

# § 15.5 微观粒子的波粒二象性 不确定关系

## 一. 德布罗意假设(1924年)

|      | 波动性 ( $\lambda, \nu$ ) | 粒子性 ( $m, p$ ) |
|------|------------------------|----------------|
| 光    | +                      | +              |
| 实物粒子 | ?                      | +              |

假设：实物粒子具有 波粒二象性。

$$p = mv = \frac{h}{\lambda}$$

$$E = mc^2 = h\nu$$

德布罗意关系式

$$p = mv = \frac{h}{\lambda}$$

$$E = mc^2 = h\nu$$



波长  $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv} = \frac{h}{m_0 v} \sqrt{1 - v^2 / c^2}$

$$= \frac{hc}{\sqrt{E^2 - E_0^2}} = \frac{hc}{\sqrt{2E_0 E_k + E_k^2}}$$

$$E_k \ll E_0$$

$$\lambda \approx \frac{h}{\sqrt{2mE_k}}$$

$$\left( \begin{array}{l} E^2 = p^2 c^2 + E_0^2 \\ E = E_0 + E_k \end{array} \right)$$

频率

$$\nu = \frac{E}{h} = \frac{mc^2}{h} = \frac{m_0 c^2}{h \sqrt{1 - v^2 / c^2}}$$

**例** 计算经过电势差  $U_1=150\text{ V}$  和  $U_2=10^4\text{ V}$  加速的电子的德布罗意波长（不考虑相对论效应）。

**解** 
$$\frac{1}{2}m_0v^2 = eU \quad v = \sqrt{\frac{2eU}{m_0}}$$

根据德布罗意关系  $p = h/\lambda$ ，电子的德布罗意波长为

$$\lambda = \frac{h}{m_0v} = \frac{h}{\sqrt{2m_0e}} \frac{1}{\sqrt{U}} = \frac{1.225}{\sqrt{U}} \text{ nm}$$

波长分别为  $\lambda_1 = 0.1 \text{ nm}$        $\lambda_2 = 0.0123 \text{ nm}$

★ **说明**

**电子波波长**

$\ll$

**光波波长**

**观测仪器的分辨本领**

$$R = \frac{D}{1.22 \lambda}$$

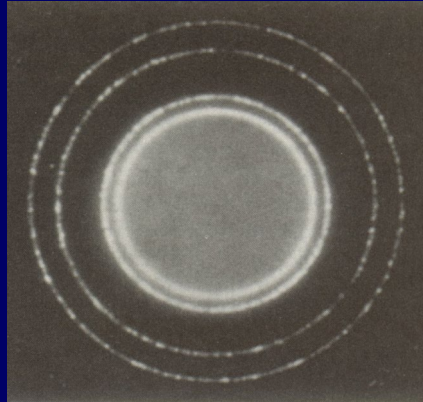
**电子显微镜分辨率  
远大于**

**光学显微镜分辨率**

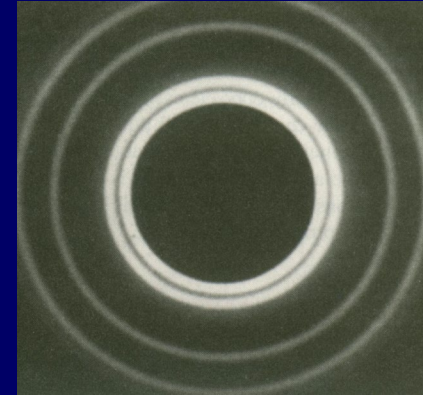
## 物质波实验验证:

革末—戴维孙电子散射实验(1927年), 观测到电子衍射现象。

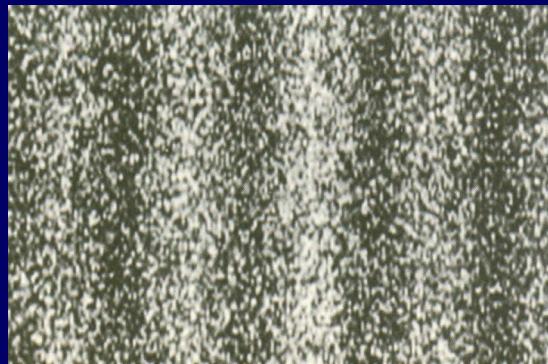
电子束



X射线

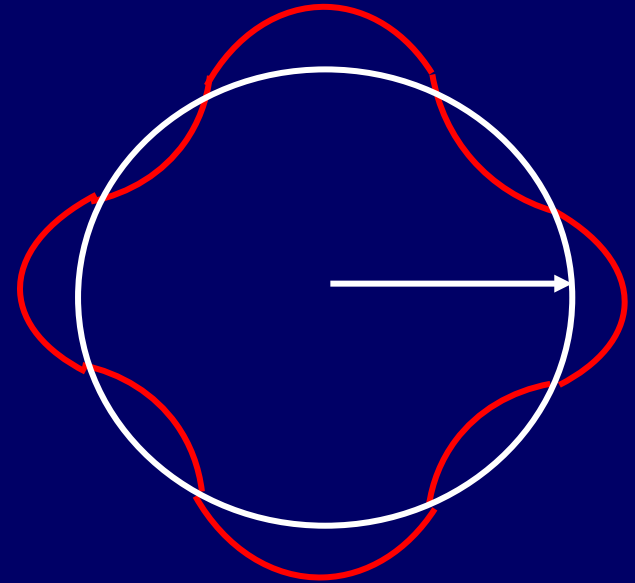


衍射图样 (波长相同)



$$2\pi r = n\lambda = n \frac{h}{mv}$$

$$L = mvr = n \frac{h}{2\pi} = n\hbar$$



能量的量子化与粒子的波动性相联系

## 二. 不确定关系

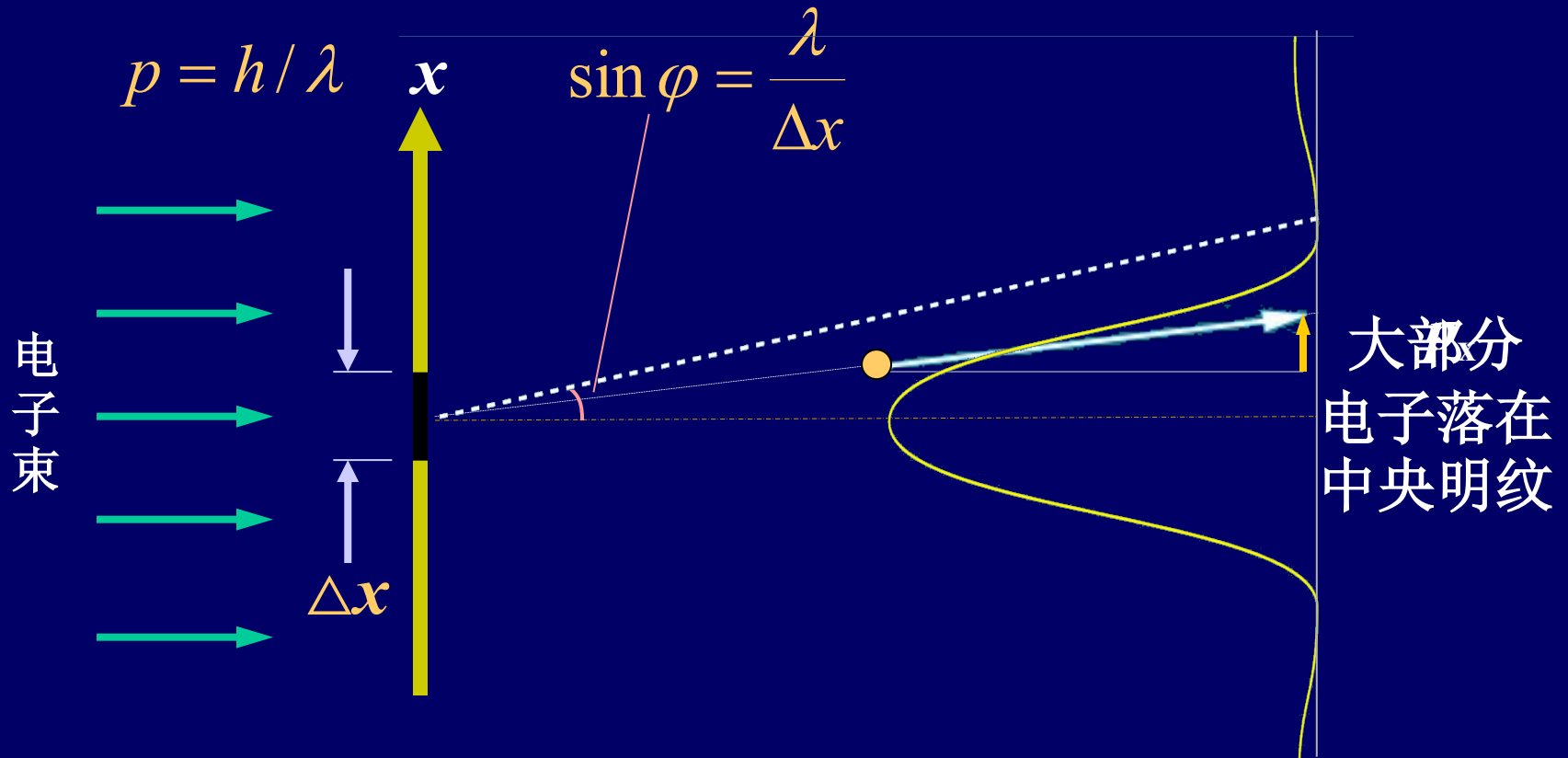
### 1. 动量 — 坐标不确定关系

微观粒子的位置坐标  $x$  和同方向的动量 分量  $p_x$  不能同时具有确定的值。

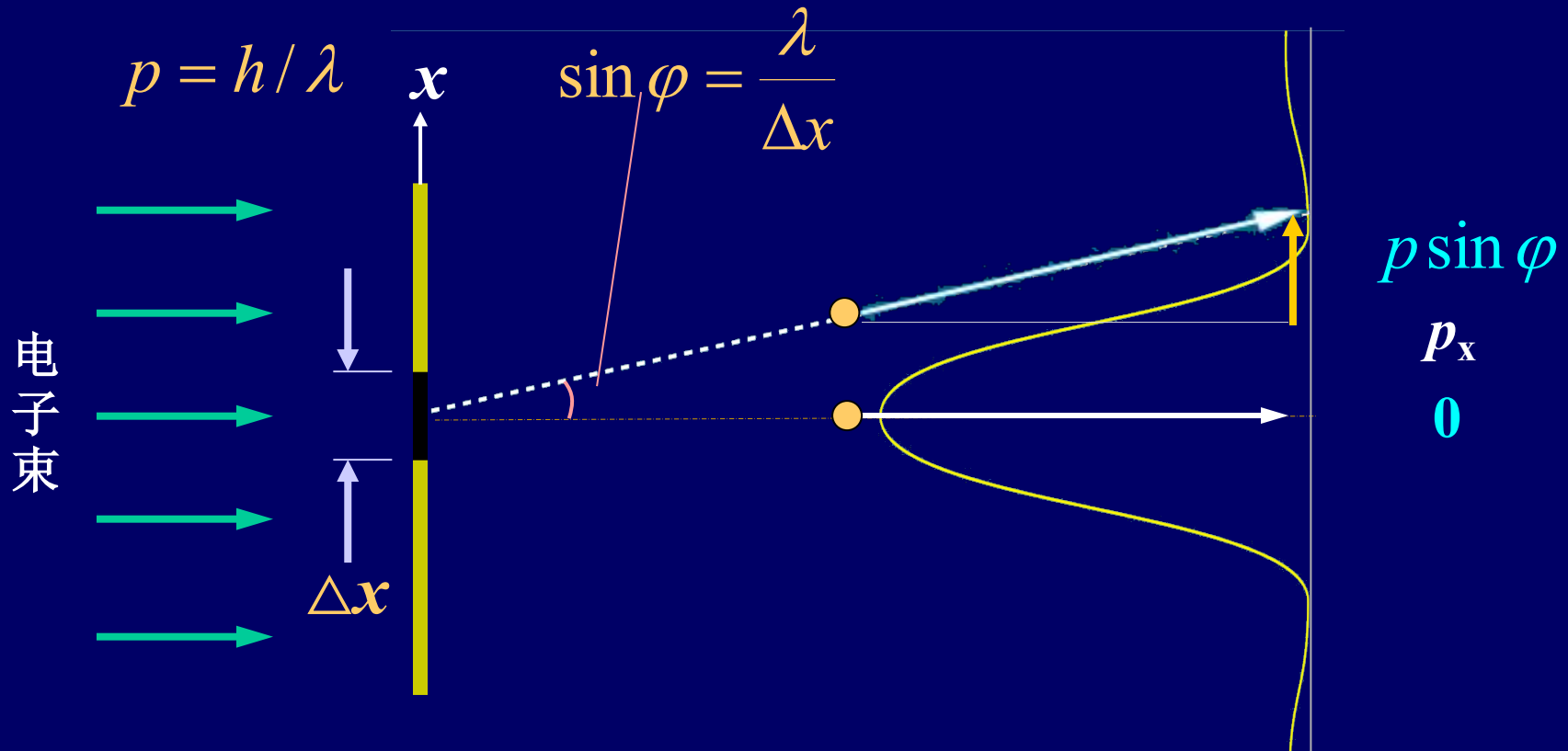
$\Delta x$ 、 $\Delta p_x$  分别是  $x$ 、 $p_x$  的不确定量，其乘积

$$\Delta x \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2}$$

一个量确定的越准确，另一个量的不确定程度就越大。



电子经过狭缝，其坐标  $x$  的不确定量为  $\Delta x$  ；



电子经过狭缝，其坐标  $x$  的不确定量为  $\Delta x$ ；动量分量  $p_x$  的不确定量为

$$\Delta p_x = p \sin \varphi = h / \Delta x \quad \Delta x \Delta p_x = h$$

减小缝宽  $\Delta x$ ,  $x$  确定的越准确  $\rightarrow p_x$  的不确定度, 即  $\Delta p_x$  越大





说明

不确定关系是微观粒子波粒二象性的直接体现

“轨道”的概念失去意义

划分了量子力学与经典力学的界限

**例** 原子的线度约为  $10^{-10}$  m，求原子中电子速度的不确定量。

**解** 原子中电子的位置不确定量  $10^{-10}$  m，由不确定关系

$$\Delta x \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2}$$

电子速度的不确定量为

$$\begin{aligned} \Delta v_x &= \frac{\Delta p_x}{m} \geq \frac{\hbar}{2m\Delta x} = \frac{6.63 \times 10^{-34}}{4 \times 3.14 \times 9.1 \times 10^{-31} \times 10^{-10}} \\ &= 5.8 \times 10^5 \text{ m/s} \end{aligned}$$

氢原子中电子速率约为  $10^6$  m/s。

**电子射线束直径  $10^{-4}$  m，加速电压 9000V**

$$\Delta v_x \geq \frac{\hbar}{2m\Delta x} \sim 0.58 \text{ m/s} \quad \ll \quad v_y = \sqrt{\frac{2eU}{m}} \sim 10^7 \text{ m/s}$$

例 波长  $\lambda = 500\text{nm}$ ,  $\frac{\Delta\lambda}{\lambda} = 10^{-7}$

求：光子坐标的不确定量。

解  $p_x = h / \lambda \quad \Delta p_x = h \Delta \lambda / \lambda^2$

$$\Delta x \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2}$$

$$\Delta x \geq \frac{\hbar}{2\Delta p_x} = \frac{\lambda^2}{4\pi\Delta\lambda} = 0.4m$$

## 2. 能量 — 时间不确定关系

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

反映了原子能级宽度  $\Delta E$  和原子在该能级的平均寿命  $\Delta t$  之间的关系。

激发态

平均寿命

$$\Delta t \sim 10^{-8} \text{ s}$$

能级宽度

$$\Delta E \geq \frac{\hbar}{2\Delta t} \sim 10^{-8} \text{ eV}$$

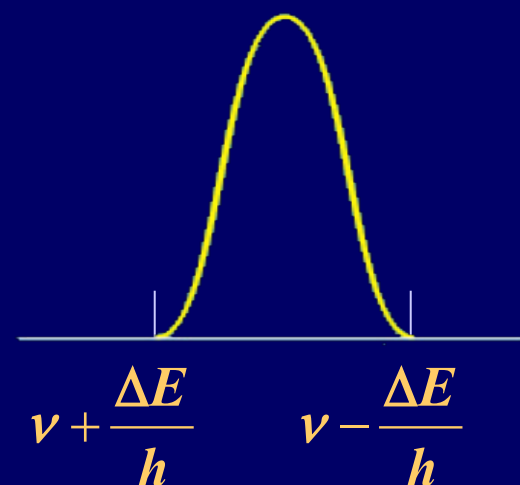
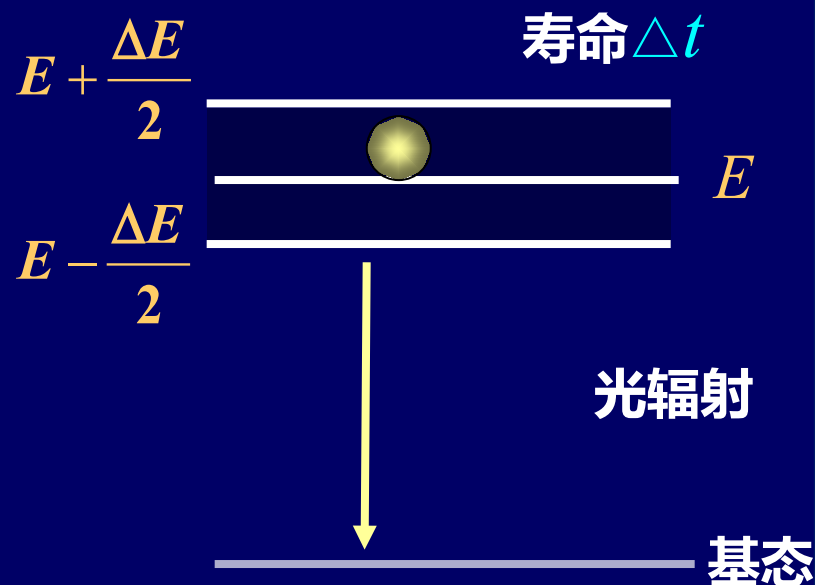
基态

平均寿命

$$\Delta t \rightarrow \infty$$

能级宽度

$$\Delta E \rightarrow 0$$



辐射光谱线固有宽度