文章编号:1000-324X(2020)08-0895-07

# $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$ 的晶体结构与吸收光谱和磁性研究

# 李淑芳,赵爽,周潇,李满荣

(中山大学 化学学院,生物无机和合成化学教育部重点实验室,广州 510275)

摘要:本工作主要研究 Mn<sup>2+</sup>离子掺杂的类刚玉系氧化物 Zn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>(0<x≤2.0)的晶体结构与光学性质和磁性的变化。 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> 粉末样品通过固相反应合成。Mn 掺杂量的相图表明, x<1.0 时保持单斜(C2/c)结构, 1.0≤x≤1.6 为单 斜(C2/c)和三方六面体混合相(R-3), x≥1.8 时完全转变为 R-3 相, 且 x=2.0 时形成 ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub>, Te–O 和 Mn/Zn–O 键 长增大, 八面体发生更大畸变。X 射线粉末衍射结构精修也表明 R-3 相中 Zn/MnO<sub>6</sub> 为畸变八面体。随着 Mn<sup>2+</sup>掺杂 含量的增加, Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> 系列化合物不仅结构发生变化, 其颜色也由浅变深。紫外吸收光谱中随着掺杂浓度的增加, 400~550 nm 处的吸收增强, 样品的光学带隙也由 3.25 eV (x=0.1)逐渐减小到 2.08 eV (x=2.0), 分析表明, 可见区吸 收的增强是源于 MnO<sub>6</sub> 八面体中 Zn/MnO<sub>6</sub> 八面体中 Mn<sup>2+</sup>离子的 d-d 跃迁,导致样品由浅黄色逐渐变为暗黄色。 磁性测试表明, 固溶体的反铁磁转变温度随着 Mn<sup>2+</sup>掺杂量的提高而逐渐增加, 且掺入的 Mn<sup>2+</sup>离子以高自旋态 存在。

关 键 词: Zn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>-Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>; 晶体结构; 磁性; 紫外吸收光谱

中图分类号: TQ174 文献标识码: A

#### Crystal Structures, Optical, and Magnetic Properties of Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>

#### LI Shufang, ZHAO Shuang, ZHOU Xiao, LI Manrong

(Key Laboratory of Bioinorganic and Synthetic Chemistry of Ministry of Education, School of Chemistry, Sun Yat-Sen University, Guangzhou 510275, China)

**Abstract:** The effects of  $Mn^{2+}$  doping on the structural, optical and magnetic properties of the corundum-related oxide Zn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> were investigated. Polycrystalline ceramic samples of the solid solution Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> (0<x≤2.0) were prepared by a solid-state reaction route. Phase diagram as a function of Mn concentration indicates monoclinic (C2/c) structure for x<1.0, disproportionated mixing of both monoclinic (C2/c) and rhombohedral (R-3) structure for  $1.0 \le x$  $\le 1.6$ , and R-3 structure for  $x \ge 1.8$ . Moreover, when x=2.0, ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub> was formed, in which the bond length of Te–O and Mn/Zn–O increased, and the Mn/ZnO<sub>6</sub> octahedra became more distorted. Rietveld refinements of the crystal structures from the powder X-ray diffraction (XRD) data showed that the Zn/MnO<sub>6</sub> octahedra were highly distorted in R-3 phase. With the increase of Mn<sup>2+</sup> doping content, the solid solution Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> demonstrated not only the structure change from C2/c to R-3, but also the color evolution from light yellow to dark yellow. In optical absorption spectroscopy, with the increase of Mn<sup>2+</sup> doping concentration, the absorption at 400–550 nm was enhanced, and

通讯作者: 李满荣,教授. E-mail: limanrong@mail.sysu.edu.cn LI Manrong, professor. E-mail: limanrong@mail.sysu.edu.cn

收稿日期: 2019-11-29; 收到修改稿日期: 2020-01-16

**基金项目:** 国家自然科学基金(21801253, 21875287); 广东省"珠江人才计划"引进创新团队项目(2017ZT07C069) National Natural Science Foundation of China (2180153, 21875287); Program for Guangdong Introducing Innovative

and Entrepreneurial Teams (2017ZT07C069)

作者简介: 李淑芳(1989-), 女, 博士. E-mail: lishufang@mail.sysu.edu.cn

LI Shufang(1989-), female, PhD. E-mail: lishufang@mail.sysu.edu.cn

the optical band gap of the samples gradually decreased from 3.25 eV (x=0.1) to 2.08 eV (x=2.0). Analysis revealed that the color of samples changed from light yellow to dark yellow is due to the d-d transition of Mn<sup>2+</sup> ions in Zn/MnO<sub>6</sub> octahedron. Magnetic measurements indicate that the antiferromagnetic transition temperature of the solid solution gradually increased with the increase of the doping amount of Mn<sup>2+</sup>, and the doped Mn<sup>2+</sup> ions exist in a high spin state.

Key words: Zn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>-Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>; crystal structure; magnetism; ultraviolet absorption spectrum

磁电多铁材料电子器件可满足大容量、高速度、 低能耗等现代信息产业的发展需要,已成为自旋电 子学器件研究的前沿热点[1-3]。由于铁电和铁磁材料 在化学键和电子结构方面的互斥性,设计和制备极 性磁材料具有很大挑战,造成磁电多铁性材料十分 稀少,现存材料大多实用性差<sup>[4-5]</sup>。目前只有少数几 种室温单相多铁性材料报道,如反铁磁性 BiFeO<sub>3</sub> (BFO, 奈尔温度 683 K)<sup>[6]</sup>和六角铁氧体 Sr<sub>3</sub>Co<sub>2</sub>Fe<sub>24</sub>O<sub>41</sub> (SCFO, 居里温度 670 K)<sup>[7]</sup>。其中 BFO 是 G-型反铁 磁或弱铁磁体,磁电耦合效应弱,一定程度上限制 了这类化合物的应用, 另外 SCFO 结构复杂, 合成 困难,而且难以得到纯相。经研究发现,刚玉结构化 合物为设计极性和磁性材料提供了理想平台可以解 决上述问题<sup>[8]</sup>。刚玉结构(α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)是基于氧化物离 子六方密堆积(hcp)而形成的, Al<sup>3+</sup>占据三分之二八 面体位置的一类化合物<sup>[9]</sup>。M<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> (M=Mg, Mn, Ni, Cu, Zn, Co)类型的化合物具有丰富的几何构型, 是 重要的类刚玉结构化合物,可用于磁电多铁材料等 方面<sup>[10]</sup>。M<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>(M=Mg, Mn, Ni, Zn, Co)型类刚玉 结构主要可以分为四种类型,分别为 1) M<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> (M=Mg, Mn, R-3)型<sup>[11-12]</sup>, 2) Ni<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>型(R3)<sup>[13]</sup>, 3) Cu<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>(Ia-3)<sup>[14-17]</sup>, 以及 4) M<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> (M=Zn, Co, C2/c)型<sup>[18-20]</sup>。化合物 Mg<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> 和 Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> 为同构 型化合物, 都属于中心对称的 R-3 空间群, Mg<sup>2+</sup>和 Mn<sup>2+</sup>分别占据一个八面体的位置。Ni<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>为非中 心对称结构(R3), Ni<sup>2+</sup>占据三种不同的八面体位置。 Cu3TeO6属于立方晶系 Ia-3 空间群,结构中 CuO6八 面体共边连接且高度畸变, 六个 Cu<sup>2+</sup>围绕一个 Te<sup>4+</sup> 离子几乎形成一个平面六边形。Zn3TeO6和 Co3TeO6 属于另一种类型的刚玉结构(β-Li<sub>3</sub>VF<sub>6</sub>型),都是中 心对称的 C2/c 结构, Co<sup>2+</sup>和 Zn<sup>2+</sup>具有五种不同的配 位环境。在这些化合物中, Ni<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>在施加外场时表 现出自发极化行为(铁电性质)<sup>[21]</sup>, Cu<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> 表现出 三维自旋网结构,是一种反铁磁材料<sup>[22]</sup>,Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> 是第二类反铁磁性多铁材料<sup>[23-28]</sup>。

刚玉结构中过渡金属离子的相互掺杂替换对其 结构与性能产生影响。Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> 是近期发现的一种 低对称性的低温第二类多铁材料,具有复杂的磁结 构并伴随一系列反铁磁转变<sup>[29-31]</sup>,而 Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>属于 高对称性化合物,在低温时具有反铁磁转变<sup>[32]</sup>。 Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>(CTO)和 Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>(MTO)的反铁磁转变温度 分别约为 23 和 26 K<sup>[31]</sup>。而当 Mn 掺入 Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>中 或者 Co 掺入 Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>中会使其反铁磁温度达到约 40 K<sup>[16,33]</sup>。Mn 替换 Co 的位置或 Co 在 Mn 的位置 可能产生以下几种主要影响: 1) Mn 与 Co 相比不同 的半径(原子或离子)会改变过渡金属之间有效的轨 道重叠,因此改变了其间的相互作用; 2) Mn/Co 的 混合占据的氧化态位置也会影响有效磁矩和磁交互 作用; 3) 化学压力可能会改变电荷配置,原子间距 离和局域环境等。因此过渡金属与氧原子之间的距 离(Co/Mn-O)和 Co 与 Mn 之间不同的氧化态和键角, 深入影响了化合物的磁性<sup>[31]</sup>。

Zn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>(ZTO)属于 β-Li<sub>3</sub>VF<sub>6</sub>结构类型,与 Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>同构,都包含有三种不同(Zn/Co)O<sub>6</sub>八面体, 一种(Zn/Co)O<sub>5</sub>四方锥,以及一种(Zn/Co)O<sub>4</sub>四面体。 ZTO属于顺磁性化合物,掺入磁性离子Mn<sup>2+</sup>有望对 其结构和磁性产生影响。本研究主要分析Mn<sup>2+</sup>掺入 ZTO 后对其结构和性能产生的影响,为探索合成新 型刚玉结构化合物及研究刚玉化合物之间的结构转 变规律提供指导意义。

# 1 实验方法

#### 1.1 合成

固溶体 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> (*x*=0.1, 0.2, 0.3, 0.5, 1.0, 1.2, 1.4, 1.6, 1.8, 2.0)通过高温固相法合成。实验中 所用的原料均为分析纯或以上的纯度: ZnO(Alfa, 99.99%), MnO(Alfa, 99.99%)和 TeO<sub>2</sub>(Alfa, 99.99%)。 所有的原料按化学计量比称量混合后,在玛瑙研钵 中研磨均匀。将研磨均匀的原料放入箱式电阻炉中, 6 h 内从室温升至 750 ℃,并保温 24 h, 然后自然冷 却至室温可得目标样品。

#### 1.2 结构表征与性能测试

物相组成分析的粉末衍射(Powder X-ray Dif-

fraction, PXRD)在 Rigaku D-MAX 2200 VPC 上进行, 采用 CuKa 靶( $\lambda$ =0.15418 nm)光源, 2 $\theta$  角测试范围为 10°~70°, 扫描速度为 10 (°)/min。用于结构精修的数 据在 Empyrean(Malvern Panalytical, 荷兰)粉末衍射 仪上进行, 2 $\theta$  角测试范围为 10°~120°, 扫描时间为 6 h。衍射数据和晶体结构通过 TOPAS-Academic *V*6 软件包进行分析<sup>[34]</sup>。

紫外-可见漫反射光谱(UV-Vis DRS)室温下用 岛津 UV-2600/2700 光谱仪测试,利用 ISR2600 型积 分球附件,以 BaSO4 覆盖的样品槽为载体,扫描波 长范围为 200~1200 nm。光学带隙是通过 Tauc 方程 进行计算<sup>[35]</sup>: *ahv=A(hv-E<sub>g</sub>)<sup>n</sup>*:其中 *a* 为吸收系数,*A* 为紫外可见漫反射中的吸光度,*n* 为不同跃迁模式 系数。通过(*ahv*)<sup>(1/n)</sup>对光子能量(*hv*)作图,在一定区 域内得到一条直线。这条直线延长,在(*hv*)轴上得到 的截距即为光学带隙。

样品磁性数据通过美国 Quantum Design 公司物 理性能综合测量系统(PPMS-9T)测试获得。具体测试 程序:以 15 K/min 降温速率从 300 K 降到 10 K,以 1 K/min 降温速率降温至 5 K,接着以 1.43×10<sup>4</sup> A/(m·s) 速率加磁场到 7.96×10<sup>4</sup> A/m, 4 K/min,测试到 300 K, 得到零场冷(Zero field cooling, ZFC)曲线;保持磁场 不变,以同上降温程序降温至 5 K 后,同样升温程序 测试 5~300 K 磁化率曲线(Field cooling, FC)曲线。

## 2 结果和讨论

为了研究结构的变化规律,首先对化合物 Zn3-xMnxTeO<sub>6</sub>(0<x≤2.0)的所有组分进行粉末衍射 分析。图 1 为室温下 x=0.1, 0.2, 0.3, 0.5, 1.0, 1.2, 1.4, 1.6, 1.8, 2.0 的粉末衍射图谱。衍射图谱表明 x=1.0 时,开始出现一些新的衍射峰,随着掺杂含量增加 衍射图谱中峰的数目逐渐减少, 直到 x=1.8 时完全 转变为新的晶相。与两端化合物 ZTO(x=0)和 MTO (x=3)的粉末衍射图样相比,可以清楚地看出 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>或Mn<sub>3-x</sub>Zn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>的空间对称性。ZTO 属于单斜晶系(空间群 C2/c),而 MTO 表现出三方对 称性(R-3)。当 Mn 掺入 ZTO 中时, 在低掺杂含量(x < 1.0)区间,保持ZTO(C2/c)的晶体结构。随着掺杂量 的增加, 当 x=1.0 时, Zn3-xMnxTeO6 的衍射图谱开始 出现弱的 MTO(R-3)相信号,继续增加掺杂量至 x=1.2, 1.4, 1.6, R-3 相逐渐成为主相。而在 Mn 掺入 CTO 时,在低的掺杂含量(x<0.5)时,CTO(C2/c)和 MTO(R-3)相就共存, x=0.05 时就表现出弱的

MTO(R-3)相衍射峰, 当 *x*=0.25 时, R-3 相已成为主 相<sup>[16]</sup>。由于 Mn 和 Zn 离子半径差异相较 Mn 与 Co 较小,因此, Mn 掺入到 ZTO 和 CTO 晶相转变的界 限对应的掺杂量不同。

图 2 为随着 Mn 掺杂量的增加晶胞参数 a, b, c以及 V 的变化。当掺杂量 x < 1.0 时,固溶体保持 ZTO(C2/c)的晶体结构,由于 Mn<sup>2+</sup>的半径比 Zn<sup>2+</sup>大, 晶胞参数 a < c 及体积 V随着掺杂量的增加逐渐增加, b 基本保持不变。 $1.0 \le x \le 1.6$  为两相混合区, $x \ge 1.8$ 时,固溶体结构完全转变为 MTO(R-3)结构类型, a和 b 相等。由于 Mn 和 Zn 的离子半径不同,以及内



图 1 化合物 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>(0<x≤2.0)的粉末 XRD 图谱 Fig. 1 XRD patterns of Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> (0<x≤2.0)



图 2 固溶体 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> (0<x≤2.0)晶胞参数 *a*, *b*, *c* [nm] (a)以及 *V* [nm<sup>3</sup>] (b)的变化

Fig. 2 Lattice parameters *a*, *b* and *c* [nm] (a), and *V* [nm<sup>3</sup>] (b) obtained from  $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$  (0<*x*≤2.0) solid solutions by XRD measurements at room temperature

应力,缺陷/不纯,化学压力等因素的共同作用下,体系结构随掺杂量增加实现从 C2/c 到 R-3 的变化。

Zn 在化合物 ZTO 中具有五种不同的晶体学独 立位置,因此Mn占据Zn的晶格位置具有多种可能 性。而在 MTO 中 Mn 只有一种晶体学位置, 晶体结 构相对简单。 $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$ 结构精修表明 x ≥ 1.8 时 固溶体的对称性与 MTO 相同。x=2.0 粉末精修的实 验, 计算以及误差结果如图 3(a)和表 1 所示。精修 结果表明八面体位置的 Zn/Mn 离子位于 18f Wyckoff 位置且随机分布。Te1 和 Te2 分别占据八面体配置 的 3b 和 3a 位。ZnMn2TeO6 的晶体结构如图 3(b)所 示。结构上, Zn/Mn 离子占据同样的位置, 每个 TeO<sub>6</sub> 八面体与(Mn/Zn)O<sub>6</sub>八面体共边连接,每个 (Mn/Zn)O<sub>6</sub> 八面体与相邻的(Mn/Zn)O<sub>6</sub> 八面体共用 四条边,剩余的两条边与两个不同的TeO<sub>6</sub>八面体连 接。TeO<sub>6</sub>八面体有规律地排列,Te-O 键长为 0.20286(1)~0.20661(1) nm, (Mn/Zn-O)畸变八面体 的键长为0.19670(1)~0.24235(1) nm。与ZTO中Te-O (0.19214(1)~0.19431(1) nm) 和 Zn-O (0.18864(1)~ 0.22423(1) nm)相比, ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub> 中八面体的畸变 更大。

通过以上结构分析表明, Mn/Zn 位置配位环境 的变化, 以及(Mn/Zn)O<sub>6</sub> 八面体和 TeO<sub>6</sub> 八面体之间 连接方式的变化,导致形成不同的空间群和结构。日 光下,样品颜色的变化也反映了不同掺杂浓度样品 内部结构排列的不同。母体 ZTO 为白色化合物,而 Mn 掺杂的化合物 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>在日光下随着 Mn 掺杂浓度的增多,逐渐由浅黄色变为暗黄色(图 4)。 同时,通过对固溶体进行紫外漫反射光谱分析,考察 了掺杂离子对结构的影响及材料能隙的变化情况。 如图 5 所示,300~400 nm 处的吸收带为 ZTO 的紫外 吸收,随着掺杂浓度的增加,400~500 nm 处的吸收 增强,样品的光学带隙也由 3.25 eV(x=0.1)逐渐减小 到 2.08 eV(x=2.0)。可见区吸收的增强是源于 MnO<sub>6</sub> 八面体中 Mn<sup>2+</sup>离子的 d-d 跃迁,导致了样品呈现黄 色,并随 Mn 浓度和结构的变化发生颜色的改变, 吸收光谱的分析结果与样品颜色的变化相匹配<sup>[36]</sup>。

考虑  $Mn^{2+}$ 离子掺杂对样品性能的影响,对合成 的固溶体  $Zn_{3-x}Mn_x TeO_6$  (0< $x \le 2.0$ )在 5~300 K 温度 范围内通过综合物性测量系统(Physical Property Measurement System, PPMS)进行磁性测试,其*M-T* 和 *M-H* 曲线如图 6 和图 7 所示。当  $Mn^{2+}$ 掺杂量较 低时(x < 1.0), Mn 多以 Co–O–Mn 键的形式存在,此 时由于过渡元素的引入,样品的磁化强度随 Mn 含 量的增加而增大。随着  $Mn^{2+}$ 含量的继续增加,晶体 结构中 Mn–O–Mn 键的比例增大,晶格畸变程度增 加,过渡金属离子间的相互作用也逐渐增大,导致 样品的磁化强度降低并且磁性由顺磁性转变为反铁

Table 1	Crystallographic <b>J</b>	parameters for ZnN	from the Rietveld	the Rietveld refinement of the PXRD data		
Atom	Site	x	у	Ζ	<i>B</i> /nm <sup>2</sup>	Occ.
Mn/Zn	18f	0.0388(1)	0.2240(1)	0.2864(1)	0.00510(1)	0.667/0.333
Te1	3b	0	0	0.5	0.00710(1)	1.0
Te2	3a	0	0	0	0.00320(1)	1.0
O1	18f	0.1773(4)	0.1972(4)	0.3833(1)	0.00510(1)	1.0
02	18f	0.2061(3)	0.0348(5)	0.1071(2)	0.00550(1)	1.0

表 1 精修得到的  $ZnMn_2$ TeO<sub>6</sub>的晶体结构参数

Space group R-3 (No.14); a=0.87849(1) nm, c=1.06348(1) nm, V=0.710778(11) nm<sup>3</sup>, R<sub>wp</sub>=5.66%, R<sub>p</sub>=6.08%.



图 3 ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub>的 X 射线粉末衍射结构精修结果(a)和基于粉末精修结果得到的 ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub>的晶体结构(b) Fig. 3 Rietveld refined of the PXRD data (a) and crystal structure (b) of ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub> Zn/Mn: blue spheres; Te: yellow spheres; O: red spheres; TeO<sub>6</sub> octahedra: yellow; MnO<sub>6</sub> octahedra: blue



图 4 化合物  $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$  (0<x $\leq$ 2.0)在日光下的颜色变化 Fig. 4 Color evolution of the  $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$  (0<x $\leq$ 2.0) compounds in daylight





磁性。根据居里-外斯定律对 $\chi(T)=C/(T-\theta_{Cw}), (\chi, C, T, \theta_w 分别表示磁化率、居里常数、温度和居里温度), ZFC 和 FC 数据进行拟合。由图 6 可知, 当 <math>x \ge 0.2$ 时所有样品高温段磁性均符合居里-外斯定律, 由 拟合结果可知 x=0.2, 0.3, 0.5, 1.8, 2.0时, 样品的有 效磁矩与高自旋态  $Mn^{2+}(S=5/2)$ 的理论磁矩 5.89  $\mu$ B 相一致; x=0.1时, 由于样品存在范夫莱克顺磁性, 导致使用居里-外斯定律进行拟合时, 计算所得有 效磁矩与理论值存在偏差。分析图 7 所示磁滞回线 测试结果可知, 当  $x \le 1.0$ 时, 在低温存在弱的磁相 互竞争; 随着 x 的增大竞争减弱, 最终表现为典型 的反铁磁滞回线行为。磁性测试结果表明掺入的

Mn<sup>2+</sup>离子以高自旋态存在。*x*=1.8 时,开始出现反铁 磁温度转变点,*x*=2.0 时,反铁磁转变更加明显,此 时奈尔温度约为 12.6 K, MTO 的反铁磁转变温度约 为 34 K,表明随着 Mn<sup>2+</sup>掺杂量的增加,固溶体的反 铁磁转变温度逐渐增加。

### 3 结论

本研究首次通过固相反应在 750 ℃时合成固溶 体 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> (0<x≤2),并研究其结构、紫外吸收 光谱和磁性。结构精修表明 x≥1.8 时,完全转变为 *R*-3 结构, x=2.0 时形成 ZnMn<sub>2</sub>TeO<sub>6</sub>, Te-O 和 Mn/Zn-O



图 6 化合物 Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> (0<x≤2.0)在 7.96×10<sup>4</sup> A/m 磁场强度下的从 5 到 300 K 的磁化率曲线

Fig. 6 Temperature-dependent susceptibility of  $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$  (0<x  $\leq 2.0$ ) measured between 5-300 K under magnetic field of 7.96×10<sup>4</sup> A/m



图 7 化合物  $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$  (0<x $\leq$ 2.0)在 5 和 300 K 时的磁化曲线 Fig. 7 Isothermal magnetization of  $Zn_{3-x}Mn_xTeO_6$  (0<x $\leq$ 2.0) measured at 5 and 300 K, respectively

键长增长, 八面体发生更大畸变。Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub> 中随着 Mn<sup>2+</sup>的掺杂不仅其结构发生变化, 化合物的颜色也由逐渐由浅黄色变为暗黄色, 且随着掺杂浓度的增加, 400~550 nm 处的吸收增强, 样品的光学带隙也由 3.25 eV (*x*=0.1)逐渐减小到 2.08 eV (*x*=2.0)。可见区吸收的增强是源于 MnO<sub>6</sub> 八面体中 Mn<sup>2+</sup>离子的 d-d 跃迁,该跃迁强烈依赖于金属离子的配位环境。Zn<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>中随着 Mn<sup>2+</sup>含量的增加, 晶体结构中 Mn-O-Mn 键的比例增大, 晶格畸变程度增加, 过渡金属离子间的相互作用也逐渐增大, 导致样品的磁化强度降低, 磁性由顺磁性转变为反铁磁性, 且固溶体的反铁磁转变温度随 Mn<sup>2+</sup>掺杂量的增加

逐渐增加。本工作为探究刚玉化合物之间的结构转 变提供了指导意义。

### 参考文献:

- TOKURA Y, SEKI S, NAGAOSA N. Multiferroics of spin origin. Reports Progress in Physics, 2014, 77: 076501.
- [2] EERENSTEIN W, MATHUR N D, SCOTT J F. Multiferroic and magnetoelectric materials. *Nature*, 2006, 442: 759–765.
- [3] RAO C N R, SUNDARESAN A, SAHA R. Multiferroic and magnetoelectric oxides: the emerging scenario. *The Journal of Physical Chemistry Letters*, 2012, 3(16): 2237–2246.
- [4] SPALDIN N A, FIEBIG M. The renaissance of magnetoelectric multiferroics. *Science*, 2005, **309(5733):** 391–392.
- [5] KIMURA T, GOTO T, SHINTANI H, et al. Magnetic control of

ferroelectric polarization. Nature, 2003, 426(6962): 55-58.

- [6] WANG J, NEATON J B, ZHENG H, et al. Epitaxial BiFeO<sub>3</sub> multiferroic thin film heterostructures. *Science*, 2003, 299: 1719–1722.
- [7] KITAGAWA Y, HIRAOKA Y, HONDA T, et al. Low-field magnetoelectric effect at room temperature. *Nature Materials*, 2010, 9(10): 797–802.
- [8] LI M R, ADEM U, MCMITCHELL S R C, et al. A polar corundum oxide displaying weak ferromagnetism at room temperature. *Journal of the American Chemical Society*, 2012, 134(8): 3737–3747.
- [9] FINGER L W, HAZEN R M. Crystal structure and compression of ruby to 46 kbar. *Journal of Applied Physics (USA)*, 1978, 49(12): 5823–5826.
- [10] CAI G H, GREEBLATT M, LI M R. Polar magnets in double corundum oxides. *Chemistry of Materials*, 2017, 29(13): 5447–5457.
- [11] SCHULZ H, BAYER G. Structure determination of Mg<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Acta Crystallographica, Section B (Structural Crystallography and Crystal Chemistry), 1971, B27: 815–21.
- [12] WEIL M. Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Acta Crystallographica Section E Structure Reports Online, 2006, 62(12): i244-i245.
- [13] BECKER R, BERGER H. Reinvestigation of Ni<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Acta Crystallographica Section E-Structure Reports Online, 2006, 62: 1222–1223.
- [14] FALCK L, LINDQVIST O, MORET J. Tricopper(II) tellurate(VI). Acta Crystallographica Section B, 1978, 34(3): 896–897.
- [15] HERAK M. Cubic magnetic anisotropy of the antiferromagnetically ordered Cu<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Solid State Communications, 2011, 151(21): 1588–1592.
- [16] MATHIEU R, IVANOV S A, NORDBLAD P, et al. Enhancement of antiferromagnetic interaction and transition temperature in M<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> systems (M=Mn, Co, Ni, Cu). The European Physical Journal B, 2013, 86(8): 361.
- [17] CAIMI G, DEGIORGI L, BERGER H, et al. Optical evidence for a magnetically driven structural transition in the spin web Cu<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Europhysics Letters*, 2006, **75(3)**: 496.
- [18] BHIM A, GOPALAKRISHNAN J, NATARAJAN S. Exploring the corundum structure as a host for colored compounds-synthesis, structures, and optical studies of (MM')<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub> (M=Mg, Mn, Co, Ni, Zn; M'=Mg, Mn, Co, Ni, Cu). European Journal of Inorganic Chemistry, 2018(20/21): 2277–2284.
- [19] WEIL M. Zn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Acta Crystallographica Section E Structure Reports Online, 2006, 62(12): i246–i247.
- [20] IVANOV S A, TELLGREN R, RITTER C, et al. Temperaturedependent multi-k magnetic structure in multiferroic Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Materials Research Bulletin*, 2012, 47(1): 63–72.
- [21] IVANOV S A, MATHIEU R, NORDBLAD P, et al. Spin and dipole ordering in Ni<sub>2</sub>InSbO<sub>6</sub> and Ni<sub>2</sub>ScSbO<sub>6</sub> with corundum-related

structure. Chemistry of Materials, 2013, 22(6): 935–945.

- [22] CHOI K Y, LEMMENS P, CHOI E S, et al. Lattice anomalies and magnetic excitations of the spin web compound Cu<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Journal of Physics: Condensed Matter, 2008, 20(50): 505214.
- [23] SINGH H, GHOSH H, CHANDRASEKHAR RAO T V, et al. Short range ferromagnetic, magneto-electric, and magnetodielectric effect in ceramic Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Journal of Applied Physics, 2016, **119(4)**: 044104.
- [24] SINGH H, SINHA A K, GHOSH H, et al. Structural investigations on Co<sub>3-x</sub>Mn<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>; (0<x≤2): high temperature ferromagnetism and enhanced low temperature anti-ferromagnetism. *Journal of Applied Physics (USA)*, 2014, **116 (7)**: 074904–1–9.
- [25] HARRIS A B. Symmetry analysis of multiferroic Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Physical Review B*, 2012, **85(10)**: 100403.
- [26] HER J L, CHOU C C, MATSUDA Y H, et al. Magnetic phase diagram of the antiferromagnetic cobalt tellurate Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Physical Review B*, 2011, 84(23): 35123.
- [27] TOLEDANO P, CAROLUS V, HUDL M, et al. First-order multi-k phase transitions and magnetoelectric effects in multiferroic Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Physical Review B*, 2012, 85(21): 214439.
- [28] WANG C W, LEE C H, LI C Y, et al. Complex magnetic couplings in Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Physical Review B, 2013, 88(18): 184427.
- [29] HUDL M, MATHIEU R, IVANOV S A, et al. Complex magnetism and magnetic-field-driven electrical polarization of Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Physical Review B*, 2011, 84(18): 180404.
- [30] HARRIS A B. Symmetry analysis of multiferroic Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. *Physical Review B*, 2012, 85(10): 100403.
- [31] SINGH H, GHOSH H, RAO T V C, et al. Observation of high-spin mixed oxidation state of cobalt in ceramic Co<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Journal of Applied Physics, 2014, 116(21): 214106–1–7.
- [32] IVANOV S A, NORDBLAD P, MATHIEU R, et al. New type of incommensurate magnetic ordering in Mn<sub>3</sub>TeO<sub>6</sub>. Materials Research Bulletin, 2011, 46(11): 1870–1877.
- [33] IVANOV S A, MATHIEU R, NORDBLAD P, et al. Chemical pressure effects on structural, dielectric and magnetic properties of solid solutions Mn<sub>3-x</sub>Co<sub>x</sub>TeO<sub>6</sub>. *Materials Research Bulletin*, 2014, 50: 42–56.
- [34] COELHO A. Whole-profile structure solution from powder diffraction data using simulated annealing. *Journal of Applied Crystallography*, 2000, 33(3): 899–908.
- [35] TAUC J. Optical properties and electronic structure of amorphous Ge and Si. *Materials Research Bulletin*, 1968, 3(1): 37–46.
- [36] LIU C, YE M, HAN A, et al. Structural analysis and characterization of doped spinel Co<sub>2-x</sub>M<sub>x</sub>TiO<sub>4</sub> (M=Mg<sup>2+</sup>, Mn<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup> and Zn<sup>2+</sup>) coated mica composite pigments. *Ceramics International*, 2015, 41(4): 5537–5546.