

جامعة الشهيد حمہ لحضر بالوادی
الموسم الجامعي 2017/2018
المدة: ساعة و نصف
امتحان مقاييس الفيزياء الذرية والجزئية

كلية العلوم الدقيقة
قسم الفيزياء - السنة الثالثة -

سؤال الدرس

- في ذرة الهيدروجين يقوم الإلكترون (ذو الكتلة m_e و الشحنة $-e$) بحركة دائرية منتظمة حول البروتون (ذو الكتلة m_p و الشحنة $+e$).
 1- هل يمكن اعتبار البروتون ساكن و لماذا؟
 2- أعطى عبارة مختلف القوى المؤثرة على الإلكترون و اذكر تلك المهملة منها.
 3- أعطى عبارة التيار I المرافق لدوران الإلكترون حول البروتون بدلالة الشحنة e و نصف القطر r و كذا السرعة v . استنتج عبارة العزم المقاطيسيي المرافق M .
 4- أوجد عبارة العزم M بدلالة العزم المداري \bar{A} .
 5- أوجد عبارة مغفظون بور B_B و احسب قيمته.

التدريب الاول

نعتبر أيون الهليوم الشبيه بالهيدروجين He^+

- 1- ليكن He^+ في حالته الأساسية فهو يمتلك فوتون ذو طول موجي λ_1 الذي ينطلق إلى المستوى $m=3$. احسب λ_1 بوحدة nm.
 2- يشع الأيون ثالث فوتونات ابتداء من المستوى $m=3$ أشاء رجوعه إلى المستوى الأساسي:
 *- بين من خلال الرسم مختلف الاحتمالات الممكنة للانبعاث ابتداء من المستوى $m=3$.
 *- أملأ الجدول أدناه و ذلك بحساب مختلف أطوال الأمواج المرافق للانبعاثات الممكنة مع تعريف السلسل و كذا المجال الطيفي المناسب لكل طول موجي.

| المنطقة | السلسلة | λ | $m \rightarrow n$ |
|---------|---------|-----------|-------------------|
| | | | |

تدريب الثاني

تير الانبعاث ${}^1P_1 \rightarrow {}^1D_2$ المرافق للخط الأحمر لعنصر الكدميوم (Cd) ذو الفرق الطيفي ΔE . يخضع هذا الانبعاث إلى مجال مقاططيسي ضعيف موجه وفق المحور Z.

- 1- أوجد عبارة معامل لا ندي g.
 2- احسب قيمة معامل لا ندي المرفقة بكل مستوى $g({}^1P_1)$ و $g({}^1D_2)$.
 3- أملأ الجدول أدناه و ذلك بحساب درجة الاتصال لكل مستوى كذلك القيم الممكنة للعزم المقاطيسي الكلي M_J و كذا قيمة التصحيحات الطيفوية E_z .

| E_z | M_J | درجة الاتصال | مستوى الطاقة |
|-------|-------|--------------|--------------|
| | | | 1D_2 |
| | | | 1P_1 |

خطوات

$$e = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ C}, \text{ constante universelle de gravitation } G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ m}^3 \text{ kg}^{-1} \text{ s}^{-2},$$

$$k = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 9,0 \cdot 10^9 \text{ SI}, m_p = 1,673 \times 10^{-27} \text{ kg}, m_e = 9,109 \cdot 10^{-31} \text{ kg},$$

$$E_\theta = 13,6 eV, h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ Js}, c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s et } R_H = 109677,58 \text{ cm}^{-1}.$$

النـةـ الـيـامـيـةـ : 2017 / 2018
مـهـةـ الاـختـيـارـ : 1 ساعـةـ 30 دـقـوقـ

جـاـلـتـ هـيـسـ صـحـةـ الـاخـفـرـ الـادـيـ .
ذـلـيـلـةـ الـعـلـوـمـ الـدـقـيقـةـ .
قـسـمـ الـقـيـزـيـاءـ .

دـرـصـحـ اـختـيـارـ الـسـائـيـ الـأـولـ لـمـقـيـارـ الـقـيـزـيـاءـ .
الـرـيـةـ وـبـلـزـيـسـتـيـ .

سـوـالـ الـرـسـاـ (6) نـ

- (1) تـعـرـيـفـتـ أـعـبـارـ الـبـرـوتـونـ سـائـنـ وـذـلـكـ كـلـوـنـ النـبـةـ $\frac{m_p}{m_e} \approx 1837$ وـيـذـلـكـ
نـوـجـوـنـ ثـيـلـ إـمـامـ الـاتـقـيـاتـ وـحـرـكـتـهـ تـكـوـنـ جـيـدةـ بـرـيـسـتـ مـقـارـنـةـ بـحـرـكـتـ الـلـيـتـ.
(2) يـاـنـ الـبـرـوتـونـ سـائـنـ وـلـاـعـنـ حـرـكـتـ حـولـ الـبـرـوتـونـ؟ فـهـوـ خـافـعـ لـحـقـوـقـيـسـ .
وـفـيـ القـوـةـ التـقـلـيـدـ وـفـيـ القـوـةـ الـكـلـوـبـيـةـ .

$$\vec{f}_g = G \frac{m_p m_e}{r^2} \vec{U}_r$$
$$\vec{f}_e = -k \frac{e^2}{r^2} \vec{U}_r. \quad (1)$$

$$\text{الـنـبـةـ: } \frac{k e^2}{a m_p m_e} = \frac{f_e}{f_g} \quad (1)$$

مـهـمـةـ إـمـامـ القـوـةـ الـكـلـوـبـيـةـ بـحـلـمـ الـذـرـيـ .

$$I = -\frac{e}{t} = -\frac{ev}{2\pi r} \quad (3) \quad \text{عـبـارـةـ التـيـارـ تـعـدـ بـالـكـلـلـ:}$$

$$(1) \vec{M} = I \vec{S} = -\frac{ev}{2} \vec{U}_z$$

$$\vec{M} = -\frac{em_e vr}{2m_e} \vec{U}_z \quad (4) \quad \text{عـبـارـةـ الـقـنـمـ بـحـلـمـ Lـ:}$$

$$\vec{M} = -\frac{e}{2m_e} L \vec{U}_z + f_q: L \vec{U}_z = m_e v \vec{U}_z \quad (1)$$

$$(5) يـاـنـ الـقـنـمـ لـلـيـتـ مـكـمـلـ وـتـعـدـ عـبـارـةـ حـصـبـ الـسـلـمـ الـأـخـفـرـ لـبـورـ الـكـلـلـ:
L = n \hbar.$$

وـعـلـيـهـ دـصـحـ عـبـارـةـ Mـ بـالـكـلـلـ:

$$M = -\frac{enti}{2m_e} \quad (5) \quad \text{وـعـلـيـهـ تـلـوـنـ مـذـنـظـونـ بـوـرـ بـالـنـبـةـ L = n \hbar :}$$
$$n = 1 \quad M \approx 9.27 \times 10^{-24} \text{ (SI)}.$$

(ج) الهليوم

- نعتبر الهليوم H^+ الشبيه بالهيدروجين.

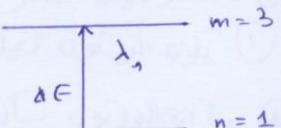
① تعلم عباره الطاقة للذرات الشبيهة بالهيدروجين بالشكل:

$$E = -\frac{Z^2 E_0}{n^2}; E_0 = 13.6 \text{ eV}. \quad (6.15)$$

حيث $m=3$ ذرث الهليوم H^+ في المستوى $n=1$.

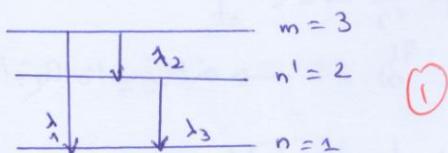
$$E_3 - E_1 = \Delta E = \frac{\hbar c}{\lambda} = -Z^2 E_0 \left(\frac{1}{9} - 1 \right) \quad (6.16)$$

$$\frac{\hbar c}{\lambda} = \frac{32}{9} E_0 \Rightarrow \lambda_1 = \frac{9}{32} \frac{\hbar c}{E_0} = \frac{9}{32 R_H} \quad (1)$$



$$\lambda_1 = 25.64 \text{ nm} \quad / \text{مع} \quad (1)$$

② مختلف الاعمالة المتباعدة للانبعاث.



* هناك تلاص انتقالات واردة، $\lambda_1 < \lambda_2 < \lambda_3$ حيث:

| الحال الفزيقية | الإشعاع | $[n:m] \lambda$ | الانتقال |
|----------------|---------|---|-------------------|
| فوق الذيفاني | ليمان | $\lambda_1 = \frac{9}{32 R_H} = 25.64 \text{ nm}$ | $3 \rightarrow 1$ |
| فوق الذيفاني | باليسر | $\lambda_2 = \frac{36}{32 R_H} = 164.12 \text{ nm}$ | $3 \rightarrow 2$ |
| فوق الذيفاني | ليمان | $\lambda_3 = \frac{1}{32 R_H} = 30.39 \text{ nm}$ | $2 \rightarrow 1$ |

(ج) \vec{J} رسم الشكل

1) عبارة معاين : $\vec{J} = \vec{L} + \vec{S}$

$$\vec{P}_j = \vec{P}_L + \vec{P}_S = -\frac{e}{2m_e} (\vec{L} + 2\vec{S})$$

$$① \vec{P}_j = \frac{-e}{2m_e} \vec{J}$$

باستعمال المقادير المذكورة في السطوح المعاينة فيه :

$$g = \left[\frac{3}{2} + \frac{s(s+1) - l(l+1)}{2j(j+1)} \right] \quad ①$$

2) عبارة معاين لدوران بالاتجاه المتعاكسي :

$$① g(^1D_2) = 1 ; (j=2; l=0; s=0)$$

$$② g(^1P_1) = 1 ; (j=1; l=1; s=0)$$

$$① \left\{ \begin{array}{l} 2j+1 : \text{درجات الحرارة} \\ -J \leq M_J \leq +J \end{array} \right. \quad \text{و} \quad E_J = \mu_B B \delta M_J$$

| E_J | M_J | درجات الحرارة | كتور المايتوري |
|---|---------------------|---------------|----------------|
| $+ \frac{2\mu_B}{\beta}; + \frac{\mu_B}{\beta}, 0; - \frac{\mu_B}{\beta}; - \frac{2\mu_B}{\beta}$ | $+2; +1, 0, -1, -2$ | 5 | 1D_2 |
| $+ \frac{\mu_B}{\beta}; 0; - \frac{\mu_B}{\beta}$ | $+1, 0, -1$ | 3 | 1P_1 |