

Übung 11

Ausgabe: 01.07.2014, Abgabe: 08.07.2014, Besprechung: 10./11.07.2014

11.1 Radialimpuls

Die klassische Definition des Radialimpulses $p_r^{kl} = \frac{1}{r}(\mathbf{r} \cdot \mathbf{p})$, wobei \mathbf{R} der Koordinatenvektor ist, muss in der Quantenmechanik wegen der Nicht-Vertauschbarkeit der Operatoren $\hat{\mathbf{r}}$ und $\hat{\mathbf{p}}$ symmetrisiert werden:

$$\hat{p}_r = \frac{1}{2} \left(\frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} \cdot \hat{\mathbf{p}} + \hat{\mathbf{p}} \cdot \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} \right). \quad (1)$$

1. Zeigen Sie, dass für den Radialimpuls gilt:

$$\hat{p}_r = \frac{\hbar}{i} \left(\frac{\partial}{\partial r} + \frac{1}{r} \right) = \frac{\hbar}{i} \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} r. \quad (2)$$

2. Verifizieren Sie, dass \hat{p}_r der zu $\hat{r} = |\mathbf{r}|$ kanonisch konjugierte Impuls ist.

3. Zeigen Sie, dass \hat{p}_r hermitesch ist. Welche Bedingungen sind dazu an die Wellenfunktionen zu stellen?
Hinweis: Beachten Sie, dass der Radialanteil des Volumenintegrals in Kugelkoordinaten geschrieben wird als $\int_0^\infty r^2 dr$.

4. Begründen Sie, warum der Radialimpuls \hat{p}_r nicht als Observable interpretiert werden kann.

Hinweis: Untersuchen Sie dazu das Eigenwertproblem des Operators \hat{p}_r .

5. Verifizieren Sie mit der allgemeinen Definition des Bahndrehimpuls $\hat{\mathbf{L}} = \hat{\mathbf{r}} \times \hat{\mathbf{p}}$ die folgenden Operatoridentitäten:

(a) $\hat{\mathbf{L}}^2 = i\hbar(\hat{\mathbf{r}} \cdot \hat{\mathbf{p}}) + \hat{\mathbf{r}}^2 \hat{\mathbf{p}}^2 - (\hat{\mathbf{r}} \cdot \hat{\mathbf{p}})^2$;

(b) $\hat{p}_r = \frac{1}{r}(\hat{\mathbf{r}} \cdot \hat{\mathbf{p}}) + \frac{\hbar}{i} \frac{1}{r}$;

(c) $\hat{\mathbf{p}}^2 = \hat{p}_r^2 + \frac{1}{r^2} \hat{\mathbf{L}}^2$.

11.2 Kugelflächenfunktionen in kartesischen Koordinaten

Die Kugelflächenfunktionen können durch

$$Y_{lm}(\theta, \phi) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} N_{lm} P_{lm} \cos \theta e^{im\phi} \quad (3)$$

mit

$$P_{lm}(x) = \frac{(-1)^m}{2^l l!} (1-x^2)^{m/2} \frac{d^{l+m}}{dx^{l+m}} (x^2-1)^l, \quad N_{lm} = \sqrt{\frac{2l+1}{2} \frac{(l-m)!}{(l+m)!}} \quad (4)$$

berechnet werden. Geben Sie eine Darstellung der Funktionen $r^l Y_{lm}(\theta, \phi)$ für $l = 0, 1$ und $m = -l, \dots, l$ in Kugelkoordinaten sowie in den kartesischen Koordinaten

$$x = r \sin \theta \cos \phi, \quad y = r \sin \theta \sin \phi, \quad z = r \cos \theta \quad (5)$$

an.

11.3 Zentralpotential mit Korrektur

Berechnen Sie die Eigenenergien im Zentralpotential

$$V(r) = -\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r} + \frac{\hat{c}}{r^2} \quad \text{mit} \quad \hat{c} = \frac{\hbar^2}{2m_e} c, \quad (6)$$

wobei c eine dimensionslose Konstante (und nicht die Lichtgeschwindigkeit!) ist. Der zweite Summand soll eine schwache Korrektur zum eigentlichen Coulomb-Potential darstellen ($c \ll 1$). Zeigen Sie, dass dieser Zusatzterm die zufällige Entartung des Coulomb-Potentials bezüglich der Drehimpulsquantenzahl l aufhebt. Gehen Sie hierfür am besten wie folgt vor:

1. Gehen Sie von der allgemeinen, zeitunabhängigen Schrödingergleichung

$$\left[\frac{1}{2m_e} \left(\hat{p}_r^2 + \frac{1}{r^2} \hat{\mathbf{L}}^2 \right) + V(\hat{r}) \right] \Psi(\mathbf{r}) = E \Psi(\mathbf{r}) \quad (7)$$

aus und leiten Sie daraus mit den Ergebnissen aus Aufgabe 11.1 die Radialgleichung

$$\left(-\frac{\hbar^2}{2m_e} \frac{d^2}{dr^2} - \frac{Z}{4\pi\epsilon_0 r} + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2m_e r^2} + \frac{\hat{c}}{r^2} - E \right) u(r) = 0 \quad (8)$$

für $u(r) = rR(r)$ ab. *Hinweis:* Dieser Schritt folgt der Behandlung der Vorlesung.

2. Zeigen Sie, dass sich diese Gleichung schreiben lässt als

$$\left[\frac{d^2}{d\rho^2} + \frac{\lambda}{\rho} - \frac{l'(l'+1)}{\rho^2} - \frac{1}{4} \right] u(\rho) = 0 \quad (9)$$

mit $l'(l'+1) = l(l+1) + c$. Diese Gleichung ist formal identisch mit der in der Vorlesung hergeleiteten Gleichung für ungestörtes Coulombpotential und lässt sich daher analog lösen. In der Vorlesung hatten wir gesehen, dass $u(\rho)$ mit Potenz $\rho^{l'+1}$ beginnt; niedrigere Potenzen von ρ treten nicht auf. Wir machen daher den Ansatz

$$u(\rho) = e^{-\rho/2} \rho^{l'+1} f(\rho), \quad (10)$$

und entwickeln $f(\rho)$ in eine Potenzreihe,

$$f(\rho) = \sum_{i=0}^{\infty} A_i \rho^i \quad (11)$$

Diese Reihe muss nach endlich vielen Termen abbrechen. Zeigen Sie, dass dies auf die Bedingung

$$\lambda = n' + l' \quad (12)$$

führt, mit $n' = 1, 2, \dots$. *Hinweis:* Wie in der Vorlesung müssen Sie die Ansätze (10) und (11) sukzessive in die Schrödingergleichung (9) einsetzen.

3. Zeigen Sie, dass sich hieraus und im Limit $c \ll 1$ die Eigenenergien

$$E_{nl} \simeq -\frac{Z^2 E_R}{\left(n + \frac{c}{2l+1} \right)^2} \quad (13)$$

ergeben, wobei $E_R = \frac{m_e e^4}{2\hbar^2 (4\pi\epsilon_0)^2}$ gilt. *Hinweis:* Schreiben Sie $n' + l' = n + l' - l$, wobei die Hauptquantenzahl n ebenfalls eine positive ganze Zahl ist.

11.4 Elektron im Wasserstoffatom

Es sei

$$\Psi(r, \theta, \varphi) = A r e^{-r/(2a_0)} Y_{11}(\theta, \varphi). \quad (14)$$

$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{m_e e^2}$ ist der Bohr'sche Radius, A ist eine Konstante (Normierung), und Y_{11} die Kugelflächenfunktion.

1. Zeigen Sie durch direktes Lösen der zeitunabhängigen Schrödinger-Gleichung mit dem Hamiltonoperator

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \Delta - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}, \quad (15)$$

dass $\Psi(r, \theta, \varphi)$ Eigenfunktion für das (spinlose) Elektron im Wasserstoffatom ist.

2. Geben Sie den zugehörigen Energieeigenwert an.
 3. Durch welche Quantenzahlen ist der Zustand des Elektrons gekennzeichnet?