聚乙二醇对二氧化钛薄膜结构及其自清洁性能的影响

孙喜莲¹,陈鹏辉¹,周浪^{1*},Mohammad Mujahid²
 ¹南昌大学光伏研究院,江西南昌 330031;
 ²国立科技大学化学与材料工程学院,伊斯兰堡 H-12,巴基斯坦

摘要 采用溶胶-凝胶法制备了聚乙二醇(PEG2000)改性 TiO₂薄膜,研究了 PEG2000 添加量对 TiO₂ 薄膜的微结构、表面形貌、透射率和自清洁性能的影响。以紫外光为光源,分析了 PEG2000 含量对 TiO₂ 薄膜光催化活性的影响。结果表明,所制备的薄膜均为锐钛矿结构;通过调节 PEG2000 的添加量,可以调控薄膜的微观结构,从而调控 TiO₂ 薄膜的光学性能和自清洁性能。

关键词 材料;二氧化钛薄膜;自清洁性;聚乙二醇改性;微结构 中图分类号 O484.4 **文献标识码** A

doi: 10.3788/AOS201838.0116001

Effect of Polyethylene Glycol on Microstructure and Self-Cleaning Properties of Titanium Dioxide Films

Sun Xilian¹, Chen Penghui¹, Zhou Lang^{1*}, Mohammad Mujahid²

¹Institute of Photovoltaics, Nanchang University, Nanchang, Jiangxi 330031, China; ²School of Chemical and Materials Engineering, National University of Science and Technology, Islamabad H-12, Pakistan

Abstract By the sol-gel method, the polyethylene glycol (PEG2000) doped TiO₂ films are prepared. The effects of additive amount of PEG2000 on the microstructure, surface morphologies, transmissivity, and self-cleaning properties of TiO₂ films are investigated. With the ultraviolet lights as light sources, the effects of PEG2000 concentrations on the photocatalytic activity of TiO₂ films are analyzed. The results show that all the structures of the prepared films are anatase; the microstructure of TiO₂ films can be regulated and controlled by the regulation of the additive amount of PEG2000 and thus their optical and self-cleaning properties are controlled.

Key words materials; titanium dioxide films; self-cleaning properties; polyethylene glycol modification; microstructure

OCIS codes 160.4236; 310.6870; 160.6000

1 引 言

二氧化钛(TiO₂)薄膜在紫外光作用下,产生电 子空穴对,空穴与水反应生成活性羟基,电子与分子 氧(O₂)反应生成超氧化物自由基这两种强氧化剂 可以分解 TiO₂ 薄膜表面的有机物,并生成 CO₂ 和 H₂O。另一方面,电子将 Ti⁴⁺ 还原成 Ti³⁺,同时产 生氧空位吸附空气中的羟基,形成表面亲水区域,这 些区域产生了宏观的亲水效果,水滴可将薄膜表面 的无机物冲刷掉^[1-2]。Watanabe 等^[3]研究发现,当 水与 TiO₂ 薄膜表面的接触角小于 15°时,水具有高 流动性;小于 10°时,薄膜具有自清洁效果;小于 7° 时,薄膜具有防雾效果。因此,TiO₂ 薄膜可以同时 具有自清洁和防雾等功能,在汽车后视镜、防雾镜 面、室外媒体广告牌、自清洁玻璃、自清洁陶瓷、太阳 能面板等方面具有良好的应用前景^[1-4]。

然而,TiO₂的宽带隙导致其对太阳光的利用率 较低,高折射率使得其光透射率不高,电子-空穴对 的快速复合,使其光催化活性和亲水性能不佳,因此 需要进行改性^[1,5-12]。目前采用的改性方法有掺杂、

收稿日期: 2017-08-04; 收到修改稿日期: 2017-08-30

基金项目: 江西省重点研发计划之重大项目(20161ACH80010)

作者简介:孙喜莲(1978—),女,博士,副教授,主要从事自清洁材料方面的研究。E-mail: sunxilian@ncu.edu.cn

^{*} 通信联系人。E-mail: lzhou@ncu.edu.cn

多层膜及形貌调控。前两者会在薄膜的制备和使用 过程中引入应力,导致薄膜龟裂和脱落^[1],故研究者 希望通过调控 TiO₂ 薄膜的形貌来改善其自清洁性 能^[9-13]。Mu 等^[9]在玻璃基底上制备了 TiO₂ 纳米 柱,获得了良好的自清洁性能,但是制备过程相对复 杂,不易规模化。研究表明,采用溶胶-凝胶法制备 的多孔结构 TiO₂ 薄膜不仅具有良好的光催化活性 和亲水性,而且制备工艺简单,成本低,适合工业制 备^[10-13]。聚乙二醇(PEG)是一种长的曲折链状结 构,当其溶解在水或乙醇中时会变为环状网络结构 的聚合物,是常采用的制备多孔结构薄膜的添加 剂^[13]。Huang 等^[13]采用模板剂法,制备了粗糙多 孔的 TiO₂ 薄膜,该薄膜具有优异的超亲水性能。

本文以 PEG2000 为添加剂,通过溶胶-凝胶法 制备了具有不同微观结构的 TiO₂ 薄膜,研究了 PEG2000 含量对 TiO₂ 薄膜表面形貌、透射光谱和 自清洁性能的影响以及它们之间的关系。

2 实 验

2.1 薄膜制备

将 10 mL 钛酸丁酯(分析纯)、1.62 mL 冰乙酸 (分析纯)依次加入 28 mL 无水乙醇(分析纯)中,于 室温下密封磁力搅拌 1 h,得到混合溶液 A。将 0.26 mL浓硝酸(分析纯)和 1.00 mL 去离子水依次 加入 14.00 mL 无水乙醇(分析纯)中,磁力搅拌 30 min,得到混合溶液 B。将溶液 B 缓慢逐滴加入 溶液 A 中,再分别加入不同质量(0,1,3,5 g)的 PEG2000(分析纯),持续磁力搅拌 2 h,得到稳定透 明的无色溶胶,密封陈化 48 h。

采用浸渍提拉法制备 TiO₂ 薄膜。载玻片作为 基底,先用去离子水冲洗,然后分别在去离子水、丙 酮(分析纯)、无水乙醇(分析纯)中各 超声清洗 15 min,在干燥箱中烘干。将洁净的基片浸入制备 好的溶胶中,以 60 mm/min 的速度提拉,并将制得 的湿膜于室温下自然晾干,然后在干燥箱中90 ℃恒 温保温 30 min,最后放入马弗炉中,炉温以 1 ℃/min的速率缓慢升温到 500 ℃,保温 2 h 后于 炉内自然冷却。将未添加和添加不同质量(0,1,3, 5 g)PEG2000 的 TiO₂ 薄膜样品分表标记为 PEG0、 PEG1、PEG3、PEG5。

2.2 结构与性能测试

采用德国 Bruker AXS 公司生产的 D8 Advance型X射线衍射仪(XRD)测定薄膜的结晶 状态,采用日本电子公司生产的JSM-6701F型扫描 电子显微镜(SEM)和美国安捷伦科技有限公司生 产的 Agilent 5500 原子力显微镜(AFM)观察薄膜 的表面形貌,利用北京普析通用仪器有限责任公司 生产的 TU-1901 型紫外-可见光分光光度仪测量薄 膜的透射光谱,通过德国 KRÜSS 公司生产的 DSA100 型光学接触角测量仪测试薄膜表面与水间 的接触角,测试所用液滴为 5 μL 去离子水,每个样 品经三次测量取平均值。薄膜的光催化活性通过甲 基蓝(MB)的降解率来表征。采用 30 W 紫外灯作 为光源,将涂有 TiO₂ 薄膜的载玻片浸没于 20 mL 质量浓度为 10 mg/L 的甲基蓝溶液中,每隔 20 min 取一次样,测量并记录甲基蓝的吸光度,根据甲基蓝 溶液最大吸收波长处的吸光度,计算出薄膜样品对 甲基蓝的降解率。降解率的表达式为

$$\eta = \frac{A_0 - A_x}{A_0} \times 100\%$$
 (1)

式中 A_0 为甲基蓝溶液的初始吸光度, A_x 为溶液经过xmin光照后的吸光度。

3 结果与讨论

3.1 薄膜的结构与形貌

由于薄膜上 TiO₂ 含量较小,其衍射峰强度非 常微弱无法检测,为此制备了相同条件下的 TiO₂ 粉末,其 XRD 图谱如图 1 所示。由图 1 可知,在 25.3°处出现了尖锐的衍射峰,对应锐钛矿型 TiO₂ (101)晶面,37.8°、47.0°、53.8°、55.0°、63.1°处的峰分 别对应锐钛矿相(004)、(200)、(105)、(211)、(204) 晶面,说明 TiO₂ 粉末为锐钛矿结构。锐钛矿型 TiO₂ 相对于金红石型,具有更高的光催化活性,有 利于提高薄膜的光致超亲水性能。根据 Scherrer 公式计算出 PEG0、PEG1、PEG5 样品中 TiO₂ 晶粒 的平均颗粒直径分别为 19.6,16.2,14.2 nm。



图 1 不同 PEG2000 含量的 TiO₂ 薄膜的 XRD 谱图 Fig. 1 XRD patterns of TiO₂ films with different PEG2000 concentrations





图 2 所示为不同 PEG2000 含量的 TiO2 薄膜的 表面形貌 SEM 图。由图 2 可知,未添加 PEG2000 时,TiO。薄膜的表面比较致密,没有孔隙生成,颗粒 尺寸较大。溶胶中添加 1.0 g PEG2000 后, PEG2000 起分散剂作用,薄膜颗粒尺寸减小,其表面比未添加 PEG2000 的 TiO2 薄膜表面更光滑,出现了细微的 孔隙。当添加的 PEG2000 质量增加到 3.0 g 时,薄 膜表面开始变得粗糙,颗粒尺寸分布不均匀,出现 了数量较多目尺寸较大的孔隙,比表面积也相应 地增加。进一步提高 PEG2000 的含量,孔隙尺寸 显著减小,孔隙数量也减少。PEG2000的分子式 为 $H-(O-CH_2-CH_2)_n-OH,$ 由于其自身极强 的亲水性,共价键与钛溶胶粒子作用对胶粒表面具 有包裹作用。受高温加热时,PEG2000 挥发,在表 面形成孔隙结构。当溶胶中 PEG2000 含量较小时, 溶胶粒子和 PEG2000 链状分子充分结合,阻碍了热 处理过程中的粒子团聚,薄膜中颗粒尺寸明显减小, 且 PEG2000 挥发留下细微的孔隙。随着溶胶中 PEG2000含量的增多,形成了较大的聚集体,经热

处理后,在薄膜表面留下较大的孔隙。当添加的 PEG2000 质量增加到一定程度时,由于 PEG2000 与钛溶胶粒子的结合不是完全均匀的,PEG2000 自 身的结合力大于其与钛溶胶粒子间的作用力,部分 过量的 PEG2000 自组装后经相分离析出^[14],出现 了 PEG2000 的聚沉,仅有少量 PEG2000 与钛溶胶 粒子作用,薄膜表面的孔隙减小。

利用 AFM 获取不同 PEG2000 添加量的 TiO₂ 薄膜的表面形貌如图 3 所示。经分析得到各薄膜样 品的表面粗糙度分别为 6.26,9.63,7.07 nm。可以 看出,随着 PEG2000 添加量从 0 增加到 5 g,TiO₂ 薄膜的表面粗糙度从 6.26 nm 先增大到 9.63 nm, 而后减小到7.07 nm,其中 PEG3 薄膜样品的表面粗 糙度最大。这与图 2 的结果一致。在热处理过程 中,PEG2000 的挥发使得样品 PEG3 和 PEG5 表面 分布着许多气孔,TiO₂ 晶粒沿着纵向生长,增加的 凸起使得薄膜的表面粗糙度增大,表面能提高,比表 面积增加,表面的活性位点增加,进而提高了薄膜表 面的亲水性能及光催化性能。





3.2 薄膜的光学性能

在波长 300~800 nm 范围内,对不同 PEG2000 含量的 TiO。薄膜样品进行了紫外-可见(UV-Vis) 透射光谱分析,如图4所示。可以看出,TiO。薄膜 的吸收限在 320 nm 附近,而 TiO₂ 体材料的吸收限 在 387 nm 附近,因 TiO2 的晶粒尺寸较小,量子尺 寸效应导致其禁带宽度增大,吸收限蓝移。当波长 大于 350 nm 时, 随着 PEG2000 添加量的增加, TiO₂ 薄膜的透射率先增大后减小,未添加 PEG2000时,TiO。薄膜的透射率小于 70%;添加 PEG2000 后, TiO, 薄膜的透射率显著提高,其中 PEG3的透射率最高,约为87%。这说明 PEG2000 添加量对薄膜的可见光透射率有显著影响。由上文 的形貌表征分析结果可知,PEG2000 添加量的变化 会直接影响 TiO₂ 薄膜的表面形貌,进而引起薄膜 透射率的改变。一定量的 PEG2000 起分散剂和模 板剂的作用,TiO2 晶粒尺寸小,引起的光散射小,形 成的孔隙使得薄膜的透射率增大。







图 5 紫外光照下不同 PEG2000 含量的 TiO₂ 薄膜对 甲基蓝的降解率的影响



3.3 薄膜的光催化性能

图 5 所示为不同 PEG2000 添加量的 TiO。薄 膜样品在紫外光照下对甲基蓝的降解率。可以看 出,TiO。薄膜对甲基蓝的降解率与光催化反应时间 有关,时间越长,降解率越大:在相同催化时间条件 下,不同薄膜对甲基蓝的降解率与 PEG2000 的含量 有关。PEG2000的加入量对薄膜的催化性能影响 很大,加入量过高或过低均会降低薄膜的光催化性 能。未添加 PEG2000 的薄膜在光照 100 min 内对 甲基蓝的降解率为 20.1%。相同条件下添加 PEG2000 的薄膜的光催化活性均有所提高,其中当 PEG2000 添加量为3g时,薄膜的光催化活性最好, 为 32.4%。由前面的 SEM 和 AFM 分析可知,加入 PEG2000 的 TiO2 薄膜会有更大的比表面积,且孔 结构使甲基蓝分子与薄膜中 TiO₂ 颗粒更充分接 触,增加了光照的接触面积,从而会进一步提高了催 化剂活性。但当 PEG2000 添加量较小时,孔隙较 小,成孔数量也少,薄膜的比表面积减小,薄膜的光 催化活性变弱。结合前面的透射率光谱可以看出, TiO₂薄膜的光催化性能与其透射率之间存在正相 关关系。

为更直观地观察 PEG2000 改性对 TiO₂ 薄膜 紫外降解性能的影响,在未添加和添加 PEG2000 后 的 TiO₂ 薄膜表面滴加一滴质量浓度为 50 mg/L 的 甲基蓝水溶液,紫外灯照射 10 min,光照前后薄膜 表面甲基蓝液滴的褪色情况如图 6 所示。

由图 6 可知,紫外光照 10 min 后,相比未经改 性的 PEG0,改性 PEG3 样品上的甲基蓝褪色明显, 且铺展效果较好,即亲水性较佳。由此可以得出,添 加 PEG2000 可以显著改善 TiO₂ 薄膜的降解性能 和光致亲水性。结合 XRD 表征结果,根据文献[2] 可知,TiO₂ 薄膜的光致超亲水性是由于 TiO₂ 晶相 中的 Ti⁴⁺在紫外光照射下被还原成 Ti³⁺,同时产生 氧空位吸附空气中的羟基,形成了一个表面亲水区 域,这些区域产生了宏观的亲水效果。因此,良好的 结晶有利于提高 TiO₂ 薄膜的亲水性能。

3.4 薄膜的亲水性能

添加 PEG2000 前后 TiO₂ 薄膜与水的接触角 如图 7 所示。由图 7 可知,相对于未添加 PEG2000 的 TiO₂ 薄膜,添加 PEG2000 后的多孔 TiO₂ 薄膜 与水的接触角均减小,其中 PEG3 具有最小的接触 角(6.9°),达到超亲水状态,即具有优异的超亲水性 能。这主要是因为 TiO₂ 薄膜的亲水性与其表面微 观结构有关。对照 SEM和 AFM 的表征结果可以



图 6 UV 辐照(a) (c) 0 min 和(b) (d) 10 min 后样品表面的甲基蓝液滴







图 7 不同样品的水接触角。(a) PEG0;(b) PEG1;(c) PEG3;(d) PEG5 Fig.7 Water contact angles for different samples. (a) PEG0; (b) PEG1; (c) PEG3; (d) PEG5

看出,不同的表面微观结构对薄膜的亲水性能有直接影响,由于 TiO₂ 分子中 Ti-O 键的长度不一,其极性很强,TiO₂ 表面吸附的水因极化而发生解离,容易形成羟基。TiO₂ 的比表面积越大,表面羟基数量就越多^[1]。根据 Wenzel 模型^[15-16]可知,表面粗糙度越大,表观接触角就越小。PEG3 具有较高的表面粗糙度和孔密度,有效增大了薄膜比表面积,因而亲水性能最好。

4 结 论

以 PEG2000 为添加剂,以钛酸四丁酯为前驱体,通过溶胶-凝胶法得到了未改性和 PEG2000 改性的 TiO₂ 溶胶,采用浸渍-提拉工艺在普通载玻片上制备了多孔结构纳米 TiO₂ 自清洁薄膜。研究结果表明,所制备的 TiO₂ 薄膜均为锐钛矿结构。与未经 PEG2000 改性的 TiO₂ 薄膜相比,PEG2000 改性 TiO₂ 薄膜表面出现多孔结构,表面粗糙度增大,且随着 PEG2000 添加量的增加,孔径和孔隙率都增大,薄膜的透射率增大,光催化活性和亲水性能均得 以提高。但是,过量的 PEG2000 会减小 TiO₂ 薄膜 的孔隙,使其透射率减小,光催化活性和亲水性能降

低。因此,添加适量的 PEG2000 有利于获得可见光 透射率和自清洁性能俱佳的 TiO₂ 薄膜。

参考文献

- Banerjee S, Dionysiou D D, Pillai S C. Self-cleaning applications of TiO₂ by photo-induced hydrophilicity and photocatalysis[J]. Applied Catalysis B: Environmental, 2015, 176-177: 396-428.
- [2] Wang R, Hashimoto K, Fujishima A, et al. Photogeneration of highly amphiphilic TiO₂ surfaces[J]. Advanced Materials, 2010, 10 (2): 135-138.
- Watanabe T, Nakajima A, Wang R, et al.
 Photocatalytic activity and photoinduced hydrophilicity of titanium dioxide coated glass[J].
 Thin Solid Films, 1999, 351(1/2): 260-263.
- [4] Fu X H, Fan J C, Zhang J, et al. Development of outdoor lighting lampshade self-cleaning composite film [J]. Acta Photonica Sinica, 2016, 45 (12): 1231001.
 付秀华,范家晨,张静,等.基于户外照明灯罩的自 清洁复合膜研制 [J].光子学报,2016,45 (12): 1231001.
- [5] Prabhu S, Cindrella L, Kwon O J, et al.

Superhydrophilic and self-cleaning $rGO-TiO_2$ composite coatings for indoor and outdoor photovoltaic applications [J]. Solar Energy Materials and Solar Cells, 2017, 169: 304-312.

- [6] Chen Y F, Zhang C J, Huang W X, et al. Synthesis of porous ZnO/TiO₂ thin films with superhydrophilicity and photocatalytic activity via a template-free sol-gel method[J]. Surface and Coating Technology, 2014, 258: 531-538.
- [7] Miao L, Su L F, Tanemura S, et al. Cost-effective nanoporous SiO₂-TiO₂ coatings on glass substrates with antireflective and self-cleaning properties [J]. Applied Energy, 2013, 112: 1198-1205.
- [8] Wang J J, Wang D S, Wang J, et al. High transmittance and superhydrophilicity of porous TiO₂/SiO₂ bi-layer films without UV irradiation[J]. Surface and Coating Technology, 2011, 205 (12): 3596-3599.
- [9] Mu Q, Li Y, Wang H, et al. Self-organized TiO₂ nanorod arrays on glass substrate for self-cleaning antireflection coatings [J]. Journal of Colloid and Interface Science, 2012, 365(1): 308-313.
- [10] Salvaggio M G, Passalacqua R, Abate S, et al. Functional nano-textured titania-coatings with selfcleaning and antireflective properties for photovoltaic surfaces[J]. Solar Energy, 2016, 125: 227-242.
- [11] Murakami A, Yamaguchi T, Hirano S, et al. Synthesis of porous titania thin films using carbonatation reaction and its hydrophilic property [J].

Thin Solid Films, 2008, 516(12): 3888-3892.

- [12] Chen X, Lu G L, Zhou Y, *et al*. Effect of PEG on the microstructure and photocatalytic activity of TiO₂ films [J]. Bulletin of the Chinese Ceramic Society, 2016, 35(1): 302-305.
 陈霞,陆改玲,周澐,等. PEG 对二氧化钛薄膜微观 结构和光催化性能的影响[J]. 硅酸盐通报, 2016, 35(1): 302-305.
- [13] Huang W X, Lei M, Huang H, et al. Effect of polyethylene glycol on hydrophilic TiO₂ films: Porosity-driven superhydrophilicity[J]. Surface and Coating Technology, 2010, 204(24): 3954-3961.
- [14] Huang W X, Deng W, Lei M, et al. Superhydrophilicity porous TiO₂ film prepared by phase separation through two stabilizers [J]. Applied Surface Science, 2011, 257(11): 4774-4780.
- [15] Chen J J, Zhang L, Zeng Z X, et al. Facile fabrication of antifogging, antireflective and selfcleaning transparent silica thin coatings [J]. Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, 2016, 509: 149-157.
- [16] Long J Y, Fan P X, Gong D W, et al. Ultrafast laser fabricated bio-inspired surfaces with special wettability[J]. Chinese Journal of Lasers. 2016, 43(8): 0800001.
 龙江游,范培迅,龚鼎为,等.超过激光制备具有特 殊浸润性的仿生表面[J].中国激光, 2016, 43(8): 0800001.