

## 状態関数と完全微分

今日のゴール

状態関数が偏微分の組み合わせで算出できることを理解する。

### 1) 状態関数と経路関数

この世には2種類の関数がある!

・状態関数 state function ... 物質の状態で決まる関数, 経路に依らない

例) エネルギ, エンタルピー, エンタルピー, 仕事 etc, (P, T が変数になることが多い)

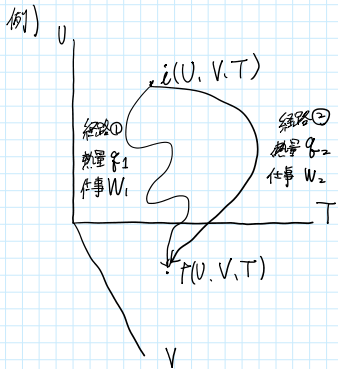
一般的な例) 銀行の預金

経路関数 path function ... 経路に依存する関数

例) 仕事, 熱, etc,

一般的な例) バイト (家庭教師, 居酒屋, 株, ...)

状態関数を数学的に取り扱おう いじり回す面白さ  
完全微分



$i \rightarrow f$

- ・  $Q_1 \neq Q_2$  熱量
- ・  $W_1 \neq W_2$  仕事

initial state と final state

$U, V, T$  はそれぞれ 同一 だが,

$i \rightarrow f$  の経路は 任意 のルートがこころ。

ピストン:  $i \rightarrow f$  に至るまで様々なルートがある  
お金に例えると, 貯めるお金が同じでも, 使う方法(仕事)は様々。

$i \rightarrow f$  における, 内部エネルギーの変化は?

$$\Delta U = \int_i^f dU$$

exact differential  
"完全微分" ... 差が保存される  
経路に依らない

$i \rightarrow f$  での仕事量は?

$$\Delta W = \int_i^f d^f W$$

経路を指定する必要あり  
移分方法を区別  
"不完全微分"  
( $\Delta Q = \int_i^f d^f Q$  も同様)

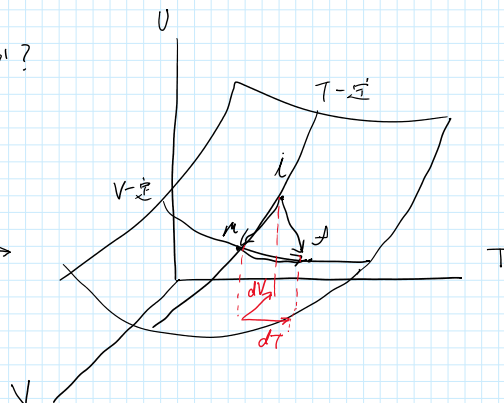
### 2) 内部エネルギーの変化

$U$ : 状態関数

今  $dU$  を見積もるには どうしたら いいか?

$U$  は元々  $U(P, V, T)$  の3変数だが,  
状態方程式 ( $PV = nRT$ ) を使って  
2変数にする.  $\rightarrow U(V, T)$

右図が描ける



$\rightarrow P$  のおける内部エネルギーの変化を考え,

✓  
 $i \rightarrow f$  における内部エネルギーの変化を考え

$i \rightarrow f$  での内部エネルギーの変化は?

2経路に分けて考える  $i \rightarrow m \rightarrow f$

$$U_m = U_i + \left(\frac{\partial U_i}{\partial V}\right)_T dV$$

- 温度を固定して偏微分、増加分を算出

$$U_f = U_m + \left(\frac{\partial U_m}{\partial T}\right)_V dT$$

- 体積を固定して偏微分、増加分を算出

$$\rightarrow U_f - U_i = \left(\frac{\partial U_i}{\partial V}\right)_T dV + \left(\frac{\partial U_m}{\partial T}\right)_V dT + \cancel{\frac{\partial}{\partial V} \cdot \frac{\partial}{\partial T} U dT dV} \quad \text{2次の無限小は無視できる}$$

よって

$$dU = (U_f - U_i) \quad \text{よって} \quad dU = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T dV$$

エネルギーの利得

偏微分を用いて2成分をそれぞれ算出し、後で合成する。

(例) 圧力仕事率と温度変化率の2成分に分けて、あとで合算)

ここで、熱容量  $C_V = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V$ 、内圧  $\pi_r = \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T$  より

$$dU = C_V dT + \pi_r dV \quad \text{と表す}$$

内部エネルギー変化を温度と体積だけで見ればよい

様々な状態関数に拡張もできる

$$P(T, V) \quad dP = \left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_T dV$$

$$V(P, T) \quad dV = \left(\frac{\partial V}{\partial P}\right)_T dP + \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P dT$$

$$T(P, V) \quad dT = \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_V dP + \left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_P dV$$

etc.

どれでも便利なものを  
 使えばよい。

第二回

$$\pi_r = n^2 \cdot \frac{a}{V^2}$$

状態方程式 (ファンデルワールス)

理想気体だと  $\pi_r = 0$

さて、

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

P一定の時、 $dP = 0$ である。さらに全体を  $dT$  で割ると

$$\left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_V + \left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_T \frac{dV}{dT} = 0$$

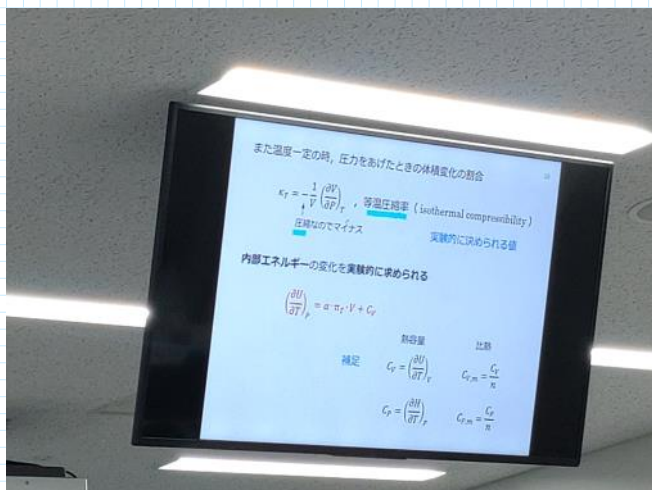
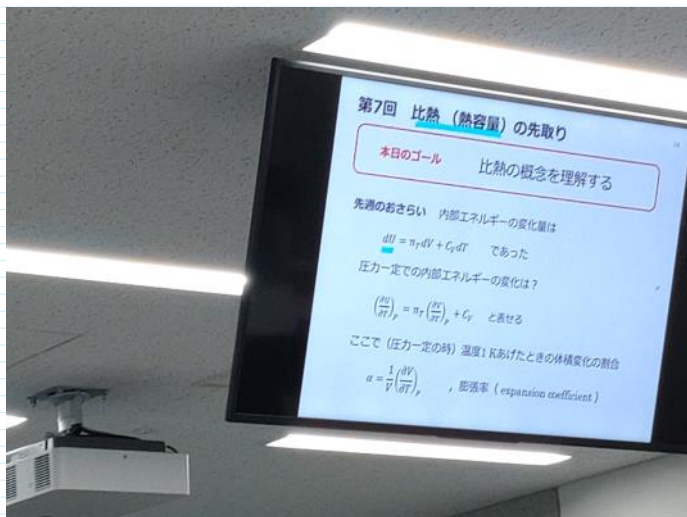
もともと P は一定なので、 $\frac{dV}{dT} = \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P$

$$\left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_V + \left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_T + \left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_P = 0$$

$$\left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_V = -1$$

“マラーの連鎖式”

$$\left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_V = -\left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P$$



## 第6回 課題

Q1

$$\frac{dp}{dV} = 0, \quad \frac{d^2p}{dV^2} = 0$$

$$P = \frac{RT}{V-b} - \frac{a}{V^2} \quad (*)$$

$$\frac{dp}{dV} = \frac{d}{dV} \left( \frac{RT}{V-b} - \frac{a}{V^2} \right) = \frac{-RT}{(V-b)^2} + \frac{2a}{V^3} = 0 \quad \text{--- ①}$$

$$\frac{d^2p}{dV^2} = \frac{d}{dV} \left( \frac{dp}{dV} \right) = \frac{d}{dV} \left( \frac{-RT}{(V-b)^2} + \frac{2a}{V^3} \right) = \frac{2RT}{(V-b)^3} - \frac{6a}{V^4} = 0 \quad \text{--- ②}$$

①より

$$\frac{RT}{(V-b)^2} = \frac{2a}{V^3} \quad \text{--- ③}$$

②より

$$\frac{2RT}{(V-b)^3} = \frac{6a}{V^4}$$

③を代入して.

$$\frac{2}{V-b} = \frac{2a}{V^3} \quad \frac{6a}{V^4}$$

③ を代入して.

$$\frac{2}{(V-b)} \times \frac{2a}{V^3} = \frac{6a}{V^4}$$

$$4V = 6V - 6b$$

$$2V = 6b$$

$$\underline{V = 3b}$$

これを①に代入して

$$\frac{-RT}{(3b-b)^2} + \frac{2a}{27b^3} = 0$$

$$\Leftrightarrow T = \frac{8a}{27Rb}$$

$$P = \frac{RT}{V-b} - \frac{a}{V^2} = \frac{a}{27b^2}$$

Q2

$$P_r = \frac{P}{P_c}, \quad V_r = \frac{V}{V_c}, \quad T_r = \frac{T}{T_c}$$

$$\Leftrightarrow P = P_r P_c, \quad V = V_r V_c, \quad T = T_r T_c$$

$$P = \frac{RT}{V-b} - \frac{a}{V^2} \text{ に代入して.}$$

$$P_r P_c = \frac{R T_r T_c}{V_r V_c - b} - \frac{a}{V_r^2 V_c^2}$$

$$\Leftrightarrow P_r \cdot \frac{a}{27b^2} = \frac{R T_r \cdot \frac{8a}{27Rb}}{V_r \cdot 3b - b} - \frac{a}{V_r^2 \cdot 9b^2}$$

$$\Leftrightarrow P_r = \frac{8T_r}{3V_r - 1} - \frac{3}{V_r^2}$$

よって証明された

×

Q3

$$\alpha = \frac{1}{V} \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P \quad \text{は} \quad \kappa = -\frac{1}{V} \left( \frac{\partial V}{\partial P} \right)_T \quad \text{である}$$

オイラーの関係式

$$\left( \frac{\partial P}{\partial V} \right)_T \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P \left( \frac{\partial T}{\partial P} \right)_V = -1$$

$$dV = \left(\frac{\partial V}{\partial P}\right)_T dP + \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P dT$$

$$= \underline{-VK dP + V\alpha dT}$$

Q4

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

$$= -\left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P dT + \left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_T dV$$

$$= \frac{1}{VK} \cdot \alpha V dT - \frac{1}{VK} dV$$

$$= \underline{\frac{\alpha}{K} dT - \frac{1}{VK} dV}$$

Q5

$$n = 1 \quad V = \frac{RT}{P}$$

$$\alpha = \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P = \frac{1}{V} \left(\frac{R}{P}\right) = \frac{R}{RT} = \underline{\frac{1}{T}}$$

$$K = -\frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P}\right)_T = -\frac{1}{V} \left(-\frac{RT}{P^2}\right) = \underline{\frac{1}{P}}$$