合金元素 A I对 Cr-20Nb合金高温抗氧化性能的影响

黄 毅, 鲁世强, 郑海忠

(南昌航空大学 材料科学与工程学院, 南昌 330063)

摘要:采用机械合金化 + 热压烧结工艺制备了掺杂合金元素 A l的 C \neq 20N b 合金,研究 A l对 C \neq 20N b 合金在 1100°C和 1200°C下高温抗氧化性的影响。结果表明,合金元素 A l能促进 C \neq 20N b 合金氧化时生成 A NbO₄ 复合型 氧化物,该复合型氧化物能有效抑制 Cr₂O₃ 的挥发反应,从而改善 C r_2O_3 氧化层的致密性,并提高氧化膜的粘附性,导致合金抗氧化性显著提高。不同 A 含量的 C \neq 20N b 合金氧化增重均近似于抛物线规律。

关键词:C+20Nb合金;合金元素 Al高温抗氧化

DOL 10. 3969/j issn 1005-5053. 2009. 6. 002

中图分类号: TG174.32 文献标识码: A

Laves相 NbC p 因具有较高的熔点(1770°C)和 较低的密度(7.7g/cm³),且在 1200°C仍然具有 600M Pa的强度^[1]而具有作为新型高温结构材料应 用潜力。然而,Laves相 NbC p 室温脆性很大^[2],在 1149°C以上抗氧化性较差^[34],这严重阻碍了其实 用化进程。

近年来,随着国内外对 Laves相 NbC ½ 显微组 织和力学性能关系的认识不断深入,其室温脆性已 通过合金化和软第二相增韧等方法得到一定程度的 改善,但其在 1149℃以上抗氧化性较差的问题至今 还没有实质性的突破。因此,如何提高 Laves相 NbC ½基合金的高温抗氧化性是促进其实用化的关 键问题之一。

合金化不仅是增韧金属间化合物的一种有效手段,同时也可能影响金属间化合物的高温抗氧化性^[5]。如 lin^[6]研究发现,添加 Si和 Ge不但提高了两相 C+TaCE 合金的断裂韧度,还显著提高其1100℃抗氧化性。前期研究也表明,A l不但能适当提高其室温断裂韧度^[7],还能显著提高其1100℃抗氧化性能^[8]。鲁世强^[9]等人研究发现,软第二相 Cr 能显著提高 Laves相 NbCE 合金的室温断裂韧度。

收稿日期: 2008-12-22; 修订日期: 2009-02-20

基金项目:国家自然科学基金 (50474009), 航空科学基金 (05G56003)和江西省自然科学基金 (0350045)

作者简介: 黄毅 (1984-), 男, 硕士研究生

通讯作者:鲁世强,男,博士,教授,博导,主要从事先进高温 结构材料及其加工新技术研究,(E-mail)niaths@ 126 com。 文章编号: 1005-5053(2009)06-0008-05

因此,为了改善和提高富软第二相 Cr的 Laves相 NbC ½基合金的高温抗氧化性能,本工作在前期研 究的基础上,研究了合金元素 A I对 Cr-20N b合金高 温抗氧化性能的影响。

1 实验材料及方法

1.1 实验材料

所用原料为高纯 Cr粉(> 99.5% (质量分数,下同))、Nb粉(> 99.5%)和 Al粉(> 99.9%),起始粒 度均为 - 100目, Al添加量分别为 0%, 2%, 4%, 12%, 30% (a%),各试样名义成分如表 1所示。

表 1 合金名义化学成分(原子分数 1%)

Table 1 Nom in al composition of experimental albys (atom fraction/%)

A lby composition	C r	Nb	A l
C r 20N b	80	20	0
C #20N b-2A l	78	20	2
C =-20N b-4A l	76	20	4
Cr-20Nb-12A l	68	20	12
Cr-20Nb-30A l	50	20	30

1.2 试样制备过程

采用机械合金化 (Mechanical Alloy, 简称 MA) + 热压烧结 (Hot Press, 简称 HP)的工艺制备掺杂 合金元素 Al的 C+20Nb 合金。MA 是在 QM-ISP (2L)型行星式高能球磨机上进行。球料比为 13:1, 转速为 400 r/min。球磨罐体积为 2L, 材质为不锈 钢。将各试样成分配比的混合粉末与钢球装入球磨 罐中并密封, 抽真空后通入高纯氩气, 再抽真空, 反 复三次,使球磨罐内处于真空状态,防止粉末在球磨 过程中氧化。将球磨罐安装在球磨机上并用紧固螺 栓上紧,球磨时间为 20h。

将经高能球磨后的合金粉进行热压烧结。热压烧结是在 ZRYS-2000真空-热压反应烧结炉中进行, 热压模具材料为高强石墨, 热压工艺为 1250°C / 0.5h, 热压过程中先抽真空至 5×10⁻² Pa后, 再进行 加热, 加热至 1250°C后再施加压 45MPa压力, 保温 保压 0 5h后, 卸压, 试样随炉冷却至室温后取出。

1.3 氧化实验方法

高温氧化实验在 SX 2-10-13 箱式电阻炉中进 行。氧化前,先将球磨 + 热压制备的 ϕ 14mm × 7mm 试样经 15[°], 120[°]水砂纸打磨平整后,接着用丙酮 清洗并烘干,然后放入预先灼烧恒重的氧化铝坩埚 中,随后一同放入大气气氛的电阻炉中进行等温氧 化实验。氧化温度分别选定 1100[°]C和 1200[°]C,分别 在达到设定氧化温度保温 1h, 3h, 5h, 11h, 25h, 36h, 60h, 84h和 100h后取出坩埚,立刻盖上盖子以防氧 化皮溅出,空冷至室温后连同坩埚一起放到电子天 平上称重。称重后样品放回炉中继续氧化,氧化实 验结束后整理数据绘制氧化增重曲线。采用 X 射 线衍射仪对氧化后试样的氧化产物进行相分析,通 过扫描电镜(SEM)及能谱(EDS)分析氧化后试样表 层的形貌组织和微区成分。

2 实验结果与分析

2.1 氧化动力学

图 1是不同 A l含量的 C + 20Nb 合金高温氧化 动力学曲线。从图 1a 中可以看出,在 1100℃氧化 时,添加 A l的合金同纯 C + 20Nb 合金相比,氧化增 重均有所下降。在氧化初期,添加 2% A l的合金同 纯 C + 20Nb 合金都出现了快速氧化的情况,单位面 积的氧化增重基本相同;当氧化时间超过 25h后,两 者的氧化增重速率有所降低,但添加 2% A l的合金 氧化增重低于纯 C + 20Nb 合金,且随着时间的延长, 差距越大。当 A l添加量达到 4% 以上时,合金的氧 化增重曲线近似成抛物线规律。氧化 100h后,添加 4% A l的合金氧化增重仅为纯 C + 20Nb 合金的 1/3 合金的抗氧化能力得到了明显的提高;进一步增加 A l含量,合金的抗氧化性提高程度不大。



图 1 不同 A 1含量的 C + 20N b 合金的恒温氧化动力学曲线 1100°C (a)和 1200°C (b) Fig 1 Oxidation kinetic curves for C + 20N b albys containing different A l content exposed in air at 1100°C (a) and 1200°C (b)

从图 1b可以看出,在 1200°C下,添加 2% A 的 合金的氧化增重略低于纯 C+20Nb合金,当 A l含量 达到 4% 以上时,合金的氧化曲线近似成抛物线规 律,随着 A l含量的添加,合金的抗氧化性逐渐提高。 当 A l含量达到 30% 时,合金的氧化增重约为纯 C+ 20Nb合金的 1/3。而且,在实验过程中,纯 C+20Nb 合金氧化膜脱落严重。各合金在 1100°C和 1200°C 氧化 100h后的氧化膜脱落量如表 2所示。从表 2 可以看出,添加 A 的合金比纯 C+20Nb合金的氧化 膜剥落量都有明显降低,且随着 A l含量的增加,氧 化膜剥落量逐渐降低。特别是在 1100°C氧化后,添 加 2% A 的合金的氧化膜剥落量就比纯 Cr-20Nb合 金降低了近 1个数量级,氧化膜的抗剥落性能有了 明显提高。

表 2 各成分合金在 1100°C和 1200°C氧化 100h后的氧化膜脱落量 (mg/cm²)

Table 2 The amount of the spalled oxides of different albys after oxidation at 1100° C and 1200° C (mg/om²)

A lby composition	1100°C	1200°C
C r -20N b	59.52	88.55
C + 20N b-2A l	9. 63	34.53
C F 20N b-4A 1	7.79	30.70
Cr-20Nb-12A l	2 83	14.67
Cr-20Nb-30A l	2 13	10.13

2 2 氧化产物的 XRD分析

图 2为 C ⊨ 20Nb–4A l和 C ⊨ 20Nb–12A l合金在 1100℃氧化 100h后脱落氧化膜的 XRD 图谱。从图 2可以看出,两种合金的氧化产物中都含有 C ⊵O₃



和 CrNbO₄。不同的是, C+20Nb-12A l合金脱落氧化 膜中还有复合型化合物 A NbO₄, 而 C+20Nb-4A l合 金的氧化产物中是否含有 A NbO₄, 需要通过进一步 分析。



图 2 不同 A l含量的 Cr-20Nb合金在 1100℃氧化 100h后脱落氧化膜的 XRD谱 Fig 2 XRD patterns of the spalled oxides of Cr-20Nb containing different A l content after oxidation at 1100℃ for 100h (a) Cr-20Nb-4A l (b) Cr-20Nb-12A l

2 3 氧化膜横截面形貌及能谱分析

图 3为 C F20Nb-4A l和 CF20Nb-12A1合金在 1100°C氧化 100h后的横截面形貌及能谱分析结果。 从图 3a可以看出, CF20Nb-4A1合金的氧化膜由外 氧化层和内氧化层构成, 内氧化层与基体的结合较 为紧密, 外氧化层出现由于热应力导致的局部开裂 的现象。从相应的能谱图上可以看出, 内氧化层中 基本由 Cr和 O 组成, 结合相应氧化产物的 XRD图 谱, 可以判断成分为 CFO3。外氧化层中主要由 Cr Nb, O元素组成, 结合相应氧化产物的 XRD图谱, 可判断成分为 CFO4 复合氧化物, 此外, 外氧化层 还含少量 A1所以可以推断, 其氧化产物中含有 A1 的氧化物, 而相应脱落氧化膜的 XRD 图谱之所以检 测不到 A 的氧化物, 是因为合金中 A 1的含量不高 以致脱落氧化膜中 A 1的氧化物过少。结合图 2的 分析结果, 可以推断此氧化物为 A NbO4。

由于未添加 A1的 C r-20N b合金氧化后也含有 C r_2O_3 和 CrN bO₄(XRD 图谱略),因此添加 4% A i的 合金氧化后形成的 A NbO₄ 复合氧化物,可能就是 C r-20N b-4A l合金抗氧化性明显提高的原因。因为 C r-20N b 是生成 C r_2O_3 膜的合金,由 C r-O 体系在 1250K 下挥发性物质的热力学平衡图,在高氧分压 时,由于 C r_2O_3 膜与气相界面处形成很高的 CrO₃ 蒸 气压, C r_2O_3 膜会因 C O_3 的挥发而变薄,此挥发反应 使氧化膜与基体之间产生很大的 C r的蒸气压,使氧 化膜与基体分离^[10],因此,氧化膜容易剥落,抗氧化 性大大下降。而添加 4% A l后,由于形成的 A NbO₄ 复合氧化物分布于外氧化层中,可以有效阻碍 0向 合金内部扩散,并且在一定程度上抑制了氧化铬的 挥发反应,因此氧化膜的抗剥落性能得到明显改善, 抗氧化性大大提高。

图 3b为 Cr-20Nb-12A l合金经 1100℃等温氧化 100h后的表面氧化膜横截面形貌及能谱分析结果。 从图 3b可以看出, Cr-20Nb-12A l合金的氧化膜是由 四层氧化层构成的。同图 3a相比, 内氧化层与基体 的结合紧密, 各氧化层的致密性也有了明显改善。

从相应的能谱分析图上可以看出,氧化膜的最 外层是一高 C_r高 N_b 低 A l的区域,可以推测其成 分主要为 CNbO₄、少量 A NbO₄,并且 A NbO₄ 的绝 对浓度明显高于 Cr=20Nb-4A l合金氧化膜最外层 A NbO₄ 的绝对浓度;次外层主要含 Cr和 O,推测其 成分为 Cr₂O₃;第三层的 A l含量相比最外层有所提 高, Cr含量则相反,可推测成分主要为 A NbO₄ 和 C N bO₄;最内层主要含 Cr和 O,推测其成分为 Cr₂O₃。

从图 3b还可以看出,在氧化膜中,间隔地形成 两层致密的含 A NbO4 的氧化层,它们与各自氧化 层下面的 C P2O3 层结合十分紧密,这种特殊的结构, 进一步抑制了 C P2O3 的挥发反应,大大增强了氧化 膜的抗剥落性,氧化结束后比 C P2ON b-4A l合金的 氧化膜剥落量减少了 2倍。氧化膜抗剥落性能好的 合金与生成同样氧化物的氧化膜的合金相比,其抗 循环氧化性更好^[11]。



图 3 1100°C氧化 100h后合金的横截面形貌和元素线性能谱分析

Fig 3 SEM m icrographs and element linear analyses of the cross section of the albys at 1100°C after 100h exposure (a) C = 20N b-4A l (b) C = 20N b-12A l

图 4为 C+20Nb-12A l合金在 1200℃氧化 100h 后的表面氧化膜横断层的扫描电镜形貌及元素线性 能谱分析。可以看出,氧化膜只有一层氧化层构成, 与基体结合紧密。从相应的能谱图上可以发现,氧 化层基本由 Cr和 O组成,且含有少量的 A1和 Nb, 可以确定成分主要为 C_PO₃,并有少量的 A1和 Nb, 可以确定成分主要为 C_PO₃,并有少量的 ANbO₄分 布在氧化层中。氧化层中的 A NbO₄ 具有阻碍 O元 素扩散的作用,而且在一定程度上抑制了 C_PO₃的 挥发。从表 2可以看出,1200℃氧化下,C+20Nb-12A l合金的氧化膜剥落量比纯 C+20Nb-6金降低 了近 2倍,说明 C+20Nb-12A l合金氧化膜的抗剥落 性能明显改善,这一点与图 4中氧化膜与基体的结 合情况是相吻合的,因此抗氧化性大大提高。



- 图 4 1200℃氧化 100h后 C+20Nb-12A l氧化膜横截面 形貌和元素线性能谱分析
 - Fig 4 SEM micrographs and element linear analyses of the cross section of the scale of Cr=20Nb-12Al alby at 1200°C after 100h exposure
- 3 结论

 (1) 不同 A l含量的 C ⊬20Nb合金氧化增重均 近似于抛物线规律,随着 A l含量的增加,合金的抗 氧化性能得到提高;当 A l含量达到 12a% 时,合金 在 1100℃和 1200℃氧化 100h后的氧化增重分别为 纯 C ⊬20Nb的 1/3和 1/2。

(2)合金元素 Al能明显地改善 Cr-20Nb氧化膜

的粘附性,随着 A1含量的增加,氧化膜抗剥落性越 好;当 A1含量达到 12a% 时,合金在 1100℃和 1200℃氧化 100h后的氧化膜脱落量分别为纯 Cr-20Nb的 1/30和 1/6

(3)合金元素 A1能够促进合金氧化时生成 A1 NbO4,抑制 CEO3 的挥发,从而改善氧化膜的致密 性,降低氧化速率,并能提高氧化膜的粘附性。

参考文献:

- [1] TAKA SUG I T, HANADA S, YO SH IDA M. H igh tem perature m echanical properties of C15 Laves phase C r₂Nb interm etallics
 [J]. M ater Sci Eng(A), 1995, 192~193(2): 805-810
- [2] DAVID L Davidson, CHAN K S, ANTON D L The effects on fracture toughness of ductile-phase composition and morphology in Nb-Cr-T i and Nb-Si *in-situ* composites [J]. M etallM aterT mns(A), 1996 27 (10): 3007-3018
- [3] BRADY M P, ZHU JH, LU C T, et al Oxidation resistance and mechanical properties of Laves phase reinforced Crin-situ composition [J]. In term etallics 2000(8): 1111 1118
- [4] 张永刚, 韩雅芳, 陈国良, 等. 金属间化合物结构材料[M].北京: 国防工业出版社, 2001: 932-936
- [5] 郑海忠,鲁世强,王克鲁. Laves相 NbCr₂高温抗氧化性
 研究的进展 [J]. 腐蚀科学与防护技术,2007,19(6):
 427-431.
- [6] LU C T, ZHU JH, BRADY M P, et al. Physicalmetallugy and mechanical properties of transition-metal Laves phase alloys[J]. In termetallics 2000 8(9~11): 1119-1129
- [7]郑海忠, 鲁世强, 祝建业, 等. 合金元素 Al对 Laves相 NbCr₂显微组织及断裂韧性的影响[J]. 稀有金属与工程, 2009, 38(1): 80-85.
- [8] ZHENG Hai-zhong, LU Shi-qiang ZHU Jian-ye, et al. Effect of A1 additions on the oxidation behavior of Laves phase NbC r₂ alloys at 1373 K and 1473 K[J]. International Journal of Refractory M etal and H ard M ateriak, 2009, 27

(3): 659-663.

- [9] 肖璇, 鲁世强, 马燕青. MA和软第二相对 Cr/Cr₂Nb复合材料组织与性能的影响[J]. 稀有金属材料与工程, 2008, 37(1): 119-124.
- [10] 杨德钧, 沈卓身. 金属腐蚀学[M]. 北京:冶金工业出版社, 1998 9-11.
- [11] LANG E Coating for high temperature applications[M]. New York Applied Science Publishers, 1983 1-13.

Effect of A l on H igh Temperature Oxidation Resistance of Cr-20Nb A lloy

HUANG Y i, LU Shi-qiang, ZH ENG H ai-zhong

(Department of Material Science and Engineering Nanchang Hangkong University, Nanchang 330063, China)

Abstract The influence of A l on the high temperature oxidation of C \approx 20N b albys, which were fabricated by mechanical alby and hot press, has been studied at 1100°C and 1200°C in air respectively. The results indicate that the proper addition of A l promote the formation of A N hO₄ complex oxide which retard the volatilization of Cr₂O₃ scales. Thus the compactability of Cr₂O₃ scales and the adherence of the oxide scale are improved, which lead to the oxidation resistance remarkably improved. The results also show that the oxidation kinetics of Cr₂ON b alloys with different A l content is similar to parabolic kw.

Keywords Cr-20Nb albys, Al addition, high temperature oxidation resistance