文章编号: 1007-2853(2016) 09-0041-04

Ge, Sb, Te, 相变薄膜的结构及结晶温度研究

刘巧丽12 刘军伟12 孟繁强1* 王 璐1* 李廷取1

(1.吉林化工学院 材料科学与工程学院, 吉林 吉林 132022; 2.吉林化工学院 材料科学与工程研究中心, 吉林 吉林 132022)

摘要: 利用射频磁控溅射法在室温下沉积了 GST 相变薄膜 利用 XRD、AFM 对其结构进行表征 原位 XRD 及 DSC 测试确定其结晶温度.(原位) XRD 测试表明 室温下沉积的 GST 薄膜为非晶态 ,且在室温~375 $^{\circ}$ 温度范围内 样品经历了非晶态→立方晶态→六方晶态相转变; 通过原位 XRD 和 DSC 测试确定的 GST 薄膜的结晶温度一致 ,为~150 $^{\circ}$ C.

关 键 词: 相变材料; Ge₂Sb₂Te₅; 结构; DSC; 结晶温度

中图分类号: 0 614.23 文献标志码: A DOI: 10.16039/j.cnki.cn22-1249.2016.09.011

相变存储器作为一种新型的非易失性半导体存储器,因其具有读取速度快、可擦写次数高、非破坏性读取、器件尺寸小和功耗低等性能、被认为具有同时替代内存和闪存的潜力,其发展前景广阔,是学术界和工业届研究开发的热点 $^{[1-2]}$.相变材料作为相变存储器的核心功能材料,种类诸多,如一元 Sb 基和 Te 基,二元 GeTe 基、GeSb 基和 SbTe 基,三元 GeSbTe 基等. 在这些材料体系中,Ge-Sb-Te 系列合金是目前公认的研究最多、最为成熟的相变材料,尤以综合性能最优的 $Ge_2Sb_2Te_5$ (GST) 为主 $^{[3]}$.

相变材料性能的优劣直接关系到相变存储器器件特性的好坏,其中结晶温度是评价相变材料性能的重要指标之一,它决定了器件的数据保持能力.本文利用射频磁控溅射法在室温下沉积GST薄膜利用(原位)XRD、AFM、DSC测试对其晶体结构、三维形貌及结晶温度进行研究.

1 实验部分

磁控溅射法是制备薄膜材料的常用方法之一本文采用射频磁控溅射法,以高纯 GST 三元合金为靶材(99.99%,北京合纵天琦新材料科技有限公司) 在室温下沉积 GST 薄膜(即溅射过程中基片不加热) 具体制备工艺参数见表 1.

表 1 GST 薄膜制备条件

项目	参数	单位
衬底/基片	p-Si(100) 玻璃	
靶基距	55	mm
Ar 流量	80	sccm
本底真空度	4×10^{-4}	Pa
工作压强	$0.5 \sim 2.0$	Pa
溅射功率	100	W
溅射时间	20	min

基片经丙酮、酒精和去离子水分别超声清洗 20 min,用氮气枪吹干备用.工作气体采用 99.999%的高纯 Ar 薄膜制备过程中 通过调节闸 板阀来改变真空腔室的工作压强.

采用德国 Bruker Veeco Dektak 150 型探针式表面轮廓仪对薄膜厚度进行测试 测量距离和测量时间分别为 5 mm 和 30 s. 利用德国 Bruker D8 tools型 X 射线衍射仪对薄膜样品进行结构测试 该设备以 Cu K α 为射线源 ,扫描范围为 20°~60° 扫描步宽 0.02° ,扫描速度 4°/min ,管电压和管电流分别为 40 kV 和 40 mA. 利用本原纳米CSPM 5000 型原子力显微镜对薄膜进行三维形貌测试 测试范围为 $2~000\times2~000$ nm. 采用美国 TA公司生产的 Q20 型差示扫描量热仪进行 DSC 测试 ,温度 范围 为室 温至 250~°C ,升温速率 10~°C /min ,为防止薄膜氧化 ,测试中通以高纯 Ar 作为气氛保护.

收稿日期: 2016-07-14

2 结果与讨论

图 1 给出了 100 W 溅射功率下,薄膜厚度与工作压强关系图(溅射时间 20 min).该图显示在一定溅射功率下,随工作压强的增大,膜厚逐渐降低.这是由于随工作压强增大,真空腔室内的 Ar 增多,导致溅射出的靶材原子与 Ar 碰撞几率增大,进而使沉积到基片上的靶材原子数相应减少,造成膜厚降低^[4].通过轮廓仪确定出在 1.0 Pa 工作压强下沉积的 GST 薄膜厚度为~740 nm,沉积速率达 6.17Å/s,该沉积速率适中,能够保证薄膜与基片具有良好的附着力、薄膜致密且均匀.因此,我们选取 1.0 Pa 工作压强下沉积的 GST 薄膜为研究对象,进行晶体结构、三维形貌和结晶温度测试.

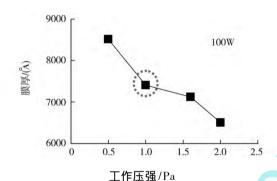
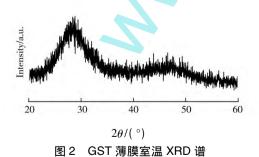


图 1 100 W 溅射功率下 GST 薄膜厚度 与工作压强关系图

图 2 为室温下沉积的 GST 薄膜的 XRD 谱.该图显示 ,室温下沉积的 GST 薄膜除在 28°和 47°衍射峰附件显示出宽的非晶包 ,其它位置均无明显的衍射峰存在 ,表明其为非晶结构 ,可见在 1 Pa、100 W 条件下成功制备出非晶态 GST 薄膜.



为研究 GST 薄膜的相变特性 ,并确定其结晶 温度 ,我们对室温下沉积的 GST 薄膜进行了原位 XRD 测试 ,如图 3 所示^[5] .图 3 表明 ,当温度低于 150 ℃时 ,XRD 谱仅显示出宽的非晶包 表明其为 非晶态; 当温度升高至 $150 \, ^{\circ} \, ^{\circ}$,出现明显的衍射峰 ,通过与 PDF 卡片(100.97-015-1756) 及文献 100.97-015-1756) 及文献 100.97-015-1756) 及文献 100.97-015-17560 及文献 100.97-015-17560 及文献 100.97-015-17560 及文献 100.97-015-17560 及文献 100.97-015-17560 及文献 100.97-015-17560 个 ,方品态相对应的(100.97-015-17560 个 ,方品态相对应的(100.97-015-17560 个 ,这值与以往文献报道相符 100.97-015-17560 个 ,该值与以往文献报道相符 100.97-015-17560 个 ,该值与以往文献报道相符

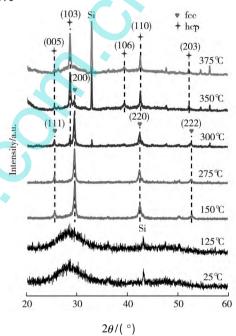


图 3 GST 薄膜原位 XRD 谱 (fcc: 面心立方, hcp: 六方)

原位 XRD 测试表明晶态 GST 包含两种结构 分别为亚稳立方结构和稳定六方结构 图 4 给出了晶态 GST 原子排布图.如图所示 在面心立方结构中(图 4(a)),Te 原子完全占据阴离子位,Ge、Sb 及空位按一定的概率占据阳离子位(40%被 Ge 占据 A0%被 Sb 占据 20%为空位),此结构的原子排布非常接近 NaCl 岩盐结构.通过扩展 X 光吸收精细结构谱(EXAFS)测试和密度泛函理论(DFT)计算可知,亚稳相 GST 并不是标准的NaCl 结构,而是存在一定晶格畸变和空位的面心立方结构^[8-9].Z.Sun等人^[10]通过第一性原理计算得到六方 GST 原子排布,如图 4(b)所示,六方GST 在 [0001]晶向上原子排布为 Te-Ge-Te-Sb-Te-Te-Sb-Te-Ge-九层结构.此外,Z.Sun等人^[10]指出,在[111]晶向上立方 GST 具有与六方结构极

为相似的原子排布,即-Te-Ge-Te-Sb-Te-v-Te-Sb-Te-Ge-(v代表空位).因此,立方六方相转变时无需发生大规模的原子重排,这也是相变能够快速实现的原因.

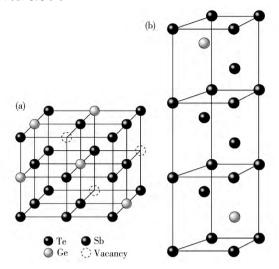


图 4 GST 立方晶态(a) 和六方晶态(b) 原子排布

对非晶态、立方晶态和六方晶态 GST 薄膜进行 AFM 测试 ,其中 ,立方晶态和六方晶态薄膜分别经 200 ℃和 400 ℃ 退火得到 ,为防止薄膜氧化 ,退火期间通入高纯 Ar.图 5 给出了不同结构 GST 薄膜的三维形貌图.

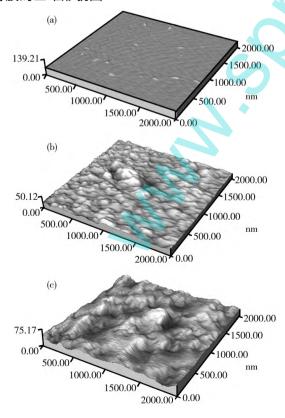


图 5 (a) 非晶态、(b) 立方晶态、(c) 六方晶态 GST 薄膜三维形貌图

图 5 显示,随 GST 薄膜由非晶态转变为结晶态 膜表面粗糙度逐渐增大.均方根粗糙度(RMS)能够准确地反映薄膜粗糙度的综合情况,利用Imager 4.5 软件计算得到非晶态、立方晶态和六方晶态 GST 膜的 RMS 值分别为 0.852 nm、3.44 nm和 7.04 nm.

将玻璃衬底上沉积的 GST 膜用刀片轻轻刮下 称量质量后对粉体进行 DSC 测试 ,得到样品热量随温度变化关系曲线(图 6) ,测试中通入高纯 Ar 作为气氛保护.由 DSC 确定的 GST 结晶温度为 153 $^{\circ}$,与原位 XRD 确定的结晶温度相符. 文献亦报道 GST 薄膜在 $150 \sim 200$ $^{\circ}$ 将发生非晶态到面心立方相转变[111].根据测试手段及升温速率的不同 结晶温度将有所差异.

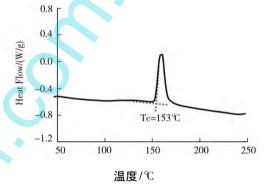


图 6 GST 样品 DSC 曲线

3 结 论

- (1) 室温下沉积的 GST 薄膜为非晶态 ,且在室温~375 ℃温度范围内 ,GST 薄膜经历了非晶态 →立方晶态→六方晶态相转变.
- (2) AFM 测试表明 在晶化过程中 GST 薄膜的面粗糙度显著增大.
- (3) 通过原位 XRD 和 DSC 测试确定的 GST 薄膜结晶温度一致 为~ $150 \,^{\circ}$ C.

参考文献:

- [1] S. Raoux ,W. Welnic and D. lelmini. Phase change materials and their application to nonvolatile memories [J]. Chemical Reviews 2010 ,110: 240-267.
- [2] D.lelmini and A. L. Lacaita. Phase change materials in non – volatile storage [J]. materialstoday, 2011, 14: 600-607.
- [3] D. Lencer , M. Salinga and M. Wuttig. Design rules for

- phase-change materials in data storage applications [J]. Advanced Materials 2011 23: 2030-2058.
- [4] 王天兴 ,夏存军 ,李超 ,等.溅射功率及压强对磁控 溅射 Mo 薄膜电学性能和表面形貌的影响 [J].河南 师范大学学报 2011 ,39(3): 36-39.
- [5] 刘巧丽 刘军伟 李春波 筹.N-Ge₂Sb₂Te₅ 薄膜的相 变特性研究[J].吉林化工学院学报,2016,33(3): 80-82.
- [6] M.Terao ,T.Morikawa ,T.Ohta. Electrical phase-change memory: fundamentals and state of the art [J]. Japanese Journal of Applied Physics 2009 48: 080001.
- [7] M. H. Jang , S. J. Park , M. Ahn , et al. Ultrafast phase change and long durability of BN-incorporated GeSbTe [J]. Journal of Materials Chemistry C 2015 3: 1707–1715.

- [8] A.V.Kolobov P.Fons A.I.Frenkel et al. Understanding the phase – change mechanism of rewritable optical media [J]. Nature Materials 2004 3:703–708.
- [9] W.Welnic A.Pamungkas R.Detemple et al. Unraveling the interplay of local structure and physical properties in phase-change materials [J]. Nature Materials 2006, 5: 56-62.
- [10] Z.Sun J.Zhou A.Ahuja. Structure of phase change materials for data storage [J]. Physical Review Letters, 2006 96: 055507
- [11] E. Morales-Sánchez , E. F. Prokhorov , J. González–Hernández et al. Structural electric and kinetic parameters of ternary alloy of GeSbTe [J]. Thin Solid Films , 2005 A71: 243–237.

Study on Structure and Crystallization Temperature of Ge₂Sb₂Te₅ Phase-change Film

LIU Qiao-li¹² ,LIU Jun-wei¹² ,MENG Fan-qiang^{1**} ,WANG Lu^{1*} ,LI Ting-qu¹

(1.College of Materials Science and Engineering Jilin Institute of Chemical Technology Jilin City 132022 ,China; 2. Research Center for Materials Science and Engineering Jilin Institute of Chemical Technology Jilin City 132022 ,China)

Abstract: Ge2Sb2Te5 film was prepared by RF magnetron sputtering method at room temperature ,and its structure and crystallization temperature were investigated by in-situ X-ray diffraction ,AFM and DSC methods. XRD confirmed that the as-deposited film was amorphous. With increasing temperature to 375 °C ,the phase transition of GST film went through three states ,amorphous—cubic—hexagonal. DSC result indicated that the crystallization temperature of GST film was ~150 °C ,which consistent with in-situ XRD result.

Key words: Phase-change materials; Ge₂Sb₂Te₅; Structure; DSC; Crystallization temperature