

量子物理学（相関基礎科学系）・量子力学特論（統合自然科学科） by 清水明

講義題目：量子統計力学（Quantum Statistical Mechanics）

量子統計力学の研究は、20世紀後半には、応用面に重点が置かれていたように思う。それが、21世紀に入ってから、その基礎的な面まで大きく研究が進むようになった。本講義では、純粋状態統計力学や孤立量子系の量子統計力学などの、量子統計力学の最近の発展について講義する。また、生物学との関係で著しく重要性が増している一次相転移の熱力学と統計力学についても講義する予定である。

授業のキーワード：量子統計力学、典型性、熱的量子純粋状態、一次相転移、孤立量子系
quantum statistical mechanics, typicality, thermal pure quantum state, first-order phase transition, isolated quantum systems

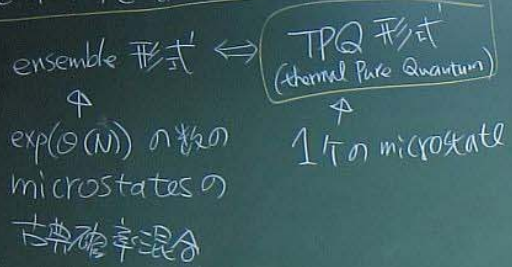
レポートについて

単位が欲しい人は、講義の内容で、計算を略したところとか、「自分で」と指示したところからいくつかを選んで、自分で計算した内容をレポートにしてください。講義に触発されて自分で考えたネタも歓迎です！講義の感想も書いておいてくださると助かります。

提出先：追って指示します。

※切：追って指示します。

純粋状態統計力学

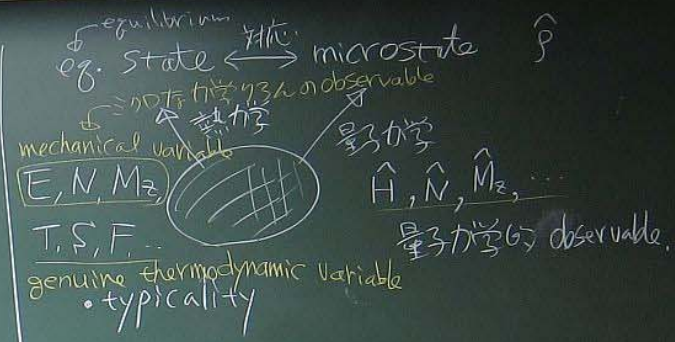


2016年の講義の5分間

2016
 量子統計力学全ほん
 ensemble 形式 + TPA

2018
 TPQ 形式 + ensemble 形式

- この実用的計算法もやる
- Basic ideas thermalization, etc.



info.

清水研 11/20

\rightarrow ここの板書

単位が欲しい人

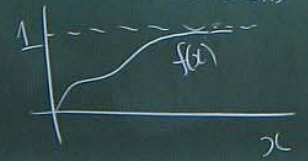
\rightarrow しごと

Ch. 1 統計力学とは?

最近: 小さな系の統計が流行

このとき: 基本になる、多くの系の統計をやる

漸近理論 \uparrow



$\lim_{x \rightarrow \infty} f(x) = 1$

このTは $\forall \epsilon > 0, \exists X_\epsilon$

$|f(x) - 1| < \epsilon$ for $x > X_\epsilon$

「いくらでも近づける」

ex. $\lim_{n \rightarrow \infty} \frac{1}{n} = 0$ $\lim_{n \rightarrow 0} n = 0$

ボルツマンの公式

$\lim_{V \rightarrow \infty} \left| \frac{k_B \ln W}{V} - \frac{S}{V} \right| = 0$

Ch. 2 熱力学の復習

(これは、清水「熱力学の基礎」)

マクロな物理量

- 示量変数: E, V, N, S, \dots
- 示強: T, P, μ, \dots

③ $\frac{E}{V}, \frac{S}{N}$ は「示量変数みたい」と平ら!

対象系 \Rightarrow 「単純系」の集まり



熱力学の性質は「基本関係式」で決まる。
ex) $S = S(E, V, N)$

平均値とゆらぎ



$$\langle N \rangle \propto V$$

$$\delta N \propto o(V) \quad (\text{ex) } \sqrt{V}$$

$$\therefore \frac{\delta N}{\langle N \rangle} \propto \frac{o(V)}{V} \xrightarrow{V \rightarrow \infty} 0$$

示強変数は、

$$\langle P \rangle \propto V^0 = 1$$

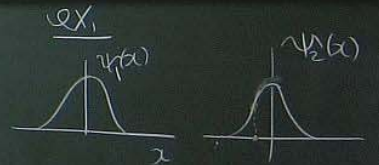
$$\delta P \propto o(V^0) = o(1)$$

$$\therefore \frac{\delta P}{\langle P \rangle} \propto \frac{o(1)}{1} \xrightarrow{V \rightarrow \infty} 0$$

$\therefore V$ を十分大きくすれば、
 $N = \langle N \rangle$
 $P = \langle P \rangle$
とみなせる。(漸近ゆらぎ!)
より精度

マクロに見て同じ状態

マクロ系の2つの状態の間、どんなマクロ変数の値の差も相対的に小さくできるとき。



量子状態としては $\psi_1 = \psi_2$!

$$\therefore \int |\psi_1(x) - \psi_2(x)|^2 dx = 0$$

基本関係式

ex. $S = S(E, V, N)$

独立変数

3D物理学登場

熱力学登場

= 1Dの全熱力学的記述ができる!

$S = S(E, V, N) : C^1$ 級, 上に凸, $\frac{\partial S}{\partial E} > 0$
 \uparrow Eの増加に逆比例 (独立変数のとりかえ)

$E = E(S, V, N) : C^1$ 級, 下に凸

\uparrow ルジャンドル変換

$F = F(T, V, N) : \begin{cases} T \text{ のみ 上に凸} \\ V, N = \text{下に凸} \end{cases}$

これは、どんな基本関係式

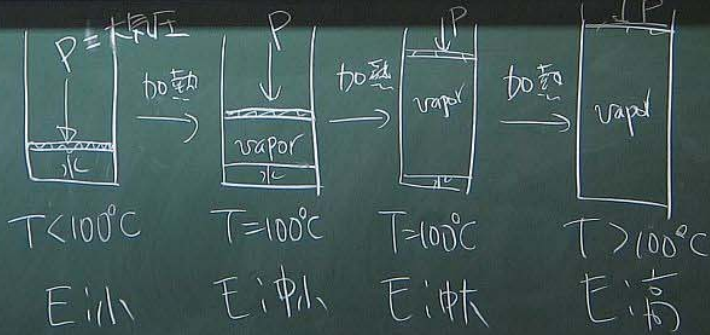
① $S = S(T, V, N)$ } は 5-から!
 $U = U(T, V, N)$ }

eg. state $\leftrightarrow E, V, N$: 全記号変数

② T, P, N は、ダメ!

↓ 示強変数

$E, V, N \rightleftharpoons T, P, N$
 \leftarrow 相転移



③ できること #1

3D物理学から

$S = S(E, V, N)$

求める方法を与える!

示強変数

↑ 1Dで表示の示強変数

$B = \frac{\partial S(E, V, N)}{\partial E}$: 逆温度

$\Pi_V = \frac{\partial S(\dots)}{\partial V}$: V に共存する示強変数

$\Pi_N = \frac{\partial S(\dots)}{\partial N}$: N に共存する示強変数

↑ 1Dで表示の示強変数

$T = \frac{\partial E(S, V, N)}{\partial S}$: 温度

$P = -\frac{\partial E(\dots)}{\partial V}$: 圧力

$\mu = \frac{\partial E(\dots)}{\partial N}$: 化学ポテンシャル

値としては、 $T = 1/B$ など。

$S(E, V, N), E(S, V, N)$ は、一次同次関数

\Rightarrow 示強変数は、示強変数密度の関数

ex) B, T, P, μ, \dots は、 $\frac{E}{V}, \frac{N}{V}$ の関数

TDL (Thermodynamic limit)

全ての示量変数を同時に割合だけ \nearrow

ex. $E \propto V \propto N \rightarrow \infty$

$\lim_{E \propto V \propto N \rightarrow \infty}$ を $\lim_{V \rightarrow \infty}$ とか $\lim_{N \rightarrow \infty}$ と略記

§ eg. state の定弁

典型な例

$\frac{1}{Z} e^{-\beta \hat{H}}$ を定弁にする.

($\beta = 1/k_B T \stackrel{k_B=1}{=} B$)

\Rightarrow 左(右)のユニタリ性.
熱の定理が使えなくなる.

ex.



かべ
を外す



$\frac{1}{Z_V} e^{-\beta \hat{H}_V}$

$\frac{1}{Z_{2V}} e^{-\beta \hat{H}_{2V}}$

これは QM の unitarity time evolution とは違う.

ex.

古典気体



$\frac{1}{Z} e^{-\beta H}$

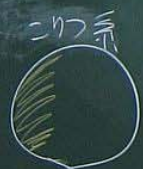
全ての粒子の位置を知る.



$\frac{1}{Z} e^{-\beta H}$

熱で定弁

\Rightarrow 熱の定理が全て使える!



時間が経つ (有限)



2Dには変化しない状態

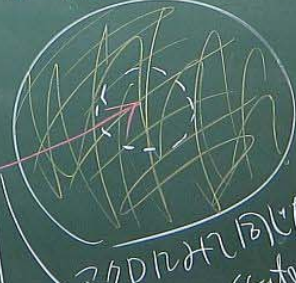
「eg. state」

I-(i)

c.f.



I-(ii)



2Dには同じ状態、これも eg. state.

* another definition

∞ 系の有限温度の場合のみ

Kubo-Martin-Schwinger (KMS) condition

で定弁.

Ch. Basic idea

※定式化は後で

出発点として考える系



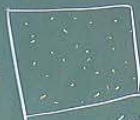
思考実験

気体の eg. state
 (古典)



等重率での eg. state
 → 粒子位置は
 一様分布

図表を
 与える

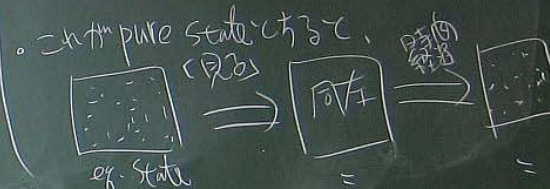
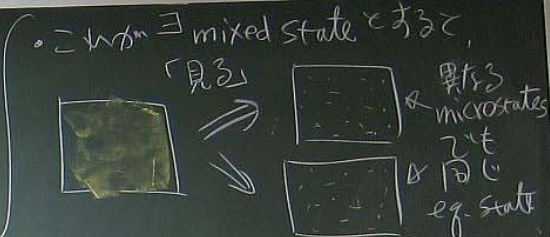


この eg. state

「どちらも eg. state である」
 という theory はあるし、
 7あり。

むしろ eg. state

⇒ **3つの状態**



これを全てシミュレーションなく説明する仮定

(例) 気体

E, V, N の値を与える
 → Ω の eg. state

□ のうち、2つの eg. state である states の数

TDL → 1

E, V, N の値が、2つの Ω に決まると、
 箱内では与えられた値になる microstates
 の総数

典型性 (typicality)
 microstates の圧倒的多数は、
 macrostate としては、eg. state
 である。(必要なら、 E, V, N を指定せよ)

言い換えると、

□ のうちの noneg. states の数 TDL
 □ の総数 → 0

c.f.
 $\frac{\text{〇〇大学の男子学生数} \sqrt{N}}{N}$ $\xrightarrow{N \rightarrow \infty} 0$
 = の学生数 N

※後述の定式化と整合する

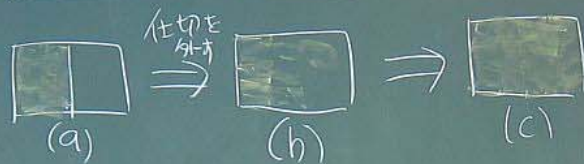
統計力学が月指事

#25

- #1. $S = S(E, V, N)$ を ≥ 0 の物理から示す。
- #2. eq. state の ≥ 0 の表現。
- #3. thermalization.
- #4. 熱の全2の公理を ≥ 0 の物理から導出する。

CR. 基本関係式を求めるPTTP

$\left[\frac{1}{2} \mid \frac{1}{2} \right]$ と $\left[\checkmark \right]$ を考える。



(c) で許される microstates の中1/2は、(a) の microstate も含まれる。
 しかし、それは、(c) のときは noneg. state.

typicality より

of microstates

$$W(\left[\checkmark \right]) \gg W(\left[\frac{1}{2} \mid \frac{1}{2} \right])$$

$$\equiv W(E, V, N) \quad \equiv W(E, V/2, N)$$

noneg. states も含め

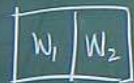
一方、熱では、

$$S(c) > S(a)$$

相加性

$$\left[\frac{S_1}{S_2} \right] \quad S = S_1 + S_2$$

≥ 0 の表現



$$W \sim W_1 \times W_2$$

$$x \sim y \Leftrightarrow \frac{y}{x} \rightarrow 1 \text{ (TL)}$$

ゆえに、

$$S \propto \ln W$$

つまり、

$$S = k_B \ln W$$

正確にかけると、

$$S(E, V, N) = \frac{k_B \ln W(E, V, N)}{\mathcal{O}(V)} + o(V)$$

つまり、

$$\lim_{V \rightarrow \infty} \frac{S(E, V, N)}{V} = \lim_{V \rightarrow \infty} \frac{k_B \ln W(E, V, N)}{V}$$

ボリツマ = の公式