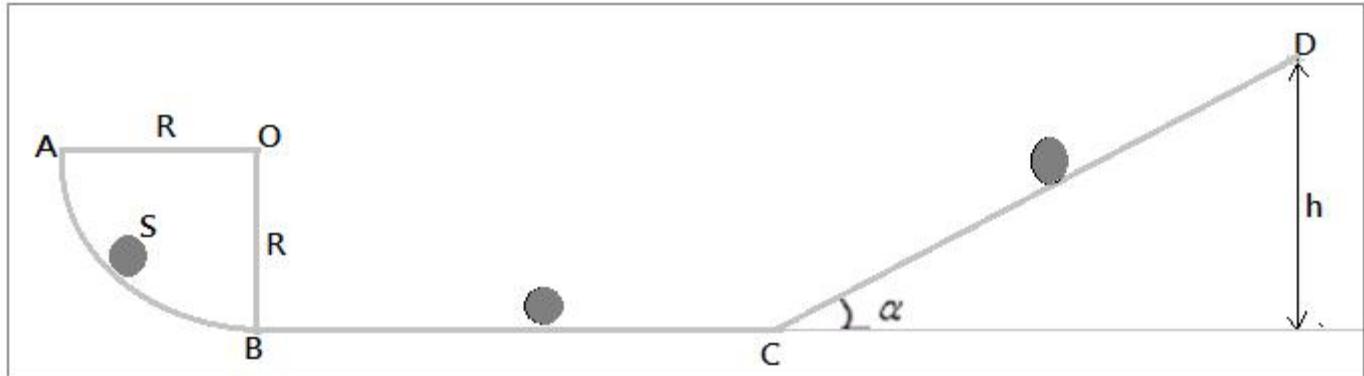


الأولى باك علوم تجريبية	فرض محروس رقم 2	ثانوية وادي الذهب التأهيلية
السنة الدراسية : 2014 - 2015	المادة الفيزياء و الكيمياء	الدورة الأولى

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

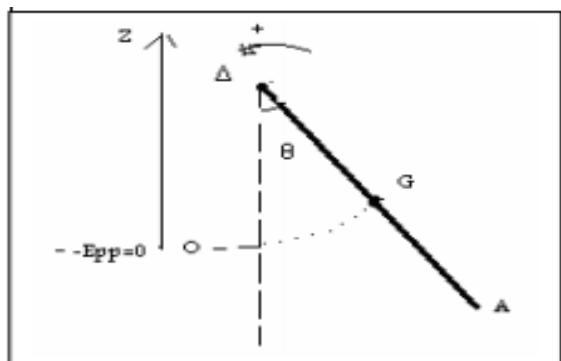
### موضوع الفيزياء رقم 1 (6 نقاط) :

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



- 1- بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية بين  $A$  و  $B$  ، أوجد  $R$  شعاع المسار الدائري. (1ن)
- 2- علماً أن الجسم يصل إلى النقطة  $C$  بسرعة  $V_C = 1 \text{ m.s}^{-1}$  . 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- استنتاج  $f$  شدة قوة الاحتكاك . نعطي :  $BC = 2m$
- 4- يواصل الجسم  $S$  حركته فوق السطح  $CD$  المائل بدون احتكاك فيتوقف عند النقطة  $D$  .
- 4-1- بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية بين  $C$  و  $D$  أوجد قيمة الارتفاع  $h$  . (1ن)
- 4-2- استنتاج قيمة المسافة  $CD$  . (1ن)
- 4-3- باعتبار المستوى الأفقي المار من  $BC$  مرجعاً لطاقة الوضع الثقالية . احسب الطاقة الميكانيكية للجسم عند النقطة  $D$  . (1ن)

### موضوع الفيزياء رقم 2 (7 نقاط) :



نعتبر ساقاً  $AB$  متجلسة كتلتها  $m = 200 \text{ g}$  و طولها  $L = 0,4 \text{ m}$  يمكنها الدوام حول محور  $\Delta$  ثابت أفقي يمر من طرفها بدون احتكاك . عزم قصور الساق هو  $J_\Delta = \frac{1}{3}mL^2$  .

- 1- ندير الساق بسرعة زاوية  $\omega = 30,5 \text{ rad.s}^{-1}$  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 إلى موضع تكون فيه زاوية  $\theta$  مع الخط الرأسى المار من  $A$  .

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

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

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

### موضوع الكيمياء (7 نقط) :

نعطي :

الكتلة المولية :  $M(CaCO_3) = 100 \text{ g.mol}^{-1}$

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

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

الجزء الاول :

نضيف الى الحجم  $0,5L = V$  من محلول حمض الكلوريديك ( $H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$ ) تركيزه  $C = 0,1 mol.L^{-1}$  ، كتلة  $m = 8g$  من كربونات الكالسيوم ( $CaCO_3$ ) الصلب ، فيحدث تحول كيميائي ينتج عنه غاز ثانوي أوكسيد الكربون ( $CO_2$ ) وأيونات الكالسيوم ( $Ca^{2+}_{(aq)}$ ) والماء .

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

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

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

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

الجزء الثاني :

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

1-أعط تعبير  $\sigma$  موصلة محلول . احسب  $\sigma$  . (1ن)

2-استنتاج  $K$  ثابتة الخلية المستعملة . (1ن)

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