Magnetismo Fenomenologia Clássica

Origem e comportamento de momentos magnéticos: tratamento clássico

Diamagnetismo, Paramagnetismo e Espectro Atômico: modelo simples

Momento Angular Orbital e Momento Magnético Orbital

MODELO DE DIPOLO MAGNÉTICO ATÔMICO - $\mu m = 1.A$

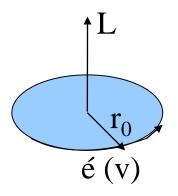
Momentos Magnéticos: são originados devido à movimentação de partículas carregadas.

Momento angular (L) e momento (μ_m) magnético relacionados

$$\gamma = \frac{\mu_{\scriptscriptstyle m}}{L} = cons \ tan \ te$$

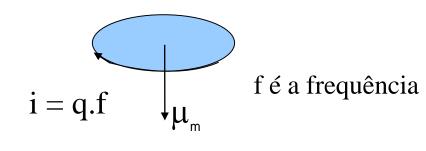
Razão giromagnética

Cálculo da razão giromagnética



$$\mathbf{L} = \mathbf{r} \times \mathbf{p} = \mathbf{m}(\mathbf{r} \times \mathbf{v})$$

$$|L| = m \cdot v \cdot r_{o}$$



$$\mu_{m} = (q.f).(\pi r_{o}^{2}) \implies \omega = 2\pi f = \frac{V}{r_{o}}$$

$$\mu_{m} = \frac{q.v.r_{o}}{2}$$

m = m_e, massa do elétron

$$\gamma = \frac{\mu_{m}}{L} = \frac{q \cdot v \cdot r_{o}}{2 \cdot m \cdot v \cdot r_{o}} = \frac{q}{2 \cdot m} = -\frac{e}{2 \cdot m} = -8.78 \times 10^{10} \, \text{C/kg}$$

É um número exato em materiais nos quais o magnetismo é originário do somente do **movimento orbital dos elétrons**, mas em outros materiais não é. Nos outros é necessário o uso de física quântica

Diamagnetismo Clássico

Lei de Lenz

Se um campo magnético é aplicado perpendicular ao plano da órbita de um elétron, a corrente se modifica (variação na velocidade - ∆v).

A variação de fluxo dφ/dt originada a partir do laço de corrente é igual e oposta àquela devido ao campo

i = q.f

f é a frequência

O campo não modifica o raio da órbita!

Há duas forças radiais:

- a força do campo sobre o elétron $\mathbf{F} = q \mathbf{v} \times \mathbf{B} = -e.v.B$ (FORÇA DE LORENTZ)
- A reação: variação da FORÇA CENTRÍFUGA (F = m_ev²/r) devido à variação da velocidade:

$$\Delta F_c = 2. m_e .v .\Delta v/r$$
 fazendo $F = \Delta F_c$ $\Delta V = \frac{\Delta V}{2}$

$$\Delta m = \mu = \frac{q.\Delta v.r}{2}$$

$$\Delta m = - (e^2 r^2 / 4 m_e) B$$

Susceptibilidade Diamagnética

$$M = N.\Delta m$$

$$\Delta m = - (e^2 r^2 / 4 m_e) B$$

$$M = -\frac{\mu Ne^2 ZR^2}{4 m_e} H$$

$$\chi = \frac{dM}{dH}$$

$$\chi = -\frac{\mu_{\scriptscriptstyle 0} N e^2 Z R^2}{4 \, m_{\scriptscriptstyle e}}$$

Susceptibilidade Diamagnética

Boa concordância com valores experimentais $\chi \approx -10^{-6}$

$$\chi = -\frac{\mu_0 \text{Ne}^2 Z R^2}{4 \, \text{m}_2}$$



 \underline{Z} , \underline{e} e $\underline{m}_{\underline{e}}$ independem de T \underline{N} , \underline{R}^2 dependem fracamente de T

gases raros: He, Ne, Ar

gases poliatômicos: H2, N2

sólidos iônicos: NaCl

substâncias com ligações covalentes: Si, Ge

Diamagnetismo ocorre para todas as substâncias, mas em alguns casos é tão fraco que pode ser desprezado.

Materiais diamagnéticos são aqueles que não têm contribuição do spin para o momento magnético total

Materiais Paramagnéticos

Materiais que têm momentos magnéticos permanentes locais, mas cuja interação entre eles é fraca (<< kbT)

Lei de Curie :
$$\chi = \frac{C}{T}$$
 para átomos livres (M = χ H)

T = 0 K e campo aplicado: todos momentos alinhados ao campo.

T > 0 K - energia térmica atua contra o ordenamento, a energia é fraca e positiva.

Teoria de Langevin

 μ_m é o momento atômico; Hé o campo aplicado θ é o ângulo entre μ_m e H A energia é dada por:

$$E(\theta) = \boldsymbol{\mu_m} \cdot \boldsymbol{B}$$



$$E(\theta) = \boldsymbol{\mu_m} \cdot \boldsymbol{B} \qquad E(\theta) = \mu_0 \cdot \mu_m \cdot H \cdot \cos(\theta)$$

Para uma temperatura T, a probabilidade do momento ter energia $E(\theta)$ é proporcional ao fator de Boltzmann:

$$e^{-E(heta)/k_{B}T}$$

 $e^{-E(\theta)/k_BT}$ aplicavel quando a temperatura é alta o suficiente ou a densidade de partículas é baixa o suficiente para terper con constituir de la particular de la particu insignificantes.

A probabilidade do ângulo entre μ_m e H estar entre θ e θ + d θ será:

$$dp(\theta) = \frac{\exp(-E(\theta)/k_B T).d\Omega}{Z}$$
 Ângulo sólido
$$d\Omega = 2\pi . \sec \theta . d\theta$$

Z é a função partição de probabilidade:

$$Z = \int_{0}^{\pi} \exp(-E(\theta)/k_{B}T).2\pi. \sin \theta. d\theta$$

A média térmica do momento magnético da componente paralela ao campo é:

$$\langle \mu_m \rangle_T = \int_0^{\pi} \mu . \cos(\theta) . dp(\theta) = L(s)$$
 $s = \frac{\mu}{k_s T}$

A função L(s):

$$L(s) = \left[\cot gh(s) - \frac{1}{s}\right]$$

onde

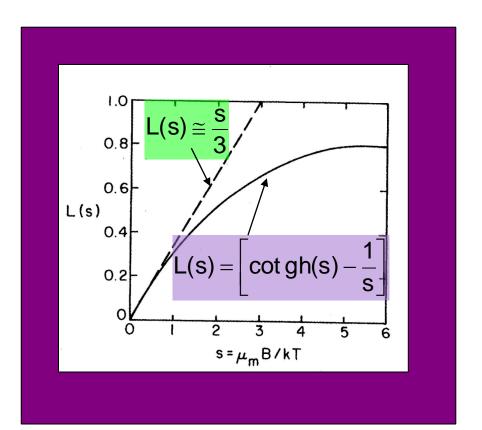
$$s = \frac{\mu_{m}B}{k_{n}T}$$

Para s pequeno:

$$\cot gh(s) = tgh^{-1}(s) = \frac{1}{s} + \frac{s}{3} - \frac{s^{3}}{45} + \dots$$

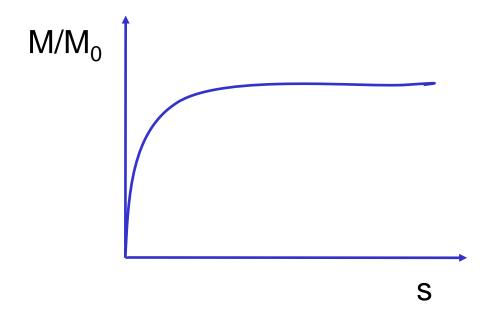
E:

$$L(s) \cong \frac{s}{3}$$



A magnetização é dada por N (densidade de átomos) multiplicado por

$$\langle \mu_m \rangle_T = L(s)$$
 $M = N \langle \mu_m \rangle_T L(s)$ $M = N \cdot \mu_m \cdot \left[\cot gh(s) - \frac{1}{s} \right]$



$$M_0 = N.\mu$$

$$s = \frac{\mu B}{k_B T}$$

Para s pequeno:

$$M = N\mu \cdot \frac{s}{3}$$

$$M = N\mu_m \cdot \frac{\mu_m \mu_0 H}{3k_B T}$$

$$M = \frac{N\mu_m^2 \mu_0}{3k_B T} H = \chi H$$

$$\chi = \frac{N\mu_m^2 \mu_0}{3k_B T} = \frac{C}{T}$$

 χ cresce para T pequeno (baixa agitação térmica) e/ou H grande: M/M $_0 \approx 1$ (saturação)

Exemplo: Gadolínio para B ~ 1 T.

$$s = \frac{\mu B}{k_B T}$$

T @ 300 K
$$\rightarrow$$
 $\chi \approx 1.5 \times 10^{-2}$;

T @ 1 K
$$\rightarrow \chi \approx 0.8$$

Teoria de Langevin - resumo

A magnetização é dada por N (densidade de átomos) multiplicado por $\langle \mu_m \rangle_{\tau}$:

$$M = N \cdot \mu_{m} \cdot \left[\cot gh(s) - \frac{1}{s} \right]$$

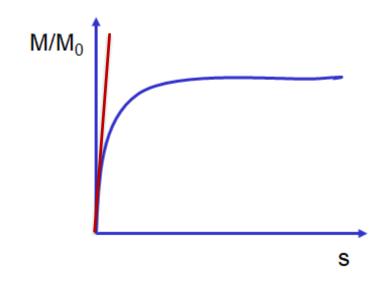
$$M_0 = N.\mu_m$$

$$M_0 = N.\mu_m$$

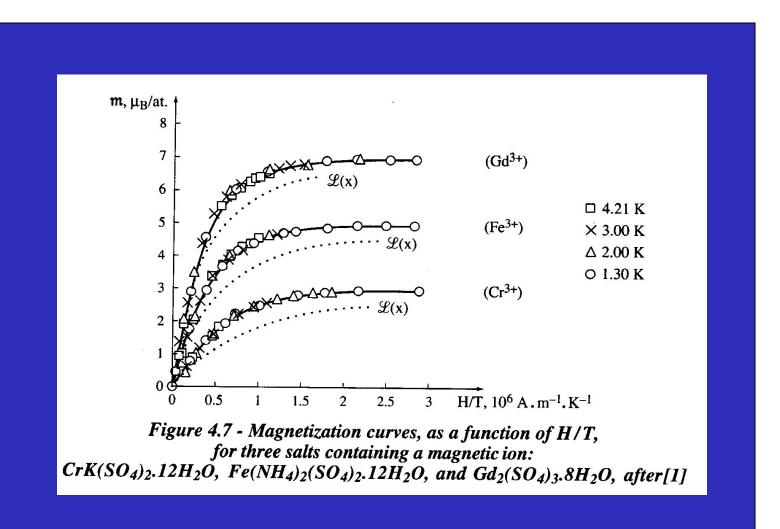
$$s = \frac{\mu_m B}{k_B T}$$

Para s pequeno:

$$\chi = \frac{N \, \mu_m^2 \, \mu_0}{3 \, k_B T} = \frac{C}{T}$$



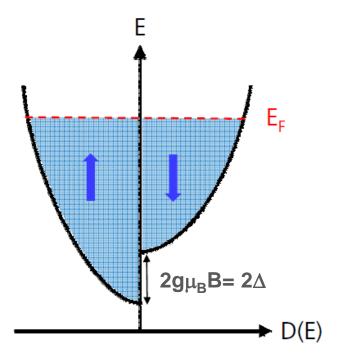
Teoria de Langevin comparada a dados experimentais





Paramagnetismo de Pauli

- Ocorre principalmente em metais (elétrons livres)
- Como cada orbital pode ser ocupado por um spin "up" ou "down", se um campo magnético é aplicado, a energia do elétron pode aumentar ou diminuir.



A susceptibilidade de Pauli é:

$$\chi_P = \frac{3N\mu_0\mu_B^2}{2E_F}$$

- Independe da temperatura
- Efeito fraco comparado ao paramagnetismo de íons
- Há contribuição somente dos elétrons livres, aqueles próximos do nível de Fermi (energia de Fermi é E_F)