

热处理对 SILAR 法制备 CuInSe₂ 薄膜性能的影响

杨建立 黎正国* 石 勇 李春艳 安贺松

(天津大学先进陶瓷与加工技术教育部重点实验室, 天津 300072)

关键词: CuInSe₂ 薄膜; SILAR 法; 烘烧温度; 光学性能

中图分类号: O614.242 文献标识码: A 文章编号: 1001-4861(2005)11-1701-04

Effects of Post-heat Treatment on Performance of Chalcopyrite CuInSe₂ Film Prepared by SILAR Method

YANG Jian-Li JIN Zheng-Guo* SHI Yong LI Chun-Yan AN He-Song

(Key Laboratory For Advanced Ceramics and Machining Technology of Ministry of Education,
School of Materials, Tianjin University, Tianjin 300072)

Abstract: CuInSe₂ ternary films were prepared by successive ionic layer absorption and reaction (SILAR) method. The films were deposited on glass substrates at room temperature and subject to heat-treatment under Ar atmosphere at various calcination temperatures, and then characterized by using X-ray diffraction (XRD), scanning electron microscopy (SEM), X-ray photoelectron spectroscopy (XPS), optical absorption spectroscopy. XRD results showed that chalcopyrite structure CuInSe₂ with high degree of preferred orientation towards (112) reflection could be obtained by post-heat treatment. The compositions of films calcined at 300~400 °C were close to the standard stoichiometry and Cl impurity decreased after calcination. The direct band gap increased from 0.94 eV to 0.98 eV with the increase of calcination temperature.

Key words: CuInSe₂ films; SILAR method; calcination temperature; optical properties

0 引言

铜铟硒(CIS)具有合适的带隙、高光吸收系数、适当的电荷密度和迁移率, 是一种用于薄膜太阳能电池的备受关注的吸收材料^[1]。目前 CuInSe₂ 薄膜已采用多种方法进行制备, 如金属前驱体硒化法^[2]、共沉积法^[3]、溅射法^[4]、电沉积法^[5]和化学气相沉积法^[6]等。这些方法都有各自的不足之处。例如, 对于气相硒化技术必须要用到硒化氢, 而硒化氢对人体和环境都有很大的危害。如何精确控制薄膜组分和微结构并

改善其电学和光学性能仍是当前研究的重点。

连续离子层吸附反应法(SILAR)是一种软化学方法, 它特别适合于制备黄铜矿结构的薄膜。它的工艺特点就是把衬底交替地浸到含有各组分离子的溶液中, 利用异性离子的相互吸附产生化学反应而成膜。主要优点是成本低, 适于大面积成膜。迄今为止, SILAR法已经成功地应用于多种硒化物薄膜的制备, 包括: Bi₂Se₃, As₂Se₃, ZnSe, CdSe^[7~10]。

在本实验室用 SILAR 法成功制备 CuInS₂ 薄膜的基础上^[11], 本文同样采用 SILAR 法制备了 CuInSe₂

收稿日期: 2005-03-28。收修改稿日期: 2005-06-05。

天津市重点基础研究项目(No.33802311)资助。

*通讯联系人。E-mail: zhgjin@tju.edu.cn; yangjianlino1@yahoo.com.cn

第一作者: 杨建立, 男, 25岁, 硕士研究生; 研究方向: 功能材料。

薄膜。在室温下把薄膜沉积到玻璃衬底上, 在不同温度下于 Ar 气中对其进行了煅烧处理。讨论了煅烧温度和煅烧时间对薄膜晶相、化学成分、表面形貌、光学性能的影响。

1 试验部分

薄膜的制备采用 SILAR 法, 方法同文献^[1]。

采用 D/Max-2500 型 X 射线衍射仪(X-ray diffraction, XRD)分析薄膜的相组成(使用 Cu $K\alpha$ 射线, 波长 $\lambda=0.15418$ nm, 管压 40 kV, 管流 100 mA)。采用 Esca Multiplex Philips-1600 型多功能电子能谱仪(X-ray Photoelectron Spectroscopy, XPS)测定薄膜表面各元素的含量(X 射线源为 Mg $K\alpha$, 1253.6 eV)。采用 Philips XL-30 扫描电子显微镜(Scanning electron microscopy, SEM)进行薄膜表面形貌观察(扫描电压为 20 kV)。采用 Backman DU-8B 紫外-可见光分光光度计(UV-Vis)记录薄膜的透射光谱谱线。

2 结果与讨论

2.1 XRD 分析

在各种制备方法中, 温度都强烈影响着化学计量^[2-4]。对于金属前驱体硒化法^[2], 热处理温度在 200~400 ℃之间时, 会有 CuSe₂, CuSe, Cu₂Se, InSe, In₂Se₃等杂质相的出现。对于溅射法^[4], 也可以通过选择合适的基底和温度来去除杂质相。

图 1 是 CuInSe₂ 薄膜在不同的煅烧温度(T_a)下煅烧 1 h 后的 XRD 图。图中的弥散峰来源于玻璃衬底。从衍射图可以看出, 在 200 ℃下煅烧的薄膜只有 CuSe 的衍射峰出现。原因可能是 Cu 离子易于扩散并与 Se 离子反应生成 CuSe, 而此时 CuInSe₂ 的生成还没有明显开始, 同时该温度下 In₂Se₃ 相为无定型

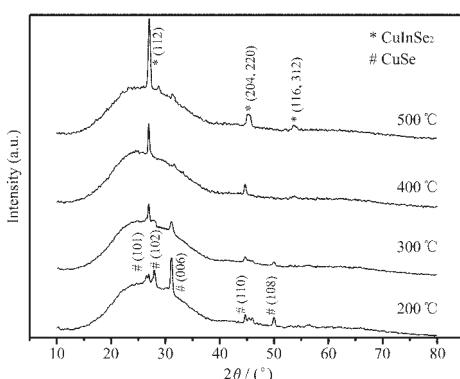


图 1 在不同温度下煅烧 1 h 后的 CuInSe₂ 薄膜 XRD 图

Fig.1 XRD patterns of the CuInSe₂ thin films calcined at various temperatures for 1 h

态。当 $T_a \geq 350$ ℃时, 所有薄膜的 XRD 图均在 $2\theta=27.3^\circ$ 处出现明显的衍射峰, 这对应于黄铜矿结构 CuInSe₂ 的(112)面。随煅烧温度的升高, (112)峰变高并且更加尖锐, 说明了适当提高煅烧温度可以促使晶粒长大, 从而改善薄膜的结晶状态。进一步观察看出, SILAR 法制备的 CIS 薄膜的峰强比 $I_{112}/I_{220/204} > 3$, 这表明薄膜具有沿(112)面择优生长的倾向。

另一方面, 在 $200^\circ\text{C} \leq T_a \leq 400^\circ\text{C}$ 范围内, 随着煅烧温度的升高, CuSe 相逐渐减少并最终于 400 ℃时消失, 这说明了在 400 ℃时 CuInSe₂ 相已完全生成。然而当煅烧温度提高到 500 ℃后又有 CuSe 相生成, 这可能与高温下铜容易挥发有关, 铜挥发导致过量的铜和硒反应生成 CuSe。

图 2 是在 400 ℃下煅烧不同时间后的 CuInSe₂ 薄膜的 XRD 图。其中, 煅烧 0.5 h 的图中只出现了很弱的黄铜矿结构 CuInSe₂ 的特征峰, 表明煅烧时间过短时 CuInSe₂ 结晶不完全。当煅烧时间达到 0.75 h 后薄膜的特征峰较为明显; 而结晶度最好的则出现在煅烧时间 $t \geq 1$ h 之后。值得注意的是, 在 400 ℃煅烧 1.5 h 的薄膜与在 500 ℃煅烧 1 h 的薄膜, 其(112)峰的强度近似相等, 而且都有 CuSe 相的出现, 表明对改善薄膜结晶度而言, 提高煅烧温度与低温下适当延长煅烧时间具有相同的效果。

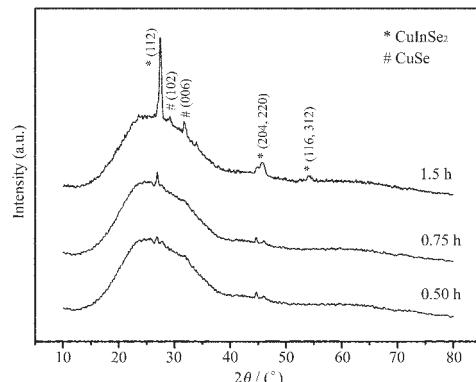


图 2 在 400 ℃保温不同时间的 CuInSe₂ 薄膜 XRD 图

Fig.2 XRD patterns for CuInSe₂ films calcined at 400 °C for different time

2.2 XPS 分析

使用 XPS 进行成分分析的结果示于表 1。在标准化学计量的情况下, CuInSe₂ 中元素的原子比 Cu: In:Se 应为 1:1:2。由表 1 中 Cu/In 和 Se/(Cu+In)的原子比变化可以看出, 在煅烧温度为 300~400 ℃时 SILAR 法制备的薄膜组成可以接近于化学计量比。随着煅烧温度 T_a 的增大, Cu/In 增大, 同时 Se/(Cu+

表 1 CuInSe₂ 薄膜表面各元素的原子百分含量(由 XPS 计算得到)Table 1 Atomic content on surface of CuInSe₂ thin films from XPS

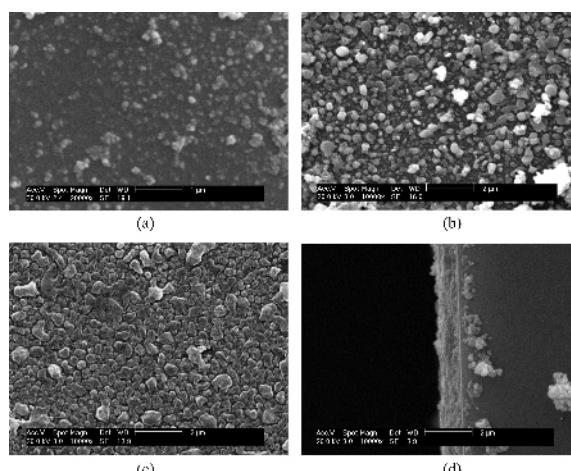
Calcination conditions	Cu / %	In / %	Se / %	Cl / %	O / %	Cu / In	Se / (Cu+In)
200 °C for 1 h	17.5	19.3	40.8	6.1	16.3	0.91	1.11
300 °C for 1 h	19.6	20.7	43.4	4.2	12.1	0.95	1.07
400 °C for 1 h	22.7	20.1	44.9	1.7	10.6	1.13	1.05
500 °C for 1 h	25.3	20.5	44.0	0.0	10.2	1.23	0.96
400 °C for 0.50 h	18.9	20.5	40.2	3.1	17.3	0.92	1.02
400 °C for 0.75 h	20.9	20.3	40.7	2.5	15.6	1.03	0.99
400 °C for 1.50 h	24.6	20.5	43.7	0.0	11.2	1.20	0.97

In)减小,这可能与高温下 Se 与 In 的挥发有关。

通过 XPS 还检测到了一些 O 和 Cl 杂质的存在。这是因为制备与测试在大气环境下进行,O 杂质来源于空气,而杂质 Cl 是前驱溶液中的残余元素。从表 1 可以看出,随着热处理温度的升高,Cl 含量逐渐减少,当热处理温度达到 500 °C 时,Cl 完全消失。

2.3 形貌

由 SEM 观察煅烧前和煅烧后薄膜的形貌示于图 3(a)~图 3(c)。从图中可以看出,煅烧前的薄膜晶粒很小,上面散乱分布着少量偏析出来的大晶粒。煅烧后颗粒开始长大,经 400 °C 薄膜变得比较平滑和致密,多晶聚集态明显,颗粒尺寸较均匀,颗粒粒径约 200~400 nm。从图 3(d)所示的断面可以看出,薄膜紧密的粘附在玻璃衬底上。这种良好的基底结合的原因可能是 CuSe 和 In₂Se₃ 基本上以离子层的方式接触,这样二者能够直接进行反应,从而减少了衬底/CuInSe₂ 界面的应力,产生较小的体积膨胀。

图 3 SILAR 法制备 CuInSe₂ 的 SEM 图Fig.3 SEM images of SILAR CuInSe₂ films

(a) as-deposited,

(b) calcined at 200 °C,

(c) calcined at 400 °C,

(d) the cross section calcined at 400 °C

2.4 光学性能

薄膜的光学吸收系数 α 按下式计算^[12]:

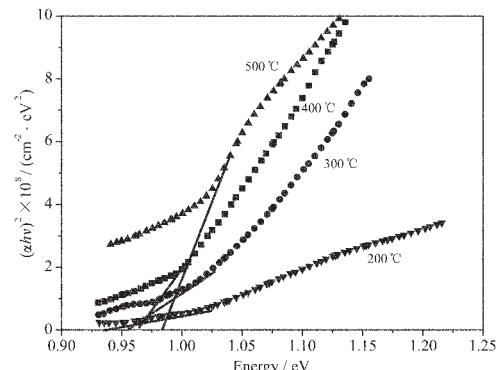
$$\alpha = -\ln(1/T)/d$$

式中 T 为薄膜的光学透过率; d 为薄膜厚度。在不同的煅烧温度下 α 值稍有不同,但都在相同的数量级范围内(10^4 ~ 10^5 cm⁻¹)。

对于直接带隙材料,禁带宽度 E_g 与吸收系数 α 有如下关系:

$$\alpha = \frac{A(h\nu - E_g)^{1/2}}{h\nu}$$

式中 E_g 为禁带宽度, $h\nu$ (h 为 Planck 常量, ν 为频率)为光子能量, A 是与导带和价带有效质量相关的常数。通过延长 $(\alpha h\nu)^2 - h\nu$ 直线外推至横轴所确定的 E_g 示于图 4。从图中可以看出,随着煅烧温度的升高,禁带宽度 E_g 在 0.94~0.98 eV 范围内,这与用 CSVT (close-spaced vapour transport) 方法制得的 CIS 薄膜的带隙值(0.85~1.05 eV)相符^[13],其中引起禁带宽度变小的原因可能是杂质相 CuSe 的存在在薄膜中引入了较多的缺陷能级。

图 4 CIS 薄膜的 $(\alpha h\nu)^2 - (h\nu)$ 曲线Fig.4 Plot of $(\alpha h\nu)$ against $(h\nu)$ for CIS films

3 结论

用 SILAR 法在玻璃衬底上制备了 CuInSe₂(CIS)

薄膜并研究了不同煅烧温度对薄膜性能的影响。XRD 分析表明, 在 400 ℃下煅烧时可以生成具有在(112)面择优取向的黄铜矿结构 CuInSe₂。XPS 分析表明在 300~400 ℃煅烧时, 薄膜组成可以接近化学计量比, 适当升高热处理温度有助于改善 CuInSe₂ 薄膜表面光滑程度, 并使光学禁带宽度 E_g 从 0.94 eV 增加到了 0.98 eV。

参考文献:

- [1] Green M A. *Solar Energy*, **2003**,**74**:181~192
- [2] Guillén C, Herrero J. *Vacuum*, **2002**,**67**:659~664
- [3] Guillén C, Herrero J. *Solar Energy Mater. & Solar Cells*, **2002**,
73:141~149
- [4] Ramaiah K S, Raja V S, Bhatnagar A K, et al. *Materials Letters*,
2000,**45**:251~261
- [5] Calixto E, Sebastian P J, Fernandez A. *J. of Crystal Growth*,
1996,**169**:287~292
- [6] Sebastian P J. *Fuel and Energy Abstracts*, **1996**,**37**:119~
- [7] Lokhande C D, Sankapal B R. *Materials Chemistry and Physics*, **2002**,**73**:151~155
- [8] Kale R B, Lokhande C D. *Materials Research Bulletin*, **2004**,
39:1829~1839
- [9] Pathan H M, Sankapal B R, Desai J D, et al. *Materials Chemistry and Physics*, **2003**,**78**:11~14
- [10] Lokhande C D, Sankapal B R, Sartale S D, et al. *Applied Surface Science*, **2001**,**182**:413~417
- [11] SHI Yong(石 勇), JIN Zheng-Guo(靳正国), LI Chun-Yan
(李春艳), et al. *Wuji Huaxue Xuebao(Chinese Journal of Inorganic Chemistry)*, **2005**,**21**:(04648)
- [12] Zouaghi M C, Nasrallah T B, Marsillac S. *Thin Solid Films*,
2001,**382**:39~46
- [13] Kannan M D, Balasundaraprabhu R, Jayakumar S, et al. *Solar Energy Mater. & Solar Cells*, **2004**,**81**:379~395