Ni-Cr-W 基高温合金熔盐环境中的热腐蚀行为

王 健 李辰昊 张铁邦 李金山 张平祥

(西北工业大学,凝固技术国家重点实验室,西安 710072)

文 摘 利用扫描电镜、X 射线衍射分析、能谱分析等手段,从合金成分、热处理组织形貌、界面分布等方面研究了 Ni-20Cr-18W 基高温合金在 900℃温度下 25% NaCl+75% Na₂SO₄ 混合熔融盐中的热腐蚀行为。结果表明:Ni-20Cr-18W 基高温合金的腐蚀行为是酸碱熔融机理。腐蚀层呈平面向合金基体推进,无明显择优腐蚀现象发生,主要腐蚀产物为疏松多孔的 NiO 和 Ni₃S₂ 腐蚀产物,导致合金表面失去保护性氧化层,增加了腐蚀速度。合金抗热腐蚀性能的降低是因高含量 W 元素在 SO₄²⁻作用下腐蚀加剧及第二相粒子与基体的相间腐蚀导致。

关键词 Ni-Cr-W,高温合金,熔盐,热腐蚀

中图分类号:TG178

DOI:10.3969/j.issn.1007-2330.2014.06.006

Hot Corrosion Behavior of Ni-Cr-W Based Superalloys in Molten Salt

WANG Jian LI Chenhao ZHANG Tiebang LI Jinshan ZHANG Pingxiang (State Key Laboratory of Solidification Processing, Northwestern Polytechnical University, Xi'an 710072)

Abstract In this work, hot corrosion behavior of Ni-20Cr-18W based superalloys at 900°C has been investigated. The alloy corroded in 75% Na₂SO₄+25% NaCl mixture molten salt has been analyzed by optical microscope, X -ray diffraction, scanning electronic microscope and energy sispersive X-ray analysis. Results show that the Ni-20Cr -18W based superalloy represents basic dissolution model. The corrosion front goes ahead as a plane into the matrix of alloy without selective corrosion behavior. Most of outcomes in the outer corrosion layer are NiO and Ni₃S₂. The alloy surface loses protective oxide layer and the outcomes increase the corrosion rate. The high thermal corrosion rate of alloy can be ascribed to the tungsten element and the corrosion between second phase particles and matrix.

Key words Ni-Cr-W, Superalloys, Molten Salt, Hot corrosion

0 引言

固溶强化型高温合金具有良好的高温长期稳定 性及表面稳定性,镍基高温合金用于制造燃气涡轮发 动机燃烧室、高速飞行器热端部件、高温气冷反应堆 热交换管以及化工领域中耐蚀部件^[1-3]。高温、高压 环境下工作的燃气轮机部件受燃烧室中存在的 NaCl、Na₂SO₄作用而加速腐蚀^[4]。相关研究显示^[5], 当Cr含量高于15%时,镍基高温合金表面形成一层 连续且附着性良好的Cr₂O₃氧化膜来阻碍热腐蚀反 应。Ni-20Cr-18W基变形高温合金是近年来开发的 新型Ni-Cr-W系高温合金,其中含有较高的Cr和W 元素,避开γ'相沉淀强化型镍基高温合金的变形抗 力大、热加工性能差及在高温下γ'相的溶解失效等 问题^[6],该合金高温性能可满足当前特殊热端部件 对1100℃用变形高温合金的需求^[7]。

高温合金热腐蚀性能的测试方法主要有坩埚熔 盐法^[8-9]、涂盐法^[4,10-11]。Liu 等人^[8] 对预氧化的 DZ68 合金热腐蚀行为进行了研究,预氧化后合金表 面形成 Cr₂O₃、Al₂O₃、NiO、NiCr₂O₄ 和 Ni₂Ti₄O,合金 表面氧化膜在 900℃、75% Na₂SO₄+25% NaCl 的熔 盐中随着保温时间增加而分解,可提高 DZ68 合金的 抗热腐蚀性能。Zheng 等人^[9]研究了 Rene95 合金在 650、700 和 750℃,25% NaCl+75% Na₂SO₄ 熔盐中的 热腐蚀失重状态,失重率随熔盐温度升高而升高。船 用燃气涡轮发动机的涡轮盘使用 IN718 合金制备,工 作温度为 500~1 000℃,利用涂盐实验模拟海洋环

收稿日期:2014-09-24

基金项目:国家自然科学基金(51171150)

作者简介:王健,1974年出生,博士,主要从事高温合金材料方面的研究工作

通讯作者:张铁邦,博士,副教授。E-mail: tiebangzhang@nwpu.edu.cn

境,盐层的厚度决定了合金的腐蚀速度^[4]。

环境对热腐蚀的影响最主要的因素为温度、气氛 及盐的组成。当腐蚀温度高于硫酸钠熔点(884℃) 时,合金为高温热腐蚀,高温热腐蚀对合金的氧化膜 溶解和合金中各成分的氧化均有显著作用^[12]。本文 基于固溶强化型 Ni-20Cr-18W 基变形高温合金实际 应用环境的需要,系统地研究该合金在 900℃下的热 腐蚀行为,分析该体系合金在 900℃,25% NaCl+75% Na₂SO₄ 熔盐腐蚀时基体与腐蚀层的界面组成及形貌 的演化,并对合金的抗腐蚀时效机制进行了探讨,并 进一步了解该合金的热腐蚀行为、掌握 Ni 基高温合 金在熔盐环境中的使用特点及范围。

1 实验

选用的 Ni-20Cr-18W 基高温合金采用真空感应 熔炼+真空自耗重熔双联工艺制备母合金铸锭,合金 的具体成分详见文献[13]。为消除凝固过程的显微 偏析,对合金铸锭进行均匀化热处理并随炉冷却。随 后在1 100~1 250℃进行开坯锻造及轧制,开始轧制 温度为1 150℃,终轧温度为1 100℃、空冷,最终轧制 成厚度5 mm 的板材。从板材上切取实验所用试样。 为确保合金组织为完全再结晶的等轴晶,合金的退火 处理工艺为1 280℃×0.5 h,水淬。将合金用线切割 切成 10 mm×10 mm×3 mm 块状试样,用砂轮除去表 面氧化皮,并经 80[#]~400[#]砂纸打磨,每一不同号砂纸 打磨方向相垂直于前一划痕方向,用丙酮超声清洗后 烘干。热腐蚀实验采用坩埚实验法,盐组成为 25% NaCl+75% Na₂SO₄。用电子天平秤量试样,将试样浸 入熔盐中,在900℃下保温1、5、10、25、35、50、80、100 h。剥离试样表面热腐蚀层,分析热腐蚀产物及试样 组织形貌变化。试验用加热装置为SX-5-12型箱式 电阻炉,900℃保温时控温精度为±5℃。金相试样经 机械打磨抛光后使用王水(HCl:HNO₃ = 3:1)进行腐 蚀,腐蚀时间为2 min。合金金相组织分析采用 O-LYMPUS GX51 光学显微镜(OM)。断口显微组织及 形貌分析采用 Vega Tescan 型扫描电子显微镜 (SEM)。合金的相结构分析采用 DX-2700 型X 射 线衍射仪进行步进扫描,射线源为 Cu 靶 Kα,电压为 40 kV,电流为 30 mA,扫描范围为 30°~90°,步长为 0.03°,采样时间1 s。

2 结果与讨论

2.1 固溶态组织

固溶强化型 Ni-Cr-W 基变形高温合金经 1 260℃×0.5 h,水淬后的合金显微组织形貌如图 1 所 示。晶粒为等轴晶,晶粒大小约为 50 μm,第二相粒 子弥散分布在基体内。结合 XRD 衍射分析[图 1 (b)],基体为γ相奥氏体,合金中第二相粒子为 M₆C 型碳化物。Ni-20Cr-18W 基高温合金的铸态组织为 典型的树枝状结构,二次枝晶组织粗大,枝晶间存在 Cr、W、Mo 等元素的明显偏析^[1]。合金经一系列热变 形及热处理之后晶粒被细化,组织中的 M₆C 将发生 破碎,最后弥散分布在基体和晶界中。





2.2 合金的热腐蚀行为

图 2 为 Ni-20Cr-18W 基高温合金分别经 1、5、 10、25、50 h 热腐蚀后的宏观照片。可以看出,试样经 腐蚀后表面呈层片状脱落,有明显趋向性,两层片状 脱落物中间有金属露出。根据试样热腐蚀 1 h 后的 宏观形貌可知,合金在 900℃下 25% NaCl+75% Na₂SO₄ 混合熔融盐中腐蚀 1 h 后,试样表面已有较 多腐蚀产物剥落,腐蚀产物呈层片状脱落。有此可 知,合金表面已不再有致密的保护性氧化膜存在,合

宇航材料工艺 http://www.yhclgy.com 2014 年 第6期

金已经进入加速腐蚀阶段。观察合金试样在 900℃ 下 25% NaCl+75% Na₂SO₄ 混合熔融盐中腐蚀 5 h 后 的宏观形貌,试样形状及大小已发生明显改变,实验 所用坩埚中出现大量脱落的腐蚀产物。经 5 h 腐蚀 后,试样表面已可观察到大量片状脱落物,片状脱落 物平行于试样的六个表面,且层片状产物疏松质脆。 在所有时间段腐蚀试验的基体试样和层片状腐蚀产 物之间都存在有一层极薄的盐层的存在,即混合盐浸 入到了疏松片状腐蚀产物和试样基体之间。

— 27 —



图 2 Ni-Cr-W 基高温合金热腐蚀宏观形貌 Fig. 2 Macroscopical morphologies of Ni-Cr-W

based superalloy after hot corrosion



(a) 1 h

从图 3(a) 中可以明显看到, 经1 h 热腐蚀的试 样表面有一层附着在试样表面上的腐蚀层, 且腐蚀层 与试样基体间有明显的平直分界,腐蚀层疏松多孔并 有裂纹分布。通过合金基体/腐蚀层界面可以看出, 试样经1 h 腐蚀后, 没有发生明显的择优腐蚀现象, 腐蚀层表面基本平整。经5 h 热腐蚀后的试样表面 [(图 3(b)]相比于腐蚀1 h[图 3(a)], 合金表面的 腐蚀层剥落明显。在试样经5 h 热腐蚀后, 试样基体 界面仍然大致为一平面, 各处腐蚀速度大致相同, 合 金没有发生择优腐蚀。







Fig. 3 Morphologies of the hot-corrosion layer of Ni-Cr-W based superalloy

对图 3(a) 中腐蚀层靠近基体/腐蚀层界面处进 行能谱分析(表1),在靠近合金基体部分的腐蚀层 中,0 含量最高,Cr 含量次之。

表1 Ni-Cr-W 基高温合金腐蚀层化学成分能谱分析

Tab. 1 EDS results of the hot-corrosion layer of

	Ni-Cr-W based superalloy							
time	С	0	Na	S	Cl	Cr	Ni	W
1 h	7.89	35.63	3.45	2.75	1.08	34.86	11.06	3.28
5 h	14.34	51.90	12.44	3.41	0.57	15.38	1.96	0

Ni-Cr 基合金在热腐蚀时,合金的抗热腐蚀性表 现为合金中的 Cr 元素迅速形成 Cr₂O₃ 氧化膜阻碍反 应并降低熔盐中氧离子活度^[14],故腐蚀产物中含有 Cr₂O₃。根据图 3(a)所示,在靠近合金基体处,腐蚀 层疏松多孔,故判断在腐蚀初期,Ni-Cr-W 基高温合 金表面并未形成质密且附着性良好的 Cr₂O₃ 氧化膜。 经5h腐蚀后热腐蚀层中 Cr、Ni含量大幅度降低, Na、O的含量增加,可以推测,腐蚀层中的 Cr₂O₃ 已经 大量反应变为 NiCr₂O₄ 从试样表面脱落。图 3(b)中 可看出,试样表面腐蚀产物大量脱落。将腐蚀产物制 备成粉末,进行 XRD 衍射分析(图 4)。根据腐蚀产 物分析可知,标定出腐蚀产物中含有 Ni、NiO 和 Ni₃S₂。可以看出,腐蚀产物中含有硫化物,硫化物可 以降低氧化膜对合金的粘性,促使氧化膜的脱落。



图 4 Ni-20Cr-18W 合金热腐蚀后产物粉末 XRD 分析

Fig. 4 XRD analysis of the corrosion layer powder of Ni-Cr-W based superalloy

2.3 合金抗腐蚀失效机制

根据热腐蚀的酸-碱熔融模型理论,合金表面沉 积有薄盐膜是产生热腐蚀酸-碱熔融机理的先决条 件,由于金属或合金的表面上形成的具有保护性的膜 层在沉积的液态熔盐中不断地被溶解而造成加速腐 蚀^[15]。Ni-Cr-W基高温合金在熔盐中热腐蚀时,根 据酸-碱熔融机理,开始时,在合金的表面沉积一层 盐膜,并与镍反应生成 NiO 表面膜,使 Ni/熔盐界面 的局部碱度升高,NiO 与 O²⁻间发生反应 NiO+O²⁻ = NiO₂²⁻,生成的 NiO₂²⁻由 Ni/熔盐界面向溶盐/气体界 面扩散,而在后一界面处,O²⁻活度低,扩散至此的 字航材料工艺 http://www.yhclgy.com 2014年 第6期

NiO。²⁻分解并析出疏松的 NiO。Ni-20Cr-18W 基高 温合金高温抗氧化性能优异,在高温下迅速形成一层 致密且附着性好的 Cr₂O₂ 保护性氧化膜,并且 W、Mo 等元素形成的氧化物对抗高温氧化性能提升也十分 明显^[16]。然而.酸碱熔融机理模型中的碱性熔融机 理降低了熔盐中的氧离子活度,使 NiO 的溶解被抑 制。当熔盐中的 CrO_4^{2-} 浓度达到饱和时,合金的热腐 蚀停止。在合金热腐蚀过程中,反应初期表面有 Cr.O. 氧化膜,促使反应由酸性熔融转向碱性熔融反 应,由于W元素不断被反应消耗,试样表面变得疏 松,从而反应加速。由于 W、Mo 元素与 O^{2-} 亲和力很 强,会加快Ni-Cr-W基高温合金的热腐蚀。在热腐 蚀初期形成 NiO, A1, O, 的同时, 也形成 MoO, WO, 等氧化物,它们与液态 Na,SO₄ 中的氧离子的反应能 力很强,可以发生反应: MoO₃+O²⁻ = MoO₄²⁻和 WO₃+ O²⁻=WO^{2-[17]}。上述反应使氧化膜/熔盐界面上的 氧离子活度降得很低,使得界面附近的液态硫酸钠呈 酸性,因而使 NiO 和 A1,O,发生分解反应: NiO = Ni²⁺ +O²⁻和 A1₂O₂=2A1³⁺+3O²⁻,Ni-Cr-W 基高温合金中 W元素含量较高,致使高钨合金在熔融 Na,SO4 中腐 蚀速率加快。反应生成的 Ni^{2+} 、 $A1^{3+}$ 、 MoO_4^{2-} 、 WO_4^{2-} 等离子都向熔盐外部扩散,在熔盐气体界面上,由于 难熔金属的蒸汽压高, WO3、MoO3 等氧化物不断挥 发,释放出氧离子,使上述反应都向产生氧离子的方 向进行,使氧离子活度显著升高,从而促使反应式 NiO=Ni²⁺+O²⁻向反方向进行,重新在熔盐/气体界面 上沉淀出多孔的非保护性的 NiO 和 A1,O,、MoO,等 易挥发的氧化物。在氧化物/熔盐界面上的溶解和熔 盐/气体界面上的挥发维持了氧化物在熔盐中溶解度 的负梯度,使反应不断进行。同时,由于 Ni-Cr-W 基 高温合金中的第二相粒子分布均匀,且大量存在于晶 界和晶粒内部,导致合金基体表面无法形成连续、质 密、附着性好的 Cr.O. 氧化层来降低热腐蚀反应速 率。

3 结论

(1)Ni-20Cr-18W 基高温合金在 900℃,25% NaCl+75% Na₂SO₄ 熔盐状态下腐蚀时,腐蚀层呈平面向合金基体推进,无明显择优腐蚀现象发生,腐蚀产物疏松多孔。

(2)合金热腐蚀是基体中的 Ni 在熔融盐环境中 被硫化、氧化造成的,形成疏松的腐蚀产物 NiO、 Ni₃S₂,导致合金表面失去保护性氧化层,增加了腐蚀 速度。

(3)合金抗热腐蚀性能下降是由于第二相粒子 分布阻碍了保护性 Cr₂O₃氧化膜形成,同时 W 元素 含量高也导致合金在含 SO₄²⁻熔盐条件下的热腐蚀性 能下降。

参考文献

[1] Tang Z, et al. Composition design of a Ni-Cr-W Superalloy[J]. Materials Review, 2010,24(4): 47-50

 $[\,2\,]$ Bai G, et al. Microstructure and tensile behavior of Ni–Cr–W base superalloys at elevated temperatures[J]. Rare Metal Materials and Engineering, $2011,40(7):1300{-}1304$

[3]Bai G, et al. Effect of thermal exposure on the stability of carbides in Ni-Cr-W based superalloy[J]. Materials Science and Engineering a-Structural Materials Properties Microstructure and Processing, 2011,528(6): 2339-2344

[4] Mahobia G S, Paulose N, Singh V. Hot corrosion behavior of superalloy IN718 at 550 and 650 A degrees C[J]. Journal of Materials Engineering and Performance, 2013,22(8): 2418–2435

[5] 郭建亭. 变形高温合金和等轴晶铸造高温合金材料 与应用基础理论研究[J]. 金属学报, 2010(11): 1303-1321

[6] Tang Z, et al. Study on properties of solid solution nickel-based superalloy Ni-20Cr-18W-Mo[J]. Materials Review, 2012,26(8B): 1-4

[7] 李金山, 等. XG3232 合金的高温力学性能[J]. 宇航 材料工艺, 2013,43(3): 105-109

 $[\,8\,]$ Liu E, et al. Influence of pre-oxidation on the hot corrosion of DZ68 superalloy in the mixture of Na_{2}SO_{4}-NaCl[J]. Journal of Materials Science & Technology, 2010,26(10): 895-899

[9] Lei Z, Zhang M, Dong J. Hot corrosion behavior of powder metallurgy Rene95 nickel – based superalloy in molten NaCl-Na₂SO₄ salts[J]. Materials & Design, 2011,32(4): 1981 -1989

 $[\,10\,]$ Wu Y N, et al. Hot corrosion behavior of Pt-Ir modified aluminide coatings on the nickel-base single crystal superalloy TMS-82[J]. Journal of Materials Research, 2007,22(1): 206–216

 $[\,11\,]$ Mahobia G S, et al. Effect of hot corrosion on low cycle fatigue behavior of superalloy IN718[J]. International Journal of Fatigue, 2014, 59: 272–281

 $[\,12\,]$ Lortrakul P, Trice R W, Trumble T P, et al. Investigation of the mechanisms of type-II hot corrosion of superalloy CMSX-4[J]. Corrosion Science, 2014, 80: 408-415

 $[\,13\,]$ Bai G, et al. Effect of temperature on tensile behavior of Ni-Cr-W based superalloy[J]. Materials Science and Engineering: A, 2011,528(4/5): 1974-1978

 $[\,14\,]$ Han C, Liu Y, Wang Y. Hot corrosion behavior of Ni $_x Cr6.8Al$ based alloys[J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2011(11): 2348–2357

[15] Stringer J. Hot corrosion of high-temperature alloys [J]. Annual Review of Materials Science, 1977(7): 477-509

[16] Tang Z, Hu R, Li J. Isothermal oxidation behavior of Ni-20Cr-18W superalloy at 1100 degrees C[J]. Rare Metal Materials and Engineering, 2012,41(12): 2081-2085

[17] 郭建亭著. 高温合金材料学——应用基础理论 [M].北京:科学出版社,2008: 625

(编辑 李洪泉)

— 29 —