综 述

36

二维胶体晶体成形及应用研究进展

任明伟,范广宏,周永松,张荣亮,张雅铭

(先进成形技术与装备国家重点实验室,机械科学研究总院先进制造技术研究中心,北京 100083)

摘要:综述了二维胶体晶体的结构特点及成形驱动力,介绍了 LB(Langmuir-Blodgett)转移法、毛细组装法、电场沉积组装法、特殊装置组装法等二维胶体晶体成形方法的原理、成形过程及优缺点,同时概述了二维胶体晶体在微加工及微图案化、纳米传感器、纳米磁存储等领域的应用情况。

关键词:二维胶体晶体;微成形;功能/结构材料

中图分类号: O631 文献标识码: A

文章编号:1674-6457(2010)04-0036-07

Research Progress in Forming and Applications of Two-dimensional Colloidal Crystals

REN Ming-wei, FAN Guang-hong, ZHOU Yong-song, ZHANG Rong-liang, ZHANG Ya-ming (State Key Laboratory of Advanced Forming Technology & Equipment, Advanced Manufacture Technology Center of CAM, Beijing 10083, China)

Abstract: The structure characteristics and shaping driving force of two-dimensional(2D) colloidal crystal are introduced. The forming methods of 2D colloidal crystal, including LB (Langmuir-Blodgett) transfer method, capillary assembly method, electric field deposition assembly method, special equipment method are analysed to compare their advantages and disadvantages. At last the applications of 2D colloidal crystal in micro-forming process and micro-patterning, nano sensors, nano-magnetic storage fields are summarized.

Key words: 2D colloidal crystal; micro-forming; functional/structural materials

单分散胶体微球自组装构筑胶体晶体由于在光 子晶体^[1]、微成形^[2]、传感器^[3]、磁储存^[4]、光电调制 和激光技术^[5-6]等方面具有广泛应用,而引起越来 越多研究者的兴趣,成为重要的多学科交叉研究课 题。在毛细力、静电、重力场、电场等驱动力作用下, 胶体微球自组装构筑二维(2D)^[7]、三维(3D)^[8]长程 有序结构,形成胶体晶体(如图 1,2 所示)。

与由多层有序微球构成的三维胶体晶体相比, 二维胶体晶体一般是指具有单层有序结构的自组装





b 横断面照片

图 1 2D 有序胶体晶体的扫描电子显微镜(SEM)照片^[7]

Fig. 1 Scanning electron microscope (SEM) image of 2D colloidal crystals microspheres





a 密排六方排列

b 面心立方排列

图 2 3D 有序胶体晶体的排列方式模型^[8]

Fig. 2 A schematic of two packing modes of 3D colloidal crystals

微球。结构决定性能,二维胶体晶体独特的单层有 序晶体结构,为其带来了不同于三维胶体晶体的奇 特性能,更具实际应用优势。例如,在二维胶体晶体 中,可以单独定位任何一个微球,实现微纳米级二维 精确定位与有效输出,是未来芯片的主导材料。二 维胶体晶体的光学性质呈现周期性变化,在光学方 面的应用包括衍射光栅、抗反射涂料、光子禁隙晶 体、有序绝缘结构等。利用软刻技术^[9]及微接触印 刷技术^[10],二维胶体晶体可以在微米或纳米尺度上 实现微加工和图案化,如图 3 所示。制备响应速度 快、成本低、能耗小、性能优异的微型集成电路、信息 存储器件、微机电系统和微型光学元件。



图 3 胶体晶体的微图案化^[9] Fig. 3 Micro-patterned colloidal crystals

作为一种新型的功能材料,由微球单层组装构 筑的二维胶体晶体是微纳米电子学从实验室走向工 业生产的先决条件,在国民经济中的重要性日益凸 显。目前,国外如美国、欧洲、日本对二维胶体晶体 的研究较多,国内在这一领域的研究较少。文中将 对国外二维胶体晶体的成形方法及应用情况进行概 括和介绍。

1 二维有序胶体晶体成形方法

单分散胶体微球在驱动力作用下可以有序组装 或紧密堆积成二维、三维胶体晶体^[11]。二维有序胶 体晶体成形的关键是如何实现微球的单层有序排 列。目前,二维有序胶体晶体成形方法研究热点包 括:如何控制胶体晶体层数,如何根据需要调节晶格 结构,如何避免成形缺陷及如何成形大面积有序结 构等。根据成形过程中主驱动力的不同,可以将二 维有序胶体晶体的成形方法总结为以下4种:LB (Langmuir-Blodgett)转移法、毛细组装法、电场沉 积组装法、特殊装置组装法。

1.1 LB 转移法

LB转移法是 20 世纪 30 年代由 Langmuir 和 Blodgett 开创的分子组装方法,后来逐渐成为一种 简便、有效的胶体微球组装技术,主要原理为:首先, 在液/气或液/液界面上形成单层的胶体微球薄膜; 然后,将其垂直或水平转移到固体基片表面;最后, 微球在基片上自组装成形单层有序胶体晶体。胶体 微球在液/气或液/液界面初步组装的驱动力是静电 作用和表面张力作用^[12-13],微球被转移到基片表面 后,粒子部分浸渍在基片液体层中,液/气界面的变 形引起粒子之间强烈的长程毛细作用^[14],驱动微球 自组装构筑二维有序胶体晶体。

早期,使用LB转移法成形二维有序胶体晶体, 微球的覆盖率较低,一般不会超过80%,Kondo^[15] 分别用烷氧基和3-氨丙基基团改性二氧化硅微球 后得到了紧密排列的二维有序胶体晶体结构,但因 为多了一步改性步骤,使其通用性受到一定的限制。 M. Giersig等^[16]报道了一种较为简单、覆盖率高、 且适用性较强的LB转移成形法,其具体过程为:先 将单分散微球分散液滴到水面上,微球在水面上以 较为疏松的状态单层排列,接着将适量十二烷基硫 酸钠水溶液滴到水面上,疏松单层微球立刻被压缩 紧密排列,最后再用硅片将单层微球移出并使水分 蒸发,微球排列进一步规整,得到较大面积的单层有 序胶体晶体结构(如图4所示)。



- 图 4 液/气界面 LB 转移法成形单层有序胶体晶体^[16]
- Fig. 4 The preparation process of particle monolayer by Transfer from the Water

与液/气界面上微球单层有序排列需要表面活 性剂驱动相比,微球在液/液(油/水)界面上更易排 成单层紧密结构,而且这个过程是可控的^[17-19]。 Stumpe等^[20]对以水/烷烃为界面,LB转移法成形 二维有序胶体晶体进行了系统的研究:首先,将一定 浓度的微球分散液滴到水/正己烷界面上,滴加量以 水/正己烷界面恰好被单层微球覆盖为止;然后,将 预先放在水相中的亲水基片缓慢提出,在基片上得 到单层排列微球;最后,控制基片上液体挥发速度, 调节微球自组装的最佳条件,成形二维有序胶体晶 体,主要过程如图 5 所示。这种方法简单易行,具有 很好的普适性。



图 5 液/液界面 LB 转移法成形单层有序胶体晶体^[20]

Fig. 5 Schematic description of the fabrication of particle monolayer by transfer from the water-hexane interface

1.2 毛细组装法

LB 转移法构筑二维有序胶体晶体方法简单,但 需将单层微球转移到基片上,容易造成晶格缺陷,且 较难实现大面积二维胶体成形。毛细组装法没有转 移步骤,微球直接悬浮在分散液中,分散液与基片接 触形成弯月面。随着分散液的蒸发,在相互吸引的 毛细作用和对流作用下,微球紧密排列形成二维有 序结构,文中将这种成形方法简称为毛细组装法。 按照基片放置位置及运动方式的不同,可将毛细组 装法细分为以下 2 种:平面毛细组装法、垂直提拉毛 细组装技术。

1.2.1 平面毛细组装法

平面毛细组装法最早由 Nagayama 等^[21]提出, 原理如下(如图 6 所示):将分散有单分散微球的溶



1. 微球分散液
 2. 玻璃基片
 3. 聚四氟乙烯环
 4. 布拉埃斯板
 5. 螺丝
 钉
 6. 显微镜桌
 7. 玻璃罩
 8. 物镜^[21]

图 6 基本实验装置示意 Fig. 6 Scheme of the basic experimental cell

液滴到基片上,在聚氟乙烯环内形成中间低四周高 的弯月面,溶剂在一定湿度下缓慢蒸发后,在毛细力 作用下微球相互吸引组装成紧密排列的二维有序胶 体晶体。这种方法的缺点是溶剂蒸发较慢,得到的 二维有序结构面积较小。

鉴于以上缺点,Orlin D. Velev 和其合作者^[22] 对上述方法进行了改进(如图 7 所示):装置中 2 块 基片(沉积基片和结晶基片)间的夹角为 23°,将分 散有微球分散液滴到基片连接处,在毛细作用下,液 滴在两基片间形成弯月状,在电动机牵引下沉积基 片缓慢向右运动,随着基片移动微球在结晶基片上 自组装成形单层有序胶体晶体。

Nagayama 等认为当湿度较高、分散液蒸发较 慢时,可以得到晶体结构较好的二维有序胶体晶体;

38



图 7 带有牵引装置的平面毛细组装法成形二维胶体晶 体示意^[22]

Fig. 7 Schematic of the coating apparatus. The inset above illustrates the process of convective assembly driven by the evaporation flux

而 Orlin D. Velev 等人的实验结果却表明湿度的控制及溶剂蒸发速度的快慢对微球的二维组装没有明显的影响,牵引作用下微球自组装机理还有待进一步探讨。

另外,Van Duyne 等^[23]在 Nagayama 工作基础 上,研究了旋涂法成形单层有序胶体晶体,原理如 下:在旋转离心力作用下,微球分散液在基片表面润 湿、展开、覆盖,分散液的蒸发速率和粒子的排列速 率比普通的平面毛细法都快。旋涂法要形成二维有 序结构关键是分散液和基片完全润湿,并且微球和 基片间存在弱的静电排斥力,多数情况下需要在微 球分散液中加入表面活性剂来提高组装效果。旋涂 法的优点是成形时间短,缺点是不能有效控制组装 层数,边缘易出现多层胶体晶体结构。

1.2.2 垂直提拉毛细组装技术

在提出了平面毛细组装法之后, Nagayama 及 其合作者^[24]又开发了垂直提拉技术,其成形机理如 下(如图 8 所示):基片垂直地浸入微球分散液中,在 润湿作用下基片和分散液形成弯月面,在电脑控制 牵引机带动下,基片以 0.1~30 μm/s 的速度从分 散液中提出,在弯月面相对基片向下移动的同时,分 散液蒸发,在毛细作用力下,微球在基片上自组装成 形有序结构。

用垂直提拉技术可以形成 2D 或 3D 有序结构, 但是通过改变微球的浓度或提拉的速率,可以控制 微球组装层数,成形单层有序结构,各参数间的关系 符合以下公式:



图 8 垂直提拉自组装过程示意[24]

Fig. 8 Schematics of the setup for layered particle array formation

$$v_w = v_c^{(k)} = \frac{\beta I}{0.605} \frac{j_e \varphi}{k d (1-\varphi)}$$

式中:v_w为基片提拉速率;v_c^(k)为提拉速率控制的胶体晶体成形速率;βI为试验常数;j_e为溶剂蒸发速率;φ为微球的体积分数;k为组装的层数;d为微球的粒径。

由于使用以上装置,要想得到单层有序结构需 要控制的条件较多,Nagayama 等^[25]对上述装置进 行了改进,如图 9a 所示。与如图 8 所示装置相比,



图 9 改进的垂直提拉组装装置示意



在结晶基片旁边多了一个起毛细作用的支撑基片, 由于支撑基片和结晶基片的距离很小,在毛细作用 下,分散液液面提高了 H,形成了一个较小的弯月 面,这样当结晶基片在电脑控制下缓慢上提,分散液 蒸发,微球在结晶基片上自组装形成二维胶体晶体 结构。图 9a 装置在进行 300 nm 以下微球单层自组 装时非常有效,当微球直径大于 400 nm 时,由于分 散液无法长时间稳定,需用如图 9b 所示装置。垂直 提拉毛细技术与平面毛细技术相比,优点是成形速 率较快,可控性强,形成的有序结构比较均匀且面积 较大,可达到平方厘米级;缺点是仪器较为复杂,普 适性不是非常高。

上述几种方法都是在固体基底(如玻璃片、硅晶 片、云母等)上组装二维胶体晶体,基片表面的性质 及对晶体生长的控制是影响有序二维胶体晶体成形 的关键因素,若基底表面不够光滑,分散液中微球的 移动会受到影响,粒子在到达有序区之前不可逆的 吸附到基底表面,胶态晶体自组装缺陷。另外,胶体 微球浓度、粒径大小及分布等因素对二维胶体晶体 的成形也有影响。

1.3 电场沉积组装法

在电场作用下,带负(正)电荷胶体微球在阳 (阴)极上沉积、排列、构筑二维胶体晶体的成形方法 称为电场沉积组装法。在这种方法中,微球有序排 列的实现需要有足够大的电场强度,若电场强度太 小,微球间的电能小于势能,无法形成有序结构。 Kumacheva等^[26]利用此法将聚合物微球在图案化 氧化锢锡(IT0)基片表面沉积,实现了大面积二维 有序胶体晶体的成形,研究发现通过调节电沉积参 数,如电压、沉积的时间、胶体粒子的电泳迁移率、 TIO 表面沟槽的宽度等,可以控制胶体微球的排列 从无序到有序转变。当加入新的粒子后,在沟槽里 的有序相与新到达的胶体粒子之间通过挤压而使胶 体微球重新组装,最终成形大面积二维胶体晶体。 该方法已经应用到了许多胶体体系,例如,微米级硅 胶体或聚合物乳胶,纳米金粒子。

1.4 特殊装置组装法

采用用 LB 转移法或毛细法组装的二维有序薄 膜面积最大也不过平方厘米级,不能满足大面积应 用领域的需要。Picard 等^[27-29]提出了采用特殊装 置来成形二维有序胶体晶体,其组装过程如下:在电 机带动下,表面吸附厚约 5 μm 水层的亲水玻璃圆 柱在聚四氟乙烯支架上缓慢旋转,将微球分散液注 入这一水层后,在表面张力及离心力等几种驱动力 综合作用下,微球在水/气界面吸附、排列、组装成单 层结构并被转移到基片上,成形二维有序胶体晶体。 当基片亲水时,圆柱与基片的相对运动和其自身的 旋转反向;当基片疏水时,圆柱与基片的相对运动和 其自身的旋转同向,如图 10 所示。由于圆柱和基片



图 10 特殊装置组装法成形二维有序胶体晶体示意[29]

Fig. 10 Schematics of forming 2D colloidal crystals microspheres with DTLF device

间有 100 μm 的距离,在转移过程中单层微球的二 维有序性不会被破坏。采用这种特殊装置,微球的 单层排列和转移连续完成,可以在较短得时间内成 形较大面积的二维有序胶体晶体结构。

2 二维有序胶体晶体的应用

二维胶体晶体独特的有序结构使其具有不同于 单个微球或无序排列胶体微球结构的光学特 性^[30-31]、电学特性^[32]、磁学特性^[33]等,这些特性为设 计和制造新型光学、电学以及磁学设备提供了可能。 目前,二维有序胶体晶体应用的热点领域包括:微加 工及微图案化,纳米薄膜传感器,纳米磁存储材料。

2.1 微加工及微图案化^[2]

Van Duyne^[34]采用纳米球光刻技术(nanosphere lithography, NSL)以2D有序胶体晶体为 沉积掩膜,对目标材料进行限域构筑,得到纳米级有 序可控微结构图案。Hyunjung^[35]采用接触光刻技 术(Contact Area Lithography, CAL)在组装有 2D 有序胶体晶体的基片上加入 OTS 溶液,将微球刻 饰掉之后,再做选择性的沉积或刻饰,得到纳米级有





图 11 二维有序胶体晶体接触刻印技术示意^[35] Fig. 11 Schematic illustration of the CAL procedure

2.2 二维胶体晶传感器^[3]

二维胶体晶传感器具有更高的分辨率,能精确 地测定环境中所存在的多种有害物质,用于检测和 改善环境质量。二维胶体晶传感器具有更小的体 积,小到可以在人体内直接与病源接触,免除病人手 术的痛苦和无奈,为人类疾病的治疗和控制提供了 更为快捷的途径。二维胶体晶传感器具有很高的灵 敏程度,可以用在智能机器人的视觉和嗅觉上,为人 类生活进步和科学研究提供基础和保障。

2.3 胶体晶体磁存储材料[4]

二维胶体晶体磁存储材料具有更小的体积、更 高的存储密度和更永久的存储能力。例如,直径为 1 μm 的微球组装成的 2D 有序胶体晶体,可以携带 的信息量多达每平方厘米 100 兆比特,甚至更多,其 存储密度比传统磁盘高了好几个数量级。特定材料 的纳米颗粒用在磁存储中不仅可以提高音质和图像 的质量,还有很好的信噪比。

实际上二维有序结构薄膜材料在电子器件、光 学器件、环境检测、高效能量转化、催化及医学等研 究领域都有十分重要的应用。

3 结语

近10多年来,众多科学家在二维有序胶体晶体

成形及应用方面做了深入研究,所涉及到的技术和 装置也越来越先进和便捷。关于二维有序胶体晶体 成形机理虽然有一些研究,但还有待完善,许多学者 正在做着非常有益的努力。目前,二维有序胶体晶 体已经在社会生活的各个方面发挥重要的作用,但 可以预计其作用还不限于这些,随着相关领域研究 的深入,必将为新材料、先进成形等领域带来跨时代 的影响,成为促进科技发展的新动力。

参考文献:

- [1] ZHANG J H, SUN Z Q, YANG B. Self-assembly of Photonic Crystals From Polymer Colloids[J]. Current Opinion Colloid & Interface Science, 2009, 14(2): 103-114.
- [2] PETER A, KRALCHEVSKY N D, DEKNOV. Capillay Forces and Structuring in Layers of Colloid Particles[J]. Current Opinion Colloid & Interface Science, 2001,6(4):383-401.
- [3] STEIN A, LI F, DENNY N R. Morphological Control in Colloidal Crystal Templating of Inverse Opals, Hierarchical Structures, and Shaped Particles[J]. Chemistry of Materials, 2008, 20(3): 649-666.
- [4] SUN S, MURRAY B, WELLER D, et al. Monodisperse FePt Nano-particles and Ferromagnetic FePt Nanocrystal Superlattices [J]. Science, 2000, 287: 1989-1992.
- [5] MICHELETTO R, FUKUDA H, OHTSU M. A Simple Method for the Porduction of a Two-dimentional, Odreerd Array of Small Latex Partides[J]. Lanmguir, 1995, 11: 3333-3337.
- [6] YAMAKI M, HIGO J, NAGAYAMA K. Size-dependent Separation of Colloidal Partieles in Two-dimentional Convective Self-assembly [J]. Langmuir, 1995,11(8): 2975 -2978.
- [7] LI J.ZHANG Y. Porous Polymer Films with Size-tunable Surface Pores[J]. Chemistry of Materials, 2007, 19(10):2581-2584.
- [8] CONG H L, CAO W X. Colloidal Crystallization Induced by Capil-lary Force [J]. Langmuir, 2003, 19 (20): 8177-8181.
- [9] YAO J M, YAN X, LU G, et al. Paterning Colloidal Crystals by Lift-up Soft Lighography [J]. Advanced Materials, 2004, 16(1): 81-84.
- [10] YAN X, YAO J M, LU G, et al. Microcontact Printing of Colloidal Crystals[J]. Journal of the American Chemical Society, 2004, 126(34): 10510-10511.
- [11] XIA Y, GETS B, YIN Y, et al. Monodispesred Colloi-

dal Spheres: Old Material with New Appliactions[J]. Advanced Materials, 2000,12(10):693-713.

- [12] HURD A J, SCHAEFER D W. Diffusion-limited Aggregation in Two Dimensions[J]. Physical Review Letters, 1985, 54(10):1043-1046.
- [13] ARMSTRONG A J , MOCKLER R C, SULLIVAN W J. Isothermal-expansion Melting of Two-dimensional Colloidal Monolayers on the Surface of Water[J]. Journal of Physics: Condensed Matter, 1989, 1(9): 1707-1730.
- [14] STAMOU D, DUSCHL C, JOHANNSMANN D. Longrange Attraction bewteen Colloidal Spheres at the Air-water Interface: the Conseq-uence of an Irregular Meniscus [J]. Physical Review, 2000, 62(4): 5263-5272.
- [15] KONDO M, SHINOZSKI K, BERGSTROEM L, et al. Preparation of Colloidal Monolayers of Alkoxylated Silica Particles at the Air-liquid Interface [J]. Langmuir, 1995, 11(2):394-397.
- [16] RYBCZYNSKI J. EBELS U, GIERSING M. Largescale, 2D Arrays of Magnetic Nanoparticles [J]. Colloids and Surfaces A, 2003, 219(1-3):1-6.
- [17] AVEYARD R, CLINT J H, NEES D, Compression and Structure of Monolayers of Charged Latex Particles at Air/water and Octane/ Water Interfaces [J]. Langmuir, 2000, 16(4): 1969-1979.
- [18] AVEYARD R, CLINT J H, NEES D, et al. Structure and Collapse of Particle Monolayers under Lateral Pressure at the Octane/Aqueous Surfactant Solution Interface[J]. Langmuir, 2000, 16(23): 8820-8828.
- [19] REYNAERT S, MOLDENAERS P, VERMANT J. Control Over Colloidal Aggregation in Monolayers of Latex Particles at the Oil-water Interface[J]. Langmuir, 2006, 22(11): 4936-4945.
- [20] GOLDENBERG L M, WAGNER J R, STUMPE J.et al. Simple Method for the Preparation of Colloidal Particle Monolayers at the Water/ Alkane Interface [J]. Langmuir, 2002, 18(14):5627-5629.
- [21] DENKOV N D, VELEV O D, KRALCHEVSKY P A, et al. Mechanism of Formation of Two-dimensional Crystals from Latex Particles on Sub-strates [J]. Langmuir, 1992,8(12):3183-3190.
- [22] BRIAN G, PREVO, ORLIN D. Controlled Rapid Deposition of Structured Coatings from Micro-and Nanoparticle Suspensions[J]. Langmuir ,2004, 20(6): 2099-2107.
- [23] HULTEEN J C, van DUYNE R P. Nanosphere Lithography: A Materials General Fabrication Process for Periodic Particle Array Surfaces [J]. Journal of Vacuum Science and Technology A , 1995, 13 (3):

1553-1558.

- [24] ANTONY S, DIMITROV K, NAGAYAMA. Continuous Convective Aassembling of Fine Particles into Two-dimensional Arrays on Solid Surfaces[J]. Langmuir, 1996, 12(5):1303-1311.
- [25] ANTONY S, DIMITROV T, MIWA K, et al. A Comparison between the Optical Properties of Amorphous and Crystalline Monolayer of Silica Particles[J]. Langmuir, 1999, 15(16): 5257-5264.
- [26] KUMACHEVA E, GOLDNIG R K, MALLARD, et al. Colloid Cyrstal Gorwth on Mesoscopically Patterned Surfaces: Effect of Confinement[J]. Advanced Materials, 2002, 14(3): 221-223.
- [27] PICARD G, NEVERNOV I, ALLIATA D, et al. Dynamic Thin Laminar-flow Method for Making Protein Monolayers[J]. Langmuir, 1997, 13(2): 264-276.
- [28] PICARD G. Fine-particle 2D Crystals Prepared by the Dynamic Thin Laminar-flow Method[J]. Langmuir, 1997, 13(12):3226-3234.
- [29] PICARD G. Fine Particle Monolayers Made by a Mobile Dynamic Thin Laminar Flow (DTLF) Ddevice
 [J]. Langmuir 1998, 14(13): 3710- 3715
- [30] KAGAN C R, MURRAY C B, NIRMAL M, et al. E-lectronic Energy Transfer in CdSe Quantum Dot Solids
 [J]. Physical Review Letters, 1996, 76(9): 1517-1520.
- [31] PILENI M P. Interaction of 2-mercaptopyrimidine and 4,4'-bipyri-dine and Competition Experiments between Bipyridines and 1, 10 '-phenanthroline for the Thiol Layer on Au(111) by STM[J]. Applied Surface Science,2001,171(1-2):89-100.
- [32] COLLIER C P,SAYKALLY R J,SHIANG J J, et al. Reversible Tuning of Silver Quantum Dot Monolayers Through the Metal-insulator Transition [J]. Science, 1997,277:1978-1981.
- [33] YANG H T, SHEN C M, SU Y K, et al. Self-assembly and Magnetic Pproperties of Cobalt Nanoparticles
 [J]. Applied Physics Letters, 2003, 82(26): 4729-4731.
- [34] HAYNES C L, VAN DUYNE R P. Nanosphere Lithography: A Versatile Nanofabrication Tool for Sstudies of Size-dependent Nanoparticle Optics [J]. Journal of Physical Chemistry B ,2001, 105(24):5599-5611.
- [35] CHANGDEUCK B, HYUNJUNG S. Contact Area Lithography (CAL): A New Approach to Direct Formation of Nanometric Chemical Patterns[J]. Chemistry of Materials, 2006, 18(5):1085-1088.

42