

Dia- und Paramagnetismus

Brandner Hannes
Schlatter Nicola



Ursachen des magnetischen Moments eines freien Atoms

- Spin der Elektronen (paramagn.)
- Deren Bahndrehimpuls bezüglich ihrer Bewegung um den Kern (paramagn.)
- Änderung des Bahndrehimpulses, die durch ein äußeres Magnetfeld induziert wird (diamagn.)



Magnetisierung

Definition: M ...magnetisches Moment pro Volumeneinheit

magn. Suszeptibilität pro Volumeneinheit:

$$\chi = \frac{\mu_0 M}{B}$$

$\chi < 0$ diamagn.

$\chi > 0$ paramagn.

$\chi = -1$ Supraleiter



Diamagnetismus

- Bestreben der elektr. Ladungen, das Innere eines Körpers teilweise gegen ein äußeres Magnetfeld abzuschildern (→ Lenz'sche Regel)
- Larmorsches Theorem: Präzession der Elektronen bei angelegtem Magnetfeld B mit
$$\omega = \frac{eB}{2m} \rightarrow \text{elektr. Strom} \rightarrow \text{erzeugt dem äußeren Feld entgegengerichtetes magn. Moment}$$



Langevin-Gleichung: Herleitung

- $I = (\text{Ladung}) \cdot (\text{Umlaeufe pro Zeit}) = (-eZ) \frac{1}{2\pi} \cdot \frac{eB}{2m}$

- $\mu = (\text{Strom}) \cdot (\text{Flaeche der Schleife}) = -\frac{Ze^2B}{4m} \cdot \langle \rho^2 \rangle$

- $A = \pi \cdot \rho^2 \quad \langle r^2 \rangle = 3/2 \langle \rho^2 \rangle$

- $\chi = \mu_0 \cdot N \cdot \frac{\mu}{B} = -\frac{\mu_0 N Z e^2}{6m} \cdot \langle r^2 \rangle$

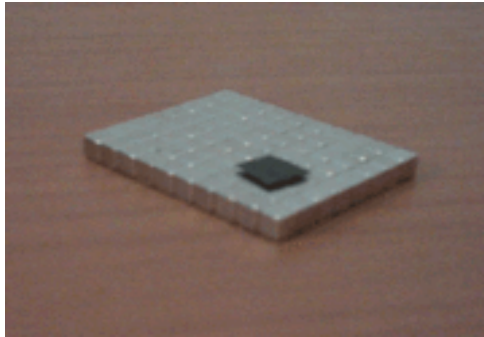


Quantentheorie des Diamagnetismus mononuklearer Systeme

- $\mathcal{H}' = \frac{ie\hbar}{2mc} \left(\vec{\nabla} \cdot \vec{A} + \vec{A} \cdot \vec{\nabla} \right) + \frac{e^2}{2mc^2} A^2$
- $A_x = -\frac{1}{2}yB, \quad A_y = \frac{1}{2}xB, \quad A_z = 0$
- $\mathcal{H}' = \frac{ie\hbar B}{2mc} \left(x \frac{\partial}{\partial y} - y \frac{\partial}{\partial x} \right) + \frac{e^2 B^2}{8mc^2} (x^2 + y^2)$
- $E' = \frac{e^2 B^2}{12mc^2} \langle r^2 \rangle$
- $\mu = -\frac{\partial E'}{\partial B} = -\frac{e^2 \langle r^2 \rangle}{6mc^2} B$



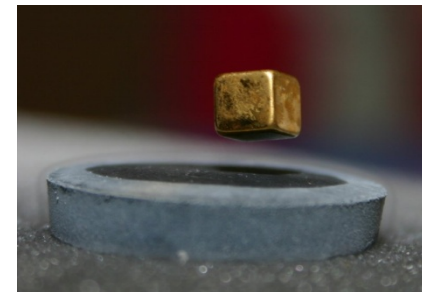
Diamagnetismus: Beispiele



[Video zur Abbildung](#)



[Video zur Abbildung](#)



Paramagnetismus

- Atome, Moleküle und Gitterfehlstellen mit ungerader Elektronenanzahl
- Freie Atome und Ionen mit teilweise gefüllten inneren Schalen
- Metalle
- Selten bei Verbindungen mit gerader El. Anzahl



Quantentheorie des Paramagnetismus

- Magnetisches Moment eines Atoms:

$$\vec{\mu} = \gamma \hbar \vec{J} = -g \mu_B \vec{J}$$

- Landé Faktor $g = 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$

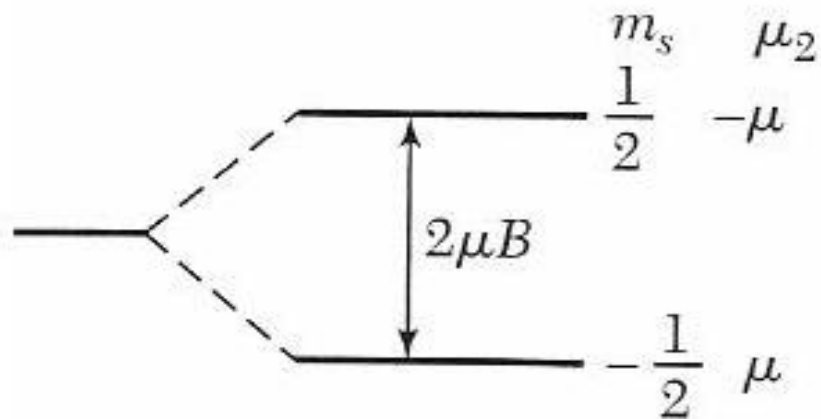
- Bohrsches Magneton: $\mu_B = e \hbar / 2m$

- Die Energieniveaus des Systems:
mit $m_j = -J, \dots, J$

$$U = -\vec{\mu} \vec{B} = m_j g \mu_B B$$



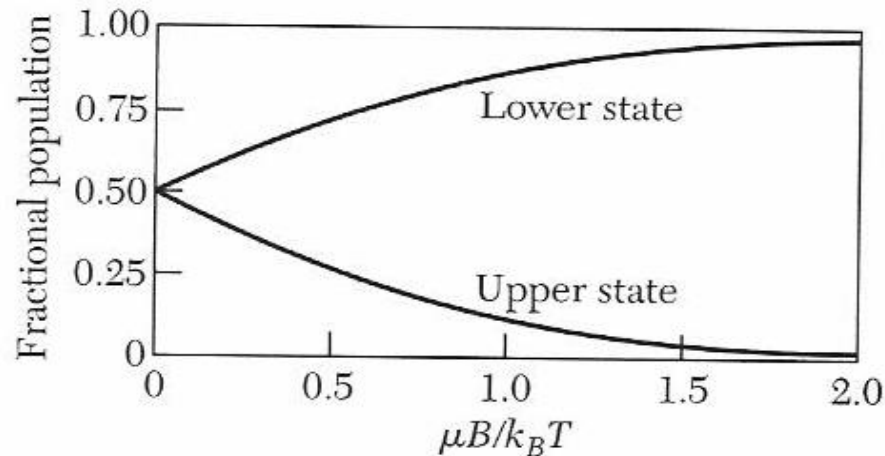
System mit 2 Niveaus



- Im unteren Energiezustand liegt das magnetische Moment parallel zum Magnetfeld, im oberen antiparallel
- Das magnetische Moment μ des Elektrons hat entgegengesetztes Vorzeichen zum Spin S



System mit 2 Niveaus



- Größeres Magnetfeld B bedeutet höhere Besetzung des energetisch günstigeren Energiezustandes
- Das magnetische Moment ist proportional zur Differenz der beiden Kurven

$$\frac{N_1}{N} = \frac{\exp(\mu B / k_B T)}{\exp(\mu B / k_B T) + \exp(-\mu B / k_B T)}$$

$$\frac{N_2}{N} = \frac{\exp(-\mu B / k_B T)}{\exp(\mu B / k_B T) + \exp(-\mu B / k_B T)}$$



System mit 2 Niveaus

- Resultierende Magnetisierung nimmt mit steigender Temperatur ab

$$M = (N_1 - N_2)\mu = N\mu \tanh\left(\frac{\mu B}{k_B T}\right)$$

$$x \ll 1$$

$$M = N\mu \frac{\mu B}{k_B T}$$



Magnetisierung eines Atoms

- Magnetisierung eines Atoms
- Suszeptibilität mit der effektiven Anzahl Bohrscher Magnetonen

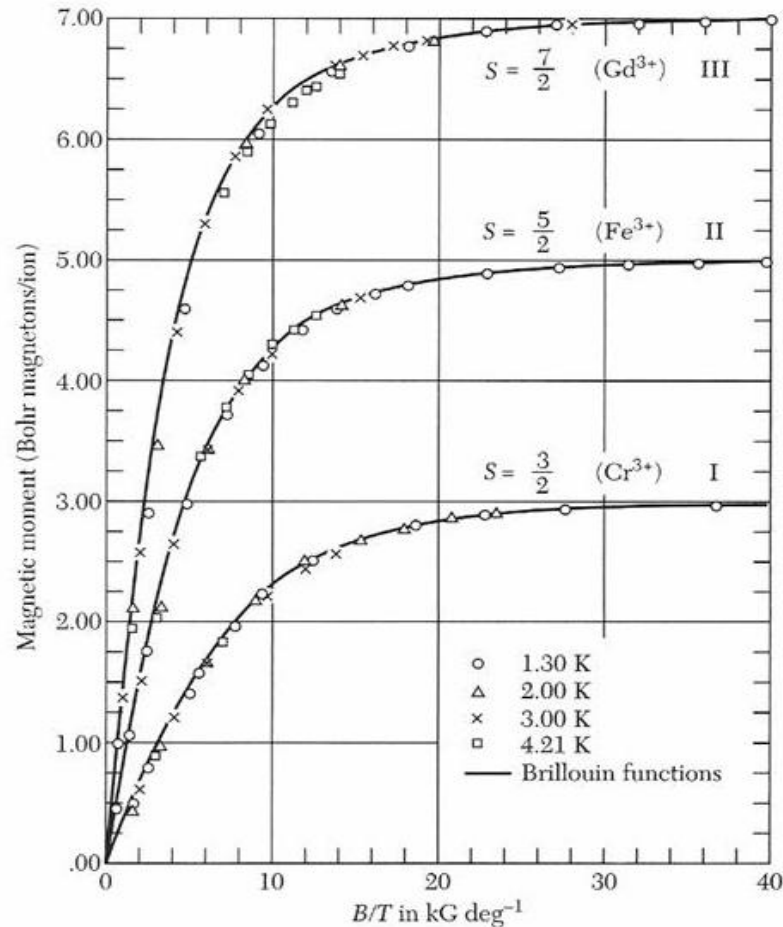
$$M = NgJ\mu_B B_J(x), \quad (x = gJ\mu_B/k_B T)$$

$$B_J = \frac{2J+1}{2J} \operatorname{ctnh}\left[\frac{(2J+1)x}{2J}\right] - \frac{1}{2J} \operatorname{ctnh}\left(\frac{x}{2J}\right)$$

$$\chi = \frac{M}{B} \cong \frac{Np^2\mu_B^2}{3k_B T} = \frac{C}{T} \quad p = g[J(J+1)]^{1/2}$$



System mit mehreren Energieniveaus



- Brillouin-Funktionen
- Linearer Verlauf für kleine Felder bzw. hohe Temperaturen
- Material gesättigt bei hohen Feldern bzw. niedriger Temperatur (alles im Magnetfeld ausgerichtet)



Hund'sche Regeln

1. Gesamtspin $S = \text{maximal}$ (Pauli-Prinzip!)
2. Bahndrehimpuls $L = \text{maximal}$
3. Gesamtdrehimpuls:
 $J = |L - S|$ - wenn die Schale weniger als zur Hälfte gefüllt ist;
 $J = |L + S|$ - wenn die Schale mehr als zur Hälfte gefüllt ist;
 $J = S$ - wenn die Schale genau zur Hälfte gefüllt ist;



Ionen Seltener Erden und der Eisengruppe

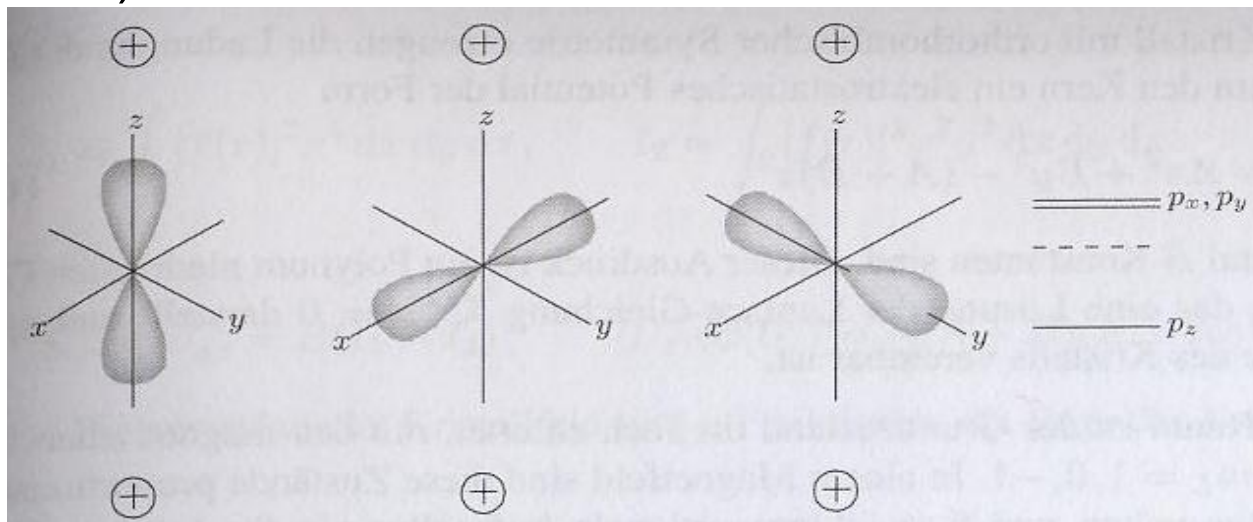
- Seltene Erden: $p = g[J(J + 1)]^{1/2}$
- Eisengruppe: Übereinstimmung mit experimentellen Daten, wenn Bahndrehimpuls nicht berücksichtigt wird

$$p = 2[S(S + 1)]^{1/2}$$



Kristallfeldaufspaltung

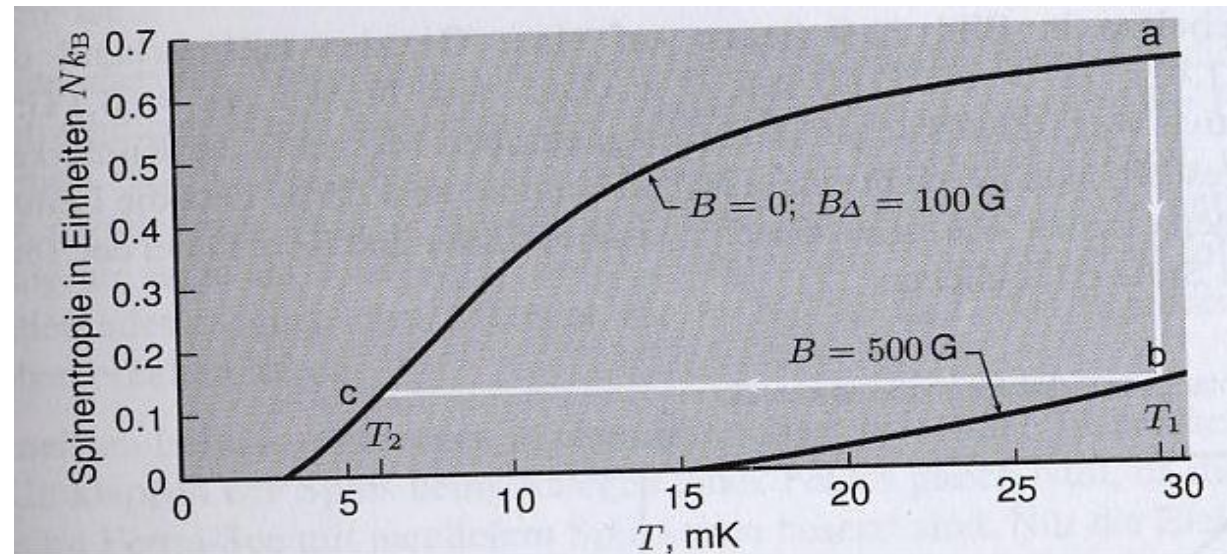
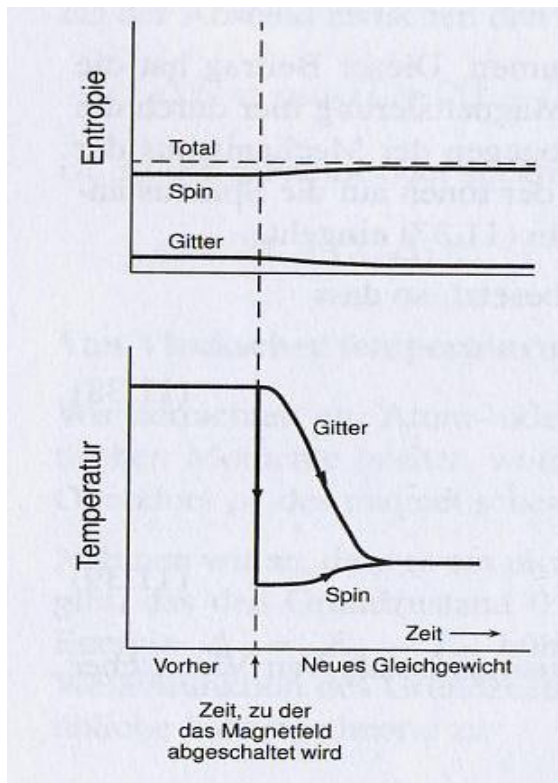
- stark inhomogenes el. Feld der Nachbarionen wird Kristallfeld genannt
- Kopplung zwischen J und S fast vollständig aufgehoben
- Die $2L+1$ Unterniveaus werden aufgespalten (Entartung wird aufgehoben)



Entropie / adiabatische Entmagn.

- Magn. Momente ordnen sich im Magnetfeld → Abnahme der Entropie
- Temperaturen bis zu E-3 K,

$$T_2 = T_1 B_{\Delta} / B$$



Pauli-Paramagnetismus

- Beschreibt paramagnetische Suszeptibilität der Leitungselektronen in einem Metall
- Magnetisierung der meisten nichtferromagn. Metalle temperaturunabhängig
- Wahrscheinlichkeit für Atom parallel zum B-Feld übertrifft antiparallele Einstellung um $2\mu_B/k_B T$



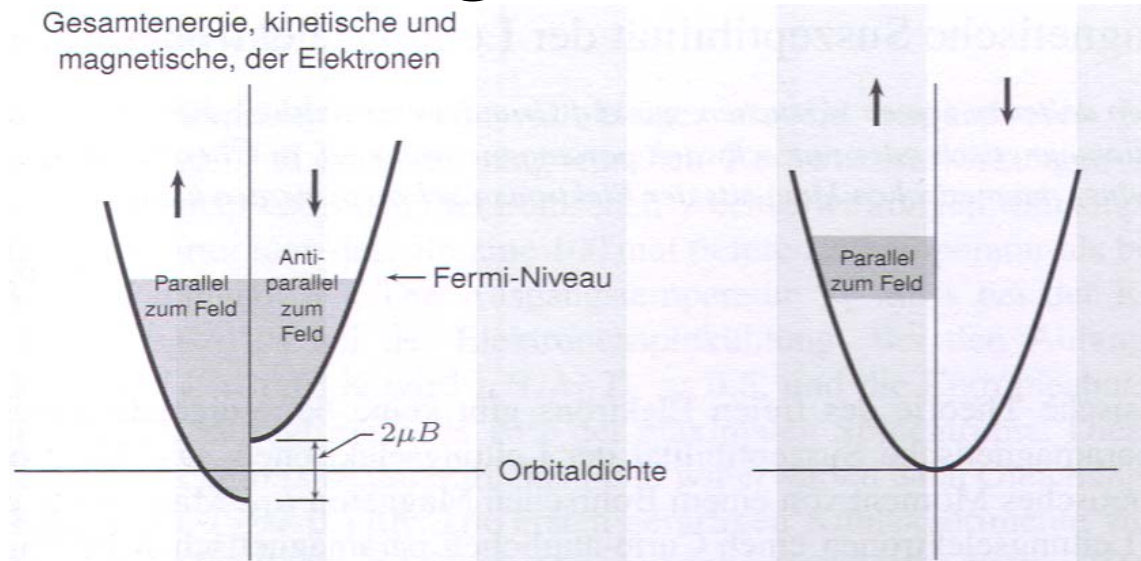
Pauli-Paramagnetismus

- Wahrscheinlichkeit für das Umklappen des Spins beim Anlegen eines Feldes gleich Null
- Nur Elektronen im Bereich $k_B T$ an der oberen Grenze der Fermi-Verteilung können umklappen

- $$M \approx \frac{N\mu^2 B}{k_B T} \cdot \frac{T}{T_F} = \frac{N\mu^2}{k_B T_F} B$$



Pauli-Paramagnetismus



$$T \ll T_F:$$

$$N_+ = \frac{1}{2} \int_{-\mu B}^{\epsilon_F} d\epsilon f(\epsilon) D(\epsilon + \mu B) \simeq \frac{1}{2} \int_0^{\epsilon_F} d\epsilon f(\epsilon) D(\epsilon) + \frac{1}{2} \mu B D(\epsilon_F).$$

$$N_- = \frac{1}{2} \int_{\mu B}^{\epsilon_F} d\epsilon f(\epsilon) D(\epsilon - \mu B) \simeq \frac{1}{2} \int_0^{\epsilon_F} d\epsilon f(\epsilon) D(\epsilon) - \frac{1}{2} \mu B D(\epsilon_F).$$

$$M = \mu(N_+ - N_-)$$

$$D(\epsilon_F) = \frac{3N}{2k_B T_F}$$

$$M = \mu^2 D(\epsilon_F) B = \frac{3N\mu^2}{2k_B T_F} B$$



Zusammenfassung

- diamagn. Susz.: $\chi = \frac{\mu_0 N}{B} = -\frac{\mu_0 N Z e^2}{6m} \langle r^2 \rangle$
- paramagn. Susz.: $\chi = \frac{N \mu^2}{3k_B T}$
- paramagn. Susz. der Leitungselektronen im Fermi-Gas ($T \ll T_F$) ist temperaturunabhängig
- Entmagnetisierung eines paramagn. Salzes bei konstanter Entropie kann für Kühlprozess verwendet werden

Quellen

Literatur:

- Einführung in die Festkörperphysik, Ch. Kittel
14. Auflage

Abbildungen:

- Einführung in die Festkörperphysik, Ch. Kittel
14. Auflage
- <http://de.wikipedia.org/wiki/Diamagnetismus>
- <http://de.wikipedia.org/wiki/Supraleiter>
- <http://www.hfml.ru.nl/levitate.html>