## Relativistische Korrekturen zum Energiespektrum des Wasserstoffatoms

Die relativistischen Korrekturen von der Bewegung des Elektrons um das Proton ist 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.

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

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

$$T \approx \frac{p^2}{2m} - \frac{p^4}{8m^3c^2} + \cdots \tag{2}$$

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

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

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

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

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:

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

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

$$H = \frac{p^2}{2m_e} - \frac{e^2}{r} \tag{6}$$

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

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

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

(10)

Setzen wir die Gleichung (6) in (5)

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

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

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

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

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

$$\frac{u_{nl}^{"}}{u_{nl}} = \frac{l(l+1)}{r^2} - \frac{2m_e e^2}{\hbar^2} \frac{1}{r} + \frac{m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^2} \tag{16}$$

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 berücksitchtigen dass n=N+l+1 und die Ableitung  $\frac{\partial}{\partial l}\frac{1}{n^2}=-\frac{2}{n^3}$ 

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

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:

$$\int_{0}^{\infty} u_{nl}^{2} \frac{\partial}{\partial l} \frac{u_{nl}''}{u_{nl}} dr = \int_{0}^{\infty} u_{nl}^{2} \frac{2l+1}{r^{2}} dr - \int_{0}^{\infty} u_{nl}^{2} \frac{2m_{e}^{2} e^{4}}{\hbar^{4} n^{3}} dr$$

$$\tag{18}$$

$$= (2l+1)\underbrace{\int_{0}^{\infty} u_{nl}^{2} \frac{1}{r^{2}} dr}_{\langle nl | \frac{1}{r^{2}} | nl \rangle} - \underbrace{\frac{2m_{e}^{2} e^{4}}{\hbar^{4} n^{3}}}_{[m]} \underbrace{\int_{0}^{\infty} u_{nl}^{2} dr}_{[m] = 1}$$
(19)

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

Für die linke Seite der Gleichung (18) gilt:

$$\int_{0}^{\infty} dr u_{nl}^{2} \frac{\partial}{\partial l} \frac{u_{nl}^{"}}{u_{nl}} = \int_{0}^{\infty} dr u_{nl}^{2} \left( u_{nl}^{"} \frac{\partial}{\partial l} \frac{1}{u_{nl}} + \frac{1}{u_{nl}} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}^{"} \right)$$

$$\tag{21}$$

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

$$= \int_{0}^{\infty} dr \left( -u_{nl}^{"} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl} + u_{nl} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}^{"} \right) \tag{23}$$

$$= -\int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl}^{"} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl} + \int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}^{"} \tag{24}$$

Es lässt sich zeigen, dass das Integral (21) gleich Null wird durch partielle Integration des Ersten Summanden. Wir erhalten:

$$-\int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl}^{"} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl} = -\left[u_{nl}^{'} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}\right]_{0}^{\infty} + \int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl}^{'} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}^{'} \tag{25}$$

$$= \underbrace{-\left[u'_{nl}\frac{\partial}{\partial l}u_{nl}\right]_{0}^{\infty} + \left[u_{nl}\frac{\partial}{\partial l}u'_{nl}\right]_{0}^{\infty}}_{=0 \text{ da } u(0)=u(\infty)\equiv 0} - \int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl}\frac{\partial}{\partial l}u''_{nl}$$
(26)

Setzen wir die Gleichung (25) in die Gleichung (21) ein so erhalten wir:

$$\int_{0}^{\infty} dr u_{nl}^{2} \frac{\partial}{\partial l} \frac{u_{nl}''}{u_{nl}} = -\int_{0}^{\infty} dr u_{nl} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}'' + \int_{0}^{\infty} dr u_{nl} \frac{\partial}{\partial l} u_{nl}'' = 0$$
(27)

Damit können wir die Gleichung (18) schreiben:

$$0 = (2l+1)\langle nl| \frac{1}{r^2} |nl\rangle - \frac{2m_e^2 e^4}{\hbar^4 n^3}$$
 (28)

$$\sqrt{|nl| \frac{1}{r^2} |nl\rangle} = \frac{2m_e^2 e^4}{(2l+1)\hbar^4 n^3} = \frac{2}{n^3 (2l+1)a_0^2}$$
(29)

 $Mit \ a_0 = \frac{\hbar^2}{m_e e^2}.$ 

Analog verfahren wir für den Erwartungswert  $\langle nl|\frac{1}{r}|nl\rangle$ . Da uns hier  $\frac{1}{r}$  Erwartungswert interessiert leiten wir die Gleichung (16) nach Ladung e ab und erhalten:

$$\frac{\partial}{\partial e} \frac{u_{nl}^{"}}{u_{nl}} = -\frac{4m_e e}{\hbar^2} \frac{1}{r} + \frac{4m_e^2 e^3}{\hbar^4 n^2} \tag{30}$$

Bilden wir wieder den Erwartungswert dieser Gleichung (30):

$$\int_0^\infty dr \, u_{nl}^2 \frac{\partial}{\partial e} \frac{u_{nl}''}{u_{nl}} = -\int_0^\infty dr \, u_{nl}^2 \frac{4m_e e}{\hbar^2} \frac{1}{r} + \int_0^\infty dr \, u_{nl}^2 \frac{4m_e^2 e^3}{\hbar^4 n^2}$$
 (31)

$$= -\frac{4m_{e}e}{\hbar^{2}} \underbrace{\int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl}^{2} \frac{1}{r}}_{\langle nl | \frac{1}{2} | nl \rangle} + \frac{4m_{e}^{2}e^{3}}{\hbar^{4}n^{2}} \underbrace{\int_{0}^{\infty} dr \, u_{nl}^{2}}_{\langle nl | nl \rangle = 1}$$
(32)

$$= -\frac{4m_e e}{\hbar^2} \langle nl | \frac{1}{r} | nl \rangle + \frac{4m_e^2 e^3}{\hbar^4 n^2}$$
(33)

Die Linke Seite wird wieder Null (siehe (21) bis (27) und wir können schreiben:

$$\langle nl|\frac{1}{r}|nl\rangle = \frac{m_e e^2}{\hbar^2 n^2} = \frac{1}{a_0 n^2}$$
(34)

Mit diesen Ergebnissen können wir nun den Erwartungswert  $\langle nl|p^4|nl\rangle$  berechnen. Setzen wir die Gleichungen (29) und (34) in (11) ein:

$$\langle nl|p^4|nl\rangle = 4m_e^2 \left( E_n^2 + 2E_n e^2 \langle nl| \frac{1}{r} |nl\rangle + e^4 \langle nl| \frac{1}{r^2} |nl\rangle \right)$$
(35)

$$=4m_e^2\left(E_n^2 + \frac{1}{a_0n^2}2E_ne^2 + e^4\frac{2}{n^3(2l+1)a_0^2}\right)$$
(36)

$$= (2m_e E_n)^2 \left( 1 + \frac{2e^2}{a_0 n^2 E_n} + \frac{2e^4}{n^3 (2l+1)a_0^2 E_n^2} \right) \qquad \text{mit } E_n = -\frac{e^2}{2a_0 n^2}$$
 (37)

$$= (2m_e E_n)^2 \left(1 - 4 + \frac{8n}{2l+1}\right) \tag{38}$$

Unser Ziel relativistische Korrekturen für den Hamilton-Operator des Wasserstoffatoms zu berechnen ist damit erreicht. Zusammenfassend nimmt die Energie folgende Form an:

$$E_n^{\text{rel-ges}} = E_n + E_R^{(1)} \tag{39}$$

$$= E_n - \frac{1}{8m_e^3 c^2} (2m_e E_n)^2 \left(1 - 4 + \frac{8n}{2l+1}\right) \qquad \text{mit } E_n = -\frac{e^2}{2a_0 n^2}$$
(40)

$$= -\frac{e^2}{2a_0n^2} - \frac{e^4}{16m_e^2c^2a_0^2n^4} \left(1 - 4 + \frac{8n}{2l+1}\right) \tag{41}$$

(42)

## Referenzen

• Zettili Quanten Mehanics