

§5. 熱力学関数

Q 物体の状態を定める関数 (以下の5つで概念的には尽くされる)

P, V, T (熱力学第0法則), U (第1法則), S (第3法則)

- 実際の変化を対象とするとき、新しい関数を用いると、その対象を
一層明瞭に理解できるもの。

H (エンタルピー), F, G (自由エネルギー) 等

- 熱力学関数 U, H, F, G

いずれも2つの状態変数で表される関数。

ただし、 U は独立な状態変数ではない。

S は「 P, V, T 」と異なり、直接観測にはかからないから判りにくい。

◎ § 5.1 自由エネルギー -

$\Delta U = Q - w$ (外に行う仕事 (small w))

○ 断熱の場合

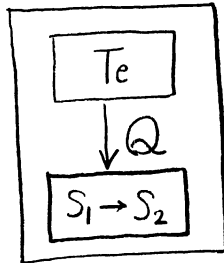
$w = -\Delta U$

○ 熱の出入があるとき

$w = Q - (U_2 - U_1)$

$S_2 - S_1 - \frac{Q}{T_e} > 0$

第2法則の? $\geq ?$



$S_2 - S_1 \geq \frac{Q}{T_e}$

$Q \leq T_e(S_2 - S_1)$

$w \leq T_e(S_2 - S_1) - (U_2 - U_1)$

$w \leq -(U_2 - T_e S_2) + (U_1 - T_e S_1)$

ここで $F = U - TS$ (?)

$w \leq -(F_2 - F_1)$ (+?)

$w \leq F_1 - F_2$

$U = F + TS$ (熱の移動によって周囲の物体に与えられるエネルギー (束縛エネルギー) ?)

外部の物体に力学的仕事を行うことのできるエネルギー (ヘルムホルツの自由エネルギー)

○ 定温のとき

自由エネルギー F (?)

② § 5.2 热力学的恒等式

可逆のとき =

$$dS \geq \frac{d'Q}{T_e} \rightarrow d'Q \leq T_e dS$$

$$dU = d'Q - d'w \quad \text{より} \quad dU \leq T_e dS - d'w$$

$$\therefore d'w \leq T_e dS - dU$$

○ $U, S, V \rightarrow dU, dS, dV$

$$dU = d'Q - d'w$$

$$dU = T dS - p dV \quad \text{恒等式}$$

○ $U = U(S, V)$

$$dU = \left(\frac{\partial U}{\partial S} \right)_V dS + \left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_S dV \quad \text{恒等式}$$

$$\therefore \begin{cases} T = \left(\frac{\partial U}{\partial S} \right)_V \\ -p = \left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_S \end{cases}$$

○ ある状態量 J

$$dJ = \left(\frac{\partial J}{\partial S}\right)_V dS \quad (?)$$

$$dS = \frac{(dQ)_r}{T}$$

$$\therefore dJ = \boxed{\frac{1}{T} \left(\frac{\partial J}{\partial S}\right)_V} (dQ)_r$$

何かしたいんだ？

○ ここで J を p と考える

$$dp = -k_s \frac{dV}{V} \quad \text{--- (1)}$$

断熱体積弾性率

○ また、 $V = V(S, p)$ とおくと、

$dS = 0$ のとき、

$$dV = \left(\frac{\partial V}{\partial p}\right)_S dp \quad \text{--- (2)}$$

○ (2) \rightarrow (1)

$$dp = -k_s \left(\frac{\partial V}{\partial p}\right)_S \frac{dp}{V}$$

$$\therefore k_s = -V \left(\frac{\partial p}{\partial V}\right)_S$$

② §5.3 熱力学関数

$$\circ H = U + pV$$

$$dH = dU + pdV + Vdp$$

ここに、 $dU = TdS - pdV$ だから、

$$\boxed{dH = TdS + Vdp} \quad \text{恒等式}$$

$H = H(S, p)$ とすると、

$$\boxed{dH = \left(\frac{\partial H}{\partial S}\right)_p dS + \left(\frac{\partial H}{\partial p}\right)_S dp} \quad \text{恒等式}$$

$$\therefore \begin{cases} T = \left(\frac{\partial H}{\partial S}\right)_p \\ V = \left(\frac{\partial H}{\partial p}\right)_S \end{cases}$$

定圧ならば、 $dp = 0$ 。

$$\textcircled{dH} = TdS = (dQ)_r = \textcircled{C_p dT}$$

$$\therefore C_p = \left(\frac{\partial H}{\partial T}\right)_p$$

$$\circ F = U - TS$$

$$dF = dU - TdS - SdT$$

ここで、 $dU = TdS - pdV$ を用いると、

$$\boxed{dF = -SdT - pdV} \quad \text{恒等式}$$

$F = F(T, V)$ とすると、

$$\boxed{dF = \left(\frac{\partial F}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_T dV}$$

$$\therefore \begin{cases} -S = \left(\frac{\partial F}{\partial T}\right)_V \\ -p = \left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_T \end{cases}$$

$$\begin{aligned} \circ \quad G &= H - TS \\ &= U + pV - TS \\ &= F + pV \end{aligned}$$

$$dG = dH - TdS - SdT$$

$$\therefore dH = TdS + Vdp \text{ ならば、}$$

$$dG = -SdT + Vdp$$

$$G = G(T, p) \text{ とすると、}$$

$$dG = \left(\frac{\partial G}{\partial T}\right)_p dT + \left(\frac{\partial G}{\partial p}\right)_T dp$$

$$\therefore \begin{cases} -S = \left(\frac{\partial G}{\partial T}\right)_p \\ V = \left(\frac{\partial G}{\partial p}\right)_T \end{cases}$$

$$U(S, V), H(S, p), F(T, V), G(T, p)$$

熱力学関数

$$U = U(T, V)$$

$$dU = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T dV$$

$$dU = \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_S dV + \left(\frac{\partial U}{\partial S}\right)_V dS \quad (?)$$

$T = \text{const.}$ とし、両辺を V で微分すると、

$$\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T = \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_S + \left(\frac{\partial U}{\partial S}\right)_V \left(\frac{\partial S}{\partial V}\right)_T$$

$$= -p + T \left(\frac{\partial S}{\partial V}\right)_T \quad \text{--- 5.30}$$

(5.16b) (5.16a)

$U = U(T, V)$ から $F(T, V)$ が求まるか？

$$S(T_2, V) - S(T_1, V) = \int_{T_1}^{T_2} \frac{C_V(T, V)}{T} dT \quad (4.22a)$$

$$S = \int_{T_0}^T \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V \frac{dT}{T} + S(T_0, V) \quad (5.31)$$

$$C_V = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V$$

よって (?) S は $U(T, V)$ だけでは決まらない (?)

$$F = U - TS \quad (?)$$

$$U = U(S, V) \text{ がよい } (?)$$

中間	A ⁺	100-90	1
	A	89-80	9
	B	79-70	19
	C	69-60	5
	D	59-0	15
	欠		2