

Relativistische Korrekturen zum Energiespektrum des Wasserstoffatoms

Die relativistischen Korrekturen von der Bewegung des Elektrons um das Proton ist ein geringer Effekt. Man kann es aber trotzdem mit Hilfe der Spektroskopie sichtbar machen. Die Spektrallinien erfahren eine Aufspaltung. Wir betrachten die relativistische kinetische Energie, die sich zusammensetzt aus der Gesamt-Energie minus der Masse-Ruhe-Energie.

$$T = \sqrt{p^2 c^2 + m_e^2 c^4} - m_e c^2 \quad (1)$$

Machen wir eine Taylorentwicklung der Wurzel bis zur 4-er Ordnung, so können wir schreiben:

$$T \approx \frac{p^2}{2m} - \frac{p^4}{8m^3 c^2} + \dots \quad (2)$$

Setzen wir nun die Gleichung (2) in den Hamilton Operator des Wasserstoffatoms ein, so erhalten wir:

$$H = \underbrace{\frac{p^2}{2m} - \frac{e^2}{r}}_{H_0} - \underbrace{\frac{p^4}{8m^3 c^2}}_{H_R} \quad (3)$$

Dabei ist der H_0 der ungestörte Hamilton Operator und H_R ist die relativistische Korrektur, die wir mit Hilfe der Störungsrechnung bis 1-Ordnung behandeln.

$$E_R^{(1)} = \langle nljm | H_R | nljm \rangle = -\frac{1}{8m^3 c^2} \langle nljm | p^4 | nljm \rangle \quad (4)$$

Im Folgenden leiten wir den Erwartungswert für $\langle p^4 \rangle$ her. Da die Eigenfunktion von p die Radialfunktion ist die die Quantenzahl n, l hat reduziert sich der Eigenvektor $|nljm\rangle$ zu $|nl\rangle$. Somit lautet der zu berechnende Erwartungswert:

$$\langle nl | p^4 | nl \rangle \quad (5)$$

Wir versuchen nun den p Operator durch den Hamilton-Operator auszudrücken, da wir die Eigenwerte bereits kennen. Es hilft folgende Umformung:

$$H = \frac{p^2}{2m_e} - \frac{e^2}{r} \quad (6)$$

$$\Leftrightarrow p^2 = 2m_e \left(H + \frac{e^2}{r} \right) \quad (7)$$

$$\rightarrow p^4 = 4m_e^2 \left(H + \frac{e^2}{r} \right)^2 \quad (8)$$

$$= 4m_e^2 \left(H^2 + H \frac{e^2}{r} + \frac{e^2}{r} H + \frac{e^4}{r^2} \right) \quad (9)$$

$$(10)$$

Setzen wir die Gleichung (6) in (5)

$$\langle nl | p^4 | nl \rangle = 4m_e^2 \langle nl | \left(H^2 + H \frac{e^2}{r} + \frac{e^2}{r} H + \frac{e^4}{r^2} \right) | nl \rangle \quad (11)$$

$$= 4m_e^2 \left(\langle nl | H^2 | nl \rangle + \langle nl | H \frac{e^2}{r} | nl \rangle + \langle nl | \frac{e^2}{r} H | nl \rangle + \langle nl | \frac{e^4}{r^2} | nl \rangle \right) \quad (12)$$

$$= 4m_e^2 \left(E_n^2 + 2E_n e^2 \langle nl | \frac{1}{r} | nl \rangle + e^4 \langle nl | \frac{1}{r^2} | nl \rangle \right) \quad (13)$$

$$(14)$$

Jetzt wollen wir die Erwartungswerte von $\frac{1}{r} |nl\rangle$ und $\frac{1}{r^2} |nl\rangle$ bestimmen. Dazu benötigen wir die Radialgleichung des Wasserstoffatoms:

$$-\frac{\hbar^2}{2m_e} \frac{d^2 u_{nl}}{dr^2} + \left[\frac{l(l+1)\hbar^2}{2m_e r^2} - \frac{e^2}{r} \right] u_{nl} = E_n u_{nl} \quad (15)$$

Wobei wir $\mu = m_e$ angenähert haben. Die Gleichung (15) können wir in folgende Form bringen, mit $u''_{nl} \equiv \frac{d^2 u_{nl}}{dr^2}$:

$$\frac{u''_{nl}}{u_{nl}} = \frac{l(l+1)}{r^2} - \frac{2m_e e^2}{\hbar} \frac{1}{r} + \frac{m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^2} \quad (16)$$

Da wir den Erwartungswert von $\frac{1}{r^2}$ berechnen wollen ist es günstig andere Terme in der Gleichung loszuwerden. Das funktioniert wenn man die Gleichung (16) nach l ableitet. Dazu sollte man berücksichtigen dass $n = N + l + 1$ und die Ableitung $\frac{\partial}{\partial l} \frac{1}{n^2} = -\frac{2}{n^3}$

$$\frac{\partial}{\partial l} \frac{u''_{nl}}{u_{nl}} = \frac{2l+1}{r^2} - \frac{2m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^3} \quad (17)$$

Da wir den Erwartungswert bestimmen möchten ist es günstig die Gleichung (17) mit u_{nl}^2 multipliziert und im gesamten Bereich integriert. D.h. wir bestimmen den Erwartungswert der Gleichung:

$$\int_0^\infty u_{nl}^2 \frac{\partial}{\partial l} \frac{u''_{nl}}{u_{nl}} dr = \int_0^\infty u_{nl}^2 \frac{2l+1}{r^2} dr - \int_0^\infty u_{nl}^2 \frac{2m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^3} dr \quad (18)$$

$$= (2l+1) \underbrace{\int_0^\infty u_{nl}^2 \frac{1}{r^2} dr}_{\langle nl | \frac{1}{r^2} | nl \rangle} - \frac{2m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^3} \underbrace{\int_0^\infty u_{nl}^2 dr}_{\equiv \langle nl | nl \rangle = 1} \quad (19)$$

$$= (2l+1) \langle nl | \frac{1}{r^2} | nl \rangle - \frac{2m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^3} \quad (20)$$

Für die linke Seite der Gleichung (18) gilt:

$$\int_0^\infty dr u_{nl}^2 \frac{\partial}{\partial l} \frac{u''_{nl}}{u_{nl}} = \int_0^\infty dr u_{nl}^2 \left(u''_{nl} \frac{\partial}{\partial l} \frac{1}{u_{nl}} + \frac{1}{u_{nl}} \frac{\partial}{\partial l} u''_{nl} \right) \quad (21)$$

$$= \int_0^\infty dr \cdot u_{nl}^2 \left(-u''_{nl} \frac{1}{u_{nl}^2} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl} + \frac{1}{u_{nl}} \frac{\partial}{\partial l} u''_{nl} \right) \quad (22)$$

$$= \int_0^\infty dr \left(-u''_{nl} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl} + u_{nl} \frac{\partial}{\partial l} u''_{nl} \right) \quad (23)$$

$$(24)$$

Referenzen

- Zettili Quanten Mechanics