

## Propriétés magnétiques (Casalot p 315)

\* De nombreux composés ont des propriétés magnétiques intéressantes, cela peut avoir des intérêts par certaines applications (téléphones)  
↳ on peut parfois avoir des infos sur les structures électroniques.

\* Faraday en 1840 montre que tout les matériaux, soumis à un champ  $\vec{B}$  acquiert une aimantation,  $\vec{M}$

- Elle provient du mvmt des électrons
- des spins des  $e^-$  célibataires.

$$\vec{M} = \left( \frac{1}{\mu_0} + \frac{1}{\mu} \right) \vec{B}$$

• On introduit souvent l'excitation magnétique  $\vec{H}$ :

$$\vec{H} = \frac{1}{\mu_0} \vec{B} + \vec{M}$$

• On peut aussi relier l'aimantation à l'excitation

$$\vec{M} = \chi \vec{H} \quad \text{avec } \chi \text{ la susceptibilité du milieu}$$

$$\Rightarrow \vec{B} = \mu_0 (\vec{H} + \vec{M}) = \mu_0 (1 + \chi) \vec{H} = \mu_0 \cdot \mu_r \vec{H}$$

\* On peut différencier les matériaux en fonction de  $\chi$  (ou  $\mu_r$ )

- $\chi \leq 0$ : diamagnétique : toujours présent :  $\chi \approx -10^6 \text{ cm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$
- $\chi > 0$ : paramagnétique

⇒ Substance attirée par champs forts est paramagnétique

⇒ Substance repoussée - " diamagnétique

\* Composés diamagnétiques: (cf Casaldi p 317)

$$\chi_D = - \mu_0 \cdot \frac{e^2}{6 m_e} n \rho \frac{Z^*}{r^3} \quad \text{en } \text{m}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$$

avec  $Z^*$  le nombre d' $e^-$  dans l'atome ( $Z^* = Z - \sigma$ )  
 $r$  la distance moyenne d'un  $e^-$  au centre

• Par un composé diamagnétique

-  $\chi_D$  est indépendant de T

-  $\chi_D < 0$ : charges élec s'opposent au champ (loi Lenz)

⚠ - Diamagnétisme dans tout les composés

- Par un matériau composé  $\chi_D = \sum_i \chi_{Di} + I_{\text{structure}}$

↳ cf valeur dans Casaldi p 317

\* Composés Paramagnétiques

• Il faut que le moment orbital ou de spin soit non nul

↳ effet  $\oplus$  important que le diamagnétisme.

• Les pôles magnétiques s'orientent parallèlement au champ

↳ quand on augmente T, l'agitation "casse cette orientation"

• Curie a montré empiriquement:

Loi de Curie:  $\chi_p = C/T$

avec  $C = n \mu_B \cdot \frac{\mu_0 \mu_B^2}{3 k_B}$  par un  $e^-$  seul, libre

\* Lorsque les atomes sont suffisamment proches (métalliques)  
il y a des interactions qui vont modifier les moments individuels

$$\hookrightarrow \vec{B}_{\text{tot}} = \vec{B} + \vec{B}_{\text{mol}} = \mu_0 (\vec{H} + c \vec{M})$$

avec  $c$  le coeff de champ moléculaire

$$\Rightarrow (T - cC) \vec{M} = C \vec{H}$$

$\hookrightarrow$  On définit la température de Curie  $T_c = cC$ .

$$\Rightarrow \chi_m = \frac{C}{T - T_c} \quad \text{Loi de Curie Weiss.}$$

$\hookrightarrow$  On voit apparaître de nouvelles propriétés.

\* Ferromagnétisme: (Casaldt p 326 valeurs)

• C'est le cas où  $T < T_c$

$\hookrightarrow$  on peut avoir un champ  $\vec{B}_{\text{mol}}$  même sans champ  $\vec{B}$

$$\vec{B}_{\text{mol}} = \frac{k_B T_c}{\mu_0 \mu_B}$$

$\hookrightarrow$  pour des composés très ferromagnétiques  $B_{\text{mol}} \approx 1.5 \cdot 10^3 \text{ T}$  (Fe)

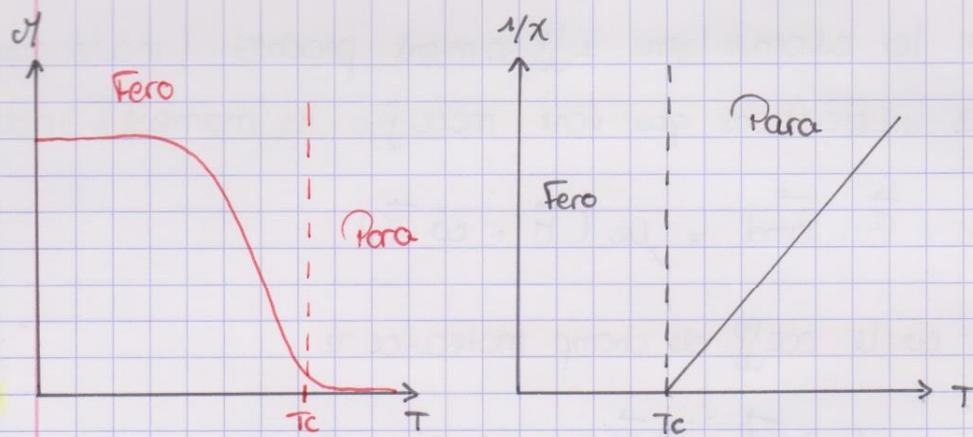
• Ces composés sont des aimants permanents pour  $T < T_c$

• A grande échelle on a des domaines limités où les atomes interagissent

$\hookrightarrow$  y = "Domaine de Weiss"

• Quand on dépasse  $T_c$ , les spins perdent leur cohérence

$\hookrightarrow$  paramagnétisme



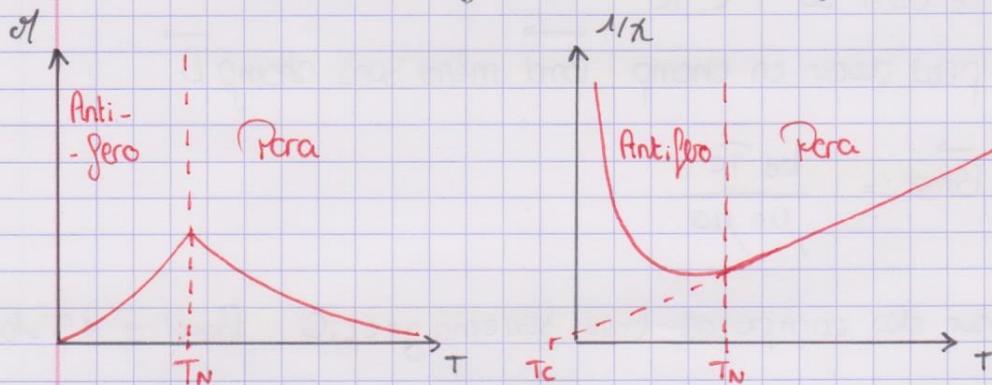
### \* Antiferromagnetisme (casatot p 327 valeurs)

- Microscopique: les spins sont antiparallèles (cf "Antiferromagnetisme")
- Les spins dans un sens et l'autre sont égaux

↳  $N_1 S_1 = N_2 S_2$

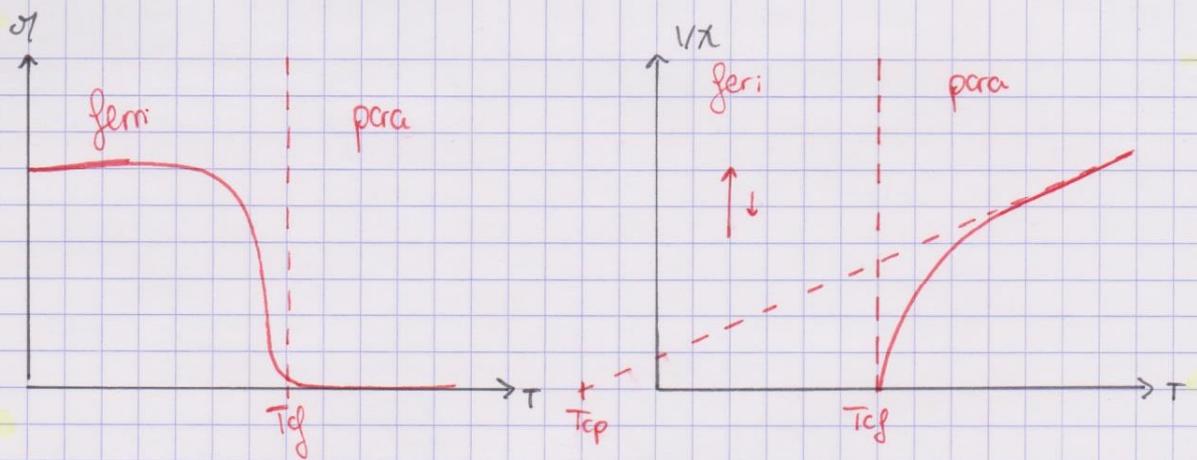
↳ pas d'aimantation spontanée

- En augmentant  $T$  on découple les spins 2 à 2  $\Rightarrow$  magnétisme
- Au delà de  $T_N$  (Neel) l'agitation thermique trop forte  $\Rightarrow$  paramagnétisme



### \* Ferrimagnétisme

- Même chose mais avec des spins non égaux ( $N_1 S_1 \neq N_2 S_2$ ) ("Ferrimagnétisme")
- ↳ aimantation spontanée (moins grande que par ferro)
- Même comportement que Ferrimog
- ↳ Souvent spinelles ou grenats



⇒ cf = "Recapitulatif magnétisme"

\* En regardant l'effet Zeeman (cf cours 17/18) on peut trouver la formule de Van Vleck par avoir  $\chi$

\* Cela peut nous permettre de connaître le nombre d' $e^-$  célibataires dans un complexe avec: (cf BUP n° 908, Nov 2008, 2<sup>e</sup> cahier)

• Balance Gouy: Aimant fixe ⇒ échantillon bouge ⇒  $ch_{\pm}$  masse

↳  $\Delta m > 0$  paramag

• Balance d'évans: Échantillon fixe ⇒ aimant bouge.

• On mesure  $\frac{\mu_{eff}}{\mu_B} = \sqrt{N(N+2)}$

avec  $N$  le nbre d' $e^-$  célibataire

⚠ il faut: } moment orbital du fondamental nul ( $L=0$ )  
 } état excités loin en énergie (négligeable)

↳ Sinon  $\frac{\mu_{eff}}{\mu_B} = \left( 1 + \frac{5(S+1) + 8(S+1) - L(L+1)}{2S(S+1)} \right) \sqrt{S(S+1)}$

↳ pour  $L=0$   $\frac{\mu_{eff}}{\mu_B} = 2\sqrt{S(S+1)} = \sqrt{N(N+2)}$