

التمرين 1 (7 نقطه)

نطلق جسما ملبا (S) كتلته $m = 0,04 \text{ kg}$ من ارتفاع h بالنسبة

لسطح الأرض بدون سرعة بدئية. نحدد موقع الجسم (S) في معلم مرتبط بالأرض، بحيث أصل

محور الأنابيب (O3) متطابق مع سطح الأرض بالأنسوب في

نعتبر الحالة المرجعية لطاقة الوضع الثقالية لسطح الأرض،

ونعمل تأثير الهواء على الجسم (S). نأخذ $g = 10 \text{ N.Kg}^{-1}$.

1. أجرد القوى المطبقة على الجسم (S). (0,5 ن)

2. أعط تعبير طاقة الوضع الثقالية E_p للجسم (S) عند لحظة t

ثم أحسب قيمتها لحظة انطلاق الجسم (S) في السقوط

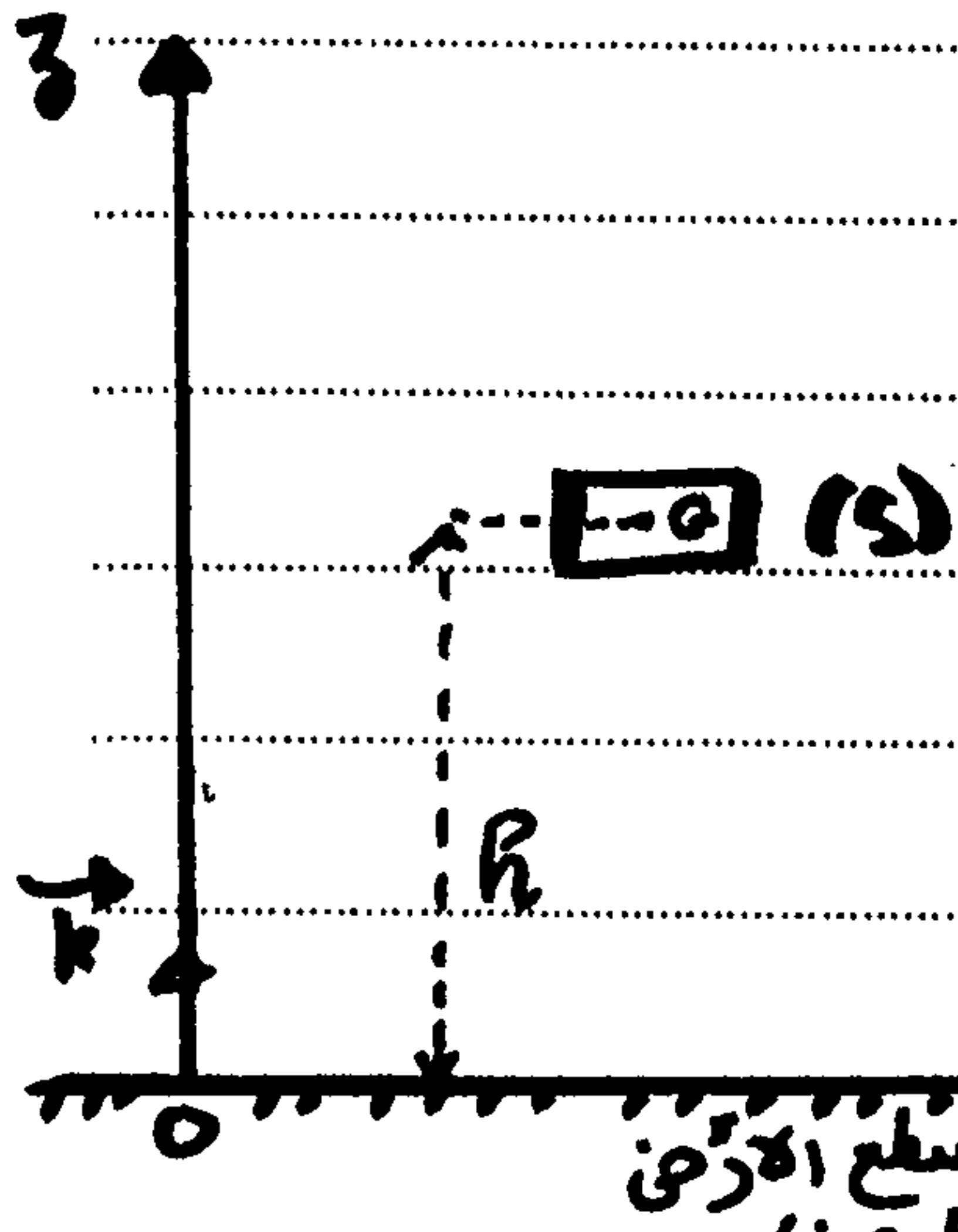
بحيث أنسوب مركز قعره هو $z_G = 2 \text{ m}$. (1,5 ن)

3. ما قيمة E_c الطاقة الحركية للجسم (S) لحظة بداية سقوطه. (0,5 ن)

4. أثبت أن $\Delta E_m = 0$ (تغير الطاقة الميكانيكية) ثم أحسب قيمة E_m . (1,5 ن)

5. أثبت العلاقة التالية $z = 0,4 - 0,8 E_c$ حيث z أنسوب مركز قعر الجسم (S). (1 ن)

6. أرسم في نفس المعلم تغيرات كل من E_c , E_p و E_m بدلالة z . (2 ن)



التمرين 2 (6 نقطه)

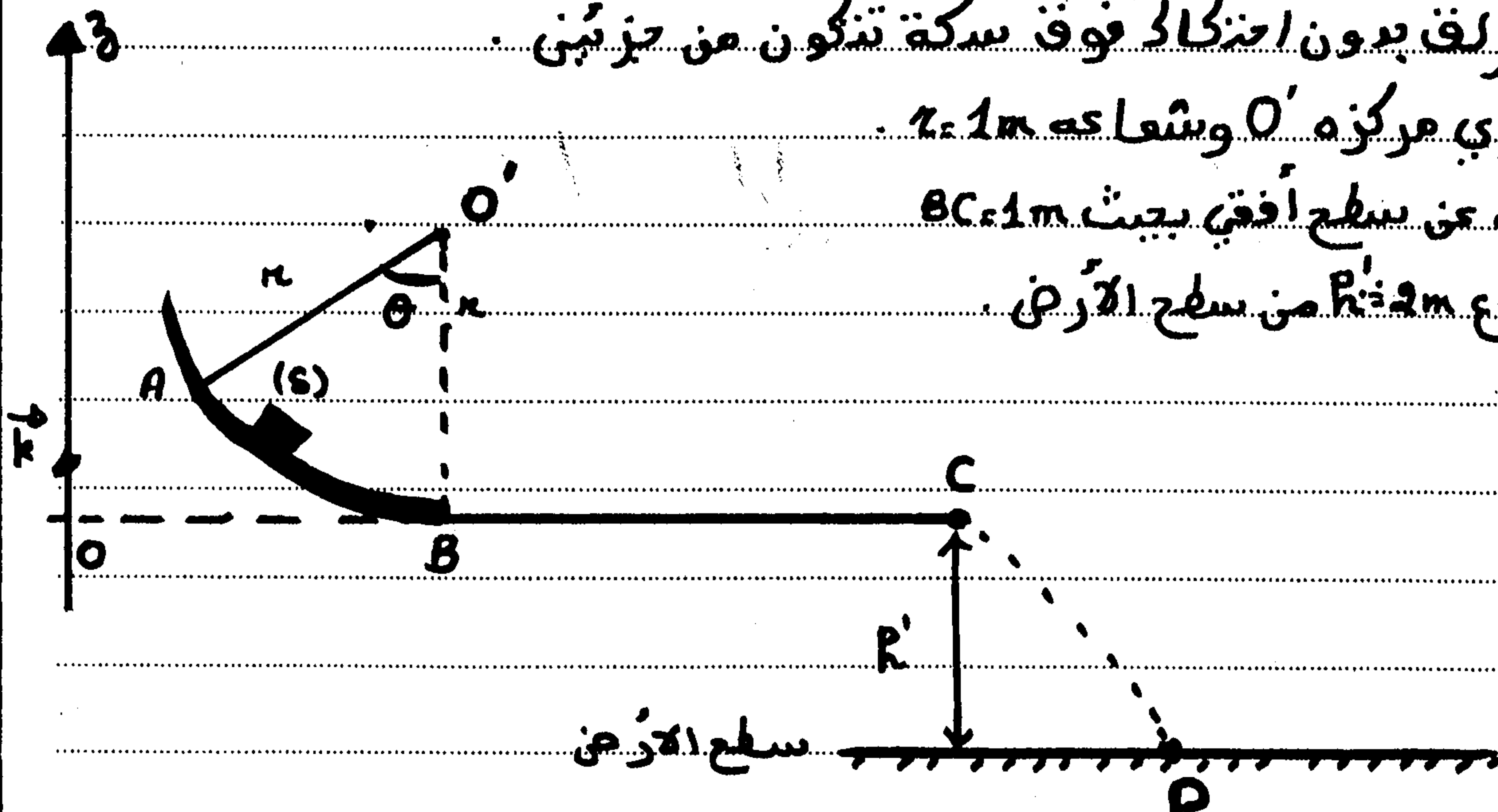
نطلق جسما ملبا (S) كتلته $m = 0,1 \text{ kg}$ بدون سرعة بدئية من

النقطة A، فينزلق بدون احتكاك فوق سكة تتكون من جزئين:

* جزء AB دائري مركزه O' وشعاعه $r = 1 \text{ m}$.

* جزء BC عبارة عن سطح أفقي بحيث $BC = 1 \text{ m}$.

يوجد على ارتفاع $h = 2 \text{ m}$ من سطح الأرض.



1. عيما أن سرعة الجسم (S) عند النقطة B هي 3 m/s ، v_B ، أحسب قيمة الزاوية θ . (1 ن)
2. أحسب الطاقة الميكانيكية للجسم (S) في الموضع A ثم في الموضع B. ماذا تستنتج ؟ (1 ن)
- نعتبر أن السطح BC مرجعا لطاقة الوضع الثقالية.
3. الجسم (S) يوجد فوق السطح BC.
- 1.3. أحسب سرعته عند وصوله إلى الموضع C. (0,5 ن)
- 2.3. أحسب شدة القوة المطبقة من طرف السطح BC على الجسم (S). (0,5 ن)
4. يغادر الجسم (S) السطح BC ليستقر في الموضع D.
- 1.4. أعط تعبير طاقة الوضع الثقالية للجسم (S) في الموضع D بدلالة m ، g و R' . (1 ن)
- 2.4. عبر عن سرعة الجسم (S) في الموضع D بدلالة g ، α ، θ و R' ، واحسب قيمتها وذلك بتطبيق ازدياد الطاقة الميكانيكية. (2 ن)

كيمياء (7 نقط)

I- نعفر ثلاثة محاليل إلكتروليتيّة لعادتين التركيز، محلول نترات البوتاسيوم موهليته 1 g/L محلول كلوريد البوتاسيوم موهليته 1 g/L ومحلول حمض النتريك موهليته 1 g/L .

نظي: $C = 10^{-2} \text{ mol/L}$

1. أحسب التركيز C بالوحدة mol/m^3 . (0,5 ن)
 2. أكتب الصيغ الكيميائية للمحاليل الثلاث. (1,5 ن)
 3. أعط تعبير موهلية كل محلول بدلالة التركيز C و الموهليات المولية الأيونية المناسبة. (1,5 ن)
 4. أحسب بالوحدة العالمية موهلية كل محلول. (1 ن)
 5. نعتبر محلول إلكتروليتيّ لحمض الكلوريدريك $(\text{H}^+ \text{Cl}^-)$ موهليته 1 g/L وتركيزه C . بين أن H^+ و Cl^- هما H^+ ثم أحسب قيمتهما بالوحدة العالمية. نظي: (1 ن)
- $\lambda_{\text{H}^+} = 35 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ $\lambda_{\text{Cl}^-} = 76,3 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ $\lambda_{\text{H}^+} = 71,35 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ $\lambda_{\text{H}_2\text{O}} = 350 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$
- II- نعتبر التفاعل بين أيونات السيانور CN^- وأيونات الأكسو هيدرو H_3O^+ وفق المعادلة التالية:
- $$\text{CN}^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{HCN}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$$
1. علل هذا التفاعل تفاعل حمض-قاعدة ؟ علل الجواب. (0,5 ن)
 2. تعرف على الحمض ثم القاعدة. (0,2 ن)
 3. عبّر عن المزدوجتين H^+ و OH^- الكافيتين. (0,2 ن)