Vol. 26 No. 1 Jan. ,2005

MOCVD 法以 NO 气体为掺杂源生长 p 型 ZnO 薄膜 *

徐伟中 叶志镇 周 婷 赵炳辉 朱丽萍 黄靖云

(浙江大学硅材料国家重点实验室,杭州 310027)

摘要:采用金属有机化学气相沉积方法在玻璃上生长了掺氮的低电阻 p型 ZnO薄膜.实验使用 NO 和 N_2O 共同作为氧源,且 NO 同时作为掺氮源,二乙基锌作为锌源. X 射线衍射测试表明薄膜具有 c 轴择优取向的结构特性,二次离子质谱分析证实了氮被掺入了 ZnO 薄膜. 通过优化锌源流量获得了最高空穴浓度为 1.97×10^{18} cm $^{-3}$,最低电阻率为 3.02 cm 的 ZnO 薄膜.

关键词: p型; ZnO; 金属有机化学气相沉积

PACC: 6855; 8115H; 7280

中图分类号: TN304.054 文献标识码: A 文章编号: 0253-4177(2005)01-0038-04

1 引言

ZnO 是一种直接禁带的 - 化合物半导体材 料,其室温禁带宽度为3.3eV,激子束能量为60meV, 是制备光电器件的重要材料,尤其是制备室温半导 体激光器最好的潜在半导体材料^[1,2]. 由于 ZnO 中 有施主性质的本征缺陷(如锌间隙和氧空位)的存 在,本征 ZnO 是 n 型[3],低电阻率的 p 型 ZnO 薄膜难 以制备,这是研制氧化锌基发光器件最大的障碍.文 献报道制备 p型 ZnO 薄膜的方法有:脉冲激光沉 积^[4]、金属有机化学气相沉积(MOCVD)^[5]、分子束 外延 $^{[6]}$ 等,它们是以 N 替代 $O(N_0)$ 或 P 替代 $O(P_0)$ 实现p型掺杂的:而其中 MOCVD 方法最具工业应 用前景,因为该方法制备的薄膜具有均匀性好、产量 大、成本相对较低等优点. N 是 ZnO 较为合适的 p 型 掺杂元素,因为其在 ZnO 中受主能级较浅,约 170meV^[6],且 O 被 N 替代后形成与之相关的缺陷 少[7];NO 是比 N2O、N2 更好的氮掺杂源[8],因为当 N2O、N2 中的氮原子替代 ZnO 晶格中的氧原子,需要 打开一个 N—N 键;而如果采用 NO 为氮源,那么随着氧和锌反应生成 ZnO 的同时氮原子可以直接进入到晶格中. 从热力学上来分析,由于 NO 中氮的化学势比 N_2O , N_2 中氮的化学势高,采用 NO 为氮的掺杂源产生 NO 缺陷的形成能比采用其他掺杂源的形成能低,所以采用 NO 为氮的掺杂源有利于获得高空穴浓度的 ZnO 薄膜. Li 等人 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源并以之为氧源,采用 MOCVD 方法制备了 ZnO 薄膜,当 N 的掺杂浓度在 2 %以上时薄膜变为 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源得薄膜的最高空穴浓度为 $^{[4]}$ 以 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源得薄膜的最高空穴浓度为 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源和对较低.只有 $^{[4]}$ 以 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源率相对较低.只有 $^{[4]}$ 以 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源率相对较低.只有 $^{[4]}$ 以 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源率相对较低.只有 $^{[4]}$ 以 $^{[4]}$ 以 $^{[4]}$ 以 NO 为氮掺杂源率相对较低.

本文报道了采用 MOCVD 方法 ,以 NO 和 N_2O 共同作为氧源 ,NO 同时又作为氮的掺杂源 ,通过优化调节生长温度和锌源的流量 ,生长了具有良好电学性能的 p 型 ZnO 薄膜.

2 实验

实验是在垂直反应器 MOCVD 系统上进行的. 锌源是二乙基锌(DEZn)(纯度 > 99.999 %),载气为

^{*}国家重点基础研究专项基金(批准号: @2000068306)和国家自然科学基金(批准号:90201038)资助项目

徐伟中 男、1976年出生、博士研究生、从事 ZnO 基半导体发光材料和器件研究.

叶志镇 男,1955年出生,教授,博士生导师,从事半导体材料和器件研究.

氮气(纯度 > 99.999 %); NO (纯度 > 99.5 %) 和 N_2O (纯度 > 99.999 %) 共同作为氧源, NO 同时又作为氮的掺杂源; 衬底为玻璃. 生长室压力为 133Pa, 生长温度为 $360 \sim 480$,锌源流量为 $4.0 \sim 8.5 \mu mol/min$.

用 X 射线衍射 (XRD) 仪对薄膜的结构特性进行了测试 (Cu K , = 0.1542nm); ZnO 薄膜的电学性能由 HL5500 霍尔测试仪进行测定;薄膜中的氮由二次离子质谱仪 (SIMS) 进行分析,并采用 Cary 300 分光光度计测试其光学特性.

3 结果与讨论

图 1 是未掺氮和掺氮的 Z_{nO} 薄膜的 X 射线衍射测试结果.测试结果表明所得 Z_{nO} 薄膜都具有高度 c 轴择优取向. 不同的是 ,未掺氮的 Z_{nO} 薄膜只有单一的 (002) 衍射峰 ,而掺氮的 Z_{nO} 薄膜除了 (002) 峰外 ,还有微小的 (101) 峰 ; 未掺氮和掺氮的 Z_{nO} 薄膜的 (002) 峰的 半高宽 (FWHM) 分别为 0.1234°,0.1327°,说明氮的掺入影响了薄膜的晶体质量.

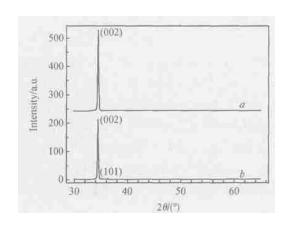


图 1 未掺氮(曲线 a) 和掺氮(曲线 b) ZnO 薄膜的 XRD 图 Fig. 1 XRD patterns of ZnO thin films Curve a: undoped; Curve b: N-doped

表 1 列出了在不同生长温度,NO 和 N_2O 的流量分别为 40 和 15 sccm 的条件下,沉积得到的 Z nO 薄膜的霍尔测试结果. 当生长温度高于 380 时,Z nO 薄膜显示为 p 型;在 420 时,其电学性能最好,空穴浓度为 1.61 × 10^{17} cm⁻³,电阻率为 44.9 cm. 而当生长温度继续升高,电阻率随之升高. 生长温度对掺杂的影响可能与氮原子能否结合到 Z nO 中氧的晶格位子、氮在生长表面的吸附脱附行为、锌源的分

解和脱附等有关,具体的原因正在进一步研究当中.

表 1 不同生长温度下沉积得到的 ZnO 薄膜的电学特性 Table 1 Electrical properties of ZnO thin films grown at different temperatures

$T_{\rm s}$	载流子浓度	迁移率	电阻率	导电类型	
/	/ cm - 3	$/ (cm^2 \cdot V^{-1} \cdot s^{-1})$	/ (cm)	守电关型	
360	1.84 ×10 ¹⁶	0.386	879	n	
380	1.6 ×10 ¹⁶	0.370	1055	р	
400	3.94 ×10 ¹⁶	0.618	256	р	
420	1.61 ×10 ¹⁷	0.864	44.9	р	
440	1.73 ×10 ¹⁷	0.203	178	р	
480	4 59 ×10 ¹⁵	2 32	586	n	

表 2 列出了生长温度为 420 ,NO 和 N₂O 的流量分别为 40 和 25 sccm ,不同 DEZn 摩尔流量下沉积得到的 ZnO 薄膜的霍尔测试结果. 从表 2 可以看到,当 DEZn 摩尔流量从 4µmol/ min 增加到 6. 5µmol/ min时,空穴浓度增加,电阻率降低. 而当 DEZn 摩尔流量从 6. 5µmol/ min 继续增加时,薄膜的电学性能变差;当 DEZn 摩尔流量大于 8. 5µmol/ min 时,所得的ZnO 薄膜变为 n型. 其原因在于:当 DEZn 很少,而极度富氧的情况下,氮不容易掺入到薄膜中,锌源的少量增加有利于氮进入薄膜^[8],所以空穴浓度升高电阻率降低;当锌源进一步增加时,虽然有利于氮的掺入,但是薄膜中会形成很多具有施主特性的锌间隙和氧空位,加大了对空穴的补偿,因而薄膜空穴浓度降低且最终变为 n型.

表 2 不同锌源摩尔流量下沉积得到的 ZnO 薄膜的电学特性 Table 2 Electrical properties of ZnO thin films grown at different DEZn flow rates

编号	DEZn 的摩尔流量	载流子浓度	迁移率	电阻率	导电
姍亏	/ (µmol min - 1)	/ cm ⁻³	$/ (cm^2 V^{-1} s^{-1})$	/ (cm)	类型
No. 1	4.0	9.93 × 10 ¹⁵	2.64	238	р
No. 2	5.0	7.63 ×10 ¹⁶	1.15	71.2	р
No. 3	6.0	1.04 ×10 ¹⁸	0.255	23.6	р
No. 4	6.5	1.97 ×10 ¹⁸	1.05	3.02	р
No. 5	7.5	1.76 ×10 ¹⁷	0.901	39.5	р
No. 6	8.5	4. 89 ×10 ¹⁶	3.22	39.6	n

另外,在没有 N_2O 参与反应的情况下,NO 的流量为 5 ~ 50sccm,而其他生长参数同表 2 中 No. 4 的条件时,沉积得到 ZnO 薄膜的电学性能是:当 NO 的流量小于 30sccm 时薄膜显示为 n 型,而当 NO 的流量在 30 ~ 50sccm 时薄膜为 p 型,其电阻率均大于 110 cm,空穴浓度小于 2 × 10^{16} cm $^{-3}$;最好的结果是 当 NO 的流量为 40sccm 时,电阻率为 118 cm. 对比

表 2 中 No. 4 的结果, 当 N₂O 的流量为 25 sccm 时获 得的 ZnO 薄膜的电阻率为 3.02 ·cm,说明适量的 N₂O 参与反应提高了空穴的浓度. 这是因为适量 N₂O 抑制了本征缺陷氧空位和锌间隙的形成,而它 们却是施主缺陷,对空穴有补偿作用[7],氧空位和锌 间隙的减少提高了有效受主浓度,此外,在没有 N₂O 参与反应的情况下,通过简单地调节 NO 的流量来 提高空穴浓度难度较大,这可能是因为如果提高 NO 的分压,会促使缺陷 $(N_2)_0$ 的形成,而 $(N_2)_0$ 是施主; 降低 NO 的分压,又会减少氮的掺杂浓度.需说明的 是,在沉积 ZnO 薄膜过程中,NO 比 N2O 更易形成 (N₂)。缺陷^[8].Li 等人^[4]的实验结果表明单独用 NO 气体为氧源和氮源生长得到的 ZnO 薄膜中含有较 多的施主缺陷,或者氮原子不是只以替代氧原子的 形式存在于 ZnO 中,还有较多的氮原子可能以 $(N_2)_0$ 的形式存在,这部分氮原子不但没有起到受主的作 用反而形成对受主有补偿作用的施主.

为了证实氮掺入了 ZnO 薄膜当中,我们在 (0001) 取向的蓝宝石衬底上生长了具有两层结构的 ZnO 薄膜,第一层是在没有 NO 参与反应的情况下,以 N₂O 为氧源生长了本征的 ZnO 薄膜层,第二层是在本征的 ZnO 薄膜上,用 NO 作为氮的掺杂源生长的掺氮的 ZnO 薄膜层,该薄膜的霍尔测试结果为 p型,空穴浓度为 2 ×10¹⁶cm⁻³,并对该薄膜进行了二次离子质谱测试.图 2 是所得 SIMS 谱图,掺杂的 ZnO 薄膜层中的氮含量明显高于本征 ZnO 中的量,说明以 NO 为氮的掺杂源成功地将氮掺入了 ZnO 薄膜当中;另外,由于没有掺氮的 ZnO 薄膜是 n 型的,而掺氮的 ZnO 薄膜是 p 型,所以氮在 ZnO 中起了受

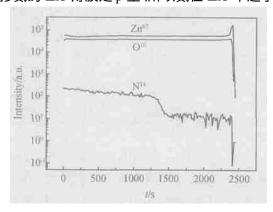


图 2 由本征和掺氮 ZnO 两层组成的薄膜的 SIMS 谱图 Fig. 2 SIMS depth profiles of the ZnO thin film composed of N-doped layer and undoped one

主的作用.

图 3 为掺氮和未掺氮的 ZnO 薄膜的透射谱. 在 波长 500nm 附近 ,掺氮的 ZnO 薄膜的透射率明显低于没有掺杂的 ,这可能是由于掺氮 ZnO 的禁带中形成了与氮有关的能级或子能带^[9] ,这些能级或子能带对 500nm 附近的光具有较强地吸收.

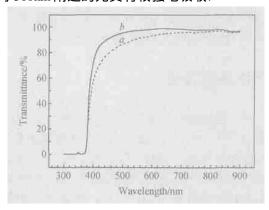


图 3 掺氮(曲线 a) 和本征(曲线 b) ZnO 薄膜的透射光谱图 Fig. 3 Transmittance spectra of the ZnO thin films Curve a: N-doped; Curve b: undoped

4 结论

具有优良电学性能的 p 型 ZnO 薄膜可以通过使用 NO 作为氮的掺杂源 ,采用 MOCVD 方法生长获得. 适量的 N_2O 有效地提高了空穴的浓度从而降低了薄膜的电阻率 ;锌源流量的大小对以氮为 p 型掺杂剂的掺杂行为有很大影响. 实验中得到的最好的 p 型 ZnO 薄膜的电学性质和掺镁的 p 型 $GaN^{[10]}$ 的接近 ,因此氧化锌基发光器件是有望研制成功的.

参考文献

- [1] Ye Zhizhen ,Ma Dewei ,He Junhui ,et al. Structural and photoluminescent properties of ternary Zn_{1-x}Cd_xO crystal films grown on Si (111) substrates. J Cryst Growth ,2003 ,256:78
- [2] Wang Qingpu, Zhang Deheng, Xue Zhongying. Photoluminescence of ZnO thin films deposited on Si substrate by RF magnetron sputtering. Chinese Journal of Semiconductors, 2003, 24(2):157 (in Chinese) [王卿璞,张德恒,薛忠营.射频磁控溅射 ZnO 薄膜的光致发光.半导体学报,2003,24(2):157]
- [3] Look D C, Hemsky J W, Sizelove J R. Residual native shallow donor in ZnO. Phys Rew Lett, 1999, 82 (12):2552
- [4] Nakahara K, Takasu H, Fons P, et al. Growth of N-doped and Ga + N-codoped ZnO films by radical source molecular beam epitaxy. J Cryst Growth .2002 .237:503

- [5] Li X, Yan Y, Gessert T A, et al. Chemical vapor deposition-formed ptype ZnO thin films. J Vac Sci Technol, 2003, 21 (4):1342
- [6] Look D C, Renolds D C, Litton C W, et al. Characterization of homoepitaxial p-type ZnO grown by molecular beam epitaxy. Appl Phys Lett ,2002 ,81 (10) :1830
- [7] Lee E.C., Kim Y.S., Jin Y.G., et al. Compensation mechanism for N acceptors in ZnO. Phys Rew B ,2001 ,64 (8) :085120
- [8] Yan Yanfa ,Zhang S B. Control of doping by impurity chemical potentials :predictions for p-type ZnO. Phys Rev Lett ,2001 ,86 (25) :5723
- [9] Garces N Y, Gles N C, Halliburton L E, et al. Production of nitrogen acceptors in ZnO by thermal annealing. Appl Phys Lett ,2002 ,80(8): 1334
- [10] Khan M A, Chen Q, Skogman R A, et al. Violet-blue homojunction light emitting diode with repid thermal annealed p-type layers. Appl Phys Lett, 1995, 66(16):2046

MOCVD Growth of p-Type ZnO Thin Films by Using NO as Dopant Source *

Xu Weizhong, Ye Zhizhen, Zhou Ting, Zhao Binghui, Zhu Liping, and Huang Jingyun

(State Key Laboratory of Silicon Materials, Zhejiang University, Hangzhou 310027, China)

Abstract: Nitrogen-doped p-type zinc oxide (ZnO) thin films are deposited on glass substrates by metalorganic chemical vapor deposition. Both NO and N_2O are used as oxygen source, and NO is also used as N dopant source. Diethylzinc (DEZn) is used as zinc precursor. X-ray diffraction shows that the films have high crystal quality with (002)-preferred orientation. Second ion mass spectroscopy demonstrates that N is doped into the thin films. Hall measurement shows that the lowest resistivity and hole concentration are 3.02 cm and 1.97 $\times 10^{18}$ cm⁻³, respectively.

Key words: p-type; ZnO; metal organic chemical vapor deposition

PACC: 6855; 8115H; 7280

Article ID: 0253-4177 (2005) 01-0038-04

^{*} Project supported by the Special Funds of National Key Basic Research Plan of China (No. 020000683-06) and National Natural Science Foundation of China (No. 90201038)

Xu Weizhong male ,was born in 1976 ,PhD candidate. He is engaged in the research on ZnO-based semiconductor optical materials and devices.

Ye Zhizhen male ,was born in 1955 ,professor. He is engaged in the research on semiconductor materials and devices.