DOI :10. 3969/J. ISSN. 1672-6693. 2009. 03. 021

纳米 WO, 材料的制备及掺杂改性进展^{*}

孙彩芹,杨晓红,闫勇彦

(重庆师范大学物理学与信息技术学院,重庆400047)

摘要 纳米 WO₃ 是过渡金属化合物半导体 因其具有良好的电致变色、气致变色、光致变色、气敏特性而得到广泛地 应用和研究。通过不同的掺杂方法、掺杂物和合理的掺杂量可实现材料改性。本文结合近年来国内外相关文献 ,综 述了纳米 WO₃ 材料的研究现状和进展 ,重点概述了纳米 WO₃ 基超细粉体和薄膜的常见制备方法(沉淀法、微乳液 法、溅射镀膜法和溶胶-凝胶法)并对不同制备方法的优缺点进行比较 ,介绍了不同掺杂对纳米 WO₃ 基材料的改性进 展 ,尤其是掺杂对 WO₃ 材料电致变色、气敏特性以及催化性能方面的影响及应用进行了较为详细的综述 ,WO₃ 适度 的掺杂提供了更多的电子(或空穴) ,提高了电导率 ,对 WO₃ 的性能产生影响 ,最后对纳米 WO₃ 材料的发展前景进行 了展望。

关键词 纳米 WO₃ 制备方法 掺杂 中图分类号 :TP212.1

文献标识码 :A

文章编号:1672-6693(2009)03-0086-05

纳米材料已成为 21 世纪材料领域最富有吸引 力的热门研究课题之一。国内外对纳米智能材料的 研究以 WO₃ 的研究较多。WO₃ 是 n 型半导体,当受 电场、电磁辐射或热作用时,颜色会发生变化,即有 电致变色^[1]、光致变色、热致变色的特性。利用此特 性制备各种电致变色装置和灵巧调光窗(智能窗), 实现对太阳光的智能调控 ,改善生存环境 ,节约能 源 符合未来智能材料的发展趋势。WO,还有气致 变色特性 ,当 WO, 材料与气体接触后 ,发生可逆反 应而产生对一定波长光波吸收的显色效应[2],可实 现对可见光和近红外辐射透射率在很大范围内的连 续控制与调节 同时还可引起电阻的变化 实现灵敏 检测的目的 特别是对氧化氮、硫化氢、氨气、氢气等 气敏材料的应用,近年来受到材料科学者的普遍关 注。良好的的物理性质和化学性质使三氧化钨适合 多种科技应用,例如作为催化剂^[3]、气敏传感器、湿 敏传感器、光电传感器、电致变色显示器、电致变色 灵巧窗等。

为了进一步提高和优化半导体元件的性能,人 们发现通过掺杂可以实现。WO₃ 是过渡金属化合 物半导体,通过不同的掺杂方法、掺杂物和合理的掺 杂量可实现材料改性。

1 纳米 WO, 基材料的制备

以金属氧化物为材料的 n 型半导体按制作方法

和结构形式,可分为烧结型、厚膜型和薄膜型等,其 中烧结型、厚膜型器件大都是以半导体超细微粉作 为原料⁽⁴⁾。下面分别介绍纳米 WO₃ 基超细粉体和 薄膜的制备方法。

1.1 沉淀法

沉淀法有共沉淀法和化学沉淀法。共沉淀法是 制备含有两种以上金属元素的复合氧化物超微粉的 重要方法。Doe-Sik Lee 等^[5]用溶胶-共沉淀法,往 WCl₆和TiCl₄(4 wt%)的水溶液中加入氨水和适当 的表面活性剂,使之形成W(OH)₆和Ti(OH)₄离心 沉淀,再将沉淀物煅烧,得到3~9 nm的WO₃粉体, 研究了相应的气敏特性。化学沉淀法是在金属盐溶 液中加入适当的沉淀剂得到陶瓷前驱体沉淀物,再 将沉淀物煅烧形成纳米陶瓷粉体。牛新书等^[6]采用 共化学沉淀法以 Na₂WO₃和 Na₂SnO₃为原料,制得 SnO₂掺杂的WO₃系列粉体材料,研究了SnO₂掺杂 量对WO₃的结构和H₂S 气敏性能的影响。该法制 得的纳米粒径比单纯的仲钨酸铵直接分解得到的粉 体粒径更均匀,但所得的沉淀往往包含有大量的水, 在干燥的过程中易引起颗粒度的硬团聚。

1.2 微乳液法

微乳液法是制备纳米粒子比较新的方法。微乳 液是由水、油、表面活性剂和助表面活性剂组成的透 明或半透明、各相同性的热力学稳定体系。根据体

收稿日期 2008-09-05 修回日期 2008-11-07 资助项目 :重庆市教委科学技术项目(No. KJ070804) 作者简介 :孙彩芹 ,女 ,硕士研究生 ,研究方向为功能薄膜 .通讯作者 :杨晓红 ,E-mail y6928@ cqnu. edu. cn

系中油水比例及其微观结构,将微乳液分为正相微 乳液(O/W)、反相微乳液(W/O)及中间态的双连续 相微乳液,而W/O型微乳液在制备纳米粒子中显示 了显著的优越性。

何天平等^[7]较早的将微乳液法应用到纳米 WO₃的制备中,它们以最佳质量比6:4 的聚乙烯醇 和十二酰二乙醇胺作为混合型乳化剂,在二甲苯/水 体系中制备了单分散性良好,颗粒呈规则的球形纳 米 WO₃ 粉体,并确定了最佳反应条件,同时得到在 400 ℃处理时所得粒子粒径最小。刁显珍等^[8]以十 六烷基三甲基溴化铵(CTAB)为表面活性剂,正丁 醇为助表面活性剂,正辛烷为有机溶剂,按照 CTAB/正丁醇 = 1:2 (CTAB + 正丁醇)/正辛烷 = 4:6 的比例作为乳化剂得到淡黄色 WO₃ 粉体。研 究发现随着含水量增加,WO₃ 颗粒的粒径逐渐增 大 随着煅烧温度的升高,出现了单斜晶系和三斜晶 系的 WO₃ 颗粒。

微乳液法的优点是实验装置简单,产物粒径小 且分布均匀,表面活性高,单分散性好,易于实现高 纯化,具有广泛的适用性;但是其实验工艺复杂,条 件控制比较苛刻,原料往往较贵,损耗严重且产率 低,生产成本相对较高,大大限制了该方法的试剂应 用。将来可以进一步研究其反应机理和动力学过 程,积极与其它方法相结合,拓展范围,尽量简化工 艺过程,降低成本,则微乳液法就将拥有很好的发展 前景。

1.3 溅射镀膜法

溅射是在真空室中,利用荷能粒子轰击材料 (靶)表面,使其原子获得足够的能量而溅出进入气 相,然后在工件表面沉积的方法。具体的溅射工艺 很多,如磁控溅射^[9]、射频溅射^[10]、直流溅射^[11]、反 应溅射^[12-13]等,在实际应用中往往多种方式交叉使 用。

Cheng-Ti Jin 等^[14]在氧、氩之比为 1:1 的条件 下利用直流反应磁控溅射法得到掺 Au、Pt 和 Ru 的 WO₃ 膜。掺 Au 的薄膜对 NO₂ 的灵敏度很高,当 Au/WO₃ 的密度达 5.0 g/cm² 时,对 3 ppm 的 NO₂ 高达 76。胡明等^[15-16]采用直流反应磁控溅射法,在 未抛光的三氧化二铝基片上制备 WO₃ 薄膜,经过 400 ℃热处理,对体积分数为 3 × 10⁻⁴% H₂ 的灵敏 度达到 77,在体积分数为 5 × 10⁻⁵% NH₃ 中的灵敏 度达到 300。这些研究说明 WO₃ 具有气体选择性 好,响应-恢复时间短的优点,可以作为理想的气敏 元件。 磁控溅射具有一般溅射的优点,如沉积的膜层 均匀、致密、针孔少、纯度高、附着力强,应用的靶材 广,可进行反应溅射,可制取成分稳定的合金膜等, 磁控溅射还具有高速、低温、低损伤等优点,成为应 用最广泛的一种溅射法。

1.4 溶胶-凝胶法

溶胶-凝胶法的原理是将配制好的醇盐前驱体 溶于小分子溶剂中,通过搅拌等方式制得均匀的溶 液,溶质与溶剂发生水解反应,水解产物经缩聚反应 集成纳米级颗粒并形成溶胶。在制得溶胶的基础 上,可以采取不同的工艺制备不同性能的纳米薄膜、 超细粉末等。

目前溶胶-凝胶法制备 WO₃ 薄膜大致有以下几 种类型:钨酸盐酸化法、钨粉过氧化聚钨酸法、钨酸 盐的离子交换法、钨的醇盐水解法、氯化钨的醇化法 等。Chen Yiwen 等^[17]用溶胶-凝胶浸渍技术在三氧 化二铝基片上制备了纯和(m(Pt): $m(WO_3$) = 0.3%)铂掺杂的 WO₃ 膜。纯 WO₃ 膜的理想工作温 度为 350 °C,对 40 × 10⁻⁶一氧化氮的灵敏度为8.9; 铂掺杂三氧化钨膜的理想工作温度为 250 °C,对 40 ×10⁻⁶一氧化氮的灵敏度为114.0。实验结果显示 溶胶-凝胶制备的铂掺杂 WO₃ 膜对一氧化氮具有高 的灵敏度,低的工作温度,快速和可重复的响应。罗 世钧等^[18]以金属 W 粉为原料采用溶胶-凝胶法制得 纳米级 WO₃ 粉体,在粉体中分别加入 CeO₂,探讨了 不同 CeO₂ 添加量对气敏特性的影响。

溶胶-凝胶法具有成本低、操作简单、易于控制 薄膜组成和微观结构等优点,但制备 WO₃ 薄膜过程 中水和醇类物质在热处理过程中引起薄膜的开裂是 一个必须解决的问题;离子导体层的腐蚀和变色性 能的老化衰退也是需要解决的问题。

2 不同掺杂对 WO, 基材料的改性进展

对于一定的基体材料,当掺杂量较小时,掺杂元 素一般会固溶进基体的晶格,掺杂量较大时,基体和 掺杂剂可能形成复合金属氧化物,改变晶体晶型; 适度的掺杂提供了更多的电子(或空穴),提高了材 料的电导率,相应地改善材料的性能。

2.1 掺杂对 WO₃ 材料电致变色的影响及应用

电致变色概念由 Platt^[19]首次提出后,电色现象 引起人们的关注,电致变色是指在外加电场作用下, 材料的光学性能发生可逆变化的现象,直观地表现 为材料的颜色和透明度发生可逆变化的过程^[20]。 WO₃ 作为重要的电致变色材料被广泛地研究,然 而,对于电致变色设备,电致变色性能即电致变色的 可逆性和稳定性等需要进一步提高,有人研究了工艺参数对WO3 薄膜电致变色特性和结构的影响,纳米WO3 薄膜的掺杂对其电致变色性能的影响也受到国内外广泛的研究。

1992 年, Hashimoto and Matsuoka^[21]的研究说明 WO₃-TiO₂薄膜比纯 WO₃ 薄膜的着色效率稍微降低, 但寿命却是它的 5 倍。2007 年, A. Karuppasamy^[22] 等采用金属钛和钨靶在氧、氩气氛中共溅沉积得到 掺钛的 WO₃ 薄膜,当氧压是 4×10^{-3} mbar 时,薄膜 表现比较好的电致变色性能,非常适合制作电致变 色灵巧窗。

李建军^[23]等用电子束蒸发制备了不同 MoO₃ 掺 杂比例的氧化钨膜,通过研究发现纯氧化钨薄膜着 色态呈蓝色,而掺 MoO₃ 较多的氧化钨薄膜着色态 呈灰色。通过掺杂不同比例的 MoO₃,能改变氧化钨 薄膜的颜色。掺杂对 WO₃ 的光谱吸收特性也有所 改善,更符合人眼的敏感区域,这给电致变色器件提 供了更广阔的应用前景。刘明志^[24]等还通过溶胶-凝胶方法采用正交设计试验研究制备出了掺杂聚氧 化乙烯(PEO)的 WO₃ 电致变色薄膜,并进行了相关 的性能测试,掺杂一定量 PEO 有利于氧化钨薄膜中 离子、电子的传导率加快,在 N₂ 气氛保护下经 200 ℃ 热处理的 WO₃-PEO 循环可逆性比较好,着、褪色响 应速度较快,使薄膜的变色性能提高。

国内外已利用 WO₃ 薄膜的电致变色性能研制 开发了多种器件,如:电致变色灵巧窗、无眩反光镜 和变色太阳镜等。利用 WO₃ 电致变色层可控制户 外玻璃的透射和折射率,以达到调节室内光和热的 功能,另外在航天器的抗反射涂层及红外发射调节 等领域有着广阔的应用前景。

2.2 掺杂对 WO₃ 材料气敏特性的影响及应用

对 WO₃ 气敏材料研究最早的报道见于 1967 年,当时 Shaver^[25]采用真空蒸发制取了钨金属薄 膜,再经 600~700 ℃氧化制得了 WO₃ 薄膜,并用喷 溅少量 Pt 的办法来增强 WO₃ 对 H₂、NH₃、H₂S 气体 的灵敏度。纳米材料具有特殊的量子尺寸效应,当 粒子尺寸下降到某临界尺寸(0.1~100 nm)时,费 米能级附近的电子能级有准连续变为离散,带隙变 宽,氧化物能带结构发生显著变化,微量气体浓度就 会引起材料费米能级的偏移和电性能的变化。气敏 过程从本质上讲是一个电子转移的过程,氧化物的 带隙结构是影响电子转移过程的内因。电子转移过 程决定了气敏材料的灵敏度与选择性。由于杂质能 级本身是具有选择性的,研究发现,掺有不同杂质的 半导体材料具有不同的红外吸收峰,在氧化物禁带 中添加特征杂质能级,反应物的氧化电位与费米能级间的能量差将发生特征性变化,表面势垒改变,都将对电子转移过程产生影响。纳米 WO3 因其微粒小、比表面积大、有显著的表面效应和体积效应以及量子效应,而显示出很好的气敏特性。

研究不仅关注纯 WO₃ 的制备和特性,而且通过 控制纳米结构来尽量提高材料对气体的敏感性和选 择性,基于此目的,添加合适的催化剂被研究。Emma Rossinyol^[26]等通过试验发现,与纯 WO₃ 元件相 比,Cu :WO₃ 基元件对 NO₂ 的敏感性能是好的,因为 对低浓度的 NO₂ 气体,响应时间缩短,响应速率增 加,因此,能够既快又有效地检测低浓度的 NO₂ 气 体,该材料表现出良好的应用前景。

庄琳等^[27]将一定比例的 W 粉(纯度99.8%)和 H₂O₂加入到烧瓶中混合反应,搅拌直至 W 粉完全 溶解,用铂网去除多余 H₂O₂,并加入不同量的 PdCl₂ 作为气致变色反应的催化剂,采用溶胶-凝胶法制备 了非晶态 WO₃ 气致变色薄膜,气致变色器件在通入 4% 的氢气后迅速有无色变为蓝色;而当通入同等浓 度的氧气时又会由蓝色变为无色,着色褪色的响应 时间均在 60 s 之内,并且不同催化剂浓度的薄膜在 着色态时对光的透射率并没有明显的变化;催化剂 浓度高的薄膜着色时间明显少于催化剂浓度低的薄 膜。

Xusheng Wang^[28]采用热分解仲钨酸铵的方法 得到 WO₃ 材料,在 WO₃ 微粉料中分别掺入 1 wt% 的不同金属 Mg ,Zn ,Mo ,Re 的原料与纯的 WO₃ 相 比,对 NH₃、NO 都有低的电阻、高的灵敏度和快的响 应。研究表明掺杂后的 WO₃ 材料可以作为 NH₃、 NO 的气敏元件。

无论采取什么样的方法提高材料的气敏性,所 起的作用大部分可归结为细化晶粒,对材料表面进 行修饰和改进以及通过掺杂所形成的杂质缺陷来提 高材料的导电性。

对于 WO₃ 基气敏元件来说,只有在较高温度 下,才能满足灵敏度的要求,因此,低工作温度甚至 室温工作的气敏材料的研究开发,受到相当程度的 重视。薄膜型气敏元件具有一致性好、对气氛的敏 感性好、响应快、成本低等优点,所以薄膜元件很适 合作为传感器。

2.3 掺杂对 WO, 材料催化性的影响及应用

近年来随着半导体光催化研究的快速发展, WO₃ 作为光解水催化材料引人注目,如何提高 WO₃ 光解水催化性能成为光催化领域的研究热点之一。 大量研究表明 WO₃ 可以单独用作光催化剂^[29],也 可以用 WO₃ 修饰 ZnO、TiO₂ 等^[30-31]来提高它们的光 催化效率,还可以与其他半导体混合制备复合光催 化材料,获得较高的光催化效率^[32],可见掺杂是提 高 WO₃ 光催化活性的有效手段^[33]。

杜俊平等[34]采用固相烧结法制备了掺杂不同 量铈的 WO3 催化材料 适量铈的掺杂能够增强催化 剂样品的荧光强度。在可见光辐射下进行光催化分 解水制氧,在600℃处理的掺杂铈为0.05 wt%的 WO, 催化剂的催化活性最高,此时催化剂的析氧速 率比未掺杂 WO3 提高了 1.5~1.7 倍。研究表明, 样品的光催化活性与其 PL 信号强度顺序一致 ,即 PL 信号越强,光催化活性越高。李芳柏等^[35]采用 溶胶-凝胶法制备 WO₃/TiO₂ 复合纳米光催化剂,以 亚甲基蓝的光催化降解为反应模型,掺入 WO,后, 光催化活性增强,掺入摩尔比为2%时,WO₃/TiO₂ 的光催化活性最高。降解原理解释为:当用足够激 发能量的光照射时,TiO,和WO,同时发生带间跃 迁,由于导带和价带能级的差异,TiO2导带上的电 子转移至较低能级的 WO₃ 的导带上,并在此聚集, 而空穴则聚集在能级较高的 TiO₂ 价带上,这样光生 电子与空穴的分离效率比纯 TiO, 或纯 WO, 高。 WO3 导带上的电子可被分子氧等电子捕获剂捕获, TiO, 价带上的空穴可被 OH 等空穴捕获剂捕获。

利用 WO₃ 薄膜的共催化性进行光降解,直接利 用太阳能降解各种有机污染物,而且没有形成二次 污染,是一种理想的污染治理技术。但是,WO₃存 在易光腐蚀等缺陷限制了其工业化应用。因此,在 保持光催化活性的同时,提高WO₃的光化学稳定性 成为当前的研究热点之一。

3 前景展望

WO₃ 是无机电致变色材料中人们研究得最早、 最广泛的材料,目前,已经有部分产品上市,为了减 少视盲角、提高着色对比度、克服现有显示器的缺 点,电致变色显示器也正在研制。为了取得进展,人 们把眼光放在了气致变色、光电致变(photo-electrochromic)的研究中。另外,随着人们生活水平和环 保意识的加强,人们对气敏元件提出了更高、更广的 要求,在以WO₃ 为基体的元件中添加少量其他物 质,能很好地改变元件对敏感气体的选择性和提高 元件的灵敏度。由于掺杂种类繁多,作用机理十分 复杂,具有较大的研究空间。

1)研究 WO₃及其复合薄膜的微观结构与变色 特性的关系,特别是晶粒尺寸、表面、界面结构与其 变色机制,寻找适当的添加剂提高变色响应。 2)通过控制制造工艺和适当掺杂,来调节敏感 材料的微观结构,从而改变材料的气体敏感性。另 外,还可通过细化晶粒,对材料表面进行修饰和改进 及通过掺杂形成的杂质缺陷来提高材料的导电性, 改变其气敏性等。

3)揭示光催化氧化的机理 影响光催化剂性能 的因素 ,半导体表面的能级结构与表面态密度的关 系 , WO₃ 催化剂的改性机理 ,光生载流子的移动和 再复合的规律 ,催化降解有机物的活性与有机物分 子结构的关系等。

参考文献:

- [1] Deb S K. Electrochromism in tungsten Oxide (WO₃) film
 [J] Appl Opt ,1969 58 (3) :190-198.
- [2] Dietmar S ,Andreas G. Examination of the kinetics and performance of a catalytically switching(gasochromic) device
 [J] Solar Energy Mater Solar Cells ,1998 54 99-108
- [3] Cotton F A , Wilkinson G , Advances inorganic chemistry
 [M]. New York Wiley ,1988 829.
- [4]黎先财 柯勇 杨沂凤,等. 超细三氧化钨的制备及催化 应用[J].中国钨业 2003,18(4) 26-30.
- [5] Lee D S ,Han S D ,Huh J S ,et al. Nitrogenoxides-sensing characteristics of WO_x-based nanocrystalline thin films gas sensor[J] Sensors and Actuators B ,1999 $\,60\,$ 57-63.
- [6]牛新书,刘艳丽,胡平,等.共沉淀法 SnO₂-WO₃ 粉体的 气敏性能研究 J].电子元件与材料 2002(1):10-12.
- [7]何天平 彭子飞. 微乳液法制备纳米级 WO₃ 粉体[J]. 合成化学,1997 5(1):4-6.
- [8] 刁显珍,侯长军. 微乳液法制备纳米级 WO₃ 粉体[J]. 传 感技术学报 2006, 19(5) 2363-2364.
- [9] Bender F ,Kim C ,Vetelino J F ,et al. Chracterization of a WO₃ thin film chlorine sensor[J]. Sensors and Actuators B 2001 77 281-286.
- [10] Penza M ,Cassano G ,Tortorella F. Gas recognition by activiated WO₃ thin-film sensor array[J]. Sensors and Actuators B 2001 &1 115-121.
- [11] He X L ,Li J P ,Gao X G. Effect of V2O5 coating on NO₂ sensing properties of WO₃ thin films[J]. Sensors and Actuators B 2005 ,108 207-210.
- [12] Aguir K ,Lemire C ,Lollman D B. Electrical properties of reactively sputtered WO₃ thin films as ozone gas sensor
 [J] Sensors and Actuators B 2002 84 :1-5.
- [13]孙彩芹 杨晓红 闫勇彦. 氧浓度对磁控溅射 Ti/WO₃ 薄 膜光学性能的影响[J]. 重庆师范大学学报(自然科学 版) 2009(1):1-4.
- [14] Jin C J ,Yamazaki T ,Shirai Y ,et al. Dependence of NO₂ gas sensitivity of WO₃ sputtered films on film density[J]. Thin Solid Films 2005 474 255-260.

5

- [15] 胡明,冯有才,尹英哲,等.磁控溅射法制备 WO3 薄膜 及其氢敏特性研究[J].微纳电子技术,2007(7/8): 102-104.
- [16] 尹英哲,胡明,冯有才,等. 直流反应磁控溅射 WO₃ 薄 膜气敏特性研究 J]. 传感技术学报 2007,20(4):760-762.
- [17] Chen Y W , Lai S Y , Wu Z H. No-sensing characteristics of pure and Pt-doped WO₃ films prepared by solgel technique
 [J]. Journal of Southeast University (English Edition), 2001 , 17(2) 31-33.
- [18] 罗世钧,傅刚,陈环,等. 铈掺杂 WO₃ 纳米材料气敏特 性研究[J]. 传感器与微系统 2007 26(9) #2-44.
- [19] Platt J R. Electrochromism a Possible change of color producible in dyes by an electricfield[J]. J Chem Phys , 1961 34 862-864.
- [20] 张征林, 王怡红. 电致变色材料及应用[J]. 电子元件与 材料, 1996, 15(1) 32-36.
- [21] Hashimoto S ,Matsuoka H. Prolonged lifetime of electrochromism of amorphous WO₃-TiO₂ thin films[J]. Surf Int Analy ,1992 ,19 :464-468.
- [22] Karuppasamy A Subrahmanyam A. Studies on electrochromic smart windows based on ti tanium doped WO₃ thin films[J]. Thin Solid Films 2007 516 :175-178.
- [23] 李建军 陈国平 刘云峰 ,等. 掺杂氧化钨薄膜的电致变 色特性 J]. 真空 2001(2) 33-35.
- [24] 刘明志,徐绍华,戈安芳,等.掺杂PEO的WO3 电致变 色薄膜的研究[J]. 武汉理工大学学报 2001 23(7): 1-3.
- [25] Shaver P J. Activated tungsten oxide gas detectors J]. Apple Phys Lett 1967 11 255-258.
- [26] Rossinyol E ,Prim A ,Pellicer E ,et al. Mesostructured pure

and copper-catalyzed tungsten oxide for NO_2 detection [J]. Sensors and Actuators B 2007 ,126 :18-23.

- [27] 庄琳 徐雪青,沈辉,等. 掺钯 WO3 薄膜的气致变色性 能[J]. 华南理工大学学报(自然科学版) 2002 2 :46-47.
- [28] Wang X S , Miura N , Yamazoe N. Study of WO₃-based sensing materials for NH₃ and NO detection[J]. Sensors and Actuators B 2000 66 74-76.
- [29] Kominami H ,Kato J I ,Murakami S Y. Solvothermal syntheses of semiconductor photocatalysts of ultra-high activities [J]. Catalysis Today 2003 84 :181-189.
- [30] Sakthivel S ,Geissen S U ,Bahnemann D W. Enhancement of photocatalytic activity by semiconductor heterojunctions α-Fe2O3 ,WO₃ and CdS deposited on ZnO[J]. Journal of Photochemistry and Photobiology A :Chemistry , 2002 ,148 283-293.
- [31] KwonY T ,Song K Y ,Lee W I. Photocatalytic behavior of WO₃-loaded TiO₂ in an Oxidation reaction[J]. Journal of Catalysis 2000 ,191 :192-199.
- [32] Dipaola P A , Palmisano L , Augugliaro V. Photocatalytic behavior of mixed WO₃/ WS2 powders [J]. Catalysis Today 2000 58 :141-149.
- [33] 刘华俊,彭天右,肖江蓉,等. Tb⁺³掺杂纳米 WO₃ 的制 备及其光催化性能[J]. 武汉大学学报(理学版), 2005 *5*1(4) 397-401.
- [34] 杜俊平,陈启元,赵鹃,等. 铈掺杂WO₃的表征及其光 解水催化性能的研究[J]. 无机化学学报,2007,23 (6):1005-1010.
- [35] 李芳柏,古国榜,李新军,等.WO₃/TiO₂纳米材料的制备及光催化性能[J].物理化学学报,2000,16(11): 997-1002.

Development of Preparation and Doping of Nanometric WO₃

SUN Cai-qin , YANG Xiao-hong , YAN Yong-yan

(College of Physics and Information Technology, Chongqing Normal University, Chongqing 400047, China)

Abstract: Nanomaterial has been the most magnetic topic of the heated researchs in the material filed now. Nanometric tungsten oxide is metal Oxide semiconductor, and it is studied and applied extensively because of its electrochromic property, gasochromic property, etc. Its some properties can be improved by doping different elements, in the use of different methods and rational quantity. In this paper the research actuality and progress of nano-WO₃ materials are introduced, based on many domestic and overseas dissertations. The preparation methods of nanometer-sized WO₃ powders and WO₃ thin-film are primarily summarized, such as deposition mothod, microemulsion method, sputtering technology and sol-gel method. At the same, their advantages and disadvantages are reviewed. Different dopings have different effects to its electrochromic, gas sensing and catalytic properties and applications. The proper doping provides further electron (or hole), enhances conductance and brings influence to the property of Tungsten oxide for reaction. At last the application prospects of the nanometric WO₃ are also looked forward to. **Key words** : nanometric ; preparation method ; doping