

# Übungen zur Quantentheorie

Prof. Dr. M. Klasen

## Blatt 12

Abgabe: 19.01.2015

Besprechung: 22.01.2015

### Aufgabe 33: Quadratischer Zeeman-Effekt

(5 Punkte)

Der quadratische Term

$$H_Q = \frac{e^2 \vec{A}^2}{2m_e c^2} = \frac{e^2 B^2}{8m_e c^2} (x^2 + y^2)$$

im Hamilton-Operator des Einelektronenatoms im homogenen Magnetfeld  $\vec{B} = B\vec{e}_z$  wird normalerweise vernachlässigt. Berechnen Sie die Energiekorrektur durch  $H_Q$  für ein Wasserstoffatom im Grundzustand,  $\langle \vec{x}|0\rangle = (\pi a_0^3)^{-1/2} \exp(-r/a_0)$ . Die Energiekorrektur des Zeeman-Effekts ist proportional zu  $E_Z = e\hbar B/(2m_e c)$ . Zeigen Sie, dass der quadratische Zeeman-Effekt gegenüber dem linearen um  $E_Z/(1\text{Ry})$  unterdrückt ist.

### Aufgabe 34: Variationsrechnung für ein 2-Niveau-System

(8 Punkte)

Angenommen wir haben ein System beschrieben durch einen Hamilton-Operator  $H_0$  der nur zwei Eigenzustände  $\psi_a$  (mit einer Energie  $E_a$ ) und  $\psi_b$  (mit einer Energie  $E_b$ ) zulässt. Die Wellenfunktionen  $\psi_a$  und  $\psi_b$  sind orthogonal und normiert und  $E_a \neq E_b$ . Eine Störung  $H'$  wird eingeschaltet mit folgenden Matrixelementen

$$\langle \psi_a | H' | \psi_a \rangle = \langle \psi_b | H' | \psi_b \rangle = 0, \quad \langle \psi_a | H' | \psi_b \rangle = \langle \psi_b | H' | \psi_a \rangle = h.$$

- Bestimmen Sie die exakten Eigenwerte des Hamilton-Operators.
- Berechnen Sie die Energien von dem vollen Hamilton-Operator in zweiter Ordnung Störungstheorie.
- Benutzen Sie die Variationsrechnung um eine obere Schranke auf die Grundzustandsenergie auszurechnen. Dabei verwenden Sie die Wellenfunktion

$$\psi = \cos \phi \psi_a + \sin \phi \psi_b$$

wo  $\phi$  ist ein freier Parameter.

- Vergleichen Sie die Ergebnisse von (a), (b) und (c). Wieso ist die Variationsrechnung in diesem Fall so genau?

### Aufgabe 35: Massive Photonen

(7 Punkte)

In der Natur sind die Photonen (die Quanta des elektromagnetischen Feldes) masselos ( $m_\gamma = 0$ ). Wenn die Photonen massiv wären, würde man den Coulombpotential ersetzen durch den Yukawapotential

$$V(\mathbf{r}) = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^{-\mu r}}{r}$$

wo  $\mu = m_\gamma c/\hbar$ . Benutzen Sie die Variationsrechnung um die Bindungsenergie des Wasserstoffatoms mit dem Yukawapotential zu bestimmen. Nehmen Sie an, dass  $\mu a_0 \ll 1$  und geben Sie die Antwort bis zu Ordnung  $(\mu a_0)^2$  an.