文章编号:1001-5078(2013)06-0639-06

· 红外技术及应用 ·

热致变发射率 VO2 涂层织物的红外隐身性能研究

刘 影,王 薇,钟 毅,张琳萍,毛志平 (东华大学 生态纺织教育部重点实验室,上海 201620)

摘 要:通过水解 VOSO₄ 并经二次煅烧成功制备了具有热致相变的功能型材料 M 相 VO₂,采 用 XRD,DSC,SEM,EDS,FTIR,纳米粒度测试等检测手段对终产物的物理化学性质及其相变 性能进行表征,并将其与水性聚氨酯共混在涤棉织物上涂层,测定了 8~14 μm 波段的红外发 射率。结果表明:VO₂ 在由 B 相到 M 相的转变过程中发生微观形态的变化;制备得到的 M 相 VO₂ 在温度升高过程中发生明显的半导体 - 金属相变,变为 R 相,其红外透过率变化最高可 达 15%;湿膜膜厚 150 μm、粒径 156 nm 时,复合涂层获得最佳热致变发射率性能,最大突变量 可达 15%,能够有效降低军事目标因外界环境发射率变化而重新暴露的危险。 关键词:红外隐身;M 相 VO₂;变发射率;涂层织物

中图分类号:TB383.1 文献标识码:A DOI:10.3969/j.issn.1001-5078.2013.06.010

Study on infrared stealth performance of thermochromic-emissivity fabrics with VO₂ coating

LIU Ying, WANG Wei, ZHONG Yi, ZHANG Lin-ping, MAO Zhi-ping

(Key Laboratory of Science & Technology of Eco-Textile, Ministry of Education, Donghua University, Shanghai 201620, China)

Abstract: Thermochronic $VO_2(M)$ powders are successfully synthesized through hydrolyzing the vanadyl sulfate and the following two-step calcination. The physical-chemical and phase transformation performance of the ultimate products are characterized by DSC, XRD, SEM, EDS, FTIR and nanoparticle size analyzer. $VO_2(M)$ is coated on cotton/ polyester fabrics with water borne polyurethane, and the emissivity of the coated fabrics is measured in 8 ~ 14 µm wavelength range. The results show that the morphology of VO_2 is changed during the process from B to M phase. The VO_2 from B to M phase happens to the semiconductor-to-metal phase transformation in the process of heating. There is a fall of up to 15% in infrared transmissivity, and when wet coating thickness is 150 µm and grain size is 156 nm, the compound coating gains the optimum thermochromic-emissivity, the drop in emissivity reached 15%. It can effectively protect military target as the emissivity changes.

Key words: infrared stealth; M phase vanadium dioxide; variable emissivity; coated fabrics

1 引 言

二氧化钒(VO₂)具有 R,M,B 和 A 四种晶相。 其中,B 相属于介稳态的单斜晶型,温度升高时向四 方晶型 R 相和介稳 A 相转变,常压下变为 R 相,只 有特殊压力下才出现 A 相,而 R 相随温度降低又进 而转变为单斜晶型 M 相^[1]。其中,VO₂(M)属于半 导体,具有较高的红外透过率,VO₂(R)属于导体, 具有较高的红外反射率^[2]。伴随相变现象的发生, 其光学、电学和磁学性质也会发生突变^[3]。在军事 领域,红外制导和红外成像制导武器的发现、识别和 跟踪目标的能力越来越强,并且具有全天候工作的

基金项目:教育部新世纪优秀人才计划(No. NCET - 07 - 0174) 资助。

作者简介:刘 影(1986 -),女,硕士研究生,主要研究方向为

VO₂ 及掺杂 VO₂ 的制备与应用。E-mail:liuying19861226@163.com 收稿日期:2012-11-01

能力^[4],为提高军事目标的生存力和战斗力,世界 各国都在努力发展反红外探测技术。涂层是其中一 种最常用、最直接的隐身手段,在该领域,低发射率 材料是实现热红外隐身的关键^[5-6]。然而,在实际 作战过程中军事目标的红外辐射强度受到太阳辐射 强度、温度、湿度等动态因素的影响,单纯的恒定发 射率隐身材料会使目标在不同条件下与背景的融合 程度不同,从而重新暴露目标^[7],这种需求促进了 M相 VO₂ 材料在红外隐身领域的应用研究。F. Guinneton 等人^[8]的研究表明,在8~12 μm 波段 M 相 VO₂ 薄膜和粉体在相变前后均会发生红外发射 率的突变,相变后发射率可低至0.40。因此,M 相 VO₂ 作为变发射率材料在动态隐身方面具有潜在的 应用前景。然而,对其在红外隐身织物方面的应用 研究,目前尚未有文献报道。

基于 Jianqiu Shi 等人^[9]的研究,本文在其基础 之上通过水解 VOSO₄,经二次煅烧得到 M 相 VO₂, 将其与水性聚氨酯共混制备具有热致变发射率性能 的复合涂层。实验发现,粒径和膜厚对发射率有影 响,进而研究了涂层发射率与二者的关系,经探讨得 到了制备变发射率涂层的最优条件。

2 实 验

2.1 实验材料

水合硫酸氧钒(VOSO₄ · *x*H₂O,上海华亭化工 厂有限公司),碳酸氢钠(NaHCO₃,AR,上海国药集 团),无水乙醇(CH₃CH₂OH,AR,上海国药集团),水 性聚氨酯 PU - 3645(固含量 35%,三升贸易有限公 司),分散剂 Displex CP5(固含量 40%,威来惠南有 限公司)。

2.2 M 相 VO₂ 的制备

室温条件下,将 0.25 mol NaHCO₃ 溶液滴入 0.125 mol VOSO₄ 溶液中,沉淀物经微孔滤膜减压 过滤后依次用去离子水、无水乙醇洗涤,将烘干后的 棕色粉体置于瓷坩埚中,800 ℃下氮气气氛中煅烧 3 h,得到草绿色 B 相 VO₂ 粉体。将制备得到的粉 末再次置于气氛炉中,氮气气氛下 600 ℃煅烧得到 具有热致相变现象的蓝黑色粉体,即为 M 相 VO₂。 2.3 热致变发射率涂层的制备

将 M 相 VO₂ 粉体、水、分散剂和锆珠置于行星 式球磨机中,800 r/min 研磨 30~240 min 得到 VO₂ 分散液,将其与水性聚氨酯(WPU)混合制备固含量 25%的涂料,采用自动涂布机将其涂覆于涤棉织物 上,得到热致变发射率复合涂层。

2.4 性能表征

采用 D/Max - 2550 PC 型 X 射线衍射仪(XRD) 对产物的物相组成进行分析, 2 θ 测量范围为 25° ~ 70°, 测量准确性 ≤0.01°;使用 204F1 型差示扫描量 热仪(DSC) 对 M 相 VO₂ 进行相变测试分析, 空气气 氛中进行, 升降温速率 10 ℃/min; 扫描电镜测试 (SEM)采用 JSM - 5600LV 型扫描电子显微镜, 对 M 相 VO₂ 的微观形貌进行观察; 采用 IE300X 型 X 射 线能谱仪(EDS)测定产物中的元素组成, 为了使样 品具有良好的导电性,测试前需进行喷金处理; 光学 性能测试在 NEXUS - 670 型傅里叶红外光谱仪 (FTIR)上进行, 红外光谱最高分辨率为 0.09 cm⁻¹; 采用 IR - 2 双波段红外发射率测试仪对涂层织物在 8~14 µm 波段内的发射率进行测定。

- 3 结果与讨论
- 3.1 VO2 物相分析

利用 XRD 对所制备的 M 相 VO₂ 粉体进行了晶 体结构表征,如图 1 所示。从图中可以看出,VO₂ 粉 体在 2 θ = 26.82°,2 θ = 27.84°,2 θ = 33.48°,2 θ = 36.86°,2 θ = 45.48°,2 θ = 55.36°,2 θ = 55.50°,2 θ = 57.48°等处均出现了明显的衍射峰,与标准 M 相 VO₂ 数据卡片 JCPDS 43 – 1051 峰型吻合,衍射峰是 由金红石结构的单斜晶型引起的。因此,从晶体结 构的角度分析,实验得到了较为纯净的 M 相 VO₂。



3.2 VO, 相变测试分析

VO₂在由单斜晶型的半导体态向四方晶型的金 属态转变时伴随有吸热现象^[10],因此通过检测 DSC 曲线在相变点附近是否出现明显的吸热放热峰来验 证相变现象的发生。图 2 为 M 相 VO₂ 的 DSC 升 温 - 降温曲线。由图可知,升温过程中 M 相 VO₂ 在 67.9 ℃附近出现了明显的吸热峰,与 Morin^[6]报道 的 68 ℃完全一致,相变焓可达 23.5 J/g。该过程结 束后,测试样品又以相同速率降温,得到降温的相变 曲线。如图2所示,降温过程中发生相变的温度点 降至62.0℃,相变焓也有略微降低,为21.4 J/g。 结果表明:M相VO2随温度产生的相变是完全可逆 的,降温过程中的相变点较升温过程降低了6℃,相 变焓变化率为8.93%。



图 2 M 相 VO₂ 的 DSC 升温 - 降温曲线

3.3 VO2 微观形貌及元素测试分析

为了观察 B 相和 M 相 VO₂ 在微观形态上的差 异,实验对二者进行了扫描电镜分析。如图 3(a)和 图 3(b)所示,B 相 VO₂ 呈现出较完整的块状结构, 但经二次煅烧处理后,块状结构消失并破裂为 M 相 微米级的棒状结构。经 DSC 测试验证,棒状结构的 M 相 VO₂ 粉体具有明显的相变现象。图 3(c)为该 粉体的 EDS 谱图,由测试结果可知,该粉体所含的 化学元素主要有 V 和 O,并未出现其他元素的衍射 峰,说明该方法制备的 M 相 VO₂ 纯度较高。



(a)B相



(b)M相



(c) VO₂ 粉体 SEM 图像及对应的 M 相 VO₂ EDS 谱图

图 3 B相、M相 VO₂ 粉体 SEM 图像及对应的 M相 VO₂EDS 谱图

3.4 VO2 的红外透过率测试

图 4 为不同温度下的傅里叶红外谱图,测试结 果表明,在全波段范围内,温度高于相变点时得到的 透过率曲线与相变前明显不同,尤其在 1250 ~ 750 cm⁻¹波数范围(即对应远红外 8 ~ 14 μm 波 段),相变前后透过率变化量可达 15%。这一结果 表明,M 相 VO₂ 在相变前后发生了红外透过率的突 变,特别是在"大气窗口"8 ~ 14 μm 波段,透过率变 化是该物质光学性质的一种体现性,同时也佐证了 其发射率的变化。



层,测定不同温度下的发射率变化。图5(a)为纯水 性聚氨酯涂层的发射率随温度的变化曲线,在30~ 100 ℃温度范围内,发射率在 0.935~0.950 之间波 动,并未出现对温度的规律性变化,而 VO₂/水性聚 氨酯复合涂层则在 68 ℃前后出现明显的发射率变 化,如图5(b)~图5(e)所示。表1列出了不同研 磨时间下得到的 VO, 粒径测试结果及其复合涂层 在相变前后的发射率变化。数据显示,研磨时间的 增加能够有效降低粒径尺寸,研磨 120 min 后得到 最小粒径113.6 nm,继续延长研磨时间粒径反而增 加。这是由于研磨一方面能够打开团聚的颗粒,也 能在一定程度上破坏原始尺寸的晶粒,粒径的持续 降低会增大颗粒表面的表面能,使之重新团聚。另 一方面,发射率的变化幅度随研磨时间的增加而呈 现下降趋势,说明研磨时间的延长会造成 VO2 相变 性能的不断减退。因此,综合相变性能和分散性能 的优劣,最佳的研磨时间应控制在 60 min 左右,得 到最佳粒径 156.0 nm。





发射率的影响

研磨时间 /min	平均粒径 /nm	分散性	发射率 30 ℃	发射率 80 ℃
30	346.7	三天后聚沉	0.922	0.805
60	156.0	好	0.919	0.798
120	113.6	好	0.927	0.842
240	233.8	好	0.929	0.853

经球磨 60 min 的 VO, 分散体与水性聚氨酯共 混制备不同膜厚的复合涂层并测其发射率,用以研 究膜厚对发射率的影响。图6(a)、图6(c)、图6(e)分别为湿膜膜厚 75 µm,150 µm,300 µm 的水性聚 氨酯涂层发射率随温度的变化曲线,图6(b)、图6 (d)、图 6(f)分别为湿膜膜厚 75 μm, 150 μm, 300 μm 的 VO₂/水性聚氨酯复合涂层发射率随温度 的变化曲线。通过对比可知,复合涂层在 VO2 相变 点前后发生明显的发射率变化,膜厚为150 µm 时 可达到最大的发射率突变量。这是由于初始阶段随 膜厚的增加,VO2的含量随之增加,使其在涂层中的 相变性能得到加强。而超过一定膜厚后,水性聚氨 酯的作用逐渐凸显,削弱了 VO2 因量增而产生的热 致相变特性。因此,为获得较优的热致变发射率性 能,VO₂/水性聚氨酯复合涂层的湿膜膜厚应控制在 150 µm 左右。





4 结 论

(1)以水合硫酸氧钒为钒源,经二次煅烧成功 制备得到了 M 相 VO₂,与 R 相具有良好的循环可逆 性,降温过程中的相变点降至 62.0 ℃,相变焓也略 有降低。

(2) VO₂ 从 B 相向 M 相的转变过程中伴随着微观形态的改变,逐渐由块状破裂为微米棒状结构。

(3)制备得到的 M 相 VO₂ 相变前后在全波段 范围内发生红外透过率的突变,尤其在远红外波段, 突变量可达 15%。

(4) VO₂/水性聚氨酯复合涂层在湿膜膜厚
 150 μm、球磨时间 60 min 时得到最优的热致变发射
 率性能,相变后涂层织物发射率最低可至 0.798。

本文阐述了一种制备高纯度 M 相 VO₂ 粉体的 新方法,实验手段简单,危险性小,所得粉体组成均 匀且成分可控,与水性聚氨酯共混得到的复合涂层 在 8 ~ 14 μm 波段内具有良好的热致变发射率性 能,这一性能使其在红外隐身领域具有巨大的应用 前景。

参考文献:

- [1] Qi Ji, Ning Guiling, Liu Junlong. Recent research progress in vanadium dioxide powder[J]. Chemical Industry and Engineering Progress, 2010, 29(8):1513. (in Chinese) 齐济, 宁桂玲, 刘俊龙. 二氧化钒粉体研究的新进展 [J]. 化工进展, 2010, 29(8):1513.
- [2] F Guinneton, L Sauques, J C Valmalette, et al. Role of surface defects and microstructure in infrared optical properties of thermochromic VO₂ materials [J]. Journal of Physics and Chemistry of Solids, 2005, 66(1):63 - 73.
- [3] F J Morin. Oxides which show a metal-to-insulator transition at the neel temperature [J]. Phys. Rev. Lett. ,1959,3 (1):34 36.
- [4] Feng Yunsong, Lu Yuan, Fan Bin, et al. Realization and analysis of a dynamic infrared stealth technique [J]. Laser

& Infrared,2007,37(6):558-560. (in Chinese) 冯云松,路远,范彬,等.一种动态红外隐身技术的实 现与分析[J].激光与红外,2007,37(6):558-560.

- [5] Jiang Yueqiang, Tang Xiangzhong, Wang Jianhua, et al. Preparation and infrared characteristics analysis of ITO nanocomposite coating [J]. Chemistry & Bioengineering, 2007,24(1):10-12. (in Chinese)
 蒋跃强,唐先忠,王建华,等.纳米掺锡氧化铟涂料的制备及其红外特性分析[J]. 化学与生物工程,2007, 24(1):10-12.
- [6] Kiyoshi Chiba, Toshiyuki Takahashi, Takashi Kageyama, et al. Low-emissivity coating of amorphous diamond-like carbon/Ag-alloy multilayer on glass [J]. Applied Surface Science, 2005, 246(1-3):48-51.
- [7] Liu Dongqing, Zheng Wenwei, Cheng Haifeng, et al. Study on variable emissivity thermochromic VO₂ coatings [J]. Infrared Technology, 2008, (11):117 - 119. (in Chi-

nese)

刘冬青,郑文伟,程海峰,等. 热致变发射率 VO₂ 涂层 研究及应用[J]. 新技术新工艺, 2008, (11): 117-119.

- [8] F Guinneton, L Sauques, J C Valmalette. Comparative study between nanocrystalline power and thin film of vanadium dioxide VO₂: electrical and infared properties
 [J]. Journal of Physics and Chemistry of Solids, 2001, 62:1229 1238.
- [9] Jianqiu Shi, Shuxue Zhou, Bo You, et al. Preparation and thermochromic property of tungsten-doped vanadium dioxide particles [J]. Solar Energy Materials & Solar Cells, 2007,91(19):1856-1862.
- [10] Changzheng Wu, Jun Dai, Xiaodong Zhang, et al. Direct confined-space combustion forming monoclinic vanadium dioxides[J]. Angew Chem Int Ed Engl, 2010, 49 (1): 134-137.