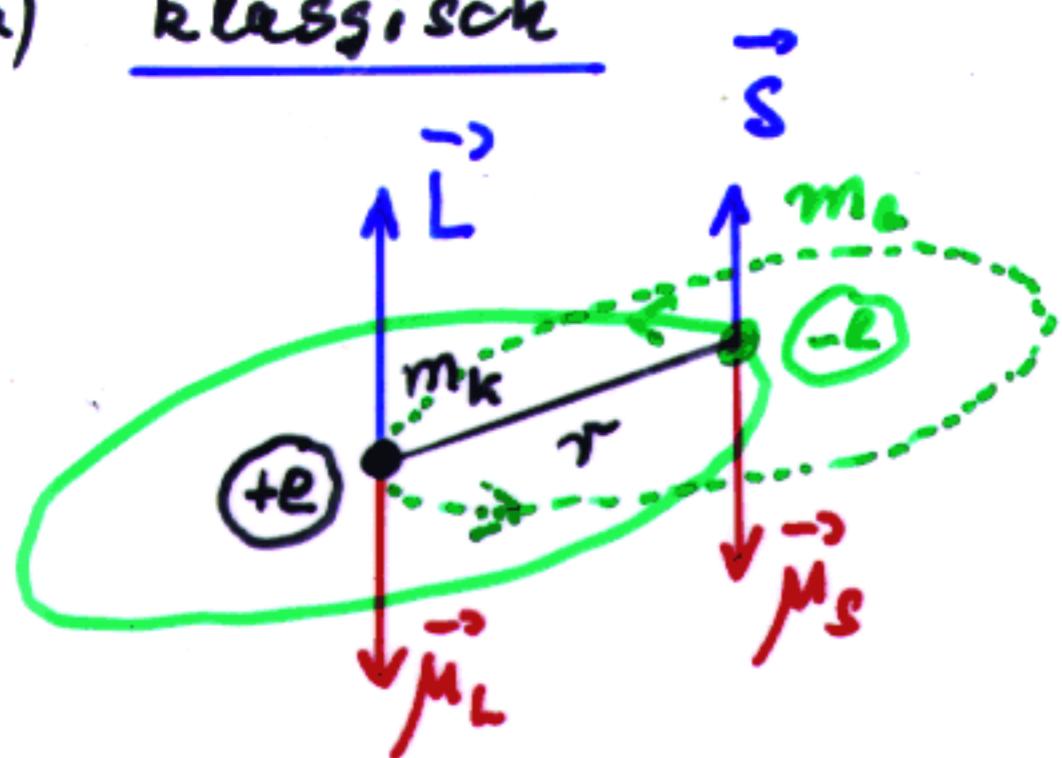


III.C Feinstruktur

C.1. Spin-Bahn-Kopplung

a) "klassisch"



$$\begin{aligned} W_{LS} &= -\vec{\mu}_{Sz} \cdot \vec{B}_L = +2m_s\mu_0 B_L \\ &= \pm \mu_B \cdot B_L \\ B_L &= \mu_0 \cdot \frac{+ve}{2r} \end{aligned}$$

Zahlenwerte für Bohrsche Bahnen

	B_L	$\Delta\nu$	$\Delta\lambda$
$n=1$	12,51 T	$11,68 \text{ cm}^{-1}$	$5,03 \text{ \AA}$
$n=2$	0,391 T	$0,366 \text{ cm}^{-1}$	$0,16 \text{ \AA}$

exp.: Balmer H_α ($n=3 \rightarrow n=2$): $\lambda_{H_\alpha} = 6563 \text{ \AA}$
 $\Delta\lambda = 0,14 \text{ \AA}$

L, S -Abhängigkeit

$$\left. \begin{aligned} \vec{\mu}_S &= -2 \frac{\mu_0}{\hbar} \vec{S} \\ \vec{B}_L &= \mu_0 \frac{e}{2r} \frac{\vec{L}}{2\pi m_e r^2} \end{aligned} \right\} W_{LS} = \frac{\mu_0}{\pi r^3} \frac{\mu_0^2}{\hbar^2} \vec{L} \cdot \vec{S}$$

$$W_{LS} = \lambda \vec{L} \cdot \vec{S}$$

$$\lambda \sim \langle \frac{1}{r^3} \rangle$$

bei Vielelektronenproblemen brauchbar!

Korrekteteres Bild: relativistischer Effekt!

$$W_{LS} = \langle \xi(r) \rangle (\vec{L} \cdot \vec{S})$$

Ein-elektronen atom

$$W_{LS} = \lambda (\vec{L} \cdot \vec{S})$$

allgemein, auch Vielel. syst. (R-S).

Spin-Bahn-Kopplungskonstante

exp. Werte

$$\frac{\lambda \cdot h^2}{hc}$$

$$_3\text{Li} \quad _1\text{H} \quad _1\text{Na} \quad _1\text{H} \quad _{19}\text{K} \quad _{37}\text{Rb} \quad _{55}\text{Cs}$$

$$0,23 \quad 11,46 \quad 38,4 \quad 158,4 \quad 369,5 \quad \text{cm}^{-1}$$

b) relativistischer Effekt:

e^- mit $\vec{v} = \frac{\vec{p}}{m_e}$ durch radiales \vec{E} -Feld auf Bahn gehalten
"sieht" Magnetfeld

$$\vec{H} = \epsilon_0 (\vec{E} \times \vec{v})$$

$$\vec{B} = \mu_0 \epsilon_0 (\vec{E} \times \vec{v}) = \frac{1}{c^2} (\vec{E} \times \vec{v}) ; \quad \vec{E} \cdot E(r) \stackrel{!}{=} \vec{v}$$

$$W = -\frac{1}{2} \vec{\mu}_s \cdot \vec{B} \quad (\text{Thomas-Korrektur, 1926})$$

$$= -\frac{1}{2} \left(-2 \frac{\mu_B}{\hbar} \underline{\vec{S}} \right) \cdot \frac{1}{c^2} \frac{E(r)}{r} \underbrace{\frac{1}{m_e} (\vec{v} \times \vec{p})}_{\vec{L}}$$

$$\boxed{\xi(r) = \frac{e}{2m_e^2 c^2} \frac{E(r)}{r} = \frac{1}{2m_e^2 c^2} \frac{1}{r} \frac{dV(r)}{dr}} \quad \sim r^{-3}$$

$$\left(H_{LS} = -\frac{1}{2m_e^2 c^2} \vec{S} \cdot (\vec{p} \times \vec{\nabla} V(r)) \rightarrow \frac{dV}{dr} \cdot \frac{\vec{r}}{r} \right)$$

Wasserstoff-Funktionen:

(ohne relativist. Korrekt.)

$$\boxed{\langle \xi(r) \rangle_{n,l} = \frac{2}{\hbar^2} \frac{m_e c^2}{4} \frac{(2\alpha)^4}{n^3 l(l+\frac{1}{2})(l+1)}}$$

III. C. 2 Gesamtspinimpuls \vec{j}

$$\vec{j} = \vec{L} + \vec{S}$$

Infolge $\vec{L} \leftrightarrow \vec{S}$ -Wechselwirkung
ist nur Gesamtspinimpuls
stationär

$$\langle |\vec{j}| \rangle = \sqrt{j(j+1)} \hbar$$

$$\langle j_z \rangle = m_j \hbar ; \quad m_j = j, j-1, \dots, -j ; \quad (2j+1) \text{ Werte}$$

$$\text{kl.: } j_z = L_z + S_z \rightarrow m_j = m_L + m_S = m_L \pm \frac{1}{2}$$

$$j = l \pm \frac{1}{2} = l \pm s$$

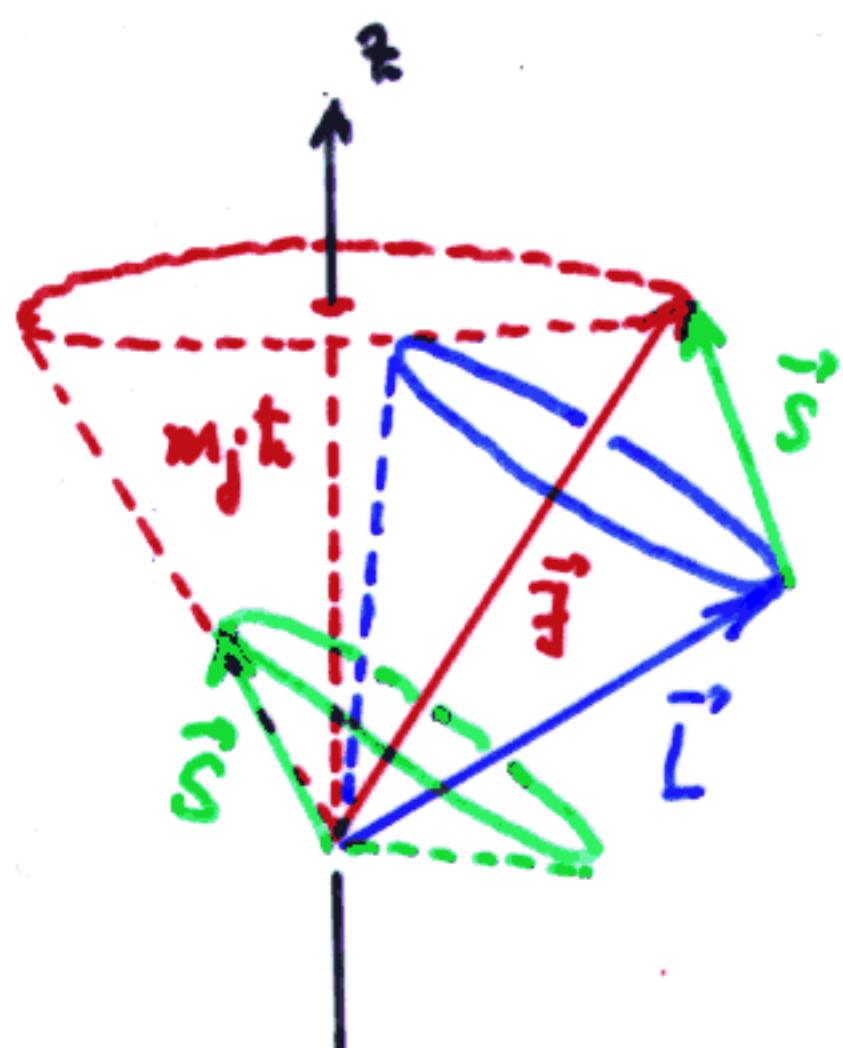
↑ ↓
immer immer
ganzzahlig halbzahlig

immer halbzahlig bei Ein-Elektronen Atom!

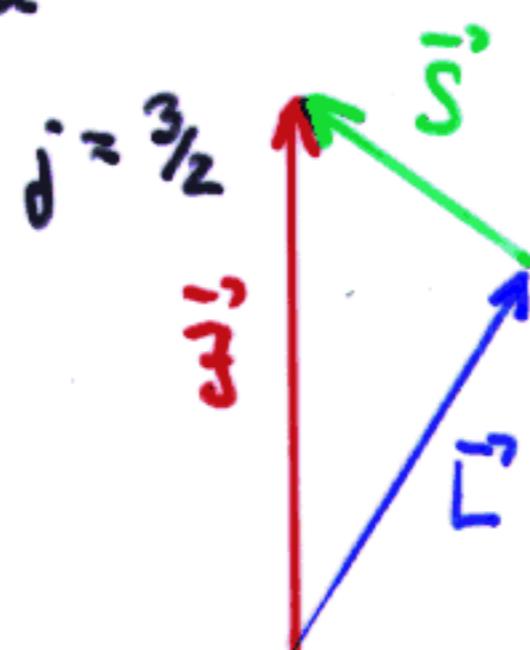
$$\text{z.B.: } l=1, s=\frac{1}{2} \rightarrow j = \frac{3}{2}, \frac{1}{2}$$

a) Vektorgerüst-Modell

Klassische Vektoren mit
QM-Beträgen als Längen



L-S-Kopplung \rightarrow Präzession



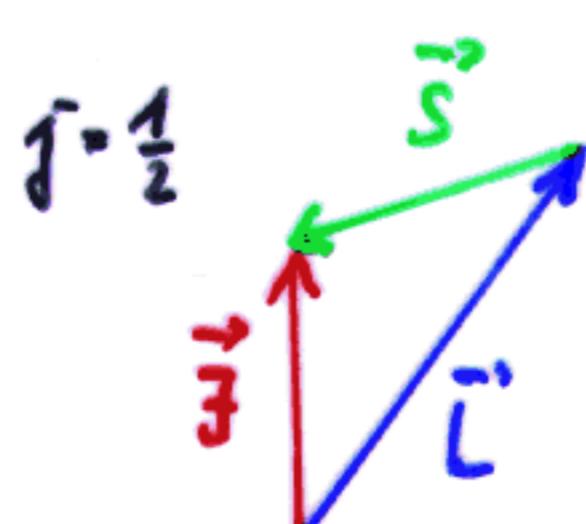
$$(l=1 \rightarrow \langle |\vec{L}| \rangle = \sqrt{2} \hbar)$$

$$(s=\frac{1}{2} \rightarrow \langle |\vec{S}| \rangle = \sqrt{3}/2 \hbar)$$

$$\langle |\vec{j}| \rangle = \sqrt{15}/2 \hbar$$

$$m_j = +\frac{3}{2}, +\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}, -\frac{3}{2}$$

4 Einstellungen



$$\langle |\vec{j}| \rangle = \sqrt{3}/2 \hbar$$

$$m_j = +\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}$$

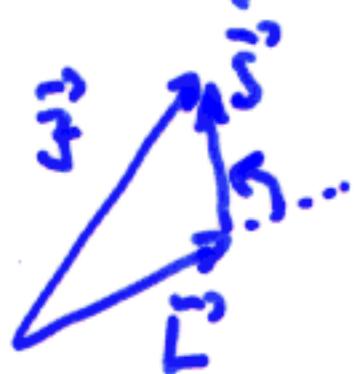
2 Einstellungen

nie parallel oder antiparallel!

b) Spin-Bahn-Aufspaltung → Feinstruktur

$$W_{LS} = \lambda \vec{L} \cdot \vec{S} \rightarrow E_{LS} = \lambda \langle \vec{L} \cdot \vec{S} \rangle$$

Vektorgerüstmodell: $\vec{J} = \vec{L} + \vec{S}$



$$(\vec{J})^2 = (\vec{L} + \vec{S})^2 = \vec{L}^2 + 2\vec{L} \cdot \vec{S} + \vec{S}^2$$

$$\vec{L} \cdot \vec{S} = \frac{1}{2} (\vec{J}^2 - \vec{L}^2 - \vec{S}^2)$$

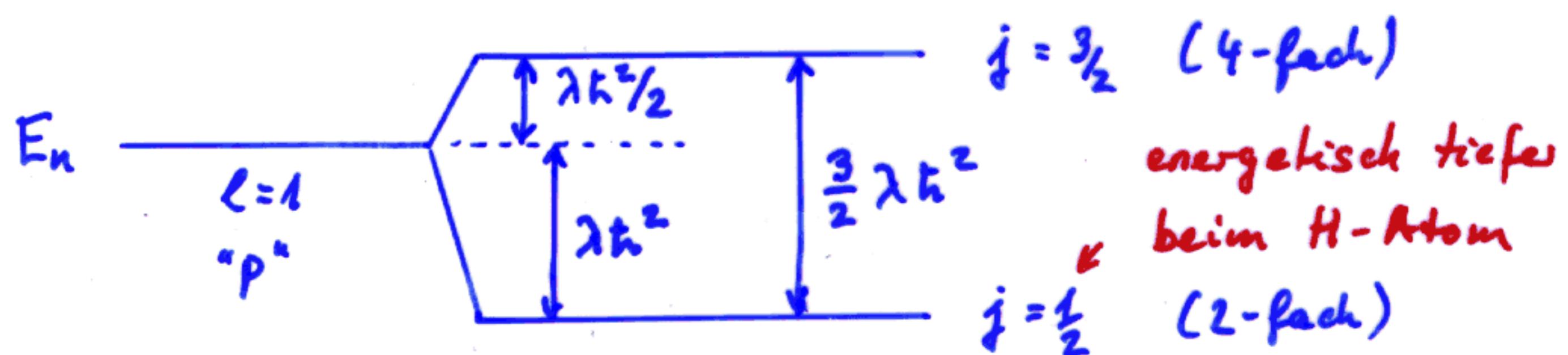
$$E_{LS} = \frac{\lambda}{2} (j(j+1) - l(l+1) - s(s+1)) \hbar^2$$

$$E_{LS} = \frac{\lambda \hbar^2}{2} \left(j(j+1) - l(l+1) - \frac{3}{4} \right)$$

$$\text{z.B. } l=1; j=\frac{3}{2}: E_{3/2} = \frac{\lambda \hbar^2}{2} \left(\frac{15}{4} - 2 - \frac{3}{4} \right) = \frac{\lambda \hbar^2}{2} = +l \frac{\lambda \hbar^2}{2}$$

$$j=\frac{1}{2}: E_{1/2} = \frac{\lambda \hbar^2}{2} \left(\frac{3}{4} - 2 - \frac{3}{4} \right) = -2 \frac{\lambda \hbar^2}{2} = -(l+1) \frac{\lambda \hbar^2}{2}$$

$$\Delta E = \frac{\lambda \hbar^2}{2} (j_1(j_1+1) - j_2(j_2+1)) = (2l+1) \frac{\lambda \hbar^2}{2}$$



Bilanz für H-Atom

(Schwerpunkt unverändert)

$$(n, l, m_l, (s), m_s, j, m_j) \rightarrow n, l, j, m_j$$

K $1s_{1/2}$

L $2s_{1/2}, 2p_{1/2}, 2p_{3/2}$

M $3s_{1/2}, 3p_{1/2}, 3p_{3/2}, 3d_{3/2}, 3d_{5/2}$