



كلية العلوم

القسم : الفيزياء

السنة : الثالثة

المادة : اطياف ذرية

المحاضرة: الثالثة/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: أبو الوليد ق

المحاضرة:

النظرية 13



التاريخ: / /

A to Z Library for university services

القسم: فيزياء

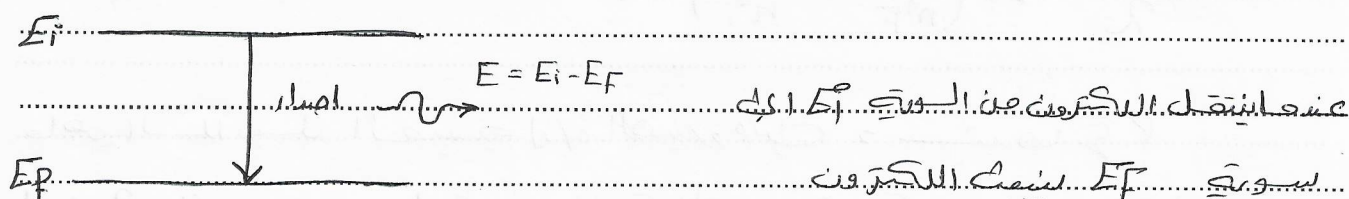
السنة: الثالثة

المادة: أطياف ذرية

العلاقة المباشرة التي تعطي طول الموجة الطيف الذري لذرة الهيدروجين وشبهها

ذرة الهيدروجين $Z=1$

ليكن لدينا منظومة ذرية جوفية عن E_i و E_f حيث $E_i > E_f$ والحد $(i > f)$ ، $(i=1,2,3,\dots)$ و $(f=1,2,3,\dots)$



$E = h \cdot \nu$ أو استماع كهربي حيث يكون $E = E_i - E_f$

$$h \nu = E_i - E_f$$

$$h \cdot \frac{c}{\lambda} = E_i - E_f$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{E_i - E_f}{h \cdot c} \quad (1)$$

فإن الطاقة ذرة الهيدروجين أو شبهها يعطى بالعلاقة:

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

$$Z=1 \Rightarrow E_n = \frac{-13,6}{n^2} \text{ eV} \Rightarrow E_i = \frac{-13,6}{n_i^2} \text{ eV} \quad (2)$$

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

لغرض (2) و (3) في 1 فنحصل:

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{\frac{-13,6}{n_i^2} \text{ eV} Z^2 + \frac{13,6}{n_f^2} \text{ eV} Z^2}{h \cdot c} = \frac{13,6 Z^2}{h \cdot c} \left(\frac{1}{n_f^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$



$$\frac{1}{\lambda} = \frac{13.6 \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ J}}{6.62 \times 10^{-34} \text{ J.s} \times 3 \times 10^8 \text{ m.s}^{-1}} Z^2 \times \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$

$$\frac{1}{\lambda} = 1.0956696 \times 10^7 \text{ m}^{-1} \cdot Z^2 \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$

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

$$\frac{1}{\lambda} = R_{\infty} \text{ m}^{-1} \times Z^2 \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_i^2} \right) \leftarrow \text{أول علاقة}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R_{\infty} \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_i^2} \right) \star \star \text{علاقة حد أول}$$

حاصل السلسلة الطيفية لذرة الهيدروجين و... $n_i = 2, 3, \dots, \infty$, $n_F = 1$

يوجد في السلسلة طيفية لذرة الهيدروجين و... $n_i = 2, 3, \dots, \infty$, $n_F = 1$

1. سلسلة ليمان: يكون حد أول هذه السلسلة $n_i = 2, 3, \dots, \infty$, $n_F = 1$

2. سلسلة بالمر: $n_F = 2$, $n_i = 3, 4, 5, \dots, \infty$

3. سلسلة باين: $n_F = 3$, $n_i = 4, 5, 6, \dots, \infty$

4. سلسلة برنكي: $n_F = 4$, $n_i = 5, 6, 7, \dots, \infty$

5. سلسلة فغون: $n_F = 5$, $n_i = 6, 7, 8, \dots, \infty$

تحتوي: أول الخيال الطيفية ل... السلسلة ليمان من أطول إلى أقصر

200

لأحد $n_i = 2$ و $n_F = 1$ λ_1 أطول موجة

$$\frac{1}{\lambda_1} = R_{\infty} \left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{2^2} \right) = R_{\infty} \frac{3}{4} \star \star \text{نبدل في العلاقة السابقة}$$

$$\lambda_1 = \frac{4}{3 R_{\infty}} = \frac{4}{3 \times 1.097 \times 10^7} = 1.215 \times 10^{-7} \text{ m} = 1.215 \times 10^{-7} \times 10^9$$

$$\lambda_1 = 1.215 \times 10^2 \text{ nm} = 121.5 \text{ nm}$$

حالة فوق البنفسجي

↑ فوق بنفسجي

350 nm

البنفسجي

↓ حافة مرئي

750 nm

المرئي

↓ تحت مرئي

$$n_f = 1, n_i = 3 \quad \Delta \lambda_2$$

$$\frac{1}{\lambda_2} = R_{\infty} \left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{3^2} \right) = R_{\infty} \left(1 - \frac{1}{9} \right) = \frac{8R_{\infty}}{9}$$

$$\lambda_2 = \frac{9}{8R_{\infty}} = \frac{9}{8 \times 1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}} = 1.025 \times 10^{-7} \text{ m}$$

$$\lambda_2 = 1.025 \times 10^{-7} \times 10^9 \text{ nm} = 1.025 \times 10^2 \text{ nm} = 102.5 \text{ nm}$$

فوق البنفسجية

$$\frac{1}{\lambda_{\infty}} = R_{\infty} \left(\frac{1}{1} - \frac{1}{\infty} \right) = R_{\infty} (1 - 0) = R_{\infty}$$

$$\lambda_{\infty} = \frac{1}{R_{\infty}} = \frac{1}{1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}} = 0.911 \times 10^{-7} \text{ m} = 91.1 \text{ nm}$$

حالة الطيف المرئية فوق البنفسجي للمعان هو من اقصر طول

$$\lambda_{\infty} = 91.1 \text{ nm} \rightarrow \lambda_1 = 121.5 \text{ nm}$$

قريباً سيتم إطلاق الموقع الإلكتروني

$$n_F = 2, n_i = 3$$

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

$$= R_{\infty} \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{9} \right) = \frac{5 R_{\infty}}{36}$$

$$\lambda_i = \frac{36}{5 R_{\infty}} = \frac{36}{5 \times 1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}} = 6.563 \times 10^{-7} \times 10^9 \text{ nm}$$

$$\lambda_i = 6.563 \times 10^2 \text{ nm} = 656,3 \text{ nm}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\infty}} = R_{\infty} \left(\frac{1}{n_F^2} - \frac{1}{n_{\infty}^2} \right)$$

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

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

$$\lambda_{\infty} = \frac{4}{R_{\infty}} = \frac{4}{1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}} = 3.646 \times 10^{-7} \text{ m}$$

$$\lambda_{\infty} = 364,6 \text{ nm}$$

يتم إطلاق الطيف الطويل :

$$\lambda_{\infty} = 364,6 \text{ nm} \rightarrow \lambda_i = 656,3 \text{ nm}$$

الطول الموجم يقع بين 364,6 و 656,3 نانومتر

أولاً: حساب الطول الموجي λ_1

طول الموجة الأول $n_f = 3$ ، $n_i = 4$

$$\frac{1}{\lambda_1} = R_{\infty} \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{16} \right)$$

$$\frac{1}{\lambda_1} = R_{\infty} \frac{7}{144}$$

$$\lambda_1 = \frac{144 R_{\infty}}{7 R_{\infty}} = \frac{144}{7 \times 1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}} = 18.75 \times 10^{-7} \text{ m} = 18.75 \times 10^9 \text{ nm}$$

$$\lambda_1 = 1875 \text{ nm}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\infty}} = R_{\infty} \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{\infty} \right)$$

$$\frac{1}{\lambda_{\infty}} = R_{\infty} \frac{1}{9} \Rightarrow \lambda_{\infty} = \frac{9}{R_{\infty}} = \frac{9}{1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}}$$

$$= 8.204 \times 10^{-7} \times 10^9 \text{ nm}$$

$$= 820.4 \text{ nm}$$

$$\lambda_{\infty} = 820.4 \text{ nm} \rightarrow \lambda_1 = 1875 \text{ nm}$$

الحال الثاني: طول موجي يقع بين λ_1 و λ_{∞}