

Termo-Estatística – Licenciatura: 21ª Aula (29/05/2013)

Prof. Alvaro Vannucci

RELEMBRANDO

► 1ª Lei da Termodinâmica: $dU = dQ - dW = TdS - PdV$

► 2ª Lei da Termodinâmica: $dS = \frac{dQ}{T} \Rightarrow dQ = TdS$

► $\bar{E} = U = -\frac{\partial}{\partial \beta} (\ln Z)$; $Z = \sum_i e^{-\beta E_i}$

► Energia Livre de Helmholtz: $F = U - TS$; e $dF = -SdT - PdV$

► Ainda em termos da função partição:

$$\begin{cases} P = KT \frac{\partial}{\partial V} (\ln Z) \\ S = K \beta U + K \ln Z \\ F = -kT \ln Z \end{cases}$$

► Exercício 1 – Lista 5:

1. Suponha que a energia de N íons com momento magnético, fixos numa rede cristalina, pode ser escrita da seguinte maneira:

$$E = D \sum_{i=1}^N \eta_i^2 - B \sum_{i=1}^N \eta_i$$

Os parâmetros D e B são positivos, e os valores possíveis para o spin são $\eta_i = 0, 1, -1$.

(a) Mostre quais são as possíveis energias que cada íon pode ter nos casos $B = 0$ e $B \neq 0$.

(b) Sendo T a temperatura do sistema e $B = 0$, calcule: a função de partição, a energia interna, a entropia e o calor específico.

(c) Qual a probabilidade de um íon ter $\eta = 0$ ou $\eta = \pm 1$, considerando ainda $B = 0$.

► **N íons** com momentos de dipolo magnético $n_j = 0, 1, -1$; de forma que a energia do sistema é dada por:

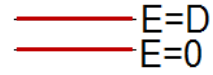
► $E = E_i = D \sum_{i=1}^N \eta_{ij}^2 - B \sum_{i=1}^N \eta_{ij}$; D e B são constantes positivas

(energia do micro-estado i)

a) Para um íon: $E = D\eta_j^2 - B\eta_j$
cada íon

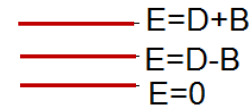
► (i) $B=0 \Rightarrow$ para $n_j=0 \rightarrow E_{\text{íon}} = 0$;

e para $n_j = \pm 1 \rightarrow E_{\text{íon}} = D$



2 níveis de energia

► (ii) $B \neq 0 \Rightarrow$ $\left\{ \begin{array}{l} \text{para } n_j = 0 \rightarrow E_{\text{íon}} = 0 \\ \text{para } n_j = 1 \rightarrow E_{\text{íon}} = D - B \\ \text{para } n_j = -1 \rightarrow E_{\text{íon}} = D + B \end{array} \right.$



3 níveis de energia

b) Para $B=0$ e temperatura T :

$$E = E_i = D \sum_{i=1}^N \eta_{ij}^2$$

► Função partição:

$$Z = \sum_{\text{todos os micro-estados possíveis}} e^{-\beta E_i} = \sum_{\text{todos os micro-estados possíveis}} e^{-\beta(E_1 + E_2 + \dots + E_N)} \Rightarrow$$

(energias possíveis de cada íon)

$$\Rightarrow Z = \sum_{\text{todos os micro-estados possíveis}} \left[e^{-\beta E_1} e^{-\beta E_2} e^{-\beta E_3} \dots e^{-\beta E_N} \right] \Rightarrow$$

$$\Rightarrow Z = \sum_{\text{íon 1}} e^{-\beta E_1} \sum_{\text{íon 2}} e^{-\beta E_2} \sum_{\text{íon 3}} e^{-\beta E_3} \dots \sum_{\text{íon N}} e^{-\beta E_N}$$

(soma sobre todos os valores de energia que cada íon pode assumir)

► Mas cada íon assume os mesmos valores de energia: $\begin{cases} 0, & \text{para } n_j = 0 \\ D, & \text{para } n_j = \pm 1 \end{cases}$

► Então:

$$\sum_{\substack{\text{possíveis} \\ \text{valores de energia} \\ \text{de cada íon}}} \left[e^{-\beta(Dn_j^2)} \right]^N = \left[e^{-\beta D} + e^0 + e^{-\beta D} \right]^N \Rightarrow \underline{Z = (1 + 2e^{-\beta D})^N}$$

► Energia interna:

$$U = -\frac{\partial}{\partial \beta} (\ln Z) = -\frac{\partial}{\partial \beta} \left[N \ln(1 + 2e^{-\beta D}) \right] \Rightarrow$$

$$\Rightarrow U = -\frac{N(-2De^{-\beta D})}{1 + 2e^{-\beta D}} \Rightarrow \text{(multiplicando e dividindo por } e^{\beta D} \text{)}$$

$$\Rightarrow U = \frac{2ND}{e^{\beta D} + 2} \Rightarrow \underline{U = \frac{2ND}{2 + e^{\beta D}}}$$

► Entropia: $S = \underbrace{K\beta U}_{=1/T} + K \ln Z = \frac{2ND}{T(2 + e^{\beta D})} + KN \ln(1 + 2e^{-\beta D})$

► Calor específico:

$$\begin{cases} c = C_v / N \\ C_v = \frac{\partial U}{\partial T} \end{cases}$$

$$\therefore c = \frac{1}{N} \frac{\partial U}{\partial T} = \frac{1}{N} \frac{\partial}{\partial T} \left[2ND(2 + e^{\beta D})^{-1} \right] = (-2D)(2 + e^{\beta D})^{-2} \left(\frac{(-)D}{kT^2} e^{\beta D} \right)$$

► Finalmente: $\underline{c = \frac{2D^2 e^{\beta D}}{kT^2 (2 + e^{\beta D})^2}}$

c) Como as partículas estão sendo consideradas independentes, podemos pensar em resolver considerando o sistema sendo constituído por apenas 1 íon (com energia $E = D\eta^2$; $\eta = 0, 1, -1$)

► Mas antes, vamos calcular a probabilidade do sistema com ***N* íons** ser encontrado com energia (nível de energia) $E = 0$ ($\eta = 0$) ou $E = D$ ($\eta = \pm 1$), considerando $B = 0$.

► Como já sabemos, a probabilidade de encontrar o sistema em certo um nível (estado) de energia (E) é dada por:

$$P(E) = \sum_{E_i=E} P(E_i) = \Omega(E_i)P(E_i) \quad ; \quad P(E_i) = \frac{1}{Z} e^{-\frac{E_i}{kT}} = \frac{e^{-\frac{E_i}{kT}}}{\sum_i e^{-\beta E_i}}$$

(i) Probabilidade da energia do sistema ser zero (nível de energia zero):

$$\left\{ \begin{array}{l} P(0) = \frac{1}{Z} e^{-\frac{0}{kT}} = (1 + 2e^{-\beta D})^{-N} \\ \Omega(0) = 1 \text{ (apenas 1 arranjo possível para que a soma das energias dos } \\ \text{N íons resulte em zero)} \end{array} \right.$$

$$\therefore P(E=0) = (1 + 2e^{-\beta D})^{-N}$$

(ii) Probabilidade da energia do sistema (nível de energia) ser D :

$$\left\{ \begin{array}{l} P(D) = \frac{1}{Z} e^{-\frac{D}{kT}} = e^{-\beta D} (1 + e^{-\beta D})^{-N} \\ \Omega(D) = 2N \text{ (micro-estados) , pois:} \end{array} \right.$$

E(nível)	Valores possíveis de η para os N íons					Número de arranjos possíveis
	íon 1	íon 2	íon 3	...	íon N	
D	1	0	0	0	0	$\frac{N!}{(N-1)!} = N$
D	-1	0	0	0	0	$\frac{N!}{(N-1)!} = N$

► Portanto: $P(E = D) = 2Ne^{-\beta D} (1 + 2e^{-\beta D})^N$

► Considerando agora o sistema composto por apenas 1 íon ($N=1$):

$$Z = \sum_{\text{todos os micro-estados (de um único íon)}} e^{-\beta E_j} = (e^{-\beta D} + e^0 + e^{-\beta D}) = (1 + 2e^{-\beta D})$$

(i) Probabilidade de o íon ter $\eta = 0$ ($\rightarrow E = 0$):

$$P(0) = \frac{e^{-\beta(E_i=0)}}{Z} \Omega(E_i=0) \Rightarrow P(0) = \frac{1}{(1 + 2e^{-\beta D})}$$

↓
(apenas 1 possibilidade)

(ii) Probabilidade do íon ter $\eta = \pm 1$ ($\rightarrow E = D$):

$$P(D) = \frac{e^{-\beta(E_i=D)}}{Z} \Omega(E_i=D) \Rightarrow P(D) = \frac{2e^{-\beta D}}{(1 + 2e^{-\beta D})}$$

↓
(2 possibilidades: $\eta=1$ ou $\eta = -1$)

► Note que estes resultados correspondem aos obtidos acima, para $N=1$

► Vamos finalmente mostrar (ver apresentação em *Power-Point*) que a entropia S está relacionada com a degenerescência do sistema (quanto maior for o número de micro-estados que possuem a mesma energia $E_i = E$, maior é o "grau de desordem" do sistema), através da relação:

$$S = K \ln \Omega$$