第一章习题解答

- 1.1 根据汤姆孙的原子模型,已知氢原子的电离能是13.6eV.
 - (1) 试确定氢原子的半径(请先写出均匀电荷分布球内的电势);
 - (2) 若氢原子的辐射波长为 0.6 µm, 试估算原子的半径。

解.

(1) 设原子半径为 R,在球内一点,距球心的距离为 r,假定在无穷远处是电势为 0,则该点的电势 V:

$$V(r) = \int_{r}^{R} \vec{E} \times d\vec{l} + \int_{R}^{\infty} \vec{E} \times d\vec{l}$$

$$V(r) = \int_{r}^{R} \frac{e \times r'}{4\pi\varepsilon_{0}R^{3}} dr' + \int_{R}^{\infty} \frac{e}{4\pi\varepsilon_{0}r'^{2}} dr'$$

$$= \frac{e(3R^{2} - r^{2})}{8\pi\varepsilon_{0}R^{3}}$$

该点的电势能 $E = \frac{-e^2(3R^2 - r^2)}{8\pi\varepsilon_0 R^3}$ 。

在汤姆逊模型内, 氢原子的电离能是:

$$\frac{e^2 3}{8\pi\varepsilon_0 R} = 13.6 \text{eV}$$

解得:

$$R=0.16 \text{ nm}_{\odot}$$

(2) 电子受力
$$F = \frac{e^2 r}{4\pi\varepsilon_0 R^3}, \quad F = m_e \ddot{r} \circ \frac{\ddot{r}}{r} = \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 m_e R^3} = \omega^2 = (\frac{2\pi c}{\lambda})^2$$

代入数据: $R = 2.95 \times 10^{-10} m$.

1.2 动能 $T=0.87 {\rm MeV}$ 的质子轰击静止的汞核,当散射角 $\theta=\pi/2$ 时,求它们之间的最小距离和瞄准距离。

解:

$$D = (\frac{1}{4\pi\varepsilon_0})(\frac{zZe^2}{E}) = 1.32 \times 10^{-13} m$$

瞄准距离:

$$b = \frac{D \times \cot(\theta/2)}{2} = 0.66 \times 10^{-13} m$$

最小距离:

$$r_m = \frac{D}{2} \left[1 + \frac{1}{\sin(\theta/2)} \right] = 1.59 \times 10^{-13} m$$

1.3 一窄束动能为 100 keV 的质子垂直地入射在厚度为 1.0 mg/cm² 的金箔上,计数器记录以 60^0 角散射的质子。加速器圆形输入孔的面积为 1.0 cm²,它到金箔散射区的距离保持 10 cm ,输入孔垂直对着射到它上面的质子。试求射进计数器的质子的百分数(金 Au: A = 197,Z=79, ρ = 1.93×10⁴ kg/m³)。

解:
$$\frac{dn}{n} = Nt \times \frac{d\sigma}{d\Omega} \times d\Omega$$
$$\frac{d\sigma}{d\Omega} = \left(\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0}\right)^2 \left(\frac{zZ}{4E}\right)^2 \frac{1}{\sin^4(\theta/2)}$$
$$= 1.29 \times 10^{-24} m^2$$
$$d\sigma = \frac{d\sigma}{d\Omega} d\Omega = 1.29 \times 10^{-26} m^2$$
$$\frac{dn}{n} = d\sigma \times N \times 1 = 1.29 \times 10^{-26} m^2 \times 3.06 \times 10^{18} / cm^2$$
$$= 0.039\%$$

1.4 动能 T=1.2 MeV 的质子和金原子核散射,散射在从 $\theta=\pi/3$ 到 π 的角间隔内,试计算与此相应的散射截面。

解:
$$d\sigma = \frac{d\sigma}{d\Omega} \times d\Omega = 2\pi \int_{\pi/2}^{\pi} \left(\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0}\right)^2 \left(\frac{zZ}{4E}\right)^2 \frac{1}{\sin^4(\theta/2)} \sin\theta d\theta$$

代入数据, 得: $d\sigma = 211b$

- 1.5 一束动能为 1.0 MeV 的强度为 3.6×10^4 个/秒 的 α 粒子,垂直地射在厚度为 $1.0 \mu m$ 的 金箔上。试求 $10 \min$,内被金原子散射到下列角间隔里的 α 粒子的数目。
 - $(1) 59^{\circ} \sim 61^{\circ}$;
 - (2) $\theta > \theta_0 = 60^\circ$;
 - (3) $\theta < \theta_0 = 10^{\circ}$

解: (1)
$$d\sigma = \frac{d\sigma}{d\Omega} \times d\Omega = 2\pi \int_{59^{\circ}}^{61^{\circ}} (\frac{e^{2}}{4\pi\epsilon_{0}})^{2} (\frac{zZ}{4E})^{2} \frac{1}{\sin^{4}(\theta/2)} \sin\theta d\theta$$
$$= 9.83 \times 10^{-27} m^{2}$$
$$\frac{dn}{n} = d\sigma \times N.t = 5.9 \times 10^{-22} m^{-2} \times 9.83 \times 10^{-27} m^{-2} = 5.8 \times 10^{-4}$$

10 分钟散射的粒子数:

$$n = 3.6 \times 10^4 \times 5.8 \times 10^{-4} \times 6 \times 10^2 = 1.25 \times 10^4$$

(2) 同上问,改变积分区间:计算得:

$$n = 1.55 \times 10^5$$

(3)散射到 10 度-180 度的粒子数可以计算得:

$$n = 6.75 \times 10^6$$

总的粒子数: 2.16×10⁷

故散射到 0 度-10 度的粒子数为: 1.48×10⁷

- 1.6 对于氡原子、 He^+ 、 Li^+ ,若认为原子核是不动的,试计算
 - (1) 前两个玻尔轨道的半径及电子在这些轨道上的速度;
 - (2) 电子在基态的动能和它的结合能;
 - (3) 第一激发态电势及共振线(指第一激发态和基态间的跃迁辐射)的波长。

解: (1)
$$r_n = \frac{n^2}{Z}a_0, \qquad v_n = \frac{\alpha c}{n}Z$$
 氢原子 Z=1: $r_1 = 0.53 \times 10^{-10} m$, $r_2 = 2.12 \times 10^{-10} m$
$$v_1 = 2.2 \times 10^6 m \times s^{-1}, \quad v_2 = 1.1 \times 10^6 m \times s^{-1}$$
 He⁺, Z=2: $r_1 = 0.26 \times 10^{-10} m$, $r_2 = 1.06 \times 10^{-10} m$
$$v_1 = 4.4 \times 10^6 m \times s^{-1}, \quad v_2 = 2.2 \times 10^6 m \times s^{-1}$$
 Li⁺⁺, Z=3: $r_1 = 0.18 \times 10^{-10} m$, $r_2 = 0.71 \times 10^{-10} m$
$$v_1 = 6.6 \times 10^6 m \times s^{-1}, \quad v_2 = 3.3 \times 10^6 m \times s^{-1}$$

- (2) 氢原子 电子动能 T = 13.6eV, 结合能 E = 13.6eV氦离子 电子动能 T = 54.4eV , 结合能 E = 54.4eV二价锂离子 电子动能T = 122.4eV, 结合能 E = 122.4eV
- (3) 氢原子的第一激发势: U = 10.2eV

$$\lambda = \frac{hc}{\Delta E} = 121.6nm$$

$$U = 40.$$

$$U = 40.8eV$$

氦离子:
$$U = \frac{hc}{\Delta E} = 30.4nm$$

二价锂离子:

$$U = 91.8eV$$

$$\lambda = \frac{hc}{\Delta E} = 13.5nm$$

- 1.7 已知氢原子的电离能为 13.6 eV。试问 B^{++++} 类氢离子从 n=2 能级跃迁到 n=1 的辐射 能量。
- 解: B^{++++} 的基态结合能: $13.6 \times 5^2 = 340 eV$

n=2 到 n=1 的辐射能量: 255 eV

1.8 已知氢原子的巴耳末系及 He^+ 的毕克林系的线系限为 2741940 和 2743059 m^{-1} ,求质子 和电子质量之比。

解: 里德伯常量
$$R_{M} = R_{\infty} \frac{M}{m_{e} + M}$$
 这两个线系的线系限
$$\widetilde{v} = R_{M} (\frac{1}{2^{2}})$$
 可得:
$$\frac{\widetilde{v}_{H}}{\widetilde{v}_{He}} = \frac{M_{P}}{m_{e} + M_{P}} \times \frac{m_{e} + 4M_{P}}{4M_{P}} = \frac{2741940}{2743059}$$

$$M_{P} : m_{e} = 1837.5$$

1.9 能量为 $6.0\,\mathrm{MeV}$ 的质子束被金箔散射,其中有 1.0×10^4 的入射质子的散射角大于 60^0 ,求金箔的厚度。

解:

$$d\sigma = \frac{d\sigma}{d\Omega} \times d\Omega = 2\pi \int_{\pi/3}^{\pi} (\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0})^2 (\frac{zZ}{4E})^2 \frac{1}{\sin^4(\theta/2)} \sin\theta d\theta$$

$$\frac{dn}{n} = (\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0})^2 (\frac{zZ}{4E})^2 Nt \frac{8\pi}{\sin^3(\theta/2)} d\sin(\theta/2)$$

$$\frac{\Delta n}{n} = (\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0})^2 (\frac{zZ}{4E})^2 Nt \int_{30}^{90} \frac{8\pi}{\sin^3(\theta/2)} d\sin(\theta/2)$$

$$= 1.44 (\text{eV} \times \text{nm})^2 (79/4 \times \text{E})^2 (5.9 \times 10^4) 12\pi \times \text{e} = 10^4$$

$$t = 2.03 \mu m$$

1.10 当氢原子跃迁到激发能为 10.19 eV 的状态时,发射一个波长为 485 nm 的光子,试确定初始能态的结合能。

解: 光子的能量:
$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{1240eV > nm}{485nm} = 2.56eV$$
 初始状态的结合能: $13.6 - 10.19 - 2.56 = 0.85eV$

1.11 某种类氢离子的光谱中,已知属于同一线系的三条谱线的波长分别为 99.2nm, 108nm 和 121.5nm。试问还可以预言哪些光谱线?

解:
$$R = 1.097 \times 10^7 \, m^{-1}$$

$$\frac{\tilde{v}}{R} \, \text{分别为: 0.9189, 0.8401, 0.7503 很接近 R, 所以}$$
 可写为 $\tilde{v} = R(I - \frac{I}{k^2})$, $k = 3.5, 2.5, 2$.

Z=偶数的类氢离子都可能有这三条谱线,不过,可能性最大是

Z=2,
$$\tilde{v} = 4R(\frac{1}{m^2} - \frac{1}{n^2})$$
的谱系, $m = 2, n = 4,5,7$

可以预言属于同一谱线系的波长:

n=3,
$$\lambda$$
=164.1 nm
n=6, λ = 102.5 nm 及 n = 8, 9, …的谱线。

- 1.12 若氢原子被激发到 n=10 的能级,试问可能发射的谱线有多少条?解: 共有 45 种谱线。
- 1.13 气体放电管用能量为 12.2eV 的电子去轰击氢原子,试确定此时的氢所发射的谱线的 波长。
- 解: 氢原子各态的结合能: 13.6eV, 3.4eV, 1.5eV, …,

12.2eV 的能量可以使 n=1 能级的电子跃迁到 n=2, n=3 能级,退激发时可以发射的光子能量: 12.1eV, 10.2eV, 1.9eV: 波长有 102.6,121.8,653 nm。

- 1.14 对于一个正电子和负电子所组成的原子体系(电子偶素), 试求出:
 - (1) 在基态时粒子之间的距离;
 - (2) 电离电势和第一激发电势;
 - (3) 里德伯常量及共振线(指第一激发态和基态间的跃迁辐射)的波长。
- 解: (1) 基态粒子之间的距离 $r_1 = 2a_0 = 1.06 \times 10^{-10} m = 0.106 nm$
 - (2) 电离电势 E = 13.6/2 = 6.8eV 第一激发电势 E = 3.4/2 = 1.7eV
 - (3) 里德伯常量: $R = \frac{1}{2}R_{\infty} = 0.548 \times 10^{7} \,\mathrm{m}^{-1}$, 共振线波长: $\lambda = \frac{1240 \,\mathrm{eV} \cdot nm}{5.1 \,\mathrm{eV}} = 243 \,\mathrm{nm}$
- 1.15 若有一个质量为 207 m_e , 负电荷的 μ 介子和 Z=1 的原子核组成一个原子, 试计算:
 - (1) 基态时 µ 介子和核之间的距离;
 - (2) 当原子核是质子和氘(²H)核时,原子基态的能量。
- 解: (1) 基态时的介子与核的距离: 此系统的约化质量

$$m = \frac{207 * 1836}{207 + 1836} m_e = 186 m_e$$
, $r_1 = a_0/186 = 2.85 \times 10^{-4} nm$.

(b) $E = -\frac{1}{2}m(\alpha c)^2$, 原子核是质子时: $E = -2530 \, eV$;

原子核氘核时:
$$m_{d\mu} = \frac{207*1836*2}{207+1836*2} m_e = 196 m_e$$

 $E = -2665 \, eV_o$

- 1.16 设氢原子原来是静止的,求当由 n=4 的态直接跃迁到 n=1 的态时原子的反冲速度、发射光子的波长,并给出与不考虑反冲时光子的波长的差别。
- 解: 跃迁时两能级的能量间隔 E_0 =12.75 eV, 这能量提供了光子能量 $E_{\text{ **7}}$ 及原子反冲的动

由于原子核的质量 M 很大,可以用非相对论来处理反冲原子的动能

$$E_R = \frac{P_R^2}{2M} = \frac{P_{\text{HF}}^2}{2M} = \frac{E_{\text{HF}}^2}{2Mc^2}$$
,

忽略 E_0/Mc^2 的高次项,可得 $E_{\rm HT} \approx E_0 - \frac{E_0^2}{2Mc^2}$,式中的第二项很小,

可近似认为光子动量: 12.75 eV/c,

由动量守恒原子的反冲动量 MV=12.75~eV/c, $V=1.36\times 10^8~c=4.1~m/s$,考虑核反冲后的光子能量,由能量守恒,

$$E_{\text{HF}} \approx E_0 - \frac{E_0^2}{2Mc^2} = E_0 (1 - \frac{E_0}{2Mc^2}) = E_0 (1 - 7 \times 10^{-9})$$

$$\lambda = 97.4 \text{ nm}, \quad \Delta \lambda = 6.6 \times 10^{-7} \text{ nm}$$

- 1.17 氢原子由基态激发到 n=4 的状态:
 - (1) 计算原子吸收的能量;
 - (2) 原子回到基态时可能发射光子的波长。它们属于哪个谱系?

解: (1) n=4 的能级比基态能量高为 12.75 eV,所以需吸收 12.75 eV;

- (2) 97.4nm, 102.7 nm, 121.8 nm, 赖曼系; 487 nm, 653 nm, 巴耳末系; 1911 nm,。帕邢系
- 1.18 玻尔认为在量子数很大即电子轨道半径很大时,量子物理的规律应和经典物理的规律 应该是一致的, 称作对应原理。试将这思想运用在氢原子的情形,并推出轨道角动量量子 化的公式。

解:

在 n 值很大时,相邻轨道间的跃迁,即 m=n-1 。由式

$$v = Rc(\frac{1}{m^2} - \frac{1}{n^2}) = Rc(\frac{1}{(n-1)^2} - \frac{1}{n^2}) = Rc\frac{1}{n^2}(\frac{1}{(1-1/n)^2} - 1)$$

$$n >> 1 \text{ By } v = \frac{2Rc}{n^3}.$$

将这频率作为轨道运动的频率代入卢瑟福行星模型。由式(1.3.1)和(1.3.2),得总能量

$$E = -\frac{e^2}{2 \times 4\pi\varepsilon_0 r} = -\frac{1}{2(4\pi\varepsilon_0)^{2/3}} (e^4 m_e \times (\frac{2\pi 2Rc}{n^3})^2)^{1/3},$$

这能量和定态的能量 $E = -\frac{Rhc}{n^2}$ 应相等,则得里德伯常数

$$R = \frac{m_e e^4}{8\varepsilon_0^2 h^3 c}$$

me 是电子的质量。将这代入(1.3.2)得

$$r_n = \frac{4\pi\varepsilon_0\hbar^2}{m_e e^2}n^2$$
 $n=1, 2, 3, \dots$

$$v_n = \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0\hbar} \times \frac{1}{n}, \qquad n=1, 2, 3, \dots$$

计算轨道角动量1得

$$l = m_e v_n r_n = n\hbar$$
, $\sharp + n = 1, 2, 3, \ldots$

这个量子化规则也常作为玻尔假设。

第二章习题解答

2.1 氦氖激光器发出波长为 632.8 nm 的红光, 求激光束中光子的能量。

解:
$$E = \frac{1240}{632.8} = 1.96eV$$

2.2 钾的功函数为 2.2 eV, 用波长 350.0 nm 的紫外光照射钾表面, 计算光电子的最大动能值。

解: 紫外光的能量:
$$E = \frac{1240}{350} = 3.54eV$$

最大动能: 3.54-2.2=1.34 eV

2.3 (1) 若一个 $100 \,\text{MeV}$ 的光子被一个质子散射,计算在 90^0 方向散射光子的能量; (2) 求反冲质子的速度(质子的静止质量为 $938.26 \,\text{MeV}$)。

解:
$$v' = \frac{v}{1 + \frac{hv}{m_p c^2} (1 - \cos \theta)}$$

90°方向,
$$E' = hv' = 90.4 MeV$$

速度:
$$v = \sqrt{\frac{2E}{M}} = 0.14c$$

2.4 波长为 0.071 nm 的 X 射线光子被自由电子散射到 135⁰ 散射角,求散射光子的能量。

解:
$$\Delta \lambda = \lambda' - \lambda = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta)$$

在
$$\theta = 135^{\circ}$$
方向: $\Delta \lambda = 0.004nm$
$$\lambda' = 0.071 + 0.004 = 0.075nm$$

$$E = \frac{1240eV > nm}{0.075} = 16.5keV$$

2.5 计算下列粒子的德布罗意波长:

- (1) 50 eV 的光子;
- (2) 动能为 50 eV 的电子;
- (3) 动能为 50 eV 的中子(中子的静止能为 940 MeV)

解: (1) 50eV 的光子:
$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{1240}{50} = 24.8$$
nm

(2) 动能 50eV 的电子:
$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2m_e E_k}} = 0.174nm$$

(3) 动能 50eV 的中子:
$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2m_n E_k}} = 0.004nm$$

2.6 气体分子在室温下的动能为 0.025 eV,请计算室温下氢分子的德布罗意波长,设氢分子的静止能为 1877 MeV。

解:
$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2m_n E_k}} = 0.13nm$$

2.7 (1) 显微镜可以分辨的最小线间隔,原则上约等于照射光的波长。一般电子显微镜的电子束能量为 50 keV 计算这种电子显微镜的最高分辨本领。

(2) 计算动能为 $12.4 \, \text{GeV} \, (1 \, \text{GeV} = 10^9 \, \text{eV})$ 电子的德布罗意波长。

解: (1)
$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2m_e E_k}} = 5.5 \times 10^{-3} nm$$

(2)
$$\lambda = \frac{hc}{\sqrt{E^2 - m^2 c^4}} = 1 \times 10^{-7} nm$$

2.8 同时确定一个 15 eV 的电子的位置和动量,若位置的误差为 0.1 nm, 试求动量的不确定量。

解:
$$\Delta x = 0.1nm$$
$$\Delta p \ge \frac{h}{\Delta x} = 12.4 \text{ keV/c}$$

- 2.9 下列各粒子限制在线度 L 的一维盒中,请利用海森伯不确定关系式估计它们具有的最小动能:
- (1) 电子限制在 L=1 Å 的盒子中;
- (2) 电子限制在 L=10 fm(原子核尺寸)的盒子中,1 fm= 10^{-15} m;
- (3) 中子限制在 L = 10 fm 的盒子中;
- (4) 质量为 $m = 10^{-6}$ g 的粒子限制在 $L = 10^{-6}$ m 的盒中。

解:
$$\Delta p \ge \frac{h}{\Delta x}$$
, $\Delta p \approx p$, $E = \frac{p^2}{2m} \ge \frac{h^2}{2mI^2}$

- (1) L = 0.1nm, m=511KeV, E=150eV;
- (2) $L = 10 \text{fm}, \text{ m} = 511 \text{KeV}, E = 1.5 \times 10^{10} = 15 \text{ GeV};$
- (3) L = 10 fm, m = 940 MeV, E = 8.1 MeV;
- (4) $L = 10^{-6} m$, $m = 10^{-6} g$, $E = 2.2 \times 10^{-46} J$.
- 2.10 金属中的电子在近表面处所受到的势场可近似为阶跃势场,试估算铜中的自由电子的 透入距离(设铜的功函数为 4 eV)。

解: 透入距离:
$$\frac{1}{\kappa_2} = \frac{\hbar}{\sqrt{2m(V_0 - E)}}$$

代入数据:
$$\frac{1}{\kappa_2} = \frac{197.3 MeV \times fm}{\sqrt{2 \times 0.511 MeV \times 4eV}} = 9.76 \times 10^4 fm$$

2.11 质量为m 的粒子在一无限深势阱中运动,它的能量本征函数 $u(x) = \sin kx$,试计算它的非相对论动能。

解:
$$E_k = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2}; \qquad E_k u(x) = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} u(x) = \frac{\hbar^2 k^2}{2m} u(x)$$

所以非相对论动能为 $E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m}$ 。

- 2.12 质量为 m 的粒子在一维势场 $V(x) = 1/2 m \omega^2 x^2$ 中运动。
- (1) 写出它的定态薛定谔方程;
- (2) 已知它的哈密顿算符的本征函数为

$$u_0(x) = e^{-(\frac{m\omega}{2\hbar})x^2}$$

$$u_1(x) = 2\sqrt{\frac{m\omega}{\hbar}}xe^{-(\frac{m\omega}{2\hbar})x^2}$$

试计算每个本征函数的能量本征值;

(3) 试由不确定关系, $\Delta x \Delta p \approx h$,证明粒子的最低能量 $\approx h \omega$ 。

解: (1)
$$-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2u}{dx^2} + Vu = Eu; \quad -\frac{\hbar^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}u(x) + \frac{1}{2}m\omega^2x^2u(x) = Eu(x)$$

(2) 将
$$u_0(x)=e^{-(\frac{m\omega}{2\hbar})x^2}$$
代入上式,得
$$E_0=\frac{\hbar\omega}{2}$$

同样可以解得: $E_1 = \frac{3\hbar\omega}{2}$

2.13 氢原子的 $2p_{3/2}$ 态的平均寿命是 1.6×10^9 s, 试求这个状态能量的不确定量(能级的自然宽度)。

解:
$$\Delta E = \frac{\hbar}{\Delta t} = 4.11 \times 10^{-7} \, eV$$

2.14 假如电子被束缚在一个宽度为 1 Å 的无限深势阱中,试计算它处在最低的三个能态的能量。

解: 一维无限深势阱能级:
$$E_n = \frac{h^2}{8ma^2}n^2$$

$$n = 1$$
 $E_1 = 38 \text{eV}$
 $n = 2$ $E_2 = 151 \text{eV}$
 $n = 3$ $E_3 = 340 \text{eV}$

2.15 分别以波长为 5000 Å 和 0.1 Å 的光照射到某金属上,求 θ = 90 0 方向上的康普顿散射光的波长。

解:
$$\Delta \lambda = \lambda' - \lambda = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta) = 0.0024 nm$$

$$\lambda = 500nm$$
, $\lambda' = 500.0024nm$
 $\lambda = 0.01nm$ $\lambda' = 0.0124nm$

2.16 粒子相应的约化康普顿波长表示为 $\lambda_c = \frac{\hbar}{mc}$,m 是粒子的静止质量。电子的经典半径

$$r_e = \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 m_e c^2}$$
,其中 m_e 是电子的静止质量, e 是电子的电荷。

(1) 计算电子的约化康普顿波长及经典半径和氢原子的玻尔半径之比,即 $\frac{\lambda_c}{a_0}$, $\frac{r_e}{a_0}$, 并以

ħ, c, e表示;

(2) 已知精细结构常数 $\alpha = \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0\hbar c} \approx \frac{1}{137}$, 请给出 λ_c 和 r_e 的数值。

已知
$$a_0 = \frac{4\pi\varepsilon_0\hbar^2}{me^2} \approx 0.53 \text{ Å};$$

(3) 计算 π 介子的康普顿波长 (π 介子的静止质量为 140 MeV/ c^2)。

解: (1)
$$\frac{\lambda_c}{a_0} = \frac{\hbar}{mc} \times \frac{me^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar^2} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar c} = \alpha ;$$

$$r_e / a_0 = \left(\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 \hbar c} \frac{\dot{}}{\dot{}}\right)^2 = \alpha^2$$

(2)
$$\lambda_c = 0.0039 \text{ Å}, r_e = 2.8 \times 10^{-6} \text{ nm} = 2.8 \text{ fm};$$

(3)
$$\lambda_{\pi} = \frac{\hbar}{m_{\pi}c} = 1.4 \times 10^{-6} \text{ nm} = 1.4 \text{ fm}_{\circ}$$

2.17 在大气层上部由于太阳光子的作用氧分子解离为两个氧原子。光子能引起氧解离的最长波长为 $\lambda = 1.75 \times 10^{-7} m$ 。求氧分子的束缚能。

解:能引起解离需要的光子最低能量为 $hc/\lambda_{max}=7.08eV$,即氧分子的束缚能为7.08eV。

2.18 人的裸眼能察觉黄光的极限是视网膜接受到的功率为 1.8×10⁻¹⁸ W。黄光的波长约 6000 Å 。求此情况下每秒落在视网膜上的光子数目。

解: $\lambda = 6000 \times 10^{-8}$ cm, 光子的能量= hc/6000×10⁻⁸=2.06 eV,

- 2.19 在室温(\sim 25°C)时处于热平衡下的中子称为热中子。中子的质量为 1.675×10⁻²⁷ kg (939.5 MeV/c²),中子不带电。求:
- (1) 热中子的动能和其相应的德布罗意波长:
- (2) 当平行热中子束射在晶格间距为 2.82 Å 的 NaCl 晶体,反射束发生第一个最大时的入射束角度。

解: E 动能 (298K) = $(3/2)kT = 6.17 \times 10^{-21}$ J=38.5 meV,

(1)
$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mE}} = 1.458 \times 10^{-10} \,\text{m} = 0.146 \,\text{nm},$$

- (2) 入射束和晶面法线的夹角 θ = 15.5°。
- 2.20 设一个电子在离质子很远处是静止的,在与质子的库仑作用下向质子靠近。求当电子 距质子 1 m 和 0.5 Å 处时,它相应的德布罗意波长。

解: 非相对论情形
$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mE}}$$
, $R = 1$ m 时电子的动能 $E = \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0(1\times10^9)} = 1.44\times10^{-9} \,\mathrm{eV}$,

$$\begin{split} \lambda = & 3.232 \times 10^{\text{-5}} \ m = 32.3 \ \mu\text{m}, \\ \lambda \ & (R = & 0.5 \times 10^{\text{-10}} \text{m}) \ = 0.23 \ \text{nm} \end{split} \ .$$

第三章 习题解答

- 3.1 试问基态氡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