

بسم الله الرحمن الرحيم		
ثانوية محمد السادس التقنية	فرض كتابي رقم: 2	الدورة الأولى: 2011
نيابة أزيلال	إعداد الأستاذ : أحمد رزقاوي	السبت 31 دجنبر 2011
مادة: الفيزياء & الكيمياء	المستوى: الأولي بالكالوريا-علوم تجريبية -2	مدة الانجاز : ساعتان

التنقيط	يُنصَح بإعطاء النتائج على شكل تعابير حرفية قبل انجاز التطبيقات العددية، ويجب أن تكون كل إجابة معلة قدر الإمكان
	<p>فيزياء- 1 (8 نقط)</p> <p>يتكون الجهاز أسفله (الشكل -1-) من: سكة ABCD توجد في مستوى رأسي وتتكون من جزئين: جزء مستقيمي AB مائل بزاوية $\alpha=30^\circ$ بالنسبة للأفقي ومماس في النقطة B لجزء دائري مركزه O وشعاعه R. السطح الأفقي مماس 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 $J_\Delta=2.10^{-4}\text{ Kg/m}^2$. خيط غير مدود كتلته مهملة، ملفوف حول مجرى البكرة (P) ويحمل جسما صلبا (S) كتلته $m=0.8\text{ Kg}$ قابل للانزلاق بدون احتكاك على السكة. الخيط لا يترلق على البكرة. نعطي $IB=80\text{ cm}$ و $g=10\text{ N/Kg}$</p> <p>1. نرسل الجسم (S) من الموضع A ونلاحظ أن سرعته على الجزء IB تبقى ثابتة $V=2\text{ m/s}$.</p> <p>1-1 أحسب E_c الطاقة الحركية للجسم (S) و E_c' الطاقة الحركية للبكرة (P) لحظة مرور الجسم (S) من الموضع I.</p> <p>1-2 أحسب شغل وزن الجسم (S) عند انتقاله من الموضع I إلى الموضع B.</p> <p>1-3 بين أن تعبير توتر الخيط هو $T = m.g. \sin\alpha$.</p> <p>1-4 بين أن تعبير العزم M لمزدوجة الاحتكاك المطبقة على البكرة والذي نعتبره ثابتا أثناء الانتقال IB هو: $M = -m.r.g \sin\alpha$. أحسبه (تذكر $IB = r.\Delta\theta$)</p> <p>2. عند النقطة B ينفصل الجسم (S) عن الخيط ويتابع حركته على الجزء الدائري من السكة. نأخذ السطح الأفقي الذي يمر من النقطة C مرجعا لطاقة الوضع الثقالية.</p> <p>2.1 أوجد بدلالة m و g و V و R و α تعبير الطاقة الميكانيكية E_m للجسم (S) في الموضع B.</p> <p>2.2 حدد قيمة R شعاع الجزء الدائري، علما أن سرعة الجسم (S) تنعدم عند النقطة D التي توجد في نفس المستوى الأفقي مع المركز O.</p> <p>2.3 أوجد قيمة السرعة V_c للجسم (S) عند مروره من الموضع C.</p> <p>فيزياء- 2 (5 نقط)</p> <p>نحرر جسما صلبا (S) نعتبره نقطيا كتلته $m=200\text{ g}$ من نقطة E بدون سرعة بدئية فوق مسار نصف دائري مركزه O وشعاعه $R=20\text{ cm}$. نفترض أن حركة الجسم تتم بدون احتكاك. نأخذ المستوى الأفقي المار من النقطة F كحالة مرجعية لطاقة الوضع الثقالية والنقطة O مركز المسار مطابقة لأصل المحور (Oz). (الشكل -2-)</p> <p>1. أحسب الطاقة الميكانيكية للجسم الصلب (S).</p> <p>1.1 عند النقطة E.</p> <p>1.2 عند النقطة F.</p> <p>2. استنتج سرعة الجسم (S) عند النقطة F.</p> <p>3. حدد موضع النقطة K التي يمكن للجسم (S) أن يصعد إليها بعد تجاوز النقطة F.</p> <p>4. ما حركة الجسم (S) بعد وصوله النقطة K.</p> <p>5. يمكن معلمة الموضع M للجسم (S) بالزاوية $\theta = (\overrightarrow{OF}, \overrightarrow{OM})$ 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 ومثل مبيانيا تغيراتهم بدلالة :</p> <p>1.5 الأنسوب z.</p> <p>2.5 الزاوية θ.</p> <p>كيمياء (7 نقط) الجزءان 1 و 2 مستقلان:</p> <p>الجزء الأول: ننجس احتراق 0.15 mol من برادة الحديد Fe في حوجلة تحتوي على 0.15 mol من ثنائي غاز الكلور Cl_2. ينتج عن التفاعل دخان أشقر لكلورور الحديد الثالث (s) FeCl_3. نعطي $M(\text{Cl})=35.5\text{ g.mol}^{-1}$ و $M(\text{Fe})=55.8\text{ g.mol}^{-1}$.</p> <p>1- أكتب معادلة هذا التفاعل ووازنها.</p> <p>2- أنشئ جدول تقدم التفاعل ثم أحسب التقدم الأقصى واستنتج المتفاعل المحد.</p> <p>3- أعط حسيلة المادة في الحالة النهائية واستنتج كتلة كلورور الحديد الثالث الناتج.</p> <p>الجزء الثاني: في 25°C ننجس خليطا من محلول مائي S_1 هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+, \text{OH}^-)$ حجمه $V_1=50\text{ mL}$ وتركيزه $C_1=10^{-3}\text{ mol/L}$ و محلول مائي S_2 لكلورور الصوديوم $(\text{Na}^+, \text{Cl}^-)$ حجمه $V_2=300\text{ mL}$ وتركيزه $C_2=1.4.10^{-3}\text{ mol/L}$. (الشكل -2-)</p> <p>1- احسب كمية مادة كل أيون في الخليط.</p> <p>2- احسب تركيز كل أيون في الخليط بوحدة mol.m^{-3}</p> <p>3- استنتج الموصلية δ للخليط.</p>

بسم الله الرحمن الرحيم		
ثانوية محمد السادس التقنية	فرض كتابي رقم: 2	الدورة الأولى: 2011
نيابة أزيلال	إعداد الأستاذ : أحمد رزقاوي	السبت 31 دجنبر 2011
مادة: الفيزياء & الكيمياء	المستوى: الأولى باكالوريا-علوم تجريبية -2	مدة الانجاز : ساعتان

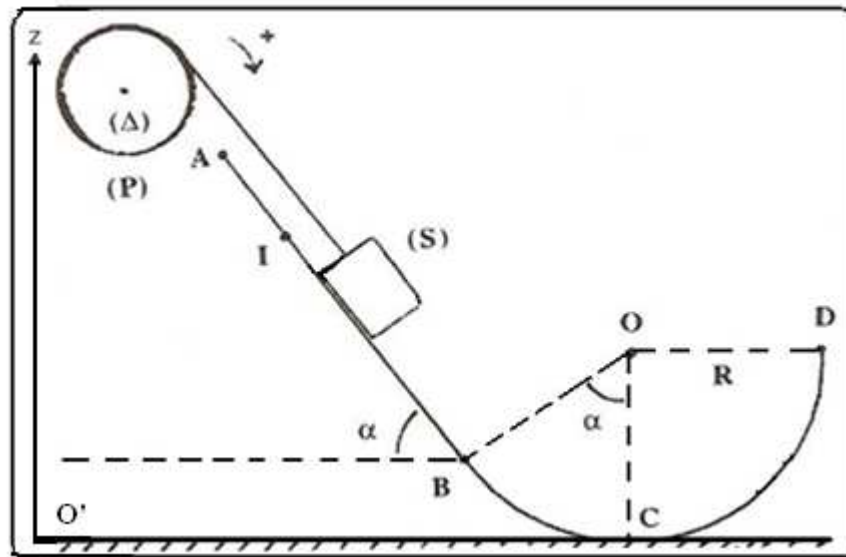
نعطي :

$$\lambda_{Cl^-} = 76,3.10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

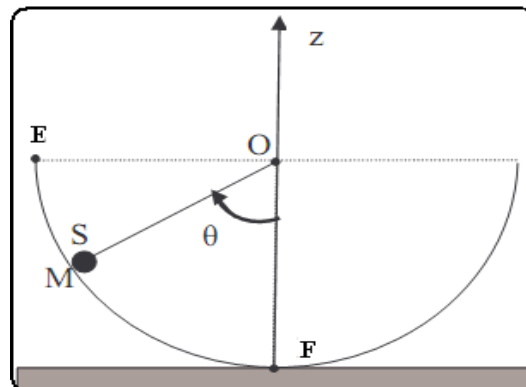
$$\lambda_{OH^-} = 198,6.10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

$$\lambda_{Na^+} = 50,1.10^{-4} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

الشكل -1-



الشكل -2-



والله ولي التوفيق