# A. Atomdaten

## A.1. Fein- und Hyperfeinstruktur im Magnetfeld

## A.1.1. Feinstruktur-Aufspaltung

Aus der Spin-Bahn-Kopplung eines Zustandes  $(\vec{J} = \vec{L} + \vec{S})$  ergibt sich die Zusatzenergie

$$\Delta E_{LS} = \frac{a}{2} \left\{ J \left( J + 1 \right) - L \left( L + 1 \right) - S \left( S + 1 \right) \right\},\tag{A.1}$$

wobei a die so genannte Spin-Bahn-Kopplungskonstante ist.

## A.1.2. ZEEMAN-Aufspaltung / LANDEscher g-Faktor g<sub>J</sub>

ZEEMAN-Energie der Feinstruktur-Niveaus im äußeren Magnetfeld:

$$\Delta E_{Zeeman}^{FS} = g_J m_J \mu_B B_0 \qquad \text{mit} \qquad g_J = 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)} . \tag{A.2}$$

Tabelle A.1.: Werte des LANDEschen g-Faktors

	$S_{1/2}$	$P_{1/2}$	$P_{3/2}$
<i>g</i> <sub>J</sub>	2	$\frac{2}{3}$	$\frac{4}{3}$

Für zwei benachbarte ZEEMAN-Niveaus gilt  $\Delta m_J = \pm 1$ , wodurch sich ihr Energieabstand bzw. die Übergangs-Frequenz  $\Delta v_{Zeeman}^{FS} = \Delta E_{Zeeman}^{FS}/h$  ergibt zu:

$$\Delta v_{Zeeman}^{FS}(\Delta m_J = 1) = g_J \frac{\mu_B}{h} B_0 \approx g_J 13,996 \frac{B_0}{\text{mT}} \text{ MHz} \,.$$

#### A.1.3. Hyperfeinaufspaltung

Durch die magnetische Wechselwirkung des Hüllmomentes  $\vec{\mu}_J$  mit dem Kernmoment  $\vec{\mu}_I$  und der elektrostatischen Wechselwirkung zwischen Kernen mit einem elektrischen Quadrupolmoment, d.h. nicht kugelsymmetrischer Ladungsverteilung und dem von der Hülle am Ort des Kerns erzeugten elektrischen

_		$S_{rac{1}{2}}$ und	$P_{\frac{1}{2}}$	$P_{\frac{3}{2}}$				
$I = \frac{1}{2}$	K	$(F=0) - \frac{3}{2}$	$(F=1) \ \frac{1}{2}$	$(F=1) - \frac{5}{2}$ $(F=2) \frac{3}{2}$				
$I = \frac{3}{2}$	K	$(F=1) - \frac{5}{2}$	$(F=2) \frac{3}{2}$	$(F=0) - \frac{15}{2}$	$(F=1) - \frac{11}{2}$	$(F=2) - \frac{3}{2}$	$(F=3) \frac{9}{2}$	
	М			1,25	0,25	-0,75	0,25	
$I = \frac{5}{2}$	K	$(F=2) - \frac{7}{2}$	$(F=3) \frac{5}{2}$	$(F=1) - \frac{21}{2}$	$(F=2) - \frac{13}{2}$	$(F=3) - \frac{1}{2}$	$(F=4) \frac{15}{2}$	
	М			0,7	-0,1	-0,55	0,25	
$I = \frac{7}{2}$	K	$(F=3) - \frac{9}{2}$	$(F=4) \frac{7}{2}$	$(F=3) - \frac{27}{2}$	$(F=4) - \frac{15}{2}$	$(F=5) \frac{1}{2}$	$(F=5) \frac{21}{2}$	
	М			0,536	-0,179	-0,464	0,25	

Tabelle A.2.: Werte des K- und M-Faktors in der Hyperfeinaufspaltung

Feldgradienten ergibt sich die Zusatzenergie durch die Hyperfeinstruktur-Aufspaltung zu [Ari77]:

$$\Delta E_{HFS} = \Delta E_{M1} + \Delta E_{E2} = \frac{1}{2}hAK + hB \underbrace{\frac{\frac{3}{2}K(K+1) - 2I(I+1)J(J+1)}{2I(2I-1)2J(2J-1)}}_{\equiv M}, \quad (A.3)$$

mit K = F(F+1) - I(I+1) - J(J+1). In Gl. A.3 sind *A* die magnetische Dipolkonstante und *B* die elektrische Quadrupolkonstante<sup>1</sup>, welche für Zustände mit  $J = \frac{1}{2}$  gleich Null ist. Für verschiedene Isotope und Feinstruktur-Zustände sind diese Größen in [Rad85] zusammen gefasst. In Tab. A.2 sind die Werte für *K* und *M* für das  $S_{1/2}$  Grundniveau und die beiden ersten angeregten Niveaus  $P_{1/2}$  und  $P_{3/2}$  eines Alkalimetall-Atoms aufgelistet. Die entsprechenden Werte für die magnetische Dipolkonstante *A* und die elektrische Quadrupolkonstante *B* sind in Tab. A.4 aufgelistet.

#### A.1.4. ZEEMAN-Aufspaltung der Hyperfeinstruktur / $g_F$ -Faktor

Für geringe äußere Feldstärke  $B_0$ , für die die ZEEMAN-Energie der Hyperfeinstruktur-Komponenten klein gegen die Hyperfeinstruktur-Aufspaltung ist, ergibt sich der ZEEMAN-Effekt der Hyperfeinstruktur. Die Aufspaltung der Hyperfein-Niveaus in je 2F + 1 ZEEMAN-Niveaus mit den magnetischen

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>Jeweils in Einheiten von Hz wie sie meistens in der Literatur angegeben werden. Deshalb ist auch in Gl. A.3 und Gl. 2.3 jeweils ein h davor im Gegensatz zu manchen Lehrbüchern.

			-							-	-	-	
	I =	$I = \frac{1}{2} \qquad \qquad I = \frac{3}{2}$				$I = \frac{5}{2}$			$I = \frac{7}{2}$				
	F = 1	F = 2	F = 1	F = 2	F = 3	F = 1	F = 2	F = 3	F = 4	F = 2	F = 3	F = 4	F = 5
$S_{rac{1}{2}}$	1		$-\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$			$-\frac{1}{3}$	$\frac{1}{3}$			$-\frac{1}{4}$	$\frac{1}{4}$	
$P_{\frac{1}{2}}$	$\frac{1}{3}$		$-\frac{1}{6}$	$\frac{1}{6}$			$-\frac{1}{9}$	$\frac{1}{9}$			$-\frac{1}{12}$	$\frac{1}{12}$	
$P_{\frac{3}{2}}$	$\frac{5}{3}$	1	$\frac{2}{3}$	$\frac{2}{3}$	$\frac{2}{3}$	-1	$\frac{1}{9}$	$\frac{7}{18}$	$\frac{1}{2}$	$-\frac{2}{3}$	0	$\frac{4}{15}$	$\frac{2}{5}$

Tabelle A.3.: Werte für den  $g_F$ -Faktor (erster Term) in der ZEEMAN-Aufspaltung der Hyperfeinstruktur

Quantenzahlen  $m_F$  ist gegeben durch [May85]:

$$\Delta E_{Zeeman}^{HFS} = g_F \, m_F \, \mu_B \, B_0 \tag{A.4}$$

mit

$$g_F = g_J \frac{F(F+1) + J(J+1) - I(I+1)}{2F(F+1)} - g_I \frac{\mu_K}{\mu_B} \frac{F(F+1) - J(J+1) + I(I+1)}{2F(F+1)}$$

Im ersten Term ist  $g_J = 1 + \frac{J(J+1)+S(S+1)-L(L+1)}{2J(J+1)}$  der LANDEsche g-Faktor<sup>2</sup>. Der zweite Term kann aufgrund von  $\frac{\mu_K}{\mu_B} \approx \frac{1}{1836}$  vernachlässigt werden (Werte vgl. Tab. A.3). Die Aufspaltung der Hyperfein-Niveaus im schwachen Feld erfolgt in 2F + 1 äquidistante Unterniveaus, deren jeweiliger Abstand proportional zum äußeren Magnetfeld ist.

# A.2. Alkalimetall-Daten

Größen	<sup>39</sup> K	$^{41}K$	<sup>85</sup> Rb	<sup>87</sup> Rb	$^{133}Cs$	Einheiten	vgl.
nat. Häufigkeit	93,3	6,7	72,2	27,8	100	%	
Kernspin	$\frac{3}{2}$	$\frac{3}{2}$	$\frac{5}{2}$	$\frac{3}{2}$	$\frac{7}{2}$	ħ	
Kernladung Z	1	9	3	7	55	е	
gyromag. Verh. γ	12,5	6,86	25,9	87,8	35,3	MHz/T	Gl. 2.2
Schmelzpunkt	330	5,5	312	312,1		K	
Siedepunkt	10	27	97	73	958	K	
$\lambda_{D1}$ (Luft)	769	,90	794	,76	894,35	nm	
$\lambda_{D2}$ (Luft)	766	,49	780	,03	852,11	nm	
nat. Lebensdauer D-Linien $\tau_a$	2	.6	(D1) 28,5		31	ns	Gl. 2.7
			(D2)	26,5			
		1	(D1)	E.C.	5 1		C1 2 7
nat. Limenorette D-Limen $\Delta v_{ag}$	6,1		(D1) 5,6		5,1	MHZ	GI. 2.7
			(D2)	0,0			
$f_{ga}(D1)$	0,	35	0,	32	0,39		Gl. 2.5
$f_{ga}(D2)$	0,70		0,	67	0,81		Gl. 2.5
krit. Magnetfeld $B_c(S_{1/2})$	16,5	9,1	109	244	328	mT	
$A(S_{1/2})$	230,86	127,01	1011,9	3417,3	2298,2	MHz	Gl. A.3
$\Rightarrow  \Delta v_{HFS}(S_{1/2})$	461.72	254.01	3035.7	6834.7	9192,6	MHz	
$A(P_{1/2})$	27.8	15.2	120.7	406	292	MHz	GLA 3
$\Rightarrow \Delta v_{HFS}(P_{1/2})$	56	30	362	812	1168	MHz	011110
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				-			
$A(P_{3/2})$	6.1	3.4	25	84.9	50.3	MHz	Gl. A.3
$B(P_{3/2})$	2.8	3.3	26	12.6	-0.4	MHz	Gl. A.3
$\Delta v_{Doppler}(T = 500 \mathrm{K})$	1,0	00	0,6	53	0,466	GHz	Gl. 2.10
$\Delta v_{Druck}(p_{N_2} = 1 \text{ bar})$	2	5	1	4	22	GHz	Gl. 2.16

Tabelle A.4.: Datensammlung von Alkalimetalle, Werte großteils aus [Rad85]

# A.3. <sup>129</sup>Xe, <sup>3</sup>He und Protonen Daten

Größen	<sup>129</sup> Xe	<sup>3</sup> He	$^{1}\mathrm{H}$	Einheiten	vgl.
nat. Häufigkeit	26,4	0,00014	99,985	%	
Kernspin: I	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\hbar$	
Kernladung: Z	54	2	1	е	
Kern-Moment: $\mu_I/\mu_K$	-0,778	-2,128	2,793		
$\mu_K \approx 5,05 \cdot 10^{-27} \mathrm{Am}^2 = 5,05 \cdot 10^{-27} \mathrm{J/T}$					
Kern g-Faktor: $g_I$	-1,556	-4,255	5,586		Gl. 2.1
gyromag. Verh.: $\gamma/2\pi$	-11,8	-32,4	42,6	MHz/T	Gl. 2.2
$P_{therm}(B_0 = 3 \text{ T}, T = 300 \text{ K})$	$\approx 3 \cdot 10^{-6}$	$pprox 8 \cdot 10^{-6}$	$pprox 1 \cdot 10^{-5}$		Gl. 2.23
Selbstdiffusions-Koeff.: $D_{jj}(T = 300 \text{ K})$	0,06	1.6		$\frac{\mathrm{cm}^2}{\mathrm{s} \mathrm{atm}}$	
Diffusions-Koeff.: $D_{inN_2}(T = 300 \mathrm{K})$	pprox 0,09	pprox 0,7		$\frac{\mathrm{cm}^2}{\mathrm{s} \mathrm{atm}}$	
Preis pro Liter bei 1 atm	$\approx 20$	$\approx 200$		DM	

Tabelle A.5.: Wichtige Daten der Isotope  $^{129}\mathrm{Xe},\,^{3}\mathrm{He}$  und  $^{1}\mathrm{H}.$ 

# A.4. Spinzerstörungs- und Spinaustausch-Raten

Tabelle A.6.:

Die wichtigsten Spinzerstörungs-  $(k_{Alk-X})$  und Spinaustausch-Raten  $(k_{SE_{Edl-Alk}})$  einer optisch gepumpten Spinaustausch-Quelle (alle Raten in Einheiten von cm<sup>3</sup>/s). Sofern nicht anders angegeben sind es experimentell bestimmte Werte.

Größen	К	Rb	Cs
k <sub>Alk-O2</sub>		5,2×10 <sup>-10</sup> [Nag98]	
k <sub>AIk-AIk</sub>	$1,8 \times 10^{-13}$ [Chu87]	$8 \times 10^{-13}$ [Chu87, Lar91, Wag94] 3,9 × 10 <sup>-14</sup> [Bar98b] 4,4 × 10 <sup>-14</sup> [Kad98]	$7,9 \times 10^{-12}$ [Bha80b]
k <sub>Alk-N2</sub>		$8 \times 10^{-18}$ [Wag94] $4 \times 10^{-18}$ [McN62] $5 \times 10^{-18}$ [Fra76]	3 × 10 <sup>-17</sup> [Fra74]
k <sub>Alk-He</sub>	2 × 10 <sup>-20</sup> [Ber65]	$8 \times 10^{-20}$ [Ber65] $4 \times 10^{-19}$ [Fra76] $\leq 2 \times 10^{-18}$ [Wag94]	$3 \times 10^{-18}$ [Fra74]
k <sub>Alk-Xe</sub>		$5 \times 10^{-16}$ [Fra59] $6 \times 10^{-15}$ [Bou72]	
$k_{SE_{He-Alk}}$ berechnet [Wal98] (×10 <sup>-19</sup> ) berechnet [Wal89] (×10 <sup>-19</sup> )	0,49 1,8	$1,2 \times 10^{-19}$ [Chu87] $6 \times 10^{-20}$ [Bar98b, Lar91] 0,56 1,7	0,81 2,2
$k_{SE_{Xe-Alk}}$ berechnet [Wal98] (×10 <sup>-16</sup> ) berechnet [Wal89] (×10 <sup>-16</sup> )	0,62 2,1	$3,7 \times 10^{-16}$ [Cat92] 1,2 3,1	2,7 4,7