

Übungen zur Quantenmechanik II

9. Übungsblatt

5. Jan. 2006

1.) Die einfachste Näherung, um den Grundzustand des Heliumatoms zu berechnen, nimmt folgende Wellenfunktion

$$\phi_{He} = \frac{1}{\sqrt{2}} \{ \chi_{\uparrow}(1) \chi_{\downarrow}(2) - \chi_{\downarrow}(1) \chi_{\uparrow}(2) \} \varphi_{1s}(\vec{r}_1) \varphi_{1s}(\vec{r}_2) \quad (*)$$

als Ausgangspunkt. Diese Funktion zweier Elektronen mit den Koordinaten \vec{r}_1 und \vec{r}_2 , deren Gesamtspin Null ist (Singulett) ist nur ein Produkt gleicher 1s-Funktionen mit $a_0 = \hbar^2 / (m e^2)$

$$\varphi_{1s}(\vec{r}) \propto e^{-Z r / a_0} .$$

Für das Ion He^+ wäre diese Wellenfunktion mit $Z = 2$ exakt. Für das neutrale He mit zwei Elektronen kann (*) nur eine Näherung sein mit einem kleineren Z . Läßt man den Spinanteil weg, so vereinfacht sich der Ansatz für die Wellenfunktion zu

$$\psi(\vec{r}_1, \vec{r}_2) = \frac{Z^3}{\pi a_0^3} e^{-(Z/a_0)(r_1+r_2)} . \quad (**)$$

Mit der HAMILTONfunktion für das Heliumatom

$$\mathcal{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} (\nabla_1^2 + \nabla_2^2) - e^2 \left(\frac{2}{r_1} + \frac{2}{r_2} \right) + \frac{e^2}{r_{12}}$$

besteht nun die Aufgabe, die niedrigste Energie $\langle \mathcal{H} \rangle$

$$\langle \mathcal{H} \rangle = \iint d^3 r_1 d^3 r_2 \psi(\vec{r}_1, \vec{r}_2) \mathcal{H} \psi(\vec{r}_1, \vec{r}_2)$$

durch Variation des Z -Wertes zu finden. Dabei sind alle Integrale einfach zu berechnen, bis auf die Wechselwirkungsenergie der beiden Elektronen

$$\left\langle \frac{e^2}{r_{12}} \right\rangle = \iint d^3 r_1 d^3 r_2 |\psi(\vec{r}_1, \vec{r}_2)|^2 \frac{e^2}{|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|} = \frac{5}{8} \frac{Z e^2}{a_0}$$

Die Idee zur Lösung ist $1/|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|$ nach Kugelfunktionen zu entwickeln, wobei man nach dem ersten Term abbrechen kann, denn die höheren Terme geben wegen ihrer Winkelabhängigkeiten keine Beiträge.

Zeige also, daß der optimale Wert von Z_0 gleich $27/16$ ist, und daß die Energie $\langle \mathcal{H} \rangle = Z_0^2 e^2 / a_0$ nur etwa zwei Prozent gegenüber dem experimentellen Wert zu groß ist.