

# 电化学组装法制备对-巯基苯胺/聚苯胺 纳米有序导电聚合物膜\*

张红平 罗瑾 黄怀国 吴玲玲 林仲华

(厦门大学固体表面物理化学国家重点实验室, 化学系, 物理化学研究所, 厦门, 361005)

**摘要** 提出了制备二维纳米有序有机导电聚合物膜的新方法——电化学组装法, 应用该方法在电位脉冲的作用下使苯胺聚合到对-巯基苯胺修饰的金电极上, 获得了致密、有序的对-巯基苯胺/聚苯胺(*p*-aminothiophenol/polyaniline, PA TP/PAN I)导电寡聚物薄膜。用STM研究了Au(111)/PA TP/Au(111)/PA TP/PAN I膜表面的二维有序性, 用SERS谱表征了Au(粗糙表面)/PA TP/Au(粗糙表面)/PA TP/PAN I膜的结构和成分, 并以 $[Fe(CN)_6]^{3-}$ / $[Fe(CN)_6]^{4+}$ 为探针研究了其电子传递性能。结果表明用电化学组装法制备的PA TP/PAN I膜在纳米尺度上是二维有序的, 且具有良好的电子传递性能。

**关键词** 电化学组装, 对-巯基苯胺, 聚苯胺, 纳米有序导电聚合物膜

**分类号** O 646

自组装技术是制备二维有序结构材料的一种重要的化学方法, 但是由于大多采用烷基硫醇<sup>[1~7]</sup>或偶氮苯及其衍生物<sup>[8~10]</sup>进行组装, 自组装单层(SAMs)的导电性一般都较差, 这在一定程度上限制了SAMs的应用范围。本文提出一种制备二维有序有机导电聚合物膜的方法——电化学组装法(electrochemical assembly, ECA), 基本原理如图1所示。

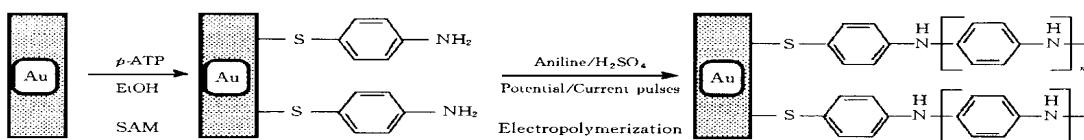


Fig 1 Schematic representation of ECA for preparing organic molecular films

第一步, 先使既含苯环又含巯基的小尺寸分子对-巯基苯胺(*p*-aminothiophenol, 4-aminothiophenol或4-aminobenzenethiol, PA TP或4-A TP)吸附在电极表面, 利用巯基化合物同金属(如Au, Ag, Cu, Pt等)之间强烈的配位作用形成稳定的有序吸附单层; 或者控制电位, 使邻苯二胺(*o*-phenylenediamine, OPD)以2个氨基垂直吸附于电极上形成有序单层。

第二步, 在一定的电位或电流脉冲作用下, 使苯胺(Ailine)或邻苯二胺等有机分子逐层聚合从而形成一种寡聚物薄膜, 我们期望这种同基体上排列有序的分子聚合所形成的膜也是有序的。由于恒电流法和循环伏安法制备的聚苯胺(PAN I)一般都较厚, 这很可能导致膜中分子排列的无序化, 因此本文不采用这两种聚合方法。ECA将有序吸附同定量电聚合结合起来, 具有简便易控的特点, 同SAMs相比, 成膜的寡聚物链长可藉聚合电量方便地加以控制。

收稿日期: 1998-07-29 联系人: 罗瑾 第一作者: 张红平, 男, 30岁, 博士研究生

\* 国家自然科学基金(批准号: 29703006和29833060)资助课题

无需事先合成目标分子。

## 1 实验部分

### 1.1 试剂与仪器

PA TP(90%, Sigma 公司); 其余试剂均为分析纯; 三次去离子水经 18 MΩN anopure 超纯水系统净化后使用。

Nano scope III 系统(美国 DI 公司), 使用铂铱针尖, 在恒电流方式下扫描; Lab Ram I 型共焦显微喇曼谱仪(法国 Dilor 公司), 激发线波长为 632.8 nm, 到达样品的功率约为 5 mW; CHI 660 型电化学综合测试仪及计算机控制的 PAR 273 型恒电位仪 STM 和 SERS 实验在室温大气条件下进行。

### 1.2 膜的制备

Au/PA TP 有序吸附膜的制备方法参见文献[11~13], 圆盘金电极表面先用 6# 金相砂纸打磨, 然后依次用 0.3 μm 和 0.05 μm 的刚玉微粉抛光, 经超声清洗并用大量超纯水淋洗后, 在刚配制的 piranha 溶液(体积比为 3:1 的 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>/30% H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)中处理 5 min, 取出后依次用大量超纯水、无水乙醇或丙酮淋洗, 用高纯氮气吹干后立即浸入 1 mmol·L<sup>-1</sup> 或 10 mmol·L<sup>-1</sup> 的 PA TP/乙醇溶液中进行自组装(室温下), 时间从 2 s 到 24 h 不等, 组装好的有序吸附膜依次用超纯水、无水乙醇淋洗, 高纯氮气吹干后备用。自制的金单晶球经退火, 超纯水、无水乙醇淋洗和高纯氮气吹干后使用。Au/PA TP/PANI 膜是以 Au/PA TP 有序吸附膜为基底, 在 1 mmol·L<sup>-1</sup> 苯胺/1 mol·L<sup>-1</sup> H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液中, 加 1~3 个电位脉冲(电位区间: -0.2~0.9 V; 脉冲宽度: 0.1 s)作用下得到的, 经超纯水淋洗后使用。

## 2 结果与讨论

### 2.1 表面形貌的 STM 研究

图 2 为 Au(111) 单晶面组装上 PA TP 后所形成的基底及在这种基底上聚合了 PANI 后所得寡聚物的 STM 图象。图 2(A) 为组装时间仅 2 s 的 Au(111)/PA TP 基底在 114 nm × 114 nm 范围内扫描的图象。尽管每个小白点的尺寸(4~6 nm)大于 Bard 等<sup>[9]</sup>报道的 PA TP 自组装膜中分子的尺寸(0.43 nm), 它们仍呈线条状或鲱鱼骨状结构分布在 Au(111) 表面, 这可

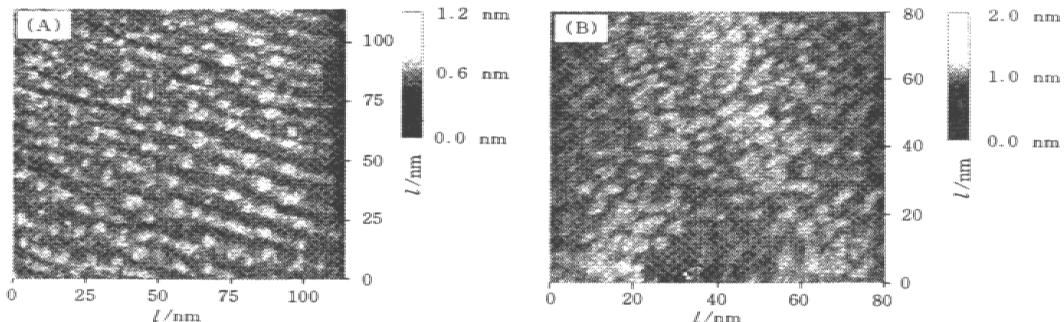


Fig. 2 STM images of a 114 nm × 114 nm area of a PA TP monolayer adsorbed on Au(111) surface: constant-current mode,  $V_b = 50$  mV,  $I_t = 400$  pA (A) and a 80 nm × 80 nm area of a PA TP/PANI oligomer film electro-polymerized on Au(111) surface: constant-current mode,  $V_b = 20$  mV,  $I_t = 1.556$  nA (B)

能是由于苯环共轭结构的影响,使得每5~10个分子在自组装的初始阶段因凝聚而形成“簇”结构。Au(111)/PATP/PANI膜(PATP/Au基底自组装时间为24 h)在80 nm×80 nm范围内扫描的图象[图2(B)]给出了平整、致密、均匀和有序的电化学组装膜的表面形貌,代表PANI单元的小白点的平均粒径为~5 nm,表明苯胺分子在聚合时承继了PATP有序吸附膜基底的有序性。

## 2.2 膜的SERS研究

吸附在Au电极(经电化学粗糙)上的PATP(自组装时间为1 h)的SERS谱(图3b)与PATP固体粉末的Raman光谱(图3a)相比有明显不同,峰位置普遍位移,相对强度显著变化,而且图3a中2 576 cm<sup>-1</sup>处代表S—H振动的峰(图3中未给出)在图3b中消失,尽管我们还没有得到Au—S振动的直接证据,这也间接证明PATP通过其巯基上的S原子吸附到Au表面。此外,只能用CT机理来解释只有4种***b***<sub>2</sub>模式(*8b*, *19b*, *3*, *9b*)得到增强的实验结果,表明吸附的PATP分子是“站立”在Au表面的,而不是“平躺”着的。图3c是PATP/PANI膜的SERS谱,其中1 383 cm<sup>-1</sup>和606 cm<sup>-1</sup>处两个峰明显增强,1 383 cm<sup>-1</sup>处的峰被归属为N—N-二苯基-1,4-苯二胺(*N*-*N*-diphenyl-1,4-benzenediamine)自由基阳离子(BBB<sup>+</sup>)中C—N的伸缩振动<sup>[14]</sup>。1 628 cm<sup>-1</sup>处的峰代表N—H的变形振动,1 583, 1 183, 606 cm<sup>-1</sup>处的谱带是对位二取代苯环所特

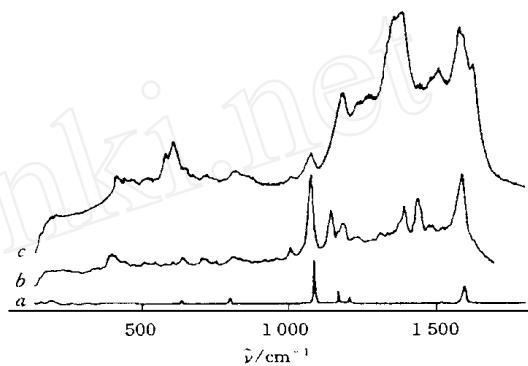


Fig. 3 Normal Raman spectra of solid PATP (a), SERS spectrum of Au/PATP (b) and SERS spectrum of Au/PATP/PANI(c)  
Excitation line: 632.8 nm.

Table 1 Assignment of the Raman band frequencies of PATP and PANI\*

a	b	c	Assignment
1 594m	1 585vs	1 628vs	δ <sub>CH</sub>
		1 583vs	ν <sub>CC</sub> , 8 <i>b</i> ( <i>b</i> <sub>2</sub> )
		1 509m	ν <sub>CC</sub> + δ <sub>CH</sub> , 19 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>1</sub> )
	1 436s		ν <sub>CC</sub> + δ <sub>CH</sub> , 19 <i>b</i> ( <i>b</i> <sub>2</sub> )
	1 391s		δ <sub>CH</sub> + ν <sub>CC</sub> , 3( <i>b</i> <sub>2</sub> )
		1 383vs	ν <sub>CNC</sub>
		1 358vs	
1 206w			
1 172m	1 182m	1 183s	δ <sub>CH</sub> , 9 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>1</sub> )
	1 145s		δ <sub>CH</sub> , 9 <i>b</i> ( <i>b</i> <sub>2</sub> )
1 085s	1 077vs	1 080m	ν <sub>CS</sub> , 7 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>1</sub> )
	1 002m		γ <sub>CC</sub> + γ <sub>CCC</sub> , 18 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>1</sub> )
	818vw	818w	π <sub>CH</sub> , 10 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>2</sub> )
798w			ν <sub>CH</sub> + ν <sub>CS</sub> + ν <sub>CC</sub> , 1( <i>a</i> <sub>1</sub> )
	707vw	719w	π <sub>CH</sub> + π <sub>CS</sub> + π <sub>CC</sub> , 4( <i>b</i> <sub>1</sub> )
635vw	639vw		γ <sub>CC</sub> , 12( <i>a</i> <sub>1</sub> )
		606s	δ <sub>CC</sub> , 6 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>1</sub> )
		585s	
		417m	
	387w		π <sub>CC</sub> , 16 <i>a</i> ( <i>a</i> <sub>2</sub> )
199vw			π <sub>CN</sub> + π <sub>CS</sub> + π <sub>CC</sub> , 10 <i>b</i> ( <i>b</i> <sub>1</sub> )

\* a, b, c are signed in Fig. 3

有的振动模式。这表明苯胺同吸附膜中的 PAPT 分子聚合时采取了以苯胺的 C4 位同 PAPT 的 N 位头尾相接的方式，并且形成了 PANI 导电所必须的自由基阳离子  $\text{BBB}^{+}$ 。 $1077\text{ cm}^{-1}$  谱带是 C—S 的伸缩振动，它的显著减弱被认为是由于 PANI 薄膜掩盖了 PAPT 自组装膜的原因。 $1358\text{ cm}^{-1}$  处的谱带也许可以和文献<sup>[15]</sup>中也是代表  $\text{BBB}^{+}$  的  $1342\text{ cm}^{-1}$  谱带相对应。

仔细研究 SERS 谱图并参考文献[14, 16]，我们对上述 Raman 谱带进行了指认，结果见表 1。

### 2.3 膜的电子传递性能研究

我们对裸金电极和 Au/PAPT 在  $1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ H}_2\text{SO}_4$  溶液中的伏安图做了比较，发现二者明显不同，后者表现出 PAPT 的伏安特征<sup>[10]</sup>。在此之后，我们以  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}/[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$  ( $0.01\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]/\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] + 50\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ KNO}_3$ ) 为探针，用循环伏安法研究了电化学组装法所制 Au/PAPT/PANI 纳米有序膜的电子传递性能(图 4)，可以看出无论是其峰电流，还是氧化还原峰间距，都与裸金电极相差无几，这表明纳米结构 PAPT/PANI 薄膜具有良好的电子传递性能。其原因是这种质子化了的膜中存在  $\pi$  电子离域了的  $\text{BBB}^{+}$  结构单元。

综上所述，利用电化学组装技术制备了 PAPT/PANI 薄膜，STM 图象表明这种膜是平整、致密、均匀、有序的，电化学实验表明这种膜具有良好的电子传递性能。本文还获得了膜及 PAPT 吸附单分子层信噪比较高的 SERS 谱。实验结果表明：作为一种新技术，电化学组装法可以制备二维纳米有序有机聚合物膜。

感谢毛秉伟教授和田中群教授在 STM 和 SERS 实验方面所给予的大力帮助。

### 参 考 文 献

- Port M. D., Bright T. B., Allara D. L. et al. J. Am. Chem. Soc., 1987, **109**: 3 559
- Chidsey C. E. D., Loiacono D. N.. Langmuir, 1990, **6**: 682
- Widrig C. A., Alves C. A., Port M. D.. J. Am. Chem. Soc., 1991, **113**: 2 805
- Sabatani E., Rubinstein I. J. Phys. Chem., 1987, **91**: 6 663
- Miller C., Cuendet P., Gratzel M.. J. Phys. Chem., 1991, **95**: 877
- Evans S. D., Shama R., Uman A.. Langmuir, 1991, **7**: 156
- CHENG Guang-Jun(程广军), YU Hua-Zhong(于化忠), SHAO Hui-Bo(邵会波) et al. Chem. J. Chinese Universities(高等学校化学学报), 1997, **18**: 1 141
- ZHAO Chun-Xia(赵春侠), YU Hua-Zhong(于化忠), WANG Yong-Qiang(王永强), et al. Chem. J. Chinese Universities(高等学校化学学报), 1997, **18**: 300
- WANG Yong-Qiang(王永强), WANG Jian(王健), YU Hua-Zhong(于化忠) et al. Chem. J. Chinese Universities(高等学校化学学报), 1996, **17**(7): 1 130
- ZHAO Jian-Wei(赵健伟), YU Hua-Zhong(于化忠), WANG Yong-Qiang(王永强) et al. Acta Physico-Chimica Sinica(物理化学学报), 1996, **12**(7): 581

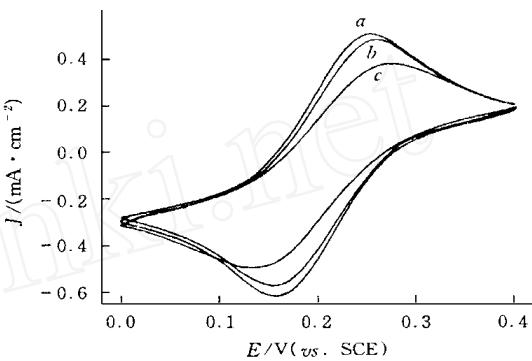


Fig. 4 CV of bare Au (a), Au/PAPT/PANI (b), Au/PAPT (c) electrodes in  $0.01\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]/\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] + 0.50\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ KNO}_3$  aqueous solution  
Scan rate:  $100\text{ mV/s}$

- 11 Kim Y. T. , McCarley R. L. , Bard A. J. *J. Phys. Chem.*, 1992, **96**: 7 416
- 12 Hayes W. A. , Shannon C. *J. Langmuir*, 1996, **12**: 3 688
- 13 Sabatani E. , Gafni Y. , Rubinstein I. *J. Phys. Chem.*, 1995, **99**(32): 2 305
- 14 Furukawa Y. , Ueda F. , Hyodo Y. *et al.* *Macromolecules*, 1988, **21**: 1 297
- 15 Efremova A. , Regis A. , Arsov L. *Electrochimica Acta*, 1994, **39**: 839
- 16 Osawa M. , Matsuda N. , Yoshii K. *et al.* *J. Phys. Chem.*, 1994, **98**: 12 702

## Ordered Nano-structured Polymer Films of PATT/PANI by Electrochemical assembly

ZHANG Hong-Ping, LUO Jin\*, HUANG Huai-Guo, WU Ling-Ling, LIN Zhong-Hua

(State Key Laboratory for Physical Chemistry of the Solid Surface, Department of Chemistry,

Institute of Physical Chemistry, Xiamen University, Xiamen, 361005)

**Abstract** The ordered two-dimensional nano-structured conducting polymer films of a *p*-aminothiophenol/polyaniline (PATT/PANI) on Au is fabricated by electrochemical assembly (ECA) which is a new method first reported by our group. The surface topography, property and structure of PATT/PANI polymer films were investigated using scanning tunneling microscopy (STM), surface enhanced Raman scattering (SERS) and cyclic voltammetry. The results indicate that such oligomer films comprise ordered nano-structured clusters. The surface of the film is close-packed, homogeneous, flat in two-dimension. The electron transfer performance of PATT/PANI film is rather high.

**Keywords** Electrochemical assembly, *p*-Amino thiophenol, Polyaniline, Nano-structured ordered polymer films

(Ed : U , X)