3 系统微观运动状态的描述

一。全同粒子与近独立粒子

- 1) 全同粒子 具有完全相同属性的同类粒子
- 2) 近独立粒子 粒子之间的相互作用很弱

$$E = \sum_{i=1}^{N} \mathcal{E}_i$$

二.系统微观运动状态的描述

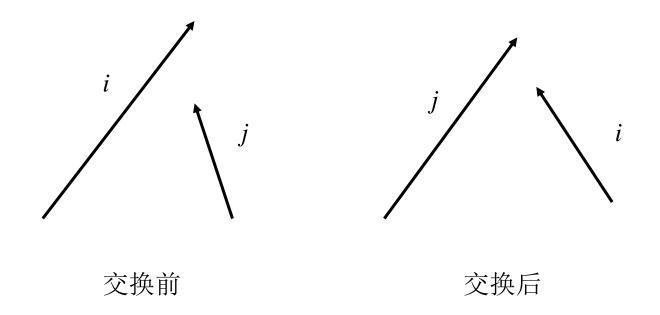
1)可分辨 (可跟踪的经典轨道运动)

系统的微观状态:组成系统的所有N个粒子的运动状态,由Nr个广义坐标和Nr个广义动量描述。

全同粒子是可以分辨的(因为经典粒子的运动是轨道运动,原则上是可以被跟踪的)。

如果在含有多个全同粒子的系统中,将两个粒子的运动状态加以交换,交换前后,系统的微观状态是不同的。

$$i(q'_{i1}, q'_{i2}, \dots, q'_{ir}, p'_{i1}, p'_{i2}, \dots, p'_{ir}) \ j(q''_{j1}, q''_{j2}, \dots, q'', p''_{j1}, p''_{j2}, \dots, p''_{jr})_{jr}$$



$$j(q'_{i1}, q'_{i2}, \dots, q'_{ir}, p'_{i1}, p'_{i2}, \dots, p'_{ir}) i(q''_{j1}, q''_{j2}, \dots, q'', p''_{j1}, p''_{j2}, \dots, p''_{jr})_{jr}$$

2) 描述方式

单个粒子的经典运动状态,由r个广义坐标r和个广义动量来描述,当组成系统的N个粒子在某一时刻的运动状态都确定时,也就确定了整个系统的在该时刻的运动状态。因此确定系统的微观运动状态需要

$$q_{i1}, q_{i2}, \dots, q_{ir}, p_{i1}, p_{i2}, \dots, p_{ir}$$

这 2rN 个变量来确定。

用μ空间中N个点描述

一个粒子在某时刻的力学运动状态可以在 µ空间中用一个点表示,由N个全同粒子组成的 系统在某时刻的微观运动状态可以在µ空间中用 N个点表示,那么如果交换两个代表点在µ空间 的位置,相应的系统的微观状态是不同的。

3) 玻色子与费米子

a)费米子:

自旋量子数为半整数的基本粒子或复合粒子。如:电子、质子、中子等。

b) 玻色子:

自旋量子数为整数的基本粒子或复合粒子。如:光子、几介子等。

c)复合粒子的分类:凡是由玻色子构成的复合粒子是玻色子;由偶数个费米子构成的复合粒子是玻色子,由奇数个费米子构成的复合粒子是费米子。

如,¹H 原子、²H 核、⁴He 核、⁴He 原子为玻色子

²H 原子、³H 核、³He 核、³He 原子为费米子

d) 泡利不相容原理:

对于含有多个全同近独立的费米子的 系统中,一个个体量子态最多能容纳一个 费米子。

费米子遵从泡利不相容原理,即在含有多个全同近独立费米子的系统中,占据一个个体量子态的费米子不可能超过一个,而玻色子构成的系统不受泡利不相容原理的约束。费米子和玻色子遵从不同的统计。

4) 玻耳兹曼系统、玻色系统、费米系统

玻耳兹曼系统:

由可分辨的全同近独立粒子组成,且处在一个个体量子态上的粒子数不受限制的系统。

玻色系统:

由不可分辨的全同近独立的玻色粒子组成,不受泡利不相容原理的约束,即处在同一个个体量子态上的粒子数不受限制的系统。

费米系统

由不可分辨的全同近独立的费米粒子组成,受泡利不相容原理的约束,即处在同一个个体量子态上的粒子数最多只能为¶个粒子的系统。

设系统由两个粒子组成,粒子的个体量子态有3个,如果这两个粒子分属玻耳兹曼系统、玻色系统、费米系统时,试分别讨论系统各有那些可能的微观状态?

对于定域系统可有9种不同的微观状态

	量子态1	量子态2	量子态 3
1	AB		
2		AB	
3			AB
4	\mathbf{A}	В	
5	В	\mathbf{A}	
6		\mathbf{A}	В
7		В	\mathbf{A}
8	A		В
9	В		A

对于玻色系统,可以有6种不同的微观状态。

	量子态1	量子态2	量子态3
1	AA		
2		AA	
3			AA
4	A	A	
5		A	A
6	A		A

对于费米系统,可以有3个不同的微观状态。

	量子态1	量子态2	量子态3
1	A	A	
2		A	A
3	A		A

经典统计物理学

在经典力学基础上建立的统计物理学称为经典统计物理学。

量子经典统计物理学

在量子力学基础上建立的统计物理学称为经典统计物理学。两者在原理上相同,区别在于系统微观状态的描述。

4 等概率原理

宏观状态和微观状态的区别

宏观状态:平衡状态下由一组参量表示,如N、

E, V.

微观状态:由广义坐标和广义动量或一组量子

数表示。

为了研究系统的宏观性质,没必要也不可能追究 微观状态的复杂变化,只要知道各个微观状态出现的概率,就可以用统计方法求微观量的统计平均值。因此,确定各微观状态出现的概率是统计物理的根本问题。

等概率原理:

对于处在平衡态的孤立系统,系统的各个可能的微观状态出现的概率是相等的。既然这些微观状态都同样满足具有确定N、E、V的宏观条件,没有理由认为哪一个状态出现的概率更大一些。这些微观状态应当是平权的。

等概率原理是统计物理学中的一个合理的基本假设。该原理不能从更基本的原理推出,也不能直接 从实验上验证。它的正确性由从它推出的各种结论 与客观实际相符而得到肯定。

小结

• 我们讲述了用统计方法来处理大量微观粒子运动而引起的宏观效应的一个例子,也就是伽尔顿板演示。通过这个例子,我们阐述了:统计物理的出发点虽然是组成系统的大量微观粒子,处理的方法却不是从直接描述微观粒子的运动方程出发。

统计物理对系统的可能的微观运动状态所出现的概率作一个假设——等概率原理,从这个假设出发,计算系统的宏观性质。

• 我们引入了 μ 空间来描述微观粒子的运动状态,一个有 r 个自由度的微观粒子所对应的 μ 空间由其 r 个广义坐标 $q_1,q_2,q_3,\cdots q_r$ 和 r 个广义动量 $p_1,p_2,p_3,\cdots p_r$ 所构成,空间维度为 2r 。

自由度r

- (1) 经典粒子: 能够完全确定粒子空间位置的独立坐标数目
 - (2) 量子粒子: 描述粒子量子态的完备量子数

对于宏观体积下的微观粒子,粒子的能级分布非常密集,粒子的动量值和能量值是准连续的。为此,我们常把 μ 空间分割成相体积为 h^r 的体积元,即相格。

经典粒子的一个微观状态 \longleftrightarrow μ 空间中的一个点量子粒子的一个微观状态 \longleftrightarrow μ 空间中的一个相格

• 我们介绍了系统微观状态的描述,组成系统的所有粒子的微观状态就对应着系统的一个微观状态。

描述系统的微观状态,有一个非常重要的概念,即要**区别对待三种不同的微观粒子**,即可分辨的经典粒子,不可分辨但不受泡利不相容原理所限制的玻色子,以及不可分辨但受泡利不相容原理所限制的费米子。

用μ空间来描述,

N个经典粒子组成的系统的微观态 μ 空间的 N 个点(或者说 μ 空间的粒子数分布)+每个粒子的标号

N 个玻色子组成的系统的微观态 μ 空间的每个相格的粒子分布

N个费米子组成的系统的微观态 μ空间的每个相格的粒子分布(每个相格的粒子数最多1个)

等概率假设对系统所有可能出现的微观态的出现概率作了假设。对于孤立系统的处于平衡态的系统,其所对应的所有可能的状态等权出现。这个假设既适用于经典系统,也适用于量子系统。

我们将把等概率原理应用到近独立系统,推导出三种重要的统计分布,即玻尔兹曼分布、玻色-爱因斯坦分布、以 及费米分布。

5 分布与微观状态数

5.1 宏观态、分布与微观状态

考虑近独立粒子组成的孤立系统

宏观态是指具有一定的粒子数 N、能量 E 和体积 V 的平衡态

如果用 $\varepsilon_1, \varepsilon_2, \dots, \varepsilon_l, \dots$ 表示单粒子的能级, $\omega_1, \omega_2, \dots, \omega_l, \dots$ 表示相应能级的简并度,用 $a_1, a_2, \dots, a_l, \dots$ 来标记能级上的粒子数,这样一组称为一个'粒子在不同能级上的'分布,简称分布。可用 $\{a_l\}$ 表示系统的一个分布。

分布要满足两个约束条件:

$$\sum_{l} a_{l} = N , \qquad \sum_{l} a_{l} \varepsilon_{l} = E$$

给定了一个分布,只能确定处在每一个能级上的粒子数,它与系统的微观状态是两个性质不同的概念。

每一个具体的分布称为微观状态

玻尔兹曼系统的微观状态:

"每个能级 ε_l 上每个简并态上的粒子数分布 + 粒子的标号顺序"

玻色系统的微观状态:

"每个能级 ε_l 上每个简并态上的粒子数分布"

费米系统的微观状态:

"每个能级 ε_i 上每个简并态上的粒子数分布"(每一个量子态的粒子数目不超过一个)

• 例1 一容器内有4个粒子A、B、C、D,容器被看作由 I、 □两个区域构成,粒子动量的不同被忽略,粒子的状态只由处于 I, □两个区域来区分。试问系统可能的微观状态数有多少个?系统处于平衡态,两个区域的粒子分布有多少种可能?每种分布有多少微观态?

解:

(1) 系统可能的微观状态数为

用1表示I区域,0表示II区域,所有的微观状态列出如下(四个数位分别表示A、B、C、D粒子):

0000, 0001, 0010, 0011, 0100, 0101, 0110, 0111,

1000, 1001, 1010, 1011, 1100, 1101, 1110, 1111

(2) 可能的分布为5种(括号内左侧表示 I 区域)

$$D_1 \{2, 2\}, D_2 \{1, 3\}, D_3 \{3, 1\}, D_4 \{0, 4\}, D_5 \{4, 0\}$$

(3) 对应的微观态

D₁: 0011, 0101, 1001, 1010, 1100, 0110

D₂: 0001, 0010, 0100, 1000

D₃: 0111, 1101, 1011, 1110

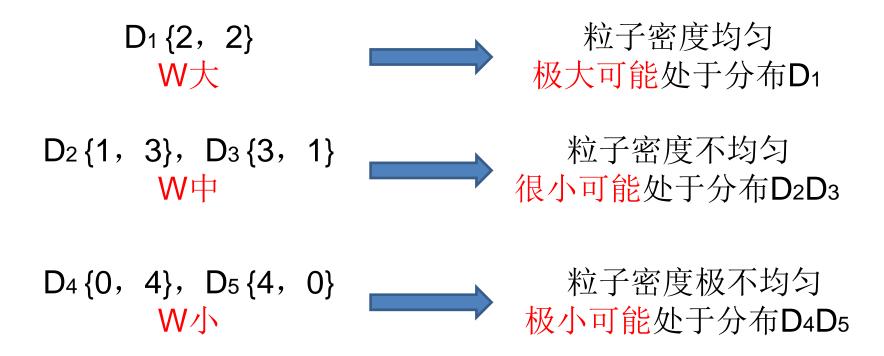
D4: 0000

D₅: 1111

微观状态数:

$$W_1 = 6$$
, $W_2 = W_3 = 4$, $W_4 = W_5 = 1$

(4)



对于这个系统, 可以看到

1个宏观态 $\xrightarrow{\text{对应着}}$ 5 种区域粒子数分布 $\xrightarrow{\text{每个分布}}$ 许多系统的微观状态

如果粒子数很多呢?

• 例2 假定有6个近独立的玻色子,单个粒子的能级为 0, ε, 2 ε, 3 ε,, 且各能级为非简并,系统的总能量 为 3 ε. 问系统相应的微观状态数有多少?

解:

- (1) 各能级可能的粒子数分布为(未写出的能级粒子数为0)
 - 3, 3, 0, 0,
 - 4, 1, 1, 0,
 - 5, 0, 0, 1,

由于玻色子不可分辨,且这里的能级非简并,上面的分布数也就是微观状态数,即微观状态数为3.

对于非简并的量子系统:

1个宏观态 \longrightarrow M 个能级粒子数分布 \longrightarrow M 个 系统的微观状态

5.2 分布的微观状态数

I. 玻耳兹曼系统

能级分布: *a*₁, *a*₂, ···, *a*_l, ···

微观状态:每个能级 ε_l 上每个简并态上的粒子数分布 + 粒子的标号顺序

(1) 考虑给定的一个能级 ε_0 , 给定 α_0 个粒子在 α_0 个简并态上的分布

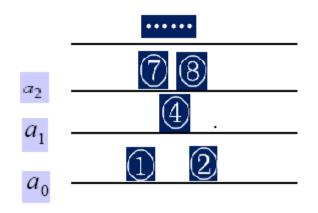
例:



第一个粒子放入 ε_0 能级有多少种放法: w_0 第一个粒子放入 ε_0 能级有多少种放法: w_0 … … 第一个粒子放入 ε_0 能级有多少种放法: w_0

任一能级的微观状态数为: $w_l^{a_l}$, 则总共有: $\prod_{l} w_l^{a_l}$

(2) 考虑不同能级的粒子数的可分辨性



$$\begin{split} &C_{N}^{a_{0}}C_{N-a_{0}}^{a_{1}}C_{N-a_{0}-a_{1}}^{a_{2}}\cdots C_{N-a_{0}-a_{1}\cdots a_{l-1}}^{a_{l}}\\ &=\frac{N!}{a_{0}!(N-a_{0})!}\cdot\frac{(N-a_{0})!}{a_{1}!(N-a_{0}-a_{1})!}\cdots\frac{(N-a_{0}-a_{1}-\cdots -a_{l-1})!}{a_{l}!(N-a_{0}-a_{1}-\cdots -a_{l-1}-a_{l})!}\\ &=\frac{N!}{\prod_{l=1}^{l}a_{l}!} \end{split}$$

因而总的微观态数为

$$\Omega_{M.B.} = \frac{N!}{\prod_{l} a_{l}!} \prod_{l} \omega_{l}^{a_{l}}$$

Ⅱ. 玻色系统

能级分布: $a_1, a_2, \dots, a_l, \dots$

微观状态:每个能级 ε_i 上每个简并态上的粒子数分布

考虑给定的一个能级 ε_0 ,给定 a_0 个粒子在 a_0 个简并态上的分布

用一个编号的方格表示一个简并态,每一个编号的方格后跟 一个空的方格,空格中可以放入粒子(圆点),圆点数表示空 格前的编号方格代表的简并态上的粒子数目。

1		2	00	3	000	4	00	•••
---	--	---	----	---	-----	---	----	-----

固定简并态的排序(图中1,2,3,4,.....),则圆点在空格中的不同的集体分布的数目即为系统的微观状态数。

可以这样计算能级 ε_0 上的微观态数:

将最左方固定为量子态 **1**(方格**1**),然后计算其它编号小方格和小圆圈的可能组合数,为 $(a_0 + w_0 - 1)!$



由于粒子的不可分辨性,应扣除粒子之间的相互交换数 a_0 !;编号小方格的顺序必须固定,所以应再除以其它编号小方格(简并态)的相互交换数 (w_0-1) !,所以微观态数为 $(\omega_0 + a_0 - 1)$!/ a_1 ! $(\omega_0 - 1)$!

✓ 为什么编号小方格的顺序必须固定?

1	i	00	j		000	k	00	
1	j	000		i	00	k	00	•••

左侧两行给出相同的微观态

将各个能级的结果相乘,就得到玻色系统的微观状态数:

$$\frac{(\omega_l + a_l - 1)!}{a_l!(\omega_l - 1)!}$$

$$\Rightarrow \prod_{l} \frac{(\omega_l + a_l - 1)!}{a_l!(\omega_l - 1)!}$$

$$\Omega_{B.E.} = \prod_{l} \frac{(\omega_l + a_l - 1)!}{a_l!(\omega_l - 1)!}$$

Ⅲ. 费米系统

粒子不可分辨,每一个个体量子态最多只能容纳一个粒子。 a_i 个粒子占据能级 ε_i 上 ω_i 的个量子态,相当于从 ω_i 个量子态中挑出 a_i 个来为粒子所占据,可能的方式数目

$$\omega_l!/a_l!(\omega_l-a_l)!$$

将各能级的结果相乘,就得到费米系统与分布相应的微观状态数:

$$\omega_l!/a_l!(\omega_l-a_l)!$$

$$\Rightarrow \prod_{l} \frac{\omega_{l}!}{a!(\omega_{l} - a_{l})!}$$

$$\Omega_{F.D.} = \prod_{l} \frac{\omega_{l}!}{a!(\omega_{l} - a_{l})!}$$

5.3 经典极限条件

如果在玻色系统和费米系统中,任一能级上的粒子数均远小于该能级的量子态数,即

$$\frac{a_l}{\omega_l}$$
 << 1 (对所有能级),

称为满足经典极限条件,也称非简并性条件。 经典极限条件表示,在所有的能级,粒子数都 远小于量子态数。

$$\Omega_{B.E.} = \prod_{l} \frac{(\omega_{l} + a_{l} - 1)!}{a_{l}!(\omega_{l} - 1)!}$$

$$= \prod_{l} \frac{(\omega_{l} + a_{l} - 1)(\omega_{l} + a_{l} - 2)\cdots\omega_{l}}{a_{l}!}$$

$$\approx \prod_{l} \frac{\omega_{l}^{a_{l}}}{a_{l}!} = \frac{\Omega_{M.B.}}{a_{l}!}$$

$$\approx \prod_{l} \frac{\omega_{l}^{a_{l}}}{a_{l}!} = \frac{\Omega_{M.B.}}{N!}$$

$$\Omega_{F.D.} = \prod_{l} \frac{\omega_{l}!}{a_{l}!(\omega_{l} - a_{l})!}$$

$$= \prod_{l} \frac{\omega_{l}(\omega_{l} - a_{l})!}{a_{l}!}$$

$$\approx \prod_{l} \frac{\omega_{l}^{a_{l}}}{a_{l}!} = \frac{\Omega_{M.B.}}{N!}$$

在玻色和费米系统中, a_i 个粒子占据能级 ε_i 上的 ω_i 个量子态时本来是存在关联的,但在满足经典极限条件的情形下,由于每个量子态上的粒子数远小于1,粒子间的关联可以忽略。这时,

$$\Omega_{B.E.} = \Omega_{F.D.} = \frac{\Omega_{M.B.}}{N!}$$

全同性原理的影响只表现在因子 1/N!上。

5.4 经典统计中的分布和微观状态数

经典力学中,粒子在某一时刻的运动状态由它的广义 坐标和广义动量确定,相应于 μ 空间中的一个代表点。系统在某一时刻的运动状态由 N 个粒子的坐标和动量决定,相应于 μ 空间的 N 个点。

由于 q 和 p 是连续的,粒子的微观运动状态都是不可数的,为了计算微观状态数,我们将 q 和 p 分成大小相等的小间隔,使 $\Delta q \Delta p = h_0$, h_0 是一个小量,对于具有 r 个自由度的粒子,

$$\delta q_1 \cdots \delta q_r \delta p_1 \cdots \delta p_r = h_0^r$$

相应于 μ 空间中的一个相格。 假使 h_0 足够小,就可以由粒子运动状态代表点所在的相格确定粒子的运动状态。 处在同一相格的代表点,代表相同的运动状态。

 h_0 越小描述越精确,经典力学 h_0 任意小,量子力学限制其最小值为普朗克常量。

现将 μ 空间划分为许多体积元 $\Delta\omega_l$,以 ε_l 表示运动状态处在 $\Delta\omega_l$ 内的粒子所具有的能量, $\Delta\omega_l$ 内粒子的运动状态数为 $\Delta\omega_l/h_0^r$

这样, N 个粒子处在各 $\Delta \omega_l$ 的分布可表示为 $\{a_l\}$

体积元: $\Delta\omega_1, \Delta\omega_2, \dots, \Delta\omega_l, \dots$

能级: $\mathcal{E}_1, \mathcal{E}_2, \dots, \mathcal{E}_l, \dots$

简并度: $\frac{\Delta\omega_1}{h_0^r}, \frac{\Delta\omega_2}{h_0^r}, \cdots, \frac{\Delta\omega_l}{h_0^r}, \cdots$

粒子数: $a_1, a_2, \dots, a_l, \dots$

由于经典粒子可以分辨,处在一个相格内的 粒子个数不受限制,所以经典系统遵从玻耳兹曼 系统的统计规律,所以与分布 {a_i}相应的经典系 统的微观状态数为:

$$\Omega_{cl.} = \frac{N!}{\prod_{l} a_{l}!} \prod_{l} \left(\frac{\Delta \omega_{l}}{h_{0}^{r}}\right)^{a_{l}}$$

微观状态 Ω

玻耳兹曼系统

$$\Omega_{M.B.} = \frac{N!}{\prod_{l} a_{l}!} \prod_{l} \omega_{l}^{a_{l}}$$

玻色系统

$$\Omega_{B.E.} = \prod_{l} \frac{(\omega_l + a_l - 1)!}{a_l!(\omega_l - 1)!}$$

$$\Omega_{F.D.} = \prod_{l} \frac{\omega_{l}!}{a_{l}!(\omega_{l} - a_{l})!}$$

$$\Omega_{cl} = \frac{N!}{\prod_{l} a_{l}!} \prod_{l} \left(\frac{\Delta \omega_{l}}{h_{0}^{r}} \right)^{a_{l}}$$

6 玻耳兹曼分布

6.1 最概然分布

根据玻尔兹曼的等概率原理,对于处于平衡态的孤立系统,所有微观态的出现几率是相等的。从能级的分布 {a_i} 来说,能够使微观态数目取最大值的那一组分布出现的几率也最大,因为它对应于最多的微观代表态。

当然,这个极值是在一定约束条件下的极值。具体的说,当体系具有固定的粒子数、能量,即当满足

$$\sum_{i} a_{i} = N$$

$$\sum_{i} a_{i} \varepsilon_{i} = U$$

时,使得系统微观态数目取极大值的分布,称为系统的最概然分布(也称作最可几分布)。

6.2 玻耳兹曼分布的推导

玻尔兹曼分布是玻尔兹曼系统的最概然分布。

微观状态数 Ω 取极值 $\delta \Omega = 0$, 在数学上等同于

 $\delta \ln \Omega = 0$ (注: 考虑到 Ω 中有阶乘,所以用 $\ln \Omega$ 简化)

$$\ln \Omega = \ln [N! \prod_{i} \frac{w_{i}^{a_{i}}}{a_{i}!}] = \ln N! + \sum_{i} a_{i} \ln w_{i} - \sum_{i} \ln a_{i}!$$

斯特林(Stirling)公式:

$$\ln m! = m(\ln m - 1) + \frac{1}{2}\ln(2\pi m)$$

当m足够大时,第二项与第一项相比可以忽略. 这时

$$\ln m! = m(\ln m - 1) + \frac{1}{2}\ln(2\pi m)$$

$$\approx m(\ln m - 1)$$

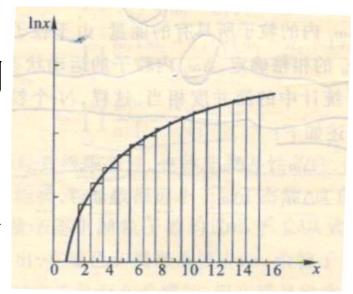
• 证明 $\ln m! = m(\ln m - 1)$

(其中m是远大于1的整数)

证明:

 $ln m! = ln 1 + ln 2 + \cdots + ln m$

上式右方等于右图中一系列矩形面积之和。各矩形宽为1, 高分别为 ln 1, ln 2, ..., ln m. 当m远大于1时,矩形面积之和近似等于曲线 ln x 下的面积。



所以

$$\ln m! \approx \int_{1}^{m} \ln x dx = [x \ln x - x]_{1}^{m} \approx m(\ln m - 1)$$

$$\ln \Omega = \ln N! - \sum_{l} \ln a_{l}! + \sum_{l} a_{l} \ln \omega_{l}$$

若假设 N>>1, $a_l>>1$, $\omega_l>>1$,应用 斯特林公式可得到:

$$\ln \Omega = N(\ln N - 1) - \sum_{l} a_{l} (\ln a_{l} - 1) + \sum_{l} a_{l} \ln \omega_{l}$$
$$= N \ln N - \sum_{l} a_{l} \ln a_{l} + \sum_{l} a_{l} \ln \omega_{l}$$

两边关于 a_l 求变分,

$$\delta \ln \Omega = -\sum_{l} \ln a_{l} \delta a_{l} - \sum_{l} \delta a_{l} + \sum_{l} \delta a_{l} \ln \omega_{l}$$
$$\approx -\sum_{l} \ln(\frac{a_{l}}{\omega_{l}}) \delta a_{l} = 0$$

但这些 a, 不完全是独立的,必须满足约束条件:

$$N = \sum_{l} a_{l} \qquad E = \sum_{l} a_{l} \varepsilon_{l}$$

则 δa_l 必须满足:

$$\delta N = \sum_{l} \delta a_{l} = 0 \quad \delta E = \sum_{l} \delta a_{l} \varepsilon_{l} = 0$$

为求在此约束条件下的最大值,使用拉格朗日乘数法,取未定因子为*α*和β分别乘以上面两式,有

$$\alpha \delta N = \sum_{l} \alpha \delta a_{l} = 0$$
 $\beta \delta E = \sum_{l} \beta \delta a_{l} \varepsilon_{l} = 0$

从 $\delta \ln \Omega = 0$ 中减去前两式

$$\delta \ln \Omega - \alpha \delta N - \beta \delta E = -\sum \left[\ln(\frac{a_l}{\omega_l}) + \alpha + \beta \varepsilon_l\right] \delta a_l = 0$$

则有: $\ln(\frac{a_l}{\omega_l}) + \alpha + \beta \varepsilon_l = 0$

$$a_l = \omega_l e^{-\alpha - \beta \varepsilon_l}$$
 此即玻尔兹曼分布

意义:最概然分布时在能量为 \mathcal{E}_l 能级上的粒子数。

玻尔兹曼分布中 a 和 β 分别由下面条件决定

$$N = \sum_{l} \omega_{l} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_{l}} \qquad E = \sum_{l} \varepsilon_{l} \omega_{l} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_{l}}$$

玻耳兹曼分布也可表示为处在能量为 ε_s 的量子态

上的平均粒子数
$$f_s = e^{-\alpha - \beta \varepsilon_s}$$

a和β分别由下面条件决定

$$N = \sum_{s} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_{s}} \quad E = \sum_{s} \varepsilon_{s} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_{s}}$$

S

说明

(1) $\ln \Omega$ 取极大值的条件不仅要求 $\delta \ln \Omega = 0$,

同时要求 $\delta^2 \ln \Omega < 0$

证明:

对
$$\delta \ln \Omega = -\sum_{l} \ln(\frac{a_{l}}{\omega_{l}}) \delta a_{l}$$
 关于 a_{l} 再求变分,有

$$\delta^2 \ln \Omega = -\delta \sum_{l} \ln(\frac{a_l}{\omega_l}) \delta a_l = -\sum_{l} \frac{(\delta a_l)^2}{a_l} < 0$$

(注意: 变量是 a_i 不是 δa_i)

所以满足取极大值的条件。

(2) 最概然分布 = 平衡时的分布?

例(5.1节例1): 4个粒子,两个区域可能的分布

$$D_1 \{2, 2\}, D_2 \{1, 3\}, D_3 \{3, 1\},$$
 $D_4 \{0, 4\}, D_5 \{4, 0\}$

$$W_1 = 6 \qquad W_2 = W_3 = 4 \qquad W_4 = W_5 = 1$$

最概然分布 D_1 的微观态数目为 G_2 占总的微观态数目的比例为 (用 Ω_2 代表最概然分布的微观态数)

所以这里不能以最概然分布来代表平衡时所有可能的分布。

当 $N \sim 10^{23}$ 时, Ω_p 出现的概率极大,可以用 Ω_p 及其附近很小范围内的分布代表平衡时全部可能的分布。

例: Ω_p 代表最可几分布对应的微观状态数

Ω代表与最可几分布有些微偏离分布的微观态数

$$\Omega = \Omega_p + \Delta \Omega$$

$$\ln \Omega = \ln \Omega_p + \delta \ln \Omega|_{\Omega_p} + \frac{1}{2} \delta^2 \ln \Omega|_{\Omega_p} + \dots = \ln \Omega_p - \frac{1}{2} \sum_i a_i (\frac{\delta a_i}{a_i})^2$$

设
$$\frac{\delta a_i}{a_i} = 10^{-5}$$
 仅偏离十万分之一

$$\ln \frac{\Omega}{\Omega_n} = -\frac{1}{2} N \cdot 10^{-10} \sim -10^{13} \text{ (N} \sim 10^{23})$$

$$\Omega = \Omega_p e^{-\frac{1}{2} \times 10^{13}} \to 0 \qquad \frac{\delta a_i}{a_i} 越大,则Ω越小$$

$$\Omega = \Omega_p e^{-\frac{1}{2} \times 10^{13}} \to 0$$

这说明粒子数很大时,与最可几分布非常接近的范围内的微观状态数很接近全部可能的微观状态数。根据等几率原理,处于平衡状态下的孤立系统,每一个可能的微观状态出现的概率相同。另外,非常接近最可几分布的范围内的物理测量与最可几分布时的测量非常接近。因此,如果忽略其他分布而认为平衡状态下粒子实质上处于最可几分布,由其所引起的误差应当可以忽略。

(3)

Stirling公式有一定的近似范围(要求 $a_i \square 1$),这个条件 实际上往往并不满足,这是推导过程中的一个严重缺点,但它的结果是正确的,与以后用别法的结果相同。

(4)以上理论可以推广到含有多个组元的情形。

经典统计中玻耳兹曼分布的表达式

$$a_l = \frac{\Delta \omega_l}{h_0^r} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_l}$$

α 和 β 分别由下面条件决定

$$N = \sum_{l} \frac{\Delta \omega_{l}}{h_{0}^{r}} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_{l}}$$

$$E = \sum_{l} \varepsilon_{l} \frac{\Delta \omega_{l}}{h_{0}^{r}} e^{-\alpha - \beta \varepsilon_{l}}$$

7 玻色分布和费米分布

同理可以求出玻色系统和费米系统中粒子的最概然布。

对
$$\Omega_{B.E.} = \prod_{l} \frac{(\omega_l + a_l - 1)!}{a!(\omega_l - 1)!}$$
 两边取对数得:

$$\ln \Omega = \sum_{l} [\ln(\omega_{l} + a_{l} - 1)! - \ln a_{l}! - \ln(\omega_{l} - 1)!]$$

若假设N>>1, $a_l>>1$, $\omega_l>>1$,应用斯特林公式可得到:

$$\ln \Omega = \sum_{l} \left[(\omega_l + a_l) \ln(\omega_l + a_l) - a_l \ln a_l - \omega_l \ln \omega_l \right]$$

两边关于 a_l 求变分,

$$\delta \ln \Omega = \sum_{l} \left[\ln(\omega_l + a_l) - \ln a_l \right] \delta a_l$$

但这些 a_l 不完全是独立的,必须满足约束条件:

$$N = \sum_{l} a_{l} \qquad E = \sum_{l} a_{l} \varepsilon_{l}$$

 δa_l 则必须满足:

$$\delta N = \sum_{l} \delta a_{l} = 0 \quad \delta E = \sum_{l} \delta a_{l} \varepsilon_{l} = 0$$

为求在此约束条件下的最大值,使用拉格朗日乘数法,取未定因子为a和 β 分别乘以上面两式,有

$$\alpha \delta N = \sum_{l} \alpha \delta a_{l} = 0$$

$$\beta \delta E = \sum_{l} \beta \delta a_{l} \varepsilon_{l} = 0$$

从 $\delta \ln \Omega = 0$ 中减去前两式得

$$\delta \ln \Omega - \alpha \delta N - \beta \delta E = \sum [\ln(\omega_l + a_l) - \ln a_l - \alpha - \beta \varepsilon_l] \delta a_l = 0$$

则有: $\ln(\omega_l + a_l) - \ln a_l - \alpha - \beta \varepsilon_l = 0$

$$a_l = \frac{\omega_l}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_l} - 1}$$
 即为玻色系统粒子的最概然 分布,称为玻色分布。

a 和 β 分别由下面条件决定

$$N = \sum_{l} \frac{\omega_{l}}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_{l}} - 1} \qquad E = \sum_{l} \frac{\varepsilon_{l} \omega_{l}}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_{l}} - 1}$$

同理,对费米系统

$$\Omega_{F.D.} = \prod_{l} \frac{\omega_{l}!}{a_{l}!(\omega_{l} - a_{l})!}$$

$$\ln \Omega = \sum_{l} \left[\omega_{l} \ln \omega_{l} - (\omega_{l} - a_{l}) \ln(\omega_{l} - a_{l}) - a_{l} \ln a_{l} \right]$$

可导出费米分布为

$$a_{l} = \frac{\omega_{l}}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_{l}} + 1} \qquad N = \sum_{l} \frac{\omega_{l}}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_{l}} + 1} \qquad E = \sum_{l} \frac{\varepsilon_{l} \omega_{l}}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_{l}} + 1}$$

S

玻色分布和费米分布分布也可表示为处在能量为 \mathcal{E}_s 的量子态 S 上的平均粒子数

$$f_s = \frac{1}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_s} \mp 1}$$

a和β分别由下面条件决定

$$N = \sum_{s} \frac{1}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_{s}} \mp 1}$$

$$E = \sum_{s} \frac{\mathcal{E}_{s}}{e^{\alpha + \beta \mathcal{E}_{s}} \mp 1}$$

8 三种分布的关系

玻耳兹曼分布:

$$a_l = \omega_l e^{-\alpha - \beta \varepsilon_l}$$

玻色分布:

$$a_l = \frac{\omega_l}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_l} - 1}$$

费米分布:

$$a_l = \frac{\omega_l}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_l} + 1}$$

如果参数 α 满足条件 $e^{\alpha} >> 1$

则玻色分布和费米分布过渡到玻耳兹曼分布。即 满足经典极限条件的玻色(费米)系统遵从玻耳兹曼 系统同样的分布。

由于
$$e^{\alpha} >> 1$$
 , $\frac{a_l}{\omega_l} << 1$ 对所有能级等价,

所以两者均称为经典极限条件,或非简并性条件。

当满足经典极限条件时,微观状态数和分布退化的规律

$$\Omega_{B.E.} = \Omega_{F.D.} \Longrightarrow \frac{\Omega_{M.B.}}{N!}$$

$$a_l = \frac{\omega_l}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_l} \mp 1} \Longrightarrow a_l = \omega_l e^{-\alpha - \beta \varepsilon_l}$$

9 定域与非定域

定域:束缚(被限制)在一定范围内。

定域粒子:被限制在一定范围内运动并可由位置

来区别的粒子

定域系统: 由定域粒子组成的系统。

例如晶体中的原子或离子在其平衡位置附近作微振动。

虽然就其量子本性来说是不可分辨的,但可以根据其位置而加以区分,在此意义下可以将定域粒子看作可以分辨的粒子。因此由定域粒子组成的系统遵从玻尔兹曼分布。

定域系统和满足经典级限条件的玻色(费米)系统虽然遵从同样的分布,但它们的微观状态数是不同的,前者为 $\Omega_{M,B}$,后者为 $\Omega_{M,B}$ / N!

因此对于直接由分布函数导出的热力学量(如内能、物态方程),两者有相同的统计表达式;然而对于例如熵和自由能等与微观状态数有关的热力学量,两者有不同的表达式。

小结

本章初步介绍了统计物理的基本思想和研究方法。

本章的研究对象: 近独立粒子组成的孤立平衡系统。

定义:

(1) 单粒子的运动状态

 μ 空间描述: r 个广义位移与 r 个广义动量

相 格 : h_0^r ($h_0 = h$ 为量子相格)

相体积元 Δw 的单粒子微观状态数: $\frac{\Delta w}{h_0^r}$

一个微观状态 一个相格

(2) 系统的微观状态: 组成系统的所有粒子的微观状态

- (a) 玻尔兹曼系统: 可分辨的全同粒子 μ 空间的粒子数分布 + 每个粒子的标号
- (b) 玻色系统

μ空间的粒子数分布(不受泡利原理限制)

(c) 费米系统

μ空间的粒子数分布(受泡利原理限制)

(d) 玻色系统与费米系统的经典极限(µ 空间中每个能级的相格数远远大于该能级的粒子数)

μ空间的粒子数分布 (每个相格的平均粒子数 很小)

(3) 系统的宏观状态与分布

宏观状态:由几个独立的热力学状态参量确定的热力学平衡状态(如 N、E、V)。

分布:每个能级 ε_l 的粒子数 a_l ,记为 $\{a_l\}$ 。

一个宏观状态 🔷 很多分布

分布的微观状态数 Ω

玻耳兹曼系统

$$\Omega_{M.B.} = \frac{N!}{\prod_{l} a_{l}!} \prod_{l} \omega_{l}^{a_{l}}$$

玻色系统

$$\Omega_{B.E.} = \prod_{l} \frac{(\omega_l + a_l - 1)!}{a_l!(\omega_l - 1)!}$$

费米系统

$$\Omega_{F.D.} = \prod_{l} \frac{\omega_{l}!}{a_{l}!(\omega_{l} - a_{l})!}$$

经典系统

$$\Omega_{cl} = \frac{N!}{\prod_{l} a_{l}!} \prod_{l} \left(\frac{\Delta \omega_{l}}{h_{0}^{r}} \right)^{a_{l}}$$

等概率原理

对于处在平衡态的孤立系统,系统的各个可能的微观状态出现的概率是相等的。

最可几分布:

等概率原理 ==> 最可几分布 = 微观状态数最多的分布

玻耳兹曼分布:

$$a_l = \omega_l e^{-\alpha - \beta \varepsilon_l}$$

玻色分布:

$$a_l = \frac{\omega_l}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_l} - 1}$$

费米分布:

$$a_l = \frac{\omega_l}{e^{\alpha + \beta \varepsilon_l} + 1}$$

经典级限系统的分布:

$$a_l = \omega_l e^{-\alpha - \beta \varepsilon_l}$$

关于最可几分布

N个可分辨粒子放入两个盒子中

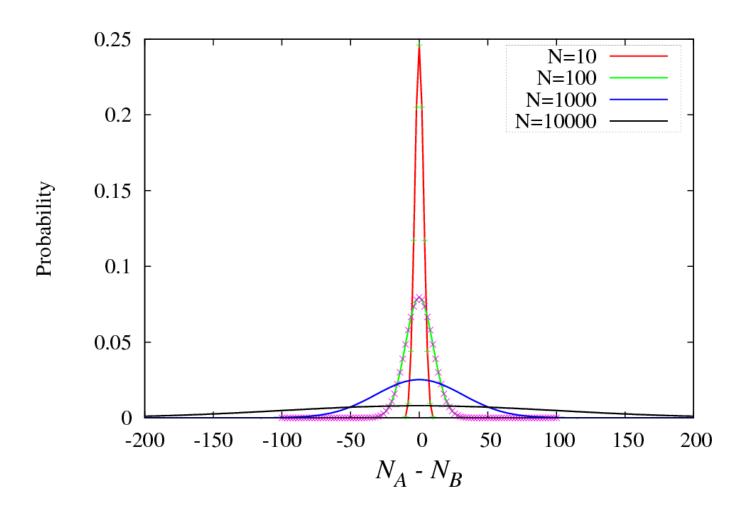
A 盒中的粒子数 N_A , B 盒中的粒子数 N_B

$$N_A = M$$
 的概率为 $P(N_A = M) = C_N^M / 2^N = \frac{N!}{(N-M)!M!2^N}$

$$N_A - N_B = N_A - (N - N_A) = 2N_A - N$$
 $N_A - N_B = M$ 的概率为

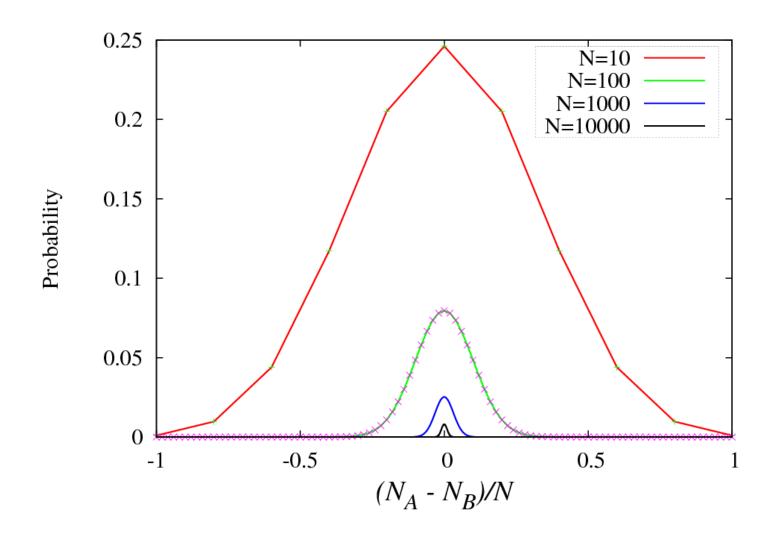
$$P(N_A - N_B = M) = C_N^{(M+N)/2} / 2^N$$

概率函数 $P(N_A - N_B)$



✓只在 Na - NB 取整数时有意义

横坐标用 $(N_A - N_B)/N$,得到概率函数 $P[(N_A - N_B)/N]$



✓ 只在 Na - NB 取整数时有意义

概率密度函数 $f[(N_A - N_B)/N]$

x 取值在 x-0.5dx 到 x+0.5dx 内的概率为 f(x)dx

$$(N_A - N_B)/N$$
 在 $(N_A - N_B - 1)/N$ 与 $(N_A - N_B + 1)/N$ 之间取值的概率为 $P[(N_A - N_B)/N]$

定义概率密度函数

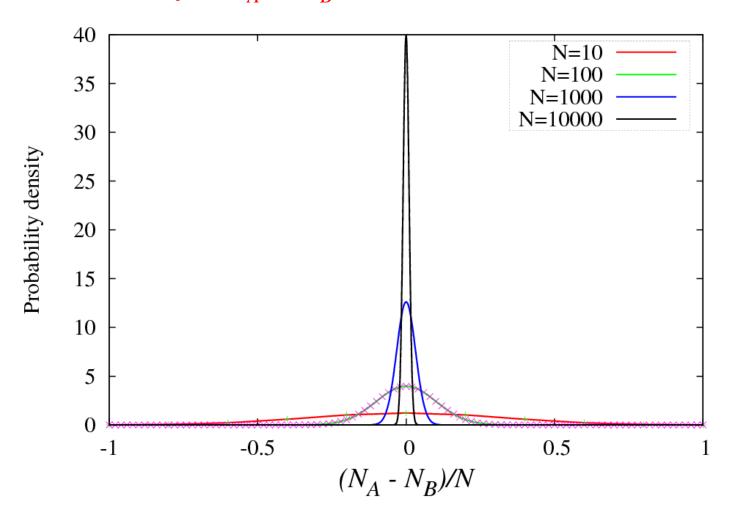
$$f[(N_A - N_B)/N] = P[(N_A - N_B)/N]/(2/N)$$

$$= NP[(N_A - N_B)/N]/2$$

$$f(x) = f[(N_A - N_B)/N]$$

$$x \in [(N_A - N_B - 1)/N, (N_A - N_B + 1)/N)$$

概率密度函数 $f[(N_A - N_B)/N]$



✓按上页定义画出来的应是直方图,上图中的曲线 是将 N_A – N_B 为整数的点相连得到