La₂O₃对激光熔覆铁基 JG-8 合金组织与性能的影响

王强^{1,2},杨驹¹,牛文娟¹,李洋洋¹,张康¹,毛轩¹,王永刚¹

(1. 西安建筑科技大学 冶金工程学院, 陕西 西安 710055)

(2. 西安建筑科技大学 陕西省冶金工程技术研究中心, 陕西 西安 710055)

摘 要:采用激光熔覆技术在 27SiMn 钢基体表面成功制备了不同 La₂O₃ 含量的铁基 JG-8 合金复合涂层,系统地研究了 添加 La₂O₃ 对铁基 JG-8 合金复合涂层组织及性能的影响。利用 X 射线衍射仪(XRD)和配有能谱仪(EDS)的扫描电 子显微镜(SEM)对铁基 JG-8 合金复合涂层的物相结构和显微组织进行分析测试,通过显微硬度仪和摩擦磨损试验机 对铁基 JG-8 合金复合涂层的硬度以及摩擦学性能进行分析评估。结果表明,La₂O₃的添加可有效细化组织,使晶粒由原本的柱状晶转变为细小的胞状结构。铁基 JG-8 合金复合涂层的硬度随着 La₂O₃ 含量的增加呈现先增大后减小的趋势,其中 0.8%La₂O₃ (质量分数)铁基 JG-8 合金复合涂层的硬度(HV_{0.3})(5327 MPa)最高,与未添加 La₂O₃的铁基 JG-8 涂层相比,0.8%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金复合涂层的硬度提升了 19.4%。在摩擦磨损过程中未添加 La₂O₃的铁基 JG-8 涂层 主要磨损机制为粘着磨损和疲劳磨损,0.8%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金复合涂层的主要磨损机制为磨粒磨损,0.8%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金复合涂层的体积磨损量最低,为 27SiMn 钢基体的 22.9%。

关键词:激光熔覆;铁基 JG-8 合金;La₂O₃;显微组织;摩擦学性能

中图法分类号: TG174.44 文献标识码: A 文章编号: 1002-185X(2021)06-2125-09

由于钢材具有良好的综合性能、低廉的价格等特 点,广泛应用于机械制造、冶金、石油、煤炭等行业^[1-3]。 但由于恶劣的工作环境,磨损成为钢材产品主要的失 效模式之一,钢材表面作为最先磨损的一部分材料, 其损坏最为严重^[4,5]。因此,通过表面改性技术提高钢 材的耐磨损性能得到了广大学者的关注。常见的表面 改性技术包括:热喷涂^[6]、丝材电弧喷涂^[7]、电镀^[8]、 包覆渗铝^[9]、冷喷涂^[10]等技术,由于电镀、包覆渗铝、 热喷涂这 3 项技术成本较高,操作过程复杂,制备的 涂层厚度较薄,在恶劣的工作环境下,不能有效地保 护基体材料;由于冷喷涂技术本身完全依赖粒子动能 的特点,涂层的脆性较大,韧性较差,无法满足结构 件的要求^[11];由于丝材电弧喷涂以丝材本身的性能为 主,且操作过程中的灵活性较差,不能满足复杂结构 零件的修复与再制造。

激光熔覆作为一项新型的激光表面改性技术,在 涂层的制备过程中不会产生噪音,不会对外界环境造 成污染^[12]。由于激光熔覆技术制备的涂层具有稀释率 低、结合强度高、热变形小等特点,可以显著改善涂 层的耐蚀性、耐磨性、抗氧化性等,已经广泛应用于 机械制造、石油煤炭、航空航天等领域^[12-17]。因此, 该技术已经成为近年来表面改性领域的研究热点。用 于激光熔覆的粉末主要有铁基、钴基、钛基、镍基合 金,其中,铁基合金粉末具有较高的性价比以及成分 易于调控,广泛使用在工业领域^[18,19]。但是,由于工 作环境较为苛刻,且长时间工作,涂层仍然会遭受到 较为严重的磨损。

由于稀土氧化物具有良好的物理化学性能,可用 于细化晶粒,提高微观结构的均匀性,改善涂层或复 合材料的力学性能^[20]。为了进一步提高涂层的耐磨损 性能,众多学者利用激光熔覆技术制备了金属基稀土 氧化物复合涂层。研究表明,通过添加 Y₂O₃、CeO₂ 和 La₂O₃等稀土氧化物颗粒,可以有效改善镍基、钴 基和钛基等合金涂层的显微组织,提升涂层的硬度、 耐腐蚀性和耐磨性等力学性能^[21-25]。由于 La₂O₃颗粒 中的 La 是典型的晶界偏析元素和表面活性元素,具有 钉扎效应,可抑制晶粒的生长,达到细化晶粒的效果, 同时提高涂层或复合材料的显微组织均匀性和表面硬 度,改善其摩擦学性能。因此,本研究利用激光熔覆 技术,在 27SiMn 钢基体表面制备了不同 La₂O₃含量 的铁基 JG-8 合金复合涂层,研究 La₂O₃的添加对铁基 JG-8 合金复合涂层组织结构以及摩擦学性能的影响机理。

收稿日期: 2020-06-15

基金项目: 国家自然科学基金 (51801143); 陕西省自然科学基金 (2017JZ012); 陕西省教育厅专项 (18JK0445)

作者简介: 王 强, 男, 1984 年生, 博士, 教授, 西安建筑科技大学冶金工程学院, 陕西 西安 710055, E-mail: qiang.wang@xauat.edu.cn

1 实 验

选用 27SiMn 钢作为基体材料,利用线切割技术 将 27SiMn 钢制成 100 mm×50 mm×10 mm 的薄板。然 后,将 27SiMn 钢薄板抛光至镜面,并采用乙醇对 27SiMn 钢基板表面进行超声波清洗。

选用通过气雾化法制备的铁基 JG-8 合金粉末作 为激光熔覆的原材料,化学成分由表 1 所示。图 1a 中铁基 JG-8 合金粉末以光泽的球形粉末为主。图 1b 所示为使用 Bettersize2600 激光粒度分布仪(湿法)对粉 末的粒径进行测量,粉末的中粒径为 126.6 µm。图 1c 为氧化镧粉末的形貌。氧化镧粉末的添加量分别为 0.4%、0.8%与 1.2%。图 1d 为氧化镧的添加量为 0.8% 的铁基复合粉末形貌。

在熔覆前,首先将铁基 JG-8 合金粉末和氧化镧粉 末静置于 709-2GS 电热鼓风干燥箱中进行干燥处理, 干燥温度为 70 ℃,干燥时间为 6 h。再使用 DFX-200 型滚筒混合机将氧化镧粉末与铁基合金粉末进行混合, 筒体转速 10 r/min,混合时间为 60 min。

使用激光熔覆设备 LC4000 制备复合涂层,采用 高纯 N₂为工作气体,Ar 为保护气体,表 2 列出了 LC 的工艺参数。图 2 为激光熔覆的示意图,在激光熔覆 作业中,基体材料固定于夹持装具,机器人 MOTOMAN-AR1440 控制激光熔覆头和光路系统进行 移动作业。

使用配有能谱(EDS)分析仪的 Gemini SEM 500 型场发射扫描电子显微镜分析铁基 JG-8 合金复合涂 层的微观组织及摩擦磨损形貌。利用 D8 ADVANCE 型 X 射线衍射仪分析铁基 JG-8 合金复合涂层的物相 组成,具体参数如下:铜靶(Cu Kα, λ=0.154 056 nm), 工作电压 40 kV,电流 40 mA,扫描速度为 6 %min, 衍射范围为 10 ~80 °。使用 HVS-1000 硬度计进行显微 硬度测试,载荷设置为 300 g,保载时间为 30 s,从涂 层开始自上而下进行测试,压痕间隔为 100 μm。

使用 MS-T3001 型球-盘式摩擦磨损仪对基体、铁基 JG-8 合金复合涂层在室温条件下进行摩擦磨损实验。进行实验前先将涂层的摩擦面抛光至镜面状态,然后将试样放入无水乙醇中利用超声波清洗机清洗30 min。具体参数如下:选用直径为6 mm 的 GCr15

表 1 铁基合金粉末的化学成分

Table 1 Chemical composition of Fe-based JG-8 alloy powder (ω /%)

		•			• •	· · ·	
Fe	Cr	Si	Ni	С	Мо	Mn	
76.14	17.59	0.55	4.57	0.31	0.51	0.33	





1000

- 图 1 铁基 JG-8 合金粉末形貌及粒度分布和 La₂O₃颗粒形貌
- Fig.1 Morphology (a) and particle size distribution (b) of
 Fe-based JG-8 alloy powder; Morphologies of La₂O₃
 particles (c) and 0.8%La₂O₃ Fe-based composite powder (d)

表 2 激光熔覆工艺参数

Feeding rate/g min ⁻¹	Scanning velocity/mm s ⁻¹	Overlap rate/%	Laser power/ kW	Laser spot diameter/ mm
20	5	50	2.0	5



图 2 激光熔覆过程示意图

Fig.2 Schematic diagram of laser cladding process

作为对磨球,磨痕半径为4 mm,法向载荷为15 N, 盘的转速为280 r/min,时间为30 min。铁基JG-8 合 金复合涂层与基体均测试3 个试样,使用光学仪器 (RTEC UP-Lambda)测量体积磨损量,使用3 个试 样的平均体积磨损量代表对应铁基JG-8 合金复合涂 层或基体在该实验条件下的最终体积磨损量。

2 结果与讨论

2.1 铁基复合涂层微观组织分析

图3为铁基复合涂层显微组织。从图3可以看出, 不同 La₂O₃ 含量的涂层显微组织有所差别。如图



图 3 不同 La₂O₃ 含量的铁基复合涂层显微组织

Fig.3 Microstructures of Fe-based composite coating with different La_2O_3 contents: (a1~a3) 0%, (b1~b3) 0.4%, (c1~c3) 0.8%, and (d1~d3) 1.2%

3a1~3a3 所示,当不添加 La₂O₃时,铁基合金涂层为激 光熔覆的典型组织,底部组织与中部组织都以粗大的 柱状晶和二次枝晶为主,柱状晶沿界面生长,宽度为 10~20 μm,长度较长^[26]。这是因为在单项热流的作用 下,熔池内部的晶粒以等轴晶优先向上生长,同时抑 制相邻枝晶的生长,导致最终形成了粗大的柱状晶^[27]。

如图 3b1~3b3 所示, 当添加的 La₂O₃ 含量为 0.4% 时,涂层底部组织出现晶粒细化。紧挨界面处的晶粒 为长条形状,宽度约为5 µm,长度为10~20 µm。涂 层中部组织也由原来的柱状晶转变为胞状结构,其中 包括部分二次枝晶。如图 3c1~3c3 所示, 当添加的 La₂O₃含量为 0.8%时,涂层底部组织的细化进一步增 强,紧挨界面处的晶粒为胞状结构,尺寸大多集中在 5~10 µm, 其中包括大量的等轴晶。涂层中部组织与 0.4%La₂O₃ 涂层的中部组织相似,但未发现明显的二 次枝晶,中部组织也呈现进一步细化。分析如下:首 先,由于激光熔覆具有快速冷却的特点,在这一过程 下 La₂O₃ 的添加会增加固液界面的溶质密度与初生相 的过冷度,这会造成枝晶不同程度的断裂,因此,等 轴晶和短柱状晶的数量开始增大。而且,在快速加热 状态下的部分 La₂O₃颗粒会发生溶解,稀土元素 La 可 以通过钉扎和吸附作用成为晶界中晶体生长的活性点, 这会降低整个过程中的吉布斯自由能和晶粒生长所需 的驱动力。因此,有效地增加了成核数,进一步细化 了涂层的组织。除此之外,稀土元素 La 可以与 Fe、 Cr 和 Ni 元素形成具有高熔点的金属间化合物, 作为 非自发形核的中心促进晶粒的细化^[28-30]。

如图 3d1~3d3 所示,当添加的 La₂O₃含量为 1.2% 时,涂层底部组织细化效果减弱,出现部分柱状晶, 宽度约为 10 µm,长度约为 30 µm。涂层中部组织细 化效果与 0.8%La₂O₃涂层的中部组织相似,未发现明 显的二次枝晶与柱状晶。这是因为过量的 La₂O₃ 会在 晶界出现偏析,削弱了晶粒的细化效果,导致晶粒变 大^[31]。结果表明,随着 La₂O₃ 的含量增大到 0.8%的过 程中,涂层的细化效果逐渐增强。因此,适量的 La₂O₃ 可以显著改善涂层的显微组织。当 La₂O₃ 的含量增大 到 1.2%时,La₂O₃ 对涂层仍然有细化效果,但此含量 下的细化效果逐渐降低。因此,过量的 La₂O₃ 会削弱 对涂层的细化效果。

为研究 La₂O₃ 的添加对相结构的影响,对不同 La₂O₃含量的铁基复合涂层进行 XRD 物相和 EDS 能谱 分析。图 4 为不同氧化镧含量涂层的 XRD 图谱。可 以看出,涂层包括 Fe-Cr、(Fe, Ni)、Ni-Cr-Fe 等物相, La₂O₃ 的添加没有产生新的物相。未能在图中标示出 氧化镧的峰,是因为氧化镧的含量过小,超过了 XRD

的检测范围。

图 3a3、3b3、3c3、3d3 展示了 0%、0.4%、0.8% 和 1.2%La₂O₃ 铁基复合涂层的高倍 SEM 照片,并做 EDS 分析,结果如表 3 所示。对于未添加 La₂O₃的铁 基涂层(A 点),共晶组织(B 点)中的 Fe 元素含量降低 27%, Cr 元素含量增长 106%, C 元素含量增长 37%, Ni 元素含量基本稳定不变。

对于 0.4%La₂O₃ 铁基复合涂层,共晶组织(D 点) 中的 Fe 元素含量降低 8%,Cr 元素含量增长 28%,C 元素含量增长 14%,Ni 元素含量基本稳定不变,并在 共晶组织中检测到含量较低的 La 元素。对于 0.8%La₂O₃铁基复合涂层,共晶组织(F 点)中的 Fe 元 素含量降低 20%,Cr 元素含量增长 75%,C 与 Ni 元 素含量基本稳定不变。在晶粒内部(E 点)检测到含量较 低的 La 元素,在共晶组织中检测到含量较高的 La 元 素。对于 1.2%La₂O₃ 铁基复合涂层,共晶组织(H 点)



图 4 不同 La₂O₃ 含量的涂层 XRD 图谱

Fig.4 XRD patterns of the coating with different La₂O₃ contents

表 3 图 3a3~3d3 标记区域的 EDS 分析结果

Table 3	EDS analysis	results of	' points	marked	l in
---------	--------------	------------	----------	--------	------

Fig.3a3~3d3 (ω/%)

		0					
Point	Fe	Cr	С	Ni	0	Si	La
А	68.6	12.1	16.1	2.1	0.1	0.9	-
В	50.2	25.0	22.1	2.3	0.1	-	-
С	73.6	17.1	5.4	2.3	0.7	0.7	-
D	67.6	22.0	6.2	2.5	0.3	0.6	0.1
Е	61.8	14.2	21.3	2.5	0.1	-	0.1
F	49.0	24.9	21.3	3.8	0.2	-	0.5
G	69.4	16.2	9.1	3.6	0.6	0.9	0.2
Н	61.3	27.2	7.5	2.7	0.4	-	0.7

中的 Fe 元素含量降低 8%, Cr 元素含量增长 32%, C 元素含量增长 12%, Ni 元素含量基本稳定不变,在晶 粒内部(G 点)检测到含量较低的 La 元素,在共晶组织 中检测到含量更高的 La 元素。分析如下:晶粒内部主 要为奥氏体, Fe 元素含量较高。由于 Fe、Ni 和 Cr 元 素原子质量接近,共晶组织中的 Ni、Cr 元素可填充其 空位形成 Fe-Cr、Ni-Cr-Fe、(Fe, Ni)固溶体, Fe 元素 含量减少。由于 La 是典型的表面活性元素, La₂O₃是 具有高熔点(2315 ℃)的稳定化合物,这会使涂层中 存在 La 元素的化合物和未熔化的 La₂O₃颗粒,这些化 合物与 La₂O₃颗粒会成为异质形核点,有助于细化涂 层的组织。除此之外,由于 La 是典型的晶界偏析元 素,未熔化的 La₂O₃颗粒和包含 La 元素的化合物倾向 于在晶界析出,具有钉扎和拖动作用,这也会限制晶 粒的运动和抑制晶粒的进一步生长^[29]。

在 EDS 测试结果中 C 含量较高,一方面因为富集的 C 元素可能与 Cr 元素形成 Cr₇C₃,这一碳化物的形成有助于提升涂层的硬度^[25];另一方面,EDS 测试难以对 C、O、N 等轻元素做出精准的分析,最终导致 C 元素的测试结果可能偏高。

2.2 涂层显微硬度分析

图 5 为 0%、0.4%、0.8%和 1.2%La₂O₃ 铁基复合 涂层沿层深方向的显微硬度分布曲线。结果表明,涂 层的显微硬度明显高于基体(1700 MPa),且添加 La₂O₃ 可显著提升涂层的硬度。0%、0.4%、0.8%和 1.2%La₂O₃ 铁基复合涂层的平均硬度(HV_{0.3})分别为 4458、4749、 5327 和 4926 MPa。其中 0.8%La₂O₃ 铁基复合涂层的平 均硬度最高,为基体材料的 3.1 倍,相比于未添加 La₂O₃ 的涂层, 0.8%La₂O₃ 涂层的平均硬度提升了 19.4%。







随着 La₂O₃ 含量的增加,涂层硬度呈现先增大后 减小的趋势。涂层硬度增加的主要原因分析如下: (1)La₂O₃颗粒分散分布在凝固组织中,这有利于增 加凝固组织中的成核中心,阻碍晶粒的生长,达到细 化晶粒的目的,起到强化作用来提高涂层的显微硬度。 (2)由于本身就具有高强度与高硬度的 La₂O₃颗粒, 通过分散强化效果提高涂层的硬度。(3)La₂O₃颗粒 可以引起凝固组织发生晶格畸变,增大微观应力,阻 碍位错滑移,进一步提高涂层的硬度^[32]。1.2%La₂O₃ 铁 基 复 合 涂 层 硬 度 有 所 下 降 , 硬 度 分 布 介 于 0.4%La₂O₃ 和 0.8%La₂O₃ 铁基复合涂层之间。这表明 过量的 La₂O₃ 会发生附聚,对涂层组织的细化效果降 低,导致涂层硬度降低^[33]。

2.3 涂层摩擦性能分析

图 6 为不同含量的 La₂O₃ 铁基复合涂层和 27SiMn 钢基体的摩擦系数(COF)测试结果。可以看出, 27SiMn 钢基体和不同含量的 La₂O₃ 铁基复合涂层的摩擦系数 曲线分为初始跑和阶段和稳定磨损阶段。对于 27SiMn 钢基体,初始跑和阶段的摩擦系数高于稳定磨损阶段 的摩擦系数。分析如下:与 27SiMn 钢基体相比,GCr15 磨球的硬度较大,在 GCr15 磨球作用于 27SiMn 钢基体的初始阶段中,两者的接触面积较小,所产生的局部应力高于 27SiMn 钢基体的屈服极限,导致磨球会 压入 27SiMn 钢基体一定的深度。

图 7 为磨球与基体作用时的示意图,因为 GCr15 磨球在载荷加载过程时,球盘静止不动,当 27SiMn 钢基体对磨球的抵抗力和载荷力达到平衡时,压入才 会停止,导致在初始跑和阶段 GCr15 磨球对 27SiMn 钢基体的压入深度 h 和阻力 f 较大。当摩擦副处于加 载阶段,27SiMn 钢基体与 GCr15 磨球保持静止不动, 加载结束后,两者的局部接触区域处于粘着状态,由



图 6 不同 La₂O₃ 含量的复合涂层与基体的摩擦系数曲线

Fig.6 Friction coefficient curves of substrate and composite coatings with different La_2O_3 contents



图 7 摩擦磨损实验过程 GCr15 磨球、基体受力示意图

Fig.7 Forces on the GCr15 ball and substrate during the friction and wear experiment

于摩擦副运动过程中需要克服粘着力 σ_f S(σ_f 为 27SiMn 钢基体的剪切应力, S 为粘结区域的面积),所以在初始跑和阶段 27SiMn 钢基体的摩擦系数较大。在 GCr15 磨球对 27SiMn 钢基体的循环运动下,摩擦副作用区域的材料逐渐发生硬化,GCr15 磨球的压入深度与粘结区域的面积逐渐减小。因此,27SiMn 钢基体的摩擦系数减小,逐渐进入稳定磨损阶段,27SiMn 钢基体的 摩擦系数最终稳定在 0.45 附近。

对于 0%、0.4%、0.8%、1.2%La₂O₃铁基复合涂层, 初始磨损阶段的摩擦系数低于稳定磨损阶段的摩擦系 数。分析如下: 在初始摩擦磨损阶段, 由于涂层的硬 度较高,GCr15 磨球与涂层表面作用时,二者接触区 域的面积较小,所产生的局部应力低于涂层的屈服极 限,所以 GCr15 磨球压入涂层的深度较浅,受到的阻 力 f 较小。但是, 经过 GCr15 磨球对涂层的循环摩擦 后,接触区域逐渐平滑,摩擦过程中的有效接触面积 逐渐增加,摩擦系数有所升高,逐渐进入稳定磨损阶 段。最终0%、0.4%、0.8%、1.2%La₂O₃铁基复合涂层 的摩擦系数分别稳定在 0.28、0.24、0.20、0.24 附近。 结果表明, 0.8%La₂O₃铁基复合涂层的摩擦系数最低, 0%La₂O₃涂层的摩擦系数最高, 0.4%和 1.2%La₂O₃涂 层的摩擦系数介于两者之间。分析如下: 随着 La₂O₃ 含量的增加,摩擦系数呈现先减小后增大的趋势。当 La₂O₃的添加量在 0%~0.8%之间时, 能显著提高成核 率,细化组织,增强涂层的强度与韧度。当 La₂O₃的 添加量为1.2%时,由于铁基复合涂层中硬质相的聚集 和不均匀分布,导致铁基复合涂层的耐磨性降低。因 此,适量的 La₂O₃ 可以有效地提高铁基复合涂层的耐 磨性,而添加过量的 La₂O₃则会削弱 La₂O₃对铁基复 合涂层耐磨性的提升效果。

图 8 为 0%、0.4%、0.8%、1.2%La₂O₃ 铁基复合涂 层和 27SiMn 钢基体的磨损体积结果。结果表明,在 27SiMn 钢基体上制备涂层可有效提升 27SiMn 钢基体 的耐磨性,0%、0.4%、0.8%、1.2%La₂O₃ 铁基复合涂 层的体积磨损量分别为 27SiMn 钢基体的 36.4%、 30.5%、22.9%、28.2%。其中 0.8%La₂O₃ 铁基复合涂 层的体积损失最小,为27SiMn钢基体的22.9%,0%La₂O₃ 铁基复合涂层的体积损失最大,0.4%、1.2%La₂O₃ 铁 基复合涂层的体积磨损介于两者之间。为进一步阐明 摩擦磨损实验过程中铁基复合涂层的磨损机理,分别 对 0%、0.4%、0.8%、1.2%La₂O₃ 铁基复合涂层和 27SiMn 钢基体的磨损形貌和机制进行研究。

图 9a1~9a2 为 27SiMn 钢基体的磨损形貌。可以 看出,在 27SiMn 钢基体表面存在犁沟和明显的粘着 剥落,主要磨损机制为疲劳磨损和粘着磨损。分析如 下:相比于 27SiMn 钢基体,GCr15 磨球的硬度较高, 在摩擦过程中会压入 27SiMn 钢基体中,并形成局部 粘着。27SiMn 钢基体亚表层的部分材料会在剪切力的 作用下发生塑性变形,位于粘着区域的部分材料会转 移到 GCr15 磨球的表面,这部分材料会导致摩擦磨损 过程中对 27SiMn 钢基体产生犁削作用,在 27SiMn 钢 基体表面形成犁沟。而且,由于 GCr15 磨球对 27SiMn 钢基体进行的循环运动,会导致部分材料发生层状剥 落,剥落的材料会在 GCr15 磨球的作用下转移到磨损 轨迹的两侧。因为剥落的材料不能保护磨损表面,所 以造成 27SiMn 钢基体的体积损失较大。

图 9b1~9b2 为 0%La₂O₃铁基涂层的磨损形貌。可 以看出,在 0%La₂O₃涂层表面存在明显的粘着剥落和 犁沟,主要磨损机制为粘着磨损与疲劳磨损。相比于 27SiMn 钢基体,0%La₂O₃涂层的磨损程度较轻,塑性 变形主要集中在磨损轨迹的两侧。分析如下:由于



图 8 不同 La₂O₃含量的复合涂层与基体的体积损失



0%La₂O₃铁基涂层的硬度较高,GCr15 磨球对0%La₂O₃ 涂层表面的压入深度较浅,0%La₂O₃ 铁基涂层表面发 生的塑性变形较轻。因此,在GCr15 磨球对0%La₂O₃ 铁基涂层的循环摩擦过程中,0%La₂O₃ 涂层的两侧出 现了明显的剥落。

图 9c1~9e2 分别为 0.4%、0.8%、1.2%La₂O₃铁基 复合涂层的磨损形貌。可以看出,在 0.4%La₂O₃铁基 复合涂层表面存在明显的犁沟,主要的磨损机制为磨



图 9 基体及涂层的磨损形貌

Fig.9 Wear trajectory topography: (a1, a2) substrate; (b1, b2) 0% La₂O₃ coating; (c1, c2) 0.4% La₂O₃ coating; (d1, d2) 0.8% La₂O₃ coating; (e1, e2) 1.2% La₂O₃ coating

粒磨损: 0.8%La₂O₃ 铁基复合涂层表面存在较轻的犁 沟以及少量的磨屑,主要的磨损机制为磨粒磨损; 1.2%La₂O₃ 铁基复合涂层表面存在大量的磨屑,并在 磨损轨迹的两侧出现轻微的粘着剥落,主要的磨损机 制为磨粒磨损和粘着磨损。结果表明,0.8%La₂O₃ 铁 基复合涂层表面的磨损程度较轻,1.2%La₂O₃ 铁基复 合涂层表面的磨损程度较重,0.4%La₂O₃ 铁基复合涂 层表面的磨损程度介于两者之间。分析如下:随着 La₂O₃ 含量的增加,铁基复合涂层表面的磨损程度呈现 先轻微后严重的趋势。当 La₂O₃ 的添加量为 0%~0.8% 时,La₂O₃ 的添加会使铁基复合涂层中的硬质相分布 均匀,有利于提升铁基复合涂层的耐磨性。当 La₂O₃ 的添加量为 1.2%时,过量的 La₂O₃ 会导致硬质相分布 不均匀,削弱 La₂O₃ 对铁基复合涂层的耐磨性的提升 效果。

3 结 论

1) 采用激光熔覆技术在 27SiMn 钢基体表面制备 了不同 La₂O₃ 含量的铁基 JG-8 合金复合涂层,均与基 体形成了良好的冶金结合。添加适量的 La₂O₃ 可以作 为异质形核中心,增加形核率,起到细化晶粒,均匀 组织的作用,使组织由粗大的柱状晶转化为尺寸较小 的胞状结构,0.8%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金复合涂层的细 化效果最为显著,过量的 La₂O₃ 会削弱细化效果。

2)随着 La₂O₃含量的增加,铁基 JG-8 合金复合 涂层的硬度呈现先增大后减小的趋势。添加适量的 La₂O₃ 可以作为硬质相均匀分散在涂层组织中,显著 提升铁基复合涂层的硬度。0.8%La₂O₃铁基 JG-8 合金 复合涂层的平均硬度(HV_{0.3})5327 MPa 最高,是 27SiMn 钢基体的3.1倍。相比于未添加 La₂O₃的涂层,0.8%La₂O₃ 涂层的平均硬度提升了 19.4%。

3) 27SiMn 钢基体和 0%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金涂层 的磨损机制为疲劳磨损和粘着磨损,0.8%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金复合涂层的磨损机制为磨粒磨损。添加适量 的 La₂O₃ 可以有效抑制摩擦磨损过程中 GCr15 磨球的 切削作用,其中 0.8%La₂O₃ 铁基 JG-8 合金复合涂层的 体积磨损量最低,为 27SiMn 钢基体的 22.9%。

参考文献 References

- [1] Lv Z, Fu H, Xing J et al. Journal of Alloys & Compounds[J], 2016, 662: 54
- [2] Findik F. Materials & Design[J], 2014, 57: 218
- [3] Ju J, Fu H G, Fu D M et al. Ironmaking & Steelmaking[J], 2018, 45(2): 176
- [4] Yang Y W, Fu H G, Ju J et al. Metallurgical Research &

Technology[J], 2017, 114(3): 314

- [5] Gong J, Zhang D, Liu C et al. Automation in Construction[J], 2019, 98: 132
- [6] Gago A, Ansar A, Wagner N et al. Expositions Mathematicae[J], 2013, 24(4): 337
- [7] Pokhmurska H, Dovhunyk V, Student M et al. Surface & Coatings Technology[J], 2002, 151: 490
- [8] Adabi M, Amadeh A A. Transactions of Nonferrous Metals Society of China[J], 2015, 25(12): 3959
- [9] Yu Z, Hass D D, Wadley H N G. Materials Science and Engineering A[J], 2005, 394(1-2): 43
- [10] Wang Q, Birbilis N, Huang H et al. Surface and Coatings Technology[J], 2013, 232: 216
- [11] Ko K H, Choi J O, Lee H et al. Materials Letters[J], 2015, 149: 40
- [12] Riveiro A, Mej ás A, Lusqui ños F et al. Surface and Coatings Technology[J], 2014, 253: 214
- [13] Telasang G, Dutta Majumdar J, Padmanabham G et al. Surface and Coatings Technology[J], 2014, 258: 1108
- [14] Wang D, Tian Z, Wang S et al. Surface and Coatings Technology[J], 2014, 254: 195
- [15] Abioye T E, Mccartney D G, Clare A T. Journal of Materials Processing Technology[J], 2015, 217: 232
- [16] Zhang H, Zou Y, Zou Z et al. Journal of Alloys and Compounds[J], 2015, 622: 62
- [17] Guo Y X, Liu Q B, Zhou F. Surface Engineering[J], 2016, 34(4): 283
- [18] Lai Q, Abrahams R, Yan W et al. Materials Science and Engineering A[J], 2017, 712: 548
- [19] Zhang Z, Yu T, Kovacevic R. Applied Surface Science[J], 2017, 410: 225
- [20] Hu C, Hou S. Coatings[J], 2017, 7(2): 30
- [21] Xu P, Tang X, Yao S et al. Journal of Materials Processing Technology[J], 2008, 208(1-3): 549
- [22] Ding L, Hu S. Surface and Coatings Technology[J], 2015, 276: 565
- [23] Ning Z, Li T, Hui G et al. Rare Metal Materials and Engineering[J], 2017, 46(8): 2092
- [24] Wang Y, Zhang Y, Liang G et al. Vacuum[J], 2020, 173: 109 148
- [25] Ren T, Zhang J, Wang D et al. Ceramics International[J], 2018, 44(12): 146 60
- [26] Lei J, Shi C, Zhou S et al. Surface and Coatings Technology[J], 2018, 334: 274
- [27] Wang K, Du D, Liu G et al. Journal of Alloys and Com-

pounds[J], 2019, 802: 373

- [28] Yanan L, Ronglu S, Wei N et al. Optics and Lasers in Engineering[J], 2019, 120: 84
- [29] Fang Y, Cui X, Cai Z et al. Journal of Rare Earths[J], 2018, 36(8): 873
- [30] Quazi M M, Fazal M A, Haseeb A S M A et al. Journal of

Rare Earths[J], 2016, 34(6): 549

- [31] Zhang T G, Zhuang H F, Zhang Q et al. Ceramics International[J], 2020, 46(9): 137 11
- [32] Yang L, Li Z, Zhang Y et al. Surface and Coatings Technology[J], 2020, 383: 125 249
- [33] Li M, Han B, Wang Y et al. Optik[J], 2017, 130: 1032

Effect of La₂O₃ on the Microstructure and Properties of Laser Cladding Fe-based JG-8 Alloy

Wang Qiang^{1,2}, Yang Ju¹, Niu Wenjuan¹, Li Yangyang¹, Zhang Kang¹, Mao Xuan¹, Wang Yonggang¹

(1. School of Metallurgical Engineering, Xi'an University of Architecture and Technology, Xi'an 710055, China)

(2. Shaanxi Research Center of Metallurgical Engineering, Xi'an University of Architecture and Technology, Xi'an 710055, China)

Abstract: Fe-based JG-8 alloy composite coatings were prepared by the laser cladding technology with different La₂O₃ contents on the surface of 27SiMn steel substrate, and the effect of adding La₂O₃ on the structure and properties of Fe-based JG-8 alloy composite coatings were systematically studied. The phase structure and microstructure of Fe-based JG-8 alloy composite coating were tested by X-ray diffractometer (XRD) and scanning electron microscope (SEM) equipped with energy spectrometer (EDS) The hardness and tribolog ical properties of the Fe-based JG-8 alloy composite coating were analyzed and evaluated by a microhardness tester and a friction and wear tester at RT. The results show that the addition of La₂O₃ content. Among them, the structure and make the crystal grains transform from the original columnar crystals to fine cellular crystals. The hardness of the Fe-based JG-8 alloy composite coating is the highest. Compared with the Fe-based JG-8 coating without La₂O₃ adding, the hardness of the Se-based JG-8 alloy composite coating increases by 19.4%. In the friction and wear process, the main wear mechanism of the Fe-based JG-8 coating without La₂O₃ is adhesive wear and fatigue wear, while the main wear mechanism of the 0.8wt% La₂O₃ Fe-based JG-8 alloy composite coating is abrasive wear. The 0.8wt% La₂O₃ Fe-based JG-8 alloy composite coating has the lowest volume wear, which is 22.9% of 27SiMn steel substrate.

Key words: laser cladding; Fe-based JG-8 alloy; La₂O₃; microstructure; tribological properties

Corresponding author: Wang Qiang, Ph. D., Professor, School of Metallurgical Engineering, Xi'an University of Architecture and Technology, Xi'an 710055, P. R. China, E-mail: qiang.wang@xauat.edu.cn