第三章 习题解答

3.1 试问基态氢原子是否能吸收可见光?

解: 基态氢原子跃迁到第一激发态需能量 10.2eV, 对应的光波长 121.8nm, 基态氢原子吸收 光的波长必须比 121.8nm 短, 所以氢原子不能吸收可见光.

3.2 试问氡原子处于 n=2 的能级有多少个不同的状态? 并列出各个状态的量子数。

解: 可以处于状态: 2 个态
$${}^2S_{1/2}$$
 $s=1/2$, $l=0$, $j=1/2$, $m_j=\pm 1/2$

2 个态
$${}^{2}P_{1/2}$$
 s =1/2, $l=1$, $j=1/2$, $m_{j}=\pm 1/2$

4 个态
$${}^{2}P_{3/2}$$
 s =1/2, l =1, j =3/2, $m_{\rm j}$ = ±3/2, ±1/2

3.3 已知氢原子的状态波函数为

$$u_{nlm} = \frac{1}{81\sqrt{6\pi}a_0^{3/2}} \left(\frac{r}{a_0}\right)^2 e^{-r/3a_0} (3\cos^2\theta - 1)$$

试通过 u_{nlm} 的主要特征的分析,确定量子数 n, l, m_l 的值。

解: 对照氢原子波函数的一般形式,由 $\exp(-r/na_0)$ 可定出n,由 $\sin\theta$, $\cos\theta$ 的次方得l量子数,由 $e^{im\theta}$ 得m量子数。由此可推得此状态的量子数

$$n=3, l=2, m_l=0$$

3.4 试给出氢原子中电子在基态时的平均电势。

解: 电子的电势可以写作 $U = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$,

$$\langle U_{10} \rangle = \int_{0}^{\infty} R_{10}^{*} (-\frac{e}{4\pi\varepsilon_{0}r}) R_{10} r^{2} dr = \int_{0}^{\infty} \frac{4}{a_{0}^{3}} (-\frac{e^{2}}{4\pi\varepsilon_{0}}) r \exp(-\frac{2r}{a_{0}}) dr$$

$$= -\frac{e^{2}}{4\pi\varepsilon_{0}a_{0}}$$

3.5 对氢原子中的 2s 和 2p 电子,试分别计算它们进入 $r < 10^{-13} \, \mathrm{cm}$ (即在原子核内)的 概率(近似计算,给出数量级)

解: $P(r)dr = R_{nl}^* R_{nl} r^2 dr$

对 2s 电子, n=2, l=0。

概率:
$$P = \int_{0}^{r} R_{20}^{*} R_{20} r^{2} dr = \int_{0}^{r} (\frac{1}{2a_{0}})^{3} (2 - \frac{r}{a_{0}})^{2} \exp(-\frac{r}{a_{0}}) r^{2} dr$$

$$= \frac{1}{8a_0^3} \left\{ 4 \int_0^r r^2 \exp(-\frac{r}{a_0}) dr - \frac{4}{a_0} \int_0^r r^3 \exp(-\frac{r}{a_0}) dr + \frac{1}{a_0^2} \int_0^r r^4 \exp(-\frac{r}{a_0}) dr \right\}$$

令
$$x = \frac{r}{a_0} = 10^{-13}/5.3 \times 10^{-9} = 1.89 \times 10^{-5}$$
 , 是一个很小的量。

可以近似展开
$$exp(\frac{-r}{a_0}) \sim 1 - \frac{r}{a_0}$$
, 忽略高次项,

则
$$P < 1/8 \times (4/3 x^3 + ...) \sim 1 \times 10^{-15}$$

对 2p 电子, n=2, l=1,

概率: $\int_{0}^{x} R_{21}^{*} R_{21} r^{2} dr = \int_{0}^{x} \frac{1}{24a_{0}^{3}} (\frac{r}{a_{0}})^{2} \exp(-\frac{r}{a_{0}}) r^{2} dr$ $P = \frac{1}{24a_{0}^{3}} \left[-\frac{1}{a_{0}} \left[r^{4} \exp(-\frac{r}{a_{0}}) - 4 \int_{0}^{r} r^{3} \exp(-\frac{r}{a_{0}}) dr \right] \right]$ $\sim 1/24 \times (1/5x^{5} + \dots) = 2 \times 10^{-26}$

- 3.6 (1) 计算氢原子 l=3 量子态的角动量矢量的大小。
- (2) 给出在外磁场中(设磁场方向为 z) 此原子角动量在磁场方向的分量。

解: 角动量矢量的大小:
$$L = \sqrt{l(l+1)} h = 2\sqrt{3}h$$
.

角动量在磁场方向的分量: $L_z = m_t h$, $m_t = 0, \pm 1, \pm 2, \pm 3$

3.7 估计跃迁时发射波长为 $500\,\mathrm{nm}$ 光子的原子激发态的寿命,设电偶极距振幅 d \sim $10^8\,\mathrm{cm}$

解: $\lambda_{if} = \frac{16\pi^3 v^3}{3\varepsilon_0 hc^3} \left| P_{if} \right|^2 = 5.8 \times 10^7, \quad v = 6 \times 10^{14} \text{ 1/s}$

$$\tau = \frac{1}{\lambda_{if}} = 1.7 \times 10^{-8} \text{ s}$$

3.8 氢原子处于 n=3 的能态,假设由 $n=3 \rightarrow n=2$ 和 $n=3 \rightarrow n=1$ 跃迁的电偶极矩是相同的,试估算发射谱线的相对强度。

解: 由于跃迁几率 $\lambda_{if} = \frac{16\pi^3 v^3}{3\varepsilon_0 h c^3} \left| \stackrel{\Gamma}{P_{if}} \right|^2$

$$\frac{V_{32}}{V_{31}} = \frac{E_{32}}{E_{31}} = \frac{5}{32}$$
 IF UL $\frac{\lambda_{if 32}}{\lambda_{if 31}} = \frac{5^3}{32^3}$

辐射强度:
$$I \propto \lambda_{if} \cdot N_k \cdot E_{if}$$

所以强度比:
$$\frac{I_{32}}{I_{31}} = (\frac{5}{32})^4 = 6 \times 10^{-4}$$

3.9 试求 T = 300 K 时处于主量子数 n = 2 状态的氡原子与基态的氡原子的相对数目。

解: 考虑在热平衡时原子的分布可用玻尔兹曼分布:
$$\frac{N_2}{N_1} = \frac{\exp(-E_2/kT)}{\exp(-E_1/kT)}$$

而且
$$E_2$$
 =-3.4eV, E_1 =-13.6eV

$$\frac{N_2}{N_1} = 9.16 \times 10^{-18}$$

若考虑 n=2 和基态的权重因子时,有 $g_2/g_1=4$,所以 $N_2/N_1=4(9.16\times 10^{-18})=3.66\times 10^{-17}$ 。

3.10 在原子的两个激发态之间跃迁的结果,产生 λ =532 nm 的光谱线。原子在这两个激发态的平均寿命为 1.2×10^{-8} s 和 2.0×10^{-8} s ,试根据这条谱线的自然宽度 $\Delta\lambda$ 。

解: 谱线的自然宽度可以认为由相应能态宽度的均方根给出

$$\Gamma = \sqrt{\Gamma_I^2 + \Gamma_2^2} = 6 \times 10^{-8} eV,$$

两个激发态能量差: $E = \frac{hc}{\lambda} = 2.33eV$,

$$\Delta \lambda = \frac{hc\Gamma}{E^2} = 1.4 \times 10^{-5} \, nm \, \circ$$

3.12 氢原子 2p 能级的电偶极辐射的平均寿命是 1.6 ns, 试估计一价氦离子的 2p 能级的寿命。

解: 由于
$$\lambda_{if} = \frac{16\pi^3 v^3}{3\varepsilon_0 hc} \Big|_{P_0}^{\mathsf{r}}\Big|_2^2$$

类氢离子能级的能量正比于核电荷数的平方,因此 $v_{He} = 4v_H$.

类氢离子的电子轨道半径与核电荷数成反比,因此 $r_{He}=1/2r_{H}$,所以氦离子的电偶极距是氢的一半。所以

$$\lambda_{ifHe} = 16\lambda_{ifH}$$

寿命:
$$au_{He} = 1/16 au_H$$

$$\tau_{H_a} = 0.1 ns$$

3.13 在施特恩一格拉赫的所实验里,窄银原子束通过不均匀磁场而射到屏上。已知磁场区 长度 a = 10 cm,屏和磁场边缘的距离 b = 20 cm,v = 300 m/s。试问当磁场梯度值为多大时, 线束窄屏上的裂距为 2mm?

解: 银原子受力:
$$F_z = \mu_z \frac{\partial B_z}{\partial z}$$
 银原子经过 a 段用时:
$$t_a = \frac{a}{v} = 0.33 \times 10^{-3} \, s$$

$$v_{\perp} = t \, (F_z/m)$$

$$\frac{v_{\perp}}{v} = \frac{0.1}{25} = 4 \times 10^{-3}$$
 Ag: A=108,
$$F_z = v_{\perp} \times M/t \ ,$$

$$\frac{\partial B}{\partial z} = \frac{F_z}{\mu_z} = \frac{4 \times 10^{-3} \times 300 \times 108 \times 1.66 \times 10^{-27}}{t \times 0.927 \times 10^{-23}}$$

$$= 69.7 \, T/m$$

3.14 对于 l =1 和 s =1/2, 计算 $l \cdot s$ 的可能值。 解: l=1, s=1/2, j=3/2 或 1/2

$$bz$$
 μ_z $l \times 0.927 \times 10$ $= 69.7 \, T/m$ $= 69.$

3.15 计算氢原子 2p 态时电子轨道运动在原子核处所产生的磁场。

解:
$$n=2$$
, $l=1$, $r=4a_0$, $L=\sqrt{2}h$

$$B = \frac{Ze}{8\pi\varepsilon_0 m_e c^2 r^3} L$$

$$= 0.138T$$

3.16 试计算氢原子莱曼线系第一条谱线的精细结构裂距Δλ。

解: 氢原子 n=1 的能级不分裂, n=2 的能级分裂成两个能级.

由于
$$\Delta E_{n,j} = -\frac{\alpha^2 Z^2}{n^2} E_n \left[\frac{3}{4} - \frac{n}{j+1/2} \right]$$
 能量裂距:
$$\Delta E = \Delta E_{2,1/2} - \Delta E_{2,3/2} = 4.5 \times 10^{-5} eV$$

$$\Delta \lambda = \frac{hc}{E_{2,1/2 \to 1}} - \frac{hc}{E_{2,3/2 \to 1}} = \frac{hc(\Delta E_{2,1/2} - \Delta E_{2,3/2})}{E_{2 \to 1}^2} = 5.4 \times 10^{-13} m$$

$$= 5.4 \times 10^{-4} \, \text{nm}$$

其中 $E_{2\rightarrow 1}$ 是氢原子 n=2 和 n=1 能级的能量差.

3.17 试确定氢原子的朗德因子值的变化范围。

解:
$$g = 1 + \frac{j(j+1) + s(s+1) - l(l+1)}{2j(j+1)}$$

对氢原子, s=1/2, j=l+1/2 或 j=l-1/2

$$j=l+1/2$$
 Fri, $g=1+\frac{1}{2(l+1/2)}$

当 l=0 时, j=1/2, g 有最大值 2;最小值趋近于 1

$$J = l-1/2$$
 时,
$$g = 1 - \frac{1}{2(l+1/2)}$$

当 l=1 时, j=1/2,g 有最小值 2/3;最大值趋近于 1综上所述, 氢原子的 g 因子取值范围是[2/3,1)和(1,2]。即在 2/3 和 2 之间,但 g=1 除外。

3.18 计算处于 $^{2}D_{3/2}$ 态原子的朗德因子及实验可测得的磁矩值。

解:
$$^2D_{3/2}$$
 态的量子数为: $j=3/2$, $l=2$, $s=1/2$ $g=4/5$

$$g=4/5$$

实验测得的磁矩值: $\mu_{jz} = g_j \cdot m_j \cdot \mu_B$

$$m_j = 1/2 \text{ ft}, \ \mu_{jz} = 0.37 \times 10^{-23} J \cdot T^{-1}, \ m_j = 3/2 \text{ ft}, \ \mu_{jz} = 1.11 \times 10^{-23} J \cdot T^{-1}.$$

3.19 已知 s = 1/2, j = 5/2, g = 6/7, 试写出原子态,且以符号表示。 解: s=1/2, j=5/2, g=6/7, 利用 g 因子的计算公式列方程可以算出 l=3.

原子态是:
$${}^{2}F_{5/2}$$

3.20 试计算氢原子基态时的磁矩。

解: 氢原子基态时, $g_i = 2, j = 1/2, m_i = 1/2$ 。

$$\mu_{iz} = \mu_{B}$$

3. 21 试求 $^{208}{\rm Pb}\,(Z\!\!=\!82)$ 的 μ 原子 2p 能级的精细结构裂距。(已知 μ 子的质量 $m_{\mu}\!=\!207m_{e}$) 解:这种奇异原子的能量可以表示为:

$$E_n = -\frac{Z^2 \alpha^2 \mu c^2}{2n^2}$$

精细结构的能量修正为:

$$\Delta E_n = -\frac{\alpha^2 Z^2}{n^2} E_n (\frac{3}{4} - \frac{n}{j+1/2})$$

对于 j = 3/2, j = 1/2 的两能级的裂距为:

$$\Delta E = -\frac{\alpha^2 Z^2}{2n} E_n = \frac{\alpha^4 Z^4 m_\mu c^2}{4n^3} = 0.42 \text{ MeV}$$

3. 22 当 n 和 l 增加时,双重态的裂距迅速减小。试问在氢原子中 2p 双重态的裂距与 3d 双重态的裂距之比值为多大?

解: 氢原子 2p 双重态和 3d 双重态的裂距可以表示为:

$$\Delta E = \frac{\alpha^4 mc^2}{2n^3} \left(\frac{1}{j_1 + 1/2} - \frac{1}{j_2 + 1/2} \right)$$

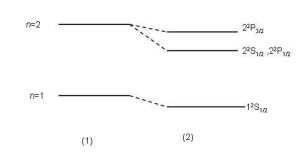
对 2p 态: n=2, $j_1=1/2$, $j_2=3/2$

对 3d 态,: n=3, $j_1=3/2$, $j_2=5/2$

2p 双重态和 3d 双重态的裂距之比为 162:16 = 10.1

- 3.23 考虑氢原子基态和 n=2 的激发态:
- (1) 不考虑精细结构, 画出它们的能级图;
- (2) 考虑相对论效应后画出新能级且表明其光谱符号 (n, l, i);
- (3) 计算相对论修正后引起的能级移动和双层能级的间隔;
- (4) 考虑兰姆移位后对能级会有哪些影响?

解: (1), (2)



(3) 能级移动: n=2,

$$\Delta E_n = -\frac{\alpha^2 Z^2}{n^2} E_n (\frac{3}{4} - \frac{n}{j + 1/2})$$

n=2, j=3/2:
$$\Delta E'_{2,1} = -1.13 \times 10^{-5} eV$$

n=2, j=1/2:
$$\Delta E'_{2,0} = -5.66 \times 10^{-5} eV$$

n=1, j=1/2:
$$\Delta E'_{1,0} = -1.81 \times 10^{-4} eV$$

双层能级(${}^{2}P_{3/2}$, ${}^{2}P_{1/2}$)之间的间隔为 $4.5 \times 10^{-5} \, eV$; .

(4) 考虑到兰姆移位后, ${}^2S_{1/2}$ 的能级要比 $2{}^2P_{1/2}$ 的能级高。

3.24 一束自由电子经过一个 B = 5000 **Gs** 的均匀磁场,试问自旋"平行"和"反平行"于磁场 **B** 的电子的能量相差多少?哪种电子的能量较大?

若用与上述能量差相应的光子照射电子,会引起电子的"自旋反转"引起。此现象称作"电子自旋共振"。试求能引起共振的光子的波长和频率。

解:由磁场和电子相互作用产生的能量:

$$\Delta E = m_j g_j \mu_B B$$
$$= 2.89 \times 10^{-5} \text{ eV}$$

平行和反平行的电子能量差:

$$2\Delta E = 5.8 \times 10^{-5} eV$$

引起共振的光子的频率和波长为:

$$v = \frac{E}{h} = 1.4 \times 10^{10} Hz$$
$$\lambda = \frac{hc}{E} = 2.1 cm$$

- 3. 25 由于核磁矩的超精细作用使氢原子基态的能级发生劈裂。试给出它的能级图,并表面它的总角动量量子数 F。
- 解: 总角动量 F = I + J, 可能取值为:

$$F = (I+J), (I+J-1), \dots, |I-J|$$

氢原子的基态 J=1/2,氢原子核自旋 I=1/2,所以 F=1 或 0。



- 3.26 (1) 以一简单模型来估计氢原子基态时电子运动所产生的磁场:设电子作圆轨道运动,轨道半径为r,运动的速率为v,试计算它在质子处所产生的磁场 B_e 。
- (2) 质子的磁矩和它的自旋方向谱线,磁矩数值为 μ =2.8 μ_N , $\mu_N = \frac{eh}{2M_p}$, M_P 是质子的

质量。试证明使质子自旋反向所需能量为

$$\Delta E = 2.8 \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0} \cdot \frac{hv}{M_P c^2 r^2}$$

并估算氢原子基态时, 此能量的大小。

(3) 如果氢原子基态超精细能级发生"自旋反转"跃迁,试估计其谱线的波长。

解: (1) 电子可以形成一个围绕质子的环形电流, 电流中心的磁场:

$$\vec{B} = -\frac{\mu_0}{4\pi} \cdot \frac{Ze}{m_e r^3} \cdot \vec{r} \times m_e \vec{v}$$

(2) 质子在磁场中的附加能量:

$$\Delta E = -B\mu_p = \frac{-1.4e^2 \,\mathrm{h} v}{4\pi\varepsilon_0 M_p c^2 r^2}$$

为使质子磁矩反向,需要补充 $2|\Delta E|$ 的能量,

即
$$E = \frac{2.8e^2 hv}{4\pi\varepsilon_0 M_p c^2 r^2}$$

当氢原子处于基态时,以玻尔半径代入,这个能量大约为 $2.2\times10^{-6}\,eV$;

(3) 谱线的波长:

$$\lambda = hc / E = 0.56 m_{\odot}$$

3.27 假定原子核是一个半径为 R, 电荷均匀分布的球, 试求由体积效应引起的能量修正。假定原子核是一个电荷均匀分布的球, 球半径为 R, 则在 r 处的电势

$$V(r) = \begin{cases} V_0(r) = -\frac{Ze^2}{4\pi\varepsilon_0 r}, & r > R \\ \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} \frac{Ze^2}{R} (-\frac{3}{2} + \frac{r^2}{2R^2}), & 0 \le r \le R \end{cases}$$

于是考虑体积效应所引起的能量修正

$$\Delta E = \int_{0}^{\infty} \Psi^* [V(r) - V_0(r)] \psi \times 4\pi r^2 dr$$

假设ψ 在原子核范围内是常数,则

$$\Delta E = \left| \Psi(0) \right|^2 4\pi \int_0^R \left[V(r) - V_0(r) \right] r^2 dr = \frac{2\pi}{5} \left| \Psi(0) \right|^2 \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0} R^2$$

$$|\Psi(0)|^2 = \frac{Z^3}{n^3 a_0^3 \pi}, \qquad \Delta E = \frac{2\pi}{5} \frac{Z^3}{a_0^3 \pi} \frac{Ze^2}{4\pi \varepsilon_0} R^2$$