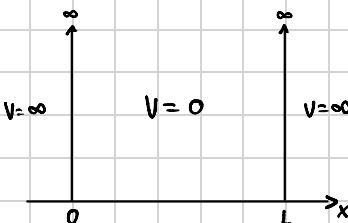


ÜS 12 - Quantenmechanik II

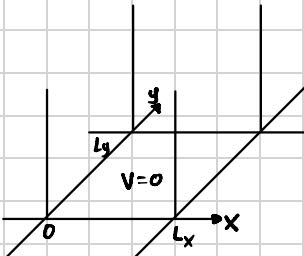
Für das Teilchen im 1D-Kasten hatten wir letzte Stunde folgendes hergeleitet:



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

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

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).

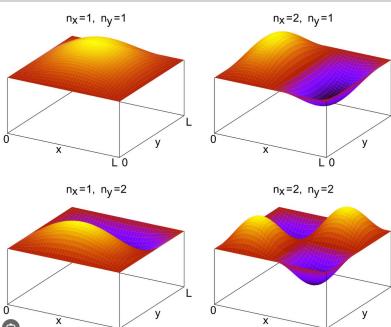
Wenn in der Quantenmechanik die Dimensionalität von nicht gekoppelten Systemen erhöht wird ist der Produktansatz sehr gut. Man geht davon aus, dass eine Lösung des Problems gerade das Produkt der eindimensionalen Probleme ist.

$$\hat{H} = \hat{H}_x + \hat{H}_y + \hat{H}_z \quad \Psi = \Psi_x \cdot \Psi_y \cdot \Psi_z \quad E = E_x + E_y + E_z$$

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

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

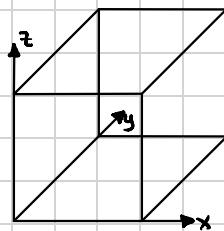
$$\Psi(x, y) = X(x) \cdot Y(y) = \sqrt{\frac{2}{L_x}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \cdot \sqrt{\frac{2}{L_y}} \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right) \quad E_{n_x, n_y} = \frac{\hbar^2 n_x^2}{8m L_x^2} + \frac{\hbar^2 n_y^2}{8m L_y^2} = \frac{\hbar^2}{8m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2}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



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.

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

Selbiges gilt dann auf für den 3D-Kasten:



$$\hat{T}_{\text{kin}} = -\frac{\hbar^2}{2m} \Delta_{3D} = -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) \quad \hat{V}_{\text{pot}} = \begin{cases} 0 & \text{falls } 0 \leq x \leq L_x, 0 \leq y \leq L_y, 0 \leq z \leq L_z \\ \infty & \text{sonst} \end{cases}$$

$$E = \frac{\hbar^2}{8m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} + \frac{n_z^2}{L_z^2} \right)$$

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

Aufgabe 2: Neutronen im zweidimensionalen Kasten

(Max. Punktzahl: 30)

Wir wollen im Folgenden die Eigenschaften von Neutronen in einem zweidimensionalen Kasten untersuchen:

Hinweise: • Masse eines Neutrons: $m_n = 1.674 927 498 04(95) \times 10^{-27} \text{ kg}$

• Spins eines Neutrons: $I_n = \frac{1}{2}$

2.a Wie lautet die Schrödinger-Gleichung für ein Neutron in einem zweidimensionalen Kasten mit Kantenlängen L_x und L_y ? Bezeichnen Sie die verwendeten Größen.

Sei $\Psi = \Psi_{L_x, L_y}(x, y) = E_{\text{kin}} \Psi_{L_x, L_y}(x, y)$

$\hat{T} \Psi = -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \right) \Psi + V \Psi = 0$ für $0 \leq x \leq L_x$ und $0 \leq y \leq L_y$

$\hat{V} \Psi = 0$ für $0 \leq x \leq L_x$ und $0 \leq y \leq L_y$

\Rightarrow Potenzial für $0 \leq x \leq L_x$ und $0 \leq y \leq L_y$

$\hat{T} \Psi = -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} \right) \Psi$



$\hat{V} \Psi = 0$ für $0 \leq x \leq L_x$ und $0 \leq y \leq L_y$

\Rightarrow Neutronenpotential

Energie Eigenwerte

Weg $\Psi_{L_x, L_y}(x, y)$ Eigenfunktionen

W und Welle Lösung

(aus Leseblatt) steht oben

2.b Geben Sie Ausdrücke für die Energieniveaus und Eigenfunktionen dieses Systems an. Was ist der Wertebereich der entsprechenden Quantenzahlen?

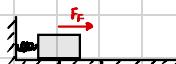
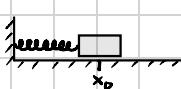
x und y - Debatte Spannung

$$E_{n_x, n_y} = E_{n_x} + E_{n_y} = \frac{\hbar^2 n_x^2 \pi^2}{2m L_x^2} + \frac{\hbar^2 n_y^2 \pi^2}{2m L_y^2} = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$\Psi_{n_x, n_y}(x, y) = \Psi_{n_x}(x) \Psi_{n_y}(y) = \sqrt{\frac{2}{L_x}} \sin\left(\frac{n_x \pi x}{L_x}\right) \sqrt{\frac{2}{L_y}} \sin\left(\frac{n_y \pi y}{L_y}\right)$$

$n_x, n_y, \in \mathbb{N}_0$

Das gängige quantenmechanische Modell zur Beschreibung von Molekülschwingungen ist der **harmonische Oszillator**, der die Bewegung von zwei Atomen relativ zueinander in einem harmonischen Potenzial beschreibt. Für die rückstellende Kraft \vec{F}_{F} eines klassischen harmonischen Oszillators gilt:

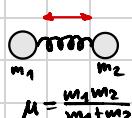


$$F_F = -kx \quad k = \text{Kraftkonstante Feder}$$

$$\text{Bewegungsgleichung: } F = m\ddot{x} = -kx \Rightarrow \frac{d^2x}{dt^2} + \frac{k}{m}x = 0$$

$$\text{Potenzial: } V(x) = - \int F(x) dx = - \int -kx dx = \frac{1}{2}kx^2$$

Damit ergibt sich die folgende Schrödinger-Gleichung



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

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

2.c Bestimmen Sie die vier energetisch tiefsten Zustände und stellen Sie diese in einem Energieniveauprogramm für die Fälle (i) $L_x = L_y$ und (ii) $L_x = 2L_y$ graphisch dar. Achten Sie auf korrekte Achsenbeschriftungen! Gibt es entartete Zustände? Wenn ja, geben Sie die entsprechenden Indexzahlen an.

3 P

$$\text{i) } L_x = L_y = L \quad \text{mit } L = 1 \text{ fm}$$

$$\hat{E}_{n_x, n_y} = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{n_x^2}{L^2} + \frac{n_y^2}{L^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} (n_x^2 + n_y^2)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

$$\text{ii) } L_x = 2L_y \quad \text{mit } L_x = 2 \text{ fm}$$

$$\hat{E}_{n_x, n_y} = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} (n_x^2 + \frac{n_y^2}{4})$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

Wir betrachten im Folgenden einen zweidimensionalen Kasten, der vier Neutronen beinhaltet.

2.d Wieviel es sich bei Neutronen um Fermionen oder Bosonen? Welche Konsequenzen müssen beim Einfüllen der Neutronen in den zweidimensionalen Kasten berücksichtigt werden?

4 Energienivea

2.e Bestimmen Sie den Grundzustand des zweidimensionalen kastenförmigen Systems zu bestimmen, kann es sich bei Neutronen geben? ansonsten an dem quadratischen Fall (i) in Teilaufgabe 2.c und dem rechteckigen Kasten Fall (ii) in Teilaufgabe 2.c) an. Welchen Gesamtspin erwarten Sie für die beiden Fälle?

4 Energienivea

2.f Wieviel Tragen Sie die Neutronen in das Energieniveauprogramm ein, das Sie in Teilaufgabe 2.c zeichnen?

4 Energienivea

2.g Wie gross ist die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen?

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.h Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.i Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.j Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.k Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.l Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.m Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.n Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.o Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.p Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.q Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.r Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.s Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.t Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.u Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.v Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.w Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.x Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{k^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{2k+1}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right)$$

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} L^2$$

4 Energienivea

2.y Berechnen Sie die Wellenlänge der Strahlung, die benötigt wird, um im Falle des rechteckigen Kastens in Teilaufgabe 2.c ein Neutron des höchsten besetzten Energieniveaus in das nächsthöhere Energieniveau anzuregen.

4 Energienivea

$$\Delta E = E_{k+1} - E_k = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{(k+1)^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} \right) - \frac{\hbar^$$

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

$$E_v = \hbar \nu_e (v + \frac{1}{2}) = \hbar c \omega_e (v + \frac{1}{2}) \quad \nu_e = \frac{1}{2\pi\sqrt{\mu}} \quad \omega_e = \frac{\nu_e}{c}$$

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

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.

$$E_0 = \frac{1}{2} \hbar \nu_e = \frac{1}{2} \hbar c \omega_e$$

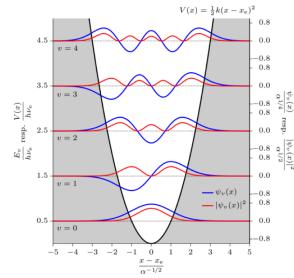


Abbildung 4.18: Graphische Darstellung der Energieniveaus E_v und der Wellenfunktionen $\psi_v(x)$ (blaue Kurven) respektive deren Betragquadrat $|\psi_v(x)|^2$ (rote Kurven) für einen eindimensionalen harmonischen Oszillator. Zu beachten ist, dass auch in energetisch verbotenem Bereiches (grau markiert), 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 I... mere 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:

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