

[本期目录](#) | [下期目录](#) | [过刊浏览](#) | [高级检索](#)[\[打印本页\]](#) [\[关闭\]](#)**论文****以 $\text{TiO}_2$ 多孔微球为载体的 $\text{CuO}/\text{TiO}_2$ 催化剂的制备、表征及CO氧化催化性能**

郭先芝, 黄静, 王彦美, 王淑荣, 张保龙, 吴世华

南开大学化学系, 天津 300071

**摘要:**

利用高分子反相悬浮聚合技术结合溶胶-凝胶法制备了纳米 $\text{TiO}_2$ 晶粒组成的多孔微球。以 $\text{TiO}_2$ 多孔微球为载体, 利用浸渍法制备了 $\text{CuO}/\text{TiO}_2$ 催化剂, 用示差扫描量热法、热重分析、X射线衍射和X射线光电子能谱(XPS)对 $\text{TiO}_2$ 多孔微球和催化剂进行了表征, 并对其进行了CO催化氧化性能的评价。结果表明, 于500 °C焙烧的 $\text{TiO}_2$ 多孔微球基本为锐钛矿型结构, 其粒径为19.5 nm。XPS结果表明, 催化剂中载体和活性组分存在相互作用, Cu除了以 $\text{Cu}^{2+}$ 的形式存在外, 还以部分 $\text{Cu}^+$ 和 $\text{Cu}^0$ 的形式存在。CO催化氧化研究结果表明, 催化剂的催化活性与浸渍液的浓度和催化剂的焙烧温度有关。用0.5 mol/L  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 溶液浸渍得到的催化剂和于200 °C焙烧得到的催化剂具有较好的催化活性。

关键词: 二氧化钛 多孔微球 浸渍法 CO催化氧化  $\text{CuO}/\text{TiO}_2$ 催化剂

## Preparation, Characterization and CO Oxidation Catalytic Properties of $\text{CuO}/\text{TiO}_2$ Catalysts Supported on Porous Microspheres Composed of $\text{TiO}_2$ Nanocrystals

GUO Xian-Zhi\*, HUANG Jing, WANG Yan-Mei, WANG Shu-Rong, ZHANG Bao-Long, WU Shi-Hua

Department of Chemistry, Nankai University, Tianjin 300071, China

**Abstract:**

The porous  $\text{TiO}_2$  microspheres were prepared by the reversed-phase suspension polymerization and sol-gel method. The  $\text{CuO}/\text{TiO}_2$  catalysts with porous microspheres composed of  $\text{TiO}_2$  nanocrystals as the support were prepared by impregnation method. The properties of the porous  $\text{TiO}_2$  microspheres and  $\text{CuO}/\text{TiO}_2$  catalysts were studied by TG-DTA, X-ray diffraction, XPS and ICP. The catalytic properties of the catalysts for CO oxidation were studied via a microreactor-GC system. The results show that the porous microspheres were mainly composed of anatase  $\text{TiO}_2$  nanocrystals with a size of 19.5 nm. The XPS results indicate that there was interaction between the support and the active component, and Cu mainly existed as  $\text{Cu}^{2+}$  with some other form. The catalytic activity of the catalysts depends on the concentration of the impregnation solution and the calcination temperature of the  $\text{CuO}/\text{TiO}_2$  catalysts. The catalyst impregnated in 0.5 mol/L  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  had a better catalytic activity. The optimum calcination temperature of the  $\text{CuO}/\text{TiO}_2$  catalysts was 200 °C.

Keywords: Titanium dioxide Porous microsphere Impregnation method CO oxidation  $\text{CuO}/\text{TiO}_2$  catalyst**扩展功能****本文信息**[Supporting info](#)[PDF\(403KB\)](#)[\[HTML全文\]\(OKB\)](#)[参考文献\[PDF\]](#)[参考文献](#)**服务与反馈**[把本文推荐给朋友](#)[加入我的书架](#)[加入引用管理器](#)[引用本文](#)[Email Alert](#)[文章反馈](#)[浏览反馈信息](#)**本文关键词相关文章**[▶ 二氧化钛](#)[▶ 多孔微球](#)[▶ 浸渍法](#)[▶ CO催化氧化](#)[▶  \$\text{CuO}/\text{TiO}\_2\$ 催化剂](#)**本文作者相关文章**[▶ 郭先芝](#)[▶ 黄静](#)[▶ 王彦美](#)[▶ 王淑荣](#)[▶ 张保龙](#)[▶ 吴世华](#)[▶ 郭先芝](#)[▶ 黄静](#)[▶ 王彦美](#)[▶ 王淑荣](#)[▶ 张保龙](#)[▶ 吴世华](#)**PubMed**[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)[Article by](#)

收稿日期 2007-09-24 修回日期 1900-01-01 网络版发布日期

DOI:

基金项目:

通讯作者: 郭先芝

作者简介:

参考文献:

1. SHI Ke-Yu(石可瑜), CHEN Bai-Shun(陈百顺), YANG Ke-Lian(杨克莲), et al.. Chinese Journal of Catalysis(催化学报)[J], 2002, 23: 301—304
2. Liu H. C., Kozlov A. I., Kozlova A. P., et al.. Journal of Catalysis[J], 1999, 185: 252—264
3. Guczi L., Becka A., Horváth A., et al.. Journal of Molecular Catalysis A: Chemical[J], 2003, 204/205: 545—552
4. Soares J. M. C., Morrall P., Crossley A., et al.. Journal of Catalysis[J], 2003, 219: 17—24
5. Wu S.H., Zheng X.C., Wang S. R., et al.. Catalysis Letters[J], 2004, 96: 49—55
6. An Y. B., Oh N. H., Chun Y. W.. Scripta Materialia[J], 2005, 53: 905—908
7. Ask M., Lausmaa J., Kasemo B.. Appl. Surf. Sci.[J], 1989, 35: 283—301
8. Armstrong N. R., Quinn R. K.. Surf. Sci.[J], 1977, 67: 451—458
9. Gopel W., Anderson J. A., Frankel D., et al.. Surf. Sci.[J], 1984, 139: 333—338
10. Sayers C. N., Armstrong N. R.. Surf. Sci.[J], 1978, 77: 301—306
11. Zheng X. C., Zhang X. L., Wang X. Y., Applied Catalysis A: General[J], 2005, 295: 142—149
12. Haller G. L., Resasco D. E.. Adv. Catal.[J], 1987, 108: 364—367
13. Huang J, Wang S. R., Zhao Y. Q., et al.. Catal. Commun.[J], 2006, 7: 1029—1034
14. Yu X. F., Wu N. Z., Xie Y. C., et al.. J. Mater.[J], 2000, 10: 1629—1634
15. Friedman R. M., Freeman J. J., Lytle F. W.. J. Catal.[J], 1978, 55: 10—28

## 本刊中的类似文章

1. 石金娥, 闫吉昌, 王悦宏, 闫福成, 陈大伟, 王莹, 赵凯, 李晓坤, 崔晓莹, 翟玉娟 .不同形貌TiO<sub>2</sub>的水热合成及对苯酚的降解研究[J]. 高等学校化学学报, 2006, 27(8): 1513-1517
2. 魏志钢, 李前树, 张红星, Lewis James P. .二氧化钛(TiO<sub>2</sub>)表面上水分解反应的理论研究[J]. 高等学校化学学报, 2007, 28(2): 350-351
3. 文晨, 孙柳, 张纪梅, 邓桦, 王鹏 .碘掺杂对纳米TiO<sub>2</sub>催化剂光催化活性的影响[J]. 高等学校化学学报, 2006, 27(12): 2408-2410
4. 魏志钢, 张红星, 李前树, Lewis James P. .二氧化钛(TiO<sub>2</sub>)表面能的理论研究[J]. 高等学校化学学报, 2008, 29(4): 824-826
5. 许士洪, 冯道伦, 上官文峰, 李登新 .可磁分离的氮掺杂二氧化钛光催化剂的制备及光催化性能[J]. 高等学校化学学报, 2008, 29(6): 1205-1210
6. 柏源, 孙红旗, 刘会景, 金万勤.浓度梯度分布的镍和氮共掺杂TiO<sub>2</sub>光催化剂的制备和表征[J]. 高等学校化学学报, 2008, 29(11): 2232-2238
7. 巩亚敏, 马子川, 李顺军, 张洁, 刘敬泽 .不同紫外光源下MnO<sub>2</sub>对TiO<sub>2</sub>光催化活性的影响[J]. 高等学校化学学报, 2008, 29(11): 2223-2226
8. 江传锐, 郑春莉, 李新勇, 万利远, 张文爽, 陈国华 .原位红外光谱法研究三氯乙烯在TiO<sub>2</sub>表面的光催化降解[J]. 高等学校化学学报, 2009, 30(3): 539-543
9. 王丽芳, 赵勇, 江雷, 王佛松.静电纺丝制备超疏水TiO<sub>2</sub>纳米纤维网膜[J]. 高等学校化学学报, 2009, 30(4): 731-734

## 文章评论

序号	时间	反馈人	邮箱	标题	内容
1	2009- reviewins	adfwomen@163.com	sdwai110	Buy discount ugg cheap ugg shoes ugg ugg rainier b ugg usa discour boots ugg 582E shoes sale ugg su	