

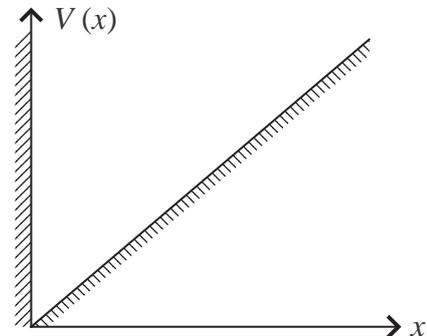
Aufgabe 36: Stationäre Schrödinger-Gleichung im Impulsraum

[10 Punkte, mündlich]

Ein Teilchen der Masse m befinde sich in einem Potential der Form

$$V(x) = \begin{cases} \infty & \text{für } -\infty < x < 0 \\ C \cdot x & \text{für } 0 \leq x \leq \infty, \end{cases}$$

wobei C eine Konstante ist.



Es erweist sich als zweckmäßig, die stationäre Schrödinger-Gleichung für dieses System im Impulsraum zu lösen. Gehen Sie dabei folgendermaßen vor:

- a) [4P] Stellen Sie die stationäre Schrödinger-Gleichung in der Impulsdarstellung ($\hat{x} \hat{=} i \hbar \frac{d}{dp}$) auf:

$$\hat{H} \phi(p) = E \phi(p)$$

und lösen Sie diese Differentialgleichung (z. B. durch Trennung der Variablen).

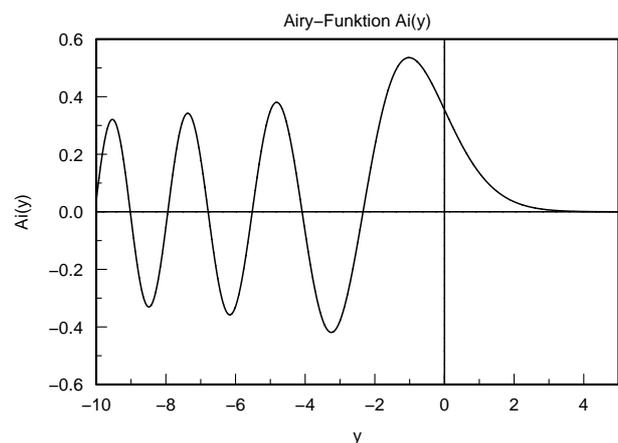
- b) [3P] Transformieren Sie die Wellenfunktion $\phi(p)$ in den Ortsraum

$$\varphi(x) = \frac{1}{\sqrt{2\pi\hbar}} \int_{-\infty}^{\infty} \phi(p) e^{\frac{ipx}{\hbar}} dp.$$

Dies sollte Sie auf ein Integral der Form

$$I(y) = \frac{1}{\pi} \int_0^{\infty} \cos\left(\frac{s^3}{3} + sy\right) ds$$

führen, dessen numerische Lösung in nachfolgendem Bild dargestellt ist. ($I(y)$ wird als Airy-Funktion $Ai(y)$ bezeichnet.)



- c) [2P] Verwenden Sie die Randbedingung $\varphi(x = 0) = 0$, um für $C = \frac{\sqrt{16m}}{\hbar} eV^{3/2}$ die drei energetisch tiefsten Eigenwerte E_n dieses Systems zu berechnen.
- d) [1P] Skizzieren Sie für die Zustände aus c) die zugehörigen Wellenfunktionen.

Aufgabe 37: Harmonischer Oszillator**[10 Punkte, schriftlich]**

Ein Teilchen der Masse m bewege sich unter dem Einfluss eines Potentials $V(x) = \frac{1}{2} k x^2$.

- a) [3P] Das Teilchen befinde sich in einem Zustand, der durch die Wellenfunktion

$$\psi(x, t) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left(\psi_0(x, t) + i \psi_1(x, t) \right)$$

beschrieben wird. Dabei ist

$$\psi_n(x, t) = \varphi_n(x) \cdot e^{\frac{E_n}{i\hbar} t},$$

wobei $\varphi_n(x)$ die Eigenfunktionen und E_n die zugehörigen Eigenenergien des harmonischen Oszillators sind.

Berechnen Sie den Erwartungswert $\langle \hat{x} \rangle_t$ in diesem Zustand.

- b) [3P] Berechnen Sie für den Zustand aus a) die Energie $E = \langle \hat{H} \rangle$.
- c) [2P] Berechnen Sie mit Hilfe der Sätze von Ehrenfest den Erwartungswert $\langle \hat{x} \rangle_t$ als Funktion der Zeit.
- d) [2P] Berechnen Sie zum Vergleich die Bahnkurve eines klassischen harmonischen Oszillators mit den Anfangsbedingungen $x(t=0) = 0$ und $\dot{x}(t=0) = v_0$. Wie groß ist die Energie E eines Systems mit der Federkonstanten $k = 0,04 \frac{\text{N}}{\text{m}}$ für ein Teilchen der Masse 1 g bei einer Anfangsgeschwindigkeit von $0,05 \frac{\text{m}}{\text{s}}$? Drücken Sie E als Vielfaches von $\hbar\omega$ aus.

Aufgabe 38: Erwartungswerte von Wasserstoffwellenfunktionen**[7 Punkte, schriftlich]**

- a) [3P] Berechnen Sie die Bindungsenergie E_{200} des Zustands $\Psi_{200}(r, \vartheta, \phi)$, indem Sie den Erwartungswert des Hamilton-Operators \hat{H} ausrechnen.

Hinweis: Im Hamiltonoperator ist der Laplace-Operator enthalten, den Sie in Kugelkoordinatendarstellung benutzen sollten. Bitte überlegen Sie, ob Sie bei dieser speziellen Wellenfunktionen $\Psi_{200}(r, \vartheta, \phi)$, alle Terme des Laplace-Operators benötigen.

- b) [2P] Zeigen Sie, dass auch für die quantenmechanisch berechnete Bindungsenergie des obigen Zustands $\Psi_{200}(r, \vartheta, \phi)$ der Virialsatz gilt, indem Sie E_{200} aus Aufgabenteil a) mit dem Erwartungswert des Potentialoperators $\hat{V}(r) = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$ vergleichen.
- c) [2P] Berechnen Sie das Produkt des Erwartungswertes des \hat{r}^2 - und des \hat{p}^2 -Operators für die Grundzustandswellenfunktion von Wasserstoff. Hier dürfen Sie gerne den Virialsatz anwenden, um den Erwartungswert von \hat{p}^2 zu bestimmen.

Tipp für alle Aufgaben:

$$\int_0^{\infty} r^n e^{-r/\rho} dr = n! \rho^{n+1}.$$

Aufgabe 39: Übergangswahrscheinlichkeit**[3 Punkte, schriftlich]**

Ein superschwerer Wasserstoffatom (Tritium) macht einen β^- -Zerfall, wobei ein Elektron und ein Elektronantineutrino ausgesendet werden. Das zurückbleibende Ion ist ein ${}^3\text{He}^+$ -Ion. Es hat Kernladungszahl $Z = 2$ aber nur ein Hüllenelektron und ist damit wasserstoffähnlich.

- a) [2P] Berechnen Sie die Wahrscheinlichkeit, dass dieses Ion sich nach dem Zerfall in dem wasserstoffähnlichen $n = 2, l = 0$ Zustand $\Psi_{200}(Z = 2)$ befindet.

Die Übergangswahrscheinlichkeit W wird in der sogenannten „sudden approximation“ aus dem Überlappintegral der ursprünglichen Wasserstoffwellenfunktion $\Psi_i = \Psi_{100}(Z = 1)$ und der neuen Endzustandswellenfunktion $\Psi_f = \Psi_{200}(Z = 2)$ wie folgt berechnet:

$$W = \left| \int_0^\infty \int_{4\pi} \Psi_i^* \Psi_f d\Omega r^2 dr \right|^2 .$$

Benutzen Sie für den wasserstoffähnliche Wellenfunktion des Heliumions ${}^3\text{He}^+$:

$$\Psi_{200}(Z = 2) = \frac{1}{\sqrt{\pi a_0^3}} \cdot (1 - r/a_0) \cdot e^{-r/a_0} .$$

- b) [1P] Warum gibt es keine Zerfälle, die in Zuständen mit $l \neq 0$ enden?