Статистическая физика. Микроканонический ансамбль

Владислав Дмитриевич Кочев, 2023.

Веб-сайт: https://vdkochev.github.io

Электронная почта: vd.kochev@misis.ru, vd.kochev@gmail.com

1. Основания статистической физики

Статистический ансамбль — совокупность систем в разных микросостояниях, соответствующих одному макросостоянию.

Среднее по ансамблю A микроскопической величины \mathcal{A} :

$$A = \langle \mathcal{A} \rangle = \text{Tr}\Big(\hat{\rho}\widehat{\mathcal{A}}\Big) = \sum_{a} \rho_{a} \mathcal{A}_{a}. \tag{1}$$

Здесь $\rho_a = (\hat{\rho})_{aa}$ — вероятность нахождения системы в микросостоянии a, т.е. диагональный элемент матрицы плотности $\hat{\rho}$.

Эргодическая гипотеза: средние по времени равны средним по ансамблю, или эквивалентно, все доступные микросостояния равновероятны за длительный период времени.

2. Микроканонический ансамбль (E, V, N)

Соответствует изолированной системе с фиксированными E, V и N. Эргодическая гипотеза к нему применима буквально:

$$\rho_a = 1/\Gamma(E, V, N),\tag{2}$$

где $\Gamma(E,V,N)$ — число состояний с фиксированными E,V и N.

Энтропия в микроканоническом ансамбле определяется по знаменитой формуле Больцмана.

$$S = \ln \Gamma(E, V, N) \tag{3}$$

Температура T (в энергетических единицах 1) по-прежнему определяется из соотношения

$$\left(\frac{\partial S}{\partial E}\right)_V = \frac{1}{T} = \beta. \tag{4}$$

3. Пример (система двухуровневых частиц)

Рассмотрим систему из N невзаимодействующих различимых частиц, каждая из которых может находиться в одном из двух состояний, отделённых щелью E_0 (энергию основного состояния удобно считать нулевой). ² Такая система характеризуется набором чисел:

$$a = \{n_1, n_2, \dots, n_N\}, \quad n_i \in \{0, 1\}.$$
 (5)

Энергия системы равна $E=ME_0$, где $M=\sum_{i=1}^N n_i$ — число частиц в возбуждённом состоянии, оно же номер энергетического уровня системы.

 $^{^{1}}$ Переход к температуре в градусах Кельвина делается заменой $T \to k_{B} T^{\circ}, \, S \to S_{B} / \, k_{B}.$

 $^{^2}$ Пример такой системы — цепочка невзаимодействующих электронов в магнитном поле, каждый из которых описывается гамильтонианом $\hat{H} = \mu_B B \sigma_z$. Собственные значения этого гамильтониана $E_{\pm} = \pm \mu_B B$, тогда в наших обозначениях $E_0 = 2\mu_B B$ (с учётом выбора уровня основного состояния).

Для расчёта ТД свойств в микроканоническом ансамбле нам нужно разобраться с комбинаторикой числа состояний Γ . Кратность вырождения M-го уровня нашей системы есть число сочетаний (число способов взять M из N):

$$\Gamma(E, N) = \frac{N!}{(N-M)!M!}.$$
(6)

$$\beta = \left(\frac{\partial S}{\partial E}\right)_N = \frac{1}{E_0} \left(\frac{\partial S}{\partial M}\right)_N \tag{7}$$

Так как мы рассматриваем ТД предел, то N полагается большим, и можно применить формулу Стирлинга $\ln N! \simeq N \ln N - N$.

$$S = \ln \Gamma = N \ln N - (N - M) \ln(N - M) - M \ln M \tag{8}$$

$$\beta E_0 = \ln\left(\frac{N}{M} - 1\right), \quad E = \frac{NE_0}{1 + \exp(E_0/T)}.$$
 (9)

Выразим для удобства среднюю долю частиц в возбуждённом состоянии.

$$\frac{M}{N} = \frac{1}{1 + \exp(E_0/T)} \tag{10}$$

Видно, что $M/N(T\to 0)=0$, т.е. при нуле все частицы в основном состоянии, и $M/N(T\to \infty)=1/2$, т.е. при большой температуре каждая частица с равной вероятностью будет либо в основном, либо в возбуждённом состоянии.

Замечание. Если задать $E>NE_0/2$, т.е. M/N>1/2, то формально мы попадём в область **отрицательных температур**, в которой наблюдается **инверсия населённостей** — более высокоэнергетичное состояние является более вероятным, а не наоборот, как это обычно получается в распределении Гиббса при T>0. В лабораторных условиях подобное может быть реализовано резким переворачиванием спинов. При контакте с термостатом такая система будет отдавать термостату тепло, охлаждаясь до точки $T=-\infty=+\infty$, после чего охлаждаясь до равновесия, как обычно.

Выразите энтропию S через температуру T (избавившись при этом от M), используя выражение (10). Проверьте третье начало TД. Найдите S при $T \to \infty$ и при $T \to -\infty$.

Рассмотрим «одномерную» цепь из N+1 молекул. Каждая молекула связана с предыдущей сегментом, который может быть направлен либо вперёд, либо назад (энергетически направления эквивалентны, из чего следует, что внутренняя энергия E(N) зависит только от N). Длина сегмента равна a, а расстояние от начала до конца цепи обозначим за L. Для малого изменения dL нам нужно затратить работу $\delta A = -g \, dL$, где g — натяжение.

Найдите энтропию S и натяжение g. Подсказка: при фиксированном $N=N_++N_-$ рассмотрите число возможных пар (N_+,N_-) . Для нахождения g воспользуйтесь началами TД.