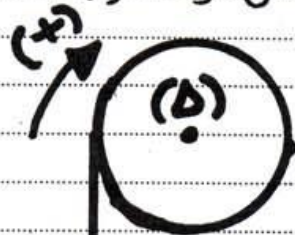


فيزياء I : (8,5 ن)

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

• خيط غير قابل للافتداد، كتلته مهملة، معلق على إحدى البكرات، ويجعل طرفه الحر جسما
صلبا (S) كتلته $m = 1 \text{ kg}$.



1- تدور البكرة بواسطة محرك، عزم هزودته M_m

ثابت، فينطلق الجسر (S) من الموضع A بدون

سرعة بدئية ليصل إلى الموضع B بسرعة $v_B = 2 \text{ m/s}$

المسافة 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 الكثافة T لتوتر الخيط. (1 ن)

ج- بين أن : $Tm + \frac{2\pi r v_B^2}{2\pi AB} = M_m$ (2 ن)

2- عند وصول الجسر (S) إلى الموضع B نحرق الخيط

فيواصل الجسر (S) صعوده المسقيمي حتى

تتعدم سرعته في الموضع C.

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

(0,5 ن) ب- ما هي القوى التي يخضع لها الجسر (S) بين B و C.

ج- بين أن الطاقة الميكانيكية تزداد. (1 ن)

(2 ن) د- أحسب المسافة AC ثم استنتج المسافة BC. نعلم : $g = 10 \text{ N.kg}^{-1}$

فيزياء II : (4,5 ن)

نعتبر سكة AB نصف دائرة نصفها N وشعاعها $r = 0,4 \text{ m}$

توجد النقطة A، C، N على نفس الخط الأفقي والنقطتان B و C على نفس الخط الرأسي

يمكن للجسر (S) نغبره نقطيا، ذي كتلة $m = 200 \text{ g}$ أن يتحرك بدون احتكاك داخل السكة.

نقدم موضع الجسر (S) بواسطة الأقصوى الزاوي θ

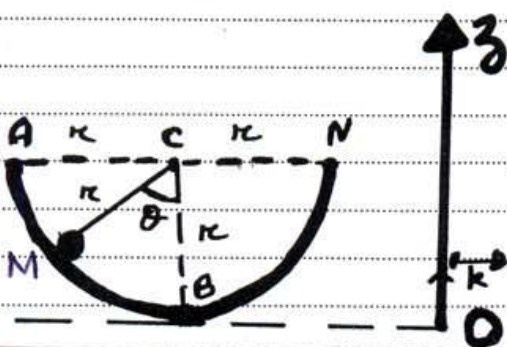
نطلق بدون سرعة بدئية الجسم (S) من النقطة A

1- أكتب عند النقطة M تغير طاقة الوضع

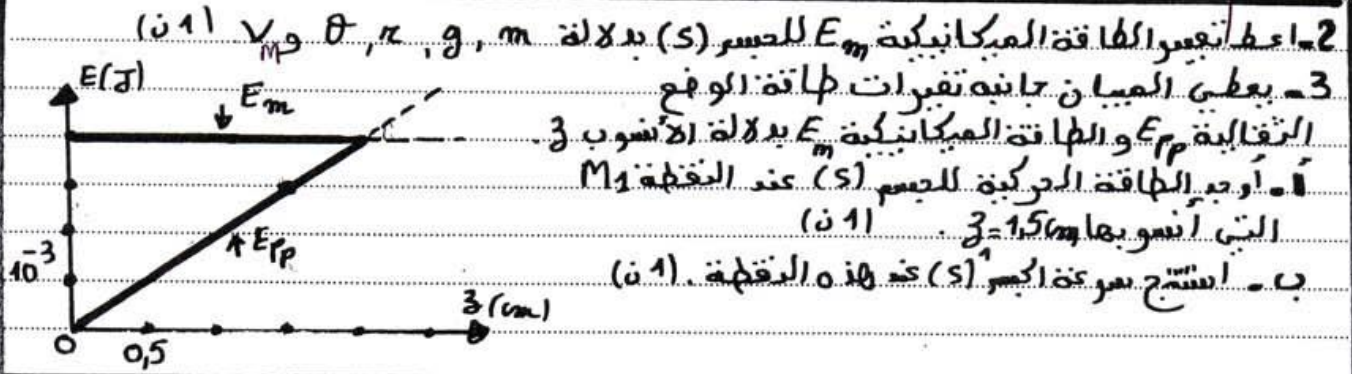
الثقالية للجسر (S) بدلالة r ، g ، m و θ

(نختار الحالة المرجعية لطاقة الوضع الثقالية

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



سند M



كيمياء (ن 7)

I يتفاعل نترات الهيدروم (NaNO₃) مع الماء، كمنتج عنه أيونات النترات NO₃⁻ و أيونات الهيدروم Na⁺

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

2- مولية محلول نترات الهيدروم (NaNO₃) عند درجة الحرارة 25°C هي $\sigma = 273 \cdot 10^{-4} \text{ s.m}^{-1}$ (ن 1)

بدون حساب كيف تكون مولية المحلول عند درجتى الحرارة 21°C و 30°C

3- أحسب التركيز المولي C للمحلول السابق. نطفي:

$\sigma_{Na^+} = 50,1 \cdot 10^{-4} \text{ s.m}^{-1}$ $\sigma_{NO_3^-} = 71,4 \cdot 10^{-4} \text{ s.m}^{-1}$

II عرف ما يلي:

أ- حمض برونتشتد (ن 0,5)

ب- قاعدة برونتشتد (ن 0,5)

ج- تفاعل حمض-قاعدة (ن 0,5)

2- أعط الكواحد المرافقة للأحماض التالية:

(ن 1) NH_4^+ • CH_3COOH •

HCO_3^- • $HCOOH$ •

3- أعط الأحماض المرافقة للكواحد التالية:

(ن 1) NO_3^- • CH_3NH_2 •

NH_3 • CO_3^{2-} •

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



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

ب- حدد الحمض والقاعدة (ن 0,25)

ج- حدد الحمزد وجتني المضاعلتين (ن 0,25)