§ 22-3 实物粒子的波动性 The Wave Nature of a Real Particle

一、德布罗意波光的波粒二象性引起了法国德布罗意的反向思考

1924年德布罗意在他的博士论文"量子论研究"中,大胆地提出了一切实物粒子都具有波动性的假说。

该假说对实物粒子建立了一种微粒和波动双重性 的图象。

类似于光的波粒二象性,质量为m、以匀速运动的粒子具有相应的频率 κ 、波长 λ 。

这种描述实物粒子的波称为"物质波"或"德布罗 意波"。

实物粒子同光子一样:

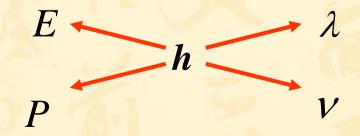
$$E = mc^2 = hv$$
 $P = mV = \frac{h}{\lambda}$

一个具有能量E、动量P的实物粒子,其相应的物质波的频率和波长分别为:

$$v = \frac{E}{h}$$

$$\lambda = \frac{h}{P}$$

物质性与波动性通过普朗 克常数h联系起来。



德布罗意公式

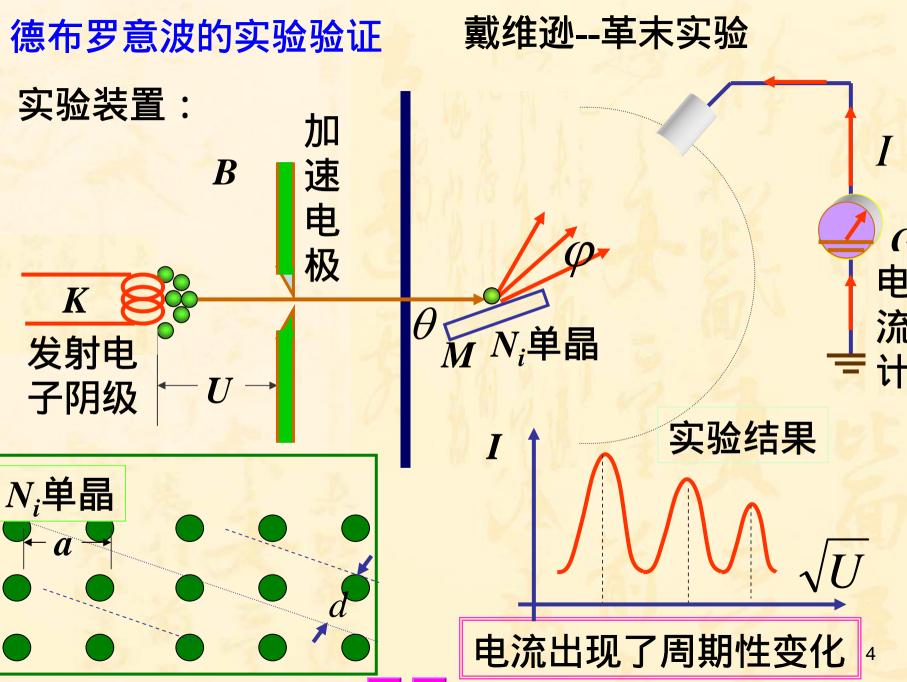
$$v = \frac{E}{h} = \frac{m_0 c^2}{h\sqrt{1 - (V/c)^2}}$$

$$\lambda = \frac{h}{P} = \frac{h}{m_0 V} \sqrt{1 - \frac{V^2}{c^2}}$$

非相对论近似下: (V << c)

$$\nu = \frac{m_0 c^2}{h}$$
 $\lambda = \frac{h}{P} = \frac{h}{m_0 V} = \frac{h}{\sqrt{2m_0 E_K}}$

$$E_K = \frac{1}{2} m_0 V^2$$



实验结果:

当U=54V, 2d=0.215nm时, 在 φ =50°的方向上测得电子流的极大值(散射极大)。

理论计算:

电子德布罗意波长:

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2em_0 U}} = \frac{12.3}{\sqrt{U}} = 0.167 \text{nm}$$

散射极大方向满足喇格公式

$$2d \sin \varphi = k\lambda$$

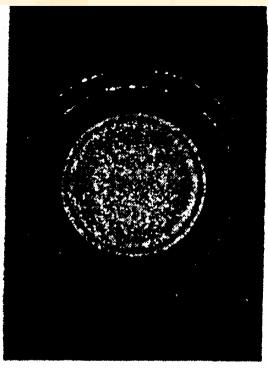
$$\sin \varphi = k \frac{\lambda}{2d}$$
 $k=1$, $\varphi = 51^{\circ}$

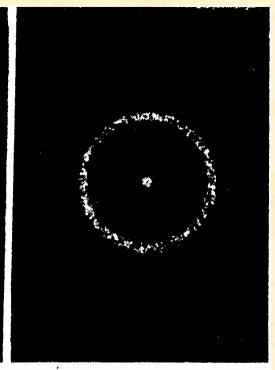
两值差别源于电子 受正离子吸引,在 晶体中动量稍大。 经修正后结果与实 验完全符合。

电子衍射图样:



(a)





(c)

德拜相

a)波长为 0.71nm 的 x 射线通过铝箔 所得到的衍射环

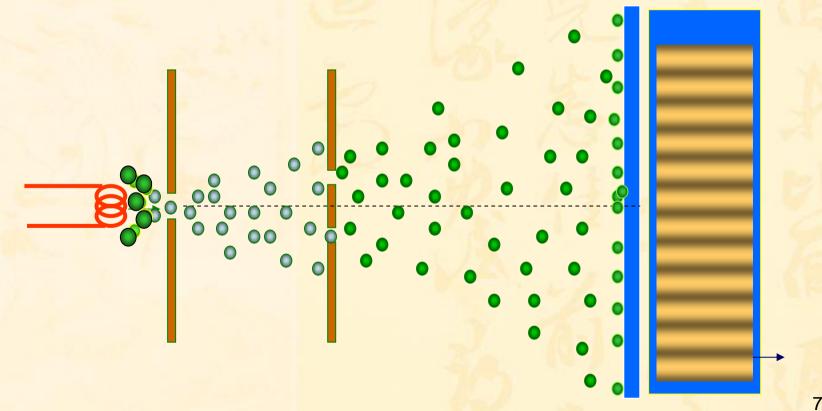
(b)

b)波长为 0.05nm 的电子束通过铝 箔所得到的衍射环

c)中子通过铜箔所得到的衍射环

电子双缝衍射实验

1961年琼森将一束电子加速到50KeV,让其通过一缝 宽为 $a=0.5\times10^{-6}$ m,间隔为 $d=2.0\times10^{-6}$ m的双缝,当电 子撞击荧光屏时,发现了类似于双缝衍射的图象。



电子波动性的应用:

电子显微镜

电子波长比可见光波长小10-3—10-5数量级,因而电子显微镜的分辨率可大大提高。

讨论:

宏观物体,如飞行的子弹 $m=10^{-2}$ kg, $V=5.0\times10^2$ m/s,对应的德布罗意波长:

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mE_k}} = 1.3 \times 10^{-25} \,\text{nm}$$
 太小,测不到!

微观物体,如电子 $m = 9.1 \times 10^{-31} \text{kg}$, $V = 5.0 \times 10^7 \text{m/s}$,对应的德布罗意波长:

$$\lambda = 1.4 \times 10^{-2} \,\mathrm{nm}$$

§ 22-4 不确定关系 (Uncertainty Relation)

在经典力学中,宏观物体的运动状态是确定的。如任一时刻,宏观物体同时具有确定的位置和动量。

1927,年海森堡指出:对于微观粒子,不可能象经典力学那样,同时确定其精确的位置和精确的动量。位置和动量之间存在着不确定关系。

不能用经典力学的方法来描述微观粒子的运动 状态。

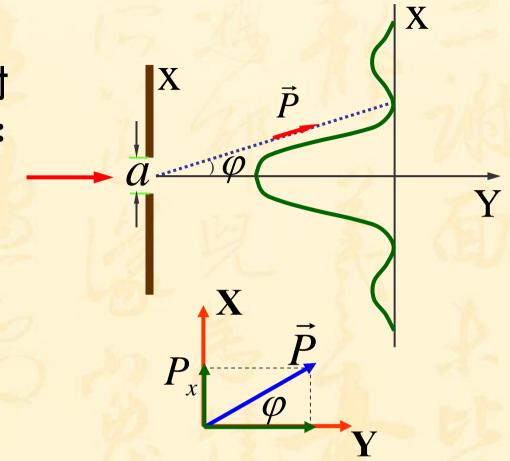
以单缝衍射为例:

电子束经狭缝 a 衍射时,其位置的不确定量:

$$\Delta x = a$$

第一级衍射极小对应衍 射角

$$\sin \varphi = \frac{\lambda}{a} = \frac{\lambda}{\Delta x}$$



设电子被限制在一级衍射极小的范围内,则电子在 x方向的动量分量:

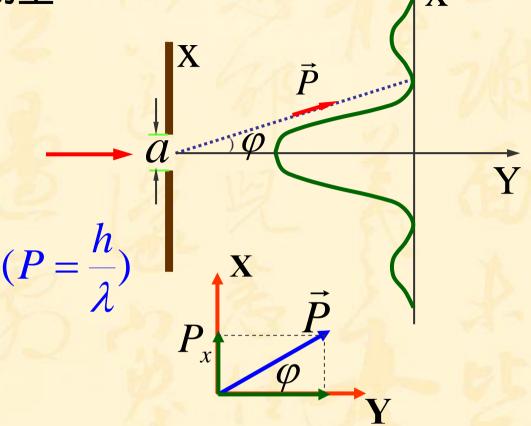
$$0 \le P_x \le P \sin \varphi$$

可见电子在x方向的动量 不确定量为:

$$\Delta P_{x} = P \sin \varphi$$

$$= P \frac{\lambda}{\Delta x} = \frac{h}{\Delta x}$$

$$\rightarrow \Delta P_x \Delta x = h$$



再计入各次极大,则 $\Delta P_x \geq P \sin \varphi$

$$\Delta P_{x} \Delta x \ge h$$

以上是粗略估计的结果。应用量子力学原理可精 确地推出:

$$(\hbar = \frac{h}{2\pi}) \quad \Delta P_x \Delta x \ge \frac{\hbar}{2}$$

类似地,推广到其它分量有:

$$\Delta P_{y} \Delta y \ge \frac{\hbar}{2}$$
 $\Delta P_{z} \Delta z \ge \frac{\hbar}{2}$

$$\Delta P_z \Delta z \ge \frac{\hbar}{2}$$

海森堡不确定关系

讨论 全 1.海森堡不确定关系的物理意义:

同一时刻,微观粒子在某一方向的位置和动量的 不确定量的乘积不能小于常数 $h/4\pi$,所以:

微观粒子的位置越精确(Δx 越小),动量就越不 确定 $(\Delta P_x$ 就越大);反之亦然。

- ◆当位置完全确定($\Delta x \rightarrow 0$),则动量的值就完全不 确定 $\Delta P_{\rm v} \rightarrow \infty$)。
- 2.不仅坐标与动量,而且角坐标与角动量、时间与 能量也满足不确定关系:

$$\Delta \theta \Delta L \ge \frac{\hbar}{2}$$

$$\Delta E \Delta t \ge \frac{\hbar}{2}$$

关系式 $\Delta t \Delta E \geq \frac{\hbar}{2}$ 说明:

若一个粒子的能量状态完全确定,即 $\Delta E=0$,则粒子停留在该态的时间为无限长: $\Delta t=\infty$ 。

3.不确定关系中的不确定量不是由于测量仪器或技术所致,而是由微观粒子的波粒二象性所决定的。

不确定关系反映了微观粒子运动的基本规律,它是自然界的客观规律。

4.能否用经典方法来描述某一问题,关键在于由 不确定关系所加限制能否被忽略。 例1:一质量为0.4kg的足球,以10m/s的速度飞来,如动量的不确定量为10%,求其位置的不确定量。

 $\mathbf{\hat{m}}: \Delta r \Delta P \geq \hbar/2$

$$\Delta r \ge \frac{\hbar/2}{\Delta p} = \frac{\hbar/2}{mV \times 10\%}$$

$$= \frac{6.63 \times 10^{-34} / 4\pi}{0.4 \times 10 \times 0.1}$$

$$\approx 1.32 \times 10^{-34} \,\mathrm{m} \rightarrow 0$$

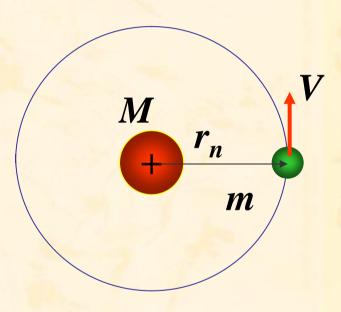
位置和动量能同时确定。



足球运动员完全不必 担心由于有波动性而 一脚踢空.

h所起的作 用可忽略 例2:氢原子线度的数量级为 10^{-10} m,氢原中电子的速度为 $V=10^{6}$ m/s,求其速度的不确定量。





$$\Delta V \ge \frac{\hbar/2}{m\Delta x}$$

$$=\frac{6.63\times10^{-34}/4\pi}{9.1\times10^{-31}\times10^{-10}}$$

$$\approx 6 \times 10^5 \text{ m/s} \rightarrow 10^6 \text{ m/s}$$

 ΔV 已达 10^6 m/s数量级,位置和动量不能同时确定, 经典轨道概念不再适用。