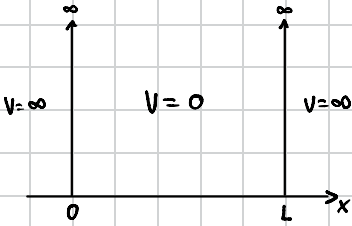


ÜS 12 - Quantenmechanik II

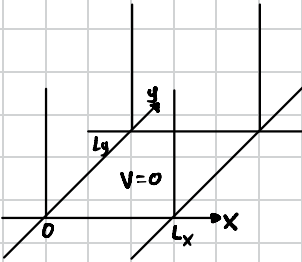
Für das Teilchen im 1D-Kasten hatten wir letzte Stunde folgendes hergeleitet:



$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + V(x) \quad V(x) = \begin{cases} 0 & \text{falls } 0 \leq x \leq L \\ \infty & \text{sonst} \end{cases} \quad -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} \psi = E\psi$$

$$E_n = \frac{\hbar^2 n^2}{8mL^2} \quad n = 1, 2, 3, \dots, \infty \quad \psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi x}{L}\right)$$

Jetzt wollen wir das Modell des Teilchens im Kasten auf höhere Dimensionen ausweiten, sodass wir mit dem 2D-Kasten beginnen



$$\hat{T}_{\text{kin}} = -\frac{\hbar^2}{2m} \Delta_{2D} = -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \right) \quad \hat{V}_{\text{pot}} = \begin{cases} 0 & \text{falls } 0 \leq x \leq L_x, 0 \leq y \leq L_y \\ \infty & \text{sonst} \end{cases}$$

$$\hat{H}\psi = E\psi \Rightarrow -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} - \frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial y^2} = E\psi$$

Das Problem ist, dass die SG hier eine partielle DGL ist, dessen Lösung nicht trivial ist (mehr im 3. Sem. in PDE).

Wenn in der Quantenmechanik die Dimensionalität von nicht gekoppelten Systemen erhöht wird ist der Produktansatz sehr gut. Man geht davon aus, dass eine Lösung des Problems gerade das Produkt der eindimensionalen Probleme ist.

$$\hat{H} = \hat{H}_x + \hat{H}_y + \hat{H}_z \quad \psi = \psi_x \cdot \psi_y \cdot \psi_z \quad E = E_x + E_y + E_z$$

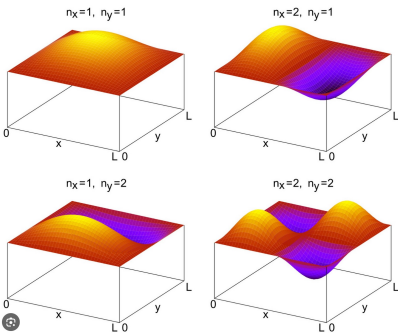
$$\hat{H}\psi = E\psi \Rightarrow -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \right) \psi(x)y(y) = E\psi(x)y(y)$$

Aus dem Produktansatz können wir die Lösung des 2D-Kastens herleiten:

$$\psi(x, y) = \psi(x) \cdot \psi(y) = \sqrt{\frac{2}{L_x}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \cdot \sqrt{\frac{2}{L_y}} \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \quad E_{n_x, n_y} = \frac{\hbar^2 n_x^2}{8mL_x^2} + \frac{\hbar^2 n_y^2}{8mL_y^2} = \frac{\hbar^2}{8m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

Falls in der Klausur nach einem Ansatz zur Ermittlung der Energieeigenwerte auf Grundlage der gegebenen Wellenfunktion gefragt ist, muss der Hamiltonoperator auf die Wellenfunktion angewendet werden.

$$\begin{aligned} \hat{H}\psi &= -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \right) \psi_{n_x, n_y}(x, y) \\ &= -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \right) \frac{2}{\sqrt{L_x L_y}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \\ &= -\frac{2\hbar^2}{2m\sqrt{L_x L_y}} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \right) \\ &= -\frac{2\hbar^2}{2m\sqrt{L_x L_y}} \left(-\frac{n_x^2 \pi^2}{L_x^2} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) - \frac{n_y^2 \pi^2}{L_y^2} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \right) \\ &= \frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{n_x^2 \pi^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2 \pi^2}{L_y^2} \right) \frac{2}{\sqrt{L_x L_y}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \\ &= \frac{\hbar^2}{8m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) \frac{2}{\sqrt{L_x L_y}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) = E_{n_x, n_y} \psi_{n_x, n_y}(x, y) \end{aligned}$$




$$\hat{V}_{\text{pot}} = \begin{cases} 0 & \text{falls } 0 \leq x \leq L_x, 0 \leq y \leq L_y, 0 \leq z \leq L_z \\ \infty & \text{sonst} \end{cases}$$

$$\eta = \sqrt{\frac{2}{L_x}} \sqrt{\frac{2}{L_y}} \sqrt{\frac{2}{L_z}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \sin\left(\frac{n_z \pi z}{L_z}\right)$$

Bemerkung: Übergang im Key-Bereich, da Linkside im 70-Bereich und 100-Herz angelegt ist, ist daher mit Energieverbrauch in einem Monat.

$$F_F = -kx \quad k \equiv \text{Kraftkonstante Feder}$$



$$\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$$

$$\hat{H}\psi = E\psi \Rightarrow -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{1}{2}kx^2\psi - E\psi = 0$$

Das ist eine inhomogen DGL 2. Ordnung mit variablen Koeffizienten, welche man gel analytisch mittels Laplace Transformation lösen kann (siehe PDF). Dabei kommen die folgenden Energieeigenwerte und Eigenfunktionen raus:

$$E_v = h\nu_e \left(v + \frac{1}{2}\right) = hc\omega_e \left(v + \frac{1}{2}\right) \quad \nu_e = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{\mu}} \quad \omega_e = \frac{\nu_e}{c}$$

$$\psi_v(x) = \left(\frac{\alpha}{4\pi v!}\right)^{1/2} H_v(\sqrt{\alpha}x) e^{-\alpha x^2/2} \quad \alpha = \frac{\sqrt{mk'}}{\hbar} \quad H_v \text{ (Hermite-Polynome)}$$

Je grösser die Bindungsstärke, umso stärker ist die Kraftkonstante k bzw. die Schwingungsfrequenz ν_e . Für die Schwingungsquantenzahl v ist auch die null erlaubt, jedoch ist die Nullpunktenergie für $v=0$ des Harmonischen Oszillators von null verschieden.

$$E_0 = \frac{1}{2}h\nu_e = \frac{1}{2}hc\omega_e$$

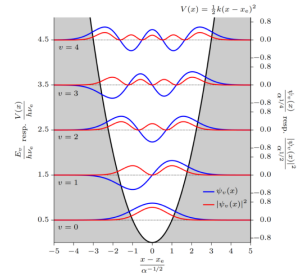


Abbildung 4.18.: Graphische Darstellung der Energieeigenwerte E_v und der Wellenfunktionen $\psi_v(x)$ (blaue Kurven) respektive deren Betragsquadrate $|\psi_v(x)|^2$ (rote Kurven) für einen eindimensionalen harmonischen Oszillator. Zu beachten ist, dass auch in energetisch verbotenen Bereichen (grau markiert), in denen die totale Energie E_v kleiner ist als die potentielle Energie $V(x)$, eine von null verschiedene Aufenthaltswahrscheinlichkeit existiert.

Isotopomere Anpassung: Die Kraftkonstante k des harmonischen Oszillators bleibt bei Isotopomere ca. gleich ($k' = k$). Wenn nun ein Atom eines zweiatomigen Moleküls durch ein Isomer ersetzt wird, muss zunächst die reduzierte Masse neu berechnet werden:

$$m_2 \rightarrow m'_2 \quad \mu \rightarrow \mu' = \frac{m_1 m'_2}{m_1 + m'_2} \quad (2.42)$$

Das Verhältnis der Schwingungswellenzahlen ν_e/ν'_e für zwei Isotope berechnet sich demnach mit:

$$\frac{\nu_e}{\nu'_e} = \frac{\sqrt{\frac{k}{\mu}}}{\sqrt{\frac{k}{\mu'}}} = \sqrt{\frac{\mu'}{\mu}} \quad (2.43)$$