

### 8.3 Die Schrödinger-Gleichung

- die grundlegende Gleichung der Quantenmechanik
- (in den bis jetzt diskutierten Fällen) eine Wellengleichung für Materiewellen (gilt aber auch allgemeiner)
- sie wird postuliert und lässt sich nicht herleiten  
(wie andere grundlegende Gesetzmässigkeiten: Hauptsätze der Thermodynamik, Newtonsche Bewegungsgleichung, ...)
- Erinnerung: Verwendung von Wellengleichungen in der Mechanik, Elektrodynamik etc.
- Hier: Bestimme die fundamentale Differentialgleichung für welche die Wellenfunktion die quantenmechanischen Teilcheneigenschaften korrekt beschreibt.
- betrachte die Wellenfunktion eines **freien Teilchens** (in einer Dimension) gegeben durch eine ebene Welle entlang der x-Richtung mit Ausbreitungsgeschwindigkeit  $v = \lambda \nu$

$$\Psi = A e^{-i\omega(t - \frac{x}{v})} = A e^{-2\pi i (\nu t - \frac{x}{\lambda})}$$

- $\nu$  und  $\lambda$  ausgedrückt in Energie  $E$  und Impuls  $p$

$$E = h\nu \quad ; \quad p = \frac{h}{\lambda}$$

- somit

$$\Psi = A e^{-\frac{i}{\hbar} (Et - px)}$$

mit der reduzierten Planck-Konstanten

$$\hbar = \frac{h}{2\pi}$$

### 8.3.1 Intuitive Herleitung der **Schrödinger-Gleichung**:

- finde Wellengleichung für  $\psi$  durch Differentiation der Wellenfunktion für ein freies Teilchen  $\psi$  nach dem Ort  $x$  ...

$$\frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} = -\frac{p^2}{\hbar^2} \psi \quad (\Leftrightarrow) \quad p^2 \psi = -\hbar^2 \frac{\partial^2}{\partial x^2} \psi$$

... und nach der Zeit  $t$

$$\frac{\partial \psi}{\partial t} = -\frac{iE}{\hbar} \psi \quad (\Leftrightarrow) \quad E\psi = i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t}$$

- für ein nicht-relativistisches Teilchen ( $v < c$ ) ist die Gesamtenergie gegeben durch

$$E = \frac{p^2}{2m} + U(x,t)$$

- Multiplikation mit  $\psi$

$$E\psi = \frac{p^2}{2m} \psi + U(x,t)\psi$$

- Ersetzen der Ausdrücke für **E** und **p**

$$i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \psi = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \psi + U(x,t) \psi$$

kinetische  
Energie

potentielle  
Energie

dies ist die zeitabhängige  
**Schrödinger-Gleichung**  
in einer Dimension (1D)

- für  $U = 0$  beschreibt sie ein freies Teilchen

- in drei Dimensionen (3D):

$$i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \Psi = -\frac{\hbar^2}{2m} \underbrace{\left( \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right)}_{\nabla^2 = \Delta} \Psi + U(x, y, z, t) \Psi$$

Laplace-Operator

Bemerkungen:

- das Potential  $U$  beschreibt alle externen Kräfte auf das Teilchen
- durch Lösung der Schrödinger-Gleichung kann die Wahrscheinlichkeitsverteilung des Teilchens aus der Wellenfunktion  $\Psi$  für jeden Ort  $x$  und jede Zeit  $t$  bestimmt werden.

Nocheinmal:

- Die Schrödinger-Gleichung ist ein Postulat.
- Quantenmechanische physikalische Effekte, die in Experimenten beobachtet werden, sind exzellent durch diese Gleichung beschrieben.
- Es gibt keine formale Herleitung für diese Gleichung

### 8.3.2 Die zeitunabhängige Schrödinger-Gleichung

- in vielen Problemen der Quantenmechanik hängt das Potential  $U$  nicht explizit von der Zeit  $t$  ab
- in diesen Fällen lässt sich die Schrödinger-Gleichung vereinfachen
- für die Wellenfunktion eines freien Teilchens gilt zum Beispiel:

$$\psi(x,t) = e^{-\frac{i}{\hbar}(Et - px)} = e^{-\frac{i}{\hbar}Et} e^{\frac{i}{\hbar}px} = e^{-\frac{i}{\hbar}Et} \tilde{\psi}(x)$$

- es stellt sich heraus, dass die Wellenfunktion für alle zeitunabhängigen Probleme auf diese Art und Weise separiert werden kann
- Die Schrödinger-Gleichung lautet dann

$$i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \psi(x,t) = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \psi(x,t) + U(x) \psi(x,t)$$

$$\Rightarrow E \tilde{\psi}(x) e^{-\frac{i}{\hbar}Et} = e^{-\frac{i}{\hbar}Et} \left( -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \tilde{\psi}(x) \right) + e^{-\frac{i}{\hbar}Et} U(x) \tilde{\psi}(x)$$

$$\Rightarrow (E - U(x)) \tilde{\psi}(x) + \frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \tilde{\psi}(x) = 0$$

- in drei Dimensionen (3D)

$$(E - U) \psi + \frac{\hbar^2}{2m} \left( \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) \psi = 0$$

- Eine solche zeitunabhängige Schrödinger-Gleichung kann eine oder mehrere Lösungen  $\psi_i$  besitzen.
- Die zu den verschiedenen Lösungen  $\psi_i$  gehörenden Energien  $E_i$  erklären auf natürliche Art die Quantisierung der Energie, die in stabilen zeitunabhängigen Systemen experimentell beobachtet wird

### 8.3.3 Der Hamilton-Operator

Der Gesamtenergie-Operator  $E$  eines quantenmechanischen System kann mittels des Impuls  $p$  und des potentiellen Energie-Operatoren  $U$  ausgedrückt werden

$$\hat{E} = \frac{\hat{p}^2}{2m} + U = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + U(x) = \hat{H}$$

Dieser Operator wird dann der **Hamilton-Operator**  $H$  des Systems genannt.

zeitabhängige und ...

$$i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \psi = \hat{H} \psi$$

... zeitunabhängige Schrödinger-Gleichung

$$\hat{H} \psi = E \psi$$

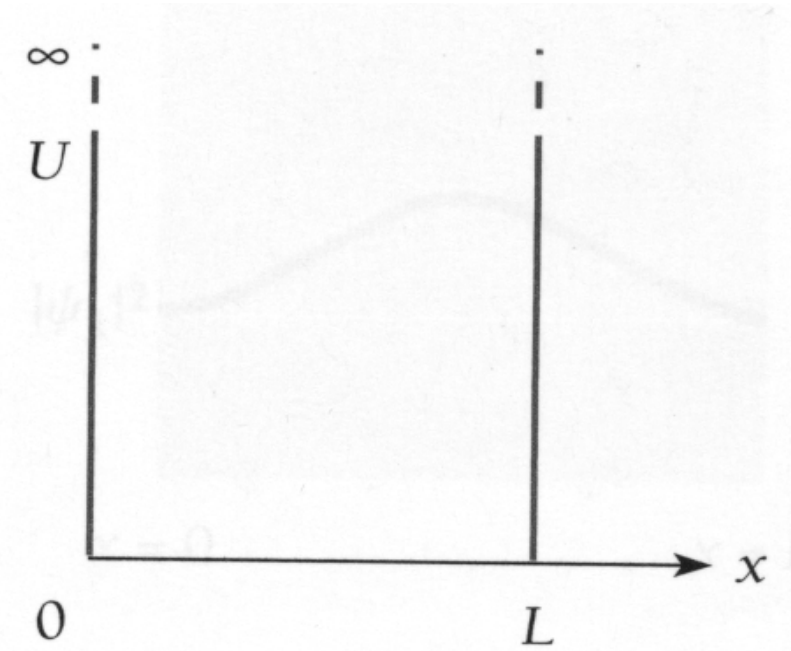
## 8.4 Teilchen in einem Potentialtopf gelöst mit der Schrödinger-Gleichung

ein einfaches Beispiel zur Anwendung der Schrödinger-Gleichung

- betrachte ein einzelnes Teilchen (z.B. ein Elektron) in einem 1D Potentialtopf (3D in den Übungen),

Eigenschaften des Potentials  $U$ :

- die Bewegung des Teilchens entlang der  $x$ -Richtung ist durch harte Wände in den Positionen  $x = 0$  und  $x = L$  eingeschränkt
- diese Tatsache wird durch eine Potential  $U$  mit  $U = 0$  für  $0 < x < L$  und  $U = \infty$  an allen übrigen Orten beschrieben



## Bestimme die Wellenfunktion $\psi$ des Teilchens im Potentialtopf durch Lösung der zeitunabhängigen Schrödinger-Gleichung

- gewöhnliche Differentialgleichung 2. Ordnung für  $\psi$

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \psi = E \psi \quad \text{for } 0 < x < L$$

- allgemeine Lösung:

$$\psi = A \sin \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar} x + B \cos \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar} x$$

- Randbedingungen  $\psi = 0$  für  $x < 0$  und  $x > L$ :

$$\psi(0) = 0 \quad \Rightarrow \quad B = 0$$

$$\psi(L) = 0 \quad \Rightarrow \quad \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar} L = n\pi$$

- erlaubte Energien  $E_n$  eines Teilchens mit der Quantenzahl  $n$  in einem Potentialtopf

$$E_n = \frac{n^2 h^2}{8mL^2} \quad \text{for } n = 1, 2, 3, \dots$$

- die unnormierte Wellenfunktion  $\psi_n$  zur Quantenzahl  $n$

$$\Psi_n = A \sin \frac{n\pi x}{L}$$

- Normierungsbedingung

$$\int_0^L |\Psi_n|^2 dx = \int_0^L A^2 \sin^2 \frac{n\pi x}{L} dx = 1$$

$$\Rightarrow A = \sqrt{\frac{2}{L}}$$

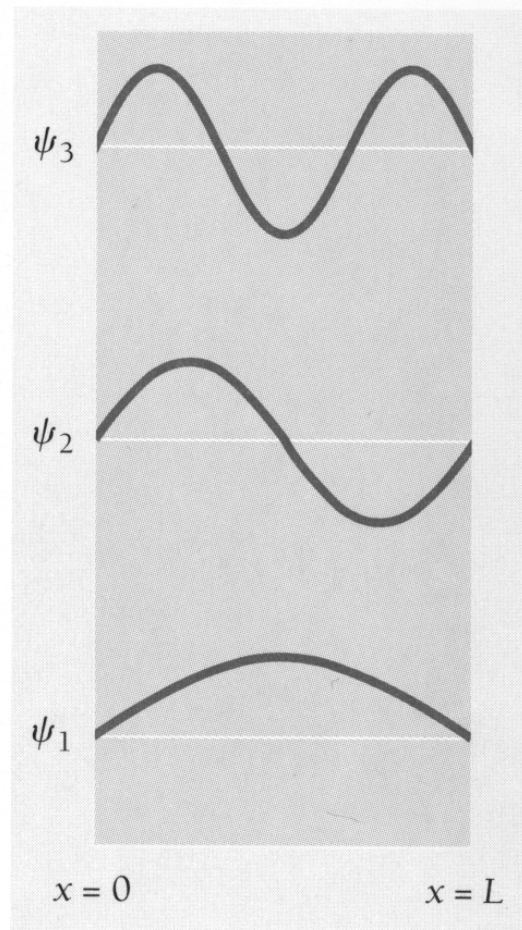
- normierte Wellenfunktion  $\psi$

$$\Psi_n = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin \frac{n\pi x}{L} \quad ; \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

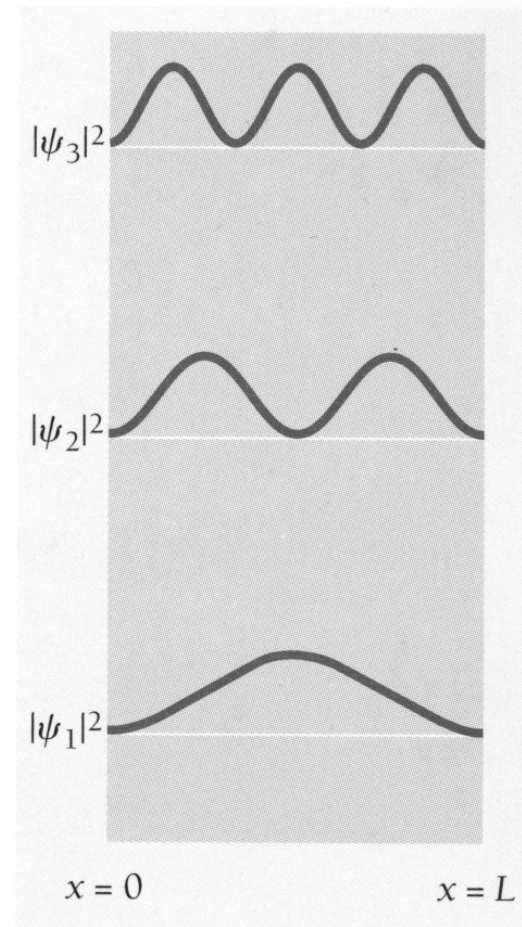


# Abbildung der Wellenfunktion für verschiedenen Hauptquantenzahlen $n$ :

- Wellenfunktionen  $\psi_n$



- zugehörige Wahrscheinlichkeitsdichten  $|\psi_n|^2$



Bemerkungen:

- Wahrscheinlichkeitsdichten hängen stark von  $n$  ab
- $n = 1$ : höchste Wahrscheinlichkeitsdichte im Zentrum ( $x = L/2$ )
- $n = 2$ : niedrigste Wahrscheinlichkeitsdichte im Zentrum
- klassisch Wahrscheinlichkeitsdichte ist konstant

## 8.5 Erwartungswerte

- alle Informationen über ein Teilchen sind in seiner Wellenfunktion  $\psi$  enthalten
- wir wissen bereits wie die Aufenthaltswahrscheinlichkeit eines Teilchens an einem Ort mit einer gewissen Koordinate bestimmt wird
- um andere experimentell erfassbaren Größen zu bestimmen werden **Erwartungswerte** berechnet

Beispiel aus der klassischen Physik:

- Schwerpunkt einer Ansammlung von  $N$  Teilchen mit jeweils  $N_i$  Teilchen bei der Koordinate  $x_i$

$$\bar{x} = \frac{N_1 x_1 + N_2 x_2 + \dots + N_m x_m}{N_1 + N_2 + \dots + N_m} = \frac{\sum x_i N_i}{\sum N_i}$$

**Quantenmechanischer Erwartungswert des Ortes:**

- für ein einzelnes Teilchen, das sich mit der Wahrscheinlichkeit  $p_i$  an der Position  $x_i$  befindet

$$\bar{x} = \frac{p_1 x_1 + \dots + p_m x_m}{p_1 + \dots + p_m} = \frac{\sum p_i x_i}{\sum p_i}$$

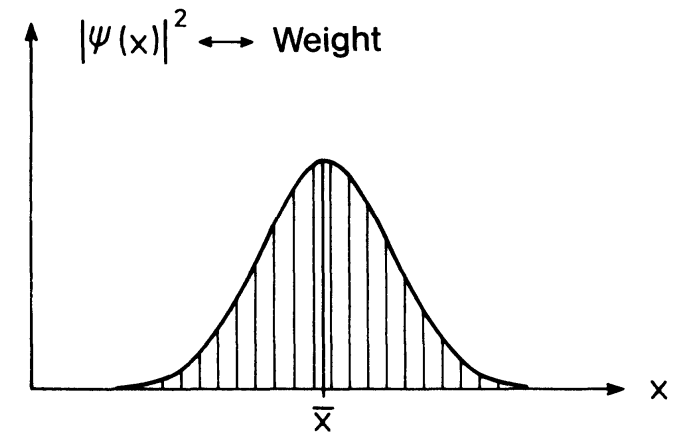
mit  $p_i = |\psi_i|^2 dx_i$

- im kontinuierlichen Grenzfall

$$\bar{x} = \frac{\int x |\psi|^2 dx}{\int |\psi|^2 dx} \approx \langle x \rangle$$

Allgemeiner: Erwartungswert einer Größe  $G(x)$  (die kein Operator ist)

$$\langle G(x) \rangle = \int G(x) |\psi|^2 dx$$



## Erwartungswert des Impulses

- betrachte Wellenpaket

$$\psi(x) = \int_{-\infty}^{\infty} C(p) \frac{1}{\sqrt{h}} e^{\frac{i}{h} p x} dp$$

und die Zerlegung der Wellenfunktion  $\psi$  nach ebenen Wellen

- $|c(p)|^2 dp$  entspricht der Wahrscheinlichkeit ein Teilchen mit Impuls  $p$  im Intervall  $p + dp$  zu finden
- Mittelwert des Impuls  $p$

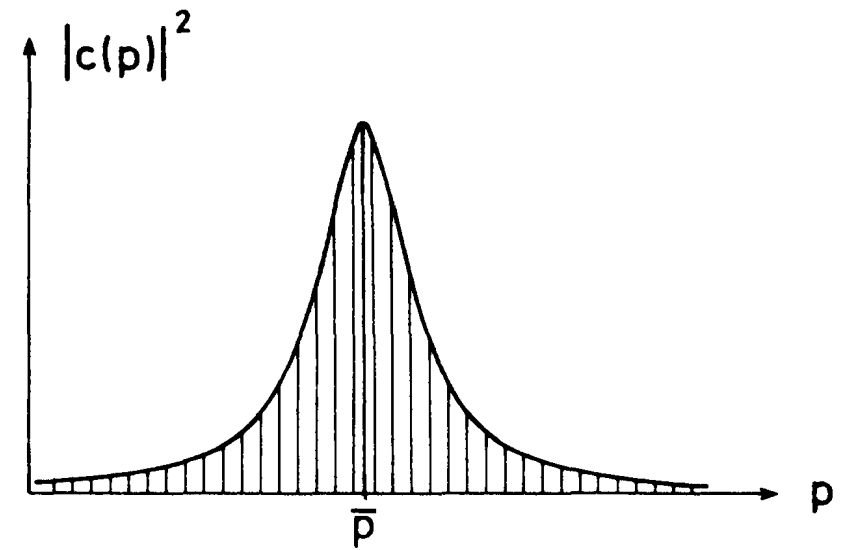
$$\bar{p} = \int_{-\infty}^{\infty} p |c(p)|^2 dp$$

Problem: zur Berechnung des Mittelwertes des Impulses muss die Zerlegung der Wellenfunktion  $\psi(x)$  nach ebenen Wellen mit Impuls  $p$  bekannt sein.

- Einfacherer Lösungsansatz für eine beliebige Wellenfunktion  $\psi(x)$

$$\bar{p} = \int_{-\infty}^{\infty} \psi^*(x) \hat{p} \psi(x) dx = \int \psi^* \underbrace{\left( \frac{h}{i} \frac{\partial}{\partial x} \right)}_{\text{Impulsoperator}} \psi dx$$

Impulsoperator



## 8.6 Operatoren für den Impuls $p$ und die Energie $E$ und ihre Erwartungswerte

- Ableitung der Wellenfunktion  $\psi$  eines freien Teilchen nach dem Ort  $x$  und der Zeit  $t$

$$\psi(x,t) = A e^{-\frac{i}{\hbar}(Et - px)}$$

$$\frac{\partial \psi}{\partial x} = \frac{i}{\hbar} p \psi \quad \Rightarrow \quad p \psi = -i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial x}$$

$$\frac{\partial \psi}{\partial t} = -\frac{i}{\hbar} E \psi \quad \Rightarrow \quad E \psi = i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t}$$

### Quantenmechanische Operatoren:

Impuls/Orts-Operator:  $\hat{p} = -i\hbar \frac{\partial}{\partial x} \quad ; \quad \hat{x} = x$

Energie-Operator:  $\hat{E} = i\hbar \frac{\partial}{\partial t}$

Gesamtenergie-Operator:

$$\begin{aligned} \hat{E} &= \hat{E}_{\text{kin}} + \hat{U} & \text{mit } \hat{E}_{\text{kin}} &= \frac{\hat{p}^2}{2m} ; \hat{U}(x) = U(x) \\ &= \frac{\hat{p}^2}{2m} + \hat{U} = \hat{H} \end{aligned}$$

Schrödinger-Gleichung folgt aus dem Hamilton-Operator und dem Gesamtenergie-Operator durch Multiplikation mit der Wellenfunktion  $\psi$

$$i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + U \psi$$