

TFYA35 Molekylfysik  
Föreläsning 3

Thomas Ederth  
Linköpings universitet  
IFM

### 3-1 Heisenbergs osäkerhetsrelation

”Det är omöjligt att med godtycklig precision bestämma både en partikels position och rörelsemängd.”

$$\Delta p \Delta x \geq \hbar/2$$

Osäkerheterna  $\Delta$  är väldefinierade (rms-värden, ”root mean squared”), t.ex.:

$$\Delta p = \sqrt{\langle p^2 \rangle - \langle p \rangle^2}$$

$$\Delta x = \sqrt{\langle x^2 \rangle - \langle x \rangle^2}$$

### 3-1 Heisenbergs osäkerhetsrelation (forts.)

Osäkerhetsrelationen gäller för varje par av komplementära (icke-kommuterande) variabler, d.v.s. sådana att

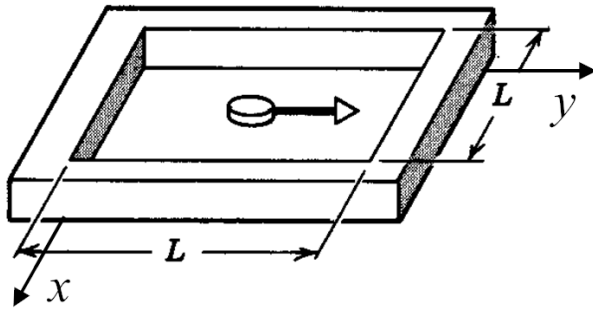
$$\hat{\Omega}_1\hat{\Omega}_2\psi \neq \hat{\Omega}_2\hat{\Omega}_1\psi$$

$[E, t]$  och  $[p_x, x]$  är komplementära, men *inte* t.ex.  $[p_x, y]$ .

*Kommutatorn* till operatorerna  $\hat{\Omega}_1$  och  $\hat{\Omega}_2$  ges av

$$[\hat{\Omega}_1, \hat{\Omega}_2] = \hat{\Omega}_1\hat{\Omega}_2 - \hat{\Omega}_2\hat{\Omega}_1$$

### 3-2 Tvådimensionell (2D) rörelse: Partikel i kvadratisk låda



$$V(x, y) = 0 \quad : \quad 0 \leq x \leq L, 0 \leq y \leq L$$

$$V(x, y) \rightarrow \infty \quad : \quad x < 0, x > L ; y < 0, y > L$$

Schrödingerekvationen blir:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \left( \frac{d^2}{dx^2} + \frac{d^2}{dy^2} \right) \psi = E\psi$$

Rörelserna i  $x$ - och  $y$ -led är oberoende i detta system, så att

$\hat{H} = \hat{T}_x(x) + \hat{T}_y(y)$ . Ansätt därför  $\psi(x, y) = X(x)Y(y)$ , och  $E = E_x + E_y$ .

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \left[ \frac{d^2}{dx^2} XY + \frac{d^2}{dy^2} XY \right] = -\frac{\hbar^2}{2m} \left[ Y \frac{d^2 X}{dx^2} + X \frac{d^2 Y}{dy^2} \right] = E XY \quad \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \left/ \begin{array}{c} \text{dividera} \\ \text{med } XY \end{array} \right/ \Rightarrow -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{X} \frac{d^2 X}{dx^2} - \frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{Y} \frac{d^2 Y}{dy^2} = E$$

### 3-2 Tvådimensionell (2D) rörelse: Partikel i kvadratisk låda (forts.)

$$\begin{cases} -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} X = E_x X \\ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dy^2} Y = E_y Y \end{cases}$$

Lösningar:

$$\begin{cases} X_n = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin \frac{n\pi x}{L}, & E_x = \frac{h^2 n^2}{8mL^2}, n = 1, 2, 3, \dots \\ Y_m = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin \frac{m\pi y}{L}, & E_y = \frac{h^2 m^2}{8mL^2}, m = 1, 2, 3, \dots \end{cases}$$

$$\psi_{n,m}(x, y) = \frac{2}{L} \sin \frac{n\pi x}{L} \sin \frac{m\pi y}{L}, \quad E_{n,m} = (n^2 + m^2) \frac{h^2}{8mL^2}$$

Tillstånden  $\psi_{1,2}$  och  $\psi_{2,1}$  motsvarar olika vågfunktioner som har samma energi  $\Rightarrow$  *degeneration!*