退火温度对 N⁺ 注入 ZnO:Mn 薄膜结构及 室温铁磁性的影响*

杨天勇¹) 孔春阳^{1)†} 阮海波²) 秦国平¹⁾²) 李万俊¹) 梁薇薇¹) 孟祥丹¹) 赵永红¹) 方亮²) 崔玉亭¹)

1) (重庆市光电功能材料重点实验室,重庆 400047)

2) (重庆大学物理学院,重庆 400030)

(2012年1月11日收到;2012年2月15日收到修改稿)

采用射频磁控溅射法在石英玻璃衬底上制备了 ZnO:Mn 薄膜,结合 N⁺ 注入获得 Mn-N 共掺 ZnO 薄膜,进而研究了退火温度对其结构及室温铁磁性的影响.结果表明,退火后 ZnO:(Mn, N) 薄膜中 Mn²⁺ 和 N³⁻ 均处于 ZnO 晶格 位,没有杂质相生成.退火温度的升高有助于修复 N⁺ 注入引起的晶格损伤,同时也会让 N 逸出薄膜,导致受主 (N₀) 浓度降低.室温铁磁性存在于 ZnO:(Mn, N) 薄膜中,其强弱受 N₀ 浓度的影响,铁磁性起源可采用束缚磁极化子模型 进行解释.

关键词: ZnO:Mn 薄膜,离子注入,晶体结构,室温铁磁性

PACS: 81.05.Dz, 68.55.-a, 75.50.Pp

1引言

ZnO 材料在室温下的带隙约为 3.37eV, 激子结合能高达 60 meV, 在紫外发光器件、紫外激光器件、压电器件、太阳能电池等领域的应用前景非常广阔, 近年来受到人们的广泛关注^[1]. 同时, 具有室温铁磁性的 ZnO 基稀磁半导体 (DMSs) 兼并了电子的电荷及自旋属性, 有助于研发高性能、超高速和低功耗的半导体自旋电子器件^[2]. 其中, p型 Mn 掺杂 ZnO 体系具有室温铁磁性在理论上已被预言^[3-5]. 实验上一些小组在 p型 ZnO:Mn 体系中发现了室温铁磁性, 但其居里温度、磁性强弱以及磁性起源往往存在一定差异^[6-8]. 与此同时另外一些小组在 n型样品或者低维下的非掺杂 ZnO:Mn 中也发现了室温铁磁性, 并认为铁磁性与电子或缺陷 (如氧空位、锌空位等) 有关^[9-11]. 总之, 目

© 2012 中国物理学会 Chinese Physical Society

前 Mn 掺杂 ZnO 体系的铁磁性及其起源需要进一步研究.

由于 N 离子半径与 O 离子半径相当, 且 N 部 分取代晶格位的 O 后受主离化能较低, 所以 N 被 认为是实现 p-ZnO 较理想的掺杂元素.同时, Zhao 等^[5]及 Wang 等^[12]的理论研究表明 (Mn, N) 共 掺 ZnO 中 N 2p 和 Mn 3d 轨道电子杂化, 通过空穴 调制可诱导铁磁性.一些小组在实验上通过 (Mn, N) 共掺 ZnO 也获得了室温铁磁性, 但是 N 源及掺 杂方法的不同往往会导致电学性质、结构及磁性 的差异^[8,13,14].通过 N⁺ 注入 ZnO:Mn 薄膜并结合 热处理实现 (Mn, N) 共掺 ZnO 的方法在一定程度 上可以有效提高受主浓度, 有利于探索室温铁磁性 的相关问题.所以, 本实验采用射频磁控溅射法制 备 ZnO:Mn 薄膜,并结合 N 离子注入获得 ZnO:(Mn, N) 薄膜, 进而研究热处理过程中温度对薄膜结构及 磁性的影响.

^{*} 重庆市自然科学基金 (批准号: CSTC. 2011BA4031) 资助的课题.

[†] E-mail: kchy@163.com

2 实 验

采用射频磁控溅射法在石英玻璃衬底上制 备 ZnO:Mn 薄膜,将边长为 2.7 mm 的高纯金属 锰片(8片)均匀地放置在直径为60mm的ZnO 陶瓷靶 (99.99%) 上作为溅射靶材, Mn 片占靶材 有效溅射面积的4%. 薄膜制备过程中.本底真 空为 8 × 10⁻⁴ Pa, 以纯度为 99.999%的氩气为 溅射气体,工作压强固定在 2.5 Pa, 溅射功率定 为 120 W, 衬底温度为 400 °C. 采用多功能离子注 入机对薄膜进行 N 离子注入, 注入能量为 70 keV. 剂量为 1.0 × 10¹⁶ cm⁻². 之后在氮气氛围下进 行快速热处理,时间固定为 10 min,温度范围 在 250 °C—700 °C. 本文中将原位生长的 ZnO:Mn 薄膜, N⁺ 注入后的 ZnO:Mn-N 薄膜, 250 °C, 500 °C, 700 °C 下退火 10 min 的 ZnO:Mn-N 薄膜分别命名 为 S1, S2, S3, S4, S5. 通过 X 射线发射源为 Cu K $(\lambda = 0.154178 \text{ nm})$ 的飞利浦 MRD 型 X 射线衍射 仪(XRD)分析薄膜的结晶情况;采用Horiba HR800 型光谱仪及激发光源波长为 514.5 nm 的 Ar+ 激光 器进行室温拉曼光谱测试;采用 Thermo ESCALAB 250型X射线光电子能谱仪(XPS)测量元素化合价 态, 激发光源为 Al Ka (1486.6 eV); 由 Ecopia HMS-3000 型霍尔测试仪在室温下测试样品的电学性质, 测试时采用铟-镓合金作电极以便确保各样品均有 较好的欧姆接触;利用综合物性测量系统 (PPMS-9, Quantum Design) 在室温下测试薄膜的 M-H 曲线, 测试时磁场方向平行于样品表面.

3 结果与分析

3.1 结构分析

图 1(a) 给出了 ZnO:Mn 薄膜的 XRD 图谱.从 图中可以看到,所有薄膜都有明显的 ZnO(002) 特 征衍射峰,表明薄膜属于六角铅锌矿结构,且都呈 现 *c* 轴择优取向.图 1(a) 中没有出现与 N 或 Mn 杂 质相有关的衍射峰,说明 N 和 Mn 均处于晶格位, 薄膜中不存在相的分凝或析出.对于六角晶系,采 用 Bragg 方程,晶格常数 *c* 与晶面间距 *d*_{hkl} 存在如 下关系^[15]:

$$2d_{hkl}\sin\theta = n\lambda,\tag{1}$$



图 1 样品的结构特性 (a) XRD 图谱; (b) 2θ 和晶格常数 c

$$\frac{1}{d_{hkl}^2} = \frac{4}{3} \left(\frac{h^2 + hk + k^2}{a^2} \right) + \frac{l^2}{c^2}, \qquad (2)$$

其中, θ和λ分别为衍射角及X射线波长, a和c为 晶格常数, h, k 及 l 为密勒指数. 当 (hkl) 取为 (002) 晶面时,则可由 $c = 2d_{hkl}$ 得出各样品的晶格常数c, 如图 1(b) 所示. N⁺ 注入及退火处理对薄膜的结构 影响较明显:其一,(002)衍射峰强度先陡然下降, 再缓慢回升;其二,2θ先向小角度方向严重偏移, 再逐渐回复,同时 c 轴晶格常数先骤然增大,再缓 慢减小. 造成以上现象的原因如下: N⁺ 注入过程 中, 进入晶体后的 N 离子与电子或者原子核的相 互作用会伴随着能量传递,部分被撞击原子获得能 量而离开晶格位,薄膜中会出现大量的缺陷,严重 的晶格损伤使得样品 S2 的 (002) 衍射峰强度相对 于样品 S1 明显下降, 且 2θ 向小角度方向严重偏 移,晶格常数急剧增大,结晶程度下降. 250°C 退 火 10 min 在一定程度上修复了 ZnO:Mn 薄膜的晶 格损伤,所以相对于 S2 来讲,样品 S3 的 (002) 衍射 峰强度明显变强, 2θ 向大角度方向偏移, c 轴晶格 常数变小.同时此退火过程也使多数原本处于间隙 位的 N 获得充足的能量进入晶格 O 位, 且 N³⁻半 径 (146 pm) 比 O²⁻ 半径 (138 pm) 稍大, 势必引起 相应的晶格畸变,所以样品 S3 的结晶程度不及 S1. 随着退火温度的升高,晶格损伤得以进一步修复,同时处于晶格位的 N³⁻可能结合成 N₂ 逃逸出薄膜,所以样品 S4, S5 相对于样品 S3,其 (002) 衍射峰强度明显上升, 20 向大角度方向逐渐偏移,晶格常数减小.

3.2 拉曼光谱分析

理想的 ZnO 是六方纤锌矿结构,属于 P63mc空间 群,对称性为 C_{6V-4} . 通常 ZnO 光学 支由 $E_2(low)$, $E_2(high)$, $A_1(TO)$, $A_1(LO)$, $E_1(TO)$, $E_1(LO)$ 组成,而 B_1 模是禁戒的. 根据拉曼散射 选择定则,在背散射几何配置下的非极化拉曼光 谱中只能观察到铅锌矿结构 ZnO 的 $A_1(LO)$ 和 E_2 模 ^[16].

图 2 为薄膜的拉曼光谱,其中样品 S0 为非掺 杂 ZnO 薄膜. 频率分别约为 437 cm⁻¹ 和 574 cm⁻¹ 的拉曼峰存在于所有 ZnO:Mn 薄膜, 对应了 ZnO 的 E₂(high) 和 A₁(LO) 声子模. 在 N⁺ 注入及退火 过程中, E₂(high) 的强度先减弱后增强, 而 A₁(LO) 的强度先升高后下降.对于 ZnO 材料而言, E₂(high) 声子模的出现表明薄膜属于铅锌矿结构,其强度 反映了薄膜的结晶质量, A1(LO) 声子模常常与 O 空位 (V_O)、Zn 填隙 (Zn_i) 等缺陷有关^[17]. N⁺ 注 入对 ZnO:Mn 薄膜产生严重的晶格损伤, 使得薄膜 的缺陷增多,结晶质量下降.250°C 退火处理使薄 膜的晶格损伤得到一定恢复,同时 N 会替代部分 晶格 O, 引起晶格畸变, 产生相应的缺陷, 所以晶 体质量也较差. 退火温度的升高 (≥ 500 °C) 导致 薄膜中N逸出,相应的晶格损伤得以有效修复,薄 膜中缺陷减少,结晶质量变好,这与前面 XRD 的 结论一致.

ZnO 薄膜在 Mn 掺杂后出现了频率约为524 cm⁻¹的附加模 AM2,进行 N 离子注入后,产生了频率约为274 cm⁻¹的附加模 AM1.人们对于附加模 AM1 的来源做了大量的研究,但观点不一.Kaschner 等^[18]采用化学气相沉积在 GaN上外延生长了不同 N 浓度的 ZnO 薄膜,并发现处于275 cm⁻¹的拉曼峰强度随着薄膜中 N 浓度的升高线性增强,所以他们认为该模是 N 取代晶格位 O 后产生的局域振动模.Friedrich 等^[19]认为273.9 cm⁻¹的振动模是由 No-Zn_i复合体引起

的. 然而, Wang 等^[20] 采用 N 离子注入 ZnO 的方 法发现了与 Kaschner 等的研究结果相似的现象, 但 他们结合局域声子态密度计算得出此振动模不直 接源于 No 的局域振动, 而是 O 被 N 取代后引起 近邻 Zn 原子的局域振动. 此外, 文献 [21] 报道, 分 别掺杂 Fe, Sb, Al 而不掺 N 的 ZnO 中也出现类似 的拉曼峰,并认为此振动模与本征晶格缺陷(Vo, Zn; 等) 有关. 由此可见, 274 cm⁻¹ 附近的拉曼峰 不是 N 掺杂 ZnO 所特有的振动模, 可能不直接来 源于 N 或其相关复合体的局域振动. 本实验中附 加模 AM1 只在 N+ 注入后的 ZnO:Mn 薄膜中出 现,并在250°C 退火后有所增强,之后随着退火 温度的升高逐渐减弱. 前面的分析得出, 在 250 °C 退火 10 min 后, 样品 S3 的晶格得到一定恢复, 缺 陷(Vo, Zn;等)相对于S2有所减少,假若此振动模 与本征缺陷有关,其强度应该减弱,这与本实验现 象不符,因此 AM1 峰难以认定是由本征缺陷引起 的. 综上所述, 我们倾向于拉曼峰 AM1 是由 N 取 代部分晶格 O 后引起近邻 Zn 原子振动而产生的, 其强度在一定程度上反映了受主 (No) 的数量. 直 接 N 离子注入时,只有少部分 N 取代 O, 所以 AM1 强度较弱. 250°C 退火时,大量N扩散入晶格位,使 得 AM1 峰增强, 在更高温度退火时, N 逸出薄膜, 晶格位的 N 相应减少, 导致 AM1 峰减弱.



图 2 样品的拉曼光谱

频率约为 524 cm⁻¹ 的附加模 AM2 的来源 主要有以下几种观点:其一,Wang 等^[22] 在不 同 Mn 浓度的 ZnO 纳米颗粒中发现处于 526 cm⁻¹ 及 573 cm⁻¹ 振动模、与缺陷有关的 A₁(LO) 声子 模的频率均随着 Mn 浓度的增加而减小,所以他 们认为频率 526 cm⁻¹ 的振动模是被本征晶格缺 陷 (V_O, Zn_i) 诱导的; 其二, Yadav 等^[23] 认为频率 为 524 cm⁻¹ 的附加模是杂质 Mn 的掺入引起 ZnO 晶格损伤和无序而活化的禁戒声子模,如2B1 (low); 其三, Hu 等^[24] 认为他们实验中出现类似 的拉曼峰属于 Mn₂O₃ 特征模. 此外, 文献 [25, 26] 均认为该振动模源于 ZnO:Mn 中晶格位 Mn 原子 的局域振动.本实验中,附加模 AM2 出现在 Mn 掺 杂的 ZnO 薄膜中, 其峰强在 N 离子注入后减弱, 随 着退火温度的升高又变强. 由前面分析, N+ 注入对 薄膜会造成严重损伤,退火前薄膜的晶格无序应越 明显, 若按照 Yadav 等的观点, 此时 AM2 峰强应该 相对较强,与本实验现象冲突,因此 AM2 可能不是 由晶格损伤和无序而活化的禁戒声子模引起的.同 时,我们发现 AM2 与 A1(LO) 的峰强变化趋势完全 相反,所以此振动模与本征晶格缺陷(Vo, Zni)的 联系不大.此外,本实验中 AM2 的出现也与 Mn₂O₃ 无关,因为 XRD 分析中没有发现与 Mn 相关的杂 质相. 所以, 我们认为 AM2 源于 ZnO:Mn 中晶格 位 Mn 原子的局域振动,这也表明 Mn 取代部分 Zn 后存在于晶格位.

3.3 化学价态分析

为研究薄膜中元素的化学状态,我们选择样 品 S3 和 S4 做了 XPS 测试, 观察到 C 1s, Zn 2p, Mn 2p, O 1s 及 N 1s 光电子峰, 并用结合能为 284.2 eV 的 C 1s 作为内标对其进行了校正,结果如图 3 所 示. 图 3(a) 显示两个样品的 Zn 2p3/2 结合能均 为 1021.8 eV, 表明 Zn 以单一的 Zn²⁺ 存在于薄膜 中. Mn 2p3/2 光电子峰在约 640.6 eV 处, 没有发现 金属 Mn (637.7 eV) 及 Mn⁴⁺ (642.4 eV) 的光电子 峰,且 Mn 2p 主峰在高能端呈现卫星结构,如图 3(b) 所示, 表明样品中薄膜中 Mn 主要以+2 价形式存 在^[14]. 图 3(c) 为 O 1s 光电子能谱, 处于约 530.4 eV 强度较强的峰对应了 O-Zn 或 O-Mn. 处于 532.3 eV 处较弱的光电子峰可能与吸附于晶界处的 O 有 关^[14], 并在 500 °C 退火 10 min 后消失, 其原因在 于较高温度的热处理修复了薄膜的损伤使得晶界 相对减少. N 1s 光电子能谱如图 3(d) 所示, 样品 S3



图 3 样品 S3 和 S4 的光电子能谱 (a) Zn 2p; (b) Mn 2p; (c) O 1s; (d) N 1s

的 N 1s 可 拟 合 成 两 个 峰, 分 别 位 于 397.1 和 398.5 eV. 其中前者 源于 N—Zn 键 ^[8], 表明 在 250 °C 退火 10 min 后薄膜中 N³⁻ 已有效取 代了 O²⁻, 形成受主 (N_O) 缺陷. 后者可能与 (N-C)_O, (N-H)_O 等类施主缺陷的存在有关 ^[8,27], 它们 会与本征施主缺陷共同补偿受主, 所以霍尔测试 的结果表明样品 S3 仍为弱 n 型导电, 其电子浓 度为 3.051 × 10¹⁶ cm⁻³, 电阻率为 31.84 Ω·cm⁻¹. 在 500 °C 退火后, N 1s 峰强度明显减弱, 这是由于 部分 N—Zn 破裂, 并形成 N₂ 逃逸出薄膜而引起的, 这也印证了 XRD 及拉曼光谱的结论.

3.4 磁性分析

室温下 (300 K) 测试的 M-H 曲线如图 4 所示. 为免受衬底的影响,已减除石英衬底数据.从图 4 中可清楚地看到. 样品 S1 的 M-H 曲线几乎为直 线,样品 S2 有比较弱的磁滞回线,样品 S3 的磁滞 回线明显增强,而样品 S4 和 S5 均不显磁滞行为, 表明原位生长的 ZnO:Mn 薄膜在室温下不具有铁 磁性, N⁺ 注入后薄膜显微弱的铁磁性, 250 °C 退 火 10 min 后薄膜的铁磁性增强,温度进一步升高, 薄膜的室温铁磁性消失.前面 XRD 及 XPS 的分析 基本上排除了与 Mn 相关杂质相的存在, 同时金 属 Mn 及绝大多数 Mn 的氧化物均是反铁磁的,只 有居里温度远远低于常温 ($T_{\rm C}$ 约为 42 K)的 Mn₃O₄ 显铁磁性^[27],因此样品 S2, S3 的铁磁性应该源于 薄膜的本征结构.进一步分析发现,室温铁磁性只 存在于 N+ 注入后的 ZnO:Mn 薄膜中, 且在高温退 火下随着薄膜中 N 的逃逸而消失, 表明室温铁磁性 与薄膜中N的存在及其浓度密不可分.

近年来,关于 Mn 掺杂 ZnO 室温铁磁性的理论 研究显示,在 p 型体系中有望通过空穴诱导获得室 温铁磁性^[3-5]. 然而本实验中呈现室温铁磁性的 样品 S2 和 S3 经过霍尔测试得出,二者均为 n 型 导电.多个研究小组也在 n 型或高阻 ZnO:Mn-N 薄 膜中发现室温铁磁性,并采用束缚磁极化子 (BMP) 模型解释铁磁性的起源^[8,14]. 尽管 ZnO:Mn 体系 的室温铁磁性的来源不十分清晰,但本实验中室 温铁磁性的出现可能与束缚磁极化子有关. 相 邻 Mn²⁺-Mn²⁺ 之间的超交换作用是反铁磁的^[28], 所以原位生长的 ZnO:Mn 薄膜常温下不显铁磁行 为; ZnO:Mn 薄膜进行 N⁺ 注入后, 部分 N 处于晶 格 O 位, 形成受主 (N_O) 为体系提供局域空穴, 它 们与周围 Mn²⁺ 的交互作用可能使得 Mn²⁺ 自旋 一致地围绕局域空穴排列形成 BMPs, 相邻极化子 之间进一步发生交叠产生铁磁耦合. 但由于此时受 主浓度较低, BMPs 数量较少, 所以薄膜仅显微弱 的铁磁性. 在 250 °C 退火后, 大量的 N 进入 O 位 形成空穴中心, 进而生成更多的 BMPs 贡献于铁磁 耦合, 导致铁磁性增强. 在 500 °C 及以上温度下退 火时, 薄膜中 N 的逃逸引起相应受主浓度的降低, BMPs 数量相应减少而不足以在宏观上显示室温铁 磁性. 总之, 局域空穴浓度的变化引起 BMPs 数量 的不同, 进而可能对室温铁磁性的存在及强弱产生 重要影响.



图 4 样品在室温下的 M-H 曲线

4 结论

采用射频磁控溅射法制备了较高结晶质量 的 ZnO:Mn 薄膜,进而结合 N⁺ 注入及热处理获 得了 Mn-N 共掺 ZnO 薄膜.研究发现 N⁺ 注入 会给 ZnO:Mn 薄膜带来严重的晶格损伤,此时受 主 (N_O)浓度较低,室温铁磁性较弱;通过适当温 度 (250 °C)的退火处理,有利于提高薄膜中 N_O浓 度,增强室温铁磁性;较高的退火温度 (≥ 500 °C) 能够有效修复薄膜的晶格损伤,但会引起薄膜中 N 的逸出,降低受主浓度,进而可能导致室温铁磁性 消失.通过 N⁺ 注入 ZnO:Mn 薄膜进行受主掺杂是 一种获得室温铁磁性的有效方法,但其制备工艺还 有待进一步探索.

- [1] Look D C 2001 Mater. Sci. Eng. B 80 383
- [2] Wolf S A, Awschalom D D, Buhrman R A, Daughton J M, Molnar S V, Roukes M L, Chtchelkanova A Y, Treger D M 2001 *Science* 294 1488
- [3] Dietl T, Ohno H, Matsukura F, Clibert J, Ferrand D 2000 Science 287 1019
- [4] Souza T M, Cunha Lima da I C, Boselli M A 2008 Appl. Phys. Lett. 92 152511
- [5] Zhao L, Lu P F, Yu Z Y, Guo X T, Shen Y, Ye H, Yuan G F, Zhang L 2010 J. Appl. Phys. 108 113924
- [6] Zou C W, Wang H J, Yi M L, Li M, Liu C S, Guo L P, Fu D J, Kang T W 2010 Appl. Surf. Sci. 256 2453
- [7] Qiu D J, Wang J, Ding K B, Shi H J, Jia Y 2008 Acta Phys. Sin.
 57 5249 (in Chinese) [邱东江, 王俊, 丁扣宝, 施红军, 郏寅 2008 物理学报 57 5249]
- [8] Lu Z L, Yan G Q, Wang S, Zou W Q, Mo Z R, Lü L Y, Zhang F M, Du Y W, Xu M X, Xia Z H 2008 J. Appl. Phys. 104 033919
- [9] Yang Z, Liu J L, Biasini M, Beyermann W P 2008 Appl. Phys. Lett. 92 042111
- [10] Yan H L, Zhong X L, Wang J B, Huang G J, Ding S L, Zhou G C, Zhou Y C 2007 Appl. Phys. Lett. 90 082503
- [11] Xu Q Y, Schmidt H, Hartmann L, Hochmuth H, Lorenz M, Setzer A, Esquinazi P, Meinecke C, Grundmann M 2007 Appl. Phys. Lett. 91 092503
- [12] Wang Q, Sun Q, Jena P, Kawazoe K 2004 Phys. Rev. B 70 052408
- [13] Zou W Q, Lu Z L, Wang S, Liu Y, Lu L, Li L, Zhang F M, Dou Y W 2009 Acta Phys. Sin. 58 5763 (in Chinese) [邹文琴, 路忠 林, 王申, 刘圆, 陆路, 郦莉, 张凤鸣, 都有为 2009 物理学报 58 5763]
- [14] Xu H Y, Liu Y C, Xu C S, Liu Y X, Shao C L 2006 Appl. Phys. Lett. 88 242502

- [15] Peng L P, Fang L, Yang X F, Li Y J, Huang Q L, Wu F, Kong C Y 2009 J. Alloys Compd. 484 576
- [16] Samanta K, Bhattacharya P, Katiyar R S, Lwamoto W, Pagliuso P G, Rettori C 2006 *Phys. Rev.* B **73** 245213
- [17] Asmar A R, Atanas J P, Ajaka M, Zaatar Y, Ferblantier G, Sauvajol J L, Jabbour J, Juillaget S, Foucaran A 2005 J. Cryst. Growth 279 399
- [18] Kaschner A, Haboeck U, Martin S, Matthias S, Kaczmarczyk G, Hoffmann A, Thomsen C, Zeuner Z, Alves H R, Hofmann D M, Meyer B K 2002 Appl. Phys. Lett. 80 1909
- [19] Friedrich F, Gluba M A, Nickel N H 2009 Appl. Phys. Lett. 95 141903
- [20] Wang J B, Zhong H M, Li Z F, Liu W 2006 Appl. Phys. Lett. 88 101913
- [21] Bundesmann C, Ashkenov N, Shubert M, Spemann D, Butz T, Kaidashev E M, Lorenz M, Grundmann M 2003 Appl. Phys. Lett. 83 1974
- [22] Wang J B, Huang G J, Zhong X L, Sun L Z, Zhou T C, Liu E H 2006 Appl. Phys. Lett. 88 252502
- [23] Yadav H K, Sreenivas K, Katiyar R S, Gupta V 2007 J. Appl. D: Appl. Phys. 40 6005
- [24] Hu Y M, Wang C Y, Lee S S, Han T C, Chou W Y, Chen G J 2011 J. Raman Spectrosc. 42 434
- [25] He Q B, Xu J Y, Li X H, Kamzin A, Kamzina L 2007 Chin. Phys. Lett. 24 3500
- [26] Cong C J, Liao L, Liu Q Y, Li J C, Zhang K L 2006 Nanotechnology 17 1520
- [27] Tang K, Gu S L, Zhu S M, Liu J G, Chen H, Ye J D, Zhang R, Zheng Y D 2009 Appl. Phys. Lett. 95 192106
- [28] Yang H J, Zhao L Y, Zhang Y J, Wang Y X, Liu H L, Wei M B 2007 Solid State Commun. 143 566

Effects of the annealing temperature on microstructure and room-temperature ferromagnetism of N⁺ ion-implanted ZnO:Mn thin film*

Yang Tian-Yong1)Kong Chun-Yang1)†Ruan Hai-Bo2)Qin Guo-Ping1)2)Li Wan-Jun1)2)Liang Wei-Wei1)Meng Xiang-Dan1)Zhao Yong-Hong1)Fang Liang2)Cui Yu-Ting1)

(Key Laboratory of Optoelectronic Functional Materials of Chongqing, Chongqing 400047, China)
 (College of Physics, Chongqing University, Chongqing 400030, China)
 (Received 11 January 2012; revised manuscript received 15 February 2012)

Abstract

The Mn-N codoped ZnO thin films are fabricated on quartz glass substrates using the radio-frequency magnetron sputtering technique together with the direct N^+ ion-implantation. The effects of annealing temperature on microstructure and room-temperature ferromagnetism of the thin films are investigated. The results indicate that both divalent Mn^{2+} and trivalent N^{3-} ions are incorporated into ZnO lattice. As the annealing temperature increases, the lattice distortion induced by N^+ ion-implantation can decrease, and the N^{3-} may escape from the film, which results in the reducing of acceptor (N_O) concentration. Ferromagnetism is observed in the (Mn,N)-codoped ZnO thin film at 300 K and found to be the sensitive to the acceptor concentration. The mechanism of room-temperature ferromagnetism in the ZnO:(Mn, N) is discussed based on the bound magnetic polaron model.

Keywords: ZnO:Mn thin films, ion-implantation, crystal structure, room-temperature ferromagnetism **PACS:** 81.05.Dz, 68.55.-a, 75.50.Pp

^{*} Project supported by the Natural Science Foundation of Chongqing, China (Grant No. CSTC. 2011BA4031).

[†] E-mail: kchy@163.com