

# Physik IV – Atome und Moleküle SS11

Prof. Thomas Müller, Karlsruher Institut für Technologie (KIT)  
 Dr. Frank Hartmann, Karlsruher Institut für Technologie (KIT)

Aufgabenblatt 7; Übung am 06. Juni (Montag)  
 Übungsleiter: Frank Hartmann, Forschungszentrum Karlsruhe,  
 Tel.: +41 (76) 487 4362; Email: Frank.Hartmann@cern.ch

## LÖSUNGEN Übung 7

1. Ein paar Fragen bezüglich des Wasserstoffatoms zum 'frei' in den Übungen vorzutragen, bzw. an die Tafel zu skizzieren!

- (a) Warum kann man Abhängigkeiten  $r$ ,  $\phi$ ,  $\Theta$  separieren?

**Lösung:**

Potential nur von  $r$  abhängig, daher Trennung von  $r$  zu  $\Phi$ ,  $\Theta$  möglich. Separation von  $\Phi$  und  $\Theta$  möglich, da Potential isotrop!

- (b) Erklären Sie die Quantenzahlen  $n, l, m$ ! Wie lauten die Abhängigkeiten?

**Lösung:**

$n = 1, 2, 3, \dots$  Hauptquantenzahl (Energie) Variable des Radialanteils

$l = 0, 1, \dots, n - 1$  Drehimpulsquantenzahl; Drehimpuls:  $|L| = \sqrt{(l+1)l} \cdot \hbar$

$m_l = -l, -l + 1, \dots, 0, \dots, +l$  magnetische Quantenzahl

Die Drehimpulsquantenzahl  $l$  misst hierbei den Bahndrehimpuls des Elektrons, und die magnetische Quantenzahl  $m$  seine Projektion auf eine beliebige Richtung, die im Allgemeinen als  $z$  bezeichnet wird ( $z$  steht dabei für die  $z$ -Achse) oder schlicht gesagt die räumliche Orientierung des Elektronen-Bahndrehimpuls.

- (c) Was bedeutet 'Entartung'? Gibt es bei  $n=1$  Entartung?

**Lösung:**

Zu einem Energiewert gibt es mehrere Zustände. Z.B. Beim Wasserstoffatom gibt es  $k = n^2$  Zustände gleicher Energie. Man sagt der Energiewert  $E_n$  ist  $k$ -fach entartet.  $1^2 = 1$  daher ist der Energiezustand für  $n=1$  nicht entartet. Die Entartung gibt es bei allen  $a/r$ -Potentialen. Sie wird unter Berücksichtigung weiterer Effekte, z.B. relativistische Effekte, Elektronenspin, Kernpotential aufgehoben (siehe spätere Vorlesung)

- (d) Zeichnen Sie das Termschema bis  $n=4$ !

**Lösung:**

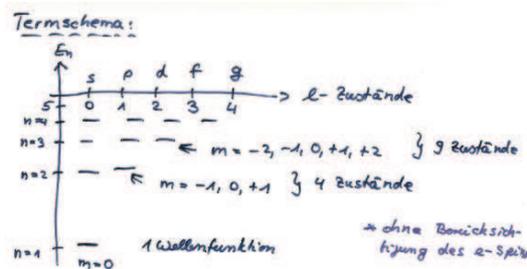


Abbildung 1: Einfaches Termschema

2. Radial-Eigenfunktionen des 1s-Zustandes des Wasserstoffatoms  
 Schrödingergleichung

(a)  $\Psi(r) = ae^{-\frac{r}{r_1}}$

Radialteil der Schrödingergleichung:

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2mr^2} \right] R(r) = E \cdot R(r)$$

s-Zustand:  $l = 0$ :

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right] ae^{-\frac{r}{r_1}} =$$

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{-1}{r_1} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right] ae^{-\frac{r}{r_1}} =$$

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left[ -\frac{2}{r} \frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_1^2} \right] - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right] ae^{-\frac{r}{r_1}} = E \cdot ae^{-\frac{r}{r_1}}$$

$$\left( \frac{\hbar^2}{m} \frac{1}{r_1} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right) + \left( \frac{\hbar^2}{2emr_1^2} - E \right) r = 0$$

$$E = -\frac{\hbar^2}{2mr_1^2} = \frac{me^4}{2(4\pi\epsilon_0)^2 \hbar^2} \text{ mit } r_1 = \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{e^2 m}$$

(b)  $W(1)dr = |\Psi|^2 4\pi r^2 dr$  mit  $4\pi r^2 =$  Fläche der Kugelschale mit Radius  $r$

$$W(1)dr = 4\pi r^2 a^2 e^{-\frac{2r}{r_1}} dr$$

$$W(1) = 4\pi r^2 a^2 e^{-\frac{2r}{r_1}}$$

(c)  $\frac{dW(r)}{dr} = 0 \Rightarrow 2r - r^2 \frac{2}{r_1} = 0 \Rightarrow r = r_1$

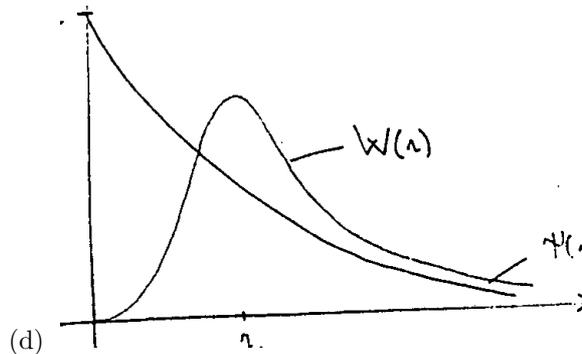


Abbildung 2: Funktionen

### 3. Positronium $\rightarrow$ H-ähnliches Atom

Unten wird recht ausführlich gerechnet, im Prinzip können die Bohr-Sommerfeldschen Formeln für das H-Atom benutzt werden unter Berücksichtigung der effektiven Masse:

(0) effektive Masse:  $\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2} = \frac{m_e m_e}{2m_e} = \frac{m_e}{2}$

(1) Bohr-Modell:  $E = \frac{1}{2} \mu v^2 - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$ ;  $[E = E_{pot} + E_{kin}]$

(2) Kräftegleichgewicht:  $\frac{\mu v^2}{r} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r^2}$

(3) Quantisierung des Drehimpulses  $\mu v r = n \hbar$

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

(3)  $\mu \omega r^2 = n \hbar \rightarrow r = \sqrt{\frac{n \hbar}{\mu \omega}}$  (4)

in (2):  $\mu \omega^2 \left( \frac{n \hbar}{\mu \omega} \right)^{3/2} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \rightarrow \sqrt{\omega} = \frac{e^2 \mu^{1/2}}{4\pi\epsilon_0 (n \hbar)^{3/2}} \rightarrow \frac{\omega}{2\pi} = \frac{\mu e^4}{32 \pi^3 \epsilon_0^2 \hbar^3} \frac{1}{n^3}$

Im Grundzustand  $n=1$ :  $\mu = \frac{m_e}{2} \rightarrow \frac{\omega}{2\pi} = \frac{m_e e^4}{64 \pi^3 \epsilon_0^2 \hbar^3} = 3.288 \times 10^{15} \frac{1}{s}$

in (4):  $r = \left( \frac{n \hbar}{\mu} \right)^{1/2} \sqrt{\frac{16 \pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^3}{\mu e^4} n^3} = \frac{4 \pi \epsilon_0 \hbar^2}{\mu e^2} n^2 = (\text{mit } n = 1 \text{ und } \mu = m_e/2) \frac{8 \pi \epsilon_0 \hbar^2}{m_e e^2} = 1.059 \times 10^{-10} m.$

in (1):  $E = \frac{1}{2} \mu \omega^2 r^2 - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} = \frac{1}{2} \mu \left( \frac{\mu e^4}{16 \pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^3} \frac{1}{n^2} \right)^2 \times \left( \frac{4 \pi \epsilon_0 \hbar^2}{\mu e^2} n^2 \right)^2 - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{\mu e^2}{4 \pi \epsilon_0 \hbar^2} \frac{1}{n^2} = \frac{1}{32} \frac{\mu e^4}{\pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^2} \frac{1}{n^2} = -\frac{1}{64} \frac{m_e e^4}{\pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^2} = -6.80 eV$

#### 4. Myon-Atom

(a) (siehe letzte Aufgabe, gleiche Rechnung)

$$\mu = \frac{m_\mu m_e}{m_\mu + m_e} = \frac{207m_e m_e}{207m_e + m_e} = 1.625 \times 10^{-28} \text{kg}$$

$$E_n = -\frac{1}{32} \frac{Z^2 \mu e^4}{\pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^2} = -2531 \frac{Z^2}{n^2} eV \quad (\text{Achtung im Haken-Wolf wurde statt } \mu \text{ nur } m_\mu \text{ eingesetzt, deswegen das abweichende Ergebnis})$$

(b)  $r_n = \frac{4\pi\epsilon_0\hbar^2}{Z\mu e^2} n^2 = 2.84 \times 10^{-3} \frac{n^2}{Z} \text{\AA}$

(c)  $h\nu = E_{n=2} - E_{n=1} = -\frac{1}{32} \frac{Z^2 \mu e^4}{\pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^2} (1/4 - 1) = 1898 Z^2 eV$

#### 5. Drehimpulsoperatoren

(a)  $[\hat{L}_z, \hat{L}^2] = 0$

$$\begin{aligned} [\hat{L}_z, \hat{L}^2] &= \\ &= [\hat{L}_z, \hat{L}_x^2] + [\hat{L}_z, \hat{L}_y^2] + [\hat{L}_z, \hat{L}_z^2] \\ &= [L_z, L_x]L_x + L_x[L_z, L_x] + [L_z, L_y]L_y + L_y[L_z, L_y] \\ &= i\hbar(L_y L_x + L_x L_y - L_x L_y - L_y L_x) = 0 \end{aligned}$$

(b) Warum Eigenwert  $l(l+1)$  und nicht  $l^2$

$$\begin{aligned} \hat{l}_- \hat{l}_+ F_{l,m} &= (\hat{l}_x - i\hat{l}_y)(\hat{l}_x + i\hat{l}_y) F_{l,m} \\ &= (\hat{l}_x^2 + \hat{l}_y^2 + i\hat{l}_x \hat{l}_y - i\hat{l}_y \hat{l}_x) F_{l,m} \\ &= (\hat{l}^2 - \hat{l}_z^2 - \hbar \hat{l}_z) F_{l,m} \\ &= (\omega^2 \hbar^2 - m^2 \hbar^2 - m\hbar^2) F_{l,m} \end{aligned}$$

Setze  $F_{l,m} = F_{l,m_{max}} = F_{l,l}$

dann gilt  $\hat{l}_+ F_{l,m_{max}} = 0$  oder damit  $\omega^2 = m_{max}^2 - m_{max} = 0$

$$\omega^2 = m_{max}(m_{max} + 1) = l(l+1)$$