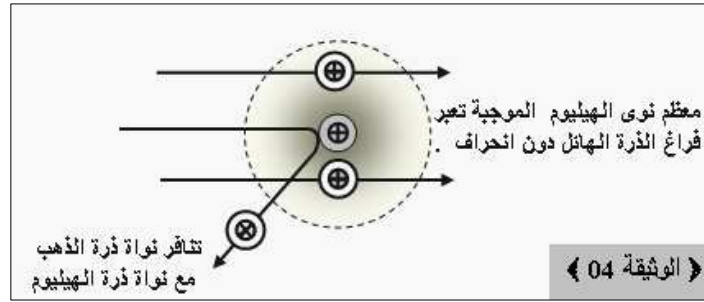


حل التمرين رقم: 01

- 1- أ- مرور أغلب الدقائق α بالصفحة الذهبية يدل على أن الذرة ذات بنية فراغية .
 ب- ارتداد الدقائق α بعد اصطدامها بالصفحة الذهبية يدل على أن شحنة النواة موجبة .



- 2- أ- حجم ذرة الكربون :

$$V_a = \frac{4}{3} \pi R_1^3$$

$$V_a = \frac{4}{3} \cdot 3.14 \cdot (7.7 \cdot 10^{-9})^3 = 1.91 \cdot 10^{-24} \text{ m}^3$$

- حجم نواة الكربون :

$$V_n = \frac{4}{3} \pi R_2^3$$

$$V_n = \frac{4}{3} \cdot 3.14 \cdot (2.3 \cdot 10^{-15})^3 = 5.09 \cdot 10^{-44} \text{ m}^3$$

- ب- المقارنة بين حجم الذرة بحجم النواة :

$$\frac{V_a}{V_n} = \frac{1.91 \cdot 10^{-24}}{5.09 \cdot 10^{-44}} = 3.75 \cdot 10^{19} \quad V_a = 3.75 \cdot 10^{19} V_n \rightarrow V_a \gg V_n$$

نلاحظ أن حجم ذرة الكربون أكبر بكثير جدا من حجم النواة (أكبر بـ $3.7 \cdot 10^{19}$ مرة) ، نستنتج أن معظم الذرة عبارة عن فراغ ، أي أن الذرة ذات بنية فراغية .

حل التمرين رقم: 02

- 1- العدد الذري Z :

العنصر X يقع في السطر الثالث ، هذا يعني أنه يحتوي على ثلاث طبقات K ، L ، M ، وكون أنه يقع في العمود الثاني فهذا يعني أنه يحتوي على إلكترونين في الطبقة الأخيرة M ، إذن العدد الذري للعنصر X هو :

$$Z = 2 + 8 + 2 = 12$$

- 2- العائلة التي ينتمي إليها X :

العنصر X يقع في العمود الثاني ، و بالتالي العائلة التي ينتمي إليها هي عائلة القلائيات الترابية .

- 3- الشاردة المتوقعة :

من التوزيع الإلكتروني $(K^{(2)} L^{(8)} M^{(2)})$ للعنصر X ، يمكن القول أن هذا العنصر يميل إلى فقدان إلكترونين كي يحقق قاعدة الثمانية الإلكترونية ، و بالتالي يكون رمز الشاردة المتوقعة هو X^{2+} و توزيعها الإلكتروني : $K^{(2)} M^{(8)}$.

- 4- العدد الذري للعنصر Y :

بما أن العنصر Y يقع فوق الخانة التي يوجد بها العنصر X ، يمكن القول أنهما ينتميان إلى نفس العمود الثاني ، كما أن العنصر Y يقع في السطر الثاني الموجود فوق السطر الثالث الذي يوجد به العنصر X ، إذن التوزيع الإلكتروني للعنصر Y هو : $L^{(2)} L^{(2)}$.