

3 باردة النسبة $\frac{e}{m}$

بتعويض 1 و 2 في 3 نجد

$$y = \frac{1}{2} \cdot \frac{e \cdot E}{m_e} \cdot \left(\frac{v}{v}\right)^2$$

$$v = \frac{E}{B}$$

$$y = \frac{1}{2} \cdot \frac{e \cdot E}{m_e} \cdot \frac{v^2}{\left(\frac{E}{B}\right)^2}$$

$$y = \frac{1}{2} \cdot \frac{e \cdot E}{m_e} \cdot \frac{v^2 \cdot B^2}{E^2}$$

$$y = \frac{1}{2} \cdot \frac{e \cdot B \cdot v^2}{m_e \cdot E}$$

باردة الانحراف OM أو y بوحدة المتر (m).

كإذاً:

$$\frac{e}{m_e} = \frac{2 \cdot y \cdot E}{v^2 \cdot B^2} = 1,76 \cdot 10^{11} \text{ C/kg}$$

المقادير و الوحدات

$t \leftarrow$ الزمن \leftarrow الثانية $\leftarrow (s)$

$v \leftarrow$ السرعة \leftarrow متر/ثانية $\leftarrow (m/s)$

$E \leftarrow$ الحقل الكهربائي \leftarrow فولت/متر $\leftarrow (V/m)$

$B \leftarrow$ الحقل المغناطيسي \leftarrow تسلا $\leftarrow (T)$

$m_e \leftarrow$ كتلة الإلكترون \leftarrow كيلوغرام $\leftarrow (kg)$

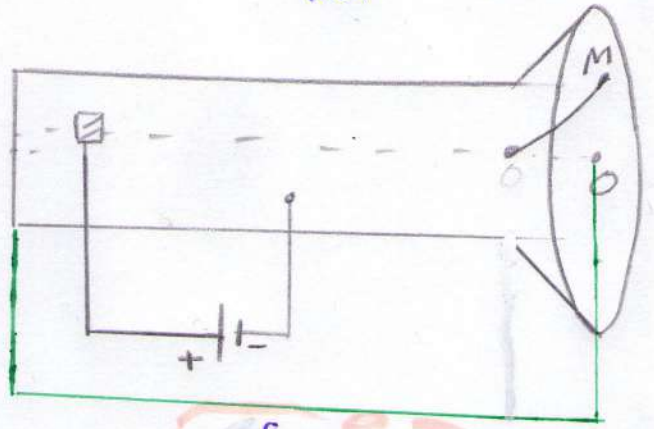
$e \leftarrow$ شحنة الإلكترونات \leftarrow كولوم $\leftarrow (C)$

$$\begin{aligned} 1 \text{ cm} &= 10^{-2} \\ 1 \text{ kg} &= 10^3 \text{ g} = 10^6 \text{ mg} \\ 1 \text{ mg} &= 10^{-3} \text{ g} = 10^{-6} \text{ kg} \end{aligned}$$

ملخص تجربة طومسون

هدف التجربة: تحديد قيمة النسبة $\frac{e}{m}$

النسبة $\frac{e}{m}$



$$y = 0 \text{ m} \quad 5000 \text{ V} \\ x = d$$

1/ زمن الانحراف للأيونات
لدينا:

$$y = \frac{1}{2} \cdot a \cdot t^2 \quad \dots \quad \otimes$$

$$x = v \cdot t$$

$$t = \frac{x \cdot k}{v} \quad \dots \quad \text{1}$$

2/ تعيين تسارع الحرية

سبب الانحراف هو القوة الكهربائية F_e ومنه

$$\sum F_{\text{ext}} = m_e \vec{a}$$

$$\vec{F}_e = m_e \vec{a}$$

$$F_e = m_e a$$

$$F_e = e \cdot E \quad \dots \quad \text{2}$$

$$a = \frac{e \cdot E}{m_e} \quad \dots \quad \text{3}$$