

# 柠檬酸辅助水热法制备可见光高效去除甲基橙的 $\text{Bi}_2\text{WO}_6$ 纳米片

陈渊<sup>1,2</sup>, 刘国聪<sup>1,3</sup>, 李志友<sup>2</sup>, 黄苏萍<sup>2</sup>, 周科朝<sup>2,\*</sup>

<sup>1</sup>玉林师范学院新材料研发和化学生物传感技术所, 广西玉林 537000; <sup>2</sup>中南大学粉末冶金国家重点实验室, 湖南长沙 410083; <sup>3</sup>中南大学化学化工学院, 湖南长沙 410083

CHEN Yuan<sup>1,2</sup>, LIU Guocong<sup>1,3</sup>, LI Zhiyou<sup>2</sup>, HUANG Suping, ZHOU Kechao<sup>2,\*</sup>

<sup>1</sup>Institute of Advanced Materials & Chembiosensing Technology, Yulin Normal University, Yulin 537000, Guangxi, China; <sup>2</sup>State Key Laboratory of Powder Metallurgy, Central South University, Changsha 410083, Hunan, China; <sup>3</sup>College of Chemistry and Chemical Engineering, Central South University, Changsha 410083, Hunan, China

- 摘要
- 参考文献
- 相关文章

Download: PDF (579KB) HTML (1KB) Export: BibTeX or EndNote (RIS) Supporting Info

摘要 以  $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  和  $\text{Na}_2\text{WO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  为原料, 以柠檬酸为络合剂, 采用辅助水热法制备了  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  纳米片, 运用 X 射线衍射、扫描电镜、场发射高分辨透射电镜、拉曼光谱、红外光谱和紫外-可见漫反射光谱等手段对样品进行了表征, 并考察了该催化剂光催化去除甲基橙反应性能。结果表明, 通过调节体系的 pH 值可制得结晶度良好的正交晶系钨铋矿型结构的  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  纳米片状晶体。柠檬酸的添加使得制备的  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  颗粒的拉曼光谱特征峰发生蓝移, 紫外-可见光吸收边发生红移, 其能带隙减小至 2.55 eV。光催化反应结果表明, 催化剂制备时体系 pH 值是影响其可见光催化活性的主要因素, pH = 7.0 时制备的  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  纳米片光催化效率最高, 可见光照射 15 min, 浓度为 10 mg/L 甲基橙溶液的降解率可达到 100%, 且循环使用 5 次后, 其光催化活性并没有明显降低, 表明  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  是一种稳定有效的可见光催化剂。

关键词: 钨酸铋 水热法 柠檬酸 纳米片 光催化 甲基橙

Abstract:  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  nanosheets with highly efficient photocatalytic activity under visible light irradiation were prepared by a hydrothermal method using  $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  and  $\text{Na}_2\text{WO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  as starting materials and citric acid as the chelating agent. The properties of the as-prepared samples were investigated by X-ray diffraction, field emission high resolution transmission electron microscopy, Raman spectroscopy, and UV-Vis diffusion reflectance spectroscopy. The photocatalytic properties of the  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  catalyst were also investigated. The results show that  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  nanosheets with orthorhombic structure can be obtained by adjusting the pH value of the reaction system. Compared with the  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  catalyst prepared without citric acid, the Raman bands of the nanosheets assisted with citric acid present blue shift and show a significant red shift in the absorption band and its band gap was narrowed to 2.55 eV. The pH value of the reaction system is the main factor affecting the visible light-driven photocatalytic activity. The  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  sample prepared at pH = 7.0 shows a higher photocatalytic activity. Over this catalyst, the 100% degradation of methyl orange solution (10 mg/L) is obtained after visible light irradiation for 15 min. In addition, after 5 recycles, there is no significant decrease in its photocatalytic activity, indicating that  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  is a stable photocatalyst for degradation of methyl orange under visible light irradiation.

Keywords: tungsten acid bismuth, hydrothermal synthesis, citric acid, nanosheet, photocatalysis, methyl orange


收稿日期: 2011-06-02; 出版日期: 2011-08-29


引用本文: 陈渊, 刘国聪, 李志友等. 柠檬酸辅助水热法制备可见光高效去除甲基橙的  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  纳米片[J]. 催化学报, 2011, V32(10): 1631-1638

CHEN Yuan, LIU Guo-Cong, LI Zhi-You etc. Citric Acid-Assisted Hydrothermal Synthesis of  $\text{Bi}_2\text{WO}_6$  Nanosheets for Highly Efficient Degradation of Methyl Orange under Visible Light Irradiation[J]. Chinese Journal of Catalysis, 2011, V32(10): 1631-1638

链接本文:


http://www.chxb.cn/CN/10.3724/SP.J.1088.2011.10531 或 http://www.chxb.cn/CN/Y2011/V32/I10/1631

[1] avio J A, Colon G, Trills M, Peral J, Domenech X, Testa J J, Padron J, Rodriguez D, Litter M I. Appl Catal B, 1998, 16: 187 

[2] ong T Z, Zhang J L, Tian B Z, Chen F, He D N. J Hazard Mater, 2008, 155: 572 

[3] 继董, 林碧洲, 陈亦琳, 骈雪涛, 张克智, 张鸥. 催化学报 (Kuang J D, Lin B Zh, Chen Y L, Pian X T, Zhang K Zh, Zhang O. Chin J Catal), 2010, 31: 1399

[4] 立静, 王婷, 陈锋, 张金龙. 催化学报 (Chen L J, Wang T, Chen F, Zhang J L. Chin J Catal), 2011, 32: 699

[5] hang M, Wang W Z, Sun S M, Zhou L, Zhang L. J Phys Chem C, 2008, 112: 10407 

## Service

- ▶ 把本文推荐给朋友
- ▶ 加入我的书架
- ▶ 加入引用管理器
- ▶ Email Alert
- ▶ RSS

## 作者相关文章

- ▶ 陈渊
- ▶ 刘国聪
- ▶ 李志友
- ▶ 黄苏萍
- ▶ 周科朝

- [6] e J H, Zou Z G, Oshikiri M, Matsuushita A, Shimoda M, Imai M, Shishido T. Chem Phys Lett, 2002, 356: 221 [crossref](#)
- [7] uyang S X, Li Z S, Ouyang Z, Yu T, Ye J H, Zou Z G. J Phys Chem C, 2008, 112: 3134 [crossref](#)
- [8] e L. J Sol-Gel Sci Technol, 2007, 44: 263 [crossref](#)
- [9] ong M, Cai W M, Cai J, Zhou B, Chai X, Wu Y. J Phys Chem B, 2006, 110: 20211 [crossref](#)
- [10] Kudo A, Hijii S. Chem Lett, 1999, 28: 1103
- [11] Zhong L S, Hu J S, Cao A M, Liu Q, Song W G, Wan L J. Chem Mater, 2007, 19: 1648 [crossref](#)
- [12] Wang Y, Zhu Q S, Zhang H G. J Mater Chem, 2006, 16: 1212 [crossref](#)
- [13] Ye J, Zou Z, Oshikiri M, Shishido T. Mater Sci Forum, 2003, 423-425: 825 [crossref](#)
- [14] Zhang S C, Zhang C, Man Y, Zhu Y F. J Solid State Chem, 2006, 179: 62 [crossref](#)
- [15] Zhang C, Zhu Y F. Chem Mater, 2005, 17: 3537 [crossref](#)
- [16] Yao S S, Wei J Y, Huang B B, Feng S Y, Zhang X Y, Qin X Y. J Solid State Chem, 2009, 182: 236 [crossref](#)
- [17] Wu J, Duan F, Zheng Y, Xie Y. J. Phys Chem C, 2007, 111: 12866 [crossref](#)
- [18] Zhang L S, Wang W Z, Chen Z G, Zhou L, Xua H L, Zhu W. J Mater Chem, 2007, 17: 2526 [crossref](#)
- [19] Sun S M, Wang W Z, Zhou L, Zhou L, Xu H L. Ind Eng Chem Res, 2009, 48: 1735 [crossref](#)
- [20] Yu J Q, Kudo A. Adv Funct Mater, 2006, 16: 2163 [crossref](#)
- [21] 翟学良. 硅酸盐学报 (Zhai X L. J Chin Ceram Soc), 2000, 28: 357
- [22] Suchanek W, Yoshimura M. J Mater Res, 1998, 13: 94 [crossref](#)
- [23] Wang H, Eliaz N, Xiang Z, Hsu H P, Spector N, Hobbs L W. Biomaterials, 2006, 27: 4192 [crossref](#)
- [24] 刘红霞, 彭家惠, 瞿金东, 邹辰阳. 硅酸盐通报 (Liu H X, Peng J H, Qu J D, Zou Ch Y. Bull Chin Ceram Soc), 2010, 29: 518
- [25] Rabiei A, Thomas B, Jin C, Narayan R, Cuomo J, Yang Y, Ong J L. Surf Coat Technol, 2006, 200: 6111 [crossref](#)
- [26] Mello A, Hong Z, Rossi A M, Luan L, Farina M, Querido W, Eon J, Terra J, Balasundaram G, Webster T, Feinerman A, Ellis D E, Ketterson J B, Ferreira C L. Biomed Mater, 2007, 2: 67 [crossref](#)
- [27] Sing K S W, Everett D H, Haul R A W, Moscou L, Pierotti R A, Rouquerol J, Simmieniewska T. Pure Appl Chem, 1985, 57: 603 [crossref](#)
- [28] Liu S W, Yu J G. J Solid State Chem, 2008, 181: 1048 [crossref](#)
- [29] Kim D Y, Kim S J, Yeo M K, Jung I G, Kang M. Korean J Chem Eng, 2009, 26: 261 [crossref](#)
- [30] Fu H, Pan C, Zhang L, Zhu Y. Mater Res Bull, 2007, 42: 696 [crossref](#)
- [31] Woodward L A, Creighton J A. Spectrochim Acta, 1961, 17: 594 [crossref](#)
- [32] 尹荔松, 谭敏, 陈永平, 李婷, 范海陆. 中南大学学报 (自然科学版)(Yin L S, Tan M, Chen Y P, Li T, Fan H L. J Cent South Univ (Sci Technol)), 2008, 39: 665
- [33] Zhang G Q, Chang N, Han D Q, Zhou A Q, Xu X H. Mater Lett, 2010, 64: 2135 [crossref](#)
- [34] M?czka M, Fuentes A F, K?piński L, Diaz-Guillen M R, Hanuza J. Mater Chem Phys, 2010, 120: 289 [crossref](#)
- [35] Galindo C, Jacques P, Kalt A. J Photochem Photobiol A, 2000, 130: 35 [crossref](#)
- [36] Joseph J M, Destailats H, Hung H M, Holfmann M R. J Phys Chem A, 2000, 104: 301 [crossref](#)
- [37] 戈磊, 张宪华. 硅酸盐学报 (Ge L, Zhang X H. J Chin Ceram Soc), 2010, 38: 457

- [1] 张燕杰, 詹瑛瑛, 曹彦宁, 陈崇启, 林性贻, 郑起. 以水热法合成的  $ZrO_2$  负载 Au 催化剂的低温水煤气变换反应[J]. 催化学报, 2012,33(2): 230-236
- [2] 庞潇健, 陈亚中, 代瑞旗, 崔鹏. 柠檬酸络合法制备的  $Co/CeO_2$  催化剂上中温乙醇水蒸气重整性能[J]. 催化学报, 2012,33(2): 281-289
- [3] 黄燕, 李可心, 颜流水, 戴玉华, 黄智敏, 薛昆鹏, 郭会琴, 熊晶晶. 二维六方  $p6mm$  有序介孔  $WO_3-TiO_2$  复合材料的制备及其可见光光催化性能[J]. 催化学报, 2012,33(2): 308-316
- [4] 王伟鹏, 杨华, 县涛, 魏智强, 马金元, 李瑞山, 冯旺军.  $BaTiO_3$  纳米颗粒的聚丙烯酰胺凝胶法合成及光催化降解甲基红性能[J]. 催化学报, 2012,33(2): 354-359
- [5] 任远航, 辜敏, 胡怡晨, 岳斌, 江磊, 孔祖萍, 贺鹤勇. 稀土负载钛-硅沸石 ETS-10 的制备及其光催化性质[J]. 催化学报, 2012,33(1): 123-128
- [6] 王晟, 高艳龙, 王驹, 王栋良, 丁源维, 许学飞, 张晓龙, 江国华. 紫外光还原法制备铂填充硅钛复合纳米管及其光催化性能[J]. 催化学报, 2011,32(9): 1513-1518
- [7] 罗海英 1,2, 聂信 1,2, 李桂英 1, 刘冀锴 1,2, 安太成 1,\*. 水热法合成的介孔二氧化钛的结构表征及其对水中 2,4,6-三溴苯酚的光催化降解活性[J]. 催化学报, 2011,32(8): 1349-1356
- [8] 马鹏举, 闫国田, 钱俊杰, 张敏, 杨建军\*. 新型  $N-TiO_2$  的固相法制备及其光催化性能[J]. 催化学报, 2011,32(8): 1430-1435
- [9] 金辰, 邱顺晨, 朱月香\*, 谢有畅. 具有优异热稳定性的磷修饰氧化钛及其对水中污染物的降解[J]. 催化学报, 2011,32(7): 1173-1179
- [10] 王仕发1,2, 杨华1,2,\*, 县涛1,2. 新型半导体可见光催化剂纳米锰酸钪[J]. 催化学报, 2011,32(7): 1199-1203

- [11] 马飞, 储伟\*, 黄利宏, 余晓鹏, 吴永永. Zn 掺杂的  $\text{LaCoO}_3$  钙钛矿用于乙醇水蒸气重整制氢反应[J]. 催化学报, 2011, 32(6): 970-977
- [12] 张静1,\*, 阎松1, 付鹿1, 王飞1, 原梦琼1, 罗根祥1, 徐倩2, 王翔 2, 李灿2. 锐钛矿、金红石和板钛矿降解罗丹明 B 光催化活性的比较研究[J]. 催化学报, 2011, 32(6): 983-991
- [13] 王齐1,\*, 赵进才2, 丛燕青1, 张轶1. 无定形  $\text{TiO}_2$  可见光敏化降解染料污染物[J]. 催化学报, 2011, 32(6): 1076-1082
- [14] 邹晓兰1,2, 于艳卿1,2, 李超峰1,2, 朱校斌1,\*. 纳米  $\text{Cu}_2\text{O}$ /珍珠贝壳复合光催化材料的制备及其在有机染料处理中的应用[J]. 催化学报, 2011, 32(6): 950-956
- [15] 蒋海燕, 戴洪兴\*, 孟雪, 张磊, 邓积光, 吉科猛. 单斜  $\text{BiVO}_4$  可见光催化降解甲基橙的形貌效应[J]. 催化学报, 2011, 32(6): 939-949