

Aufgabe 19: Wasserstoffatom im äußeren Magnetfeld (schriftlich, 10 Punkte)

Für ein Wasserstoffatom im äußeren Magnetfeld $\vec{B} = B \vec{e}_z$ sei der Hamiltonoperator

$$H = H_0 + \frac{eB}{2m} (L_z + 2S_z) + \frac{e^2}{8\pi\epsilon_0 m^2 c^2 r^3} \vec{L} \cdot \vec{S} = H_0 + H_1$$

gegeben. Dabei ist H_0 der Hamiltonoperator des Wasserstoffatoms ohne Magnetfeld und ohne Spin-Bahn-Kopplung. Die Eigenwerte $E_n^{(0)}$ und die Eigenzustände $|n, l, m_l, m_s\rangle$ von H_0 werden als bekannt vorausgesetzt. Dabei sind l und $s = \frac{1}{2}$ die Quantenzahlen zu den Drehimpulsoperatoren L^2 und S^2 , m_l und m_s diejenigen zu L_z und S_z , n ist die Hauptquantenzahl. Die $2p$ -Zustände $|2, 1, m_l, m_s\rangle$ sind bzgl. m_l und m_s entartet. Gesucht ist die Aufspaltung dieser Niveaus in erster Ordnung Störungstheorie.

Anmerkung: Da l weiterhin eine gute Quantenzahl ist, müssen die ebenfalls entarteten $2s$ -Zustände hier nicht betrachtet werden.

- a) [5P] Berechnen Sie zunächst die Matrixelemente $\langle n, l, m_l, m_s | L_z + 2S_z | n, l, m'_l, m'_s \rangle$ und $\langle n, l, m_l, m_s | \vec{L} \cdot \vec{S} | n, l, m'_l, m'_s \rangle$ für $n = 2, l = 1, s = 1/2$. Drücken Sie dabei $\vec{L} \cdot \vec{S}$ durch die Operatoren L_{\pm}, S_{\pm}, L_z und S_z aus. Bestimmen Sie damit die Matrixelemente des Störoperators H_1 . Verwenden Sie dazu die Radialfunktion

$$R_{21}(r) = \frac{1}{\sqrt{3}} \left(\frac{1}{2a} \right)^{3/2} \frac{r}{a} e^{-\frac{r}{2a}}$$

mit dem Bohr-Radius $a = \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{m e^2}$. Führen Sie die beiden Abkürzungen

$$\kappa = \frac{e \hbar B}{2m} \quad \text{und} \quad \lambda = \frac{e^2 \hbar^2}{384 \pi \epsilon_0 m^2 c^2 a^3}$$

ein.

- b) [3P] Stellen Sie die zugehörige Säkulargleichung auf und lösen Sie diese. Bestimmen Sie damit die sechs Energieeigenwerte in erster Ordnung Störungstheorie.
- c) [2P] Diskutieren Sie das Ergebnis für die Grenzfälle $\kappa \ll \lambda$ (Zeeman-Effekt) und $\kappa \gg \lambda$ (Paschen-Back-Effekt) und skizzieren Sie den Verlauf der Energien als Funktion von κ für festes λ .

Aufgabe 20: Räumliche Drehung**(mündlich, 5 Punkte)**

a) [1P] Betrachten Sie Drehimpuls-Eigenzustände $|l, m\rangle$ eines Atoms.

Bei einer Drehung um die z -Achse (um einen Winkel α) unterliegen die $|l, m\rangle$ einer unitären Transformation $\hat{U}(\alpha)$. Zeigen Sie, dass $\hat{U}(\alpha)|l, m\rangle = e^{-im\alpha}|l, m\rangle$ gilt.

b) [3P] Betrachten Sie eine Drehung (um Winkel α) um die x -Achse. Hierbei gilt nun

$$\hat{U}(\alpha)|l, m\rangle = \sum_{m'=-l}^l U_{mm'}^{(l)}(\alpha)|l, m'\rangle.$$

Bestimmen Sie $U_{mm'}^{(l)}(\alpha)$ für den Fall $l = 1$ (p -Zustände).

c) [1P] Formulieren Sie das Ergebnis aus b) unter Verwendung der Basis $\{|p_x\rangle, |p_y\rangle, |p_z\rangle\}$.

Aufgabe 21: Symmetrie-Operationen im Molekül**(mündlich, 5 Punkte)**

Betrachten Sie das Methan-Molekül (CH_4), das tetraedrische Symmetrie aufweist (wählen Sie der Einfachheit halber das C-Atom als Koordinatenursprung und für die H-Atome die Positionen $a \cdot (1, 1, 1)$, $a \cdot (-1, -1, 1)$, $a \cdot (-1, 1, -1)$ und $a \cdot (1, -1, -1)$, mit $a = d/\sqrt{3}$ und der C-H Bindungslänge $d = 1.1 \text{ \AA}$). In diesem Molekül ist die $2p$ -Schale des C-Atoms komplett gefüllt (zwei $2p$ -Elektronen vom C-Atom selbst, plus 4 Elektronen, die von den H-Atomen „abgegeben“ werden).

a) [3P] Unter welchen Drehungen wird das Molekül auf sich selbst abgebildet?

b) [2P] Zeigen Sie, dass der Unterraum der $2p$ -Zustände des C-Atoms unter all diesen Operationen irreduzibel ist. Was bedeutet das für die zugehörigen Energieniveaus?

[Betrachten Sie hier nur die Winkelabhängigkeit der Zustände, nicht ihre Radialabhängigkeit. Der Einfachheit halber sollten Sie mit den Basisfunktionen

$$|p_x\rangle = \sqrt{3/4\pi} x/r, \quad |p_y\rangle = \sqrt{3/4\pi} y/r \quad \text{und} \quad |p_z\rangle = \sqrt{3/4\pi} z/r,$$

statt $|l = 1, m\rangle$ argumentieren.]

Bitte erläutern Sie die Wirkung der Symmetrieeoperatoren auf die einzelnen p -Zustände anschaulich/qualitativ, ohne aufwändige Rechnung – im vorliegenden Falle „sieht“ man die Wirkung der Symmetrien „mit bloßem Auge“!