

第 1 問 統計力学: 合金

[1]

1 格子点の元素間の結合は 6 本ある。これを 1 格子点あたりに直すと半分になる。基底状態ではそれらすべてが X, Y 間の結合であるので、基底状態のエネルギー E_0 は

$$E_0 = 3q \quad (1.1)$$

[2]

格子点 i と j にある元素が同じときのエネルギーが p , 格子点 i と j にある元素が違うときのエネルギーが q となるようように S_i, S_j を使って書くと

$$\frac{1 + S_i S_j}{2} p + \frac{1 - S_i S_j}{2} q = \frac{p - q}{2} S_i S_j + \frac{p + q}{2} \quad (2.1)$$

これをすべての $\langle i, j \rangle$ で和を取ったのがハミルトニアンなので

$$H = \sum_{\langle i, j \rangle} \left(\frac{p - q}{2} S_i S_j + \frac{p + q}{2} \right) \equiv \sum_{\langle i, j \rangle} (J S_i S_j + K) \quad (2.2)$$

ここで

$$J := \frac{p - q}{2}, \quad K := \frac{p + q}{2} \quad (2.3)$$

[3]

ハミルトニアンに $S_i = \langle S_i \rangle + \delta S_i$ を代入して、和をとって整理していく。

$$\begin{aligned} H &= \sum_{\langle i, j \rangle} \left[J(\langle S_i \rangle + \delta S_i)(\langle S_j \rangle + \delta S_j) + K \right] = \sum_{\langle i, j \rangle} \left[-n^2 J + nJ\delta S_i - nJ\delta S_j + J\delta S_i\delta S_j + K \right] \\ &\simeq 6nJ \left(\sum_i \delta S_i - \sum_j \delta S_j \right) - 3Nn^2 J + 3NK = 6nJ \left(\sum_i S_i - \sum_j S_j \right) + 3N(n^2 J + K) \end{aligned} \quad (3.1)$$

[4]

すべての S_i に ± 1 がどのように入っているかの配列を $\{S_i\}$ のように表すとする。分配関数は

$$\begin{aligned} Z &= \sum_{\{S_i\}} \sum_{\{S_j\}} \exp \left[-6\beta nJ \left(\sum_i S_i - \sum_j S_j \right) - 3\beta N(n^2 J + K) \right] \\ &= \exp[-3\beta N(n^2 J + K)] \sum_{\{S_i\}} \sum_{\{S_j\}} \prod_{ij} \exp[-6\beta nJ(S_i - S_j)] \\ &= \exp[-3\beta N(n^2 J + K)] \prod_{ij} \sum_{S_i = \pm 1} \sum_{S_j = \pm 1} \exp[-6\beta nJ(S_i - S_j)] \\ &= \exp[-3\beta N(n^2 J + K)] \left[2(1 + \cosh(12\beta nJ)) \right]^{N/2} \\ &= \left[2 \exp[-3\beta(n^2 J + K)] \cosh(6\beta nJ) \right]^N = \left[2 \exp \left[-3 \frac{n^2 J + K}{k_B T} \right] \cosh \left(\frac{6nJ}{k_B T} \right) \right]^N \end{aligned} \quad (4.1)$$

[5]

$$\begin{aligned}
\frac{\partial}{\partial J} \ln Z &= \frac{1}{Z} \sum_{\{S_i\}} \sum_{\{S_j\}} \frac{\partial}{\partial J} \exp \left[-6\beta n J \left(\sum_i S_i - \sum_j S_j \right) - 3\beta N (n^2 J + K) \right] \\
&= \frac{1}{Z} \sum_{\{S_i\}} \sum_{\{S_j\}} \left\{ -6\beta n \left(\sum_i S_i - \sum_j S_j \right) - 3\beta N n^2 \right\} \exp \left[-6\beta n J \left(\sum_i S_i - \sum_j S_j \right) - 3\beta N (n^2 J + K) \right] \\
&= \left\langle -6\beta n \left(\sum_i S_i - \sum_j S_j \right) - 3\beta N n^2 \right\rangle = -6\beta n \left(\sum_i \langle S_i \rangle - \sum_j \langle S_j \rangle \right) - 3\beta N n^2 \\
&= 3\beta n N (n_A - n_B - n)
\end{aligned} \tag{5.1}$$

これと $n_A + n_B = 0$ を使うと N_A は

$$\begin{aligned}
n_A &= \frac{1}{6\beta n N} \frac{\partial}{\partial J} \ln Z + \frac{n}{2} \\
&= \frac{1}{6\beta n N} \frac{\partial}{\partial J} \ln [2 \exp \left[-3 \frac{n^2 J + K}{k_B T} \right] \cosh \left(\frac{6nJ}{k_B T} \right)]^N + \frac{n}{2} \\
&= \frac{1}{6\beta n} \left[-3\beta n^2 + 6n \tanh(6\beta n J) \right] + \frac{n}{2} \\
&= \tanh(6\beta n J) = \tanh \left(\frac{6nJ}{k_B T} \right)
\end{aligned} \tag{5.2}$$

そして n_B は

$$n_B = -n_A = -\tanh \left(\frac{6nJ}{k_B T} \right) \tag{5.3}$$

[6]

$$n_A = -n_B = n \text{ より}$$

$$n = \tanh(6\beta n J) \tag{6.1}$$

[7]

自己無同撞着方程式で $n \neq 0$ となる解がある条件は \tanh のグラフを考えると、 $6J/k_B T > 1$ のときであるので臨界温度 T_c は

$$T_c = \frac{6J}{k_B}. \tag{7.1}$$

また、 $T = T_c - \delta T$ の T_c 近傍の定温相では $n \ll 1$ であるので \tanh を展開して

$$\begin{aligned}
n &= \frac{6nJ}{k_B(T_c - \delta T)} - \frac{1}{3} \left(\frac{6\beta n J}{k_B(T_c - \delta T)} \right)^3 \\
&\simeq n \frac{6J}{k_B T_c} \left(1 + \frac{\delta T}{T_c} \right) - \frac{n^3}{3} \left(\frac{6J}{k_B T_c} \right)^3 \left(1 + 3 \frac{\delta T}{T_c} \right) \simeq n \left(1 + \frac{\delta T}{T_c} \right) - \frac{n^3}{3} \\
0 &= n \left(\frac{\delta T}{T_c} - \frac{n^2}{3} \right) \\
n &= 0, \pm \sqrt{\frac{3\delta T}{T_c}}
\end{aligned} \tag{7.2}$$

となる。

これらの式をまとめると、高温相では n は常に 0 で、臨界温度 T_c を超えると臨界温度を規準とした温度の $1/2$ 乗に比例して n が大きくなっていく。

[8]

高温相では各副サイトに X,Y の元素不規則に配置している。合金を冷やしていき、設問 [6] で求めた臨界温度 T_c より低くなると、徐々に秩序だった配置に元素が入っていく。そして十分低温になると、自己無撞着方程式より $n = \pm 1$ になることから基底状態である塩化ナトリウム型の結晶構造になることがわかる。

感想

『説明を理解しながら以下の設問 [1]-[8] に答えよ。』とあるので、その場で解いていくタイプの問題ではあるが驚いた。おそらくキッテルの下巻に乗っていたり、結晶成長の実験をやる人だったり、やったことある人はいるのかもしれない。

いわゆる最適化アルゴリズムの焼きなまし法の元ネタで、高温の無秩序相から定温の秩序相にすると基底状態が得られるというやつ。実際の試料・アルゴリズムともに 1 回の冷却だと局所安定状態が得られるので、何回か加熱して冷やすというのを繰り返すのも同じである。

合金系は適切に変数変換をすると反強磁性のイジング模型になるのは、相転移周りの具体例を増やす上でも良い問題だった。他にも気液相転移も分子の密度を秩序変数を変換すると強磁性のイジング模型になったはず。