泡状 Fe₃O₄粉体的制备及其微波吸波性能

喻 瑛, 马 华*, 田晓霞, 屈绍波

(空军工程大学理学院,西安,710051)

摘要 以三氯化铁和醋酸钠为原料,采用水热法制备 $Fe_3 O_4 粉体,对比实心 <math>Fe_3 O_4 粉体在吸波$ 性能上具备的优势。通过 X 射线衍射(XRD)分析 $Fe_3 O_4 粉体的物相结构;采用扫描电子显微镜(SEM)、透射电子显微镜(TEM)观测 <math>Fe_3 O_4 粉体的尺寸及形貌;使用矢量网络分析仪测试了同轴样品的电磁参数来计算泡状 <math>Fe_3 O_4 粉体的微波吸波性能。结果表明,制备的 <math>Fe_3 O_4 粉体为泡 状结构,密度小于实心 Fe_3 O_4 粉体,且介电常数实部明显升高。在 0.5~18.0 GHz 频段,当厚度 大于 4 mm 时,其吸波性能相比实心 <math>Fe_3 O_4 粉体有一定优势。$

关键词 泡状 Fe₃O₄粉体;轻质材料;吸波材料

DOI 10. 3969/j. issn. 1009-3516. 2016. 06. 018

中图分类号 O614.81; TB 332 文献标志码 A 文章编号 1009-3516(2016)06-0099-05

Research on Synthesis and Electromagnetic Absorption Properties of Porous Fe₃O₄ Powders

YU Ying, MA Hua^{*}, TIAN Xiaoxia, QU Shaobo (Science College, Air Force Engineering University, Xi'an 710051, China)

Abstract: This paper, taking FeCl₃ • $6H_2O$ and CH₃COONa as source materials, prepares Fe₃O₄ powders by hydrothermal method to compare the superior of absorption with solid Fe₃O₄ powders. The paper analyzes the crystal structure of Fe₃O₄ powders by X-ray diffraction (XRD), and the size and the morphology of the prepared products by scanning electron microscopy (SEM) and transmission electron microscopy (TEM). The paper tests the electromagnetic parameters of coaxial samples by network analyzer to obtain the microwave absorption of porous Fe₃O₄ powders. The results indicate that the density of porous Fe₃O₄ powders is lower than that of the solid Fe₃O₄ powders, and the real part of permittivity of porous Fe₃O₄ powders is absolutely higher. When the thickness of samples is thicker than 4 mm, the absorption of prepared porous Fe₃O₄ powders is definitely superior.

Key words: porous Fe₃O₄ powders; light weight; absorption

电子技术的飞速发展,不仅为人们生活带来便 利快捷,也带来了电磁干扰、信息泄露等亟待解决的 问题。此外,电磁技术在航天飞行器上也有广泛应用,其中飞行器隐身则是一个重要且急需发展的方

收稿日期:2016-05-15

基金项目:国家自然科学基金(61331005);全国优秀博士学位论文作者专项资金(201242);陕西省自然科学基金(2015JM2042);陕西省重点科 技创新团队资助项目(2014KCT-05)

作者简介:喻 瑛(1991-),女,湖南长沙人,硕士生,主要研究方向为新型电子材料与器件.E-mail:yuying7574@163.com

^{*}通信作者:马 华(1974-),男,甘肃会宁人,教授,博士生导师,主要研究方向为新型电子材料与器件.E-mail:mahuar@163.com

引用格式:喻瑛,马华,田晓霞,等. 泡状 Fe₃O₄粉体的制备及其微波吸波性能[J]. 空军工程大学学报:自然科学版,2016,17(9):99-103. YU Ying, MA Hua, TIAN Xiaoxia, et al. Research on Synthesis and Electromagnetic Absorption Properties of Porous Fe₃O₄ Powders[J]. Journal of Air Force Engineering University: Natural Science Edition, 2016, 17(9):99-103.

向。因此,找到合适有效的吸波材料,对于这些问题 的解决具有重要意义。Fe₃O₄具有低成本、低毒、高 吸收率等优势,是一种较为理想的吸波材料。传统 的 Fe₃O₄用于吸波材料时,存在吸波频带窄、密度大 等缺点。泡状 Fe₃O₄粉体,特别是在微纳尺度,不仅 因其特殊的形貌结构,可降低吸波材料的密度;而且 可以引入纳米效应、增加比表面积,从而提高吸波效 率。因此,微纳尺度泡状 Fe₃O₄粉体的制备对研发 高效吸波材料具有较大意义。

近年来,许多学者对 Fe₃O₄进行了研究,取得了 很多成果[1-3]。在制备方法上,主要有热分解法[4]、 水热法^[5]、微乳法^[6]等。LiuQC等^[7]利用水热法, 用羰基铁粉和氢氧化钠制备了包覆在羰基铁粉外的 Fe₃O₄,通过 pH 值来控制包覆的 Fe₃O₄的厚度;Liu JR^[8]等采用改进的溶剂热法合成直径为 500 nm, 壁厚为150 nm的Fe₃O₄空心球,但其吸波性能不够 理想;Li X^[9]等采用两步合成法制备花状的 Fe₃O₄: 先通过醇热技术合成花状 Fe(OCH₂CH₂O)x 前驱 体,然后再热解得到花状 Fe₃O₄,产物的吸波性能有 所改善,但是程序过于复杂。对于非实心 Fe₃O₄粉 体的制备,Lee S H^[10]等采用自组装的方法,先制 备小颗粒再自组装成介孔 Fe₃O₄纳米粒子簇,制备 的粒子形状规则,但是制备过程较为复杂;Zhong L S^[11]等采用自组装的方法制备了花状 Fe₃O₄纳米结 构,制备过程较为简单,但需加入活性剂,成本较高; 本研究采用溶剂热法,以三氯化铁和醋酸钠为原料, 乙二醇为溶剂,制备方法简单易操作,产物为尺寸均 匀且较分散的泡状 Fe₃ O₄ 粉体; 与实心 Fe₃ O₄ 微粒 相比,泡状 Fe₃O₄粉体在吸波应用上性能更好。

1 实验部分

1.1 实验试剂与仪器

三氯化铁(FeCl₃ • $6H_2$ O),天津市耀华化学试 剂有限责任公司;乙酸钠(CH₃ COONa),西安化学 试剂厂;乙二醇(HOCH₂ CH₂ OH),天津市福晨化 学试剂厂;聚乙二醇 10000(PEG 10000),天津市耀 华化学试剂有限责任公司;去离子水,由实验室的艾 柯 DZG-303A 自制。

实验仪器:X 射线衍射仪;环境扫描电子显微镜;透射电子显微镜;矢量网络分析仪。

1.2 粉末的制备

取适量三氯化铁溶在 40 ml 乙二醇中,然后把 定量醋酸钠和 PEG 10000 加到溶液中,搅拌 30 min,再将混合溶液转移到反应釜中,将反应釜放在 马弗炉中 200 ℃反应 24 h。反应结束后,降温至室 温,用去离子水和无水乙醇反复清洗,最后在放入真 空干燥箱中干燥。

1.3 性能的表征

使用 Quanta F250 环境扫描电子显微镜 (SEM)和JEM 2011 透射电子显微镜(TEM)表征 Fe₃O₄的形貌,使用 MiniFlex600 型 X 射线衍射仪 (XRD)分析 Fe₃O₄的物相结构。按照 2:3 的质量 比分别称取石蜡和制备的泡状 Fe₃O₄粉体,将石蜡 加热融化,加入称取的泡状 Fe₃O₄粉体。在超声波 清洗仪的震荡下,将二者混合均匀,然后倒入外径为 7 mm,内径为 3 mm 的模具中,压制成厚度为 2~3 mm 的同轴样品环,使用矢量网络分析仪(Agilent -N5242A)测量样品的电磁参数(测试频率范围为 0.5~18.0 GHz)。

1.4 吸波性能计算

基于传输线理论^[12-15],吸波材料与自由空间界 面上的输入阻抗 Z_{in},取决于材料的特征阻抗和终端 阻抗。对于以金属为基板的单层吸波材料来说,由 于理想金属电导率趋于无穷,特征阻抗由材料的等 效电磁参数决定,由此可知:

$$Z_{\rm in} = \sqrt{\frac{\mu_r}{\varepsilon_r}} \tanh\left[j\frac{2\pi}{c}\sqrt{\mu_r\varepsilon_r}fd\right] \tag{1}$$

式中: ϵ_r 和 μ_r 分别表示复合体的相对复介电常数和 复磁导率;c表示电磁波在空间中的传播速度;f表 示微波频率;d表示吸波层厚度。给定厚度和测试 频率,根据式(1)计算 Z_{in} ,再将 Z_{in} 人公式(2)计算 吸波材料涂层的反射损耗 R_L (dB):

$$R_{L} = 20 \lg \left| \frac{Z_{\rm in} - 1}{Z_{\rm in} + 1} \right| \tag{2}$$

2 结果与讨论

2.1 Fe₃O₄粉体的结构分析

利用 X 射线分析制备的泡状 $Fe_3 O_4$ 粉体物相 结构,并与购买的实心 $Fe_3 O_4$ 粉体进行比较,其 X 射线衍射见图 1,图中曲线 a 为实心 $Fe_3 O_4$ 粉体的 X 射线衍射图,曲线 b 为泡状 $Fe_3 O_4$ 粉体的 X 射线衍 射图。

与标准卡片(JCPDS 19-0629)相比,实心 Fe₃ O₄粉体的衍射峰强且基本全部出现;泡状 Fe₃O₄粉 体的晶面衍射峰,如(111)、(220)、(311)、(400)、 (422)、(511)、(440)等其强度较实心(曲线 a)弱, 但仍可以判断此物质为 Fe₃O₄。分析其原因,与泡 状 Fe₃O₄粉体的尺寸较小、结晶度不够且结构为泡 状等因素有关,也因此导致个别的衍射峰没有出现, 比如:(620),(533),(622),(444)。



图 1 实心 Fe₃O₄粉体(a)和制备的泡状 Fe₃O₄粉体(b)的 XRD 图 Fig.1 XRD patterns of solid Fe₃O₄ powders(a) and prepared porous Fe₃O₄ powders(b)

2.2 Fe₃O₄粉体的形貌分析

实心 Fe₃O₄粉体和泡状 Fe₃O₄粉体的形貌见图 2。图 2(a)是实心 Fe₃O₄粉体的 SEM 图,可以看出, 实心 Fe₃O₄粉体的形貌不规则,有方形和圆形,且表面



(a) 实心Fe₃O₄粉体SEM图



(b) 泡状Fe₃O₄粉体SEM图1

较为光滑。图 2(b)和(c)是泡状 Fe₃O₄的 SEM 图, 可以看出,Fe₃O₄粉体表面凹凸不平,由许多小颗粒 聚集形成。特别地,个别粉体还形成了空心结构,如 图 2(c)中方框标记。图 2(d)是 Fe₃O₄粉体的 TEM 图,可以看到球形颗粒颜色不均,表明球形颗粒不是 实心球体,是由许多小颗粒聚集而成的,进一步验证 了所制备 Fe₃O₄粉体为泡状结构。相比 SEM 图(图 2(c)方框标记),TEM 图中(图 2(d)方框标记)也出 现了空心状态。与实心 Fe₃O₄粉体相比,泡状 Fe₃ O₄粉体尺寸分布相对较为均匀,直径主要在 200 nm~350 nm 之间,但其密度要比是实心 Fe₃O₄粉 体小很多。与文献[16]中所述粒子的形成机制类 似,在热力学的基础上,Fe₃O₄泡状结构的形成也源 于奥斯特瓦尔德熟化机制。





(d) 泡状Fe₃O₄粉体TEM图

D₄粉体SEM图1 (c)泡状Fe₃O₄粉体SEM图2 图 2 Fe₃O₄粉体 SEM 图和 TEM 图

Fig.2 SEM and TEM images of Fe₃O₄

2.3 Fe₃O₄粉体的电磁性能

为了研究泡状结构对 Fe₃O₄粉体电磁性能的影响,在 0.5~18.0 GHz 频率范围内,对泡状 Fe₃O₄粉体采用同轴法进行测试,所得到的介电常数和磁导率随频率变化情况见图 3(a)、(b)。与实心 Fe₃O₄粉体^[17]相比,泡状 Fe₃O₄粉体的介电常数实部偏高、虚部相差不大;磁导率实部和虚部除在高频处有

波动之外,均值基本接近。泡状 $Fe_3 O_4$ 粉体的表面 形貌对偶极子极化和界面极化的影响较大,因此导 致介电常数相比实心粉体偏高。绘制的泡状 $Fe_3 O_4$ 粉体的柯尔-柯尔图见图 3(c),虽然由于弛豫时间 τ_0 不完全对称,是一个不完全对称的半圆,但符合德 拜弛豫极化结论。





需要特别指出的是,在本实验的测量中出现了 磁导率虚部为负的结果见图 3(b)。第1个可能性 是与测试系统有关的法布里-珀罗谐振^[20],采用文 献^[18]的方法,通过计算样品的法布里-珀罗谐振波 长,再与样品厚度对比,发现两者并不符合文献中要 求的样品厚度为法布里-珀罗谐振波长一半的关系,

即排除了这种可能。第2个可能性是电能-磁能转 换效应^[19-20],在时变电磁场中,根据能量守恒定律, 电场的减少将导致磁场的增加,见图3(a)。在15.0 ~17.0 GHz之间,介电常数虚部很大,对应着物理 上电能的强烈损耗;相反,见图3(b),同样在15.0~ 17.0 GHz之间,磁导率虚部为负,对应着物理上磁 能的增加。结合图 4(b)所示的损耗曲线,这两种能量的增减互相补充且总的损耗大于增益,从电磁能的角度看并不违背能量守恒定律,所以实验所得到的磁导率虚部在谐振点附近为负的现象在物理上是合理的。

2.4 Fe₃O₄粉体的吸波性能

图 4 为 $Fe_3 O_4$ 与石蜡的复合材料在 2~5 mm 厚度下的反射损耗曲线,其中(a)为实心 Fe₃O₄粉体 情况,(b)为泡状 Fe₃O₄粉体情况。对比两种结构的 反射损耗,在厚度小于4 mm 时,二者吸波性能相差 不大;在厚度大于或等于4 mm时,泡状 Fe₃O₄粉体 复合材料的最小反射损耗比相同厚度的实心 Fe₃O₄ 粉体复合材料更小,且小于-10 dB的带宽也比实 心 Fe₃O₄粉体复合材料宽。同时,我们注意到,在厚 度大于 4 mm 的情况下,泡状 Fe₃O₄粉体复合材料 的最小反射损耗并不是随着厚度增加而持续减小, 而是有一个对应最小反射损耗的最佳厚度,比如在 本试验中为 4.5 mm,所对应的最小反射损耗为-35 dB。因此,当厚度大于4 mm时,泡状Fe₃O₄粉体复 合材料在吸波应用上比实心 Fe₃O₄粉体更具优势, 即质量更轻、效率更高。通过对比两种粉体的反射 损耗图,发现它们的反射损耗在17 GHz 都有一个 峰值,且不随厚度变化而改变位置,这是一个与结构 无关,而与材料本生有关的现象。



Fig.4 Reflection loss of solidFe₃O₄ powders and porous Fe₃O₄ powders

4 结论

采用水热法,以三氯化铁和醋酸钠为原料,制备 了尺寸介于 200~350 nm 之间的泡状 Fe₃O₄粉体。 与实心 Fe₃O₄粉体相比,泡状结构 Fe₃O₄粉体表面 凹凸不平,由许多小颗粒聚集形成,具有更大的比表 面积和更小的质量密度。在吸波性能方面,当厚度 小于一定值(本实验中为4 nm)时,泡状 Fe₃O₄粉 体复合材料和实心 Fe₃O₄粉体复合材料性能相当; 当大于该厚度值时,泡状 Fe₃O₄粉体要明显优于实 心 Fe₃O₄粉体,具有更小的最小吸波损耗、更宽的吸 收带宽。因此,采用水热法制备泡状 Fe₃O₄粉体,对 研制小密度、宽频带、高吸收的微波吸波剂具有潜在 应用价值。

参考文献(References):

- [1] HSIA C H, CHEN T Y, SON D H.Time-Resolved Study of Surface Spin Effect on Spin-Lattice Relaxation in Fe₃O₄ Nanocrystals[J]. Journal of the American Chemical Society, 2009, 131(26): 9146-9147.
- [2] CORR S A, GUNKO Y K, DOUVALIS A P, et al. Magnetite Nanocrystals from a Single Source Metallorganic Precursor: Metallorganic Chemistry vs. Biogeneric Bacteria[J]. Journal of Materials Chemistry, 2004, 14(6): 944-946.
- [3] FANG W X, HE Z H, XU X Q, et al.Magnetic-Field -Induced Chain-Like Assembly Structures of Fe₃ O₄ Nanoparticles [J]. EPL (Europhysics Letters), 2007, 77(6): 68004.
- [4] XUAN S H, HAO L Y, JIANG W Q, et al. A Fe-CO₃ Precursor-Based Route to Microsized Peanutlike Fe₃O₄[J]. Crystal Growth & Design, 2007, 7(2): 430-434.
- ZHANG Z J, CHEN X Y, WANG B N, et al. Hydrothermal Synthesis and Self-Assembly of Magnetite (Fe₃O₄) Nanoparticles with the Magnetic and Electrochemical Properties [J]. Journal of Crystal Growth, 2008, 310(24): 5453-5457.
- [6] LEE Y J, LEE J W, BAE C J, et al. Large-Scale Synthesis of Uniform and Crystalline Magnetite Nanoparticles Using Reverse Micelles as Nanoreactors under Reflux Conditions [J]. Advanced Functional Materials, 2005, 15(3): 503-509.
- LIU Q C, ZI Z F, ZHANG M, et al. Enhanced Microwave Absorption Properties of Carbonyl Iron/ Fe₃
 O₄ Composites Synthesized by a Simple Hydrothermal Method [J]. Journal of Alloys and Compounds, 2013, 561: 65-70.

- [8] WANG F L, LIU J R, KONG J, et al. Template Free Synthesis and Electromagnetic Wave Absorption Properties ofMonodispersed Hollow Magnetite Nano-Spheres [J]. Journal of Materials Chemistry, 2011, 21(12): 4314-4320.
- [9] LI X A, ZHANG B, JU C H, et al.Morphology-Controlled Synthesis and Electromagnetic Properties of Porous Fe₃ O₄ Nanostructures from Iron Alkoxide Precursors[J]. The Journal of Physical Chemistry C, 2011, 115(25): 12350-12357.
- [10] LEE S H, YU S H, LEE J E, et al. Self-Assembled Fe₃ O₄ Nanoparticle Clusters as High-Performance Anodes for Lithiun Ion Batteries via Geometric Confinement[J]. Nano Letters, 2013, 13, 4249-4256.
- [11] ZHONG L S, HU J S, LIANG H P et al. Self-Assembled 3D Flowerlike Iron Oxide Nanostructures and Their Application in Water Treatment[J]. Advanced Materials, 2006, 18, 2426-2431.
- [12] 黄琪惠,张豹山,唐东明等.石墨烯-Fe@Fe3O4 纳米 复合材料的制备及其电磁性能研究[J]. 无机化学学 报,2012,28(10):2076-2082.
 HUANGQihui, ZHANG Baoshan, TANG Dongming, et al. Synthesis and Characteristics of Graphene-Fe@Fe₃O₄ Nano-Composites Materials [J]. Chinese J Inorg. Chem, 2012, 28(10): 2076-2082. (in Chinese)
- [13] YANG Z H, LI Z W, YU L H, et al. Achieving High Performance Electromagnetic Wave Attenuation: a Rational Design of Silica CoatedMesoporous Iron Microcubes [J]. Journal of Materials Chemistry C, 2014, 2: 7583-7588.
- [14] CHEN X H, MENG F C, ZHOU Z W, et al. One-Step Synthesis ofGraphene/Polyaniline Hybrids by in

Situ Intercalation Polymerization and Their Electromagnetic Properties [J]. Nanoscale, 2014, 6: 8140-8148.

- [15] PAN G H, ZHU J, MA S L, et al. Enhancing the Electromagnetic Performance of Co through the Phase-Controlled Synthesis of Hexagonal and Cubic Co Nanocrystals Grown on Graphene [J]. ACS Applied Materials&Interfaces, 2013, 5:12716-12724.
- [16] ZHANG X L, QIAO R, KIM J C, et al. Inorganic Cluster Synthesis and Characterization of Transition-Metal - Doped ZnO Hollow Spheres [J]. Crystal Growth and Design, 2008, 8(8): 2609-2613.
- ZONG M, HUANG Y, ZHAO Y, et al. Facile Preparation, High Microwave Absorption and Microwave Absorbing Mechanism of RGO-Fe₃ O₄ Composites
 [J]. RSC Advances, 2013, 3(45): 23638-23648.
- HOU Z L, ZHANG M, KONG L B, et al. Microwave Permittivity and Permeability Experiments in High-Loss Dielectrics: Cautionwith Implicit Fabry-Pérot Resonance for Negative Imaginary Permeability
 [J]. Applied Physics Letters, 2013, 103: 162905-162905-4.
- [19] DENG L J, HAN M G. Microwave Absorbing Performances of Multiwalled Carbon Nanotube Composites with Negative Permeability[J]. Applied Physics Letters ,2007,91(2): 023119-023119-3.
- [20] CHEN Y J, ZHANG F, ZHAO GG, et al. Synthesis, Multi-Nonlinear Dielectric Resonance, and Excellent Electromagnetic Absorption Characteristics of Fe3O4/ZnO Core/Shell Nanorods [J]. Journal of Physical Chemistry C, 2010, 114: 9239-9244.

(编辑:姚树峰)