

السلسلة الثانية
الفصل الثاني: البنية الدقيقة للذرة

التمرين 1:

في تجربة طوسمون إذا كان طول صفيحة المكثفة $L=50\text{ cm}$ والمسافة الفاصلة بين الصفيحتين $d=20\text{ cm}$ ، و كان مقدار الإنحراف عند الخروج من المكثفة هو $Y_0 = 2\text{ mm}$ ، $E_c = 4.10^{-14}\text{ j}$ ،
1- أحسب : فرق الجهد U المطبق بين الصفيحتين
2- أحسب زاوية الإنحراف α التي يصنعها المماس الذي ينشأ من منتصف الصفيحة السفلى للمكثفة.

التمرين 2: تجربة طوسمون

في أنبوب مهبطي (cathode ray tube) تصدر الالكترونات بدون سرعة ابتدائية في الفراغ . تُسرّع هذه الالكترونات بواسطة حقل كهربائي فتكتسب سرعة عند المصعد قيمتها $V_0 = 2 \times 10^7\text{ m/s}$
1. أحسب الطاقة الحركية التي تكتسبها الالكترونات عند المصعد.
2. ماهي قيمة الكمون المسرع U_1 ؟

3. تعبر هذه الالكترونات مكثفة طولها $l = 10\text{ cm}$ والبعد بين لبوسيهما $d = 2\text{ cm}$ يطبق بين لبوسي المكثفة فرق في الجهد $U_2 = 50\text{ V}$ ، اوجد عبارة انحراف الالكترونات y_0 عند الخروج من المكثفة بدلالة U_2, d, l, V_0 ثم احسب قيمته.

4. ماهي قيمة الحقل المغناطيسي (B) الواجب تطبيقه عموديا مع الحقل الكهربائي لإلغاء الانحراف y_0 ؟ يعطى:

$$m_e = 9,1.10^{-31}\text{ Kg}, e = 1,6.10^{-19}\text{ C}.$$

التمرين 3: تجربة ميليكان

باستخدام الجهاز المستخدم في تجربة ميليكان، نلاحظ سقوط قطرة زيت كروية في الهواء بسرعة ثابتة $V_1 = 3.10 \times 10^{-4}\text{ m/s}$.

1- عند تجاهل قوة ارحميدس، احسب نصف قطر وكتلة هذه القطرة إذا بقي حجمها ثابتاً.
2- في وجود مجال كهربائي شدته E_1 ، تتحرك القطرة صاعدة نحو القطب الموجب للمكثف بسرعة جديدة $V_2 = 15.097 \times 10^{-4}\text{ m/s}$ ، ما قيمة الشحنة q_1 التي تكتسبها القطرة إذا علمت أن قيمة المجال الكهربائي $E_1 = 3.106\text{ V/m}$

3- تغيرت الشحنة الكهربائية للقطرة إلى q_2 واستقرت القطرة بين لوحى المكثف عندما كانت قيمة المجال الكهربائي $E_2 = 331554.6\text{ V/m}$ احسب قيمة الشحنة الكهربائية الجديدة q_2 .

$$g = 9.81\text{ m/s}^{-2}$$

$$\rho_h = 900\text{ kg/m}^3$$

$$\eta = 1.81 \times 10^{-5}\text{ kg}\cdot\text{m}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$$

التمرين 4: النظائر Isotopes

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: (بامبردج النظائر Bainbridge-isotopes -)

نصل الايونين $^{20}\text{Ne}^+$ و $^{21}\text{Ne}^+$ باستعمال مطياف الكتلة لبامبردج bainbridge mass spectrometer

-ماهي سرعة هاته الأيونات في مخرج السرعات. إذا كانت المسافة d بين لوحتي الشاشة هي 3 cm ، و الحقل المغناطيسي $0,2\text{ Tesla}$.

Abd elhafid Boussouf

التمرين 6:

1-مركب عضوي نقي (**Pure organic compound**) صيغته العامة $C_xH_yO_z$ تم ادخاله الى غرفة التأين 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:

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

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

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

$$\text{تعطى } N = 6,023 \cdot 10^{23} \text{ } ^{12}\text{C } ^1\text{H } ^{16}\text{O } ^{14}\text{N}$$

التمرين 7:

1-تتكون نواة ذرة النيتروجين Nitrogen atom $N (Z = 7)$ 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

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

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

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

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

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

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%