

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

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

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

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 (H^+) و (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_{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 σ موصلية المحلول . احسب σ . (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 (Cl^-) و (HO^-) . (ن0,5)