# SGTE data for pure element について

# 1 . Gibbs 自由エネルギ - の基準

"Standard element reference"として 298.15Kにおける純物質のエンタルピ - を基準とする。またこの値は $G-H_{SER}$ と表記される(例外はリンのみで、白リンを基準にとる)。エントロピ - については明確な絶対基準があるので、エントロピ - に新たな基準を加える必要はない。したがって、エンタルピ - 部分にのみエネルギ - の基準を設定すれば良い。 $G-H_{SER}$ はこのような考えの下に定義された基準である。

# 2 . Gibbs 自由エネルギ - 関数の表記

Gibbs 自由エネルギ - 関数を、

$$G = a + bT + cT \ln T + \sum_{i} dT^{i}$$

にて表現する。ここで、

$$\begin{split} S &= -b - c - c \ln T - \sum_{i} id \ T^{i-1} \\ H &= a - cT - \sum_{i} (i-1)d \ T^{i} \\ C_{p} &= -c - \sum_{i} i(i-1)d \ T^{i-1} = \left(\frac{\partial H}{\partial T}\right)_{p} \end{split}$$

である。もちろん、

$$G = H - TS$$

$$= a - cT - \sum_{i} (i - 1)d T^{i} - T \left\{ -b - c - c \ln T - \sum_{i} id T^{i-1} \right\}$$

$$= a - cT - \sum_{i} (i - 1)d T^{i} + bT + cT + cT \ln T + \sum_{i} id T^{i}$$

$$= a + bT + cT \ln T + \sum_{i} d T^{i}$$

となる。a, b, c,およびdは定数で、iは整数であり代表値としては2, 3,および-1である。

# 3. Gibbs 自由エネルギ - 関数における圧力項の表記

Gibbs 自由エネルギ - 関数における圧力項は、

$$G_{pres} = \frac{A \exp(a_0 T + a_1 T^2 / 2 + a_2 T^3 / 3 + a_3 T^{-1})}{(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)(n-1)} \Big[ \{1 + nP(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)\}^{1-1/n} - 1 \Big]$$

と表される。A,  $a_0 \sim a_3$ ,  $K_0 \sim K_2$ , およびnは定数で、Pは圧力である。また、

$$V = \left(\frac{\partial G}{\partial P}\right)_T, \qquad \alpha = \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P, \qquad \kappa = \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P}\right)_T$$

が成立し、V はモル体積、 $\alpha$  は膨張係数、および $\kappa$  は圧縮率である。特に $K_0 \sim K_2$ が典型的な値で、Pが $10^5$  Pa 以下の場合、 $nP(K_0 + K_1T + K_2T^2) << 1$ として、

1

$$G_{pres} = \frac{A \exp(a_0 T + a_1 T^2 / 2 + a_2 T^3 / 3 + a_3 T^{-1})}{(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)(n - 1)} \Big[ \{1 + nP(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)\}^{1 - 1 / n} - 1\Big]$$

$$\approx \frac{A \exp(a_0 T + a_1 T^2 / 2 + a_2 T^3 / 3 + a_3 T^{-1})}{(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)(n - 1)} \Big[ 1 + (1 - 1 / n)nP(K_0 + K_1 T + K_2 T^2) - 1\Big]$$

$$= \frac{A \exp(a_0 T + a_1 T^2 / 2 + a_2 T^3 / 3 + a_3 T^{-1})}{(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)(n - 1)} \Big[ (n - 1)P(K_0 + K_1 T + K_2 T^2)\Big]$$

$$= AP \exp(a_0 T + a_1 T^2 / 2 + a_2 T^3 / 3 + a_3 T^{-1})$$

$$\approx AP(1 + a_0 T + a_1 T^2 / 2 + a_2 T^3 / 3 + a_3 T^{-1})$$

と変形できる。以上から A は T=0(K) および P=0(Pa) におけるモル体積であることがわかる。また圧力項に関するエントロピ - 、エンタルピ - 、および定圧比熱は、

$$S_{pres} = -AP(a_0 + a_1T + a_2T^2 - a_3T^{-2})$$

$$H_{pres} = AP(1 - a_1T^2 / 2 - 2a_2T^3 / 3 + 2a_3T^{-1})$$

$$C_{Pnres} = -AP(a_1T + 2a_2T^2 + 2a_3T^{-2})$$

にて与えられる。

# 4. Gibbs 自由エネルギ - 関数における磁気項の表記

Gibbs 自由エネルギ - 関数における磁気過剰自由エネルギ - は、

$$G_{mag} = RT \ln(B_0 + 1) \cdot g(\tau)$$

にて与えられる。 $B_0$ はボ-ア磁子である。ここで、

$$g(\tau) = 1 - \frac{1}{D} \left\{ \frac{79\tau^{-1}}{140p} + \frac{474}{497} \left( \frac{1}{p} - 1 \right) \left( \frac{\tau^3}{6} + \frac{\tau^9}{135} + \frac{\tau^{15}}{600} \right) \right\}, \qquad (\tau \le 1)$$

$$g(\tau) = -\frac{1}{D} \left( \frac{\tau^{-5}}{10} + \frac{\tau^{-15}}{315} + \frac{\tau^{-25}}{1500} \right), \tag{\tau > 1}$$

$$D = \frac{518}{1125} + \frac{11692}{15975} \left( \frac{1}{p} - 1 \right)$$

$$p = 0.40$$
, (for bcc\_A2)

p = 0.28, (for other common phases)

$$\tau = T / T_{Curio}$$

である。したがって、磁気項に関するエントロピ・、エンタルピ・、および定圧比熱は、

$$S_{mag} = -R \ln(B_0 + 1) \cdot f(\tau)$$

$$f(\tau) = 1 - \frac{1}{D} \left\{ \frac{474}{497} \left( \frac{1}{p} - 1 \right) \left( \frac{2\tau^3}{3} + \frac{2\tau^9}{27} + \frac{2\tau^{15}}{75} \right) \right\}, \qquad (\tau \le 1)$$

$$f(\tau) = \frac{1}{D} \left( \frac{2\tau^{-5}}{5} + \frac{2\tau^{-15}}{45} + \frac{2\tau^{-25}}{125} \right), \qquad (\tau > 1)$$

$$H_{mag} = RT \ln(B_0 + 1) \cdot h(\tau)$$

$$h(\tau) = \frac{1}{D} \left\{ -\frac{79\tau^{-1}}{140p} + \frac{474}{497} \left( \frac{1}{p} - 1 \right) \left( \frac{\tau^3}{2} + \frac{\tau^9}{15} + \frac{\tau^{15}}{40} \right) \right\}, \qquad (\tau \le 1)$$

$$h(\tau) = -\frac{1}{D} \left( \frac{\tau^{-5}}{2} + \frac{\tau^{-15}}{21} + \frac{\tau^{-25}}{60} \right), \qquad (\tau > 1)$$

## および

$$\begin{split} C_{Pmag} &= R \ln(B_0 + 1) \cdot c(\tau) \\ c(\tau) &= \frac{1}{D} \left\{ \frac{474}{497} \left( \frac{1}{p} - 1 \right) \left( 2\tau^3 + \frac{2\tau^9}{3} + \frac{2\tau^{15}}{5} \right) \right\}, \qquad (\tau \le 1) \\ c(\tau) &= \frac{1}{D} \left( 2\tau^{-5} + \frac{2\tau^{-15}}{3} + \frac{2\tau^{-25}}{5} \right), \qquad (\tau > 1) \end{split}$$

### となる。

また例えば、A-B-C3元合金では、通常、キュリ-温度とボ-ア磁子は合金組成の関数として、

$$T_{Curie}(c_{A}, c_{B}, c_{C}) = {^{\circ}T_{A}}c_{A} + {^{\circ}T_{B}}c_{B} + {^{\circ}T_{C}}c_{C} + T_{AB}c_{A}c_{B} + T_{BC}c_{B}c_{C} + T_{CA}c_{C}c_{A} + T_{ABC}c_{A}c_{B}c_{C}$$

## および

$$B_{0}(c_{A}, c_{B}, c_{C}) = {^{\circ}B_{A}c_{A}} + {^{\circ}B_{B}c_{B}} + {^{\circ}B_{C}c_{C}} + B_{AB}c_{A}c_{B} + B_{BC}c_{B}c_{C} + B_{CA}c_{C}c_{A} + B_{ABC}c_{A}c_{B}c_{C}$$

と表される。 ${}^\circ T_X$  は純成分 X のキュリ - 温度で、 ${}^\circ B_X$  は純成分 X のボ - ア磁子の値である。純鉄では、 ${}^\circ T^{bcc}_{Fe}=1043(K)$  および  ${}^\circ B^{bcc}_{Fe}=2.22$  となる。