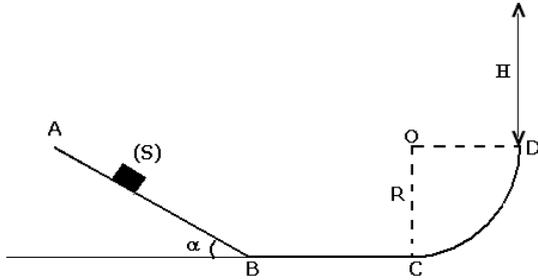


ملحوظة : يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم ورقة التحرير
يجب أن تعطى العلاقة الحرفية قبل التطبيق العددي
استعمال رقمين معبرين في التطبيقات العددية .

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين الأول :

ينزل جسم صلب (S) كتلته $m=500g$ على سكة ABCD مكونة من ثلاثة أجزاء :
 الجزء الأول : AB مستقيمي مائل بزاوية $\alpha=45^\circ$ بالنسبة للخط الأفقي وطوله $AB=1,5m$.



الجزء الثاني : BC مستقيمي طوله $BC=1m$

الجزء الثالث : قوس من دائرة شعاعها $R=40cm$ ومركزها O .

1 - نطلق الجسم (S) من نقطة A بسرعة بدئية $V_A=1m/s$

فيمر من النقطة B بسرعة $V_B=4m/s$.

1 - 1 أحسب الطاقة الحركية $E_C(A)$ و $E_C(B)$ للجسم S في

النقطتين A و B . (0,5)

1 - 2 أعط نص مبرهنة الطاقة الحركية . (0,25)

1 - 3 بين أن التماس بين (S) والجزء AB يتم بالاحتكاك . (1)

1 - 4 باعتبار أن قوة الاحتكاك منحاهها معاكس لمنحى متجهة السرعة ، وشدتها تبقى ثابتة خلال الانتقال من A إلى B ، أحسب f . (1)

2 - باعتبار أن الاحتكاكات مهملة في الجزء BC ، أحسب سرعة الجسم في النقطة C واستنتج طاقته الحركية . ما

هي طبيعة حركة الجسم في هذا الجزء ؟ علل الجواب . (0,75)

3 - في الجزء CD نعتبر الاحتكاكات مهملة .

أوجد تعبير سرعة الجسم S عند النقطة D واحسب قيمتها . (1)

4 - نحتفظ بنفس المعطيات السابقة باستثناء السرعة البدئية V_A .

4 - 1 نطلق الجسم بدون سرعة بدئية . هل سيغادر الجسم السكة . علل الجواب . (1)

4 - 2 نطلق الجسم من النقطة A طاقته الحركية $E_C(A)=0,8J$. أحسب الارتفاع H الذي سيصله الجسم بعد

مغادرته السكة ABCD . (1) . نعطي $g=10N/kg$

التمرين الثاني

نعتبر التركيب الممثل في الشكل جانبه والمتكون من :

- بكرة شعاعها $r=10cm$ وعزم قصورها $J_D=2.10^{-2}kg.m^2$ قابلة

للدوران حول محور (Δ) أفقي منطبق مع محور تماثلها .

- جسم صلب (S) كتلته $m=500g$ مرتبط بطرف حبل كتلته مهملة

وغير مدود ملفوف على مجرى البكرة . الحبل لا ينزلق على البكرة .

نعطي $\alpha=30^\circ$ ونأخذ $g=9,80N/kg$.

1 - نفترض أن الاحتكاكات مهملة بين السطح المائل والجسم (S) .

لكي نجعل الجسم (S) يصعد على المستوى المائل ، نستعمل محرك مرتبط بالبكرة بواسطة مرود يدور بسرعة زاوية ثابتة قيمتها $20rad/s$.

1 - 1 أحسب شدة القوة T المطبقة من طرف الحبل على البكرة لرفع الجسم (S) من A إلى B .

استنتج عزم المزدوجة المحركة المطبقة من طرف المحرك . (1,25)

1 - 2 أحسب القدرة المتوسطة لهذا المحرك . (0,5)

2 - عند وصول الجسم إلى النقطة B ينفلت الحبل من البكرة . أحسب المسافة BC المقطوعة من طرف الجسم

قبل توقفه في النقطة C . نفترض أن الاحتكاكات غير مهملة و شدة قوة الاحتكاك المطبقة من طرف السطح المائل

على الجسم (S) هي $f=0,9N$. (1)

3 - لتوقيف البكرة تدريجيا ، نطبق عليها في اللحظة $t=0$ مزدوجة احتكاك عزمها ثابت $M'=-8.10^{-2}N.m$.

يعطي المبيان التالي تغيرات الطاقة الحركية E_C للبكرة عند تطبيق مزدوجة الاحتكاك بدلالة زاوية دورانها حول (Δ) .



$$1 - 3 \quad E_c(\theta) = -\frac{1}{4\pi}\theta + 4 \quad \text{من خلال المبيان بين أن}$$

2 - 3 أوجد تغير الطاقة الحركية ΔE_c للبكرة بين اللحظتين t_1 حيث $\theta_1=0$ و t_2 حيث $\theta_2=16\pi \text{ rad}$. (0,75)

3 - 3 أوجد السرعتين الزاويتين ω_1 و ω_2 للبكرة عند t_1 و t_2 . (0,75)

3 - 4 بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية على البكرة بين t_1 و t_2 أحسب الشغل المنجز من طرف المحرك . واستنتج عزم المزدوجة المحركة

بالنسبة للمحور (Δ) . (1)

3 - 5 أحسب "M" عزم مزدوجة الاحتكاك التي يجب تطبيقها على البكرة لكي تتوقف بعد انجاز دورتين من بداية تطبيقها . (1)

الكيمياء (6,75 نقط)

معطيات : الكتل المولية : $M(C)=12\text{g/mol}$, $M(O)=16\text{g/mol}$, $M(H)=1\text{g/mol}$,

$M(\text{Ca})=40\text{g/mol}$, $R=8,314\text{SI}$, $g=10\text{N/kg}$

تتكون الصخور الكيلسية أساسا من كربونات الكالسيوم CaCO_3 . لتعرف على هذا المكون داخل المختبر نستعمل كرائز حمض الإيثانويك $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ كتلته الحجمية $\rho = 1,05\text{g/cm}^3$.

نجز تفاعل حمض الإيثانويك وصخرة كيلسية كتلتها $M=40\text{g}$ ، تمثل نسبة الكربونات الكالسيوم في هذه الصخرة 1,70% ، فنحصل خلال هذا التفاعل إضافة إلى محلول مائي ، غاز ثنائي أوكسيد الكربون CO_2 الذي يمكن حصره في مخبر مدرج كما يبين الشكل جانبه . حجم حمض الإيثانويك المستعمل خلال هذه العملية $V_A = 100\text{ml}$.

I - 1 أحسب كتلة كربونات الكالسيوم التي تحتوي عليها الصخرة الكيلسية . (0,75)

2 - بين أن كمية مادة جسم سائل ، كتلته المولية M وحجمه V وكتلته الحجمية ρ ، تعبيرها هو : $n = \frac{\rho \times V}{M}$ (1)

3 - أحسب الكتلة المولية وكمية المادة لكربونات الكالسيوم CaCO_3 المستعملة . (0,75)

4 - أحسب الكتلة المولية وكمية مادة حمض الإيثانويك المستعمل . (0,75)

II - حجم ثنائي أوكسيد الكربون المحصل عليه في المخبر هو $V_A = 164\text{ml}$. تم هذا القياس في الشروط

التجريبية التالية :

- درجة الحرارة الاعتيادية : 20°C و الضغط الجوي : 1013hPa .

نعتبر في هذه الشروط غاز ثنائي أوكسيد الكربون غاز كامل .

1 - عرف بالحجم المولي لغاز في الشروط النظامية . (0,5)

2 - بين أن الحجم المولي لغاز ثنائي أوكسيد الكربون المحصل عليه هو $V_m = 24\text{l/mol}$. (0,5)

3 - استنتج كمية مادة ثنائي أوكسيد الكربون المحصل في المخبر . (0,5)

4 - في الواقع يطبق غاز ثنائي أوكسيد الكربون المحصل عليه في المخبر ضغط P_B على المحلول المائي .

نعلم أن العلاقة بين الضغط الجوي P_A والضغط P_B هي : $P_A - P_B = \rho_{\text{sol}} \times g \times h$

h فرق الارتفاع بين مستوى المحلول المتواجد في المخبر و المحلول المتواجد في الحوض (أنظر الشكل)

حسب التجربة نحصل على : $h=5\text{cm}$. ونقبل أن $\rho_{\text{sol}} = \rho_{\text{eau}} = 1\text{g/cm}^3$

4 - 1 أحسب الضغط P_B المطبق من طرف الغاز على

المحلول . (0,75)

4 - 2 استنتج كمية مادة غاز ثنائي أوكسيد الكربون

المحصور في المخبر $n'(\text{CO}_2)$. (0,75)

4 - 3 أحسب الارتفاع النسبي $e = \frac{\Delta n}{n'}$. ما هو

استنتاجك ؟ (0,5)

