

## H-Atom; LS-Kopplung

Betrachte ein Elektron um ein Proton kreisend. Das Elektron bewegt sich mit der Geschwindigkeit  $\vec{v} = \frac{\vec{p}}{m_e}$  in dem vom Proton erzeugten elektrostatischen Feld  $\vec{E}$ . Aus der speziellen Relativitätstheorie folgt dann das Auftreten eines magnetischen Feldes  $\vec{B}$  im Ruhesystem des Elektrons, das zur ersten Ordnung in  $\frac{v}{c}$  gegeben ist durch (Herleitung siehe Eckhard Rebhahn Theoretische Physik I Abschn:12.3.2 S.450):

$$\begin{aligned}\vec{B} &= -\frac{1}{c^2} \vec{v} \times \vec{E} \quad \text{mit } \vec{p} = m_e \vec{v} \\ &= -\frac{1}{c^2 m_e} \vec{p} \times \vec{E} \\ &= \frac{1}{c^2 m_e} \vec{E} \times \vec{p}\end{aligned}\tag{1}$$

Wobei das Minuszeichen dadurch bewirkt wird, dass im Ruhesystem des Elektrons das E-Feld eine Geschwindigkeit  $-\vec{v} = -\frac{\vec{p}}{m_e}$  relativ zum Elektron hat. Das Elektrische Feld lässt sich wie folgt darstellen:

$$\begin{aligned}\vec{E} &= -\vec{\nabla} \phi(\vec{r}) \quad \text{mit } V(r) = -e\phi(r) \\ &= \frac{1}{e} \nabla V(r) \quad \text{setze } \vec{\nabla} \text{ in Kugelkoordinaten ein} \\ &= \frac{1}{e} \frac{\vec{r}}{r} \frac{dV(r)}{dr}\end{aligned}\tag{2}$$

Einsetzen der Gleichung (2) in (1):

$$\begin{aligned}\vec{B} &= \frac{1}{c^2 m_e} \frac{1}{e} \frac{1}{r} \frac{dV(r)}{dr} \underbrace{\vec{r} \times \vec{p}}_{\equiv \vec{L}} \\ &= \frac{1}{c^2 m_e e} \frac{1}{r} \frac{dV(r)}{dr} \vec{L}\end{aligned}\tag{3}$$

Mit dem magnetische Moment für das Elektron:

$$\vec{\mu} = \frac{e \vec{S}}{m_e}\tag{4}$$

Folgt für die Wechselwirkungsterm im Hamiltonoperator:

$$H_{LS} = -\vec{\mu} \cdot \vec{B} = \frac{e}{m_e} \vec{S} \cdot \vec{B} = \frac{1}{c^2 m_e^2} \frac{1}{r} \frac{dV(r)}{dr} \vec{S} \cdot \vec{L}\tag{5}$$

Dieser Term wird erst mit der Thomas Präzession  $\frac{1}{2}$  richtig der sich aus der Dirac Gleichung genau herleiten lässt. D.h. der korrekte Term lautet:

$$\boxed{H_{LS} = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{c^2 m_e^2} \frac{1}{r} \frac{dV(r)}{dr} \vec{S} \cdot \vec{L}}\tag{6}$$

Das Potential  $V(r)$  vom Wasserstoffatom ist gegeben mit  $V(r) = -\frac{e^2}{r}$  damit ergibt sich der  $H_{LS}$ -Term:

$$H_{LS} = \frac{e^2}{2 \cdot c^2 m_e^2} \frac{1}{r^3} \vec{S} \cdot \vec{L}\tag{7}$$

Der Hamilton Operator für das Wasserstoffatom lautet nun:

$$\begin{aligned}
H &= \frac{p^2}{2m_e} + V(r) + H_{LS} \\
&= \underbrace{\frac{p^2}{2m_e} - \frac{e^2}{r}}_{H_0} + \underbrace{\frac{e^2}{2 \cdot c^2 m_e^2} \frac{1}{r^3} \vec{S} \cdot \vec{L}}_{\text{Störungsterm}}
\end{aligned} \tag{8}$$

Die Lösungen des  $H_0$ -Terms sind bereits aus dem allgemeinen Wasserstoffproblem bekannt:

$$\psi_{nlm}(r, \theta, \phi) = R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta, \phi) \tag{9}$$

Den  $H_{LS}$ -Term können wir als ein Störungsterm behandeln. Wähle anstelle der  $\vec{L}^2, \vec{L}_z, \vec{S}^2, \vec{S}_z$ -Basis eine zu den Eigenzuständen  $|nljm\rangle$  passende  $\vec{J}^2, \vec{J}_z, \vec{L}^2, \vec{S}^2$ -Basis.

$$\begin{aligned}
\vec{J} &= \vec{L} + \vec{S} \\
\vec{J}^2 &= (\vec{L} + \vec{S})^2 = \vec{L}^2 + 2\vec{L}\vec{S} + \vec{S}^2 \\
\Leftrightarrow \vec{L}\vec{S} &= \frac{1}{2}(\vec{J}^2 - \vec{L}^2 - \vec{S}^2)
\end{aligned} \tag{10}$$

Daraus folgt der  $H_{LS}$ -Term

$$H_{LS} = \frac{e^2}{4c^2 m_e^2} \frac{1}{r^3} (\vec{J}^2 - \vec{L}^2 - \vec{S}^2) \tag{11}$$

Für die Energie-Eigenwerte in Störungsrechnung bis 1-Ordnung ergibt sich:

$$E_{nlj} = E_n^{(0)} + \langle nljm | H_{LS} | nljm \rangle = -\frac{e^2}{2a_0} \frac{1}{n^2} + E_{LS}^{(1)} \tag{12}$$

## Referenzen

- Claude Cohen-Tannoudji Quantenmechanik Band 2
- Zettili Quanten Mechanics
- Rollnik Quantentheorie 2