



كلية العلوم

القسم : الفيزياء

السنة : الثالثة

المادة : اطياف ذرية

المحاضرة : الرابعة / نظري / كتابة

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z : Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960



الدكتور : أنور الدويهي

المحاضرة:

تقريب 4



القسم: فيزياء

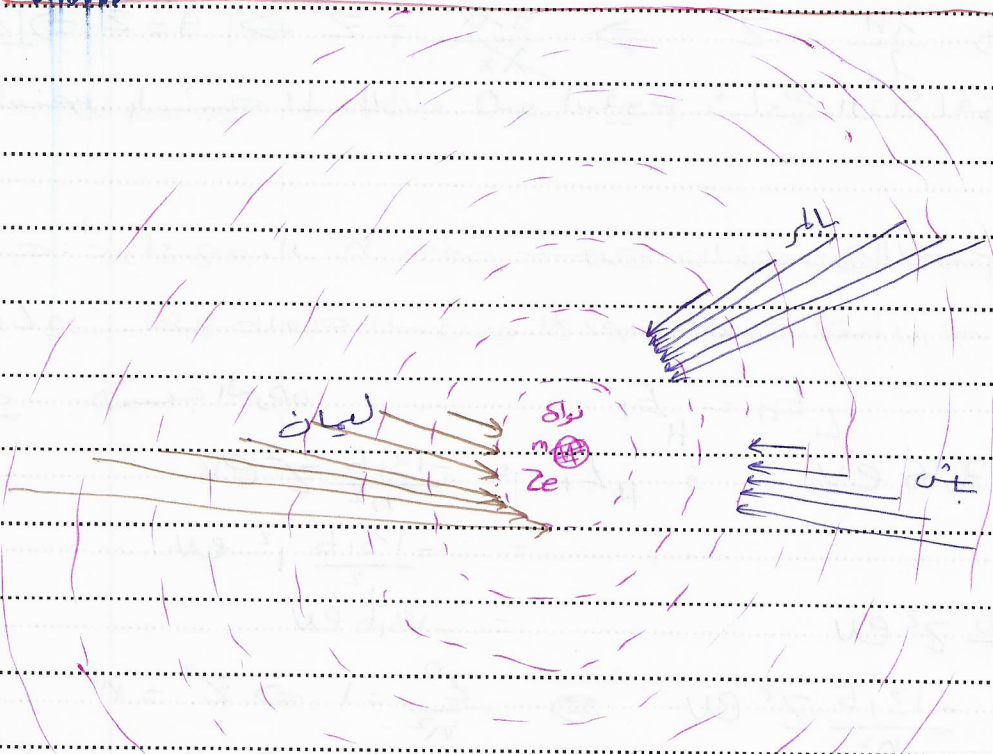
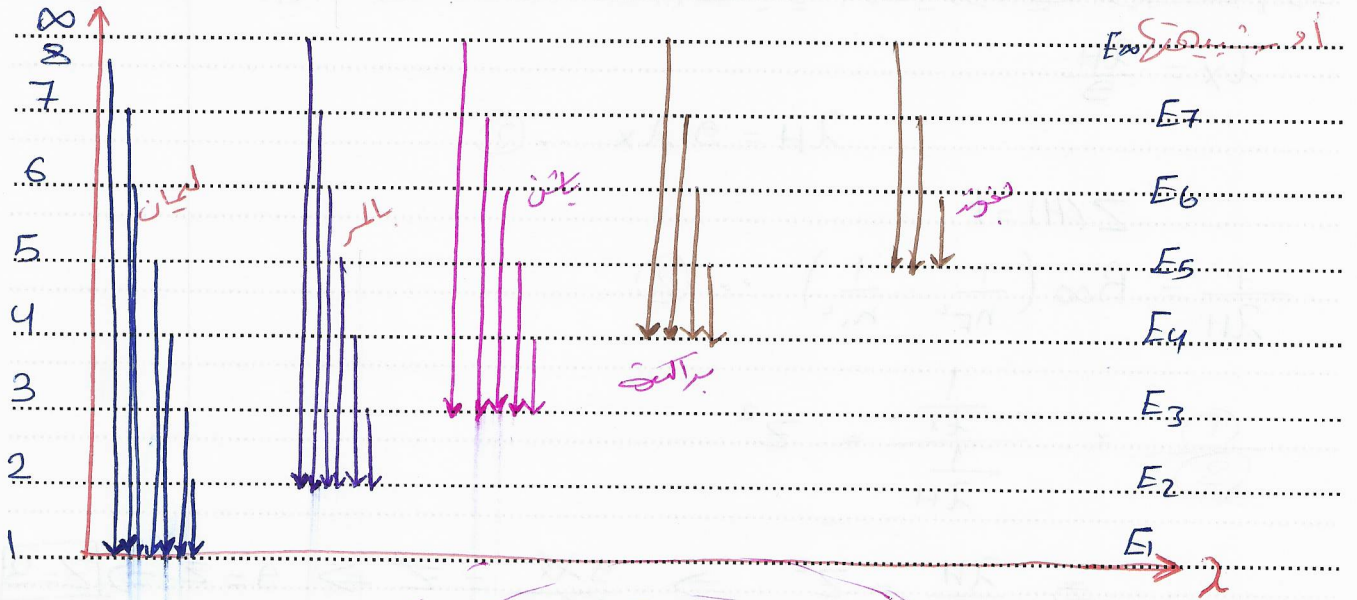
السنة: الثالثة

المادة: أطياف ذرية

التاريخ: / /

A to Z Library for university services

تمثيل طيف الانبعاث لذرة الهيدروجين



تعتبر: طاقة الإلكترون له تأثير في الطيف الكهرومغناطيسي
 ولكن إذا كان الإلكترون في آخر إلكتروني من تلك الذرة المبرورة

الذرة: لنفرض أن العنصر المطبق هو X وطول الموجة الطيفية λ_x

$$\frac{1}{\lambda_x} = R_{\infty} Z^2 \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_i^2} \right) \quad \text{--- (1)}$$

ولكن λ_H طول موجة الخط الطيفي المبرور في العنصر

$$\lambda_x = \frac{\lambda_H}{9}$$

$$\lambda_H = 9 \lambda_x \quad \text{--- (2)}$$

$$Z(H) = 1$$

$$\frac{1}{\lambda_H} = R_{\infty} \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_i^2} \right) \quad \text{--- (3)}$$

$$\frac{\text{(1)}}{\text{(3)}} = \frac{\frac{1}{\lambda_x}}{\frac{1}{\lambda_H}} = Z^2$$

$$\Rightarrow \frac{\lambda_H}{\lambda_x} = Z^2 \Rightarrow \frac{9 \lambda_x}{\lambda_x} = Z^2 \Rightarrow 9 = Z^2 \Rightarrow \boxed{Z=3}$$

العنصر: الليثيوم Li^{+2} هو السوم الثاني في الجدول

تعتبر: عند أي مدار n تكون طاقة ذرة الليثيوم الثاني في الجدول
 Li^{+2} أو طاقة الموجة الإلكترونية المبرورة

$$E_n = E_H \quad \text{حسب الغرض}$$

$$E_n = -13.6 \text{ eV} \quad \text{و} \quad E_H = \frac{-13.6}{n^2} Z^2 \text{ eV}$$

$$= \frac{-13.6}{1^2} \text{ eV}$$

$$E_n = \frac{-13.6}{n^2} Z^2 \text{ eV} = -13.6 \text{ eV}$$

$$-13.6 \text{ eV} = \frac{-13.6}{n^2} Z^2 \text{ eV} \Rightarrow \frac{Z^2}{n^2} = 1 \Rightarrow Z^2 = n^2$$

$$\Rightarrow 9 = n^2 \Rightarrow \boxed{n=3}$$

تمرين 3: أمثلة من طيف الهيدروجين $n=3$ إلى $n=2$ في Li^{+2} مكتبة AZ

$$r_n = \frac{a_0}{Z} \cdot n^2$$

$$= \frac{0,53 \text{ \AA}}{3} \cdot 3^2 = 1,59 \text{ \AA}$$

$$v_n = v_0 \cdot Z \cdot \frac{1}{n}$$

$$= 2,18 \times 10^6 \text{ m.s}^{-1} \times 3 \times \frac{1}{3} = 2,18 \times 10^6 \text{ m.s}^{-1}$$

تمرين 4: أمثلة من طيف الهيدروجين $n=3$ إلى $n=2$ في Li^{+2}

$$E_n = \frac{-13,6}{n^2} Z^2 \text{ eV} \quad n = 1, 2, 3$$

$$E_1 = \frac{-13,6}{1^2} (3)^2 \text{ eV} = -13,6 \times 9 = 122,4 \text{ eV}$$

$$E_2 = \frac{-13,6}{(2)^2} (3)^2 \text{ eV} = \frac{-13,6}{4} \times 9 \text{ eV} = -30,6 \text{ eV}$$

$$E_3 = \frac{-13,6}{(3)^2} (3)^2 \text{ eV} = -13,6 \text{ eV}$$

تمرين 5: أمثلة من طيف الهيدروجين $n=3$ إلى $n=2$ في He^{+1} مكتبة AZ

الأمثلة في هيدروجين He^{+1} $n=3$ إلى $n=2$ ~~أول~~

$$\Delta \lambda = 133,7 \text{ nm}$$

أمثلة من طيف الهيدروجين $n=3$ إلى $n=2$ في He^{+1}

الخطوة 2 : حساب طول الموجة الطيف الأول من $n_i = 3$ إلى $n_f = 2$

$$n_f = 2, n_i = 3$$

$$\frac{1}{\lambda_1} = R_{\infty} Z^2 \left(\frac{1}{n_f^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$

$$\frac{1}{\lambda_1} = R_{\infty} 4 \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{9} \right) \Rightarrow \lambda_1 = \frac{9}{R_{\infty} 5} \quad (1)$$

الخطوة 3 : حساب طول الموجة الطيف الثاني من $n_i = 2$ إلى $n_f = 1$

$$n_f = 1, n_i = 2$$

$$\frac{1}{\lambda_2} = R_{\infty} Z^2 \left(\frac{1}{n_f^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$

$$= R_{\infty} 4 \left(1 - \frac{1}{4} \right)$$

$$= R_{\infty} (4 - 1)$$

$$\frac{1}{\lambda_2} = 3 R_{\infty} \Rightarrow \lambda_2 = \frac{1}{3 R_{\infty}} \quad (2)$$

$$\lambda_1 = \lambda_2 = 133.7 \text{ nm}$$

أو $\Delta \lambda$ الفرق

$$\frac{9}{5 R_{\infty}} - \frac{1}{3 R_{\infty}} = 133.7 \text{ nm}$$

$$\frac{1}{R_{\infty}} \left(\frac{9}{5} - \frac{1}{3} \right) = 133.7 \text{ nm} \Rightarrow R_{\infty} = 0.01097 \text{ nm}^{-1}$$

$$R_{\infty} = 1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$$

النتيجة النهائية



مكتبة
A to Z