

高等学校教学参考书

物质结构例题与习题

东北师范大学 华东师范大学 西北师范学院 合编

吉林科学技术出版社

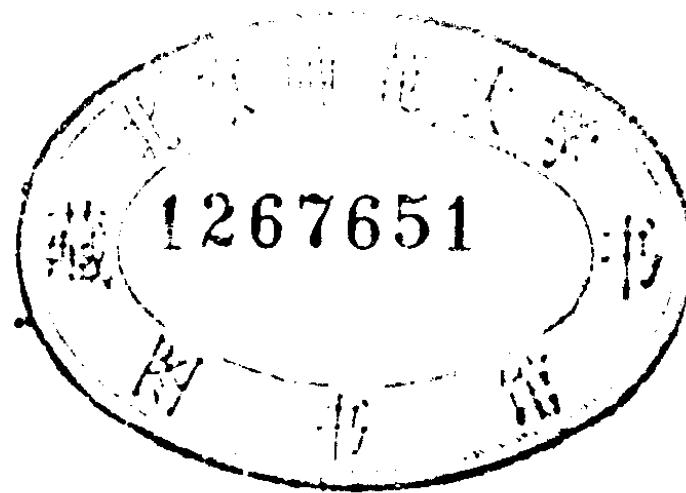
WUZHI JIEGOU LITI YU XITI

高等学校教学参考书

物质结构例题与习题

东北师范大学
华东师范大学 合编
西北师范学院

科学出版社



吉林科学技术出版社

高等学校教学参考书
物质结构例题与习题
东北师范大学 华东师范大学
西北师范学院 合编

*

吉林科学技术出版社出版 吉林省新华书店发行
长春市第二印刷厂印刷

*

787×1092毫米32开本 8.75印张 193,000字
1984年10月第1版 1984年10月第1次印刷
印数：1—12,790册
统一书号：13376·3 定价：1.20元

前　　言

物质结构是一门重要的基础理论课。高等师范院校试用教材《物质结构》已由人民教育出版社出版（1983年）。为满足教师和学生的共同需要，我们以东北师范大学的《结构化学例题与习题集》（内部交流用）为基础，根据试用教材的内容，收选了国内外有关书中的习题，编写成与《物质结构》教科书配套的《物质结构例题与习题》。

全书共600道题，其中近四分之一是给出详细求解过程的例题；二分之一是只给出标准答案的习题；还有一定数量的思考题。这些题可分为三类：一类是为加深理解基本概念和基本理论的复习巩固性题；另一类是运用所学知识解决实际问题的应用性题，这类题的分量最大；第三类是难度较大的综合性题，其中选入了一些攻读硕士学位研究生的入学试题。

本书内容、结构完全与高等师范院校试用教材《物质结构》相对应，也分为同样的五章。

本书的主要使用对象是高等师范院校学习《物质结构》或《结构化学》课程的高年级学生，也可供其他高等院校化学系师生和有关科技人员参考。

参加编写工作的有华东师范大学的钮泽富、高剑南，西北师范学院的肖泰、耿志远，东北师范大学的王荣顺、王惠忠、黄宗浩、杨承新。最后由王荣顺、黄宗浩、杨承新统编定稿。

在编写过程中得到了赵成大教授、潘道皑教授、郑载兴

教授和张昌言副教授的指导。

由于水平所限，对书中的错误和不当之处，恳请读者批评指正，以便再版时修订。

编 者

目 录

第一章	量子力学基础和原子结构	(1)
例 题	(1)
思 考 题	(51)
习 题	(55)
第二章	共价键理论和分子结构	(71)
例 题	(71)
思 考 题	(142)
习 题	(145)
第三章	配位场理论和络合物结构	(161)
例 题	(161)
思 考 题	(170)
习 题	(170)
第四章	测定分子结构的实验方法	(173)
例 题	(173)
思 考 题	(189)
习 题	(190)
第五章	晶体结构与结晶化学	(197)
例 题	(197)
思 考 题	(217)
习 题	(219)
习题答案	(228)
第一章	习题答案	(228)
第二章	习题答案	(235)

第三章	习题答案	(247)
第四章	习题答案	(249)
第五章	习题答案	(250)
附录	(252)
一、	物理常数	(252)
二、	单位换算	(253)
三、	能量换算	(253)
四、	化学上重要对称群的特征标表	(254)
元素周期表		

第一章 量子力学基础和原子结构

例 题

1. 试求满足波动方程为 $y = 20\cos[\pi(2.5t - 0.01x)]$ 的波的波长、周期和波速。

解：一般所用的方法是将该方程与标准的波动方程 $y = A\cos\left[2\pi\left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda}\right)\right]$ 相比较，从其相应的系数求得各参量。这里

$$\begin{aligned}y &= 20\cos[\pi(2.5t - 0.01x)] \\&= 20\cos\left[2\pi\left(\frac{2.5}{2}t - \frac{0.01}{2}x\right)\right]\end{aligned}\quad (1 \cdot 1)$$

将 (1·1) 式与标准波动方程中 x 的系数加以比较，得

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{0.01}{2} \quad \therefore \lambda = \frac{2}{0.01} = 200 \text{ (厘米)}$$

比较 t 的系数则得

$$\frac{1}{T} = \frac{2.5}{2} \quad \therefore T = \frac{2}{2.5} = 0.8 \text{ (秒)}$$

$$\text{波速 } v = \frac{\lambda}{T} = \frac{200}{0.8} = 250 \text{ (厘米/秒)}$$

另一种方法是根据这些量的物理意义来求，即从周相关系上来考虑。

(1) 波长的意义是同一时刻，同一波线上两相邻同周相（实质上相位差为 2π ）点之间的距离。即图1—1中 x_1 与 x_2 间的距离。

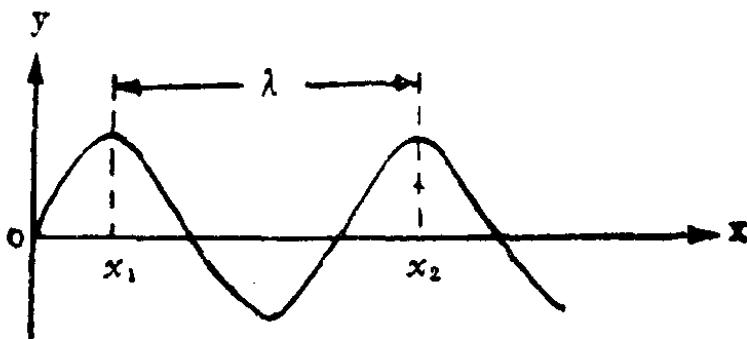


图 1—1

$$\therefore \pi(2.5t - 0.01x_1) - \pi(2.5t - 0.01x_2) = 2\pi$$

$$\therefore \lambda = x_2 - x_1 = 200 \text{ (厘米)}$$

(2) 周期的意义是波动传播一个波长的距离所需要的时间，如图1—2。

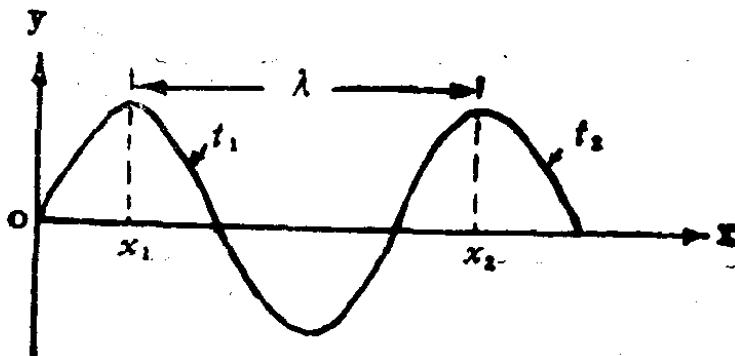


图 1—2

$$\pi(2.5t_1 - 0.01x_1) = \pi(2.5t_2 - 0.01x_2)$$

$$\therefore x_2 - x_1 = \lambda$$

$$\therefore T = t_2 - t_1 = 0.8 \text{ (秒)}$$

因为波动的周期等于质点振动的周期，即同一点的周相改变 2π 所经历的时间，如图1—3。所以也可用如下方法求

得周期

$$\pi(2.5t_2 - 0.01x) - \pi(2.5t_1 - 0.01x) = 2\pi$$

$$\therefore T = t_2 - t_1 = 0.8 \text{ (秒)}$$

(3) 波速的意义是周相传播的速度, 如图1—4。

$$\pi(2.5t_1 - 0.01x_1) = \pi(2.5t_2 - 0.01x_2)$$

$$\therefore v = \frac{x_2 - x_1}{t_2 - t_1} = 250 \text{ (厘米/秒)}$$

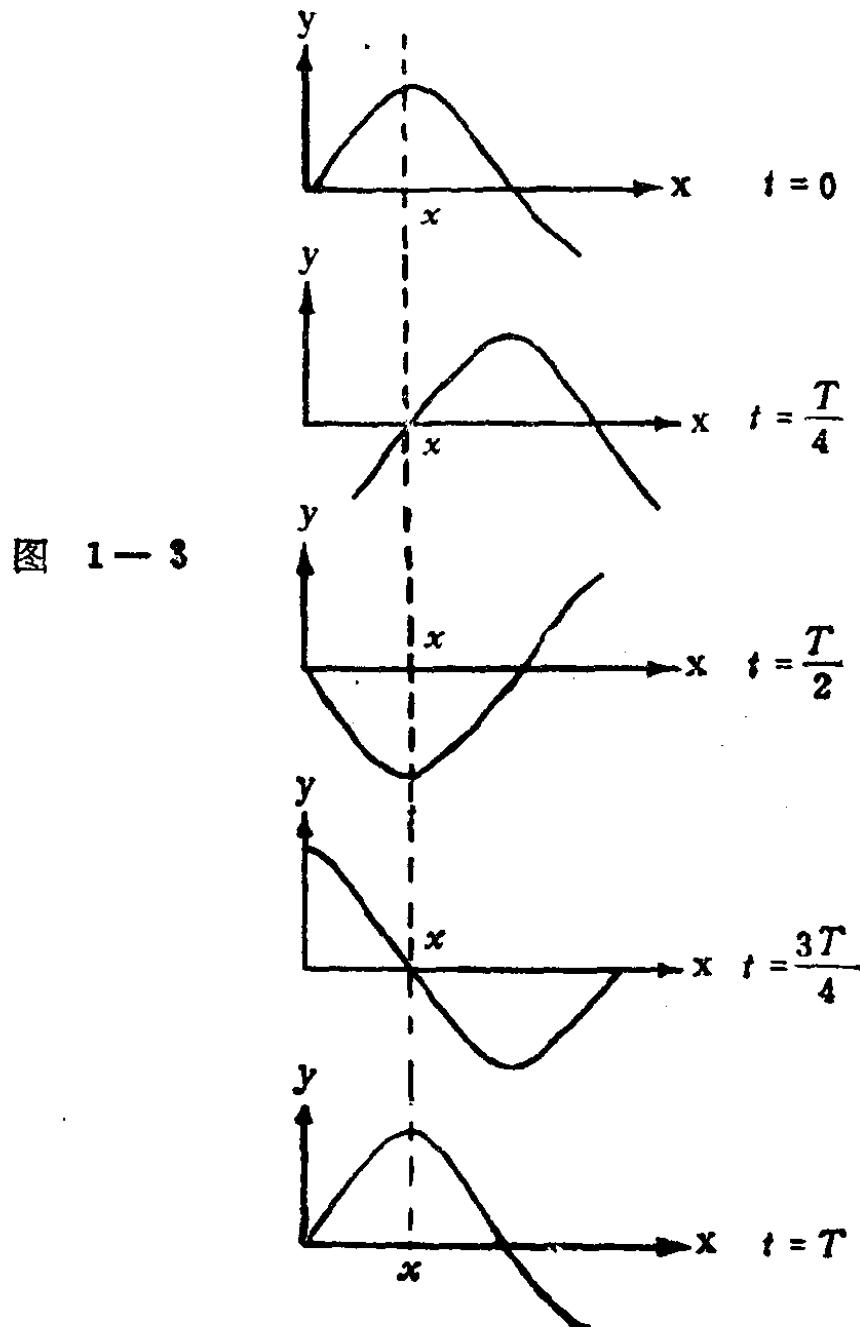


图 1—3

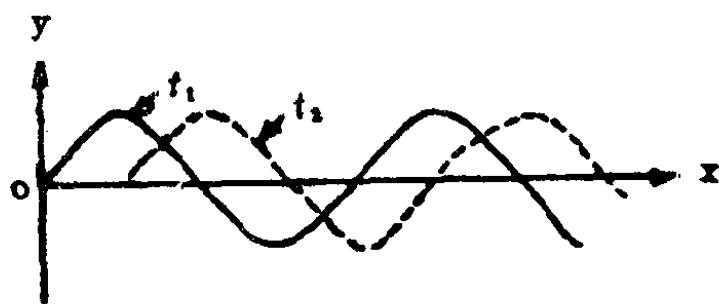


图 1—4

2. 在光电效应实验中，当以不同波长的光照射钙金属表面时，得到如下实验数据

λ (埃)	2536	3132	3650	4047
$\nu(10^{15} \text{赫芝})$	1.18	0.958	0.822	0.741
V_s (伏)	1.95	0.98	0.50	0.14

试由这些数据求普朗克常数。

解：根据 $h\nu = E_0 + eV_s$ ，并由 $E_0 = h\nu_0$ 有

$$eV_s = h(\nu - \nu_0), \text{ 即 } V_s = \frac{h}{e} (\nu - \nu_0)$$

由此可见抑制电压 V_s 与 ν 为线性关系，斜率为 h/e ，以 V_s 为纵坐标， ν 为横坐标，根据实验数据作图如图1—5。

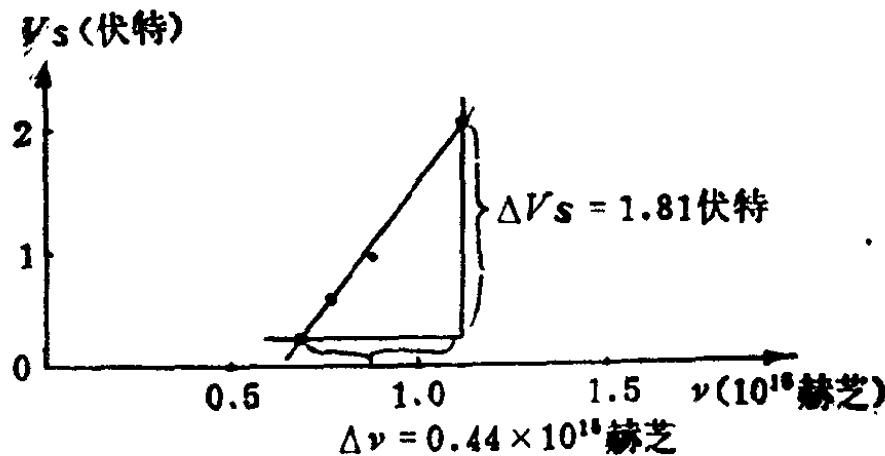


图 1—5

由图1—5可见， $h/e = \Delta V_s / \Delta v$ ，所以

$$h = e\Delta V_s / \Delta v = 1.6 \times 10^{-19} \text{ 库仑} \times 1.81 \text{ 伏} / (0.44 \times 10^{15} \text{ 秒}^{-1})$$

$$= 6.6 \times 10^{-34} \text{ (焦耳} \cdot \text{秒}), (\text{1库仑} \cdot \text{伏} = 1 \text{焦耳})$$

3. 在光电效应实验中，用频率为 4.39×10^{14} 赫芝的光照射钠金属的光电池方能产生光电流，试问用325毫微米的光照射时，需要多大的抑制电压 V_s 才能使所产生的光电流为零？

解：因为 $\nu_0 = 4.39 \times 10^{14}$ /秒的光照射金属钠的光电池方能产生光电流，所以使电子离开金属钠所需的逸出功为

$$W_0 = h\nu_0 = 6.63 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒} \times 4.39 \times 10^{14} / \text{秒}$$

$$= 2.92 \times 10^{-19} \text{ 焦耳} \times \left(\frac{1 \text{ 电子伏特}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ 焦耳}} \right)$$

$$= 1.82 \text{ (电子伏特)}$$

当应用能量为 $E = h\nu$ 的光子去照射逸出功为 W_0 的金属时，则多余的能量转化为光电子的动能，因而按能量守恒定律有

$$h\nu = W_0 + \frac{1}{2}mv^2$$

由于直接测量光电子的速度有困难，因而实验时可加抑制电压 V_s ，使光电流为零。这时抑制电压所做之功正好抵消光电子的最大动能，于是

$$eV_s = \frac{1}{2}mv^2 \quad \text{或} \quad eV_s = h\nu - W_0$$

对应于波长为325毫微米的光电子能量为

$$E = h\nu = hc/\lambda$$

$$= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒} \times 3 \times 10^8 \text{ 米}/\text{秒}}{325 \times 10^{-9} \text{ 米}}$$

$$= 6.12 \times 10^{-19} \text{ (焦耳)}$$

$$\text{故 } eV_s = h\nu - W_0$$

$$\therefore V_s = \frac{h\nu - W_0}{e} = \frac{(6.12 - 2.92) \times 10^{-19} \text{ 焦耳}}{1.602 \times 10^{-19} \text{ 库仑}}$$

$$= 2 \text{ (伏特)}$$

4. 今有波长为 $\lambda = 1 \text{ \AA}$ 的 X 射线束在碳块上散射，若从与入射方向成 90° 角的方向去观察散射辐射，试求（1）康普顿波长偏移 $\Delta\lambda$ 是多少？（2）给予反冲电子的动能为多少？（3）入射光在碰撞时，失去的能量占总能量的百分之几？

解：（1）在康普顿-吴有训实验中发现，当 X 射线被原子量较小的元素所组成的物质（例如石墨、石蜡等）散射后，波长会变长。根据光子与电子碰撞时应服从能量守恒和动量守恒定律，可以推得波长的偏移 $\Delta\lambda$ 与散射角 ϕ 之间有如下关系：

$$\Delta\lambda = \frac{h}{m_e c} \times (1 - \cos\phi)$$

这个结果与入射波长的大小是无关的。当 $\phi = 90^\circ$ 时，由上式可得

$$\Delta\lambda = \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ 焦耳/秒}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ 公斤}) \times (3 \times 10^8 \text{ 米/秒})}$$

$$\times (1 - \cos 90^\circ)$$

$$= 2.43 \times 10^{-12} \text{ 米} = 0.0243 \text{ (埃)}$$

（2）若令 K 表示电子的动能， λ' 为散射辐射的波长，根据能量守恒定律，则有

$$\frac{hc}{\lambda} = \frac{hc}{\lambda'} + K \quad (\lambda' = \lambda + \Delta\lambda)$$

$$= \frac{hc}{\lambda + \Delta\lambda} + K$$

$$\therefore K = \frac{hc \times \Delta\lambda}{\lambda (\lambda + \Delta\lambda)}$$

将X射线波长 $\lambda = 1 \text{ \AA}$ 代入上式得

$$K = \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ 焦耳}\cdot\text{秒}) \times (3 \times 10^8 \text{ 米}/\text{秒})}{(1 \times 10^{-10} \text{ 米}) \times (1 + 0.0243) \times 10^{-10} \text{ 米}} \times (2.43 \times 10^{-12} \text{ 米}) \\ = 4.72 \times 10^{-17} \text{ 焦耳} = 295 \text{ (电子伏特)}$$

(3) 入射的X射线光子能量是

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ 焦耳}\cdot\text{秒}) \times (3 \times 10^8 \text{ 米}/\text{秒})}{1.00 \times 10^{-10} \text{ 米}} \\ = 1.99 \times 10^{-15} \text{ 焦耳} = 12400 \text{ (电子伏特)}$$

光子损失的能量等于电子获得的能量 295 电子伏特，因此能量损失百分比为

$$\frac{295 \text{ 电子伏特}}{12400 \text{ 电子伏特}} \times 100\% = 2.4\%$$

读者还可证明，若光子的能量愈大(即波长越短)，则其在同样的碰撞中能量损失的百分比也就愈大。这可由

$$\frac{K}{E} = \frac{hc \times \Delta\lambda / [\lambda(\lambda + \Delta\lambda)]}{hc/\lambda} = \frac{\Delta\lambda}{\lambda + \Delta\lambda}$$

看得十分清楚。因为 $\Delta\lambda$ 与初始波长并无关系，若光子能量增大10倍 ($= 124000$ 电子伏特)，即波长缩小10倍，则可算得光子在同样碰撞中，将损失其原有能量的20%。

5. 试求当氢原子从 $n = 5$ 跃迁到 $n = 2$ 时所发射光子的波长。

解：根据里德堡公式有

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) = (1.097 \times 10^{-3} \text{ 埃}^{-1}) \times \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{5^2} \right)$$

$$\therefore \lambda = 4340 \text{ (埃)}$$

或者，根据玻尔能量公式 $E_n = -RZ^2/n^2$ 有

$$E_2 = -\frac{13.6 \text{ 电子伏特}}{2^2} = -3.40 \text{ (电子伏特)}$$

$$E_5 = -13.6 \text{ 电子伏特}/5^2 = -0.544 \text{ (电子伏特)}$$

所以发射的光子能量为

$$E_r = -0.544 - (-3.40) = 2.86 \text{ (电子伏特)}$$

其波长为

$$\begin{aligned}\lambda &= \frac{hc}{E_r} = \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒} \times 3 \times 10^8 \text{ 米/秒}}{2.86 \text{ 电子伏特} \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ 焦耳}} \\ &= \frac{12.4 \times 10^3 \text{ 电子伏特} \cdot \text{埃}}{2.86 \text{ 电子伏特}} \\ &= 4340 \text{ (埃)}\end{aligned}$$

6. 当氢原子跃迁到激发能为 10.19 电子伏特的状态时，发射出一个 4890 埃的光子。试确定在初始态时电子的结合能及此跃迁所对应的能级的量子数。

解：电子跃迁时所发射的光子能量

$$\begin{aligned}h\nu &= \frac{hc}{\lambda} = \frac{12.4 \times 10^3 \text{ 电子伏特} \cdot \text{埃}}{4.89 \times 10^3 \text{ 埃}} \\ &= 2.54 \text{ (电子伏特)}\end{aligned}$$

激发能 E_x 是把原子从基态激发到某一较高能级所需要的能
量。故该激发态能级的能量为

$$\begin{aligned}E_n &= E_i + E_x = -13.6 \text{ 电子伏特} + 10.19 \text{ 电子伏特} \\ &= -3.41 \text{ (电子伏特)}\end{aligned}$$

光子是由于两个能态之间电子发生跃迁而产生的，故在初始能态上电子的结合能 E_u 为

$$E_u = E_i + h\nu = -3.41 + 2.54 = -0.87 \text{ (电子伏特)}$$

电子跃迁所对应的能级量子数为 $n_u \rightarrow n_i$

$$n_u = \sqrt{E_1/E_u} = \sqrt{13.6/0.87} = 4$$

$$n_n = \sqrt{13.6/3.41} = 2$$

7. 求与下列各粒子相关的德布罗意波的波长：

(1) 能量为100电子伏特的自由电子。

(2) 动能为0.1电子伏特，质量为1克的质点。

(3) 能量为0.1电子伏特的自由中子。

(4) 温度 $T = 1\text{K}$ 时，具有动能 $E = \frac{3}{2}kT$ (k 为波尔兹曼常数) 的氮原子。

(5) 一粒重 10^{-7} 克，以每秒1厘米速度运动的尘埃。

解：由 $\lambda = h/p = h/mv$ 和 $p^2 = 2mE$ 可得

$$\lambda = h/\sqrt{2mE}$$

式中 E 为各粒子的动能， m 为各粒子的质量。把 m 和 E 值代入上式，可分别得到其德布罗意波长：

$$(1) \lambda = \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒}}{(2 \times 9.1 \times 10^{-31} \text{ 公斤} \times 100 \text{ 电子伏特} \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ 焦耳} \cdot \text{电子伏特}^{-1})^{\frac{1}{2}}} \\ = 6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒} / (5.4 \times 10^{-24} \text{ 公斤} \cdot \text{米} \cdot \text{秒}^{-1}) \\ = 1.2 \times 10^{-10} \text{ 米} = 1.2 \text{ (埃)}$$

$$(2) \lambda = \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒}}{(2 \times 1 \times 10^{-3} \text{ 公斤} \times 0.1 \text{ 电子伏特} \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ 焦耳} \cdot \text{电子伏特}^{-1})^{\frac{1}{2}}} \\ = 1.2 \times 10^{-22} \text{ 米} = 1.2 \times 10^{-12} \text{ (埃)}$$

$$(3) \lambda = \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒}}{(2 \times 1.67 \times 10^{-27} \text{ 公斤} \times 0.1 \text{ 电子伏特} \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ 焦耳} \cdot \text{电子伏特}^{-1})^{\frac{1}{2}}} \\ = 0.9 \times 10^{-10} \text{ 米} = 0.9 \text{ (埃)}$$

$$(4) \lambda = \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒}}{\left(2 \times \frac{4 \times 10^{-3} \text{ 公斤/摩尔}}{6 \times 10^{23} / \text{摩尔}} \times \frac{3}{2} \times 1 \text{ 开} \right)^{\frac{1}{2}} \times 1.38 \times 10^{-23} \text{ 焦耳/开}} \\ = 12.6 \times 10^{-10} \text{ 米} = 12.6 \text{ (埃)}$$

$$(5) \lambda = \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ 焦耳} \cdot \text{秒}}{1 \times 10^{-10} \text{ 公斤} \times 0.01 \text{ 米/秒}} \\ = 6.6 \times 10^{-22} \text{ 米} = 6.6 \times 10^{-12} \text{ (埃)}$$

在以上计算中，由于各粒子的能量都比较低，因而没有考虑相对论效应的影响。从计算结果可以看出，与（1）、（3）、（4）这三种微观粒子相关的波长相对来说较长，目前可以利用晶体等做为光栅而观察到它们的衍射效应。而粒子（2）虽然与（3）的中子能量相同，但因为粒子（2）的质量很大，相关的波长太小，以至目前还无法用仪器进行观察。对宏观粒子，即使是极端的情况下，如（5）中那样一粒重 10^{-7} 克的尘埃，以每秒1厘米的速度运动时，其波长也只有 6.6×10^{-12} 埃，其波动性并不明显，因此，通常对宏观物体一般就不必考虑它的波动性了。

8. 在戴维孙与革末的实验中，电子束垂直投射在一块

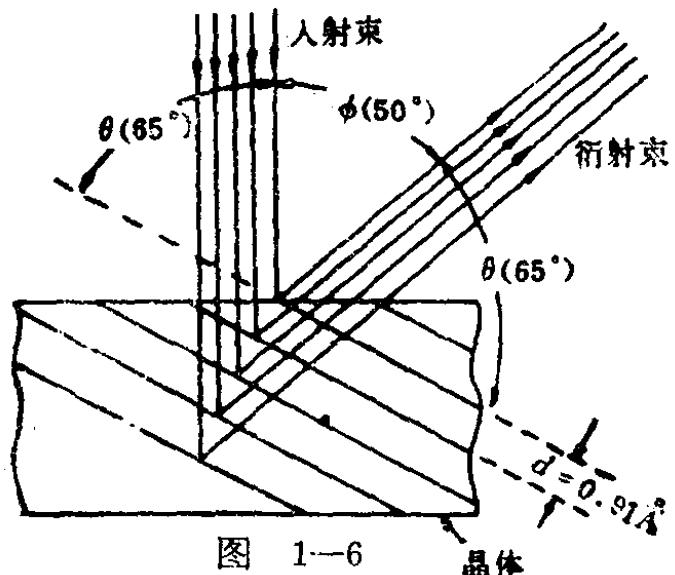


图 1-6