


熱力学の数理

Chapter 5.



5.2 熱力学系

→ 存在の要請など数学的にも(自然に)定義したい

systemを孤立化した終状態を eq とする.

terminal object として eq を def するのが大事.

e.g 5.1 ideal gas

$$\text{ideal gas. } p = \frac{nRT}{V} \quad (1)$$

$$p = p(V, T)$$

局所的には

V, T を独立変数としていけば p は自動的に定まり, \mathbb{R}^3 の subset として

考えることができる

S.O

contact geometry とも同様の def がある

$$M_{\text{ig}} := \{(p, V, T) \in \mathbb{R}^3 \mid p, V, T > 0, (1) \text{ が成立}\}$$

↑ 孤立状態

$$\text{fig}(p, V) := \frac{pV}{nR}, \quad T = \text{fig}(p, V)$$

普通は (T, V) を独立変数とする

van der Waals gas についても同様に def することができる.

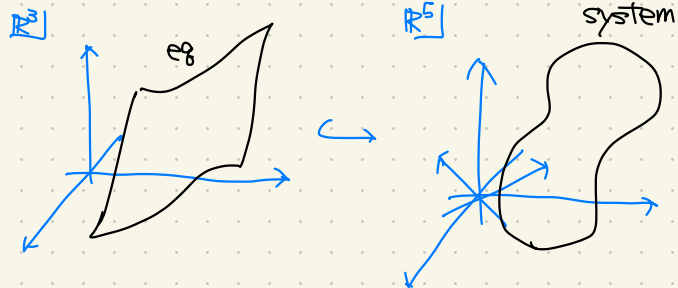
(普通は system M を局所的に \mathbb{R}^5 と同相として, eq N を \mathbb{R}^2 の open submfd として embedding $\phi: M \rightarrow N$ として ~ のように def する)

$(2n+1)$ -dim

変数個 $T, S, P, V, U (+\mu, N)$

system, eq
を def したい

eq としては 2つを指定すれば良い (e.g. $T \geq V, U \geq V$)



5.3 断熱的遷移とポリオータ

$ad: \mathcal{X} \rightarrow \mathcal{Y}$ が存在して $ad^{-1}: \mathcal{Y} \rightarrow \mathcal{X}$ が存在しない時, irreversible system の集まりを M と書く.
 \leftarrow 以降 system M と単に書く $\mathcal{X} \leq \mathcal{Y} \stackrel{\text{def}}{\iff} ad: \mathcal{X} \rightarrow \mathcal{Y} \text{ が存在}$

ad の存在は M に relation \leq を定める. $\rightarrow (M, \leq)$ は preorder set.

($\mathcal{X} \leq \mathcal{Y} \wedge \mathcal{Y} \leq \mathcal{Z} \Rightarrow \mathcal{X} \leq \mathcal{Z}$; $\mathcal{X} \leq \mathcal{X}$ となるのは物理的な意味から)

(M, \leq) は poset にはならない \leftarrow reversible.

($\mathcal{X} \leq \mathcal{Y} \wedge \mathcal{Y} \leq \mathcal{X}$ であっても $\mathcal{X} = \mathcal{Y}$ とは限らないため)

$\forall \mathcal{X}, \mathcal{Y} \in M$ に対して $\mathcal{X} \leq \mathcal{Z} \wedge \mathcal{Y} \leq \mathcal{Z}$ となる $\mathcal{Z} \in M$ が存在してほしい.

axiom 1

\uparrow directed

数学

(する \leftarrow 物理的な意味から)

system M は filtered set である

\uparrow 集合 M に relation を定めることができた

5.4 断熱の仕事関数

ad においては energy 保存則は力学的な仕事に関する保存則となる。

→ $x \rightarrow y$ の途中の過程によらない $W(x, y)$ が unique に定まる。

process の合成に関する W の計算則も axiom にまとめる必要がある

axiom 2

↓ relation が M^2 の subset (7.5.7) であることから

$G := \{(x, y) \in M \times M \mid x \leq y\}$ 上の \mathbb{R} 値関数

$$W: G \xrightarrow{cM^2} \mathbb{R}$$

$$\downarrow \qquad \qquad \downarrow$$

$$(x, y) \mapsto W(x, y)$$

これは $\text{Hom}(x \rightarrow y) \rightarrow \mathbb{R}$ としは \mathcal{A}^* なのか

$W_{x \rightarrow y}$ と区別するためには G の方が良さそう?

$$W(x, z) = W(x, y) + W(y, z) \quad (x \leq y \leq z) \quad - (\pi)$$

定めたもののが "process" として unique に存在する。↑ adiabatic work func

(π) においては $x = y = z$ とすると $W(x, x) = 0$ 。

axiom 1 と axiom 2 を合わせると 熱力学第1法則 (ad において)

↑ 5.5 の thm 5.4 から

5.5 内部エネルギーの存在

$$\begin{aligned} \Phi &= U + W \\ 0 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} W &= -U \\ W &= U(x) - U(y) \end{aligned}$$

thm 5.4

$x, y \in M$, $x \leq y$ に対して $U: M \rightarrow \mathbb{R}$ を

$$W(x, y) = U(x) - U(y)$$

を満たすものが定数項の違いを除いて unique

proof

熱力学における証明と同様に基準点を設定

基準点 $x_0 \in M$ を fix する. M は filtered set なので $x_0 \leq y$, $x \leq y$.

$$U(x) := W(x, y) - W(x_0, y)$$

これが well-defined であることを示す.

つまり $x_0 \leq y'$, $x \leq y'$ に対して

$$W(x, y) - W(x_0, y) = W(x, y') - W(x_0, y')$$

$y \leq u$, $y' \leq u$ に対して

$$\begin{aligned} W(x, u) - W(x_0, u) &= (W(x, y) + W(y, u)) - (W(x_0, y) + W(y, u)) \\ &= W(x, y) - W(x_0, y) \end{aligned}$$

同様に

$$W(x, u) - W(x_0, u) = W(x, y') - W(x_0, y')$$

$$\therefore W(x, y) - W(x_0, y) = W(x, y') - W(x_0, y')$$

$x \leq y$ で $x_0 \leq z$, $y \leq z$ を満たす z が存在して

$$\begin{aligned} U(x) - U(y) &= W(x, z) - W(x_0, z) - W(y, z) + W(x_0, z) \\ &= W(x, y) \end{aligned}$$

$$U(x) - U(y) = W(x, y) \Rightarrow \tilde{U}(x) = U(x) + C \text{ を示す}$$

$$U(x) = W(x, y) - W(x_0, y)$$

$$= \tilde{U}(x) - \tilde{U}(y) - \tilde{U}(x_0) + \tilde{U}(y)$$

$$= \tilde{U}(x) - \tilde{U}(x_0)$$

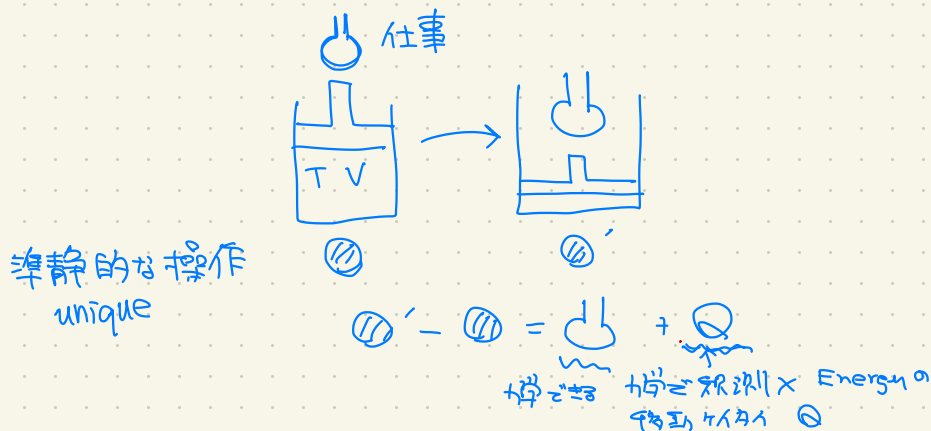
$$\therefore \tilde{U}(x) = U(x) + C$$

def 5.5 \angle 定義

U は M の internal energy といい

e.g 5.6

Chapter 7 でまとめて書く



5.6 熱力学のエネルギー保存則

def 5.5 は ad に対してしか def していない
 ↓ のぞこは広義 int energy

一般の process $proc: x \rightarrow y$ に対して int energy の増分関数

$$(\Delta U)_{x \rightarrow y}: Hom(x, y) \rightarrow \mathbb{R}$$

Hom の M^2 の方が正しい?

$$x \rightarrow y \mapsto (\Delta U)_{x \rightarrow y} := U(y) - U(x)$$

- 一般の process に対して

(non ad の場合). $x \rightarrow y$ に対して \mathbb{R} への仕事関数 $W_{x \rightarrow y}$ が存在する

$$W_{x \rightarrow y}: Hom(x, y) \rightarrow \mathbb{R}$$

$$x \rightarrow y \mapsto W_{x \rightarrow y}$$

$$G := \{ (x, y) \in M^2 \mid x \rightarrow y \}$$

が存在する。

物理的に non ad の場合, $W_{x \rightarrow y} \neq -(\Delta U)_{x \rightarrow y}$ であり, 熱量 $Q_{x \rightarrow y}$

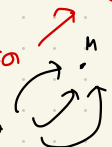
$$Q_{x \rightarrow y}: Hom(x, y) \rightarrow \mathbb{R}$$

広義 work

$$x \rightarrow y \mapsto Q_{x \rightarrow y} := (\Delta U)_{x \rightarrow y} + W_{x \rightarrow y}$$

操作全体の集合

x



矢印が定まると Q も定まると

それぞれ矢印が unique に定まるのか。問題

のぞこは def する

移動熱

移動熱の定義

def 5.7

操作とは (non qua の場合でも)

$proc: x \rightarrow y$ に対して system が外界から受け取る熱量を $Q_{x \rightarrow y} \in \mathbb{R}$ とする

$Q_{x \rightarrow y} > 0$ のとき, $Q_{x \rightarrow y}$ の熱を吸収する

< 0

放出する

$= 0$

熱量は 0

(proc が ad であるとき

$$W(x, y) = -(\Delta U)_{x \rightarrow y}, W_{x \rightarrow y} = W(x, y), Q_{x \rightarrow y} = 0)$$

def

(system \rightarrow system) $\rightarrow \mathbb{R}$ の形で表される熱量を特に移動熱量

$Q_{x \rightarrow y}$ は特に移動熱量である

単なる言い換え

ad: $x \rightarrow y$ に対して $Q_{x \rightarrow y} = 0$ だが, $Q_{x \rightarrow y} = 0$ であることも ad とは限らない

Chapter 5 のまとめ

ad に限る

熱系 M は relation \leq の組 (M, \leq) かつ filtered set である

$W(x, y) : G \rightarrow \mathbb{R}$ は加法性をもたす関数の存在のみから

int energy の存在が導かれる

(ad) 本だと定義に対してしか言っていない

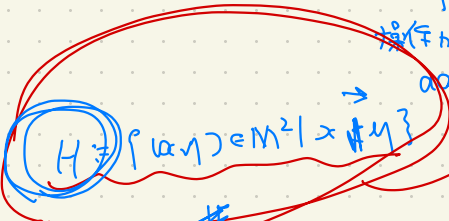
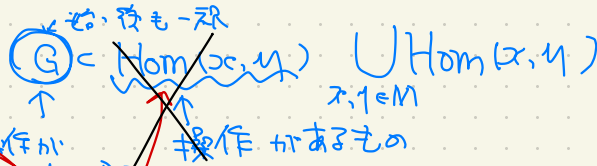
ad に限らば \leq も (M, \leq) は filtered set である

$W(x \rightarrow y) : \text{Hom}(x, y) \rightarrow \mathbb{R} \subseteq (\Delta U)_{x \rightarrow y} : \text{Hom}(x, y) \rightarrow \mathbb{R}$

$Q_{x \rightarrow y} := (\Delta U)_{x \rightarrow y} + W_{x \rightarrow y}$ と def する

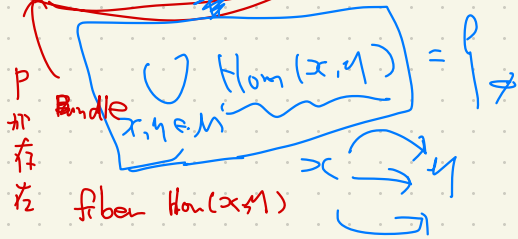
$\text{Hom}(x, y) \neq G$ のとき $W_{x \rightarrow y} = W_{0 \rightarrow y}$ であるから $Q_{x \rightarrow y} = 0$ となる

$(Q = U + W)$



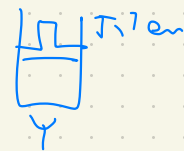
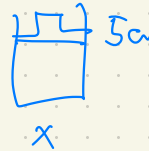
Q は $x \rightarrow y$ の関数の存在 ?

(R20) (bundle section 222)

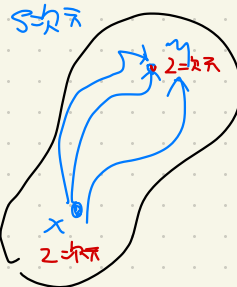


$Q = 10000$

(数) 得る



quant の時 W is max



Hom 222 enriched category の存在ももちろんある