

# シュレディンガー方程式の導出

[12] 電子は波の性質をもち、その波動関数  $\Psi(x)$  が

$$\text{定常波の時の波の微分方程式 } \frac{\partial^2 \Psi(x)}{\partial x^2} = -\left(\frac{\omega}{v}\right)^2 \Psi(x) = -\left(\frac{2\pi}{\lambda}\right)^2 \Psi(x) \text{ を}$$

満たすと仮定する。一方、電子は粒子でもあるので、

$$\text{ドブロイの波長と運動量の式 } p = mv = \frac{h}{\lambda} \text{ と}$$

エネルギー保存の式  $E = \frac{1}{2}mv^2 + U(x)$  も満たすと仮定して、これらから

$$\text{シュレディンガー方程式 } \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + U(x)\right) \Psi(x) = E\Psi(x) \text{ を導け。}$$

ただし  $\hbar = \frac{h}{2\pi}$  である。また運動量演算子が  $\hat{p} \equiv -i\hbar \frac{\partial}{\partial x}$  と定義すると

シュレディンガー方程式は  $\left(\frac{\hat{p}^2}{2m} + U(x)\right) \Psi(x) = E\Psi(x)$  とかけることを説明せよ。



## 波動関数の性質

[13]

① シュレディンガー方程式の解である波動関数  $\Psi(x)$  を用いて、位置  $x$  における電子の確率密度  $\rho(x)$  を表せ。

② 波動関数の満たすべき条件に、  
(a)規格化、(b)一価性、(c)有限性、(d)連続性があげられる。  
それぞれどういうことか説明せよ。

**感想・意見・質問 (必須)**