

普通高等教育材料科学与工程专业规划教材

# 纳米材料

西安交通大学 丁秉钧 主编



普通高等教育材料科学与工程专业规划教材

# 纳 米 材 料

主编 丁秉钧

参编 王亚平 宋小龙 唐远河

陈光德 杨志懋

主审 魏炳波



机 械 工 业 出 版 社

本书是编者在多年讲授“纳米材料”研究生课程的基础上，结合国内外近年来公开发表的文献编写而成的。全书共九章，介绍了有关纳米材料的基本知识，结合一些具体材料介绍了纳米材料的力学、电、磁、光、热等基本性能，以及纳米材料的基本合成与制备方法。

本书是高等工科院校的材料、机械、动力等专业研究生学习纳米材料的入门教材，部分章节也可作为高年级本科生学习纳米材料的选修课教材，亦可供从事纳米材料科研及工程技术人员参考。

### 图书在版编目（CIP）数据

纳米材料/丁秉钧主编. —北京：机械工业出版社，2004.6

普通高等教育材料科学与工程专业规划教材

ISBN 7-111-14441-4

I . 纳… II . 丁… III . 纳米材料—高等学校—教材 IV . TB383

中国版本图书馆 CIP 数据核字（2004）第 041852 号

机械工业出版社(北京市百万庄大街 22 号 邮政编码 100037)

策划编辑：张祖凤

责任编辑：董连仁 版式设计：冉晓华 责任校对：申春香

封面设计：张 静 责任印制：施 红

北京铭成印刷有限公司印刷·新华书店北京发行所发行

2004 年 7 月第 1 版·第 1 次印刷

1000mm×1400mm B5·8.125 印张·314 千字

定价：21.00 元

凡购本书，如有缺页、倒页、脱页，由本社发行部调换

本社购书热线电话（010）68993821、88379646

封面无防伪标均为盗版

## 前　　言

20世纪90年代以来，纳米科学和技术已成为全世界材料、物理、化学、生物、力学等多学科的研究热点及前沿之一。在1996~1998年，美国世界技术评估中心(WTEC)组织了八位专家对全世界纳米科技的研究现状及发展趋势进行了考察和研究后，于1999年、2000年在whitehouse.gov网站上发表了4份研究报告：

- 1) Nanotechnology: Shaping the World Atom by Atom.
- 2) National Nanotechnology Initiative——Leading to the Next Industrial Revolution.
- 3) Nanostructured Science and Technology: A Worldwide Study.
- 4) IWGN Workshop Report: Nanotechnology Research Directions.

这4份报告的发表进一步推动了世界范围内的纳米科技研究的迅猛发展，许多国家包括我国在内都制订了相应的国家纳米技术创新计划。许多政界领导、科学家和公司都认识到纳米技术将引导(Leading)21世纪技术的发展，纳米技术的创新将诱发下一次工业革命。

纳米(Nanometer, nm)是一个长度的单位。1nm等于1m的十亿分之一( $10^{-9}m$ )。在国内一些有关出版物中，将纳米科技理解为在纳米的尺寸范围内认识和改造世界，通过直接操纵和安排原子创造新的物质。而在美国关于纳米科技的报告中，将纳米技术定义为在纳米的尺度范围内创造有用的材料、器件和系统，以及开发和利用新的现象和性能的技术。显然，纳米材料是纳米科技领域的一个基本的、核心的组成部分。

纳米材料研究的范围非常宽广，内涵非常丰富。纳米材料的研究领域从原子团到大块体材料，包括无机材料、有机材料、金属材料及生物材料等。本书不可能全部涵盖上述研究内容，因此只对纳米材料的基本性能、制备以及当前纳米材料的几个研究热点进行简要的阐述。全书分为九章，第一章介绍有关纳米材料的基础知识；第二章介绍纳米材料的合成与制备；第三章介绍纳米材料的力学性能；第四章介绍纳米材料的电学性能；第五章介绍纳米材料的磁学性能；第六章介绍纳米材料的光学性能；第七章介绍纳米材料的热学性能；第八章介绍几种重要的纳米功能材料；第九章介绍碳纳米材料。第一章、第二章的第一与第四节、第三章、第四章、第五章和第八章由丁秉钧编写；第六章由唐远河、陈光德编写；第七章及第二章的第二、三节由王亚平编写；第九章由宋小龙编写；由杨志懋翻译和整理了全书的图表。全书由丁秉钧主编；由魏炳波主审。

本书可作为高等工科院校材料、机械、动力等专业研究生学习纳米材料的入门教材，部分章节可作为本科生的选修教材，也可供从事纳米材料研究的人员参考。

编者衷心感谢西安交通大学研究生院给予的经费资助。郭聪慧在本书的编写过程中做了大量的文秘工作。编者对关心和支持过本书编写的有关人士表示最诚挚的谢意。

由于编者学识所限，书中不当之处在所难免，敬请读者批评指正。

编 者  
2003年9月于西安交通大学

# 目 录

## 前言

<b>第一章 纳米材料的基本特征</b> .....	1
第一节 纳米材料及其分类 .....	1
第二节 纳米材料的基本效应 .....	8
第三节 纳米材料的晶界组元 .....	13
第四节 纳米材料的晶粒组元 .....	18
第五节 纳米材料的电子结构 .....	24
思考题 .....	30
<b>第二章 纳米材料的合成与制备</b> .....	31
第一节 气相法合成与制备纳米材料 .....	31
第二节 液相法合成与制备纳米材料 .....	37
第三节 固相法合成与制备纳米材料 .....	45
第四节 自组装、模板合成和纳米平版印刷术 .....	50
思考题 .....	58
<b>第三章 纳米材料的力学性能</b> .....	59
第一节 纳米材料力学性能概述 .....	59
第二节 纳米金属的强度和塑性 .....	62
第三节 纳米复合材料的力学性能 .....	66
第四节 纳米复合 Al 基合金的力学性能 .....	71
第五节 纳米材料的蠕变与超塑性 .....	76
思考题 .....	84
<b>第四章 纳米材料的电学性能</b> .....	85
第一节 纳米晶金属的电导 .....	85
第二节 单电子效应及其应用 .....	95
第三节 纳米材料的介电性能 .....	103
第四节 纳米复合阴极材料分散电弧的特性 .....	113
思考题 .....	119
<b>第五章 纳米材料的磁学性能</b> .....	120
第一节 磁学性能的尺寸效应 .....	120
第二节 巨磁电阻效应 .....	124

第三节 纳米磁性材料 .....	151
第四节 磁性液体 .....	155
思考题 .....	147
<b>第六章 纳米材料的光学性能 .....</b>	<b>142</b>
第一节 基本概念 .....	142
第二节 纳米材料的光吸收特性 .....	147
第三节 纳米材料的光发射特性 .....	152
第四节 纳米材料的非线性光学效应 .....	158
第五节 纳米光学材料的应用 .....	162
思考题 .....	168
<b>第七章 纳米材料的热学性质 .....</b>	<b>170</b>
第一节 纳米材料的热学性质及尺寸效应 .....	170
第二节 纳米晶体的熔化 .....	175
第三节 纳米晶体的晶粒成长 .....	181
第四节 纳米晶体的点阵热力学性质 .....	186
第五节 纳米晶体的界面热力学 .....	189
思考题 .....	194
<b>第八章 纳米功能材料 .....</b>	<b>195</b>
第一节 纳米 TiO <sub>2</sub> 光催化材料 .....	195
第二节 电致变色材料 .....	205
第三节 纳米气敏材料 .....	212
第四节 高比表面材料 .....	220
思考题 .....	225
<b>第九章 碳纳米材料 .....</b>	<b>226</b>
第一节 概述 .....	226
第二节 碳 60 .....	228
第三节 碳纳米管 .....	231
第四节 纳米金刚石膜 .....	244
思考题 .....	246
<b>参考文献 .....</b>	<b>247</b>

气流通过具有静电吸附作用的电极，使带电荷的粒子沉积在电极上，从而分离出带电荷的微粒。而内电场排斥作用则将已固定的带电微粒重新带回电极上，从而完成对带电微粒的分离。

## 第一章 纳米材料的基本特征

纳米技术是继原子能、计算机之后的第三次科技革命的代表技术之一，是当代世界高技术发展的前沿领域。

### 第一节 纳米材料及其分类

#### 一、纳米材料的基本结构

任何至少有一个维度的尺寸小于  $100\text{nm}$  或由小于  $100\text{nm}$  的基本单元（Building blocks）组成的材料称为纳米材料。纳米材料可由晶体、准晶、非晶组成。纳米材料的基本单元或组成单元可由原子团簇、纳米微粒、纳米线或纳米膜组成，它既可包括金属材料，也可包括无机非金属材料和高分子材料。近年来，纳米材料的基本单元的尺寸有大幅降低的趋势。例如在 Coch 主编的《纳米材料》中，基本单元的典型尺寸小于  $50\text{nm}$ ，而 Gleiter 认为纳米材料基本单元的典型尺寸应在  $1\sim 10\text{nm}$  之间。

纳米材料亦可定义为具有纳米结构的材料。纳米结构（Nanostructure）是一种显微组织结构，其尺寸介于原子、分子与小于  $0.1\mu\text{m}$  的显微组织结构之间。纳米结构也是某种形式的材料或物质，本身就是一种纳米材料。原子团簇、纳米微粒、纳米孔洞、纳米线、纳米薄膜均可组成纳米结构。在自然界中，存在着大量的纳米结构。图 1-1 所示的是蛋白质中的纳米管状结构，其直径为  $12\sim 15\text{nm}$ ，长度为  $12\mu\text{m}$ 。图 1-2 为在磁性细菌中约  $30\text{nm}$  的磁性粒子组成的纳米线，每个纳米粒子内部为由宽  $2\text{nm}$ 、间距为  $9\text{nm}$  的纳米线组成纳米结构（图中箭头所示），这种天然的磁性纳米结构用作导航的“指南针”。在分子生物中，纳米结构是驱动组蛋白等细胞的“机器”，是线粒体、叶绿体、核糖体的组成部分。在沸石矿中板条围成的空洞也是一种天然的纳米结构。应用纳米结构，可将它们组装成各种包覆层和分散层、高表面材料、固体材料和功能纳米器件，如图 1-3 所示。当纳米结构由有限数量的原子组成时，可适用于原子尺度的精细工程，这是纳米技术的基础。纳米结构的基本特性，特别是电、磁、光等特性是由量子

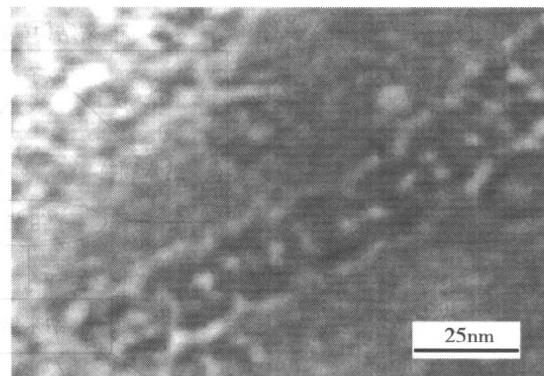


图 1-1 蛋白质中的纳米结构

效应所决定的，使纳米材料的性能具有尺寸效应，从而纳米结构具有许多大于 $0.1\mu\text{m}$ 的显微组织所不具备的奇异特性。纳米结构与纳米材料在科学内涵上既有联系又有一定的差异。目前许多文献中已将纳米材料和纳米结构相提并论，甚至只提纳米结构而不提纳米材料；也有人将纳米结构体系归结为纳米材料的一个特殊分支。

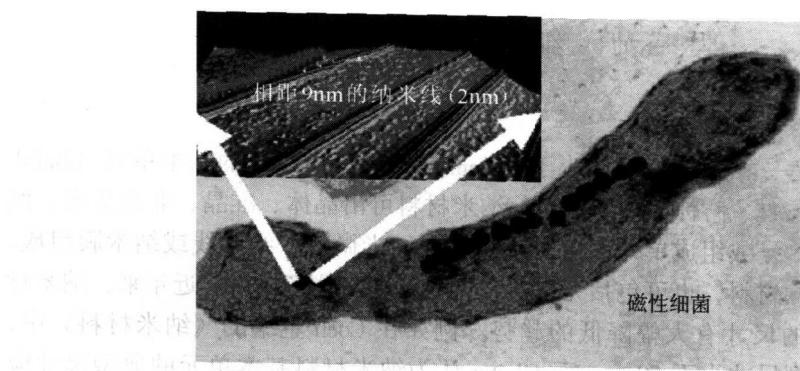


图 1-2 磁性细菌中用于导航的纳米结构

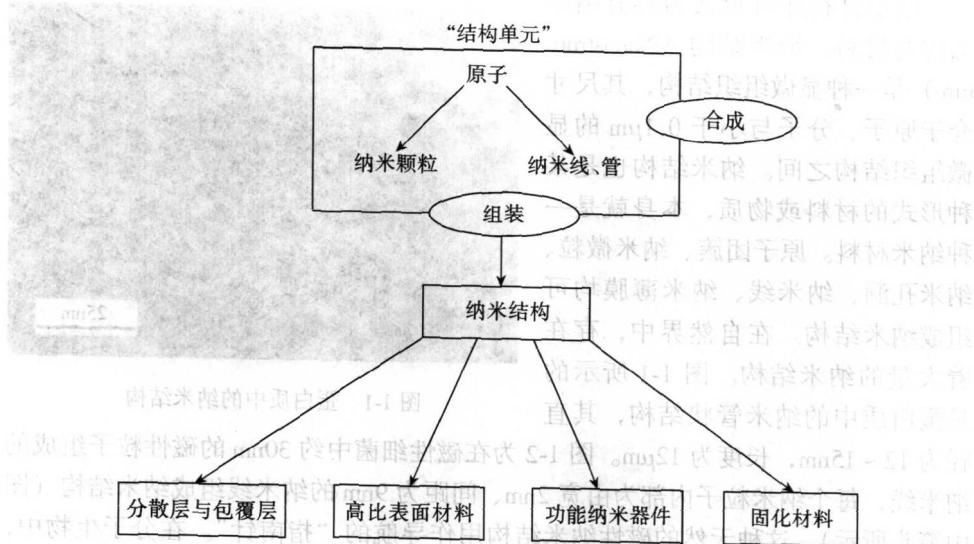


图 1-3 基本单元组装成纳米结构、纳米材料及器件的示意图

## 二、纳米材料的分类

纳米材料通常按照维度进行分类。原子团簇、纳米微粒等为 0 维纳米材料，纳米线为 1 维纳米材料。纳米薄膜为 2 维纳米材料。纳米块体为 3 维纳米材料。

0维纳米材料通常又称为量子点，因其尺寸在3个维度上与电子的德布罗意波的波长或电子的平均自由程相当或更小，因而电子或载流子在三个方向上都受到约束，不能自由运动，即电子在3个维度上的能量都已量子化。1维纳米材料称为量子线，电子在两个维度或方向上的运动受约束，仅能在一个方向上自由运动。2维纳米材料称为量子面，电子在一个方向上的运动受约束，能在其余2个方向上自由运动。0维、1维和2维纳米材料又称为低维材料。对于2维和3维纳米材料，当其组成单元或组元的成分不相同时，即构成纳米复合材料。例如将纳米粒子和纳米线弥散分布到不同成分的3维纳米或非纳米材料中时，即构成0-3, 1-3型的纳米复合材料。将0维纳米粒子弥散分布到2维纳米薄膜中时，即构成0-2型纳米复合材料。将两种纳米膜交替复合为2-2维复合纳米材料。此外，还有一类广义的2维纳米材料，即2维的纳米结构仅局限于3维固体材料的表面。例如采用等离子气相沉积（PCVD）、化学气相沉积（CVD）、离子注入、激光表面处理等方法在块体材料表面获得纳米结构，以增加硬度，改善抗腐蚀性能或其他性能等。又如在半导体材料表面采用电子束、X射线平版印刷等技术实现图案转移（Pattern Transfer），在材料表面形成所需要的纳米结构或图案等。

Gleiter对不包括聚合物的2维和3维纳米材料进行了较详细的分类。根据晶体形状的不同，纳米材料可分为3个类别。根据成分的不同，这3个类别可分为4个系列，如图1-4所示。第一系列为同成分的多层膜、杆状晶和等轴晶组成的3个类型的纳米材料。第2系列为不同成分的多层膜、杆状晶和等轴晶组成的纳

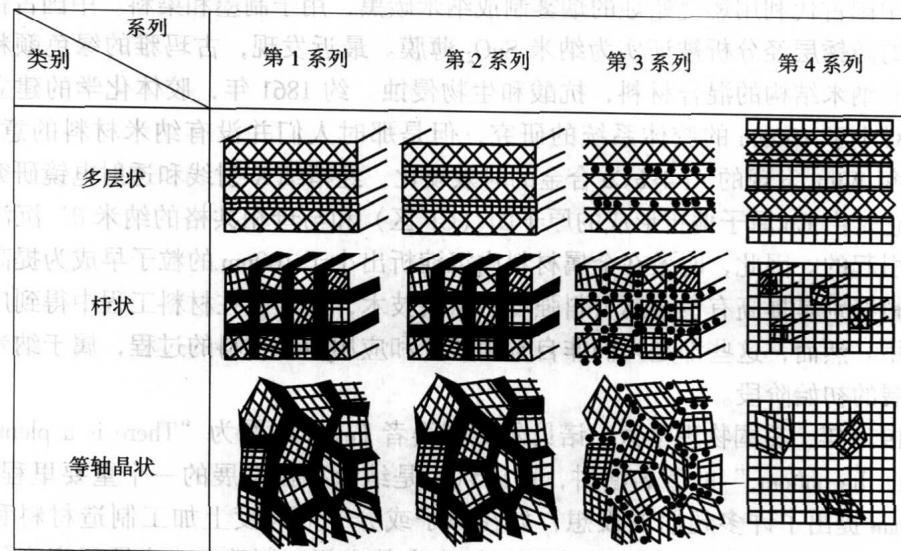


图1-4 纳米材料的分类

(图中第1系列和第2系列较薄的层状和黑色部分表明晶界；第3系列的黑点表明晶界的不同成分；第4系列较黑线组成部分表明分散在基体中不同成分的晶体)

米材料，其中不同成分的多层膜为超晶格材料，具有人们熟知的量子阱结构。第3系列为不同成分的第二相分布于多层膜间和晶粒间的纳米材料。如 Ga 偏析在纳米 W 的等轴晶界，将 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ga 放在一起球磨，形成纳米尺寸的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 被网状的非晶 Ga 膜分离的纳米材料均属此系列。第4系列为纳米尺寸的晶体（层状、杆状和等轴晶）弥散分布在不同成分基体中的复合纳米材料。例如纳米尺寸的 Ni<sub>3</sub>Al 沉淀粒子分布在 Ni 基体中的 Ni<sub>3</sub>Al/Ni 合金就属此系列，为0-3型复合。0-3型复合已广泛用于高温合金和其他材料中。例如将某种纳米陶瓷粒子弥散到金属或高分子材料中，可显著提高金属及高分子材料的室温及高温强度；将某种纳米粒子复合到陶瓷中，可显著改善陶瓷的塑性和韧性。因此，这类复合纳米材料在结构材料中获得了广泛的应用，已成为复合纳米材料研究热点之一。

### 三、纳米材料的发展历史

纳米材料和纳米结构无论在自然界还是在工程界都不是新生事物。在自然界存在大量的天然纳米结构，只不过在透射电镜应用以前人们没有发现而已。例如在许多动物中就发现存在约由30nm的磁性粒子组成的用于导航的天然线状或管状纳米结构（图1-2），在花棘石鳌类、座头鲸、候鸟等动物体内都发现了这种纳米磁性粒子。此外，还发现珍珠、贝壳是由无机CaCO<sub>3</sub>与有机纳米薄膜交替叠加形成的更为复杂的天然纳米结构，因而具有和釉瓷相似的强度，同时具有比釉瓷高得多的韧性。

在工程界，人类制备和应用纳米材料的历史至少可以追溯到1000多年以前。例如中国古代利用燃烧蜡烛的烟雾制成纳米碳黑，用于制墨和染料。中国古铜镜表面的防锈层经分析被证实为纳米SnO<sub>2</sub>薄膜。最近发现，古玛雅的绿色颜料也是具有纳米结构的混合材料，抗酸和生物侵蚀。约1861年，胶体化学的建立开始了对小于100nm的胶体系统的研究，但是那时人们并没有纳米材料的意识。1906年Wilm发现的Al-4%Cu合金的时效硬化，经精细X-射线和透射电镜研究发现，它是由Cu原子偏析形成的原子团（GP区）和与母相共格的纳米θ'沉淀析出而引起的。因此，时效在金属材料内沉淀析出小于100nm的粒子早成为提高金属材料特别是提高有色金属材料强度的重要技术，至今已在材料工程中得到广泛的应用。然而，这些都是人们非自觉地研究和应用纳米材料的过程，属于纳米材料发展的初始阶段。

1959年，美国物理学家、诺贝尔奖获得者Feynman题为“*There is a plenty of room at the bottom.*”的著名演讲，可以认为是纳米科技发展的一个重要里程碑。Feynman提出了许多超前的设想，如在原子或分子的尺度上加工制造材料和器件，将24卷大不列颠百科全书存贮到针尖大的空间，制造100个原子高度的机器，计算机的微型化——几千Å的电路和10~100个原子直径的导线。更为重要的是，他提出要实现微型化应采用蒸发的方法和需要更好的电子显微镜。该讲话

后来被许多关于纳米技术和纳米材料的重要文章所引用。

20世纪60至70年代有关纳米材料的理论有了一定的进展。1962年日本物理学家Kubo(久保)及其合作者对金属超细微粒进行了研究,提出了著名的久保理论。由于超细粒子中原子个数的减少,费米面附近电子的能级既不同于大块金属的准连续能级,也不同于孤立原子的分立能级,变为不连续的离散能级而在能级之间出现间隙。当该间隙大于热起伏能 $k_B T$ 时( $k_B$ 为波尔兹曼常数, $T$ 为热力学温度),金属的超细微粒将出现量子效应,从而显示出与块体金属显著不同的性能,这种效应称为久保效应。Halperin对久保理论进行了较全面的归纳,并用量子效应成功地解释了超细粒子的某些特性。1969年Esaki(江崎)和Tsu(朱肇祥)提出了超晶格的概念。所谓超晶格,是指两种或两种以上极薄的薄膜交替叠合在一起形成的多周期的结构。由固体物理可知,布里渊区的大小与材料的晶格周期密切相关。超晶格材料由于在两种交替生长的方向上引入了一个远大于原晶格常数 $a$ 的周期 $d$ ,而 $d$ 值又小于电子的德布罗意波的波长,这样,在原来周期性晶格势场上再加上这样一个人为引进的一维周期势场,使原来的能带结构分离为许多由能隙分开的狭窄的亚能带,使电子的共振隧穿发生了很大的变化。在生长方向上原来边界为 $\pi/a$ 的布里渊区会分裂成边界为 $k = \pi/d$ 的许多微小布里渊区,如图1-5所示。图中虚线表示原来的抛物线型能带分裂成许多实线所示的子带,称之为布里渊区的折叠。子带中的电子在此周期势场的外加电场作用下很容易通过 $E-k$ 曲线上 $\partial^2 E / \partial k^2 = 0$ 的点从正加速区进入负加速区,从而在宏观上出现负阻效应。1972年,张立刚等人利用分子束外延技术生长出100多个周期的AlGaAs/GaAs的超晶格材料,并在外加电场超过2V时观察到与理论计算基本一致的负阻效应,从而证实了理论上的预言,江崎因此获得1973年的诺贝尔物理奖。超晶格材料的出现,使人们可以像Feynman设想的那样能在原子的尺度上设计和制备材料。超晶格材料及其物理效应已成为当今凝聚态物理和纳

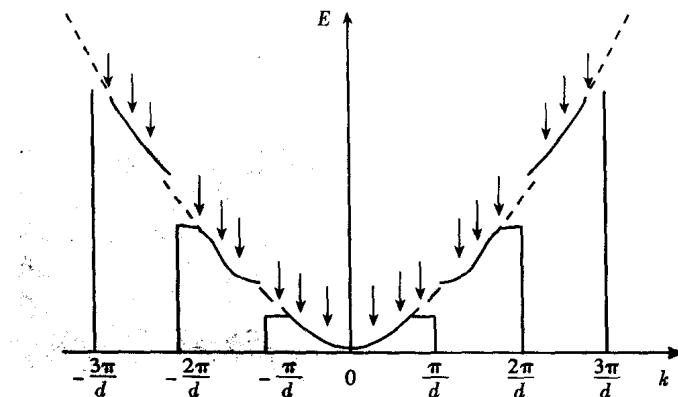


图1-5 超晶格的微小布里渊区和子能带

米材料最主要的研究前沿领域之一。

20世纪80至90年代是纳米材料和科技迅猛发展的时代，其标志有三点：①是纳米块体材料的出现；②是扫描隧道显微镜（STM）、原子力显微镜（AFM）的出现和应用；③是纳米材料学成为相对独立的学科。

1984年，德国Gleiter教授等人首先采用惰性气体凝聚法制备了具有清洁表面的纳米粒子，然后在真空中原位加压制备了Pd、Cu、Fe等金属纳米块体材料。1987年，美国Siegel等人用同样的方法制备了纳米陶瓷 $TiO_2$ 多晶材料。这些研究成果促进了世界范围的3维纳米材料的制备和研究热潮。

1980年以后STM、AFM的出现和应用，为纳米材料的发展提供了强有力的工具，使人们能观察、移动和重新排列原子。图1-6为在Si基底上Ge原子自组装堆积成的10nm见方、高1.5nm的“金字塔”的STM图像。用STM针尖搬动48个Fe原子组成半径

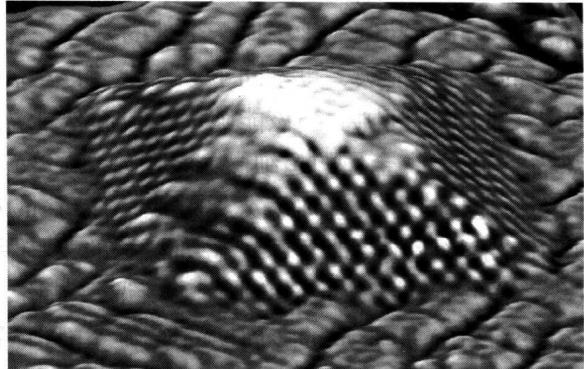


图1-6 Ge原子在Si基底上自组装形成的金字塔STM图像  
(图中每个圆点是单个Ge原子)

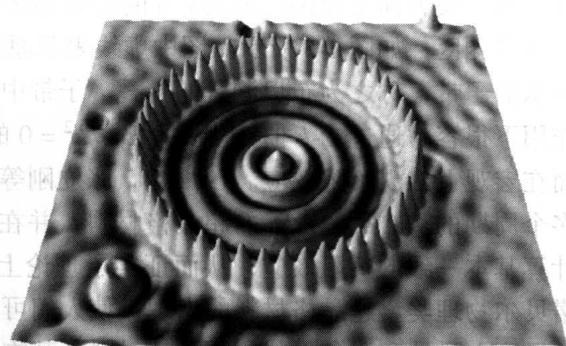


图1-7 量子栅栏的STM图像

为7.3nm的圆形“量子栅栏”(Quantum Corral)和使Co原子在Cu(111)面上组成的人工点阵，分别如图1-7和图1-8所示。用 $C_{60}$ 可在Cu表面上构成中国古老的、

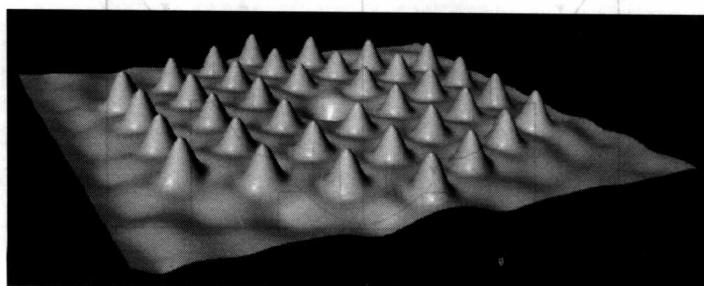


图1-8 Co原子在Cu的(111)面上形成的人工点阵

世界上最小的计算工具——布基球算盘，如图 1-9 所示。

1990 年 7 月在美国巴尔的摩召开了世界上第一届纳米科技学术会议，会议正式提出了纳米材料学、纳米生物学、纳米电子学、纳米机械学等概念，并决定正式出版《纳米结构材料》、《纳米生物材料》和《纳米技术》等学术刊物。这是纳米材料和纳米科技发展的又一个重要的里程碑，从此纳米材料和科技正式登上科学技术的舞台，形成了全球性的“纳米热”。

关于 1990 年以后纳米材料和科技的发展，可参考美国国家科技委员会下属纳米科学、工程与技术分会主席 M.C.Roco 在 2002 年美国 NSF 讨论会上发表的观点：

- 1) 1990~2001 年为第一发展阶段(Generation)，其标志是在镀层、纳米粒子和块体纳米结构材料中的被动的(Passive) 纳米结构。
- 2) 2001~2005 年为第二发展阶段，其标志是主动的(Active) 纳米结构，如晶体管、传动操作机构、自适应结构等。
- 3) 2005~2010 年为第三发展阶段，即 3 维纳米系统。这种 3 维纳米系统具有非均质的纳米构件，可用多种技术进行人工组装。
- 4) 2010 年后为第四阶段，即分子纳米系统阶段。

以上提法主要从工业和商业角度考虑。随着科学和技术的进步，上述各阶段的许多目标在实验室已提前实现。例如原预言 2005 年出现的单电子晶体管早已在许多实验室研制成功，其工作温度可接近室温，DNA 的组装、生物芯片都已进入实用阶段。

#### 四、纳米材料的发展趋势

纳米材料展现了异常的力学、电学、磁学、光学特性、敏感特性和催化以及光活性，为新材料的发展开辟了一个崭新的研究和应用领域。纳米材料向国民经济和高技术各个领域的渗透以及对人类社会进步的影响是难以估计的。然而，纳米材料毕竟是一种新兴的材料，要使纳米材料得到广泛的应用，还必须进行深入的理论研究和攻克相应的技术难关。这就要求人们采用新的和改进的方法来控制纳米材料的组成单元及其尺寸，以新的和改善的纳米尺度评价材料的方法，以及从新的角度更深入地理解纳米结构与性能之间的关系。

纳米材料的发展趋势至少包括以下三个方面：

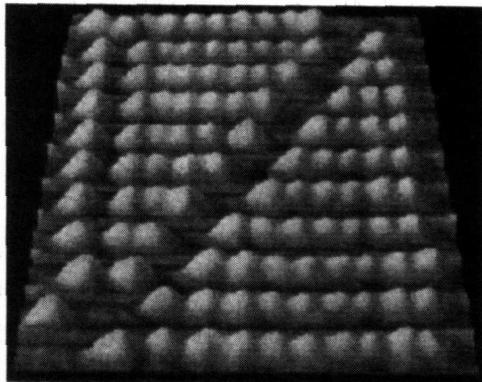


图 1-9 由  $C_{60}$  组成的世界上最小的算盘  
(每个  $C_{60}$  珠子可由 STM 针尖移动代表 1~10)

### 1. 探索和发现纳米材料的新现象、新性质

这是纳米材料研究的长期任务和方向，也是纳米材料研究领域的生命力所在。

### 2. 根据需要设计纳米材料，研究新的合成和制备方法以及可行的工业化生产技术

根据指定的性能设计所需的材料，不仅是纳米材料的发展趋势，也是所有材料设计的目标。纳米材料的性能取决于其组成单元的尺寸，是由尺寸决定的性能 (Size-dependent Properties)，具有尺寸效应。因此纳米材料的许多性能都具有临界尺寸。当组成单元的尺寸小于或相当于这一临界尺寸时，决定材料性能的物理基础发生变化，从而引起材料性能的改变或突变。因此，根据指定的性能设计纳米材料的关键之一是确定对应于该性能的临界尺寸。纳米材料的合成与制备是保证材料高性能的基础。因此，纳米材料的发展与进步在很大程度上取决于合成与制备方法的发展与进步，其中工业化的生产方法和技术的发展和进步尤为重要。可以认为，纳米材料、结构和器件只有实现了工业化生产，才能真正造福于人类。

### 3. 深入研究有关纳米材料的基本理论

目前，人们还不能很好地理解许多在纳米材料中出现的新现象。例如人们不能很好地理解或解释纳米材料的宏观变形与断裂机制。因此，需要大量的理论工作以指导关键性的实验和优化材料的性能，此外还需要计算机模拟。随着计算机科学的进步，人们能通过计算机模拟，利用分子动力学模拟指导进行纳米结构的合成与研究。可以认为，只有在有关纳米材料的基本理论取得长足的进步后，纳米材料的研究和开发才能迈上新的台阶和实现新的突破。

## 第二节 纳米材料的基本效应

纳米材料具有强烈的尺寸效应，其性能是由尺寸所决定的。纳米材料具有尺寸效应的基础是量子效应和表面（或界面）效应。

### 一、尺寸效应

所谓尺寸效应，就是当纳米材料的组成相的尺寸如晶粒的尺寸、第二相粒子的尺寸减小时，纳米材料的性能会发生变化，当组成相的尺寸小到与某一临界尺寸相当时，材料的性能将发生明显的变化或突变。图 1-10 表明  $\text{Ni}_3\text{Al}$  纳米复合材料的流变应力随  $\text{Ni}_3\text{Al}$  粒子的减小而发生变化。当  $\text{Ni}_3\text{Al}$  粒子的尺寸大于 10nm 的临界尺寸时，流变应力随  $\text{Ni}_3\text{Al}$  粒子尺寸的减小而减小。

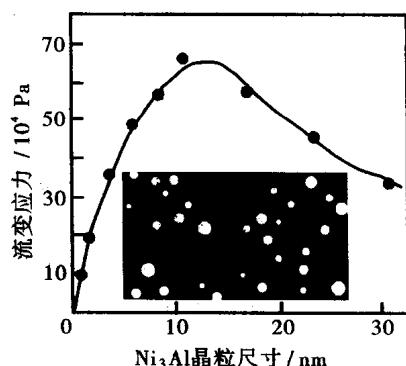


图 1-10  $\text{Ni}_3\text{Al}$  合金的流变应力与沉淀粒子  $\text{Ni}_3\text{Al}$  尺寸的关系

小而升高；当  $\text{Ni}_3\text{Al}$  的尺寸小于临界尺寸时，流变应力随  $\text{Ni}_3\text{Al}$  尺寸的减小而急剧降低。图 1-11 为纳米  $\text{ZnO}$  的光致发光谱。由图可以看出，随着  $\text{ZnO}$  尺寸的减小光致发光强度随激发光的波长减小而增加。

又如  $\alpha\text{-Fe}$ 、 $\text{Fe}_3\text{O}_4$ 、 $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  的矫顽力随着粒径的减小而增加，但当粒径小于临界尺寸时它们将由铁磁体变为超顺磁体，矫顽力变为零。此外，当  $\text{BaTiO}_3$ 、 $\text{PbTiO}_3$  等典型的铁电体在尺寸小于临界尺寸时就会变成顺电体。

库仑阻塞效应是纳米材料具有尺寸效应的又一实例。将一个电子注入一个纳米粒子或纳米线等称之为库仑岛的小体系时，该库仑岛的静电能将发生变化，变化量与一个电子的库仑能大体相当，即  $E_c = e^2/(2C)$ ，其中  $e$  为电子的电量， $C$  为库仑岛的电容。当  $C$  足够小时（如为  $\text{aF}$  数量级），只要注入一个电子，它给库仑岛附加的充电能  $E_c > k_B T$ ，从而阻止第二个电子进入该岛，这就是库仑阻塞效应， $E_c$  称作库仑阻塞能。库仑阻塞效应造成了电子的单个传输，是单电子晶体管、共振隧穿二极管和晶体管的基础。

纳米材料的尺寸效应还涉及纳米结构的稳定性。通过对纳米晶体材料和与其相应的非晶态的自由能进行的计算机模拟计算结果表明，当纳米结构的尺寸小于某一临界尺寸时就要发生纳米晶向非晶态转变的相变。图 1-12 表明在不同的温度范围内  $\text{Cu}$  的纳米晶自由能随  $\text{Cu}$  晶粒尺寸的变化，图中虚线和实线分别代表完整晶体和非晶态的自由能变化。由图可知，随着  $\text{Cu}$  晶粒尺寸  $D$  的减小， $\text{Cu}$  的自由能增大，当尺寸  $D$  小于大约  $14.4\text{\AA}^\ominus$  ( $1.4\text{nm}$ ) 时，纳米晶的自由能大于非晶态  $\text{Cu}$  的自由能而不能维持晶态。类似的还有用硅烷分解形成的纳米  $\text{Si}$  晶体材料。由 Raman 光谱分析表明，当  $\text{Si}$  晶体小于某一临界尺寸（约几 nm）时，多晶  $\text{Si}$  就会相变成非晶  $\text{Si}$ 。

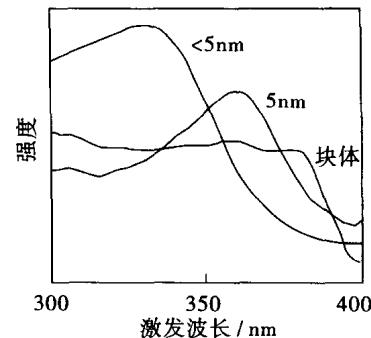


图 1-11 纳米  $\text{ZnO}$  光致发光谱

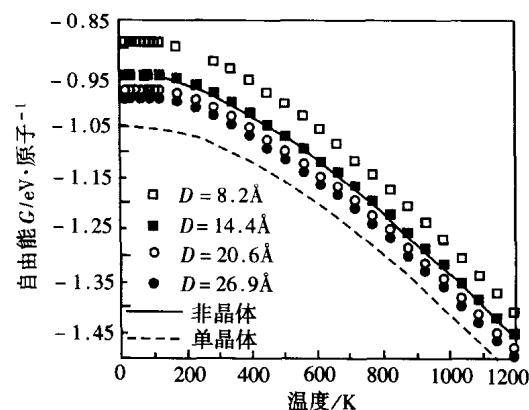


图 1-12 纳米晶  $\text{Cu}$  的自由能随晶粒尺寸  $D$  和温度的变化

$\ominus \quad 1\text{\AA} = 0.1\text{nm}$

## 二、量子效应

小尺寸 (nm) 系统的量子效应，是指电子的能量被量子化，形成分立的电子态能级，电子在该系统中的运动受到约束。类似的提法还有量子限域效应、量子尺寸效应或量子尺寸限制等。

随着金属微粒尺寸的减小，金属费米能级附近的电子能级由准连续变为离散能级的现象，以及半导体微粒存在不连续的最高被占据分子轨道和最低未被占据分子轨道，能隙变宽的现象，均称为量子效应。由固体物理可知，孤立的原子、微粒和块体金属与半导体材料具有不同的电子能带结构和态密度。图 1-13a、b 分别为金属和半导体的原子、微粒和块体的能带结构。由图可知，对于块体金属，其费米能级位于导带的中心，导带的一半被占据（图中黑色部分）。金属超细微粒费米面附近的电子能级变为分立的能级，出现能隙。

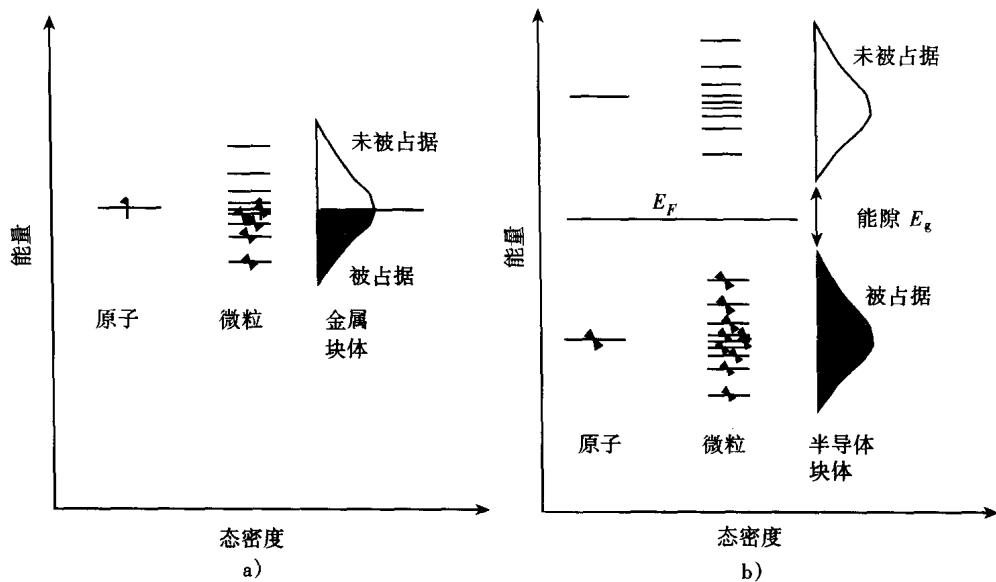


图 1-13 金属和半导体的原子、单个粒子及块体的电子能级示意图

a) 金属 b) 半导体

久保 (Kubo) 等人研究了金属超细微粒费米面附近电子能级状态的分布，提出了两个著名的公式。久保假设超细微粒呈电中性，认为从一个超细粒子中取走或放入一个电子都是十分困难的。从一个超细粒子中取走或放入一个电子克服库仑力所作的功  $W$  为：

$$W \approx e^2 / d \gg k_B T \quad (1-1)$$

式中， $e$  为电子的电量； $d$  为超细粒子的直径； $k_B$  为波尔兹曼常数； $T$  为热力学温度。这表明随着  $d$  值的下降， $W$  值增加，所以低温下热涨落很难改变超微粒