# Probeklausur in Experimentalphysik 4

Prof. Dr. S. Schönert Sommersemester 2016 21.6.2016

Zugelassene Hilfsmittel:

- 1 Doppelseitig handbeschriebenes DIN A4 Blatt
- 1 nichtprogrammierbarer Taschenrechner

Die Bearbeitungszeit beträgt 90 Minuten. Es müssen nicht alle Aufgaben vollständig gelöst sein, um die Note 1,0 zu erhalten.

# Aufgabe 1 (5 Punkte)

Die Wellenfunktion  $\psi(r)$  eines Teilchens in einem eindimensionalen Potential sei

$$\psi(r) = N \frac{e^{ip_0 r/\hbar}}{\sqrt{a^2 + r^2}}$$

wobei  $a, p_0$  reelle Parameter und N die Normierungskonstante ist.

- (a) Bestimmen Sie die Normierungskonstante N.
- (b) Sie messen den Ort r des Teilchens. Mit welcher Wahrscheinlichkeit findet man das Teilchen im Intervall  $\left[\frac{-a}{\sqrt{3}}, \frac{a}{\sqrt{3}}\right]$ ?
- (c) Bestimmen Sie die Erwartungswerte für Ort  $\langle r \rangle = \int_{-\infty}^{\infty} dr \psi^*(r) r \psi(r)$  und den Impuls  $\langle p \rangle = \int_{-\infty}^{\infty} dr \psi^*(r) (-i\hbar \frac{\partial}{\partial r}) \psi(r)$  des Teilchens.

**Hinweis:**  $\int \frac{1}{a^2 + x^2} = \frac{1}{a} \arctan \frac{x}{a}$ 

#### Lösung

(a)

$$\langle \psi | \psi \rangle = 1 = N^2 \int_{-\infty}^{\infty} \frac{e^{-ip_0 r/\hbar} e^{ip_0 r/\hbar}}{a^2 + r^2} dr = N^2 \int_{-\infty}^{\infty} \frac{1}{a^2 + r^2} dr = \frac{N^2}{a} \arctan \frac{r}{a} \Big|_{-\infty}^{\infty} = \frac{N^2}{a} \pi \Rightarrow N = \sqrt{\frac{a}{\pi}}$$

$$[1,5]$$

(b) 
$$\frac{a}{\pi} \int_{\frac{-a}{\sqrt{3}}}^{\frac{a}{\sqrt{3}}} \frac{1}{a^2 + r^2} dr = \frac{a}{\pi} \frac{1}{a} \arctan \frac{r}{a} \Big|_{\frac{-a}{\sqrt{3}}}^{\frac{a}{\sqrt{3}}} = \frac{1}{3}$$

[1]

$$\langle r \rangle = \int_{-\infty}^{\infty} dr \psi^*(r) r \psi(r) = \frac{a}{\pi} \int_{-\infty}^{\infty} \frac{r}{a^2 + r^2} dr = 0$$

wegen Symmetrie.

[1]

Es gilt:

$$\frac{\partial}{\partial r}\psi(r) = \left(\frac{ip_0}{\hbar} - \frac{r}{a^2 + r^2}\right)\psi(r). \tag{1}$$

$$\langle p \rangle = \int_{-\infty}^{\infty} dr \psi^*(r) (-i\hbar \frac{\partial}{\partial r}) \psi(r)$$
 (2)

$$= \int_{-\infty}^{\infty} dr \left( p_0 \psi^*(r) \psi(r) + i\hbar \psi^*(r) \frac{r}{a^2 + r^2} \psi(r) \right)$$
 (3)

$$= p_0 \tag{4}$$

wegen Symmetrie.

Alternativ:

$$\langle p \rangle = -\frac{i\hbar a}{\pi} \int_{-\infty}^{\infty} \left( \frac{ip_0}{\hbar \sqrt{a^2 + r^2}} - \frac{r}{(a^2 + r^2)^2} dr \right)$$
 (5)

$$= -\frac{i\hbar a}{\pi} \left( \frac{1}{a} \frac{ip_0}{\hbar} \arctan \frac{r}{a} \Big|_{-\infty}^{\infty} + \frac{1}{2} \frac{1}{a^2 + r^2} \Big|_{-\infty}^{\infty} \right)$$
 (6)

$$= -\frac{i\hbar a}{\pi} \left( \frac{ip_0}{a\hbar} \pi + 0 \right) = p_0 \tag{7}$$

[1,5]

# Aufgabe 2 (6 Punkte)

In dieser Aufgabe wollen wir das System Erde-Sonne als "gravitatives Wasserstoffatom" betrachten. Ersetzen Sie dazu die Konstanten des Wasserstoffatoms  $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}$  durch GMm von Sonne-Erde  $(m=5,98\cdot 10^{24}{\rm kg},M=1,99\cdot 10^{30}{\rm kg},G=6,67\cdot 10^{-11}\frac{{\rm m}^3}{{\rm s}^2{\rm kg}})$ .

Hinweis: Einige der Werte in dieser Aufgabe können mit den meisten Taschenrechnern nicht direkt berechnet werden weil sie zu klein/groß sind. In solchen Fällen bietet es sich an, Zehnerpotenzen getrennt zu berechnen.

- (a) Berechnen Sie den "Bohr Radius"  $a_g$  des Systems.
- (b) Geben Sie die Energie  $E_n$  des Zustands n an.
- (c) Setzen Sie die klassische Energie  $E_{\text{Ges}}$  des Planeten gleich  $E_n$ . Zeigen Sie, dass  $n = \sqrt{r_0/a_g}$  für einen Planeten der Masse m auf einer Kreisbahn mit Radius  $r_0$  ( $1AU = 1.496 \cdot 10^{11} \text{m}$ ) und schätzen Sie die Quantenzahl  $n_0$  der Erde .
- (d) Welche Energie würde bei einem Übergang der Erde in den Zustand  $n_0-1$  freigesetzt? Welche Wellenlänge hätte das dabei emittierte Photon (oder Graviton)? **Hinweis:**  $\frac{1}{(n-1)^2} \approx \frac{1}{n^2} \frac{n+2}{n}$  für  $n \gg 1$ .

#### Lösung:

(a) Es ist

$$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0}{e^2} \frac{\hbar^2}{m} \tag{8}$$

und damit nach Teil (a)

$$a_g = \frac{\hbar^2}{GMm^2} = 2.34 \cdot 10^{-138} \text{m}$$
 (9)

[1]

(b) Aus den Wasserstoffenergien

$$E_n^{\rm H} = -\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2 \frac{m}{2\hbar^2} \frac{1}{n^2} \tag{10}$$

folgt mit Teil (a)

$$E_n = -(GMm)^2 \frac{m}{2\hbar^2} \frac{1}{n^2} \,. \tag{11}$$

[1]

(c) Es ist

$$E_{\text{Ges}} = \frac{1}{2}mv^2 - G\frac{Mm}{r_0} \,. \tag{12}$$

Mit der Kreisbahn-Bedingung

$$G\frac{Mm}{r_0^2} = \frac{mv^2}{r_0} \tag{13}$$

folgt:

$$E_{\text{Ges}} = -\frac{GMm}{2r_0} \,. \tag{14}$$

Damit:

$$E_{\text{Ges}} \stackrel{!}{=} E_n \Rightarrow n^2 = \frac{GMm^2}{\hbar^2} r_0 = \frac{r_0}{a_g} \Rightarrow n = \sqrt{\frac{r_0}{a_g}}.$$
 (15)

Für die Quantenzahl der Erde berechnet man daraus mit  $r_0\approx 1.496\cdot 10^{-11}\mathrm{m}$ :

$$n_0 = \sqrt{\frac{1.496 \cdot 10^{11}}{2.34 \cdot 10^{-138}}} = 2.53 \cdot 10^{74} \,. \tag{16}$$

[2]

(d) Mit Hilfe des Hinweises berechnet man:

$$\frac{1}{(n-1)^2} - \frac{1}{n^2} \approx \frac{1}{n^2} \left( \frac{n+2}{n} - 1 \right) = \frac{2}{n^3} \,. \tag{17}$$

Damit:

$$\Delta E = -\left(\frac{G^2 M^2 m^3}{2\hbar^2}\right) \left[\frac{1}{(n-1)^2} - \frac{1}{n^2}\right] \approx -\frac{G^2 M^2 m^3}{\hbar^2 n^3}$$
 (18)

Mit  $n = n_0$ :

$$\Delta E_0 = -2.09 \cdot 10^{-41} J \tag{19}$$

und da  $|\Delta E| = \frac{hc}{\lambda}$ :

$$\lambda = 9.50 \cdot 10^{15} \,\mathrm{m} \,. \tag{20}$$

[2]

# Aufgabe 3 (7 Punkte)

- (a) Berechnen Sie nach dem Bohrschen Atommodell den Bahnradius und die Gesamtenergie im Grundzustand für ein negatives Myon  $\mu^-$  ( $m_\mu \approx 207 \cdot m_e$ ) im Feld eines Zinn-Kerns (Z=50, A=112)
- (b) Wie groß ist die Aufenthaltswahrscheinlichkeit des Myons im 1s-Zustand innerhalb des (Volumens des) Zinn-Kerns ( $R \approx 1, 3\sqrt[3]{A}$ fm? Verwenden Sie die radiale Wellenfunktion  $R_{10} = \sqrt{\frac{\beta^3}{2}} \cdot e^{-\frac{\beta}{2}r}$  mit  $\beta = \frac{2Z}{a_0}$ .

Hinweis:  $\int x^2 e^{-\beta x} dx = -e^{-\beta x} \left( \frac{x^2}{\beta} + \frac{2x}{\beta^2} + \frac{2}{\beta^3} \right)$ 

- (c) Nehmen Sie nun an, ein Anti-Proton  $\overline{p}$  (Masse und alle Quantenzahlen ansonsten wie beim Proton) werde von einem Zinn-Kern eingefangen. Welche ist die tiefste Bohrsche Bahn, auf der das Anti-Proton den Kern noch **nicht** berührt?
- (d) Wie groß ist die Bindungsenergie für diese Bahn?

## Lösung

(a) Mit n=1, Z=50 und  $m_{\mu}=207 \cdot m_e$  erhält man für  $a_0$  und  $E_R$  im Fall eines negativen Myons  $\mu^-$ :

$$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0}{e^2} \frac{\hbar^2}{m_\mu} \quad \Rightarrow \quad a_0^\mu = \frac{1}{207} \cdot a_0$$
 (21)

$$r^{\mu} = a_0^{\mu} \frac{n^2}{Z} \tag{22}$$

$$E_R = -\frac{1}{2} \left( \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right)^2 \frac{m_e Z^2}{\hbar^2 n^2} \quad \Rightarrow \quad E_R^{\mu} = 207 \cdot E_R \cdot Z^2 \tag{23}$$

Einsetzen der Zahlenwerte ergibt

$$r_1^{\mu}(Sn) = 5, 12 \cdot 10^{-15} \text{m} \tag{24}$$

$$E_1^{\mu}(Sn) = -7,04 \text{MeV}$$
 (25)

[2]

(b) Die radiale Aufenthaltswahrscheinlichkeit erhält man durch die Integration bis zum Kernrand

$$P_{10}(R) = \int_0^R r^2 |R_{10}(r)|^2 dr = \frac{\beta^3}{2} \int_0^R r^2 e^{-\beta r} dr$$

Mit  $\beta^{(\mu)}=\frac{2Z}{a_0^{(\mu)}},\,R\approx 1,3\cdot A^{\frac{1}{3}}$ fm = 6,3·10<sup>-15</sup>m und dem Hinweis aus der Angabe erhält man für die Aufenthaltswahrscheinlichkeit

$$P_{10}(R) = \frac{\beta^3}{2} \left[ -e^{\beta R} \left( \frac{R^2}{\beta} + \frac{2R}{\beta^2} + \frac{2}{\beta^3} \right) + \frac{2}{\beta^3} \right]$$
 (26)

$$=1 - e^{-\beta R} \left( \frac{\beta^2 R^2}{2} + \beta R + 1 \right)$$
 (27)

Damit ergibt sich für das Myon

$$P_{10}(R) = 0,45 \tag{28}$$

(c) Der Bahnradius für ein Anti-Proton ergibt sich mit dem Bohrschen Radius zu

$$r_n^{\overline{p}} = \frac{m_{\overline{p}}}{m_e} \cdot a_0 \frac{n^2}{Z} = \frac{a_0}{1836} \frac{n^2}{Z} = \frac{5,29 \cdot 10^{-11} \text{m}}{1836 \cdot 50} \cdot n^2 = 5,8 \cdot 10^{-16} \text{m} \cdot n^2$$
 (29)

mit  $m_{\overline{p}} \approx 938 {\rm MeV}/c^2, \; m_{e^-} \approx 511 {\rm keV}.$  Damit sich das Anti-Proton und der Zinn-Kern  $(R_A \approx 1, 3 \cdot A^{\frac{1}{3}})$  nicht berühren, muss gelten

$$r_n^{\overline{p}} \stackrel{!}{>} R = R_{Sn} + R_{\overline{p}} \tag{30}$$

$$r_n^{\overline{p}} \stackrel{!}{>} R = R_{Sn} + R_{\overline{p}}$$

$$r_n^{\overline{p}} = 5, 8 \cdot 10^{-16} \,\mathrm{m} \cdot n^2 > R = (6, 3 + 1, 3) \cdot 10^{-15} \,\mathrm{m} \Rightarrow n = 4 : r_4^{\overline{p}} = 9, 28 \cdot 10^{-15} \,\mathrm{m}$$
(30)

[2]

(d) Die Bindungsenergie  $E_n$  erhält man aus

$$E_n = -\frac{m_e}{m_{\overline{p}}} \cdot E_R \cdot \frac{Z^2}{n^2} \tag{32}$$

Einsetzen der Zahlenwerte ergibt

$$E_4 = -1836 \cdot \left(\frac{50}{4}\right)^2 \cdot 13,6 \text{eV} = -3,9 \text{MeV}$$
 (33)

[1]

# Aufgabe 4 (4 Punkte)

Der Wechselwirkungsoperator der Spin-Bahn Kopplung ist gegeben durch

$$\hat{V}_{LS} = \frac{Ze^2\mu_0}{8\pi m^2} \frac{1}{r^3} \left( \hat{L} \cdot \hat{S} \right)$$

(a) Stellen Sie den allgemeinen Ausdruck für die Energieverschiebung  $\Delta E_{LS} = \left\langle \hat{V}_{LS} \right\rangle$  in Abhängigkeit von seinen Quantenzahlen auf.

**Hinweis:** Verwenden Sie  $\left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle = \left(1 - \delta_{l0}\right) \frac{Z^3}{a_0^3 n^3 l(l + \frac{1}{2})(l + 1)}$ 

(b) Welchen Wert haben im Wasserstoffatom für n=30 die kleinste und die größte Verschiebung?

# Lösung

(a)

$$\Delta E_{LS} = \left\langle \hat{V}_{LS} \right\rangle \qquad \hat{J} = \hat{L} + \hat{S} \Rightarrow \qquad \hat{L} \cdot \hat{S} = \frac{1}{2} \left( \hat{J}^2 - \hat{S}^2 - \hat{L}^2 \right) \qquad \left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle = \frac{Z^3}{a_0^3 n^3 l (l + \frac{1}{2})(l + 1)}$$

$$\Delta E_{LS} = \frac{Ze^2\mu_0}{8\pi m^2} \left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle \left\langle \hat{L} \cdot \hat{S} \right\rangle = \frac{Ze^2\mu_0}{8\pi m^2} \frac{\hbar^2 Z^3}{a_0^3 n^3 l(l+\frac{1}{2})(l+1)} \frac{j(j+1) - l(l+1) - s(s+1)}{2}$$
(34)

 $=\frac{\hbar^2 Z^4 e^2 \mu_0}{16\pi m^2 a_0^3} \frac{j(j+1) - l(l+1) - s(s+1)}{n^3 l(l+\frac{1}{2})(l+1)}$ (35)

[2]

(b) 
$$n = 30, l = 1, j = 1/2 \Rightarrow \Delta E_{LS} = -8, 9 \cdot 10^{-9} \text{eV}$$
  
 $n = 30, l = 1, j = 3/2 \Rightarrow \Delta E_{LS} = -4, 8 \cdot 10^{-9} \text{eV}$   
 $n = 30, l = 29, j = 29 + 1/2 \Rightarrow \Delta E_{LS} = -1, 5 \cdot 10^{-11} \text{eV}$ 

[2]

## Aufgabe 5 (8 Punkte)

Es soll der Übergang  $1^2S_{\frac{1}{2}} \to 2^2P_{\frac{3}{2}}$  von Wasserstoff in einem relativ schwachen Magnetfeld  $B_0$  analysiert werden. Die Hyperfeinstruktur wird vernachlässigt.

- (a) Bestimmen Sie die Lande-Faktoren der beiden beteiligten Niveaus.
- (b) In wieviele Linien spaltet der Übergang auf? Zeichnen Sie die Energieniveaus, die möglichen Übergänge und deren Polarisation. Geben Sie an um welche Energie (in Einheiten von  $\mu_B B$ ) sich die Übergänge von dem Übergang  $1^2 S_{\frac{1}{2}} \to 2^3 P_{\frac{3}{2}}$  ohne Magnetfeld unterscheiden.
- (c) Wie stark muss das Magnetfeld  $B_0$  mindestens sein, damit die Vernachlässigung der Hyperfeinstruktur gerechtfertigt ist? **Hinweis:** Vergleichen Sie die Hyperfeinaufspaltung des Grundzustandes mit der Energie der Wechselwirkung mit dem Magnetfeld.
- (d) Die durch den Dopplereffekt verursachte Verbreiterung für den betrachteten Übergang beträgt bei Raumtemperatur  $\Delta\omega_d=2\pi\cdot30\mathrm{GHz}$ . Wie groß müsste das angelegte Magnetfeld  $B_0$  mindestens sein, um alle Linien noch trennen zu können? Ist das sinnvoll?

#### Lösung

(a)

$$g = 1 + \frac{j(j+1) + s(s+1) - l(l+1)}{2j(j+1)}$$
(36)

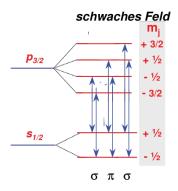
$$g_{\frac{1}{2}} = 2$$
 (37)

$$g_{\frac{3}{2}} = \frac{4}{3} \tag{38}$$

[1,5]

(b) Da das Magnetfeld nur schwach ist, gilt der anomale Zeeman-Effekt. Der Übergang spaltet in sechs Linien auf. Die Übergänge verschieben sich im Gegensatz zur ursprünglichen Linie um:

$$\Delta E = (g_{j'}m_{j'} - g_j m_j)\mu_B B$$



$$\Delta E_1 = \frac{5}{3}\mu_B B; \Delta E_2 = \mu_B B; \Delta E_3 = \frac{1}{3}\mu_B B; \Delta E_4 = -\frac{1}{3}\mu_B B; \Delta E_5 = -\mu_B B; \Delta E_6 = -\frac{5}{3}\mu_B B; \Delta E_6 = -\frac{5}{3}\mu_B B; \Delta E_9 = -\frac{5}{$$

(c) Hyperfeinaufspaltung:

$$F \in \{|J - I|, ..., J + I\} \qquad I = \frac{1}{2} \qquad J = \frac{1}{2}$$
 
$$F_1 = 1 \qquad \Delta E_{HFS} = \frac{A}{2}[F(F+1) - J(J+1) - I(I+1)] = \frac{A}{4} \qquad F_2 = 0 \qquad \Delta E_{HFS} = -\frac{3}{4}A$$

Deshalb ist der Abstand der beiden Niveaus der Hyperfeinaufspaltung  $A=5,9\cdot 10^{-6} {\rm eV}.$  Der Abstand der Zeemanaufspaltung ist minimal:  $\frac{2}{3}\mu_B B$ 

$$\frac{2}{3}\mu_B B >> A = 5,9 \cdot 10^{-6} \text{eV} \Rightarrow B >> 0,153 \text{T}$$

 $[1,\!5]$ 

(d) Damit die Zeemanaufspaltung größer ist als die Verbreiterung durch den Dopplereffekt muss gelten:

$$\frac{2}{3}\mu_B B > \hbar \Delta \omega_d \Rightarrow B_0 > \frac{3\hbar \Delta \omega_d}{2\mu_B} = 3,22$$
T

Das ist kein schwaches Magnetfeld mehr, deshalb kein Zeeman-Effekt mehr.

[1]

# Aufgabe 6 (5 Punkte)

Ein Operator  $\hat{A}$  repräsentiere die Variable A und habe die normierten Eigenzustände  $\psi_1$  und  $\psi_2$  zu den Eigenwerten  $a_1$  und  $a_2$ . Ein Operator  $\hat{B}$  repräsentiere die Variable B und habe die normierten Eigenzustände  $\phi_1$  und  $\phi_2$  zu den Eigenwerten  $b_1$  und  $b_2$ . Es gälten folgende Relationen:

$$\psi_1 = \frac{1}{5}(3\phi_1 + 4\phi_2) \qquad \psi_2 = \frac{1}{5}(4\phi_1 - 3\phi_2) \tag{39}$$

(a) Die Observable A wird mit dem Ergbenis  $a_1$  gemessen. In welchem Zustand befindet sich das System unmittelbar nach der Messung?

- (b) Was sind nun die möglichen Ergebnisse einer Messung von B und welche Wahrscheinlichkeiten haben sie?
- (c) Sofort im Anschluss an die Messung von B werde A wieder gemessen. Mit welcher Wahrscheinlichkeit ist das Ergebnis  $a_1$ ?
- (d) Mit welcher Wahrscheinlichkeit ist  $a_1$  das Ergebnis der zweiten Messung von A wenn zuvor der Wert  $b_1$  für B gemessen wurde?

## Lösung:

(a) Die Messung kollabiert die Wellenfunktion zu  $\psi_1$ .

[1]

(b) Die prinzipiell möglichen Ergebnisse der Messung einer Variablen sind alle Eigenwerte. Die Wahrscheinlichkeit einen Eigenwert i im Zustand  $\Psi$  zu messen ist gegeben durch  $|\langle \Psi | \chi_i \rangle|^2$  mit der Eigenfunktion  $\chi_i$  zu i.

Wir messen also  $b_1$  mit der Wahrscheinlichkeit  $\frac{9}{25}$  und  $b_2$  mit der Wahrscheinlichkeit  $\frac{16}{25}$ .

[1]

(c) Die Messung von B kollabiert die Wellenfunktion zu  $\phi_1$  (Wahrscheinlichkeit  $P_1 = \frac{9}{25}$ ) oder  $\phi_2$  (Wahrscheinlichkeit  $P_2 = \frac{16}{25}$ ). Wir finden:

$$\phi_1 = \frac{1}{5}(3\psi_1 + 4\psi_2) \tag{40}$$

$$\phi_2 = \frac{1}{5} (4\psi_1 - 3\psi_2) \,. \tag{41}$$

Im ersten Fall messen wir  $a_1$  mit  $P_{\rm I}=\frac{9}{25}$  und im zweiten Fall mit  $P_{\rm II}=\frac{16}{25}$ . Insgesamt messen wir also  $a_1$  mit einer Wahrscheinlichkeit  $P=P_1P_1+P_2P_{\rm II}=\left(\frac{9}{25}\right)^2+\left(\frac{16}{25}\right)^2=0,5392$ .

[2]

(d) Jetzt wissen wir, dass die Wellenfunktion zu  $\phi_1$  kollabiert ist. Damit haben wir eine Wahrscheinlichkeit von  $\frac{9}{25}$  für  $a_1$ .

[1]

## Aufgabe 7 (5 Punkte)

- (a) Leiten Sie alle Termsymbole eines Siliziumatoms in der Konfiguration  $1s^22s^22p^63s^23p^2$  ab. Sie dürfen die LS-Kopplung vernachlässigen, d.h. Sie müssen die Kopplung von L und S zu J nicht angeben.
- (b) Geben Sie die ersten beiden Hund'schen Regeln stichwortartig an. Bringen Sie die Termsybole, die Sie im vorhergehenden Aufgabenteil bestimmt haben, in die richtige energetische Reihenfolge. Welcher Zustand ist der Grundzustand?

## Lösung:

(a) Wichtig für die folgenden Betrachtungen sind nur die 3p-Elektronen.

Die Drehimpulse der beiden Elektronen in der 3p-Schale sind  $l_1 = 1$  und  $l_2 = 1$ . Das ergibt L = 0, 1, 2. Die Spins können zu S = 0, 1 koppeln.

Für L = 0 müssen die Spins  $s_1 = 1/2$  und  $s_2 = 1/2$  entgegengerichtet sein, da sonst das Pauli-Prinzip verletzt wird, d.h. es muss gelten S = 0. Es ergibt sich der Zustand  ${}^1S$ .

Für L=1 sind die Spins gleichgerichtet (S=1), die Elektronen haben die Drehimpulsquantenzahlen  $m_{l_1}=-1,0,1$ , oder 0, bzw.  $m_{l_2}=0,-1,0$ , oder 1. Es ergibt sich der Zustand  $^3P$ . Der Zustand  $^1P$  existiert nicht, wegen des Pauli-Prinzips.

Für L=2 sind die Drehimpulsquantenzahlen  $m_{l_1}=-1,1$ , bzw.  $m_{l_2}=1,-1$ . Die Spins müssen wieder einander entgegengerichtet sein (S=0). Es ergibt sich der Zustand  $^1D$ .

[3]

- (b) **1. Hund'sche Regel:** Der Zustand mit größter Multiplizität (größtes S) hat die niedrigste Energie.
  - 2. Hund'sche Regel: Für festes S hat der Zustand mit dem größsten L die niedrigste Energie.

$$\Rightarrow$$
  $^3P$   $<$   $^1D$   $<$   $^1S$ 

[2]

### Konstanten

$$\begin{split} \hbar &= 1.05 \cdot 10^{-34} \text{Js} & m_e = 9.11 \cdot 10^{-31} \text{kg} \\ e &= 1.6 \cdot 10^{-19} \text{C} & m_p = 1.67 \cdot 10^{-27} \text{kg} \\ \epsilon_0 &= 8.85 \cdot 10^{-12} \text{As/V/m} & \alpha = 7.3 \cdot 10^{-3} \\ a_0 &= \frac{4\pi \varepsilon_0}{e^2} \frac{\hbar^2}{m_e} = 5, 3 \cdot 10^{-11} \text{m} & \mu_B = \frac{e \cdot \hbar}{2m_e} = 9, 27 \cdot 10^{-24} \text{N/A}^2 \\ R_\infty &= \frac{m_e e^4}{8c \epsilon_0^2 h^3} = 1, 10 \cdot 10^7 \text{m}^{-1} & A = 5, 9 \cdot 10^{-6} \text{eV} \end{split}$$