

هذا الملف تم تحميله من موقع Talamid.ma

بسم الله الرحمن الرحيم

الدورة الأولى: 2011	فرض كتابي رقم: 2	ثانوية محمد السادس التقنية
السبت 31 دجنبر 2011	إمتحان الأستاذ : أحمد رزقاوي	نيابة أذيلال
مدة الاجاز : ساعتان	المستوى: الأولى بالكلوريا-ملووء تجريبة - 2	مادة: الفيزياء & الكيمياء

ينصح بامتناع المتلقى على شكل تعابير مرفقة قبل انجاز التطبيقات العددية، ويجب أن تكون كل إجابة معللة قدر الإمكان	التنقيط
--	---------

فيزياء - 1 (8 نقاط)

يتكون الجهاز أسفله (الشكل -1) من: سكة ABCD توجد في مستوى رأسي وتتكون من جزئين: جزء مستقيم AB مائل بزاوية $\alpha = 30^\circ$ بالنسبة للأفقي ومسافة في النقطة B جزء دائري مركزه O وشعاعه R. السطح الأفقي ماس في النقطة C للجزء الدائري. بكرة (P) شعاعها $r = 2 \text{ cm}$ قابلة للدوران حول محور (Δ) أفقي وثابت يمر من مركزها. عزم قصور البكرة بالنسبة للمحور (Δ) هو $J_\Delta = 2 \cdot 10^{-4} \text{ Kg/m}^2$. خيط غير مدود كتلته مهملة، ملفوف حول مجرب البكرة (P) ومحمل جسما صلبا (S) كتلته $m = 0.8 \text{ Kg}$ قابل للانزلاق بدون احتكاك على السكك. الخيط لا يترافق على البكرة. نعطي $g = 10 \text{ N/Kg}$ و $IB = 80 \text{ cm}$ و $V = 2 \text{ m/s}$.

1. نرسل الجسم (S) من الموضع A ونلاحظ أن سرعته على الجزء IB تبقى ثابتة.

1-1 أحسب E_c الطاقة الحركية للجسم (S) و E_k الطاقة الحركية للبكرة (P) لحظة مرور الجسم (S) من الموضع I.

1-2 أحسب شغل وزن الجسم (S) عند انتقاله من الموضع I إلى الموضع B.

1-3 بين أن تعبير توتر الخيط هو $T = m.g. \sin\alpha$.

1-4 بين أن تعبير العزم M لمروحة الاحتكاك المطبقة على البكرة والذي نعتبره ثابتا أثناء الانتقال IB هو: $M = -m.r.g \sin\alpha$. أحسبه (نذكر $\theta = r/\Delta$).

2. عند النقطة B يفصل الجسم (S) عن الخيط ويتبع حركته على الجزء الدائري من السكك. تأخذ السطح الأفقي الذي يمر من النقطة C مرجعا لطاقة الوضع الفcale.

2.1 أوجد بدلالة m و R و V و α تعبير الطاقة الميكانيكية E_m للجسم (S) في الموضع B.

2.2 حدد قيمة R شعاع الجزء الدائري، علما أن سرعة الجسم (S) تتعدم عند النقطة D التي توجد في نفس المستوى الأفقي مع المركز O.

2.3 أوجد قيمة السرعة V_C للجسم (S) عند مروره من الموضع C.

فيزياء - 2 (5 نقاط)

نحر جسما صلبا (S) نعتبره نقطيا كتلته $g = 200 \text{ g}$ من نقطة E بدون سرعة بدئية فوق مسار نصف دائري مركزه O وشعاعه $R = 20 \text{ cm}$. نفترض أن حركة الجسم تتم بدون احتكاك. تأخذ المستوى الأفقي المار من النقطة F كحالة مرجعية لطاقة الوضع الثقالية والنقطة O مركز المسار مطابقة لأصل المحور (Oz). (الشكل -2-)

1. أحسب الطاقة الميكانيكية للجسم الصلب (S).

1.1. عند النقطة E.

1.2. عند النقطة F.

2. استنتج سرعة الجسم (S) عند النقطة F.

3. حدد موضع النقطة K التي يمكن للجسم (S) أن يصل إليها بعد تجاوز النقطة F.

4. ما حركة الجسم (S) بعد وصوله النقطة K.

5. يمكن معلومة الوضع M للجسم (S) بالزاوية $\theta = \angle ODF, ODM$ أو بالأنسوب Z على المحور (Oz) الرأسي الموجه نحو الأعلى. عبر عن طاقة الوضع الثقالية E_{pp} والطاقة الحركية E_c والطاقة الميكانيكية E_m و مثل مبيانا تغيراهم بدلالة:

1.5. الأنسوب Z.

2.5. الراوية θ .

فيزياء - 3 (7 نقاط) المجموع 1 + 2 مستقلان:

الجزء الأول: نجز احتراق 0.15 mol من برادة الحديد Fe في حوجلة تحتوي على 0.15 mol من ثاني غاز الكلور Cl_2 . يتبع عن التفاعل دخان أشقر لكلورور الحديد الثالث (s) FeCl_3 . نعطي $M(\text{Fe}) = 55.8 \text{ g/mol}$ و $M(\text{Cl}) = 35.5 \text{ g/mol}$.

1- أكتب معادلة هذا التفاعل ووازنها.

2- أنشئ جدول تقدم التفاعل ثم أحسب التقدم الأقصى واستنتاج المفاعل أخذ.

3- أعط حصيلة المادة في الحالة النهائية واستنتاج كثافة كلورور الحديد الثالث الناتج.

الجزء الثاني: في 25°C نجز خليطا من محلول مائي S_1 لهيروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+, \text{OH}^-)$ حجمه $V_1 = 50 \text{ mL}$ و تركيزه $C_1 = 10^{-3} \text{ mol/L}$ و محلول مائي S_2 لكlorور الصوديوم $(\text{Na}^+, \text{Cl}^-)$ حجمه $V_2 = 300 \text{ mL}$ و تركيزه $C_2 = 1.4 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$. (الشكل -2-)

1- احسب كمية مادة كل أيون في الخليط.

2- احسب تركيز كل أيون في الخليط بوحدة mol.m^{-3} .

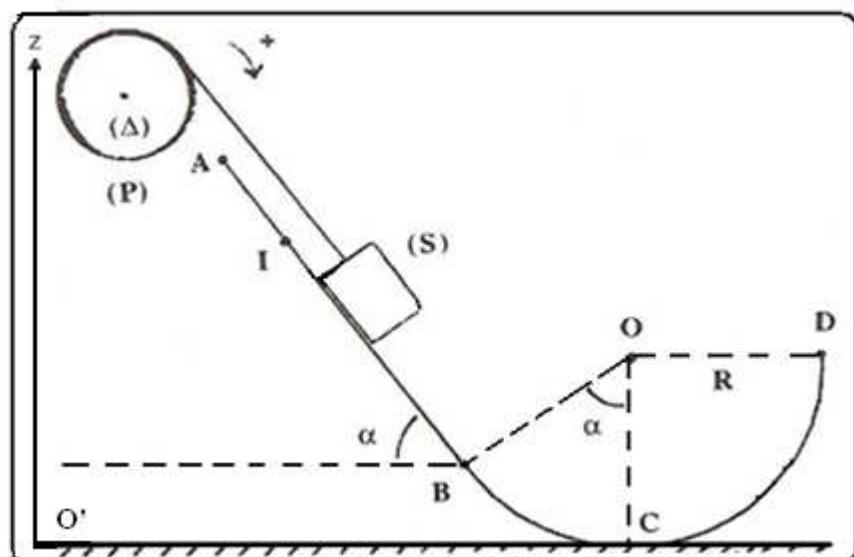
3- استنتاج الموصولة δ لل الخليط.

الدورة الأولى: 2011	فرض كتابي رقم: 2	ثانوية محمد السادس التقنية
السبت 31 دجنبر 2011	إعداد الاستاذ : محمد رزقاوي	نيابة أزيلال
مدة الاجاز : ساعتان	المستوى: الأولى بالعلوم - علم تجريبية - 2	مادة: الفيزياء & الكيمياء

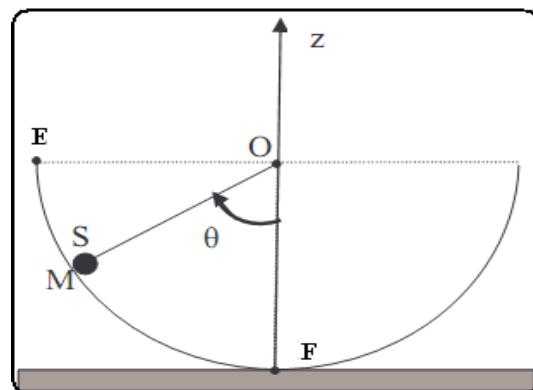
تعطى :

$$\begin{aligned}\lambda_{\text{Cl}^-} &= 76,3 \cdot 10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1} \\ \lambda_{\text{OH}^-} &= 198,6 \cdot 10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1} \\ \lambda_{\text{Na}^+} &= 50,1 \cdot 10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}\end{aligned}$$

الشكل - 1 -



الشكل - 2 -



وَاللهُ وَلِي التَّوْفِيق