

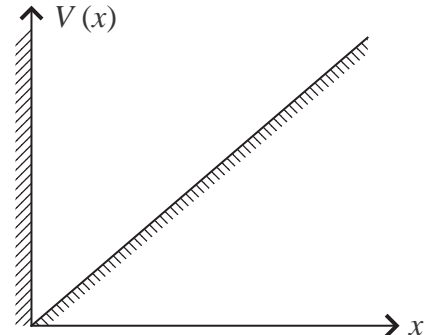
## Aufgabe 36: Stationäre Schrödinger-Gleichung im Impulsraum

[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).

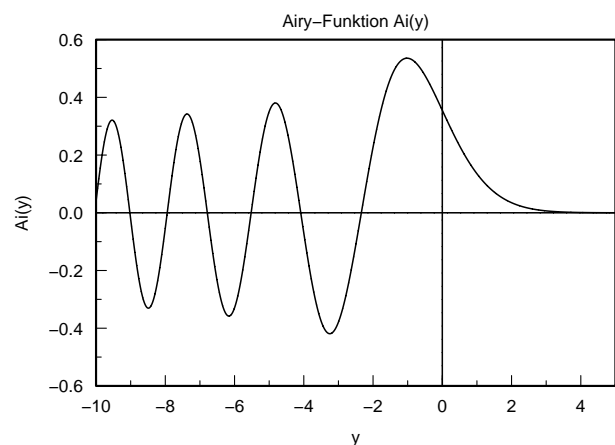
- b) [3P] Transformieren Sie die Wellenfunktion  $\phi(p)$  in den Ortsraum

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

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  $\beta^-$ -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?