

12. エントロピー

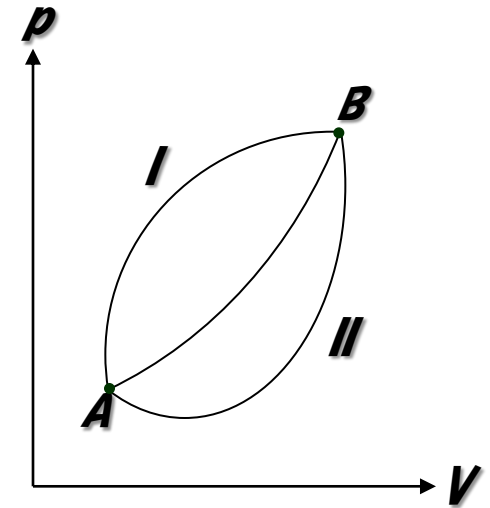
■ 可逆過程における

$$\int_A^B \frac{d'Q}{T}$$

$$\oint_{AIBIA} \frac{d'Q}{T} = 0$$

$$\left(\int_A^B \frac{d'Q}{T} \right)_I + \left(\int_B^A \frac{d'Q}{T} \right)_II = 0$$

$$\left(\int_A^B \frac{d'Q}{T} \right)_I = \left(\int_A^B \frac{d'Q}{T} \right)_II \quad (67)$$



積分 $\int_A^B \frac{d'Q}{T}$ はAからBまでのすべての可逆過程に対して同一である。

➔ 積分は状態量:新しい熱力学変数

$$S(A) = \int_0^A \frac{d'Q}{T}$$

(68)

0: 任意の平衡状態(基準状態)

A: 別の平衡状態

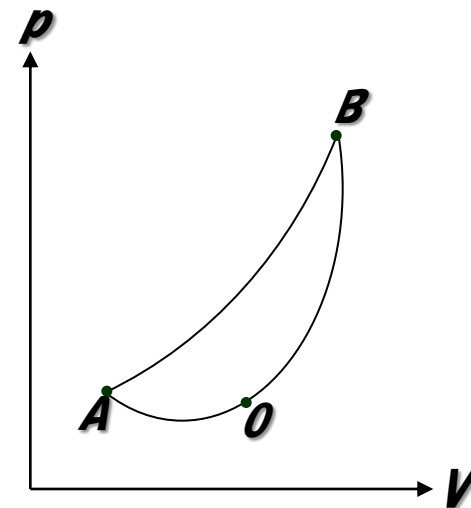
状態Aのエントロピー(積分は可逆過程について行う)

$$\int_A^B \frac{d'Q}{T} = \int_A^O \frac{d'Q}{T} + \int_O^B \frac{d'Q}{T} \quad (70)$$

$$= -\int_O^A \frac{d'Q}{T} + \int_O^B \frac{d'Q}{T}$$

$$= S(B) - S(A)$$

$$S(B) - S(A) = \int_A^B \frac{d'Q}{T} \quad (69)$$



可逆過程

■ エントロピーの基準の取り方

新しい基準 O' : $S'(A) = \int_{O'}^A \frac{d'Q}{T} = \int_{O'}^O \frac{d'Q}{T} + \int_O^A \frac{d'Q}{T} = S(A) - S(O')$

$$S'(A) = S(A) - S(O') \quad (71)$$

$$S(A) - S'(A) = S(O')$$

新しい基準 O' は固定されているので、 $S(O')$ は定数

■ エントロピーの微分形と加算性

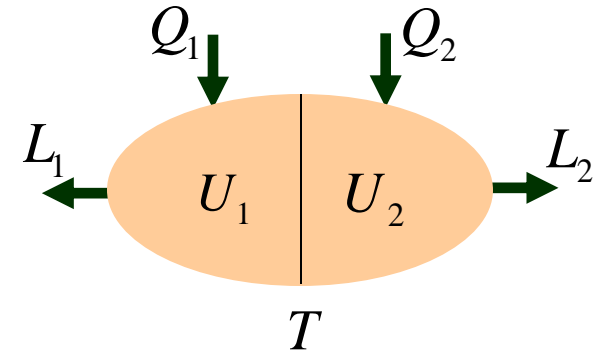
$$dS = \frac{d'Q}{T} \quad (72)$$

$$U = U_1 + U_2$$

$$L = L_1 + L_2$$

$$Q = Q_1 + Q_2$$

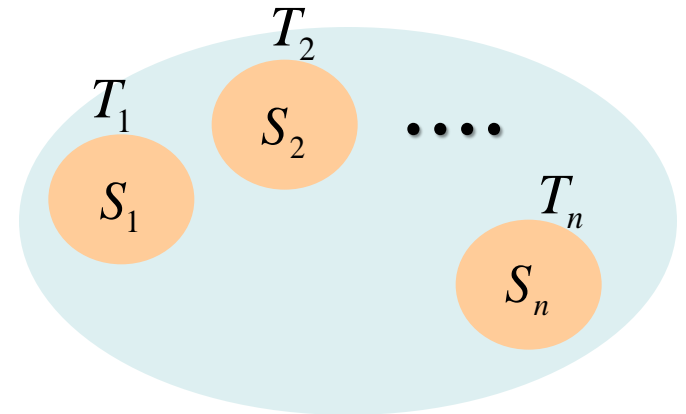
$$S(A) = \int_0^A \frac{d'Q}{T} = \int_0^A \frac{d'Q_1}{T} + \int_0^A \frac{d'Q_2}{T} = S_1(A) + S_2(A)$$



■ 系全体が平衡状態ではないが、各部分が平衡状態の場合

$$dS = \frac{d'Q_1}{T_1} + \frac{d'Q_2}{T_2} + \frac{d'Q_3}{T_3} + \dots = \sum_{i=1}^n \frac{d'Q_i}{T_i}$$

$$S = S_1 + S_2 + S_3 + \dots = \sum_{i=1}^n S_i$$



13. エントピーの性質

■ 不可逆過程のエントピー

可逆過程 R : $S(B) - S(A) = \int_A^B \frac{d'Q}{T}$

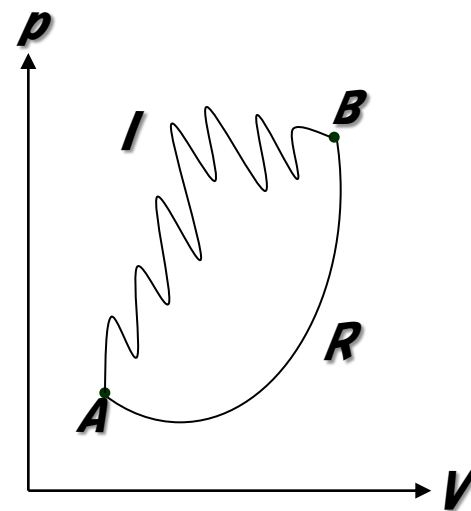
不可逆過程 I : $S(B) - S(A) \geq \int_A^B \frac{d'Q}{T}$ (73)

● [証明]

$$0 \geq \oint_{AIBRA} \frac{d'Q}{T} = \left(\int_A^B \frac{d'Q}{T} \right)_I + \left(\int_B^A \frac{d'Q}{T} \right)_R$$

$$0 \geq \left(\int_A^B \frac{d'Q}{T} \right)_I - [S(B) - S(A)] \quad \leftarrow \quad \left(\int_B^A \frac{d'Q}{T} \right)_R = S(A) - S(B)$$

$$S(B) - S(A) \geq \int_A^B \frac{d'Q}{T}$$



■ 孤立系のエントロピー

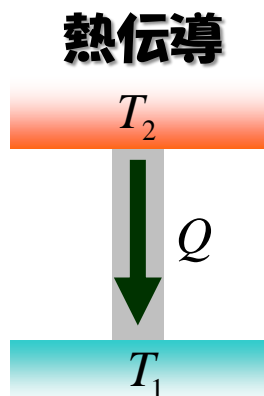
$$S(B) \geq S(A) \quad (74) \quad \leftarrow \quad d'Q = 0$$

・孤立系で起こるいかなる過程に対しても、
終りの状態のエントロピー \geq 始めの状態のエントロピー

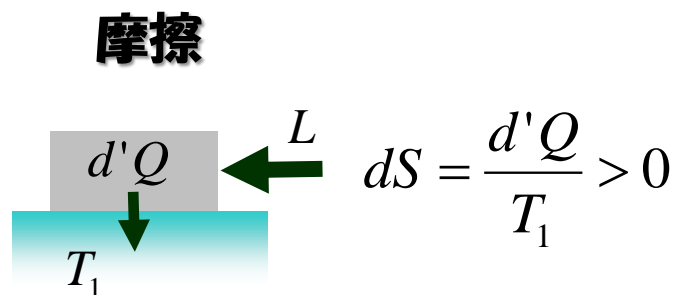
・過程が可逆であれば、エントロピー変化はない

・孤立系でエントロピー最大の状態が最も安定な状態

→ 孤立系では全ての自発的変化はエントロピーを増大する方向に起こる



$$\Delta S = \frac{Q}{T_1} - \frac{Q}{T_2} > 0$$



■ エントロピーの統計力学的解釈

$$S = k \log \pi \quad (75) \quad \pi : \text{系の確率}$$

$$k = \frac{R}{N_A} \quad (76)$$

● エントロピーは系の確率の関数であると仮定

$$S = f(\pi) \quad (77)$$

2つの部分からなる系: $S_1 = f(\pi_1)$

$$S_2 = f(\pi_2)$$

全系のエントロピー: $S = S_1 + S_2$

全系の確率: $\pi = \pi_1 \pi_2$

式(77)より

$$f(\pi_1\pi_2) = f(\pi_1) + f(\pi_2)$$

$$f(xy) = f(x) + f(y) \quad (78)$$

この式は全ての x, y で成り立つので、

$$\begin{aligned} f(x(1+\varepsilon)) &= f(x+x\varepsilon) && \leftarrow y=1+\varepsilon \\ &= f(x) + f(1+\varepsilon) \end{aligned}$$

↓ テーラー展開

$$f(x) + x\varepsilon f'(x) = f(x) + f(1) + \varepsilon f'(1)$$

$$\varepsilon = 0 \rightarrow f(1) = 0 \quad f(x) + x\varepsilon f'(x) = f(x) + \varepsilon f'(1)$$

$$xf'(x) = f'(1) = k$$

$$f'(x) = \frac{k}{x}$$

$$f(x) = k \log x + \text{const.}$$

$$S = k \log \pi + \text{const.}$$

$$S = k \log \pi \quad \leftarrow \quad f(1) = 0$$

14. 状態が (V, p) 図に表わされる系のエントロピー

$$d'Q = dU + pdV \quad dU = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T dV$$



$$d'Q = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V dT + \left[\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T + p\right] dV \quad (79)$$

$$dS = \frac{d'Q}{T} = \frac{1}{T} \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V dT + \frac{1}{T} \left[\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T + p\right] dV \quad (80)$$

$$S = S(T, V) \quad (81)$$

$$dz = M(x, y)dx + N(x, y)dy \quad (82)$$

$$\frac{\partial M(x, y)}{\partial y} = \frac{\partial N(x, y)}{\partial x} \quad (83)$$

完全微分

全微分

一般に $z(x, y)$ がある領域で微分可能なとき、その全微分は、

$$dz(x, y) = \frac{\partial z}{\partial x} dx + \frac{\partial z}{\partial y} dy$$

■ ある領域において、 $\frac{\partial z}{\partial x}$, $\frac{\partial z}{\partial y}$ が存在してかつ連続ならば、 z はその領域において微分可能である。

■ ある領域において、 $\frac{\partial^2 z}{\partial x \partial y}$, $\frac{\partial^2 z}{\partial y \partial x}$ が連続ならばその領域で

$$\frac{\partial^2 z}{\partial x \partial y} = \frac{\partial^2 z}{\partial y \partial x}$$

$$\oint dz = 0$$

■ エントロピーと熱量の積分経路依存性

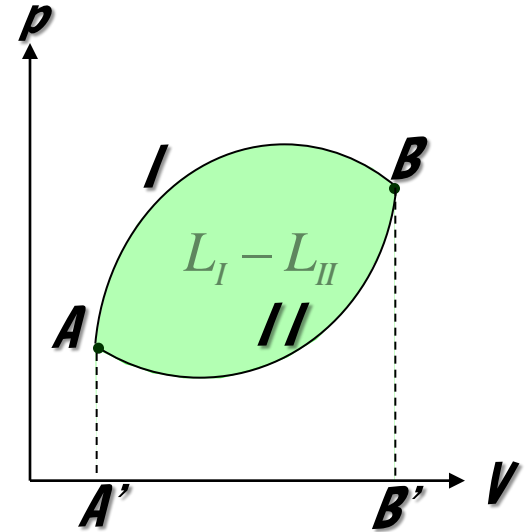
$$\int_A^B dS = S(B) - S(A)$$

$$\begin{aligned}\int_A^B d'Q &= \int_A^B (dU + d'L) = \int_A^B dU + \int_A^B d'L \\ &= U(B) - U(A) + \int_A^B p dV\end{aligned}$$

$$Q_I = U(B) - U(A) + L_I$$

$$Q_{II} = U(B) - U(A) + L_{II}$$

$$Q_I - Q_{II} = L_I - L_{II} \neq 0$$



経路によって積分値が異なる

■ $d'Q, dS$ の表式

● 1モルの理想気体

$$d'Q = C_V dT + p dV$$

$$d'Q = C_V dT + \frac{RT}{V} dV \quad (84)$$

$$\frac{\partial C_V}{\partial V} = 0, \quad \frac{\partial}{\partial T} \frac{RT}{V} = \frac{R}{V} \quad \rightarrow \quad \text{完全微分ではない}$$

$$dS = \frac{d'Q}{T} = \frac{C_V}{T} dT + \frac{R}{V} dV \quad (85)$$

$$\frac{\partial}{\partial V} \frac{C_V}{T} = 0, \quad \frac{\partial}{\partial T} \frac{R}{V} = 0 \quad \rightarrow \quad \text{完全微分}$$

$$S = C_V \log T + R \log V + a \quad (86)$$

$$S = C_p \log T - R \log p + a + R \log R \quad (87)$$