MOCVD 法制备磷掺杂 p型 ZnO 薄膜*

周新翠 叶志镇 陈福刚 徐伟中 缪 燕 黄靖云 吕建国 朱丽萍 赵炳辉

(浙江大学硅材料国家重点实验室,杭州 310027)

摘要:利用金属有机化学气相沉积方法在玻璃衬底上生长了掺磷的 p 型 ZnO 薄膜. 实验采用二乙基锌作为锌源,高纯氧气和五氧化二磷粉末分别作为氧源及磷掺杂源. 实验表明:生长温度为 $400 \sim 450$ 时获得了 p 型 ZnO 薄膜,而且在 420 时,其电学性能最好,空穴浓度为 $1.61 \times 10^{18} \mathrm{cm}^{-3}$,电阻率为 $4.64 \cdot \mathrm{cm}$,迁移率为 $0.838 \mathrm{cm}^2/(V \cdot s)$.霍尔测试和低温光致发光谱证实了该 ZnO 薄膜的 p 型导电特性,并观察到薄膜位于 $3.354 \mathrm{eV}$ 与中性受主束缚激子相关的发射峰.

关键词: p-ZnO; 金属有机化学气相沉积; 磷掺杂

PACC: 6855; 8115H; 6170T

中图分类号: TN304.054 文献标识码: A 文章编号: 0253-4177(2006)01-0091-05

1 引言

近年来,由于 ZnO 在光电领域的巨大发展潜力而受到了人们的广泛关注. 这是由于 ZnO 作为一种新型的 - 族化合物半导体具有许多优点,如室温禁带宽度大(3. 37eV),激子束缚能(60meV)和激子增益($300cm^{-1}$)高,是实现紫外光电器件、发光二极管以及激光器最有潜力的半导体材料之一[1,2]. ZnO是一种极性半导体,n 型掺杂容易实现,通常掺杂 Al, Ga, In等元素即可获得电学特征理想的 n 型 ZnO 薄膜. 而 p 型 ZnO 薄膜的制备则相对比较难. 这一方面是由于 ZnO 中存在许多本征施主缺陷,如 锌间隙(Zn_i)和氧空位(Vo)[3,4]会产生高度自补偿效应;另一方面则是由于 ZnO 中受主的固溶度很低,且受主能级深,难以离化.

在实现 ZnO 薄膜 p 型转变的研究中,探讨最多的是 族掺杂元素. 国际上许多课题组也采用 族的 N 元素作为掺杂剂,通过各种生长方法制备出了 p 型 ZnO 薄膜 $[5^{-8}]$. 但从目前的实验结果来看,N 掺杂的 p 型 ZnO 薄膜存在着稳定性和重复性的问题 $[9^{-11}]$,对于造成这种现象的原因目前正在研究之中. 与此同时,文献也相继报道了使用 族中的其他元素如 $P^{[12^{-14}]}$, $As^{[15]}$, $Sb^{[16]}$ 作为掺杂剂制备出了 p 型 ZnO 薄膜. 其中磷掺杂的 ZnO 薄膜在重复性和稳定性上比 N 掺杂的要好[13],从而引起了研究人员

的高度重视.

目前,已经报道的制备磷掺杂 p型 ZnO 薄膜的方法主要是射频磁控溅射^[13,14],并且都是采用退火作为热激活过程来实现 ZnO 薄膜的 p型转变.不过很少有关利用金属有机化学气相沉积(MOCVD)方法来制备磷掺杂 p型 ZnO 薄膜的报道. MOCVD 方法是一种很好的成膜技术,易于制备出高晶体质量的 ZnO 薄膜,能够实现大面积沉积,适合工业化生产.因此,使用 MOCVD 方法制备 p型 ZnO 薄膜具有十分重要的意义.

本文报道了采用 MOCVD 方法 ,以 O_2 作为氧源 , P_2O_5 粉末作为磷的掺杂源 ,通过优化生长温度和锌源流量 ,在不需要退火处理的情况下成功地制备出了 p 型 ZnO 薄膜.

2 实验

实验利用 MOCVD 方法在玻璃衬底上生长 ZnO 薄膜. 生长过程中,分别采用高纯二乙基锌 (DEZn) (纯度 > 99. 999 %) 作为锌源, O_2 (纯度 > 99. 999 %) 作为载气 (纯度 > 99. 999 %). 高纯 P_2O_5 粉末作为磷的掺杂源,并使用自制的热蒸发器使 P_2O_5 升华以获得活性气态磷源,蒸发器的加热温度在 $600 \sim 900$ 之间. 生长室压力为 $133\,P_a$,生长温度为 $350 \sim 500$. 薄膜的厚度为 $0. 2 \sim 0.6\,\mu$ m.

^{*}国家重点基础研究专项经费(批准号: G2000068306)和国家自然科学基金(批准号:90201038)资助项目

[†]通信作者. Email: yezz @cmsce.zju.edu.cn

ZnO 薄膜的晶体质量由 Philips X 射线衍射 (XRD) 仪测量得到 (Cu K , = 0. 1542nm) ;电学性能由 HL5500 霍尔测试仪进行测定 ;薄膜中的磷含量利用能谱 (EDS) 进行分析 ;采用 Cary 300 分光光度计和光致发光 (PL) 谱仪测试其光学特性 ,其中PL 谱的激发光源为 He-Cd 激光器 (= 325nm).

3 结果与讨论

3.1 结晶性能

图 1 给出了在 420 下生长的未掺杂和磷掺杂 p 型 ZnO 薄膜的 X 射线衍射谱. 从图中可以看出,各衍射谱均出现明显的 ZnO (002) 峰,表明所生长的 ZnO 薄膜具有 c 轴择优取向. 但是对于磷掺杂 ZnO 薄膜而言,其(002) 峰强相对于未掺杂薄膜的要低,并且除了(002) 峰外,还有微小的(100) 和(101) 衍射峰出现. 掺杂后薄膜的晶体质量和择优取向性相对变差. 这说明磷原子的掺入会影响薄膜的结晶质量. 不过制备的 p 型 ZnO 薄膜中并没有二次

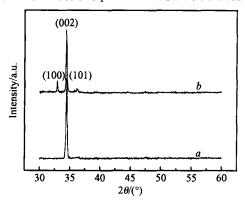


图 1 420 下生长的未掺杂(曲线 a)和磷掺杂(曲线 b) ZnO 薄膜的 XRD 谱

Fig. 1 XRD spectra of (a) undoped and (b) phosphorus-doped ZnO thin films at a growth temperature of 420

 $= -453.6 \times 10^{\circ} [(c - \alpha)/\alpha] N/m$ (1) 其中 α 为粉末样品的晶格常数; c 为薄膜样品的晶格常数. 由此可知磷掺杂 ZnO 薄膜的晶格发生了畸变,沿 c 轴方向存在着张应力,这与磷在 ZnO 薄膜中的取代位置以及薄膜中锌间隙和氧空位等缺陷 的存在有关[18].

3.2 电学性能

表 1 给出了锌源流量为 25sccm, 氧气流量为 40sccm 时,不同生长温度下制备的磷掺杂 ZnO 薄膜的霍尔测试结果. 从表中可以看出,生长温度在 $400 \sim 450$ 时得到的是 p 型 ZnO 薄膜;在 420 时,所得 p 型 ZnO 薄膜的电学性能最好,载流子浓度为 1. 61×10^{18} cm 3 ,电阻率为 4.64 ·cm ,迁移率为 0.838cm 2 / (V·s). 在室温下用不同的 Hall 测试参数对其电学性能进行了测试,都得到了类似的结果;同时,我们每隔一段时间对样品进行测试,发现样品在放置 6 个月后,其电学性能没有发生明显变化;这些都表明生长的 p 型 ZnO 薄膜具有良好的稳定性.

表 1 不同生长温度下制备的 ZnO 薄膜的电学性能 Table 1 Electrical properties of ZnO thin films deposited at different growth temperatures

_ ted at anierem grewen temperatures						
样品	生长温度	磷含量 / at %		迁移率 / (cm² ·V·¹ ·s·¹)	载流子浓度 / cm ^{- 3}	导电 类型
未掺杂	420	0	85.4	3.54	2.06 ×10 ¹⁷	n
1 #	350	1.42	0.182	2.12	4.97 ×10 ¹⁹	n
2 #	400	0.81	63.6	0.488	2.01 ×10 ¹⁷	р
3 #	420	0.64	4.64	0.838	1.61 ×10 ¹⁸	р
4 #	450	0.66	10.8	0.189	1.06 x 10 ¹⁸	р
5 #	500	0.38	0.0681	1.52	4.47 ×10 ¹⁹	n

另外,从表中可以看出,当温度低于 400 或者高于 450 时,制备的 ZnO 薄膜呈现 n型 ,p型 ZnO 薄膜的获得只能在一定温度区间内实现. 我们认为:这是由于生长温度较低时,磷因没有获得足够的能量到达晶格位置而使其掺杂效果不够理想;而生长温度较高时,磷从薄膜中的蒸发或脱附加剧,这也会影响薄膜 p型掺杂的效果. 所以,只有在适中的生长温度下才能获得有效的 p型掺杂. 在我们的实验参数下(设定的锌源和氧气流量),400~450 是实现ZnO 薄膜 p型转变比较理想的温度区间.

ZnO 薄膜的 p 型导电性表明磷已经被成功地掺入薄膜中并作为受主态存在. 对于 族的掺杂元素(如 P) 而言 ,早期的研究一般认为在 ZnO 中是 P 占据 O 的晶格位置形成 Po ,从而表现出受主特性. 但是由于 Po 的形成能很大[19] ,其数目是极其有限的. 而且即使形成了 Po ,其能级也太深(理论计算在价带以上 930meV)[19] ,在室温下受主不易离化,因而难以得到 p 型 ZnO 薄膜. 然而 ,我们的研究和其他的一些报道[12~14] 却从实验上表明 ,利用磷掺杂获得了较好的结果 ,其空穴浓度可以达到 10¹⁸ cm⁻³ 的数量级. 对此人们进行了进一步研究 ,Park^[19] 等人认为由于磷与氧的尺寸相差较大 ,为缓解氧位周围的局部失配应力 ,比较容易形成 P½ ,而且在富氧条

件下会自发形成. 根据 Limpijumnong[20] 等人关于 大尺寸不匹配原子掺杂的理论,认为磷不仅可以取 代 Zn 的位置,而且在取代 Zn 的位置后,还会有足 够的能量来产生两个 Zn 的空位,即形成 Pzn - 2Vzn 缺陷复合体. 他们通过理论计算得知这种缺陷复合 体的形成能非常低,而且其离化能也比 Po 的要小 得多,尤其在富氧和退火条件下更容易形成,所以目 前一般认为 Pzn - 2Vzn缺陷复合体是磷掺杂 ZnO 薄 膜表现出 p 型导电行为的主要原因.

3.3 光学性能

图 2 为 n 型(1 #),p 型(3 #)和未掺杂 ZnO 薄 膜的室温透射谱. 从图中可以看出, 无论是磷掺杂的 还是未经掺杂的 ZnO 薄膜在可见光区域都具有优 异的透射特性(透射率约为90%),并且具有较陡的 吸收边. 另外由图 2 还可以计算出薄膜的光学禁带 宽度 Eg. ZnO 薄膜是一种直接带隙半导体材料,其 吸收系数 满足关系式[21]:

$$^{2} = A \left(h - E_{g} \right) \tag{2}$$

$$T = (1 - R)^{2} \exp(-d)$$
 (3)

其中 A 为常数; h 为光子能量; T 为 ZnO 薄膜的 透射率; R 为反射系数; d 为样品的厚度. 由图 2 作 出 ² 与 h 的函数曲线,如图 3 所示,将图中线性部 分拟合,延长至 $^2=0$,便可得到 ZnO 薄膜的光学禁 带宽度. n 型 ZnO 薄膜的 Eg 约为 3. 34eV ,p 型 ZnO 薄膜的 E₂ 约为 3. 26eV ,未掺杂 ZnO 薄膜的 E₂ 约 为 3. 28eV. n 型 ZnO 薄膜的光学禁带宽度发生了蓝 移. 可能是由于发生了 Burstain 效应而使得光学禁 带宽度变大. 对于 p 型 ZnO 薄膜,其光学禁带宽度 发生了红移. 该红移现象与磷原子在 ZnO 薄膜中的 掺杂有很大的关系. 这是因为,对 ZnO 薄膜进行掺 杂以后,一是会导致薄膜中存在应力而引起带隙收 缩:二是会形成磷的一些缺陷,如受主 Pza - 2Vza 复 合体和 Po,深施主 Pzi以及两性的 Pi 等,从而产生 相关的缺陷能级和子能带,使本征吸收的长波限红 移.

为了进一步研究磷掺杂 p型 ZnO 薄膜的光学 性质和证实其 p 型导电行为,我们测试了 3 # 样品 在室温和低温(77 K)时的光致发光谱,如图 4 所示. 从图中可以看出该 p 型 ZnO 薄膜具有优异的光学 性能. 室温下的发光峰位于 3. 28eV, 半峰宽为 124meV,对应于紫外光范围,主要来自于带边自由 激子复合发光. 低温下发光峰的位置位于 3. 354eV, 其半峰宽为 53meV,主要来自于带边束缚激子复合 发光. 结合 Hall 测试的结果,我们认为 3. 354eV 的 发射能级与中性受主束缚激子有关,这也和文献报 道的结果相吻合[13]. 另外,无论是在室温还是在低 温下,可见光区间几乎没有缺陷相关的发射峰,这说

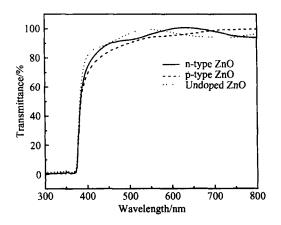


图 2 n 型 ,p 型和未掺杂 ZnO 薄膜的透射图谱 Transmittance spectra of n-type, p-type, and

undoped-ZnO thin films

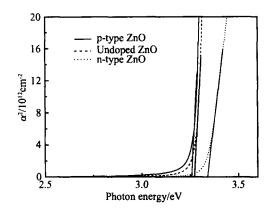


图 3 根据透射谱拟合所得的 2 与 h 的关系曲线 Fig. 3 Plot of 2 versus h derived from transmittance spectra

明得到的 p 型 ZnO 薄膜中的非辐射复合较少或缺 陷密度较低,薄膜光学质量良好,可应用于半导体发 光器件的研究.

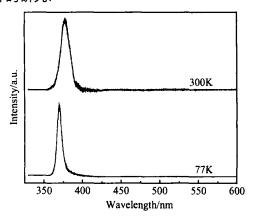


图 4 p型 ZnO 薄膜的室温和低温 77 K的光致发光谱 Fig. 4 Photoluminescence (PL) spectra of p-type ZnO thin film measured at room temperature and 77 K

4 结论

利用 MOCVD 方法在玻璃衬底上制备出了掺磷的 p 型 ZnO 薄膜. 实验表明,在生长温度为 420 时可获得电学性能较好且较为稳定的 p 型 ZnO 薄膜,其空穴浓度为 1.61×10^{18} cm $^{-3}$,电阻率为 4.64 ·cm ,迁移率为 0.838cm 2 / (V ·s). 该薄膜具有 c 轴择优取向 ,在可见光区域内透射率约为 90%. 从薄膜的低温 PL 谱上可观察到位于 3.354eV 的中性受主束缚激子相关的发射峰.

参考文献

- [1] Ye Z Z,Ma D W, He J H, 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(1):78
- [2] Wong E C ,Searon P C. ZnO quantum particle thin films fabricated by electrophoretic deposition. Appl Phys Lett ,1999 ,74 (20) :2939
- [3] Kohan A F, Ceder G, Morgan D, et al. First-principles study of native point defects in ZnO. Phys Rev B, 2000, 61 (22): 15019
- [4] Look D C, Hemsky J W, Sizelove J R. Residual native shallow donor in ZnO. Phys Rev Lett, 1999, 82 (12):2552
- [5] Minegishi K, Koiwai Y, Kikuchi Y, et al. Growth of p-type zinc oxide films by chemical vapor deposition. Jpn J Appl Phys, 1997, 36:L1453
- [6] Lu J G, Ye Z Z, Zhuge F, et al. p-type conduction in N-Al codoped ZnO thin films. Appl Phys Lett ,2004 ,85 (15) :3134
- [7] Xu W Z, Ye Z Z, Zhou T, et, al. MOCVD growth of p-type ZnO thin films by using NO as the dopant source. Chinese Journal of Semiconductors, 2005, 26(1):38 (in chinense) [徐伟中,叶志镇,周婷,等. MOCVD 法以 NO 气体为掺杂源生长 p型 ZnO 薄膜. 半导体学报, 2005, 26(1):38]
- [8] Joseph M, Tabata H, Kawai T. p-type electrical conduction in ZnO thin films by Ga and N co-doping. Jpn J Appl Phys,

1999,38:2505

- [9] 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
- [10] Singh A V ,Mefra R M ,Wakaha A ,et al. p-type conduction in codoped ZnO thin films. J Appl Phys ,2003 ,93 (12) :396
- [11] Barnes T M, Olson K, Wolden C A, et al. On the formation and stability of p-type conductivity in nitrogen-doped zinc oxide. Appl Phys Lett, 2005, 86(11):112112
- [12] Aoki T, Hatanaka Y, Look D C. ZnO diode fabricated by excimer-laser doping. Appl Phys Lett ,2000 ,76(22):3257
- [13] Kim K K, Kim H S, Hwang D K, et al. Realization of p-type ZnO thin films via phosphorus doping and thermal activation of the dopant. Appl Phys Lett ,2003 ,83(1):63
- [14] Bang K H, Hwang D K, Park M C, et al. Formation of p-type ZnO film on InP substrate by phosphor doping. Appl Surf Sci, 2003, 210(3):177
- [15] Ryu Y R ,Lee T S ,White H W. Properties of arsenic doped ptype ZnO grown by hybrid beam deposition. Appl Phys Lett , 2003 ,83(1):87
- [16] Aoki T, Shimizu Y, Miyake A, et al. p Type ZnO layer formation by excimer laser doping. Phys Status Solidi B, 2002, 229 (2):911
- [17] Lim W T, Lee C H. Highly oriented ZnO thin films deposited on Ru/Si substrates. Thin Solid Films, 1999, 353(1):12
- [18] Lu J G, Ye Z Z, Huang J Y, et al. Influence of postdeposition annealing on the crystallinity of zinc oxide films. Chinese Journal of Semiconductors, 2003, 24(7):729 (in Chinese) [吕 建国,叶志镇,黄靖云,等. 退火处理对 ZnO 薄膜结晶性能的影响. 半导体学报, 2003, 24(7):729]
- [19] Park C H, Zhang S B, Wei S H. Origin of p-type doping difficulty in ZnO: The impurity perspective. Phys Rev B, 2002,66 (7):073202
- [20] Limpijumnong S, Zhang S B, Wei S H, et al. Doping by largesize-mismatched impurities: The microscopic origin of arsenicor antimony-doped p-type zinc oxide. Phys Rev Lett ,2004 ,92 (15):155504
- [21] Carballdar Galicia D M ,Castandor Perz R ,Jimenez Sandoval O , et al. High transmittance CdO thin films obtained by the solgel method. Thin Solid Films ,2000 ,371 (3):105

Growth of Phosphorus-Doped p-Type ZnO Thin Films by MOCVD *

Zhou Xincui, Ye Zhizhen[†], Chen Fugang, Xu Weizhong, Miao Yan, Huang Jingyun, L ÜJianguo, Zhu Liping, and Zhao Binghui

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

Abstract: Phosphorus doped p-type ZnO thin films are prepared on glass substrates by metalorganic chemical vapor deposition. DEZn $,O_2$ and P_2O_5 powder are used as reactant and dopant sources. The p-type ZnO films are grown at a temperature between 400 and 450 . The best p-type sample has a low resistivity of 4. 64 ·cm a hole concentration of 1. 61 ×10¹⁸ cm⁻³ and a Hall mobility of 0. 838cm²/ (V·s) at room temperature. A strong emission peak at 3. 354eV corresponding to neutral acceptor bound excitons is observed at 77 K in the photoluminescence spectra further verifying the p-type characteristics of the films.

Key words: p-type ZnO; metalorganic chemical vapor deposition; phosphorus-doping

PACC: 6855; 8115H; 6170T

Article ID: 0253-4177 (2006) 01-0091-05

^{*} Project supported by the Special Funds of National Key Basic Research Plan of China (No. G20000683-06) and the National Natural Science Foundation of China (No. 90201038)

 $^{\ \, \}hbox{$\dagger$ Corresponding author. Email: yezz @cmsce. zju. edu. cn} \\$