



Blatt 9 zur Theoretischen Physik III, SS2019
(Abgabe bis 13.06.2019, 14:00 Uhr)

Aufgabe 1 *Pauli-Matrizen* [4 + 3 = 7 Punkte]

Die folgenden hermiteschen Matrizen werden Pauli Matrizen genannt:

$$\hat{\sigma}_1 = \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}, \quad \hat{\sigma}_2 = \begin{pmatrix} 0 & -i \\ i & 0 \end{pmatrix}, \quad \hat{\sigma}_3 = \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & -1 \end{pmatrix}.$$

a) Zeigen Sie die Relationen:

$$\begin{aligned} \text{i)} \quad \hat{\sigma}_j \hat{\sigma}_k &= \delta_{jk} + i \sum_{\ell \in \{1,2,3\}} \epsilon_{jkl} \hat{\sigma}_\ell & \text{ii)} \quad [\hat{\sigma}_j, \hat{\sigma}_k] &= 2i \sum_{\ell \in \{1,2,3\}} \epsilon_{jkl} \hat{\sigma}_\ell & \text{iii)} \quad \{\hat{\sigma}_j, \hat{\sigma}_k\} &= 2\delta_{jk} \\ \text{iv)} \quad \text{Tr}(\hat{\sigma}_i) &= 0 & \text{unter Verwendung der a)-i)} & & & \end{aligned}$$

für $i, j, k \in \{1, 2, 3\}$.

b) Wir betrachten die Vektoren $\mathbf{A} = \begin{pmatrix} \hat{A}_1 \\ \hat{A}_2 \\ \hat{A}_3 \end{pmatrix}$ und $\mathbf{B} = \begin{pmatrix} \hat{B}_1 \\ \hat{B}_2 \\ \hat{B}_3 \end{pmatrix}$, wobei \hat{A}_j und \hat{B}_j ($j \in \{1, 2, 3\}$) Operatoren

sind, die mit $\hat{\sigma}_i$ ($i \in \{1, 2, 3\}$) vertauschen. Das Skalarprodukt zwischen \mathbf{A} und $\boldsymbol{\sigma} = \begin{pmatrix} \hat{\sigma}_1 \\ \hat{\sigma}_2 \\ \hat{\sigma}_3 \end{pmatrix}$ sei definiert

als $\boldsymbol{\sigma} \cdot \mathbf{A} := \hat{\sigma}_1 \hat{A}_1 + \hat{\sigma}_2 \hat{A}_2 + \hat{\sigma}_3 \hat{A}_3$.

Zeigen Sie

$$(\boldsymbol{\sigma} \cdot \mathbf{A})(\boldsymbol{\sigma} \cdot \mathbf{B}) = \mathbf{A} \cdot \mathbf{B} + i \boldsymbol{\sigma}(\mathbf{A} \times \mathbf{B}).$$

Aufgabe 2 *Wasserstoffatom* [4 + 3 + 2 + 3 + 2 + 4 + 4 + 2 = 24 Punkte]

Wir betrachten die stationäre Schrödinger-Gleichung für das Wasserstoffatom.

$$\left\{ -\frac{\hbar^2}{2m_e} \Delta_e - \frac{\hbar^2}{2m_p} \Delta_p - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 |\mathbf{r}_e - \mathbf{r}_p|} \right\} \psi(\mathbf{r}_e, \mathbf{r}_p) = E \psi(\mathbf{r}_e, \mathbf{r}_p) \quad (1)$$

- a) Zunächst wollen wir das Zweikörpersystem in die Relativbewegung von Elektron und Proton, sowie die Bewegung des Schwerpunktes aufteilen. Führen Sie dafür die Schwerpunktskoordinaten $\mathbf{r}_s = \alpha \mathbf{r}_e + \beta \mathbf{r}_p$ und Relativkoordinaten $\mathbf{r}_{\text{rel}} = \mathbf{r}_e - \mathbf{r}_p$ ein. Bestimmen Sie α und β und entkoppeln Sie die Schrödingergleichung des Wasserstoffatoms, indem Sie zwei separate Differentialgleichungen für die Relativ- und Schwerpunktsbewegung herleiten.
- b) Führen Sie für die Differentialgleichung der Relativkoordinaten einen Separationsansatz $\psi = R(r)Y_{l,m}(\theta, \varphi) = \frac{1}{r}U(r)Y_{l,m}(\theta, \varphi)$ durch und bestimmen Sie die Differentialgleichung die $U(r)$ erfüllen muss.
Hinweis: $Y_{l,m}(\theta, \varphi)$ sind die Kugelflächenfunktionen.
- c) Führen Sie den Variablenwechsel $U(r) = e^{-\rho}f(\rho)$, $\rho = r/r_0$ durch und bestimmen Sie die Differentialgleichung die f erfüllen muss.
Bemerkung: Die Lösung ist $f'' + af' + (b/\rho + c/\rho^2)f = 0$.
- d) Machen Sie einen Potenzreihenansatz und bestimmen Sie die Rekursionsbeziehung der Koeffizienten.
- e) Zeigen Sie, dass der n -te Energieeigenwert durch $E_n = \frac{1}{n^2}E_1$ bestimmt ist. Bestimmen Sie weiterhin E_1 und den Entartungsgrad aller Energieniveaus.
- f) Bestimmen Sie den ersten und zweiten angeregten Zustand.
Hinweis: Die Normierung der Zustände ist nicht verlangt!
- g) Zeigen Sie, dass der Radialteil für ein allgemeines n mittels der assoziierten Laguerre Polynome ausgedrückt werden kann. (i.e. $R(r) \propto e^{-\rho} \rho^\ell L_{n-\ell-1}^{2\ell+1}(2\rho)$, mit $L_p^k(x) = (-1)^k \frac{d^k}{dx^k} L_{p+k}^0$, $L_p^0 = e^x \frac{d^p}{dx^p} (e^{-x} x^p)$)
- h) Ein Elektron, dass sich im Coulomb-Potenzial eines Protons bewegt, wird durch folgende Wellenfunktion beschrieben:

$$\psi(\mathbf{r}) = \left(\frac{\alpha}{\sqrt{\pi}} \right)^{\frac{3}{2}} e^{-\frac{\alpha^2 r^2}{2}}$$

Berechnen Sie die Wahrscheinlichkeit dafür, dass es sich im Grundzustand des Wasserstoffatoms befindet?

Aufgabe 3 Spin $\frac{1}{2}$ [3 + 3 + 3 = 9 Punkte]

Wir betrachten ein Teilchen mit Spin $1/2$. Seien $|1/2\rangle$ und $|-1/2\rangle$ die Eigenzustände zu \hat{S}_z . Die Spin-Matrizen in der Eigenbasis von \hat{S}_z sind:

$$\hat{S}_x = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}, \quad \hat{S}_y = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 0 & -i \\ i & 0 \end{pmatrix}, \quad \hat{S}_z = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & -1 \end{pmatrix}.$$

- a) Berechnen Sie $\langle \hat{S}_z \rangle$, $\langle \hat{S}_x \rangle$ und $\langle \hat{S}_y \rangle$.
- b) Sei \mathbf{n} der radiale Einheitsvektor in Kugelkoordinaten, i.e. $\mathbf{n} = \sin \theta \cos \varphi \mathbf{e}_x + \sin \theta \sin \varphi \mathbf{e}_y + \cos \theta \mathbf{e}_z$. Berechnen Sie die Eigenwerte und Eigenvektoren $|\mathbf{n}\pm\rangle$ von $\mathbf{n} \cdot \mathbf{S}$. Dabei ist $\mathbf{S} = \mathbf{e}_x \hat{S}_x + \mathbf{e}_y \hat{S}_y + \mathbf{e}_z \hat{S}_z$. Verwenden Sie die S_z -Basis, i.e. $|1/2\rangle = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix}$ und $|-1/2\rangle = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}$ um ihre Antwort anzugeben.
- c) Berechnen Sie $\langle \mathbf{n} \pm | \mathbf{S} | \mathbf{n} \pm \rangle$