Vol. 27

文章编号:1673-2812(2009)06-0934-04

No. 6

不同水解抑制剂制备纳米 TiO2 薄膜及其性能

郝丽媛,周炳卿,韩 兵,那日苏,王丽娟

(内蒙古师范大学物理与电子信息学院,功能材料物理与化学自治区重点实验室,内蒙古 呼和浩特 010022)

【摘 要】本文以钛酸丁酯、三乙醇胺、冰醋酸、盐酸等为主要原料,采用溶胶-凝胶(sol-gel)法和旋转涂膜工艺在玻璃衬底上制备均匀、透明的纳米 TiO₂ 薄膜。利用 X 射线衍射(XRD)、紫外 - 可见光谱(UV/vis)和原子力显微镜(AFM)对纳米 TiO₂ 进行表征,结果显示:经 500 退火后,三乙醇胺、冰醋酸作水解抑制剂制备的 TiO₂ 粉体为锐钛矿晶相,而盐酸作水解抑制剂制备的 TiO₂ 粉体为锐钛矿、金红石和板钛矿的混合晶相;纳米 TiO₂ 薄膜存在光催化活性和吸收带边不同程度的"蓝移",且用三乙醇胺制备的 TiO₂ 薄膜的"蓝移 "最大,光催化活性最强。

【关键词】 纳米 TiO₂ 薄膜;溶胶-凝胶法;光催化活性 中图分类号:O612.4 **文献标识码**:A

Preparation and Performance of Nano-TiO₂ Films under Different Complexmant Conditions

HAO Li yuan, ZHOU Bing-qing, HAN Bing, NA Ri-su, WANG Li juan (College of Physics and Electron Information of Inner Mongolia Normal University, Key Lab of Physics and Chemistry for Functional Material, Huhbot 010022, China)

[Abstract] By using tetrabutyl titanate, triethanolamine, acetic acid and muriatic acid as raw materials, the uniform transparent nano- TiO_2 thin films were prepared on glass substrate by sol-gel method. The nanostructured TiO_2 films were characterized by X-ray diffractometry (XRD), ultraviolet-visible (UV-Vis) spectroscopy and atomic force microscopy (AFM). The results showed that after annealing at 500 , the structures of TiO_2 powers are anatase phase by using triethanolamine and acetic acid as raw materials, but anatase, rutile and brookit phases by using muriatic acid. The nano- TiO_2 thin films have photocatalytic activity and some ' blue shift ' for the band gap energy, and TiO_2 thin films prepared by triethanolamine have the biggest ' blue shift ' and photocatalytic activity.

(Key words) Nano-TiO₂ thin films; sol-gel method; photocatalytic activity



在光催化消除环境污染中 TiO₂ 被认为是最有潜力的 一种光催化剂。孙奉玉¹¹等人曾探讨了 TiO₂ 光催化中的 表面效应问题,并认为它在光催化中具有重要作用。近年 来陆续发现的微粒尺寸效应特别是纳米半导体的量子尺寸 效应与光催化活性的关系,引起了学术界的广泛关注。理 论上,超细微粒的量子尺寸效应会导致其吸收光谱的吸收 带边"蓝移 '和半导体催化剂光催化活性的提高^[26]。本文 通过加入不同的水解抑制剂,采用 sol-gel 法制备了晶粒尺 寸不同的纳米 TiO₂,利用罗丹明 B 检验其光催化活性,并结 合 XRD、紫外-可见光谱分析和表面形貌的观测等表征手段,研究了纳米 TiO₂的晶粒尺寸对吸收光谱的吸收带边及 光催化活性的影响。

2 实 验

2.1 溶胶的制备

实验所用试剂除钛酸丁酯为化学纯外,其余均为分析 纯。

样品 1:将 4mL 钛酸丁酯和 2mL 三乙醇胺溶于 12mL 无水乙醇,磁力搅拌 30min 得混合溶液 A。另将 1.2mL 去 了离子水与 4mL 无水乙醇混合均匀后,在不断搅拌下逐滴

作者简介 :郝丽媛(1984 -) ,女 ,内蒙古鄂尔多斯人 ,硕士研究生 ,主要从事光电薄膜材料研究 。 ŀ mail : happy_eerduosi2008 @yahoo.cn。 通讯作者 :周炳卿 ,教授 ,ŀ mail : zhoubq @imnu.edu.cn。

收稿日期:2009-05-18;修订日期:2009-06-10

基金项目:国家自然科学基金资助项目(50662003)

滴入溶液 A 中,并持续搅拌 60min,得到均匀、透明的淡黄 色 TiO₂ 溶胶。

样品 2:将 5mL 钛酸丁酯和 10mL 无水乙醇,磁力搅拌 10min 混合均匀后得黄色澄清溶液 A。另将 2 mL 冰醋酸和 1mL 去离子水溶于 16mL 无水乙醇,剧烈搅拌得混合溶液 B。再将溶液 A 在剧烈搅拌下逐滴滴加到溶液 B 中,混合均 匀后滴入 1~2 滴盐酸,调节 p H 值使 p H 3,并持续搅拌 60min 后得到透明的淡黄色 TiO2 溶胶。

样品 3:将 10mL 的去离子与 1mL 盐酸混合形成溶液 A。另将 3mL 钛酸丁酯和 8mL 无水乙醇混合形成溶液 B。 剧烈搅拌下将溶液 B 逐滴滴加到溶液 A 中,并持续搅拌 2h,得到均匀、透明的淡黄色 TiO₂ 溶胶。

2.2 薄膜的制备

将所制备的样品采用滴液扩散、旋转涂膜工艺涂膜。 把经预处理的玻璃片固定在 KW-4A 型匀胶机上,调整一定 转速(3000r/min)即可在玻璃衬底表面形成一层均匀的 TiO2 凝胶,电热恒温干燥箱内100 干燥15min。制备多层 膜,重复上述操作。最后,把载有凝胶的玻璃片放入马弗炉 中以4 /min升温到500 恒温烧结2h,得到纳米 TiO2 薄 膜。

2.3 薄膜的表征

采用 Rigaku D/ Max-2000 X-射线粉末衍射仪测定 TiO₂ 粉体晶型。采用 WGZ-8 型双光束紫外-可见分光光度计分 析纳米 TiO₂ 薄膜光学特性。采用 Na-No-Visnal 型原子力 扫描探针显微镜,观察薄膜样品的表面形貌及薄膜的晶化 状况,用 Imager 4.7 版扫描原子力显微镜(AFM)图像处理 软件进行数据分析、处理。

3 结果分析与讨论

3.1 X射线衍射分析

-7

3.1.1 TiO₂ 粉体晶型分析 将所制备的溶胶样品放入 马弗炉 100 干燥成 TiO₂ 粉体,经 500 恒温烧结 2h 后进 行 X 射线衍射测试。如图 1 结果表明,醋酸制备的 TiO₂ 粉 体在 2 = 25.44 °,38.00 °,48.16 °,54.04 % 55.21 % 分别出 现锐钛矿的特征衍射峰。三乙醇胺制备的 TiO₂ 粉体在 2 = 25.39 °,37.92 °,48.26 % 55.45 % 分别出现锐钛矿的特 征衍射峰。而盐酸制备的 TiO₂ 粉体在 2 = 25.5 °,37.96 °, 48.2 和 54.42 % 分别出现锐钛矿的特征衍射峰;在 2 = 27.58 和 36.32 % 分别出现金红石相的特征衍射峰;在 2 = 31.16 % 出现了板钛矿相的特征衍射峰^[7-9]。由此说明利 用三乙醇胺、醋酸制备的 TiO₂ 粉体是锐钛矿相,而用盐酸 制备的 TiO₂ 粉体是锐钛矿相、金红石相和板钛矿相的混合 晶相。

3.1.2 TiO₂ 粉体晶粒计算 通过图 1 中最强衍射峰 (101)面的半高宽可计算纳米颗粒的平均晶粒尺寸。利用 X 射线线宽法^[10,11]和 Scherrer 公式计算材料的平均晶粒尺 寸:

$$D = \frac{K}{\cos} \tag{1}$$







式中: *D* 为平均晶粒尺寸; *K*=0.89 为常数,为 X 射线的波 长,取 0.15406nm;为衍射峰的半高宽(弧度);为衍射角 (9。

把经 XRD 测试的数据代入式 (1) 中,计算得利用三乙 醇胺、冰醋酸和盐酸制备的 TiO₂ 的平均晶粒尺寸分别为 7.95nm、8.14nm和 8.58nm。由此说明,用三乙醇胺作水解 抑制剂制备的 TiO₂ 的平均晶粒尺寸较小。

3.2 纳米 TiO2 薄膜的紫外-可见光谱

图 2 为经三次涂膜的纳米 TiO2 薄膜紫外-可见吸收光 谱。从图中可看出,薄膜的最大吸收峰位于紫外区,即对紫 外光有强烈的吸收,这表明所制备的薄膜均能抗紫外线。 且薄膜在 340nm 以后的吸收度值均较低,说明薄膜对可见 光的透光性良好。此外,薄膜的吸收带边相对有不同程度 的" 蓝移 ",随着晶粒尺寸的减小,薄膜的" 蓝移 '程度增大。 这是由于薄膜中的锐钛矿晶体显现量子尺寸效应,由量子 尺寸效应理论可知,纳米材料的粒径越小,其带隙越宽,量 子尺寸效应越明显,吸收带边" 蓝移 '量越大^(1,12)。





4 纳米 TiO2 薄膜表面形貌

经四次涂膜的纳米 TiO2 薄膜表面形貌如图 3。从图中 可看出,薄膜的表面是一种起伏不定的颗粒膜,颗粒间很少 出现团聚现象,薄膜上粒子分布比较均匀,每个微晶呈针 状,垂直于衬底择优生长,有较大的比表面积及大量的表面 空洞,并且针状微晶的空间生长速率有一定的随机的涨落。 还可看出,利用三乙醇胺和冰醋酸制备的薄膜的颗粒较盐 酸的稠密,这与溶胶制备过程中加入的去离子水的量有关,





图 3 TiO₂ 薄膜的 AFM 图像

5 纳米 TiO₂ 薄膜光催化活性分析

在浓度(10mg/L)一定的罗丹明 B 溶液中放入纳米 TiO₂ 薄膜,用功率为 16W 的紫外灯照射,每隔一定时间取 定量的罗丹明 B 溶液用紫外 - 可见分光光度计测定降解液 在最大吸收波长处的吸光度 A。根据标准工作曲线可以计 算一定时间后罗丹明 B 溶液的降解率^[10,13]:

$$= \frac{A_0 - A_r}{A_0} \times 100 \%$$
 (2)

式中,*A*₀—光照前罗丹明 B 溶液的吸光度;*A*₁—光照时间为 *t* 时罗丹明 B 溶液的吸光度。

图 4 为经三次涂膜的纳米 TiO₂ 薄膜对罗丹明 B 催化 性能的影响。从图中可看出,薄膜使罗丹明 B 溶液吸收光 谱中的吸收峰强度出现不同程度的降低,且利用三乙醇胺 作水解抑制剂制备的纳米 TiO₂ 薄膜的光催化活性最好。 这说明纳米 TiO₂ 薄膜的光催化活性与以下两个因素有关:

晶粒尺寸,粒径较小,则光催化活性较好; 晶型,锐钛矿 单一晶相较锐钛矿、金红石和板钛矿混合晶相的光催化活 性好。



图 4 不同水解抑制剂对罗丹明 B 催化性能的影响

Fig. 4 Effect of different complexmants on removal rate

5 结 论

-7

采用溶胶-凝胶法,通过滴液扩散、旋转涂膜工艺制备了

前两者加入不足量的去离子水,而后者加入了过量的去离 子水。此外,利用三乙醇胺制备的薄膜的颗粒较冰醋酸和 盐酸的要小。



Fig. 3 AFM images of TiO₂ thin films

纳米 TiO2 薄膜。经 500 恒温烧结 2h 后粉体的 XRD 分析 表明,采用三乙醇胺作水解抑制剂制备的 TiO2 粉体为锐钛 矿相结构且晶粒尺寸较小;冰醋酸作水解抑制剂制备的 TiO2 粉体也是锐钛矿相结构,晶粒尺寸次之;而盐酸作水解 抑制剂制备的 TiO2 粉体为锐钛矿、金红石和板钛矿相的混 合结构,晶粒尺寸较大。紫外-可见光谱分析表明,在涂膜层 数、凝胶时间和退火温度等相同的条件下,加入不同的水解 抑制剂将直接影响 TiO2 薄膜的紫外-可见光谱,吸收带边呈 现不同程度的" 蓝移 ".从而也影响了 TiO₂ 半导体材料的禁 带宽度,这是因为所制备的样品是纳米尺寸的微粒,薄膜中 的锐钛矿晶体显现量子尺寸效应,半导体的能隙增宽,且纳 米材料的粒径越小,其带隙越宽,吸收带边"蓝移"量越大; 还表现在薄膜使罗丹明 B 溶液吸收光谱中的吸收峰强度出 现不同程度的降低,晶粒尺寸较小者光催化活性较强,即用 三乙醇胺做水解抑制剂的 TiO2 膜光催化活性最强。AFM 图像表明 TiO2 薄膜上粒子分布比较均匀,有较大的比表面 积及大量的表面空洞,且针状微晶的空间生长速率有一定 的随机的涨落,这些都是光催化反应理想的形貌。

参考文献

- [1] 孙奉玉,吴鸣,李文钊,等.二氧化钛的尺寸与光催化活性的关系[J].催化学报,1998,19(3):229~233.
- [2] 石玉龙, 谢广文. 二氧化钛的用途及其薄膜的制备方法[J]. 材料与工艺, 2000, 3:37~40.
- [3] 邹博,吴凤清,阮圣平,等.纳米 TiO₂ 薄膜的制备及其紫外 光吸收性能研究[J].功能材料,2004,35(5):618~620.
- Jeosadaque J S, Walter A Z, Marc A A. Fundamental photoelectrocatalytic and electrophoretic mobility studies of TiO₂ and V-doped TiO₂ thim-film electrode materials [J]. Phys Chem B, 2003, 107:1597 ~ 1603.
- [5] Aaron W. [J]. Chem mater, 1993, 5:280~283.
- [6] Yasuhiro S S, Naoya S, Takayuki H. Adsorption-driven photo- catalytic activity of mesoporous titanium dioxide [J].
 J Am Chem Soc, 2005, 127 (37) :12820 ~ 12822.
- [7] 杨小儒,郭震宁,李君仁,等.纳米二氧化钛薄膜的制备及 光致发光研究[J].功能材料,2007,38(6):1016~1018.

(下转第948页)

检查收敛性 若 $m_i = m_{i-1}$,则令 $m = m_i$,重复(2) 步以后的过程,直至 $m_i = m_{i-1}$ 为止(一般 $\left| \frac{m_i - m_{i-1}}{m_i} \right| < 10^{-6}$ 可作为迭代终止条件, *i* 为迭代次数, m_i 为第 *i* 次迭代的 m 值)。

最后,求得局部断裂参量 m=21.402, u=2267.259。

3.3 由示波冲击预测 CTOD 断裂韧性

由于 10 个试件的示波冲击试验结果存在较大的分散 性,因此用概率的方法来评价实验结果更为合理。引入累 积频率 F的概念, F由下式算出。

$$F = \frac{i - 0.5}{N} \tag{4}$$

式中: i 为试件号; N 为 10,是试件的个数。

以 ln w.c为横坐标, lnln(1/(1 - F))为纵坐标, 如图 4 所示, X65 钢 - 78 下示波冲击试样临界威布尔应力的累积 分布曲线为一直线,符合局部法理论中的双参数威布尔分 布。



Fig. 4 Cumulative distribution of critical Weibull stress

图 5 是由示波冲击预测 COD 断裂韧性的程序获得的 临界 CTOD 值预测图,图中实线为预测结果,虚线为 0.9 置 信水平下的分散带,为便于比较同时给出 CTOD 实验结果。

从图中可以看出,对于无明显延性裂纹扩展的试样,基 于局部法的预测结果和试验结果吻合良好,发生延性裂纹 扩展的试样只能给出断裂韧度下限值。其原因是超过此下 限后,COD试样在裂纹发生明显延性裂纹扩展后才发生脆 性断裂,而本研究数值方法中对此未加考虑。说明在不考 虑塑性损伤时,局部法能有效描述 X65 钢无明显延性裂纹 扩展时的脆性断裂行为。

(上接第 936 页)

- [8] 王平,杨辉,等.具有光催化性能的 TiO₂ 溶胶的低温制备 及影响因素研究[D].浙江大学.2006:6.
- [9] 杨少凤,罗薇,朱燕超,等.单一板钛矿相 TiO₂ 微晶的制备
 [J].高等学校化学学报,2003,11:1933~1936.
- [10] 钱进文. Sol- Cel 法纳米 TiO₂ 薄膜制备及染料敏化性能的研究[D]. 天津大学材料科学与工程学院, 2006:6.



图 5 基于局部法从示波冲击试验预测临界 CTOD 值累积分布 Fig.5 Cumulative distribution of critical CTOD prediction from instrumented impact test by the local approach

4 结 论

基于局部法由示波冲击试验预测 CTOD 断裂韧性分布 结果表明,无明显延性裂纹扩展试样实验数据分布在预测 曲线附近,证明了在脆性断裂条件下基于局部法可以通过 示波冲击试验预测材料的 CTOD 断裂韧性值。

参考文献

- BSI, BS7448. Fracture mechanics toughness tests (Part 1: Method for determination of KIC, critical CTOD and critical J values of metallic materials) [S]. London:BSI, 1991.
- [2] Harrison D. [J]. Welding research abroad, 1981, 27 (4): 230 ~ 237.
- [3] Proven J. W.. Probabilistic fracture mechanics and reliability
 [M]. The Netherlands: Martinus Nijhoff Publishers Pordrecht, 1987.
- [4] 蒋仁言. 威布尔模型族特性、参数估计和应用[M]. 北京: 科 学出版社, 1998.
- [5] Minami F, Ohata M, Toyoda M. [J]. Society of Naval Architects of Japan, 1997, 182:647 ~ 657.
- [6] Mudry F. A Local Approach to Cleavage Fracture [J]. Nuclear Engineering Design, 1997, 105:65~76.
- [11] 陈琦丽,唐超群,肖循. TiO2 纳米微粒的溶胶-凝胶法制备 及 XRD 分析[J].材料科学与工程学报,2007,20(2):224~ 226.
- [12] 陈霞,周炳卿,松林,等. 纳米 TiO₂ 薄膜的结构及紫外可见 光谱研究[J]. 信息记录材料,2009,10(1):14~16.
- [13] 于永州. 纳米复合 TiO₂ 的制备及其性能研究[D]. 南京理工 大学, 2007:7.