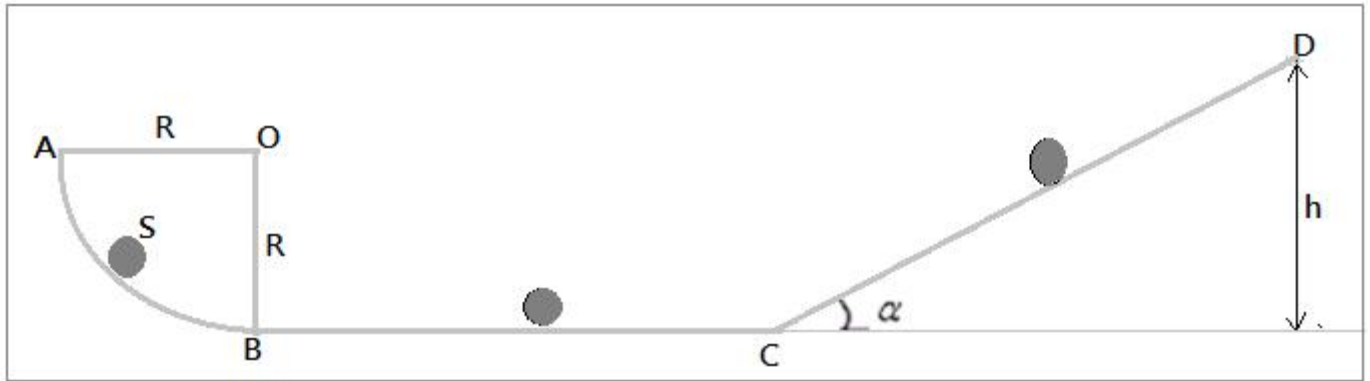


الأولى باك علوم تجريبية	فرض محروس رقم 2	ثانوية وادي الذهب التأهيلية
السنة الدراسية : 2014- 2015	المادة الفيزياء و الكيمياء	الدورة الأولى

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

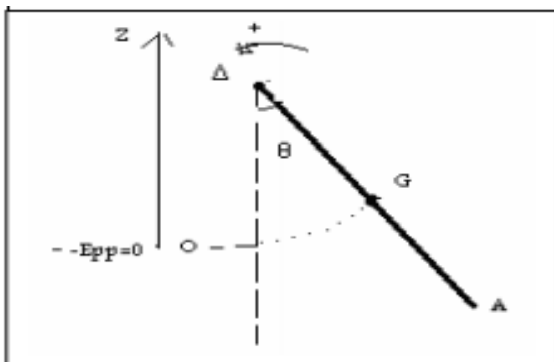
### موضوع الفيزياء رقم 1 (6نقط) :

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 النقطة  $D$  بسرعة منعدمة. نعتبر أن الاحتكاكات مهملة على الجزء  $\widehat{AB}$  . بالنسبة للمستوى الأفقي .



- 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  $L = 0,4 m$  يمكنها الدوران حول محور  $\Delta$  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  $\Delta E_{pp}$  تغير طاقة الوضع الثقالية للساق بدلالة  $m$  و  $L$  و  $g$  و  $\theta$  عند انتقالها من موضع توازنها المستقر الى موضع تكون فيه زاوية  $\theta$  مع الخط الرأسي المار من  $A$  .

- 3- استنتج تعبير  $\Delta E_C$  تغير الطاقة الحركية للساق بين الموضعين  $\theta = 0$  و  $\theta$  .  
 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  $\theta$  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 :  $M(\text{CaCO}_3) = 100 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

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

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

الجزء الاول :

نضيف الى الحجم  $V = 0,5 \text{ L}$  من محلول حمض الكلوريدريك  $(\text{H}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)})$  تركيزه  $C = 0,1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  ، 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  $(\text{H}^+)$  و  $(\text{CaCO}_3)$  . (ن1)

2- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي محددًا أطوار الانواع الكيميائية . (ن1)

3- انشئ الجدول الوصفي للتحول الكيميائي ثم حدد المتفاعل المحد والتقدم الاقصى  $x_{max}$  . (ن1,5)

4- أوجد عند نهاية التفاعل كل من  $[\text{Ca}^{2+}]$  تركيز أيونات و  $V_{\text{CO}_2}$  حجم الغاز الناتج . (ن1)

الجزء الثاني :

لقياس مواصلة محلول كلورور الصوديوم  $(\text{Na}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)})$  تركيزه  $C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  ، 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  $\sigma$  موصلية المحلول . احسب  $\sigma$  . (ن1)

2- استنتج K ثابتة الخلية المستعملة . (ن1)

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 للايونين  $(\text{Cl}^-)$  و  $(\text{HO}^-)$  . (ن0,5)