

化学统计 热力学基础

杜清枝 编著

重庆大学出版社

化学统计热力学基础

杜清枝 编著

重庆大学出版社

化学统计热力学基础

杜清枝 编 著
责任编辑 董若璟

重庆大学出版社 出版发行
新华书店 经销
重庆大学出版社印刷厂印刷

开本: 787×1092 1/32 印张: 6.25 字数: 145 千

1990年8月第1版

1990年8月第1次印刷

印数: 1-2000

标准书号: ISBN 7-5624-0306-6 定价: 1.28元
O·46

内 容 提 要

本书系统地阐述了统计力学的基础原理，包括统计力学的数学方法、微观运动状态的描述、分子配分函数的性质和计算，以及配分函数与热力学函数的联系等。重点讨论Maxwell-Boltzmann分布原理，同时对Bose-Einstein和Fermi-Dirac统计作了简要介绍。在此基础上以理想气体和晶体为例，具体介绍了如何应用统计力学方法来处理化学问题。同时还扼要介绍了系综原理。为了帮助读者学习，每章后附有一定数量的习题。

本书可做为工科院校冶金、化工类高年级学生及研究生学习“化学统计热力学”的教材或参考书，适用于30~40学时类型，特别适用于数理基础较弱的读者作为自学入门书。

前 言

化学统计力学是用统计力学原理处理化学问题而形成的交界科学，因此是物理化学的一个分支，主要内容包括统计力学原理、化学统计热力学及化学统计动力学三部分。

物理化学是从理论上研究物质化学运动一般规律的科学，其内容一是研究物质结构与性能的关系，二是研究化学反应的方向与限度，三是研究化学反应的速度与机理；相应地出现了结构化学、化学热力学及化学动力学。

物质在物态及化学变化中伴随能量转化，它服从热力学规律。因此，依靠热力学三大经验定律，通过演绎方法，导出宏观性质之间的关系，判断物质及化学变化的方向和限度，称之为化学热力学。由于化学热力学完全建立在宏观实验规律基础上，不去考虑物质的微观结构，因此它基础稳固，方法严谨，结构可靠，应用面广。但是，由于它是宏观理论，不考虑物质的微观结构，因此它只能告诉我们“什么”！不能回答我们“为什么”。随着物质结构科学的发展，统计力学原理在化学领域已有了广泛的应用。与化学热力学研究的对象相同，化学统计热力学也研究物质在物态及化学变化中的能量转化，但它在立场、观点和方法上与化学热力学不同。化学统计热力学在承认物质是由大量按照力学（经典力学或量子力学）的规律运动着的微观粒子（分子、原子、离子、电子、质子、中子等）组成的系集的基础上，认为物质的宏观性质是大量微观粒子运动量的统计平均值，因而利用求微观量的统计平均法，可以导出物质的宏观性

质。从而将物质的微观性质与宏观性质联系起来，揭示了物质运动的本质。因此统计热力学已成为近代物理化学的一个重要部分，是比化学热力学深入的微观理论，在现代物理化学中日益受到重视。

本课程“化学统计热力学基础”试图在简单介绍统计力学方法的基本原理的基础上，解决上述的化学热力学之“不足”和阐明化学热力学凭借统计力学方法获取热力学数据的重要手段。

本书虽不能象统计力学那样详尽而广泛地讨论问题，但在基本原理的介绍方面尽可能做到完整，因而可以作为冶金和化工工作者学习统计力学的入门书。

这本教材曾经几年来几届研究生课及选修课的教学实践，并经过几次修改和补充，但由于水平所限，错误和遗漏在所难免，恳盼读者不吝指教。

全书由云南大学洪品杰副教授审阅，施恩潭同志抄稿绘图，在此表示衷心的感谢！

杜清枝

一九八八年 2 月

于昆明

目 录

绪论 统计力学的数学方法	(1)
第一节 几率原理	(1)
第二节 排列与组合	(4)
第三节 斯特令(Stirling)近似公式	(7)
第四节 拉格朗日(Lagrange) 未定乘数法	(9)
第一章 基本概念	(13)
第一节 统计力学的系集	(13)
第二节 系集的构型	(15)
第三节 构型与配容	(16)
第四节 玻尔兹曼关系	(27)
第五节 相空间的概念	(28)
习题一	(32)
第二章 麦克斯韦-玻尔兹曼统计	(34)
第一节 玻尔兹曼能量分布和能量分布定律	(34)
第二节 玻尔兹曼分布、最可几分布和平衡分布	(41)
第三节 配分函数的计算	(57)
第四节 理想气体的热力学函数与配分函数	(59)
习题二	(65)
第三章 分子的平均配分函数	(66)
第一节 平动配分函数	(68)
第二节 平动对热力学性质的贡献	(72)
习题三	(76)
第四章 分子的内部运动配分函数	(78)
第一节 振动配分函数	(78)

第二节	转动配分函数	(83)
第三节	电子配分函数	(88)
第四节	核自旋配分函数	(92)
第五节	分子的配分函数与体系的热力学性质间的 关系	(93)
习题四		(105)
第五章	理想气体的摩尔热容和晶体的热容	(106)
第一节	理想气体摩尔热容的一般公式	(106)
第二节	单原子分子理想气体的热容	(107)
第三节	双原子分子理想气体的热容	(107)
第四节	多原子分子理想气体的热容	(111)
第五节	独立定域子系集模型和配容总数	(113)
第六节	麦克斯韦-玻尔兹曼分布定律	(114)
第七节	理想晶体的热力学函数	(117)
第八节	晶体的摩尔热容的经验定理	(119)
第九节	爱因斯坦的晶体热容理论	(120)
第十节	德拜的晶体热容理论	(127)
习题五		(134)
第六章	标准熵	(135)
第一节	量热熵	(135)
第二节	统计熵	(136)
第三节	统计熵与量热熵的比较	(144)
第四节	热力学第三定律	(146)
习题六		(147)
第七章	分子配分函数与理想气体化学平衡	(148)
第一节	配分函数与平衡常数的关系	(149)
第二节	自由焓函数 $\frac{(G_T^0 - E_0^0)}{T}$ 或 $\frac{(G_T^0 - H_0^0)}{T}$	(154)

习题七.....	(159)
第八章 量子统计力学简介.....	(161)
第一节 玻色-爱因斯坦统计.....	(162)
第二节 费密-狄拉克统计.....	(167)
习题八.....	(173)
第九章 系综原理简介.....	(174)
第一节 基本概念.....	(174)
第二节 正则系综的分布公式.....	(177)
第三节 正则系综的正则配分函数的求法问题.....	(178)
第四节 正则配分函数和热力学函数的关系.....	(180)
第五节 正规溶体.....	(182)
附录.....	(188)

绪论 统计力学的数学方法

化学统计力学研究化学体系认为，化学体系的宏观性质，服从统计力学规律，是大量微观粒子运动的统计平均值。因此利用求微观量的统计平均值的方法，可以导出体系的宏观性质。求统计平均值时，要用到几率原理，排列与组合，斯特利近似公式，拉格朗日未定乘数法等基础数学知识和方法，现摘要复习如下。

第一节 几率原理

一、几率

几率又称或然率，是可能性的数学语言。例如掷一颗骰子，骰子有6个面，一扔下去，可能出现的方式有六种。假若骰子是均匀的正立方体，每面出现的机会是均等的，如果认为红④方式出现即取胜，则红④出现的可能性为 $1/6$ ，或者说，取胜的可能性是 $1/6$ 。若掷亿万次，并把红④出现的次数与扔的次数相比，其比值仍是 $1/6$ 。因此，设一个事件能以 N 个可能方式出现，而每个方式均是独立的、有同样机会的，若希望其中 M 个方式中的任一个出现，则所期望的方式出现的几率有 P

$$P = M/N \quad (0-1)$$

例一 一幅扑克牌共52张，任意抽取一张，问抽到A的几率是多少？

解 因有52张牌, 故 $N=52$, 而 A 有桃、杏、方、梅四种, 故 $M=4$. 于是据(0-1)式, 抽到 A 的几率 P_A 为

$$P_A = 4/52 = 1/13$$

二、几率相乘原则

设扔 A 、 B 两颗骰子, 问 A 、 B 同时出现红④的几率 P_{AB} 是多少. 显然, 它是 A 、 B 分别出现红④的几率 P_A 与 P_B 之积, 即

骰子	A	B
扔下去各自出现红④	$P_A = 1/6$	$P_B = 1/6$

扔下去同时出现红④ $P_{AB} = P_A P_B = 1/36$

因此, r 个独立事件同时出现的几率 P_r , 是个别事件几率 P_i 的乘积:

$$P_r = P_1 P_2 \cdots P_i \cdots = \prod_{i=1}^r P_i \quad (0-2)$$

式(0-2)为几率相乘原则, 其中 $\prod$ 表示连乘.

例二 52张牌, 每次抽取一次, 看后放回, 抽取4次, 问4次均是 A 的几率是多少?

解 几率相乘原则, 4次抽取均是 A 的几率 P_r ,

$$P_r = \frac{1}{13} \cdot \frac{1}{13} \cdot \frac{1}{13} \cdot \frac{1}{13} = \frac{1}{28561}$$

三、几率相加原则

例如, 扔 A 、 B 两颗骰子, 问出现7的几率是多少. 显然, 出现7有以下几种可能性:

骰子及几率	A	B	P_A	P_B	P_{AB}
只要出现7即可	1	6	1/6	1/6	1/36
	2	5	1/6	1/6	1/36

3	4	1/6	1/6	1/36
4	3	1/6	1/6	1/36
5	2	1/6	1/6	1/36
6	1	1/6	1/6	1/36

因此，出现 7 的几率应是各种类型 P_{AB} 的加合，即

$$P_S = \frac{1}{36} + \frac{1}{36} + \frac{1}{36} + \dots = \frac{1}{6}$$

几率相加原则说：一系列事件 S 中，任何一个事件出现的几率，等于个别事件出现的几率的加合：

$$P_S = P_1 + P_2 + \dots + P_i + \dots = \sum_{i=1}^S P_i \quad (0-3)$$

式中 Σ 表示连加。

例三 袋里掏球。若袋里放有两个红球，三个黑球，一次、二次、三次掏出一个球，而不放回布袋，试问第三次掏出红球的几率是多少？

解 第一次 P_1 第二次 P_2 第三次 P_3 $P_r = P_1 P_2 P_3$

黑 $\frac{3}{5}$	红 $\frac{2}{4}$	红 $\frac{1}{3}$	$\frac{3}{5} \times \frac{2}{4} \times \frac{1}{3} = 1/10$
-----------------	-----------------	-----------------	--

红 $\frac{2}{5}$	黑 $\frac{3}{4}$	红 $\frac{1}{3}$	$\frac{2}{5} \times \frac{3}{4} \times \frac{1}{3} = 1/10$
-----------------	-----------------	-----------------	--

黑 $\frac{3}{5}$	黑 $\frac{2}{4}$	红 $\frac{2}{3}$	$\frac{3}{5} \times \frac{2}{4} \times \frac{2}{3} = 1/5$
-----------------	-----------------	-----------------	---

故第三次掏出红球的几率

$$P_s = \frac{1}{10} + \frac{1}{10} + \frac{1}{5} = \frac{2}{5}$$

第二节 排列与组合

1. 对 N 个可区别的粒子, 其排列方式数 Ω 为

$$\Omega = N(N-1)(N-2)\cdots 1 = N! \quad (0-4)$$

式中 $N!$ 为 N 的阶乘 ($0!$ 等于 1)

因为 N 个可别粒子排列时, 谁当第一名可有 N 种选择方式。第一名固定后, 第二名有 $N-1$ 种选择方式, 第三名则有 $N-2$ 种选择方式……落到最后一名, 只有一种选择方式。所以总的选择方式或排列方式数 Ω 为各名选择方式之积 $N!$ 。

2. 如果原有的 N 个可别粒子中, 有 N_1 个全涂上红色, 变成了相同而不可区分的粒子, 则在排列时, 这 N_1 个红球的次序交换并不产生新的排列方式, 故不应予以考虑。于是就要减少 $N_1!$ 倍, 总的排列方式数 Ω 应变为

$$\Omega = N! / N_1! \quad (0-5)$$

3. 若有 N 个可别粒子, 占据 M 个箱子, 每箱最多容纳一个粒子 ($N \leq M$), 问其总排列方式数 Ω 为何? 因为第一个粒子有 M 个箱子可选择, 即有 M 种排列方式; 第二个粒子有 $M-1$ 个箱子可供选择; 第三个粒子有 $M-2$ 个箱子可选择……最后一个粒子只有 $M-N+1$ 种可能选择, 故排列总方式数

$$\Omega = M(M-1)(M-2)\cdots(M-N+1) = \frac{M!}{(M-N)!} \quad (0-6)$$

例如, $N=3$, $M=3$, 则

$$\Omega = 3! / (3-3)! = \frac{3 \times 2 \times 1}{1} = 6$$

亦即

排列号	a	a	b	b	c	c
	b	c	a	c	a	b
	c	b	c	a	b	a
	1	2	3	4	5	6

a 、 b 、 c 为可别粒子

□ 为箱子

1、2... 为排列方式号

故 3 个可别粒子占据了三个箱, 有六种排列方式。

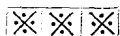
4. 若有 N 个等同不可别粒子占据 M 个箱子, 每箱中最多容纳一个, 则粒子相互交换不产生新排列, 故 (0-6) 式少了 $N!$ 倍, 变成

$$\Omega = M! / N! (M-N)! \quad (0-7)$$

例如, $N=3$ (不可别), $M=3$, 则

$$\Omega = 3! / 3! 0! = 1$$

亦即



※ 为不可别粒子

故 3 个等同粒子占据了 3 个箱, 只有 1 种排列方式。(0-7) 式用于费密-狄拉克统计。

5. 若有 N 个可别粒子, 排在 M 个可别箱中, 每个箱子所容子数不受限制, 求其在排列方式数 Ω 。

假定取第一子, 它有 M 个异箱可选用, 故有 M 种排列方式; 再取第二子排时, 由于任一箱中可容子数不限, 而子与子之间又是可别的, 同处一箱并不是旧排列, 故第二子亦有

M 种排列。以此类推，每一子都有 M 种可能排列，故总排列方式数 Ω 为

$$\Omega = M_1 M_2 \cdots M_N = M^N \quad (0-8)$$

6. 如果 N 个相同粒子，排在 M 个箱中，箱中子数不限，求其排列方式数 Ω 的计算公式。

先假定 N 个子是相异的，并标号为 $1, 2, 3 \cdots N$ ；再把 M 个箱排成一行，每两箱之间亦有一标号隔板，共有 $M-1$ 个可别标号隔板。因此， N 个可别粒子在箱中排列的一种可能方式为：

$$\begin{array}{ccccccc} & \text{—} & & \text{—} & & \cdots & & \text{—} & & & M \\ 5, & 1, & 3 & | & 2, & 9 & | & 6 & | & 4, & 8, & N & \cdots \cdots & | & 7, & 10 \end{array}$$

$(5, 1, 3)$ 占据第一箱， $(2, 9)$ 占据第二箱……

$(7, 10)$ 占据第 M 箱。可以看出任何一种可能排列都包含 N 个可别粒子和 $M-1$ 个可别隔板，因此总的排列数 Ω'' 等于 $(N+M-1)$ 个物件（粒子与隔板）的排列数，即

$$\Omega'' = (N+M-1)!$$

但是，实际上隔板是相同的不因标号区别的，交换它并不产生新排列，所以 Ω'' 应除掉隔板的排列数 $(M-1)!$ ，即 Ω'' 应改为 Ω' ：

$$\Omega' = \frac{(N+M-1)!}{(M-1)!}$$

同时， N 个子是相同的，不可别的，相互交换并不出现新排列，故 Ω' 又要减少 $N!$ 倍。所以 N 个相同粒子在 M 个相同箱内的排列，当占有数不受限制时，其排列方式数 Ω 为

$$\Omega = \frac{(N+M-1)!}{N! (M-1)!} \quad (0-9)$$

$(0-9)$ 式用于玻色-爱因斯坦统计。

7. 如果 N 个相同粒子, 分组放入有标号的 M 个箱中, 并指定 N_1 个放入第一箱, N_2 个放入第二箱…… N_M 个放入第 M 箱。其中

$$N = N_1 + N_2 + \cdots + N_M = \sum_{i=1}^M N_i$$

求其排列方式数 Ω 。

暂假定按可别粒子排列, 则排列方式数 Ω'' 相当于 (0-4) 式:

$$\Omega'' = N!$$

其实有 N_1 个子应放入第一箱, 而 N_1 个子是全同的, 在箱中位置交换并不产生新排列, 故排列方式数应少 $N_1!$ 倍, 成为 Ω' , 相当于 (0-5) 式:

$$\Omega' = N! / N_1!$$

不仅 N_1 个在第一箱中归成一组, 还有其他箱也各将其归并成其他组 $N_2, N_3, \dots, N_M$, 而各组内子与子之间不可别, 故真正的总排列方式数 Ω 还要比 Ω' 少:

$$\Omega = N! / N_1! N_2! \cdots N_M! = \frac{N!}{\prod_{i=1}^M N_i!} \quad (0-10)$$

(0-10) 式用于麦-玻统计。

第三节 斯特令 (Stirling) 近似公式

化学统计力学中, 经常碰到的 N 很大, 数量级同阿弗加得罗常数 (6.022×10^{23}), 因而计算 $N!$ 就显得非常吃力。

Stirling 给出了一个简单公式进行近似计算，十分简便。

根据 $N!$ 的定义：

$$N! = 1 \cdot 2 \cdot 3 \cdots (N-1)N$$

则 $N!$ 的对数

$$\ln N! = \ln 1 + \ln 2 + \cdots + \ln N = \sum_{m=1}^N \ln m \quad (0-11)$$

(0-11) 式是对数加和，可用图 (0-1) 中的矩形面积加和来表示。从图 (0-1) 看出，除了前面几项外，后面的各项中，当 m 增加到 1 时， $\ln m$ 的增加极微。因此，对于大

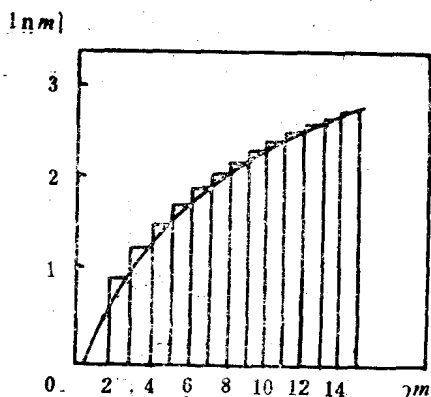


图0-1 $\ln m$ 作为 m 的函数

多数 N 来说，用积分近似代表，亦即用图 (0-1) 中的曲线之下面积代表矩形和不会引起太多的误差。这样，(0-11) 式变成

$$\begin{aligned} \ln N! &= \int_1^N \ln m dm = \left[m \ln m - m \right]_1^N \\ &\simeq N \ln N - N + 1 \end{aligned}$$