

第 17 章 量子物理学基础

一、选择题

1(C), 2(A), 3(C), 4(A), 5(C)

二、填空题

(1). hc/λ , h/λ , $h/(c\lambda)$. (2). π , 0. (3). 1, 2.

(4). 粒子在 t 时刻在 (x, y, z) 处出现的概率密度. 单值、有限、连续.

$\iiint |\Psi|^2 dx dy dz = 1$; (5). 泡利不相容, 能量最小.

三 计算题

1. 用辐射高温计测得炼钢炉口的辐射出射度为 $22.8 \text{ W} \cdot \text{cm}^{-2}$, 试求炉内温度.

(斯特藩常量 $\sigma = 5.67 \times 10^{-8} \text{ W}/(\text{m}^2 \cdot \text{K}^4)$)

解: 炼钢炉口可视作绝对黑体, 其辐射出射度为

$$M_B(T) = 22.8 \text{ W} \cdot \text{cm}^{-2} = 22.8 \times 10^4 \text{ W} \cdot \text{m}^{-2}$$

由斯特藩——玻尔兹曼定律

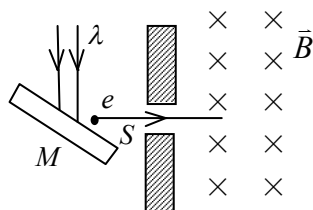
$$M_B(T) = \sigma T^4$$

$$\therefore T = 1.42 \times 10^3 \text{ K}$$

2. 波长为 λ 的单色光照射某金属 M 表面发生光电效应, 发射的光电子(电荷绝对值为 e , 质量为 m) 经狭缝 S 后垂直进入磁感应强度为 \vec{B} 的均匀磁场(如图示), 今已测出电子在该磁场中作圆运动的最大半径为 R . 求

(1) 金属材料的逸出功 A ;

(2) 遏止电势差 U_a .



解: (1) 由 $eBv = mv^2/R$ 得 $v = (ReB)/m$,

$$\text{代入 } h\nu = \frac{1}{2}mv^2 + A$$

$$\text{可得 } A = \frac{hc}{\lambda} - \frac{1}{2} \cdot \frac{mR^2e^2B^2}{m^2} = \frac{hc}{\lambda} - \frac{R^2e^2B^2}{2m}$$

$$(2) \quad e|U_a| = \frac{1}{2}mv^2, \quad |U_a| = \frac{mv^2}{2e} = \frac{R^2eB^2}{2m}.$$

3. α 粒子在磁感应强度为 $B = 0.025 \text{ T}$ 的均匀磁场中沿半径为 $R = 0.83 \text{ cm}$ 的圆形轨道运动.

(1) 试计算其德布罗意波长.

(2) 若使质量 $m = 0.1 \text{ g}$ 的小球以与 α 粒子相同的速率运动. 则其波长为多少?

(α 粒子的质量 $m_\alpha = 6.64 \times 10^{-27} \text{ kg}$, 普朗克常量 $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$, 基本电荷 $e = 1.60 \times 10^{-19} \text{ C}$)

解: (1) 德布罗意公式: $\lambda = h/(mv)$

由题可知 α 粒子受磁场力作用作圆周运动

$$qvB = m_\alpha v^2/R, \quad m_\alpha v = qRB$$

$$\text{又 } q = 2e \text{ 则 } m_\alpha v = 2eRB$$

$$\text{故 } \lambda_\alpha = h/(2eRB) = 1.00 \times 10^{-11} \text{ m} = 1.00 \times 10^{-2} \text{ nm}$$

(2) 由上一问可得 $v = 2eRB/m_\alpha$
对于质量为 m 的小球

$$\lambda = \frac{h}{mv} = \frac{h}{2eRB} \cdot \frac{m_\alpha}{m} = \frac{m_\alpha}{m} \cdot \lambda_\alpha = 6.64 \times 10^{-34} \text{ m}$$

4. 光子的波长为 $\lambda = 3000 \text{ \AA}$, 如果确定此波长的精确度 $\Delta\lambda/\lambda = 10^{-6}$, 试求此光子位置的不确定量.

解: 光子动量 $p = h/\lambda$

按题意, 动量的不确定量为

$$\Delta p = \left| -h/\lambda^2 \right| \Delta\lambda = (h/\lambda)(\Delta\lambda/\lambda)$$

根据测不准关系式得: $\Delta x \geq h/(2\pi\Delta p) = \frac{h\lambda}{2\pi h(\Delta\lambda/\lambda)} = \frac{\lambda}{2\pi(\Delta\lambda/\lambda)}$

故 $\Delta x \geq 0.048 \text{ m} = 48 \text{ mm}$

5. 已知电子具有内禀的自旋磁矩 $\mu_m = 0.928 \times 10^{-23} \text{ J/T}$. 如果采用下述经典模型: 电子是一均匀带电的球壳, 半径为 R , 总电量为 e , 以角速度 ω 绕过其中心的直径旋转, 已知电子的半径不大于 10^{-18} m , 按此估算, 电子要具有上述磁矩值, 相应的“赤道”线速度应多大? 由此判断经典模型是否合理.

参考解答:

分析: 带电球面旋转, 形成分布于球面的环形电流, 利用磁矩定义可计算求解.

解题: 设球面上电荷密度为 σ , 在球面上截取宽度为 ds 的球带, 球带相当于一半径为 r 的载流圆线圈, 其电流为 $dI = \sigma ds \omega r$, 相应的磁矩为

$$dP_m = dI \pi r^2$$

由图可见, 式中 $r = R \sin\theta$, $ds = R d\theta$, 因而

$$dP_m = \sigma \omega \pi R^4 \sin^3 \theta d\theta$$

各球带的 dP_m 的方向相同, 故整个自旋电子的磁矩为

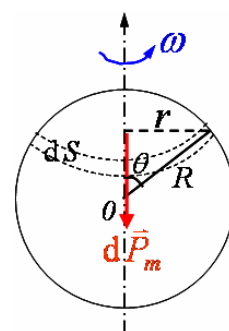
$$P_m = \int_0^\pi \sigma \omega \pi R^4 \sin^3 \theta d\theta = \sigma \omega \pi R^4 \int_0^\pi \sin^3 \theta d\theta = \frac{4\sigma \omega \pi R^4}{3}$$

式中 $\sigma = \frac{e}{4\pi R^2}$, 代入上式得: $P_m = \frac{4\omega \pi R^4}{3} \cdot \frac{e}{4\pi R^2} = \frac{\omega R^2 e}{3}$.

取 $R \approx 10^{-18} \text{ m}$, 并令 $P_m = \mu_m = 0.928 \times 10^{-23} \text{ J/T}$, 则赤道的线速度

$$v = \omega R = \frac{3P_m}{eR} = \frac{3 \times 0.928 \times 10^{-23}}{1.6 \times 10^{-19} \times 10^{-18}} = 1.7 \times 10^{14} \text{ (m/s)}$$

这个数值远大于真空中的光速, 这是不可能的, 因而, 不可能将电子看成一个绕中心轴



自转的带电小球.

四 研讨题

1. 人体也向外发出热辐射，为什么在黑暗中还是看不见人？

参考解答：

人体辐射频率太低，远离可见光波段。如果设人体表面的温度为 36°C ，则由维恩位移定律

$$\lambda_m T = b, \quad b = 2.897 \times 10^{-3} \text{ m} \cdot \text{K}$$

算出 $\lambda_m = 9.375 \times 10^{-6} \text{ m}$ ，在远红外波段，为非可见光，所以是看不到人体辐射的，在黑暗中也如此。

2. 在彩色电视研制过程中，曾面临一个技术问题：用于红色部分的摄像管的设计技术要比绿、蓝部分困难，你能说明其原因吗？

参考解答：

由于红光的频率比绿光、蓝光的频率小，故当光照射到金属表面上时，光电子从金属表面逸出时的最大初动能也小，这样回路中形成的光电流就比较小，甚至还有可能就没有光电子从金属表面逸出，回路中没有光电流。

3. 用可见光能产生康普顿效应吗？能观察到吗？

参考解答：

可以从下面两个角度来理解。

(1) 可见光的光子能量相对于 X 射线中的光子能量来说太小，与原子中的电子碰撞时，电子不能被认为是自由的，而是束缚在原子内，光子此时与整个原子碰撞，原子质量 M 很大，相应的波长改变量

$$\lambda_c = \frac{h}{Mc}$$

比康普顿波长要小得多，所以可见光波长的变化太小而观察不到。

(2) 假设可见光的光子可以与固体中的自由电子发生散射，波长的改变量 $\Delta\lambda$ 还是应该与康普顿效应中的相同，是康普顿波长

$$\lambda_c = \frac{h}{m_0 c} = 2.43 \times 10^{-3} \text{ nm}$$

它是 10^{-3} nm 的数量级。但由于可见光的波长很长，是 10^2 nm 的数量级，可算出波长的改变量 $\Delta\lambda / \lambda$ 为 10^{-5} 的量级，故不容易观察到。