

التمرين 1:

تتحرف حزمة الكترونات الأنبوب المهبطي تحت تأثير حقل كهربائي E . يلغى انحراف هذه الحزمة (بعد قياس مقدار الانحراف Y_s) الناتج عن الحقل الكهربائي $E = 3,6 \cdot 10^4 V/m$ بفعل معاكس للحقل المغناطيسي $B = 9 \cdot 10^{-4} \text{ Tesla}$ الذي يؤثر في نفس الفراغ للحقل الكهربائي.

- 1- أوجد عبارة النسبة e/m_e للإلكترونات بدلالة E, B, L, y_s .
- 2- عين سرعة الإلكترونات و طاقتها الحركية.
- 3- ما هي قيمة الجهد المسرع U الذي يمكن تطبيقه بين المهبط و المصعد حتى تكتسب الإلكترونات هذه الطاقة الحركية؟
 $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}, m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ Kg}$

التمرين 2:

باستخدام الجهاز المستعمل في تجربة Millikan نراقب السقوط الحر في الهواء لقطيرة من الزيت كروية الشكل بسرعة حدية ثابتة تساوي $v_1 = 3 \cdot 10^{-4} \text{ m/s}$

- 1- بإهمال دافعة أرخميدس. أحسب نصف قطر هذه القطيرة، حجمها و كتلتها.

في وجود الحقل الكهربائي E_1 تصعد القطيرة باتجاه القطب الموجب للمكثفة (نحو الأعلى) بسرعة جديدة

$$V_2 = 15,097 \cdot 10^{-4} \text{ m/s}$$

- 2- ماهي قيمة الشحنة q_1 التي تكتسبها القطيرة إذا علمت أن قيمة الحقل الكهربائي هي $E_1 = 3 \cdot 10^6 \text{ v/m}$
- 3- تتغير الشحنة الكهربائية للقطيرة لتصبح q_2 ، ثبت القطيرة بين لبوسي المكثفة عندما تكون قيمة الحقل الكهربائي $E_2 = 331554.6 \text{ V/m}$. أحسب قيمة الشحنة الكهربائية الجديدة q_2 .

يعطى :

$$g = 9,81 \text{ m.s}^{-2}, \rho_h = 900 \text{ Kg/m}^3, \eta = 17,3 \cdot 10^{-6} \text{ Kg.m}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

التمرين 3:

داخل المطياف الكتلي لـ Bainbridge لوحظ أن العنصر X يملك 3 نظائر حيث تصطدم الشوارد الموافقة لها باللوح الفوتوغرافي على بعد : 45,65 cm ; 41,50 cm و 37,35 cm من نقطة اصطدام الشوارد $^{12}\text{C}^+$ حيث يطبق داخل مرشح السرعة حقل كهربائي $E = 5 \cdot 10^4 \text{ V.m}^{-1}$.

- 1- أحسب قيمة الحقل المغناطيسي المناسب الذي يسمح للشوارد ذات السرعة $2 \cdot 10^5 \text{ m.s}^{-1}$ باجتياز المرشح دون انحراف.
- 2- أحسب حقل التحريض المغناطيسي داخل المحلل علما أن المسافة بين نقطة الخروج من مرشح السرعة و نقطة اصطدام الشوارد $^{12}\text{C}^+$ هي 49,80 cm.
- 3- حدد العنصر X و نظائره علما أنها أخف من الكربون.

$$N_A = 6,023 \cdot 10^{23} ; e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

التمرين 4:

النحاس الطبيعي (Native copper) Cu يتكون من نظيرين مستقرين، كتلتها الذرية على التوالي 62,929 و 64,927.

العدد الذري للنحاس $Z = 29$.

- أوجد مكونات كلا النظيرين؟

علما أن الكتلة المولية لمجموع النظيرين الطبيعيين هي 63,540، أحسب وفرة النظيرين؟

التمرين 5:

1- مركب عضوي نقي (Pure organic compound) صيغته العامة $C_xH_yO_z$ تم ادخاله الى غرفة التأين (Ionization Chamber) لمطياف بانبريدج فأعطى الأيونات (ions) : $(C_xH_yO_z)^+$ فاذا اخضعت هذه الشوارد في مرشح السرعة للمجالين $E = 4.104 \text{ v/m}$ ، $B = 2 \text{ Tesla}$ و كان $B_0 = 0,3 \text{ Tesla}$ في المحلل بينما نصف قطر المسار $R = 4,012 \text{ cm}$ ، أحسب الكتلة المولية M لهذا المركب.

2- اذا كانت النسب المئوية الوزنية لمكونات هذا المركب هي :

$$\omega(H) = 10,34 \% , \quad \omega(O) = 27,6 \%$$

- حدد الصيغة الجزيئية الوزنية لهذا المركب (تحديد x, y, z).

3- ندخل في غرفة التأين لنفس المطياف السابق عينة من NO_2 فأعطت الشاردين N_2^+ و O_2^+ .

- أحسب $m_{O_2}^+$ ، $m_{N_2}^+$ ، $D_{O_2}^+$ ، $D_{N_2}^+$ كتلتا و قطرا المسارين الناتجين ثم رتب كل الشوارد المدروسة على اللوح الفوتوغرافي.

$$^{12}C \quad ^1H \quad ^{16}O \quad ^{14}N \quad ; \quad N = 6,023.10^{23} \text{ تعطى:}$$

التمرين 6:

1- تتكون نواة ذرة النيتروجين Nitrogen atom ($Z = 7$) من 7 نيوترونات Neutrons و 7

بروتونات Protons. أحسب الكتلة النظرية لهذه النواة بوحدة u.m.a.

- قارنها بقيمتها الفعلية البالغة 14.007515 u.m.a. أحسب طاقة التماسك لهذه النواة بالجول J و MeV .

$$m_p = 1,007277 \text{ u.m.a.} \quad m_n = 1,008665 \text{ u.m.a.}$$

$$m_e = 9,109534 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$$

$$N = 6,023 \cdot 10^{23} \quad R_H = 1,097 \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$$

$$h = 6.62 \cdot 10^{-34} \text{ J.s} \quad c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$$

2- أحسب الكتلة الذرية للنيتروجين الطبيعي علما أن:

- كتلة ^{14}N تبلغ 14.007515 u.m.a ووفرة بنسبة 99.635 %

- كتلة ^{15}N تبلغ 15,004863 u.m.a ووفرة بنسبة 0,365 %.