

SISTEMAS REALES

La idea de este capítulo es aprender a desarrollar en serie.

A priori esto es un cristo: todas las partículas interactúan con todas, hay apantallamiento...

↓
esto a lo que se le llama
como "primeros vecinos"

Otra aproximación es considerar que los vecinos crean un campo promedio (v.g., magnético o eléctrico) y es ese campo promedio el que interactúa con las partículas.

Por otra parte, cuando la energía de interacción es mucho menor que kT , la interacción no puede competir con el desorden térmico y aparece una transición de fase. (Las transiciones de fase son intrínsecas a la interacción)

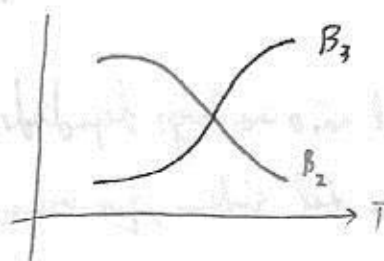
↓
v.g.: ferro → para

DESARROLLO DEL VIRIAL → un gas es un sistema muy interesante: las medidas son fáciles de realizar y se pueden definir aspectos de los sistemas con interacción

La idea es realizar la siguiente aproximación de la presión:

$$P = \frac{RT}{v} \left[1 + \frac{B_2(T)}{v} + \frac{B_3(T)}{v^2} + \dots \right]$$

Los coeficientes se pueden hallar bien teóricamente bien experimentalmente. Generalmente:



donde la orden de B_3 es ~2 órdenes de magnitud inferior a la de B_2

Análogamente, se puede hacer:

$$v = \frac{RT}{P} [1 + B_2'(T)P + B_3'(T)P^2 + \dots]$$

$$B_2'(T) = \frac{B_2(T)}{RT}$$

$$B_3'(T) = \frac{B_3(T) - B_2^2(T)}{(RT)^2}$$

La energía libre vale:

$$F = - \int P dV = F(T) + RT \sum_{n=2}^{\infty} \frac{B_n(T)}{n-1} \frac{1}{v^{n-1}}$$

Términos del gas perfecto

Para hallar los coeficientes, usaremos un método desarrollado por M. G. Mayer:

$$U = \sum_i \frac{p_i^2}{2m} + U(\vec{r}_1, \dots, \vec{r}_N)$$

en el canónico, $Z = \sum_N \left[e^{\beta \mu N} \left(\frac{1}{h^{3N}} \int e^{-\beta \sum \frac{p_i^2}{2m}} e^{-\beta U} d^{3N}r \right) \right] = \sum_N e^{\beta \mu N} \frac{1}{N! h^{3N}} \int e^{-\beta \sum \frac{p_i^2}{2m}} e^{-\beta U} d^{3N}r$

$$\underbrace{\int e^{-\beta U} d^{3N}r}_B$$

Porque los
partículas son indistinguibles.

definimos $Q_N \equiv \frac{1}{V^N} \int e^{-\beta U(\vec{r}_1, \dots, \vec{r}_N)} d^{3N}r = \frac{B}{V^N}$, la integral de configuración (está relacionada con la configuración de la iteración)

esta integral tendrá un potencial nulo con largo dependiendo de la aproximación de vecinos, y depende de la configuración geométrica del sistema, que usamos.

Ani

$$Z = \sum \left(e^{\frac{\mu \sqrt{(2\pi m kT)^{3/2}}}{h^3}} \right)^N \frac{1}{N!} Q_N = \sum \frac{1}{N!} \zeta^N Q_N$$

$$P.V = \underbrace{KT \ln Z}_{\substack{\text{de ab gas} \\ \text{real no ideal}}} = \underbrace{KT \ln \left[1 + \zeta Q_1 + \frac{1}{2!} \zeta^2 Q_2 + \frac{1}{3!} \zeta^3 Q_3 + \dots \right]}_X$$

X son corrección al gas ideal \Rightarrow pequeño \Rightarrow desarrollo en serie

$$P.V = KT \left[\left(\zeta Q_1 + \frac{1}{2} \zeta^2 Q_2 + \dots \right) - \frac{1}{2} \left(\zeta Q_1 + \frac{1}{2} \zeta^2 Q_2 + \dots \right)^2 + \frac{1}{3!} (\dots)^3 + \dots \right]$$

reagrupando:

$$P.V = KT \left[\zeta Q_1 + \frac{1}{2} \zeta^2 (Q_2 - Q_1^2) + \frac{Q_3 - 3Q_1 Q_2 + 2Q_1^3}{6} \zeta^3 + \dots \right] =$$

$$= KT \sum_n b_n \zeta^n$$

$$b_1 = Q_1 = 1$$

$$b_2 = \frac{Q_2 - Q_1^2}{2}$$

$$b_3 = \frac{Q_3 - 3Q_1 Q_2 + 2Q_1^3}{6}$$

...

(En principio los b_n son calculables
relativos iguales)

Para que esto tenga sentido necesitamos despreciar el potencial químico. La variable relacionada con μ es N :

$$N = KT \frac{\partial \ln Z}{\partial \mu} = KT \frac{\partial \ln Z}{\partial \zeta} \frac{\partial \zeta}{\partial \mu}$$

basado en estas:

$$N = \sum_n n b_n \zeta^n \quad \cdot \text{Si despreciamos } \zeta \text{ y sustituimos:}$$

$$\zeta = N - 2b_2 N^2 + (8b_2^2 - 3b_3) N^3 + \dots$$

$$PV = NKT - b_2 N^2 + (4b_2^2 - 2b_3) N^3 + \dots$$

· Sustituyendo en la ecuación del virial (el N que aparece ahí es valores específicos):

$$P = \frac{NRT}{V} \left[1 + \frac{B_2(T)}{V} N + \frac{B_3(T)}{V^2} N^2 + \dots \right]$$

$$B_2(T) = - \dots - Vb_2$$

$$B_3(T) = (4b_2^2 - 2b_3)V^2$$

...

(aquí V es el vol. de toda la vid.)

(habrá que elegir más términos cuanto menos ideal sea el gas)

· Aquí entra Mayer: ¿cómo calcular los coeficientes del virial?

Lo que ve, Q_i es la interacción de i partículas. En lo que sigue, consideraremos que las

interacciones son binarias (como cuando, p. ej., a calurosos)

$$Q_1 = \int \frac{1}{V} d\vec{r}_1 = \frac{V}{V} = 1$$

Una partícula
no interacción consigo misma

$$Q_2 = \frac{1}{V^2} \iint e^{-\beta U(\vec{r}_1, \vec{r}_2)} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2$$

$$\Rightarrow b_2 = \frac{Q_2 - Q_1^2}{2} = \frac{1}{2} \left[\frac{1}{V^2} \iint e^{-\beta U_{12}} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 - \left(\frac{1}{V} \int d\vec{r}_1 \right)^2 \right]$$

$\frac{1}{V^2} \int d\vec{r}_1 \int d\vec{r}_2$ (Respecto a ambas)

Factor que aparece es ω es un valor específico

$$\text{así, } b_2 = \frac{1}{2V^2} \iint (e^{-\beta U_{12}} - 1) d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 \Rightarrow B_2 = - \frac{N_A}{2V} \iint (e^{-\beta U_{12}} - 1) d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 \equiv$$

$$\equiv - \frac{N_A}{2V} \iint f_{12} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2$$

an:

→ sólo las iteraciones que coinciden (i, j) con (i, j) → la geometría no va a limitar esto

$$Q_n = \frac{1}{V^N} \int \dots \int e^{-\beta \sum U(\vec{r}_i, \vec{r}_j)} d\vec{r}_1 \dots d\vec{r}_N$$

partiendo

$$l_3 = \frac{1}{6} \left[\frac{1}{V^3} \iiint e^{-\beta U_{12}} e^{-\beta U_{13}} e^{-\beta U_{23}} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 d\vec{r}_3 - \frac{3}{V^3} \iiint e^{-\beta U_{12}} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 \int d\vec{r}_3 + \frac{2}{V^3} \left[\int d\vec{r}_1 \right]^3 \right]$$

$-\frac{3}{V^3} \iiint (1 + \rho_{12}) d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 d\vec{r}_3$
 $-\frac{1}{V^3} \iiint [(1 + \rho_{12})(1 + \rho_{13})(1 + \rho_{23})] d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 d\vec{r}_3$

$$= \frac{1}{6V^3} \iiint (\rho_{12}\rho_{13}\rho_{23} + \rho_{12}\rho_{13} + \rho_{12}\rho_{23} + \rho_{13}\rho_{23}) d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 d\vec{r}_3$$

Además, $B_3(T) = N_A^2 V^2 (4l_2^2 - 2l_3)$. Con $l_2^2 = \frac{1}{4V^4} \left(\iiint \rho_{12} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 \right) \left(\iiint \rho_{12} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 \right) =$

$= \frac{1}{4V^4} \iiint \rho_{12}\rho_{13} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 d\vec{r}_3$, entonces:

$$B_3(T) = \frac{N_A^2}{3V} \iiint \rho_{12}\rho_{13}\rho_{23} d\vec{r}_1 d\vec{r}_2 d\vec{r}_3$$

Lo que queda es:

$$l_n = \frac{1}{n! V^n} \int \dots \int S_n d\vec{r}_1 \dots d\vec{r}_n$$

$$B_n = -\frac{(n-1) N_A^{(n-1)}}{n! V} \int \dots \int S'_n d\vec{r}_1 \dots d\vec{r}_n$$

con S_n y S'_n la suma de todos los grafos simple y doblemente conectados, respectivamente, que se pueden hacer con n partículas

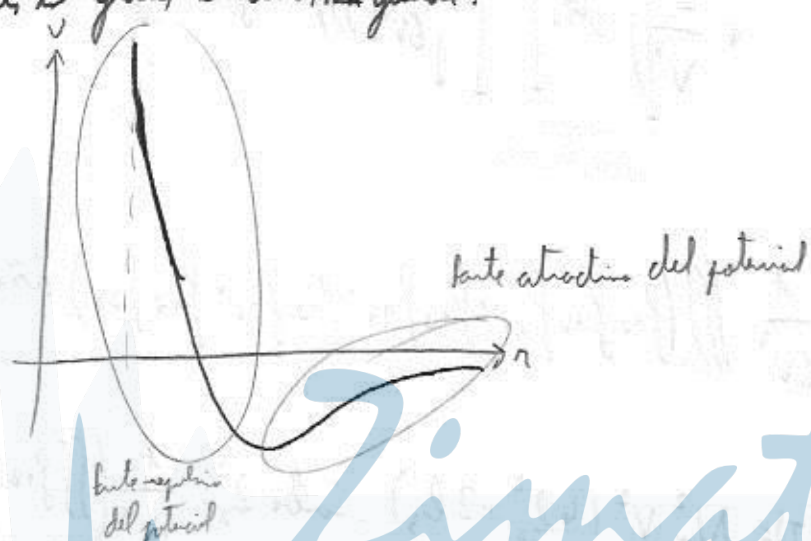
con f_{12} la función de Mayer. Pasando a coordenadas de C.M.:

$$f_{12} = e^{-\beta U_{12}} - 1 \equiv f(\vec{r}) = e^{-\beta U(\vec{r})} - 1$$

entonces, $B_2(T) = -\frac{N_A}{2V} \int d\vec{r}_1 \int f(\vec{r}) d\vec{r} = -\frac{N_A}{2} \int f(\vec{r}) d\vec{r} = B_2(T)$

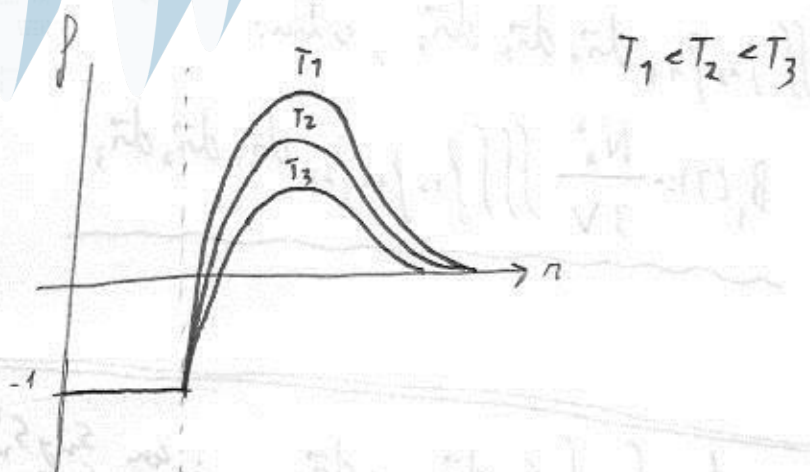
\downarrow
 longitud de onda
 $\vec{r} = \vec{r}_2 - \vec{r}_1$
 $\vec{r}_1 = \vec{r}_2$

análogamente con todas las integrales lineales. En general:



Zimatek

por tanto:



una función más sencilla porque no estalla

Para Q_3 necesitamos $U(\vec{r}_1, \vec{r}_2, \vec{r}_3)$. Si suponemos que las interacciones van a pares:

$$U(\vec{r}_1, \dots, \vec{r}_n) = \sum_{\substack{i,j \\ i < j}} U(\vec{r}_i, \vec{r}_j)$$

$i > j \rightarrow$ los mismos pares 2 veces

hizo:

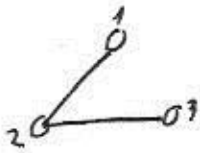
... ... de ...

grafos simplemente conectados: al contar aristas, puede quedar alguna partícula libre

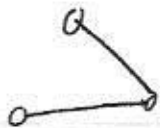
grafos doblemente conectados: al contar aristas, no quedan partículas sueltas

Ejemplo:

n=3:



$$f_{12} f_{23}$$



$$f_{13} f_{23}$$

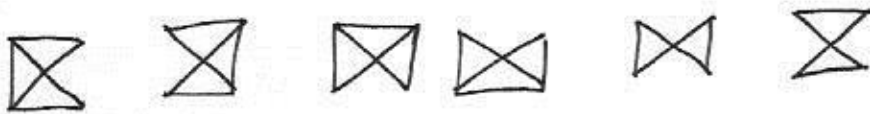


$$f_{12} f_{13}$$



$$f_{13} f_{12} f_{23}$$

n=4. luego sólo los doblemente conectados:



Zimatek

Ahora viene la parte práctica: los integrales son del tipo $\int \dots \int (f_{12} f_{13} \dots) d\vec{r}_1 \dots d\vec{r}_n$

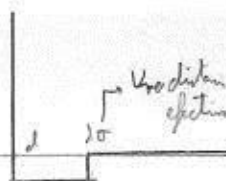
la pregunta del millón es: ¿cuál es la forma del potencial? los más simples son:

Potencial de esferas duras:
$$U(r) = \begin{cases} \infty & \text{si } r \leq d \\ 0 & \text{si } r > d \end{cases}$$
 (d sería el diámetro de las esferas)

Es evidente que alrededor de cada partícula hay una esfera de exclusión independiente (q.e. luego de campo)

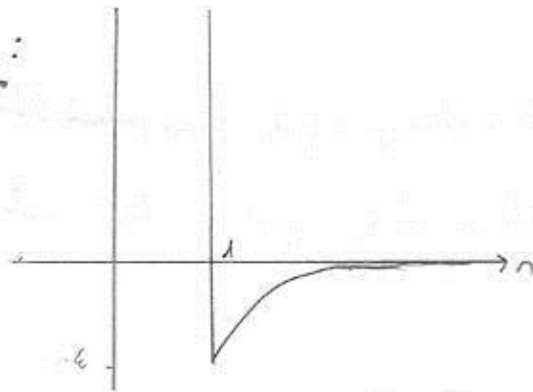
notar que es totalmente repulsivo.

Potencial de pozos cuadrados:



se lo añaden términos atractivos al potencial de esferas duras

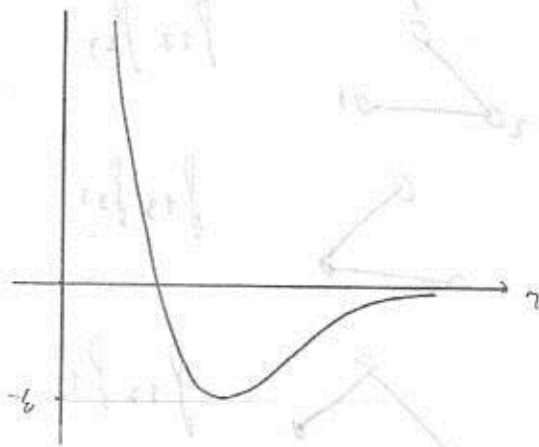
Potential de Sutherland:



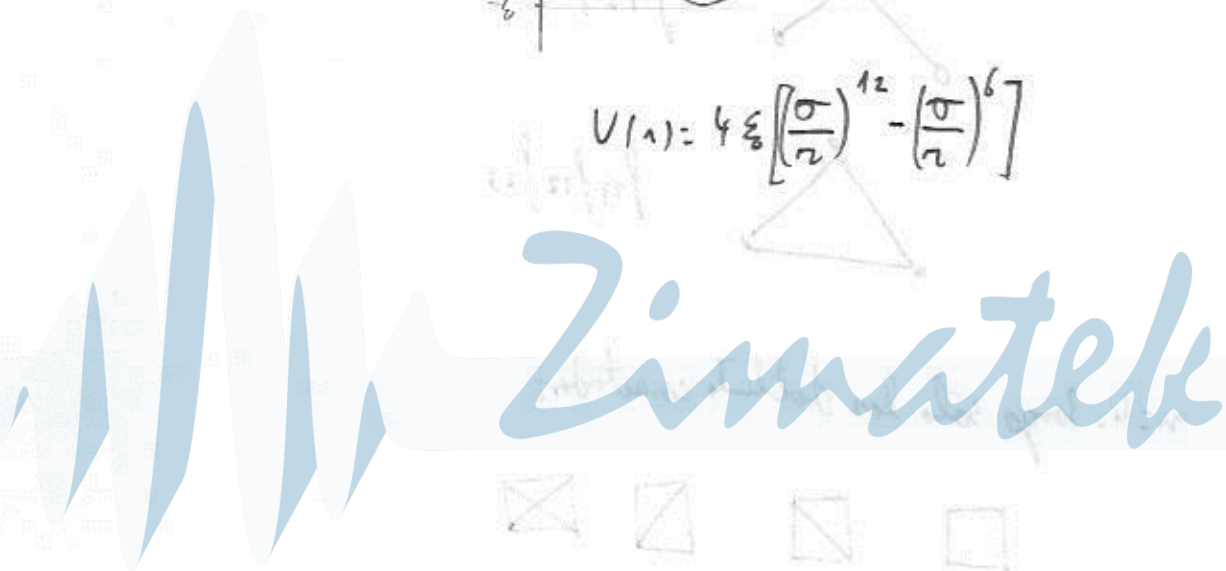
$$V(r) = -\epsilon_0 \left(\frac{d}{r} \right)^{12} + \epsilon_0 \left(\frac{d}{r} \right)^6$$

Nieuwsgijde

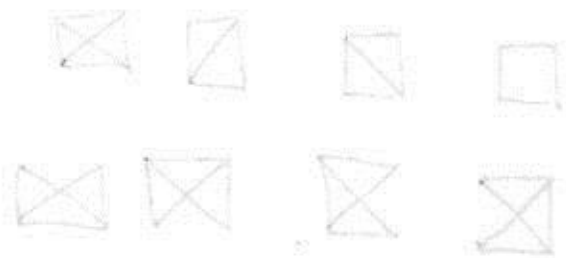
Potential de Lennard-Jones: (12-6)



$$V(r) = 4\epsilon_0 \left[\left(\frac{\sigma}{r} \right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r} \right)^6 \right]$$



Zimatek



[Faint, illegible handwritten text and diagrams at the bottom of the page, possibly bleed-through from the reverse side.]

ECUACIÓN DE VAN DER WAALS $(P + \frac{a}{v^2})(v - b) = KT$

- El potencial es de tipo Lennard-Jones con $n=6$: repulsión de esferas duras y atracción por fuerzas de Van der Waals (dipolo-dipolo):

$$V(r) = \begin{cases} \infty & r < d_0 \\ -\epsilon \left(\frac{d_0}{r}\right)^6 & r \geq d_0 \end{cases}$$

- Hallamos la ecuación de Van der Waals tomando el primer término del virial y haciendo $\frac{\epsilon}{KT} \ll 1 \Rightarrow$ Las distancias intermoleculares son mayores que las distancias moleculares

$$P = \frac{KT}{v} \left(1 + \frac{B_2(T)}{v} \right)$$

haciendo los cálculos:

$$B_2(T) = \frac{2\pi d_0^3}{3} \left(1 - \frac{\epsilon_0}{KT} \right)$$

y da. (cálculo)

$$1 + \frac{2\pi d_0^3}{3v} \approx \left(1 - \frac{2\pi d_0^3}{3v} \right)^{-1} \text{ distancia intermolecular}$$

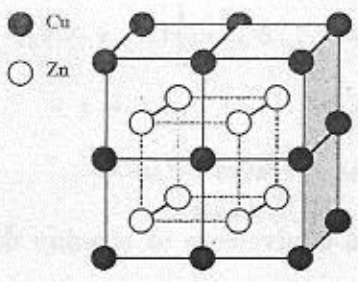
$d_0 \ll \ll \sqrt[3]{v}$ el volumen libre
para cada molécula.

Zimatek

Hay 2 tipos de orden:

- corto alcance: entre una molécula y vecinas próximas (p.ej. en líquido)
- largo alcance: globalmente

**TRANSICIONES ORDEN-DESORDEN
MODELO DE BRAGG-WILLIAMS**



→ esto es OK $k \neq 0K$ puede haber átomos de Zn a la red del Cu y viceversa

- ϵ_{AA} = energía de interacción (enlace) de A con A.
- ϵ_{BB} = energía de interacción (enlace) de B con B.
- ϵ_{AB} = energía de interacción (enlace) de A con B.

En la fase ordenada,
los átomos A están en los sitios 1 y los átomos B en los sitios 2

- N_A = Número de partículas A (también, número de sitios (nudos) en la subred 1).
- N_B = Número de partículas B (también, número de sitios (nudos) en la subred 2).
- $N_A + N_B = N$ (Número total de partículas, que coincide con el número de sitios (nudos) en las dos subredes.).
- N_{A1} = Número de átomos A en la subred 1.
- N_{A2} = Número de átomos A en la subred 2.
- N_{B1} = Número de átomos B en la subred 1.
- N_{B2} = Número de átomos B en la subred 2.

la fracción de átomos totales que son de tipo A

$$\begin{aligned} N_A &= N_{A1} + N_{A2} \equiv c_A N \\ N_B &= N_{B1} + N_{B2} \equiv c_B N \end{aligned} \quad (VII.1)$$

$N_{A1} + N_{B1} = N/2 = N_{A2} + N_{B2}$ → en ambas subredes habrá una $n/2$ de átomos

$$N_A + N_B = N$$

Hay dos tipos de aleación:

- α → orden
- β → desorden

a 750°C hay una transición de fase. la mitad de los sitios de Cu están ocupados por átomos de Zn y viceversa. Esto consiste en la transición orden → desorden

Parámetro de orden

$$m = \frac{N_{A1} - N_{A2}}{N_A} \quad (\text{VII.2})$$

$m = 1 \Rightarrow$ Orden completo (todos los átomos en un estado)

$$\begin{aligned} N_{A1} &= \frac{1}{2} N_A (1 + m) ; N_{B1} = \frac{1}{2} (N_B - m N_A) \\ N_{A2} &= \frac{1}{2} N_A (1 - m) ; N_{B2} = \frac{1}{2} (N_B + m N_A) \end{aligned} \quad (\text{VII.3})$$

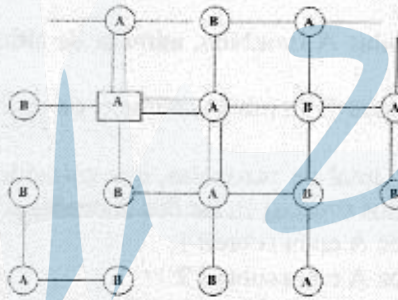
$$E = N_{AA} \epsilon_{AA} + N_{BB} \epsilon_{BB} + N_{AB} \epsilon_{AB} \quad (\text{VII.4})$$

$\begin{matrix} \uparrow & & \uparrow \\ \text{interacción A-A} & & \text{interacción A-B} \\ \text{interacción B-B} \end{matrix}$

el cual es a todos los efectos equivalente al término de interacción entre espines del modelo de Ising:

$$E = J \sum_{\langle i, j \rangle} \bar{S}_i \bar{S}_j \quad (\text{VII.5})$$

La interacción de los átomos A (así a A-A y doble interacción)



$$qN_A = 2N_{AA} + N_{AB} \rightarrow \text{El número de interacciones de átomos A (la } N_{AA} \text{ cuenta el doble)} \quad (.6)$$

$$qN_B = 2N_{BB} + N_{AB} \quad (.7)$$

Trabajamos con termodinámica: $F = -kTR \ln Z = U - TS$

$$N_{AA} \epsilon_{AA} + N_{BB} \epsilon_{BB} + N_{AB} \epsilon_{AB}$$

(no escribimos la parte cinética porque solemos estar a temperatura)

página 17

el problema que queremos $U = U(m)$

$$\begin{aligned}
 N_{AB} &= qN_A - 2N_{AA} \\
 N_{BB} &= \frac{1}{2}qN + N_{AA} - qN_A
 \end{aligned}
 \tag{.8}$$

$$\begin{aligned}
 E &= (\varepsilon_{AA} + \varepsilon_{BB} - 2\varepsilon_{AB})N_{AA} + [q(\varepsilon_{AB} - \varepsilon_B)N_A + \frac{1}{2}q\varepsilon_{BB}N] = \\
 &= (\varepsilon_{AA} + \varepsilon_{BB} - 2\varepsilon_{AB})N_{AA} + \text{cte.}
 \end{aligned}
 \tag{.9}$$

Para hallar N_{AA} , planteamos la hipótesis de que orden de corto alcance y orden de largo alcance están relacionados:

$$\frac{N_{A1}}{N} \text{ y } \frac{N_{A2}}{N} \Rightarrow \text{Orden de largo alcance} \tag{.10}$$

(cuanto más hay a cada sitio)

$$\frac{N_{AA}}{q\frac{N}{2}} \Rightarrow \text{Orden de corto alcance} \tag{.11}$$

(cuanto interacción A-A hay \Rightarrow cuantos de A está leyendo a los de A)

inducción de orden de corto alcance a partir del de largo alcance la escriben Bragg y Willians matemáticamente como:

$$\frac{N_{AA}}{q\frac{N}{2}} = \frac{N_{A1}}{N} \frac{N_{A2}}{N} \quad (\text{no existe destrucción neta}) \tag{.12}$$

$$N_{AA} = qc_A^2 \frac{N}{2} (1 - m^2) \tag{.13}$$

$$E = \text{cte} - qNc_A^2 \varepsilon m^2 \tag{.14}$$

$$\varepsilon = \frac{1}{2}(\varepsilon_{AA} + \varepsilon_{BB}) - \varepsilon_{AB} \tag{.15}$$

$$F = U - TS \quad (.16)$$

$$S = -k \left[N_{A1} \ln \frac{2N_{A1}}{N} + N_{A2} \ln \frac{2N_{A2}}{N} + N_{B1} \ln \frac{2N_{B1}}{N} + N_{B2} \ln \frac{2N_{B2}}{N} \right] \quad (.17)$$

$$\left(\frac{\partial F}{\partial m} \right)_{T,V,\dots} = -2qc_A \epsilon m + \frac{1}{2} kT \ln \frac{(1+m)(c_B + c_A m)}{(1-m)(c_B - c_A m)} = 0 \quad (.18)$$

→ ecuación derivada de (7)

↓
se simplifica

$$\left(\frac{\partial^2 F}{\partial m^2} \right)_{(para\ m=0)} > 0 \quad (.19)$$

$$-2qc_A \epsilon + kT \frac{(c_A + c_B)}{c_B} > 0 \quad (.20)$$

lo que, teniendo en cuenta que $c_A + c_B = 1$,

$$T > \frac{2qc_A c_B}{k} = T_c \quad (.21)$$

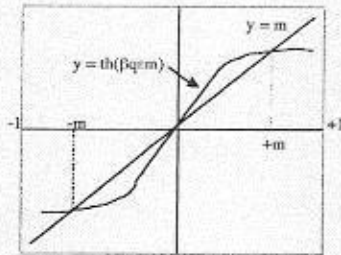
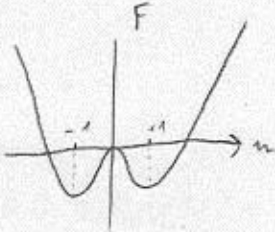
Si ahora particularizamos para la aleación CuZn ($c_A = c_B = 1/2$)

$$-q\epsilon m + \frac{1}{2} kT \ln \left(\frac{1+m}{1-m} \right)^2 = 0 \quad (.22)$$

$$\frac{1+m}{1-m} = e^{2/q\epsilon m} \quad (.23)$$

$$m = \frac{e^{2\beta q \epsilon m} - 1}{e^{2\beta q \epsilon m} + 1} = \frac{e^{\beta q \epsilon m} - e^{-\beta q \epsilon m}}{e^{\beta q \epsilon m} + e^{-\beta q \epsilon m}} = \text{th} \beta q \epsilon m \rightarrow m=0 \quad (24)$$

lavora transibile
e molto più facile



⇒ May 3 punti decise!!!

$m=0$ è instabile ($\frac{\partial^2 F}{\partial m^2} < 0$) ⇒ Salvo stato 2

per cui a T_c , with $m=0$

instabile ⇒ Transizione
debole

$$m = 0 \quad \text{si} \quad \frac{q\epsilon}{kT} \leq 1$$

$$y \quad (25)$$

$$m = \begin{cases} +m_0 \\ 0 \\ -m_0 \end{cases} \quad \text{si} \quad \frac{q\epsilon}{kT} > 1$$

$$T = \frac{q\epsilon}{k} = T_c$$

$$(26)$$

Zimatek