文章编号: 1004-0609(2010)06-1143-06

铁基高温合金氧化物强化相的形成和演化

刘东华,刘 咏,韩云娟,刘祖铭

(中南大学 粉末冶金国家重点实验室, 长沙 410083)

摘 要:采用X射线衍射(XRD)、扫描电镜(SEM)和能谱分析、差示扫描量热法(DSC)分析、金相观察和显微硬度 测定,研究铁基合金Fe-14Cr-3W-5Ti-3Y-2.2O(质量分数,%)中氧化物弥散相的形成和演化过程,以及氧化物弥散 相对铁基合金的强化作用。结果表明:在高能球磨过程中,TiH₂、YH₂和Fe₂O₃可以在雾化粉末Fe-14Cr-3W基体 中充分固溶;在随后的压制、烧结过程中,当烧结温度为950℃时弥散相以Ti₂Y₂O₇相的形式析出,其强化作用 不明显,合金的显微硬度只有250HV;当烧结温度为1100℃时,烧结体致密度得到提高,弥散相强化效果显著, 合金的显微硬度为798HV;随着烧结温度的提高,析出相粒子长大,合金的显微硬度降低。 关键词:铁基高温合金;氧化物析出相;弥散强化;TiH₂;YH₂;Fe₂O₃;TiY₂O₇ 中图分类号:TF125.5 文献标志码:A

Formation and evolution of oxide strengthening phase in iron-based superalloy

LIU Dong-hua, LIU Yong, HAN Yun-juan, LIU Zu-ming

(State Key Laboratory of Powder Metallurgy, Central South University, Changsha 410083, China)

Abstract: The formation, evolution and the enhancing effects of the oxide strengthening phase on the iron-based alloy Fe-14Cr-3W-5Ti-3Y-2.20 (mass fraction, %) were studied by X-ray diffractometry, scanning electron microscopy, energy spectrum analysis, DSC analysis, optical microscopy and microhardness test. The results show that, during the mechanical alloying process, TiH₂, YH₂ and Fe₂O₃ can dissolve in the atomized powder Fe-14Cr-3W. The Ti₂Y₂O₇ phase will precipitate at 950 °C during the following pressing and sintering processes, the enhancing effects are not obvious and the microhardness is about 250HV. When sintered at 1 100 °C, the compactness of the sintered alloy increases, the enhancing effects of the oxide strength phase are improved, and the microhardness increases to 798 HV by the dispersion phase. The precipitation phase grows and the microhardness decreases with increasing sintering temperature.

Key words: iron-based superalloy; oxide precipitation phase; dispersion strengthening; TiH₂; YH₂; Fe₂O₃; TiY₂O₇

近几年,氧化物弥散强化铁素体钢作为结构材料 越来越广泛地应用在快速增值反应堆和核聚变壳用材 料当中^[1-2],在美国、日本及欧洲等国家掀起了广泛的 研究热潮^[3-4]。这是由于氧化物弥散强化铁素体钢具有 高温抗蠕变性能^[5-6]、抗放射稳定性^[7]、聚变能量体系 中低的活化性能等优良特性。Y₂O₃、Al₂O₃和 ThO₂等 氧化物具有很好的热稳定性和化学稳定性,其强化效 果可以维持到接近合金的熔点温度,氧化物弥散强化 (ODS)高温合金就是通过这些纳米级(<50 nm)的氧化 物质点对基体进行强化^[8],使合金在高温下具有较高 的强度。

目前,ODS 铁素体钢主要是通过对预合金粉中添加 Y₂O₃,采用机械合金化方法制备合金粉末^[9-10],将 粉末封包套、除气、热等静压或热挤压等热固结成型

基金项目: 国家自然科学基金创新群体资助项目(50721003); 国家自然科学基金资助项目(50634060)

收稿日期: 2009-10-21; 修订日期: 2010-01-29

通信作者: 刘 咏, 教授, 博士; 电话: 0731-88830406; E-mail: yonliu@mail.csu.edu.cn

工艺进行制备。所获得的 ODS 铁素体钢内的弥散相不 是以初始加入的 Y₂O₃ 弥散相形式存在,田耘等^[11]在 对合金钢进行 1 200 ℃退火后得到弥散相 Ti₂Y₂O₇, Ti₂Y₂O₇相对合金钢基体起强化作用,使钢获得良好的 高温性能。Y₂O₃颗粒在机械合金化过程中溶解较为困 难,需要球磨较长时间,钇的氧化物不能充分溶解将 导致热固结成型后合金显微组织的不均匀^[3, 12]。

本文作者采用 Fe₂O₃和 YH₂粉末替代 Y₂O₃粉末以 引入元素 Y 和 O,采用 TiH₂粉末引入 Ti 元素细化合 金晶粒尺寸。按照合金名义成分 Fe-14Cr-3W-0.5Ti-0.3Y-0.22O(质量分数,%),将雾化预合金粉末 Fe-14Cr-3W、Fe₂O₃、YH₂和 TiH₂粉进行配比,为了 可以通过 X 射线衍射(XRD)直接检测到弥散相的组 成,将 Fe₂O₃、YH₂和 TiH₂ 3 种粉末的含量均提高 10 倍。通过 XRD、扫描电镜(SEM)、能谱分析、DSC 分 析、金相观察和显微硬度测定,研究氧化物弥散相的 形成和演化过程,以及对铁基合金的强化作用。

1 实验

实验中原料粉末分别为雾化预合金粉末 Fe-14Cr-3W(质量分数,%)、Fe₂O₃、YH₂和TiH₂粉。 按照合金名义成分 Fe-14Cr-3W-5Ti-3Y-2.2O(质量分数,%)进行配比,其中,Ti、Y和O的加入量比14YWT 合金中含量分别提高 10 倍。雾化预合金粉末 Fe-14Cr-3W的制备主要采用惰性气体雾化方法。将所 有合金原料在 HREMIGA100/30VIR 型高压雾化设备 中直接熔化,熔化温度为1650℃,雾化压力3.5MPa, 金属熔液流量6.0kg/min,雾化介质为氩气,纯度大于 99.995%。球磨前雾化 Fe-Cr-W粉、TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃ 粉末的宏观形貌如图1所示。原始雾化 Fe-Cr-W 粉为 近球型粉末,粒径范围为 20~200µm。TiH₂和 YH₂ 粉末呈不规则形状,粉末颗粒尺寸均小于 200µm(见图 1(b)和(c))。Fe₂O₃ 粉末为近球型、颗粒细小均匀,粉 末颗粒平均尺寸为150nm(见图 1(d))。

球磨设备采用南京科析实验仪器研究所生产的 XQM-2L型行星球磨机,球磨罐为真空不锈钢球磨罐, 研磨球为不锈钢材质,直径分别为10mm和6mm, 以无水乙醇为球磨介质,转速设定为350r/min,球料 比为50:1,抽真空后充入高纯氩气作为保护气氛,粉 末球磨时间48h。将雾化粉末模压成型,封于石英管 中在硅钼棒箱式炉中进行不同温度的等温烧结,保温 时间1h。

DSC 分析采用德国 NETZSCH-STA-449C 热分析 仪,温度范围:室温至1440 ℃,热分析采用氩气气



图1 原始未球磨粉末及雾化 Fe-Cr-W 粉末的形貌

Fig.1 Morphologies of as-received raw powders and gas-atomized Fe-14Cr-3W powder: (a) Gas-atomized Fe-Cr-W powder; (b) TiH₂; (c) YH₂; (d) Fe₂O₃

氛,升温速率为 40 ℃/min。在 Rigaku D/max 2550VB⁺ 全自动 X 射线衍射仪进行物相分析,管电压为 40 kV, 管电流为 200 mA, Cu K_α,扫描速度为 8(°)/min。用 JSM-6360LV 扫描电镜观察粉末颗粒的形貌。粉末颗 粒和合金的化学成分由衍射谱进行半定量分析。在 MeF3A 显微镜上进行金相观察。采用 HVS-1000 显微 硬度计测定退火合金的显微硬度,载荷为 0.1 N。

2 结果与分析

2.1 粉末性能

球磨前、后粉末的 XRD 谱如图 2 所示。由图 2 可知,球磨前粉末由 Fe-Cr、Fe₂O₃、YH₂和 TiH₂4 种 物相组成。球磨 48 h 后,只能从 XRD 谱中观察到 Fe-Cr 相, Fe₂O₃、YH₂和 TiH₂相的衍射峰均在 Fe-Cr 基体中 消失,且 Fe-Cr 相衍射峰发生宽化,衍射强度明显降 低。



图 2 球磨前、后粉末的 XRD 谱

Fig.2 XRD patterns of unmilled powder (a) and milled powder for 48 h (b)

球磨 48 h 后粉末宏观形貌如图 3(a)所示, 球磨 48 h 后粉末宏观形貌如图 3(b)和(c)所示。 球磨 48 h 后, 粉末颗粒得到明显细化, 粉末颗粒粒度 分布范围较窄, 平均颗粒尺寸达到 4 μm。从图 3(c)可 以看出, 在雾化 Fe-Cr-W 粉末内部存在 Ti 和 Y 元素, 说明 Ti 和 Y 元素在球磨过程中已经充分固溶到粉末 颗粒内部。

图 4 所示为球磨粉末 DSC 曲线。从图 4 中可以看 出:曲线中存在两个明显的吸热峰,分别在 756 ℃和 1 050 ℃处;756 ℃的吸热峰是由于长时间的球磨所引 起的晶格畸变和应力松弛造成的,该段吸热峰的起始



图 3 球磨粉末的宏观形貌、剖面图和球磨粉末的 EDS 谱 Fig.3 Morphologies of mechanically alloyed powders after milling for 48 h (a), backscattered electron image (b) and EDS spectrum of MA powders (c)





温度为 728 ℃;1050 ℃的吸热峰可能是由于某种新相的形成所引起的,该段吸热峰起始温度为 950 ℃。

2.2 烧结性能

图 5 所示为球磨后粉末压坯经不同温度烧结后的 相组成分析。从图 5 中可以看出,在 850 ℃时除了存 在基体 Fe-Cr 相衍射峰外,还可观察到(Fe, Cr)₂O₃ 相; 950 ℃时出现新的衍射峰,即 Ti₂Y₂O₇相。这与在 DSC 分析中 950 ℃处开始出现的吸热峰为弥散相 Ti₂Y₂O₇ 的形成是一致的。烧结温度从 1 150 ℃升高至 1 300℃ 时,均没有新相产生,(Fe,Cr)₂O₃ 和 Ti₂Y₂O₇相并没有 随着烧结温度的提高而发生改变。

图 6 所示为球磨粉末压坯烧结样的显微组织。由 图 6 可看出,烧结温度为 1 050、1 080 ℃时,烧结坯





Fig.5 XRD patterns of as-sintered alloys after sintered at different temperatures



图 6 球磨粉末压坯烧结样经不同温度球磨 48 h 后的显微组织

Fig.6 Microstructures of sintered alloys prepared by powders milled at different temperatures for 48 h: (a) 1050° C; (b) 1080° C; (c) 1100° C; (d) 1120° C; (e) 1150° C; (f) 1300° C

1146

孔隙较多,烧结体未实现致密化,但晶粒尺寸细小、 均匀。当烧结温度达到1100℃时,由于添加的Ti、 Y总含量较高,从显微组织中可以直观地观察到析出 相的形成,且分布均匀,尺寸约为1~3μm。烧结温度 为1150℃时,析出相尺寸变化不明显。且随着烧结 温度的继续提高,析出相明显长大,退火温度为1300 ℃时,析出相尺寸为6~10μm。

球磨粉末压坯烧结样的显微硬度值如图 7 所示。 由图 7 可知:在 850~1 080 ℃之间,烧结样的显微硬 度值变化不大,只有 250HV;在 1 100 ℃时,烧结样 的显微硬度值达到最高值,798HV;随着烧结温度的 提高,烧结样的显微硬度值下降明显;1 300 ℃时,其 显微硬度值只有 542HV。

图 8 所示为球磨粉末压坯经 1 100 ℃烧结后的显 微组织。表 1 所列为基体和析出相的化学成分分析结 果。从图 8 和表 1 中可看出:铁基合金中有明显的析 出相产生,析出相由富 Ti-Y 相颗粒组成,能谱分析表 明,基体和析出相中 Ti、Y 的摩尔比均为 3:1,这与 成分设计的比例是一致的。



图7球磨粉末压坯烧结样的显微硬度

Fig.7 Vickers microhardness of sintered alloys at different temperatures



图 8 烧结温度为 1 100 ℃时合金的 SEM 像及 EDS 分析 Fig.8 SEM image of alloy sintered at 1 100 ℃

表1 图 8 中颗粒 A	的 EDS 分析结果
---------------------	------------

Table 1EDS analysis results of particle A in Fig.8

Element -	Precipitation		Matrix	
	w/%	x/%	w/%	x/%
W	5.32	1.64	5.12	1.60
Y	9.62	6.16	1.50	0.97
Ti	17.68	21.00	2.84	3.41
С	23.21	25.40	10.20	11.28
Fe	43.87	44.69	80.35	82.74

3 讨论

GILMAN 和BENJAMIN^[13]早期对ODS 合金的机 械合金化机理进行了研究。在高能球磨过程中,TiH₂、 YH₂、Fe₂O₃以及 Fe-Cr-W 雾化粉末首先发生破碎,形 成片层状;随着球磨时间的延长,片层状延性粉末和 硬脆的颗粒粉末形成层状复合组织,TiH₂、YH₂、Fe₂O₃ 粉末与 Fe-Cr-W 雾化粉末交叠在一起;当球磨达到一 定程度,粉末反复焊合、断裂,TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃ 通过 Fe-Cr-W 雾化粉末颗粒边界扩散到粉末颗粒内 部,高能球磨过程中粉末在基体中的固溶度得到提高。 球磨 48 h 后,TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃充分固溶到 Fe-Cr-W 基体粉末中(见图 2(g)),所获得的粉末粒度均匀,颗 粒细小。

由图 2 还可以看出,球磨后粉末中并未出现含 Ti、 Y 和 O 元素的新相,可判断在机械合金化过程中只是 TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃在 Fe-Cr-W 基体中发生固溶,无 新相形成。因此,虽然 Fe 和 Cr 元素的氧化生成吉布 斯自由能比 Ti₂Y₂O₇氧化物的生成吉布斯自由能高 ^[14],由于高能球磨铁基合金粉末中的 Fe 和 Cr 元素的 浓度明显大于 Ti 和 Y 元素的浓度,烧结温度为 850 ℃ 时,铁和铬的氧化物(Fe, Cr)₂O₃优先形成。在合金的 各种结构缺陷中,界面是能量最高的一类,所以晶体 的外表面、内表面(缩孔、气孔、裂纹等)、晶界、相 界、孪晶界以及亚晶界往往是优先形核之处。充分固 溶的 TiH₂、YH₂、Fe₂O₃在热温环境达到 950 ℃时,析 出更为细小稳定的 Ti₂Y₂O₇相,这与物相分析的结果 相一致。

Ti₂Y₂O₇相在原始粉末颗粒边界优先形核,且与合 金中的孔隙连结在一起,由于减少了激活能势垒,孔 隙缺陷逐渐消失,并释放出一定的自由能。田耘等^[11] 对 Fe-13Cr-2W-0.65Ti-1.91Y₂O₃进行高能球磨,当退 火温度达到1200℃时,Ti₂Y₂O₇相析出。本实验中将 TiH₂、YH₂、Fe₂O₃粉末的总含量提高到5%以上, Ti₂Y₂O₇的析出温度比添加 1.91%Y₂O₃ 合金后的降低 250 ℃。这是由于提高 TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃粉末含量 后,Ti 对合金的晶粒细化起了促进作用^[15],铁基合金 的晶粒尺寸得到细化后,所能提供的优先形核缺陷增 加,析出相粒子更容易在高缺陷处形核,形核能降低, Ti₂Y₂O₇相粒子的析出温度降低。新晶核形成后,优先 分布在基体的内表面,特别是孔隙、晶界等处。此时, 烧结温度较低,基体孔隙较多,析出相分布不均匀。 材料表层抗塑性变形能力较低,所测定的显微硬度值 也偏低。随着烧结温度的提高,烧结体密度将提高, 由于初始粉末颗粒较为细小,孔隙被完全分隔,闭孔 数量大大增加,孔隙形状趋近球形并不断缩小。

当烧结温度达到 1 100 ℃时,小孔消失,孔隙数 量减少。弥散相也随着烧结温度的提高,在基体中实 现高度分散,通过阻碍位错线运动,位错线需要较大 的应力才能克服障碍向前运动,从而提高基体的显微 硬度,其强化机制还需进行进一步的研究。烧结温度 在 1 100~1 150 ℃范围内,析出相长大不明显。在析 出相粒子含量一定的条件下,粒子愈细小,粒子数量 愈多,粒子间距也就愈小;反之,当析出相粒子增大 时,粒子间距也会变大,可能失去阻止位错运动的能 力,强化作用减弱。当烧结温度继续升高,析出相粒 子长大,当烧结温度为 1 300 ℃时,析出相平均尺寸 为 8.19 μm,强化作用降低,显微硬度值也降低至 542HV。

4 结论

1) TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃粉末在高球料比(50:1)和较 短的高能球磨时间下,获得细小均匀的合金粉末颗粒, TiH₂、YH₂和 Fe₂O₃在雾化粉末中得到充分固溶。较 低温度烧结时,(Fe,Cr)₂O₃相优先形成;当烧结温度升 高到 950 ℃时,形成弥散相 Ti₂Y₂O₇。

当烧结体达到致密化时,析出相 Ti₂Y₂O₇对基体产生强化作用,显微硬度值显著提高。随烧结温度的升高,析出相粒子长大,强化作用减弱。

REFERENCES

- MUKHOPAHAVAY D K, FROES F H, GELLES D S. Development of oxide dispersion strengthened ferritic steels for fusion[J]. Journal of Nuclear Materials, 1998, 258/263(2): 1209–1215.
- [2] SCHAUBLIN R, RAMAR A, BALUC N, CASTRO V D, MONGE M A, LEGUEY T, SCHMID N, BONJOUR C. Microstructural development under irradiation in European ODS

ferritic/martensitic steels[J]. Journal of Nuclear Materials, 2006, 351(1/3): 247–260.

- [3] KLUEH R L, SHINGLEDECKER J P, SWINDEMAN R W, HOELZER D T. Oxide dispersion-strengthened steels: A comparison of some commercial and experimental alloys[J]. Journal of Nuclear Materials, 2005, 341(2/3): 103–114.
- [4] KLUEH R L , MAZIASZ P J, KIM I S, HEATHERLY L, HOELZER D T, HASHIMOTO N, KENIK E A, MIYAHARA K. Tensile and creep properties of an oxide dispersion-strengthened ferritic steel[J]. Journal of Nuclear Materials, 2002, 307/311(1): 773–777.
- [5] CHEN J, JUNG P, POUCHOR M A, REBAC T, HOFFELNER W. Irradiation creep and precipitation in a ferritic ODS steel under helium implantation[J]. Journal of Nuclear Materials, 2008, 373(1/3): 22–27.
- [6] OHSTUKA S, UKAI S, SAKASEGAWA H, FUJIWARA M, KAITO T, NARITA T. Nano-mesoscopic structural characterization of 9Cr-ODS martensitic steel for improving creep strength[J]. Journal of Nuclear Materials, 2007, 367/370(1): 160–165.
- [7] OHTA J, OHMURA T, KAKO K, TOKIWAI M, SUZUKI T. Hardness of 12Cr-8Mo ferritic steels irradiated by Ni ions[J]. Journal of Nuclear Materials,1995, 225(2): 187–191.
- [8] CAPDEVILA C, BHADESHIA H K. Manufacturing and microstructural evolution of mechanically alloyed oxide dispersion strengthened superalloys[J]. Advanced Engineering Materials, 2001, 3(9): 647–656.
- [9] RAMAR A, OKSIUTA Z, BALUC N, SCHAUBLIN R. Effect of mechanical alloying on the mechanical and microstructural properties of ODS EUROFER 97[J]. Fusion Engineering and Design, 2007, 82(15/24): 2543–2549.
- [10] SAKASEGAWA H, OHTSUKA S, UKAI S, TANIGAWA H, FUJIWARA M, OGIWARA H, KOHYAMA A. Particle size effects in mechanically alloyed 9Cr ODS steel powder[J]. Journal of Nuclear Materials, 2007, 367/370(1): 185–190.
- [11] 田 耘,柳光祖,单秉权,杨风兰. 含 TiODS 铁素体钢中弥 散相再细化机制的研究[J]. 钢铁, 2000, 35(2): 51-55.
 TIAN Yun, LIU Guang-zu, SHAN Bing-quan, YANG Feng-lan.
 Study on dispersoid refining conditions ands mechanism for Ti contained ODS ferritic steel[J]. Iron and Steel, 2000, 35(2): 51-55.
- [12] MILLER M K, RESSEL K F, HOELZER D T. Characterization of precipitates in MA/ODS ferritic alloys[J]. Journal of Nuclear Materials, 2006, 351(1/3): 261–268.
- [13] GILMAN P S, BENJAMIN J S. Mechanical alloying [J]. Annual Review Materials Science, 1983, 13: 279–300.
- [14] GONG Wei-ping, LI Da-jian, CHEN Zhong-shen, ZHENG Feng, LIU Yong, DU Yong, HUANG Bai-yun. Phase equilibrium of the TiO₂-Y₂O₃ system[J]. Calphad, 2009, 33: 624–627.
- [15] UKAI S, HARADA M, OKADA H, INOUE M, NOMURA S, SHIKAKURA S, ASABE K, NISHIDA T, FUJIWARA M. Alloying design of oxide dispersion strengthened ferritic steel for long life FBRs core materials[J]. Journal of Nuclear Materials, 1993, 204(2): 65–73.

(编辑 龙怀中)