطة M تغير طاقة الوضع

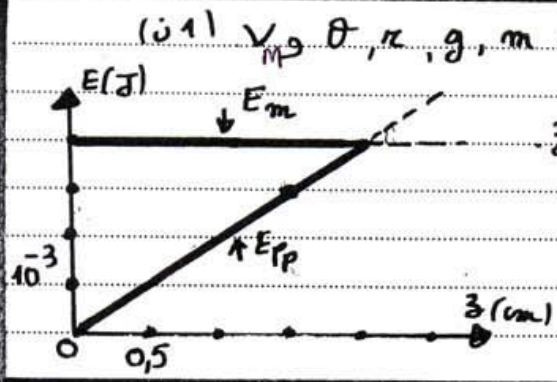
الثقالية للجسر (S) بدلالة r ، g ، m و θ .

(نختار الحالة المرجعية لطاقة الوضع الثقالية

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



م عند



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

الترقالية E_p والطاقة الميكانيكية E_m بدلالة الأضرب z

أ- أوجد 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 $25^\circ C$

$$d = 273 \cdot 10^{-4} \text{ s.m}^{-2}$$

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)

$$d_{Na^+} = 50.1 \cdot 10^{-4} \text{ s.m}^{-2} \text{ mol}^{-1} \quad d_{NO_3^-} = 71.4 \cdot 10^{-4} \text{ s.m}^{-2} \text{ mol}^{-1}$$

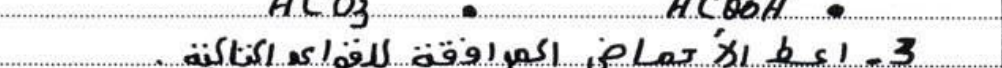
II 1- عرف ما يلي:

أ- حمض برونشتد. (ن 0.5)

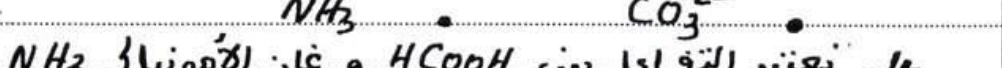
ب- قاعدة برونشتد. (ن 0.5)

ج- تفاعل حمض-قاعدة. (ن 0.5)

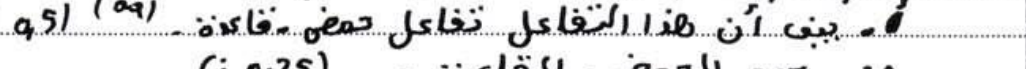
2- اعط الكواحد المرافقة للأحماض التالفة



3- اعط الأحماض المرافقة للكواحد التالفة



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)