

[4]

(→ 例 §4.4)

量子論的な結果によつて、単振子の  
 ような運動もエネルギーの値は離散的  
 な値  $\epsilon_n$  しかとらへない。

$$\epsilon_n \equiv n \text{ 個 } \omega \quad (n = 0, 1, 2, \dots)$$

とある。(フォノン振動子)

( \* 通常の単振子より )  

$$\epsilon_n = (n + \frac{1}{2}) \text{ 個 } \omega$$

(1) 白い玉  $M$  個  
 赤い玉  $N-1$  個 ) を順番に並べる。



$$M = n_1 + n_2 + n_3 + \dots + n_N$$

$N$  個の整数の和を表す  
 場合の数。

白い玉, 赤い玉, それぞれを区別しないとしても、  
 場合の数は。

$$\frac{(M+N-1)!}{M! (N-1)!}$$

$$(2) \quad S(E, N) = k_B \ln \frac{(M+N-1)!}{M! (N-1)!}$$

$$\doteq k_B \left( (M+N) \ln(M+N) - M \ln M - N \ln N \right)$$

$$(3) \quad \frac{\partial S}{\partial E} = \frac{1}{\hbar\omega} \frac{\partial S}{\partial M} = \frac{k_B}{\hbar\omega} \left( \ln(M+N) + 1 - \ln M - 1 \right)$$

$$= \frac{k_B}{\hbar\omega} \ln \frac{M+N}{M} \quad (\because \hbar\omega M = E)$$

$$= \frac{k_B}{\hbar\omega} \ln \frac{E + N\hbar\omega}{E}$$

$$= \frac{1}{T}$$

$$\therefore T = \frac{\hbar\omega}{k_B} \frac{1}{\ln \frac{E + N\hbar\omega}{E}}$$

$$\text{or} \quad e^{\frac{\hbar\omega}{k_B T}} = \frac{E + N\hbar\omega}{E} = 1 + \frac{N\hbar\omega}{E}$$

$$\frac{1}{e^{\frac{\hbar\omega}{k_B T}} - 1} = \frac{E}{N\hbar\omega}$$

$$\therefore E = \frac{N\hbar\omega}{e^{\frac{\hbar\omega}{k_B T}} - 1}$$

(4) 図1にしてみよう。

$$\star T \rightarrow \infty \text{ で } \frac{\hbar\omega}{k_B T} \rightarrow 0$$

$$\xi = 2 \text{ として}$$

$$e^{\frac{\hbar\omega}{k_B T}} \sim 1 + \frac{\hbar\omega}{k_B T}$$

これを代入

$$E \sim \frac{N \hbar\omega}{\frac{\hbar\omega}{k_B T} + 1 - 1}$$

$$= N k_B T //$$

[1]の結果と一致!

古典論では比熱は  $N k_B$  で定数

量子論 " "  $T$  の関数。

$T \rightarrow \infty$  で古典論と一致

cf. マンシエマンモデル ✓

★ 3/25/21 に.

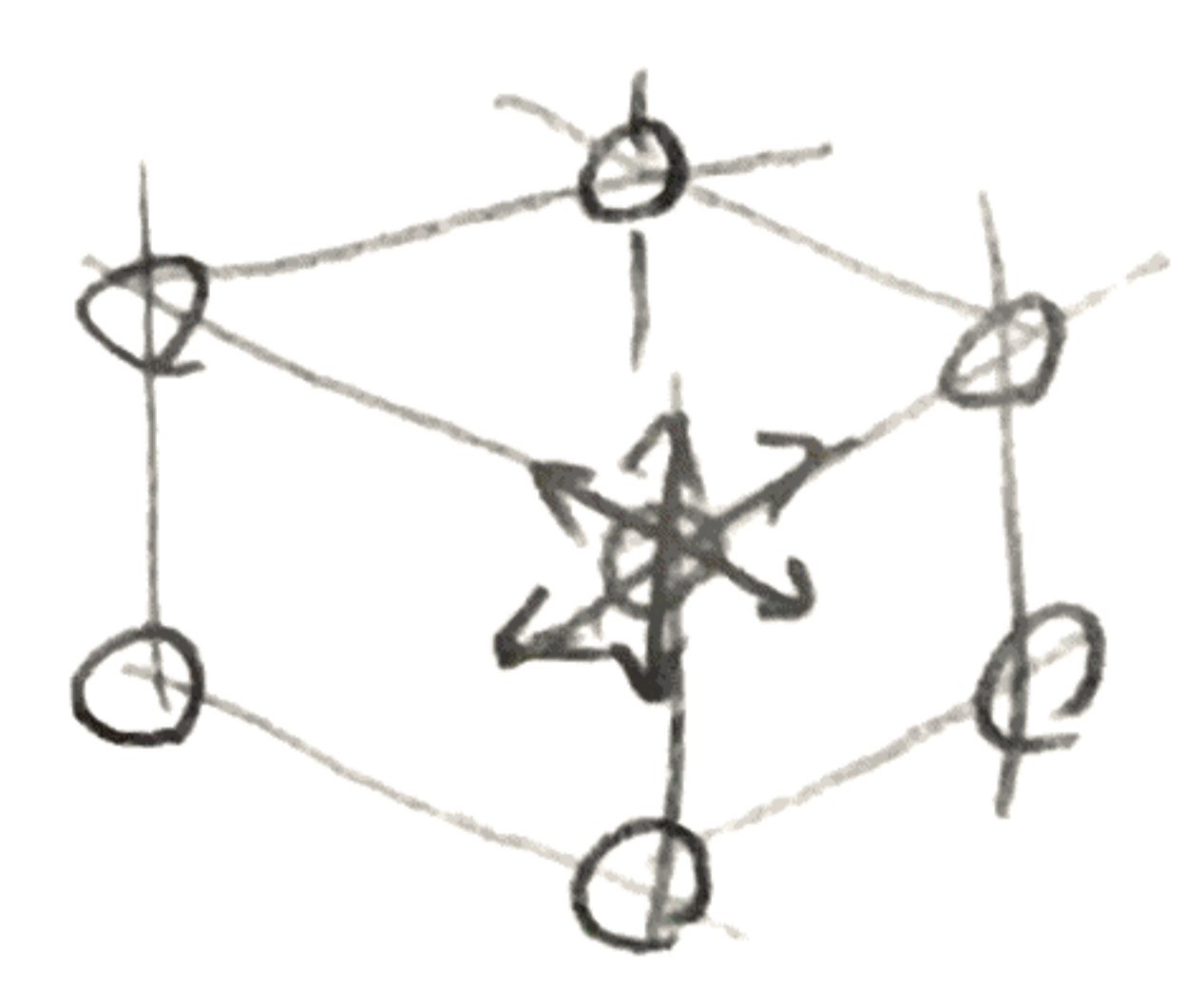
$$\frac{\partial E}{\partial T} \rightarrow 0 \quad (T \rightarrow 0)$$

熱いから決める。

~~(6) (定積) 比熱は  $\frac{\partial E}{\partial T}$  で与えられる。~~

$$\frac{\partial E}{\partial T} = Nk_B$$

★ この結果は意義深い。



結晶中の粒子の運動は、決り、その位置の周囲での振動でありと与えられる。単純なモデルとして、これらの振動を単振動とみれば可。

↓

N 粒子に対して、 $3N$  の単振動がある。  
(x, y, z 方向)

上の結果の N を  $3N$  に置きかえて比熱は、

$$3Nk_B = 3n N_A k_B \quad \leftarrow \text{アボガドロ数}$$

$$= 3nR \quad \leftarrow \text{物質量 (mol)}$$

$$\quad \leftarrow \text{気体定数}$$

とされる。実際、固体の比熱は  $3R$  に近い。