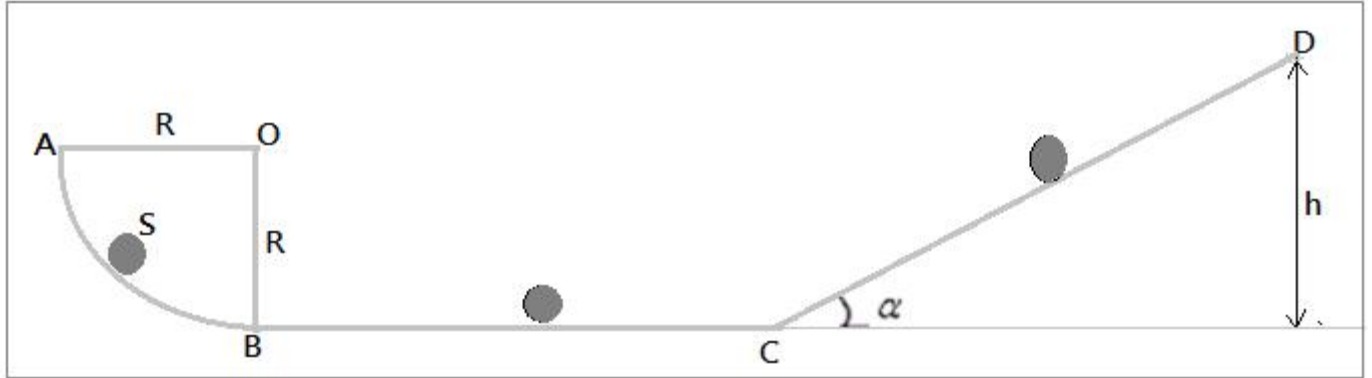


الأولى باك علوم تجريبية	فرض محروس رقم 2	ثانوية وادي الذهب التأهيلية
السنة الدراسية : 2014 - 2015	المادة الفيزياء و الكيمياء	الدورة الأولى

يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم ورقة التحرير
يعطى التعبير الحرفي قبل التطبيق العددي

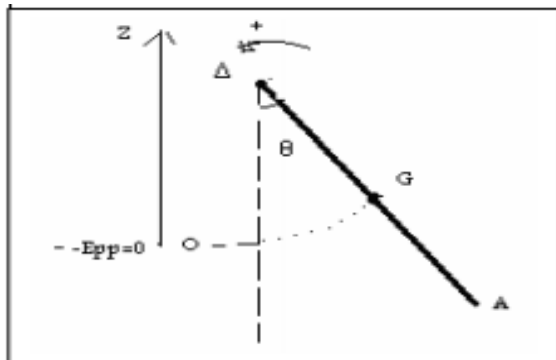
موضوع الفيزياء رقم 1 (6 نقط) :

1- ينطلق جسم صلب S كتلته $m = 200g$ من نقطة A بدون سرعة بدئية وفق مسار دائري \widehat{AB} شعاعه R فيصل الى النقطة B بسرعة $V_B = 2 m.s^{-1}$ ، يواصل حركته على مسار أفقي BC ثم يصل الى مستوى مائل بزاوية $\alpha = 30^\circ$ بالنسبة للمستوى الأفقي . ثم يصل الى النقطة D بسرعة منعدمة . نعتبر أن الاحتكاكات مهملة على الجزء \widehat{AB} .



- 1- بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية بين A و B ، أوجد شعاع المسار الدائري. (1ن)
- 2- علما أن الجسم يصل الى النقطة C بسرعة $V_C = 1 m.s^{-1}$. بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية بين B و C احسب شغل القوة المطبقة من طرف سطح التماس على الجسم S ، ثم استنتج طبيعة التماس . (1ن)
- 3- استنتج f شدة قوة الاحتكاك . نعطي : $BC = 2m$.
- 4- يواصل الجسم S حركته فوق السطح CD المائل بدون احتكاك فيتوقف عند النقطة D .
- 1-4- بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية بين C و D أوجد قيمة الارتفاع h . (1ن)
- 2-4- استنتج قيمة المسافة CD . (1ن)
- 3-4- باعتبار المستوى الأفقي المار من BC مرجعا لطاقة الوضع الثقالية . احسب الطاقة الميكانيكية للجسم عند النقطة D . (1ن)

موضوع الفيزياء رقم 2 (7 نقط) :



- نعتبر ساقا AB متجانسة كتلتها $m = 200g$ و طولها $L = 0,4m$ يمكنها الدوان حول محور Δ ثابت أفقي يمر من طرفها A بدون احتكاك . عزم قصور الساق هو $J_\Delta = \frac{1}{3}mL^2$.
- 1- ندير الساق بسرعة زاوية $\omega = 30,5 rad.s^{-1}$ عند موضع توازنها المستقر حيث الزاوية $\theta = 0$. أحسب الطاقة الحركية للساق عند هذا الموضع .
 - 2- عبر عن ΔE_{pp} تغير طاقة الوضع الثقالية للساق بدلالة m و L و g و θ عند انتقالها من موضع توازنها المستقر الى موضع تكون فيه زاوية θ مع الخط الرأسى المار من A .

- 3- استنتج تعبير ΔE_C تغير الطاقة الحركية للساق بين الموضعين $\theta = 0$ و θ .
4- نزيح من جديد الساق عن موضع توازنها المستقر بزاوية $\theta_m = 60^\circ$ ثم نحررها بدون سرعة بدئية .
نختار المستوى الافقي المار من G_0 كحالة مرجعية لطاقة الوضع الثقالية .
4-1 أوجد تعبير الطاقة الميكانيكية بدلالة m و L و g و θ و السرعة الزاوية للساق .
4-2 بين أن الساق تمر لأول مرة من موضع توازنها المستقر بالسرعة الزاوية التي تعبيرها :

$$\omega = \sqrt{\frac{3g}{L} \cdot (1 - \cos\theta_m)}$$

- 4-3 استنتج V_B السرعة الخطية للطرف B أثناء مرور الساق لأول مرة من موضع التوازن $\theta = 0$.

موضوع الكيمياء (7نقط) :

نعطي :

الكتلة المولية : $M(\text{CaCO}_3) = 100 \text{ g.mol}^{-1}$

الحجم المولي : $V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$

الموصلية المولية الايونية : $\lambda_{\text{Ca}^{2+}} = 7,5 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$ ، $\lambda_{\text{Cl}^-} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$ ، $\lambda_{\text{Na}^+} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$ الجزء الاول :

نضيف الى الحجم $V = 0,5 \text{ L}$ من محلول حمض الكلوريدريك $(\text{H}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)})$ تركيزه $C = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ ، كتلة $m = 8 \text{ g}$ من كربونات الكالسيوم $(\text{CaCO}_3(s))$ الصلب ، فيحدث تحول كيميائي ينتج عنه غاز ثنائي أوكسيد الكربون $\text{CO}_2(g)$ و أيونات الكالسيوم $(\text{Ca}^{2+}_{(aq)})$ والماء .

1- احسب كمية المادة البدئية لكل من المتفاعلين (H^+) و (CaCO_3) . (1ن)

2- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي محددا أطوار الانواع الكيميائية . (1ن)

3- انشئ الجدول الوصفي للتحول الكيميائي ثم حدد المتفاعل المحد والتقدم الاقصى x_{max} . (1,5ن)

4- أوجد عند نهاية التفاعل كل من $[\text{Ca}^{2+}]$ تركيز أيونات و V_{CO_2} حجم الغاز الناتج . (1ن)

الجزء الثاني :

لقياس مواصلة محلول كلورور الصوديوم $(\text{Na}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)})$ تركيزه $C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ ، نستعمل مولد يشتغل في النظام الكهربائي المتناوب الجيبي . يشير الفولطمتر الى التوتر الفعال $U = 2 \text{ V}$ و الامبير متر الى الشدة $I = 28,8 \text{ mA}$.

1- أعط تعبير σ موصلية المحلول . احسب σ . (1ن)

2- استنتج K ثابتة الخلية المستعملة . (1ن)

3- نستبدل المحلول السابق بمحلول هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+_{(aq)} + \text{HO}^-_{(aq)})$ له نفس التركيز مع الاحتفاظ بنفس التركيب السابق ، نلاحظ أن مواصلة المحلول تزايدت قارن الموصلية المولية للأيونين (Cl^-) و (HO^-) . (0,5ن)