硅基 3C-SiC 的热氧化机理

赵永梅* 孙国胜 刘兴昉 李家业 赵万顺 王 雷 罗木昌 李晋闽

(中国科学院半导体研究所,北京 100083)

摘要:采用低压化学气相沉积(LPCVD)方法在 Si(100)衬底上外延生长 3C-SiC.利用干氧氧化方法对生长的 SiC 层进行了热氧化,氧化温度为 1050℃.采用 X 射线光电子能谱仪(XPS),结合 Ar⁺ 溅射技术,在不同的溅射时间下, 对氧化生长的 SiO₂ 层及 SiO₂/SiC 界面层的化学键和组成成分进行了深度谱分析,在此基础上提出了热氧化模型, 探讨了 3C-SiC 的热氧化机理.

关键词: 3C-SiC; 热氧化; XPS; 氧化机理 PACC: 8115H; 8160; 6110 中图分类号: TN304.2⁺4 文献标识码: A

1 引言

SiC 作为第三代宽禁带半导体具有优异的性能 (宽带隙: 3C-SiC 为 2.38eV, 4H-SiC 为 3.26eV; 高 饱和漂移速率为 2×107 cm/s; 高击穿场强 3× 10⁶ V/cm;高热导率 4.9W/(cm · ℃)),可以应用于 高温、高频、大功率器件.SiC 是化合物半导体中唯 一能够直接热氧化生成 SiO。的材料,结合其本身优 异的材料特性,使得 SiC 基的 MOSFET 在高频、大 功率方面有着潜在的应用前景.随着 SiC 衬底技术 的不断发展,4H-SiC和6H-SiC MOSFET研究逐渐 成为热点^[1,2]. 在提高 MOSFET 性能的研究中,反 型沟道载流子迁移率是一关键问题.由于 SiC 中 C 的存在,使得其氧化不同于 Si 的氧化,在 SiO₂/SiC 界面存在较高的界面态密度,这些界面态的存在降 低了反型层中载流子的迁移率,使得与体材料迁移 率相差甚远.目前用于改善SiO₂/SiC界面特性的方 法主要有低温再氧化工艺,N 气氛(N₂,NH₃,NO, N₂O)中退火或 NO, N₂O 中直接氧化生长^[3~5]. 3C-SiC 具有相对最高的电子迁移率(1000cm²/(V• s))和硅上生长制作大面积器件的优势,但是 3C-SiC MOSFET 目前仅有少数报道. Ohshima 等人^[6] 制备了有效沟道迁移率达 260cm²/(V·s)的 n 沟 道 3C-SiC MOSFET. Ciobanu 等人[7] 得到了界面态 密度比 4H-SiC MOS 电容(1013 cm-2 • eV-1)低两 个数量级的 3C-SiC MOS 电容(10¹¹ cm⁻² • eV⁻¹). Schorner^[8]和 Dimitrijev^[1]得到的理论模型中指出 接近于导带底分布的界面陷阱是造成 4H-SiC MOSFET 具有较低迁移率的主要原因,界面陷阱密

†通信作者.Email:ymzhao@semi.ac.cn

2006-12-31 收到

度的分布在逐渐接近导带底急剧增加,在导带底达 到了极大值.这些界面陷阱对于较宽带隙的4H-SiC 影响很大,在较窄带隙的6H-SiC和3C-SiC中将会 减少.虽然限于材料生长的因素目前3C-SiC MOS 电容及 MOSFET 器件特性研究还很少,但无疑3C-

文章编号: 0253-4177(2007)S0-0095-04

SiC MOSFET 将具有更大的优势.

要提高 3C-SiC MOSFET 性能,关键要求是改 善 SiO₂/SiC 界面特性来进一步提高反型沟道载流 子迁移率,而对氧化过程和机理的研究无疑是一基 础而又重要的工作,有助于更好地优化氧化条件来 提高氧化层的质量.本文主要采用干氧氧化方法对 Si 上生长的 3C-SiC 进行了热氧化研究.通过 XPS 溅射深度分析,详细研究了 C,Si 结合能在 SiO₂/ SiC 结构中的变化,探讨了 3C-SiC 热氧化的过程和 机理.

2 实验

3C-SiC 是采用低压化学气相沉积(LPCVD)系 统在 p型Si(100)衬底上外延生长.C₂H₄和SiH₄分 别作为C和Si源气体,H₂为载气.经清洗处理后的 Si衬底放人生长室,先升温至1100℃进行H₂刻蚀 处理5min后,降温至室温,然后通人C₂H₄并升温 到1300℃进行碳化处理1min.生长时C/Si比为 6:1(C₂H₄=4.5sccm,SiH₄=1.5sccm),生长室压 力为5332.88Pa.生长时间60min,厚度为1.3 μ m. 氧化前先对SiC进行清洗,采用RCA清洗方法 (NH₃OH:H₂O₂:H₂O=1:1:3,HCl:H₂O₂: H₂O=1:1:3),然后在5%的HF酸中漂洗30s. 在通O₂环境下待氧化炉升温至850℃时放入样品,

©2007 中国电子学会

采用 MK II 型 X 射线光电子能谱仪(XPS)对氧 化后的样品进行测试, X 射线源为 MgKa,能量为 1253.6eV,通过能为 50eV.采用 Ar⁺ 溅射 SiO₂ 层, 溅射速率大约为 1nm/min,对膜层不同深度分别测 试了 Si, C, O 的化学价态和键合情况.通过分析 Si2p, C1s 的结合能位置随溅射不同深度的变化,探 讨了 SiC 热氧化的具体过程和氧化机理.

3 结果与讨论

图 1(a)给出了溅射不同时间后的 Si2p 的 XPS 谱.在表面及溅射一定深度处,位于 103.5eV 的 Si⁴⁺表明该峰来源于符合计量比的 SiO₂ 层的 Si 的 信息.当溅射时间为 75min 时,Si2p 的 XPS 谱出现 两个峰,位于 103.5eV 的 Si⁴⁺和位于 99.2eV 的 Si-C.表明此时 Si 的存在一部分来源于氧化生成的 SiO₂,另一部分为 SiC 中的 Si-C.随着溅射时间的延 长,即越靠近 SiC 层,位于 99.2eV 的 Si2p 峰逐渐增 强,位于 103.5eV 的 Si2p 峰逐渐减弱.在溅射时间 达 107min 时(图 1(b)),位于 99.2eV 的 Si2p 峰相 对较强,同时从 O1s 的 XPS 谱可看出 O 的强度急 剧降低(O1s 的 XPS 谱未给出).



图 1 (a)不同溅射时间后的 Si2p 能级的 XPS 谐;(b)溅射时 间 107min 的 Si2p 的 XPS 谱

Fig. 1 (a) XPS spectra of Si2p after different sputtering times; (b) XPS spectrum of Si2p at a sputtering time of 107min 图 2(a)为溅射不同时间后的 Cls 能级的 XPS 谱.在表面处(30min)的出现是因为环境中 C 吸附 的影响.图 2(b)给出了溅射 25min 后的 Cls 的 XPS 谱.从图中可以看出,出现了 C-,C-H,C-O, O-C=O 的光电子发射峰,分别位于 281,285, 288 和 290eV.随着溅射时间的延长,在越靠近 SiC 层的深度处,C-,C-H,C-O,O-C=O 峰逐渐 减少并消失.当溅射时间为 75min 时(见图 2(a)), Cls 的 XPS 峰位于结合能 283.5eV 处,表明此时的 C 峰主要来源于形成 Si-C 的 C,且随着深度的增 加,即 SiO₂/SiC 结构中靠近 SiC 区域,位于 283.5eV 的 Cls 峰逐渐增强.



图 2 (a)不同溅射时间后的 C1s 能级的 XPS 谱;(b)溅射时间 25min 的 C1s 的 XPS 谱

Fig.2 (a) XPS spectra of C1s after different sputtering times; (b) XPS spectrum of C1s at a sputtering time of 25min

尽管 SiC 的热氧化与 Si 的热氧化有一定的相 似性,但由于 C 的存在,SiC 的氧化动力学和 MOS 界面态与 Si 有很大不同.根据 Deal Grove 理论^[9], SiC 的氧化过程包括氧化剂扩散过程和表面反应过 程.SiC 的热氧化动力学可以简单地概括为:(1)O₂ 等氧化剂到达已形成的 SiO₂ 的表面并在 SiO₂ 层中 扩散到 SiO₂/SiC 界面处;(2)O₂ 与 SiC 反应生成 SiO₂,CO;(3)随着氧化的进行,生成的 CO 通过 SiO₂ 层向外扩散,并与 O 原子反应,如图 3 所示.



图 3 SiC 的热氧化过程示意图 (a)氧化剂通过已形成的 SiO₂ 层向 SiO₂/SiC 界面处扩散;(b)O₂ 与 SiC 反应生成 SiO₂,CO;(c)生成的 CO 通过 SiO₂ 层向外扩散并与 O 原子反 应

Fig. 3 Schematics of thermal oxidation process of SiC $(a)O_2$ oxidant diffuses into SiO₂/SiC interface through SiO₂ layer; (b) O₂ reacts with SiC and forms SiO₂ and CO; (c) CO diffuses out through SiO₂ and reacts with O atoms

热氧化时发生的化学反应为: 2SiC+3O₂ →→2SiO₂+2CO (1)

在 SiC 氧化中,消耗其中的 C 原子并转化为 CO,因此存在着 Si 氧化和 C 氧化的竞争过程,以及 生成的 CO 通过氧化层向外扩散与氧化剂向内扩散 共存.随着界面处反应的进行,越来越多的 C 会促 成较大尺寸的 C 团簇产生,同时由于向外扩散过程 的存在,产生的 C 不会完全聚集在界面处. Wang 等 人^[10]采用第一性原理计算了 CO 分子在 SiO₂ 网络 扩散过程中可能发生的反应.在通过 SiO₂ 层向外扩 散过程中可能发生的反应.在通过 SiO₂ 层向外扩 散过程中,CO 分子在 SiO₂ 中以两种状态存在. 一 部分的 CO 分子会参与到 SiO₂ 键价结构中与 O 原 子发生反应形成部分 CO₂ 及其他键结构如 C₂O₂, C₃O₂ 和 C₄O₂ 等,这些结构会与随后扩散而来的 CO 分子或 O 原子反应进一步形成 CO₂. 另一部分 CO 分子扩散到 SiO₂ 中占据的是网络结构的间隙 位置,计算得到从 SiO₂ 中释放一个 CO 分子所需消 耗的能量为 0. 18eV, 所以 CO 分子占据间隙位置时 很容易从 SiO₂ 中向外扩散.C 的不断向外扩散及部 分与 SiO₂ 及其中的缺陷反应使得 C 在形成的 SiO₂ 层中有一定分布区域, 如图 2 采用 Ar⁺ 溅射深度观 察到的 C 的存在及分布.此外, 相对于 Si 来说, SiC 的单位面积表面原子密度比较高, 容易形成较高密 度的悬挂键.SiC 的结构与氧化过程的复杂性使得 在 SiC MOS 中会存在较高的界面态密度, 影响 MOS 性能, 其中主要归因于 C 的存在.氧化层中 C 元素杂质的存在及扩散影响 SiO₂ 层的质量, 所以需 要优化氧化条件或退火处理方法来降低 C 对 SiC MOS 性能的影响.

4 结论

采用热氧化方法对 Si 衬底上 LPCVD 沉积的 3C-SiC 进行了热氧化研究.采用 XPS 测试方法,在 Ar⁺ 溅射下对不同深度的 SiO₂ 层及 SiO₂/SiC 界面 层的化学键和组成成分进行了分析.根据 Si2p,Cls 的结合能的位置随溅射深度的变化,探讨了 3C-SiC 的热氧化过程.SiC 的热氧化过程存在着 Si 氧化和 C 氧化的竞争,产生的 C 通过 SiO₂ 层向外扩散.C 元素杂质的存在和扩散是造成 SiO₂/SiC 较宽界面 区域和较高界面态密度的主要原因.

参考文献

- [1] Dimitrilev S, Jamet P. Advances in SiC power MOSFET technology. Microelectronics Reliability, 2003, 43:225
- [2] Chung G Y, Tin C C. Williams J R, et al. Improved inversion channel mobility for 4H-SiC MOSFETs following high temperature anneals in nitric oxide. IEEE Electron Device Lett, 2001,22(4):176
- [3] Jamet P, Dimitrijev S, Tanner P. Effects of nitridation in gate oxides grown on 4H-SiC. J Appl Phys, 2001, 90(10): 5058
- [4] Hijikata Y, Yaguchi H, Ishida Y, et al. Photoemission spectroscopic studies on oxide/SiC interfaces formed by dry and pyrogenic oxidation. Mater Sci Forum, 2004, 457~460, 1341
- [5] Kosugi R, Fukuda K, Arai K. High temperature rapid thermal oxidation and nitridation of 4H-SiC in diluted N₂O and NO ambient. Mater Sci Forum, 2005, 483~485,669
- [6] Ohshima T, Lee K K, Ishida Y, et al. The electrical characteristics of metal-oxide-semiconductor field effect transistors fabricated on cubic silicon carbide. Jpn J Appl Phys, 2003, 42, L625
- [7] Ciobanu F, Pensl G, Nagasawa H, et al. Traps at the interface of 3C-SiC/SiO₂-MOS- structures. Mater Sci Forum, 2003, 433 ~436,551
- [8] Schorner R, Friedrichs P, Peters D, et al. Significantly improved performance of MOSFETs on silicon carbide using the 15R-SiC polytype. IEEE Electron Device Lett, 1999, 20, 241
- [9] Ueno K. Orientation dependence of the oxidation of SiC surfaces. Phys Status Solidi A, 1997, 162, 299

[10] Wang Sanwu, di Ventra M, Kim S G, et al. Atomic-scale dynamics of the formation and dissolution of carbon clusters in SiO2. Phys Rev Lett, 2001, 86(26): 5946

Mechanism of Thermal Oxidation of 3C-SiC Grown on Si

Zhao Yongmei[†], Sun Guosheng, Liu Xingfang, Li Jiaye, Zhao Wanshun, Wang Lei, Luo Muchang, and Li Jinmin

(Institute of Semiconductors, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100083, China)

Abstract: 3C-SiC heteroepitaxial layer is grown on Si (100) substrate by low pressure chemical vapor deposition (LPCVD). Thermal oxidation of 3C-SiC is conducted in a dry O_2 at 1050°C. X-ray photoelectron spectroscopy (XPS), combining with the Ar⁺ sputtering technology, is used to analyze the change of the binding energy of Si2p.C1s and O1s, with the sputtering depth in the SiO₂ layer and SiO₂/SiC interface region. Thermal oxidation model of 3C-SiC is presented and the oxidation mechanism is discussed according to the XPS depth analysis.

Key words: 3C-SiC; thermal oxidation; X-ray photoelectron spectroscopy; oxidation mechanism PACC: 8115H; 8160; 6110 Article ID: 0253-4177(2007)S0-0095-04

[†] Corresponding author. Email: ymzhao@semi.ac.cn Received 31 December 2006