文章编号: 1001-3806(2015)04-0462-04

# 激光原位合成 TiC-TiB<sub>2</sub> / Fe 复合涂层及其抗氧化性研究

周 芳,刘其斌\*,何良华

(贵州大学 材料与冶金学院,贵阳 550025)

**摘要:**为了提高材料的高温抗氧化性,采用激光原位合成的方法制备了 TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合涂层,并进行了理论 分析和实验验证,取得了复合涂层的相组成、显微组织及抗氧化性能数据。结果表明,涂层物相主要由  $\alpha$ -Fe,TiC, TiB<sub>2</sub>和 (Fe,Cr)<sub>7</sub>C<sub>3</sub>等组成,细小的方块状 TiC 颗粒和长条状 TiB<sub>2</sub>均匀弥散分布于涂层基体上。经 600℃ 恒温氧化 60h 后,TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合涂层表面形成了连续致密的氧化膜,其主要由细小的 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>,(Cr,Fe)<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、金红 石型 TiO<sub>2</sub> 以及 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>等球状颗粒组成,颗粒排列紧密,各氧化物形成热力学条件是满足的。复合涂层在 600℃ 的恒 温氧化动力学曲线呈抛物线型,在最初的 10h 内氧化增重速度较快,之后曲线趋于平缓。60h 后其增重仅为 0.75mg/cm<sup>2</sup>,抗氧化性能约是半钢的 15 倍。此研究结果对提高材料高温抗氧化性有一定的指导意义。

doi:10.7510/jgjs.issn.1001-3806.2015.04.007

## Study on laser in-situ synthesized $TiC-TiB_2/Fe$ composite coating and its oxidation resistance

ZHOU Fang, LIU Qibin, HE Lianghua

(School of Materials and Metallurgy, Guizhou University, Guiyang 550025, China)

Abstract: In order to improve the high-temperature oxidation resistance of materials, TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe composite coating was in-situ synthesized by laser cladding. The data of phase, microstructure and oxidation resistance of composite coating were obtained after theoretical analysis and experimental verification. The results indicate that the phases of composite coating are mainly composed of  $\alpha$ -Fe, TiC, TiB<sub>2</sub> and (Fe, Cr)<sub>7</sub>C<sub>3</sub> etc. The fine block-shaped TiC particles and strip-shaped TiB<sub>2</sub> disperse on the coating substrate uniformly. The continuous and compact oxidation film is formed on the surface of TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe composite coating after being oxidized isothermally at 600 °C for 60h. The oxidation film consists of fine and spherical oxides such as Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>, (Cr, Fe)<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, rutile TiO<sub>2</sub> and Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> and so on, arranged closely. Thermodynamic conditions of oxide formation are satisfied. The oxidation kinetic curve of composite coating at constant temperature of 600°C is parabolic. The rate of oxidation weight gain is much higher during the initial 10h, and then becomes slower gradually. The oxidation weight gain is 0.75mg/cm<sup>2</sup> after being oxidized for 60h. The oxidation resistance of composite coating is 15 times higher than that of semi-steel. The results have some guiding significance to improve the high-temperature oxidation resistance of materials.

Key words: laser technique; composite coating; in-situ synthesis; oxidation resistance

## 引 言

热轧辊是钢铁生产中的主要部件,其质量和使用 寿命直接影响到冶金企业的生产效率、产品质量及生 产成本。热轧时轧辊的工作条件非常恶劣,既要承受 强大的轧制力,同时又因其常与温度高达 900℃~

基金项目:贵州省教育厅自然科学研究资助项目(黔教科 (2011)044 号)

作者简介:周 芳(1974-),女,副教授,博士研究生,现主 要从事材料激光表面改性的研究。

\* 通讯联系人。E-mail: qbliu2@263.net

收稿日期:2014-07-22;收到修改稿日期:2014-09-11

1100℃的轧材接触,辊面温度可达 500℃,辊面易产生 氧化生成易脱落的氧化膜,加剧了轧辊的失效。因此, 有必要改善轧辊的抗高温氧化性能<sup>[1]</sup>。

激光熔覆原位合成金属基复合涂层常以 SiC, TiN, WC, TiC, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, TiB<sub>2</sub> 等陶瓷作为增强相, 可将陶瓷相的 高强度、高硬度、优异的高温稳定性与金属基体良好的 塑韧性有效地结合起来, 同时由于原位合成增强相的热 力学稳定性好、尺寸细小、分布均匀、界面洁净而与基体 结合良好<sup>[24]</sup>, 使涂层获得高致密度、低稀释度、细小的 组织、涂层具有高的强度、表面硬度和耐磨性能, 有效地 延长了金属材料的使用寿命, 应用前景广阔。与其它常 用陶瓷增强相相比, TiC 和 TiB<sub>2</sub> 与钢液的润湿性良好, 具有较高的熔点、硬度和弹性模量;较低的密度和优良的化学稳定性等特点,是理想的陶瓷增强相,并已获得应用<sup>[5-6]</sup>。同时,TiC和TiB<sub>2</sub>间具有良好的化学兼容性,研究表明TiB<sub>2</sub>-TiC复合陶瓷材料与单相TiB<sub>2</sub>和TiC材料比,其综合性能还可进一步提高<sup>[7]</sup>。

本文中以 Fe901-TiO<sub>2</sub>-Al-B<sub>4</sub>C-C 为反应体系,采用 激光原位合成技术在 45<sup>#</sup>钢表面制备了 TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合涂层。为了评价复合涂层的抗氧化性,选择了广 泛用作轧辊的半钢 145CrNiMoVTiRe 作为对比试样。 分析研究了涂层在 600℃恒温氧化 60h 的抗氧化性 能,从而为热轧辊的表面修复涂层成分设计提供一定 的理论指导。

### 1 试验材料与方法

熔覆基材为 100mm ×35mm ×10mm 的正火态 45<sup>#</sup>钢。 将 Fe901 和 M 合金粉末按 1:1(质量比)的比例混合后作 为熔覆粉末,粉末粒度均为 45µm ~105µm。其中,M 合金 粉末为  $r(\text{TiO}_2)$ :r(Al): $r(\text{B}_4\text{C})$ :r(C) = 3:4:0.5:1.5(摩尔 比)的混合粉末,Fe901 自熔性合金粉末成分(质量分 数 w)为:C(0.005),Si(0.012),B(0.016),Cr (0.13),Mo(0.008),其余为 Fe。混合粉末在玛瑙研钵 中充分搅拌均匀后放入 120℃的烘干箱中烘烤 2h,然后 将混合粉末预置在 45<sup>#</sup>钢基材上,预置厚度为 1mm。

采用 TJ-HL-5000 型 5kW CO<sub>2</sub> 激光器进行多道熔 覆,功率 P = 1.8kW,扫描速率 v = 4mm/s,光斑直径 D = 3mm,搭接率  $\mu = 30\%$ 。采用 SYX-6-13 箱式电阻 炉,在静止空气中进行恒温氧化实验,加热温度为 600℃,氧化时间为 60h,每隔 10h 称重一次。对于金 属材料,其氧化程度常用单位面积上的增重量  $\Delta G$ (mg/cm<sup>2</sup>)来表示。用 OLYMPUS-GX51 型金相显微镜 和 JSM-5000 扫描电镜(带有能谱仪)研究涂层及其表 面氧化膜的组织和微区成分,通过 D/Max-2200 型 (Cu/kα) XRD 分析涂层及其表面氧化膜的物相结构, 管压 45kV,管流 40mA。

#### 2 试验结果与分析

#### 2.1 涂层物相分析

激光熔覆复合涂层的物相分析结果如图 1 所示, 涂层的物相主要由 α-Fe, TiC, TiB<sub>2</sub> 和(Fe, Cr)<sub>7</sub>C<sub>3</sub> 构 成,没有发现 TiO<sub>2</sub>, B<sub>4</sub>C, Al 及 C 等原料粉末的衍射峰, 说明这些原料在激光熔覆过程中已大部分发生分解与 合成反应,形成了新相 TiC 和 TiB<sub>2</sub>。X 射线衍射(Xray diffraction, XRD)也未能检测出 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的衍射峰,这 是由于在激光熔覆熔池的对流搅动过程中,密度低、与 钢基体润湿性差的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 易上浮于熔池表面以浮渣形



式排出,使得涂层中 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的含量较低所致<sup>[8]</sup>。

#### 2.2 涂层显微组织

涂层组织细小、致密、无气孔、裂纹等缺陷。涂层 与基材呈冶金结合,二者间存在明显的白亮带。从涂 层的结合区到表层,依次出现胞状晶、树枝晶和等轴 晶。但树枝晶不明显,所占比例不大(见图 2a)。进一 步观察其扫描电镜(scan electron microscopy, SEM)形 貌(见图 2b)可发现,其涂层中有大量弥散分布的黑色 块状颗粒和白色长条。由参考文献<sup>[9-10]</sup>可知,在面心 立方的 TiC 结构中,C 原子填充于八面体间隙位置,Ti 和 C 原子呈中心对称结构,导致 TiC 形核时,由于对称 晶面上的生长速度相同而易形成对称结构。密排六方 结构的 TiB,在长大时易沿 c 轴方向择优生长,形成以 六边形面为表面的晶体,在微观组织形貌上多呈现长 条状或棒状。笔者已在参考文献[8]中分析了块状黑 色颗粒和白色长条形分别为激光熔覆过程中反应生成 的 TiC 及 TiB<sub>2</sub>,这里不再赘述。它们的熔点均很高,在 冷却过程中优先形成,并作为异质核心,促进细小等轴 晶的生成,阻碍树枝晶在热流方向的单向延伸,使得涂 层组织中方向性明显的树枝晶数量减少。



Fig. 2 Microstructure of composite coating

## 激光技术

#### 2.3 涂层抗氧化性分析

图 3a 和图 3b 分别为 145CrNiMoVTiRe 半钢及激 光熔覆复合涂层的高温氧化动力学曲线。半钢的恒温 氧化动力学曲线近似为直线,斜率约 0. 2mg/(cm<sup>2</sup>・ h),在 600℃恒温氧化 60h 后,增重达 11. 3mg/cm<sup>2</sup>;而 激光熔覆复合涂层的恒温氧化动力学曲线基本呈抛物 线型,在最初的 10h 内氧化增重速度较快,之后曲线趋 于平缓,在 600℃恒温氧化 60h 后,其增重仅为 0.75mg/cm<sup>2</sup>,显著低于半钢的氧化失增重。



分别对半钢和激光熔覆复合涂层在 600℃ 恒温氧 化 60h 后的表面氧化膜进行 SEM 形貌观察,如图 4 所 示。可以看出半钢表面的氧化膜疏松,出现了裂纹及剥 落(见图 4a),氧化膜表面很不平整,氧化膜主要由颗粒 状氧化物组成(见图 4b 左上部),但在出现剥落的氧化 膜周围区域出现了大量卷起的氧化皮及针状物(见图 4b 右下部及插图),这种结构的氧化膜结合强度很差, 在外力冲击磨擦作用下易出现开裂及剥落,氧化膜致密 性较差。能谱(energy dispersive spectrum, EDS)分析表 明,该氧化膜主要含有 Fe 和 O 元素,其中 O 的原子数 分数为 0.5907,Fe 的原子数分数为 0.3993,比例为 3:2, 可以判断,其氧化膜成分主要为 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>。

激光熔覆复合涂层的氧化膜则致密、平整,无明显 的孔洞及裂纹(见图 4c)。涂层氧化膜由细小的球状 颗粒组成,颗粒排列紧密,几乎不留空隙,形成了连续 性良好的致密氧化膜(见图 4d)。对其表面氧化膜进 行 EDS 能谱分析表明它们主要含有 Fe,O,Ti,Cr,Si, Al 等元素。结合激光熔覆涂层表面氧化膜的 XRD 图



Fig. 4 SEM images of the oxidation films a,b—semi-steel c,d—composite coating

谱(见图 5),说明涂层表面氧化膜主要由  $\alpha$ -Fe,Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>,(Cr,Fe)<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、金红石型 TiO<sub>2</sub> 以及 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 组成,物相检测中未发现 TiC,TiB<sub>2</sub> 的存在,表明在 600℃ 恒温氧化 60h 后,涂层表面的 TiC 和 TiB<sub>2</sub> 已发生氧化 生成了金红石型 TiO<sub>2</sub>。

激光熔覆 TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合涂层在 600℃恒温氧 化 60h 过程中,会发生如表 1 中所示的各种氧化反应, 由参考文献[11]中可计算出以 1mol O<sub>2</sub> 作为标准时, 各反应的标准反应吉布斯自由能  $\Delta G_r^{\theta}$ ,其值均为负 值,说明此时各反应都有可能进行。同时还可根据它 们的高低判断出各物质氧化的顺序:反应(1) >反应 (2) >反应(3) >反应(4) >反应(5) >反应(6) >反 应(7) >反应(8)。因此,固溶于基体中的 Al 优先与 氧发生反应生成 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>;随后依次发生 TiB<sub>2</sub>,Cr,Cr<sub>7</sub>C<sub>3</sub>, TiC 以及 Fe 的氧化反应,生成相应的氧化物 TiO<sub>2</sub>,



Fig. 5 XRD pattern of oxidation film on composite coating Table 1 Oxidation reactions and their value of standard Gibbs free energy

number	chemical equations	$\Delta G_T^{\theta} / (\mathrm{kJ}\cdot\mathrm{mol}^{-1})$
(1)	$\frac{4}{3}\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \frac{2}{3}\text{Al}_2\text{O}_3$	-934.45
(2)	$\frac{2}{5} \operatorname{TiB}_2 + \operatorname{O}_2 \rightarrow \frac{2}{5} \operatorname{TiO}_2 + \frac{2}{5} \operatorname{B}_2 \operatorname{O}_3$	-607.34
(3)	$\frac{4}{3}\mathrm{Cr} + \mathrm{O}_2 \rightarrow \frac{2}{3}\mathrm{Cr}_2\mathrm{O}_3$	- 597.84
(4)	$\frac{4}{27} \operatorname{Cr}_7 \operatorname{C}_3 + \operatorname{O}_2 \longrightarrow \frac{14}{27} \operatorname{Cr}_2 \operatorname{O}_3 + \frac{6}{27} \operatorname{CO}_2$	- 520.44
(5)	$\frac{1}{2} \operatorname{TiC} + \operatorname{O}_2 \rightarrow \frac{1}{2} \operatorname{TiO}_2 + \frac{1}{2} \operatorname{CO}_2 \uparrow$	- 503.02
(6)	$2Fe + O_2 \rightarrow 2FeO$	- 429.79
(7)	$\frac{4}{3} \text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \frac{2}{3} \text{Fe}_2 \text{O}_3$	- 395.63

 $Cr_2O_3$ , FeO 及 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 等, C 发生反应后以 CO<sub>2</sub> 气体的 形式释放出去。XRD 结果中没有发现 B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 晶相的存 在,这可能是由于 B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的熔点  $T_m$  低( $T_m = 550$ ℃), 在 600℃恒温氧化 60h 后生成的 B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 发生了挥发所致, 这与参考文献[12]中的结果是一致的。同时, FeO 和 部分 Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 还可结合形成尖晶石 FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>。

材料表面氧化膜的连续性与完整性是决定材料抗 氧化性的先决条件。可用氧化物的体积与形成该氧化 物消耗的金属的体积之比(pilling bedworth ratio, PBR) 作为判断氧化膜完整性的一个重要判据<sup>[13]</sup>。据参考 文献[13]可知, TiO<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 与(Fe, Cr)<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的 PBR 值 均在1~2之间,此时氧化膜能够完全覆盖整个合金表 面,氧化膜内受压应力,氧化物具有保护性能。而  $Fe_2O_3$ 和 FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>的 PBR 值均大于 2,氧化膜结构较疏 松,在外力作用下易破裂、剥落。这也解释了实验中 145CrNiMoVTiRe 半钢表面氧化膜中出现的裂纹及剥 落现象。激光熔覆涂层表面氧化膜中虽也含有 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 FeCr,O4,但由于还共存有 Al,O, 和 Cr,O3,使得氧化 膜的致密度和对基体的附着力大大增加,氧化膜不易 脱落,其抗氧化性将得到较大改善[14]。而且金红石型 的 TiO, 也具有良好的高温稳定性, 对提高氧化膜的质 量也起到积极作用。因而激光熔覆 TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合 涂层的抗氧化性得到明显提高。

#### 3 结 论

(1)TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合涂层为典型的激光熔覆组织,

465

与基体间呈冶金结合,无气孔、裂纹等缺陷。涂层由 α-Fe,TiC,TiB<sub>2</sub>和(Fe,Cr)<sub>7</sub>C<sub>3</sub>等组成,细小的方块状 TiC 颗粒和长条状 TiB<sub>2</sub>均匀弥散分布于涂层基体上。(2) 在 600℃恒温氧化 60h 后,激光熔覆 TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合 涂层的抗氧性动力学曲线呈抛物线型;半钢的则近似为 直线。复合涂层比半钢具有更好的高温抗氧化性能,约 是半钢的 15 倍。(3)激光熔覆 TiC-TiB<sub>2</sub>/Fe 复合涂层在 600℃恒温氧化 60h 后,表面生成了由细小的 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>,(Cr,Fe)<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、金红石型 TiO<sub>2</sub> 以及 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>等球状 颗粒组成连续致密的氧化膜。600℃恒温氧化 60h 时, 满足各氧化物形成的热力学条件。

- FU H G. Research and application of high speed steel roll [J]. China Molybdenum Industry, 2006, 30(4): 25-32 (in Chinese).
- [2] ZHANG X W, LIU H X, JIANG Y H, et al. Laser in situ synthesized TiN /Ti<sub>3</sub>Al composite coatings [J]. Acta Metallurgica Sinica, 2011, 47(8): 1086-1093 (in Chinese).
- [3] CHEN Y Y, LI W G, WU P G. In situ synthesis tungsten carbide reinforced ferrous matrix surface composites by laser cladding [J]. Heat Treatment of Metals, 2011, 36(3): 64-67(in Chinese).
- [4] ZHANG X W, LIU H X, JIANG Y H, et al. Microstructure of Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/Ti-Al composite coatings prepared by laser aluminum thermal reduction processing [J]. Journal of Inorganic Materials, 2013, 28 (9): 1033-1039(in Chinese).
- [5] WANG X H, PAN X N, DU B S, et al. Production of in situ TiB<sub>2</sub> + TiC/Fe composite coating from precursor containing B<sub>4</sub>C-TiO<sub>2</sub>-Al powders by laser cladding [J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2013,23(6): 1689-1693.
- $\begin{bmatrix} 6 \end{bmatrix} HE L H, ZHOU F, YANG H Y. Research of in situ synthesis of TiC-$ TiB<sub>2</sub> reinforced Co-based composite coating by laser cladding <math display="inline">[J].Laser Technology, 2013, 37(3): 306-309(in Chinese).
- [7] FARID A. Processing, microstructure, properties and wear behavior of in situ synthesized TiB<sub>2</sub> and TiC thick films on steel substrates [J]. Surface and Coatings Technology, 2007, 201(24): 9603-9609.
- [8] ZHOU F, ZHU T, HE L H. In-situ synthesized TiC-TiB<sub>2</sub> composite coatings prepared by laser cladding [J]. China Surface Engineering, 2013, 26(6): 29-34(in Chinese).
- [9] JIN Y X, LI Q F. Growth elements and growth habit of coordination polyhedrons of TiC crystal in titanium alloy [J]. Journal of Inorganic Materials, 2004, 19(6): 1249-1254(in Chinese).
- [10] GAO W L, ZHANG H, ZHANG E L, *et al.* Evolution characteristic of primary  $TiB_2$  solid-liquid interface morphology in solidification in TiAl-B alloys [J]. Journal of Materials Engineering, 2002(2): 19-22(in Chinese).
- [11] YE D L, HU J H. Applied thermodynamic data-sheet of inorganic substances [M]. 2nd ed. Beijing: Metallurgical Industry Press, 2002:48 (in Chinese).
- [12] ZHU C C, HAO X D, ZHANG X H, et al. Oxidation behavior of TiC-TiB<sub>2</sub> multiphase ceramics [J]. Materials Science and Technology, 2004, 12(1): 57-60 (in Chinese).
- [13] LITF. High-temperature oxidation and hot corrosion of metals [M]. Beijing; Chemical Industry Press, 2003; 52 (in Chinese).
- WANG H T, ZHANG G L, YU H S, et al. Effect of chromium, aluminum and silicon on oxidation resistance of Fe-based superalloy [J]. Journal of Materials Engineering, 2008 (12): 73-77 (in Chinese).