溅射气压对 WO3薄膜电致变色器件性能的影响

王 伟,李合琴,陶 磊,张学科,乔 恺,周 矗,黄依琴,左 敏

(合肥工业大学 材料科学与工程学院,安徽 合肥 230009)

摘 要:采用磁控溅射法,以溅射气压为变量,在 ITO 导电玻璃上制备了 $WO_3 薄膜及 TiO_2 薄膜,将 Li⁺ 聚合物电解 质涂覆于这两种薄膜之间封装成固态电致变色器件。采用 XRD、AFM 对 <math>WO_3 薄膜进行结构表征和形貌观察;采用 直流稳压电源对器件进行电致变色测试,并以分光光度计测定其着色/褪色态可见光透过率。结果表明:1.5 Pa 溅射气压下原位沉积 <math>WO_3 薄膜含较多的金属 W; 2.0 \sim 3.0 Pa 溅射气压下得到了非晶态 <math>WO_3 薄膜; 2.0 Pa 溅射气压 下得到的 <math>WO_3 薄膜表面分布有狭长的颗粒团簇,表面积较大,便于着色或褪色时 Li 与电子的注入或脱出,故其所 封装器件的调制幅度最大,响应最快;随溅射气压的增大,<math>WO_3 薄膜表面缺陷增多,器件变色性能恶化。$ $关键词: <math>WO_3 薄膜; 电致变色器件; 直流磁控溅射; 溅射气压; 表面形貌; 透过率 中图分类号: TB 34 文献标识码:A 文章编号: <math>1004-0536(2015)05-0030-04$

Effects of Sputtering Pressure on Performance of WO₃ Thin Film Electrochromic Devices WANG Wei,LI He-qin,TAO Lei,ZHANG Xue-ke,QIAO Kai,ZHOU Chu,HUANG Yi-qin,ZUO Min

(School of Material Science and Engineering, Hefei University of Technology, Hefei 230009, China) **Abstract**: WO₃ and TiO₂ thin films were prepared on ITO coated glass substrate by DC magnetron sputtering with sputtering pressure as the variable. And then Li⁺ polymer electrolyte was coated between the two films to assemble solid state electrochromic devices. Phase composition and surface morphology of WO₃ thin film were characterized by XRD and AFM. Electrochromic performance of the devices was investigated with DC regulated power supply, and their colored/bleached state transmittance of visible light was determined by spectrophotometer. The results indicate that WO₃ film deposited at 1. 5 Pa contains W metal. Amorphous state WO₃ film is achieved at the sputtering pressure of 2. 0~3. 0 Pa. WO₃ film deposited at 2. 0 Pa has long and narrow particle clusters distributed on the surface and relatively large surface area benefiting injection/ejection of Li⁺ and electron during coloration/bleaching, and thus its packaged device achieves the largest modulation amplitude and the fastest response. As sputtering pressure increasing, WO₃ films have more surface defects resulting in the electrochromic performance of the devices worsened.

Keywords: WO₃ thin film; electrochromic device; DC magnetron sputtering; sputtering pressure; surface morphology; transmittance

1 前 言

电致变色是指在外电场的作用下,某些材料的 反射率、透光率等光学属性发生可逆变化的现象^[1], 过渡金属氧化物成为此类材料的代表,其中又以 WO3薄膜最为典型,相关研究最为充分^[2]。目前, WO3电致变色薄膜的研究集中在制备方法对其性 能的影响^[3]。在其制备方法中真空蒸镀成膜快,但 膜基结合力差;阳极氧化、电化学沉积法制备的薄膜 应力大、易脱落;磁控溅射法所制薄膜附着力强、表

基金项目:安徽省高校自然科学基金(KJ2009A091,KJ2012A228);中央高校基本科研业务费专项资金(103-4115100010) 通讯作者:李合琴(1956-),女,博士,教授,博导,主要从事功能薄膜材料研究,E-mail:lhqjs@hfut.edu.cn

收稿日期:2014-12-03;修订日期:2015-06-26

面均匀、质量较好^[4]。气压是磁控溅射工艺的一项 重要参数,关系到成膜的质量和薄膜表面形态,进而 影响薄膜的最终性能^[5]。电致变色器件的结构一般 为玻璃/透明电极层/对电极层/离子导体(电解质) 层/电致变色层/透明电极层/玻璃^[6]。在较低的直 流外电压(一般低于 5 V)下,电子、金属小离子 M⁺ (如 H⁺、Li⁺等)分别从透明电极层和离子导体层进 入 WO₃薄膜,形成 M₄WO₃钨青铜结构^[7],入射光 的透过率降低,器件呈现蓝色,为着色态;反之,施加 逆向电压,电子、金属小离子从 WO₃薄膜脱出,器件 恢复无色透明,为褪色态^[8]。本实验选用 ITO 导电 玻璃作透明电极层,TiO₂薄膜为对电极层,一种聚 合物为 Li⁺电解质层,WO₃薄膜为电致变色层,按次 序封装成固态电致变色器件,进行变色测试,考察溅 射气压与器件变色性能之间的关系。

2 实 验

以纯度达 99.999%的 W、Ti 为溅射靶材,通入 高纯 Ar、O₂,在 FJL560B1 型超高真空磁控与离子 束联合溅射设备中,采用直流磁控溅射技术在 ITO 玻璃基底上制备 WO₃薄膜及 TiO₂薄膜,制备工艺 参数见表 1。聚合物 Li⁺电解质的合成:称取 10 g 一水合柠檬酸,于 60 ℃下保温 10 h 烘干去除结晶 水,将其与 20 mL 无水乙醇混合 15 min,再加入 5 mL 正硅酸四乙酯及 1.25 g Li₂CO₃搅拌反应 15 min;加入 5 mL 乙二醇促进聚合,充分反应后过滤, 得到溶胶态 Li⁺电解质^[9]。将此电解质涂覆于 WO₃薄膜和 TiO₂薄膜之间,并于 60 ℃下保温 24 h,最终固化成电致变色器件^[10]。

为避免 ITO 基底干扰薄膜的衍射信息,在载玻

表 1 WO₃及 TiO₂薄膜的制备工艺参数

Table 1 P	reparation	parameters	of	WO₃	and	Ti	D ₂ thin	films
-----------	------------	------------	----	-----	-----	----	---------------------	-------

薄膜	溅射气压/Pa	溅射电源	本底真空度/Pa	$O_2/(Ncm^3 \cdot min^{-1})$	Ar/	$(Ncm^3 \cdot min^{-1})$	功率/W	沉积时间 /h	靶基距/mm
${ m WO}_3$	1.5,2.0,2.5,3.0	DC	2.0×10 ⁻⁴	5		25	100	0.5	60
${\rm TiO}_2$	1.0	RF	2.0×10 ⁻⁴	5	•	20	100	0.5	60

片上按同样工艺制备 WO。薄膜及 TiO2薄膜,并以 D/MAX2500VL/PC 型 X 射线衍射仪测试其结构; 采用 <u>CSPM5500A 型原子力显微镜观</u>察薄膜的表面 形貌特征。器件的电致变色测试是在 WYJC-5型 直流稳压电源上完成的,致色电压选择±3 V,并以 CARY5000 型分光光度计测量着色/褪色透光谱, 以秒表记录响应时间。图 1 为器件的结构及变色测 试示意图。



图 1 电致变色器件结构及测试示意图

- Fig. 1 Structure and testing schematic diagram of electrochromic device
- 3 结果与分析

▶ 从薄膜外观观察,1 号试样原位沉积态外观呈 黑色、不透明、薄膜导电,说明含有较多的金属 W。 这主要是因为 1.5 Pa 溅射气压较低,气氛中氧不 足,从 W 靶溅射出的粒子未能充分氧化,沉积到基 底上形成 W 与 WO 的混合物^[11]。2、3、4、5 号薄膜 皆是无色透明的。

3.1 WO₃及TiO₂薄膜的物相

在 2.0~3.0 Pa 溅射气压下沉积的 WO₃ 薄膜 以及在 1.0 Pa 溅射气压下沉积的 TiO₂ 薄膜的 XRD 谱如图 2(a)所示。由图 2(a)可见,原位沉积态的 WO₃薄膜以及 TiO₂薄膜均为非晶态。选择 2 号试 样于 Ar 保护气氛中进行退火处理(450 °C 下保温 1 h),其退火态的 XRD 谱如图 2(b)所示。经过检索, 退火后的薄膜为立方系 WO₃相,证明采用本实验的 镀膜参数成功制得了 WO₃薄膜。有报道指出,相比 于晶态 WO₃,非晶态 WO₃薄膜内部的无序结构为 H⁺、Li⁺ 的迁移提供了更多的通道,即非晶态 WO₃ 薄膜的 电致变色性能优于结晶态的电致变色性 能^[12]。本文后续器件均采用非晶态 WO₃薄膜进行 封装。





3.2 WO3 薄膜的表面形貌

(a)

图 3 为 2、3、4 号 WO₃薄膜的原子力表面形貌。 从图可知,当溅射气压为 2.0 Pa 时,薄膜表面林立 着狭长颗粒团簇,团簇间隙成为 Li⁺注入和脱出的 通道;当溅射气压为 2.5 Pa 时,团簇变短,出现小孔 洞;溅射气压为 3.0 Pa 时,缺陷更多,孔洞尺寸增 大,数量增多,薄膜表面质量变差。在薄膜沉积过程 中,溅射气压增大,从靶材溅射出的粒子受气体原子 的碰撞散射效应增强,溅射粒子能量损失更多,沉积 到基底上后,聚集长大倾向减弱,缺陷增加^[13]。

2.6/(*)



图 3 2.0 Pa(a)、2.5 Pa(b)和 3.0 Pa(c)溅射气压下沉积的 WO3薄膜的原子力表面形貌

Fig. 3 AFM surface morphology of WO3 films deposited at 2.0 Pa (a), 2.5 Pa (b) and 3.0 Pa (c) sputtering pressure

3.3 器件的电致变色性能

从图 4 和表 2 可看出,随着溅射气压的加大,器 件在可见光区的褪色态透过率降低,而着色态透过 率上升,两种状态间的差值减小,即器件的调制幅度 降低;溅射气压增大后,器件响应变慢,变色性能下 降。从上述的 WO3薄膜表面形貌可知,气压的增加 导致薄膜表面缺陷增多,在褪色态下,入射光穿越薄 膜时受到更多的散射,因而褪色态的透过率下降;此



Fig. 4 Transmittance (a) and transmittance variation (b) of each device in bleached and colored states

表 2 各器件的平均透过率及变色响应时间

 Table 2
 Average transmittance and electrochromic response time of each device

账时与压/D。		透过率/%	响应时间/s			
//03,513] [/ <u>T</u> L/II a	褪色态	着色态	$\Delta \tau$	着色	褪色	
2.0	79.8	16.6	63.2	3.0	11.3	
2.5	73.5	21.6	51.9	4.2	11.9	
3.0	67.0	31.4	35.6	4.6	13.1	

外,相比于 2.5、3.0 Pa,2.0 Pa 溅射气压下沉积的 WO_3 薄膜表面存在大量的便于 Li^+ 注入和脱出的通 道,因此,变色响应较快,并且这种狭长团簇具有更

大的表面积,使得着色时进入 WO3薄膜的 Li⁺ 和电子更多,器件在着色态的透过率更低、着色更深。

杨海刚等^[14]的研究认为在 2.5~4.5 Pa 范围 内增大溅射气压会使沉积的薄膜表面疏松多孔,有 利于变色反应的进行。本文基于薄膜表面形态和实 际变色透过率的相关数据,发现在 2.0 Pa 溅射气压 下沉积的 WO₃薄膜对可见光的调制性能最佳,2.5、 3.0 Pa 溅射气压下沉积的 WO₃薄膜调制性能却逐 步下降。出现这种差异的原因可能是本文的镀膜工 艺参数与前人的不同所致,例如溅射功率的选取、通 入气体中 Ar 与 O₂流量的确定、腔室的本底真空度 等。图 5 为本实验 2.0 Pa 溅射气压下沉积 WO₃薄 膜封装电致变色器件的变色效果图。



图 5 电致变色器件褪色态(a)及着色态(b)的变色效果

Fig. 5 Color effects of the electrochromic device in bleached (a) and colored (b) states

4 结 论

本文采用直流反应磁控溅射法,以溅射气压为 变量,在 ITO 导电玻璃基底上制备了 WO3薄膜;结 合射频溅射法制备的 TiO2对电极薄膜、聚合物 Li⁺ 电解质封装成固态电致变色器件。结果表明:

(1)1.5 Pa 溅射气压下,气氛中氧含量不足,沉 积的薄膜不透明,含较多的金属 W;2.0~3.0 Pa 溅 射气压下沉积的薄膜无色透明,为 WO3薄膜。

(2)自 2.0 Pa 溅射气压起,原位沉积的 WO₃及 TiO₂薄膜皆为非晶态结构;2.0 Pa 溅射气压下沉积 的薄膜经退火后得到立方系 WO₃相。

(3)2.0 Pa 溅射气压下原位沉积的 WO₃薄膜表 面分布大量的狭长团簇,表面积较大,便于 Li⁺注入 和脱出,因此所封装的器件调制幅度大,响应快,变 色性能最佳。

(4)随着溅射气压加大,WO3薄膜表面缺陷增 多,褪色时入射光受较多的散射,器件透过率下降, 且着色态透过率上升,响应变慢。因此,加大溅射气 压限制了 WO₃薄膜的变色调制能力。

参考文献:

- [1] Deb S K. Opportunities and challenges in science and technology of WO₃ for electrochromic and related applications [J]. Solar Energy Materials and Solar Cells, 2008,92(2):245-258.
- [2] 常 光,许 旻.WO₃ 电致变色薄膜的研究进展[J]. 真 空与低温,2013,19(3):182-186.
- [3] Chen H C, Jan D J, Chen C H, et al. Bond and electrochromic properties of WO₃ films deposited with horizontal DC, pulsed DC, and RF sputtering[J]. Electrochimica Acta, 2013, 93: 307-313.
- [4] 姚 妍,王琳瑛,丁 毅,等. WO3 变色薄膜材料制备方 法及应用进展[J]. 有色金属,2010,62(3):43-46.
- [5] Chapelle A, Younsi I E, Vitale S, et al. Improved semiconducting CuO/CuFe₂O₄ nanostructured thin films for CO₂ gas sensing[J]. Sensors and Actuators B:Chemical, (下转第 38 页)

(1)采用熔盐电解法对 V-Ti-Fe 合金进行脱氧 处理,可去除合金中的大部分氧。电解起始阶段氧 含量下降较快,之后下降趋势逐渐减缓,电解2h后 合金氧含量变化已不明显,基本维持在0.2%左右。

(2)经熔盐电脱氧处理后,V-Ti-Fe 合金的吸放 氢性能有所改善,随着电解时间的延长,最大吸氢量 和有效放氢量均有所增加。

参考文献:

- [1] Lototsky M V, Yartys V A, Zavaliy I Y. Vanadiumbased BCC alloys: Phase-structural characteristics and hydrogen sorption properties[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2005, 404-406: 421-426.
- [2] Itoh H, Arashima H, Kubo K, et al. The influence of microstructure on hydrogen absorption properties of Ti-Cr-V alloys[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2002, 330-332:287-291.
- [3] Okada M,KurIIwa T, Tamura T, et al. Ti-V-Cr b. c. c. alloys with high protium content[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2002, 330-332:511-516.
- [4] 黄太仲,吴 铸,冯尚龙,等. V 取代 TiCr 基储氢合金中 部分 Cr 对储氢性能的影响[J].中国有色金属学报, 2005,15(1):141-144.
- [5] Santos S F, Huot J. Hydrogen storage in TiCr_{1.2} (FeV)_x BCC solid solutions [J]. Journal of Alloys and Com-

(上接第 33 页)

2014,204:407-413.

- [6] Avendano E, Berggren L, Niklasson G A, et al. Electrochromic materials and devices: Brief survey and new data on optical absorption in tungsten oxide and nickel oxide films[J]. Thin Solid Films, 2006, 496(1): 30-36.
- [7] 牛 微,毕孝国,孙旭东.电致变色机理的研究现状与发 展[J]. 材料导报,2011,25(2):107-110.
- [8] 吕淑媛,梁 猛.磁控溅射 WO3薄膜的电致变色机理研 究[J].铸造技术,2009,30(9):1153-1156.
- [9] Souza F L, Bueno P R, ongo E, et al. Sol-gel nonhydrolytic synthesis of a hybrid organic-inorganic electrolyte for application in lithium-ion devices[J]. Solid State Ionics, 2004, 166:83-88.

pounds,2009,472(1-2):247-251.

- [6] Nomura K, Akiba E. H₂ absorbing-desorbing characterization of the Ti-V-Fe alloy system[J]. Journal of Alloys and Compounds, 1995, 231(1-2): 513-517.
- [7] 杨绍利. 钒钛材料[M]. 北京:冶金工业出版社,2007. 1-10.
- [8] 王 斌,刘奎仁,高腾跃,等.氧化物原料配比对金属热 还原法制备 V-Ti-Fe 合金的影响[J].稀有金属与硬质 合金,2012,40(3):23-27.
- [9] Yan Y G, Chen Y G, Liang H, et al. Effect of Al on hydrogen storage properties of V₃0Ti₃₅ Cr₂5Fe₁₀ alloy[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2006, 426(1-2): 253-255.
- [10] 蒋春丽,白 彬,李 嵘,等. LaNi_{4.7} Al_{0.3} 储氢合金氧化 前后吸放氢性能研究[J]. 稀有金属,2005,29(1):43-46.
- [11] 彭述明,周晓松.含氧贮氢合金的研究现状[J].原子能 科学技术,2005,39(2):164-172.
- [12] Tsukahara M, Takahashi K, Lsomura A, et al. Influence of oxygen on hydrogen storage and electrode properties for micro-designed V-based battery alloys[J]. Journal of Alloys and Compounds, 1998, 265(1-2):257-263.
- [13] 王 斌,刘奎仁,高腾跃,等. V-Ti-Fe中间合金的精炼 工艺[J]. 东北大学学报(自然科学版),2012,33(5): 689-693.
- [10] 张 俊. 三氧化钨基电致变色薄膜与器件研究[D]. 杭 州:浙江大学,2012.104.
- [11] Wang C K, Lin C K, Wu C L, et al. Characterization of electrochromic tungsten oxide film from electrochemical anodized RF-sputtered tungsten films[J]. Ceramics International, 2013, 39(4):4 293-4 298.
- [12] 邓 检,叶 勤,于明泽. WO3薄膜退火温度与 Li⁺ 致 色性能关系的研究[J]. 真空,2010,47(2):44-47.
- [13] 肖定全,朱建国,朱基亮,等. 薄膜物理与器件[M]. 北 京:国防工业出版社,2011.15-20.
- [14] 杨海刚,宋桂林,张基东,等. WO。薄膜的电致变色与响 应时间机理研究[J]. 人工晶体学报,2011,40(5): 1 316-1 321.