# 激光熔覆 $FeCrNiCoMnB_x$ 高熵合金 涂层的组织结构与性能

张 冲<sup>1,2</sup>,吴炳乾<sup>1</sup>,王乾廷<sup>3</sup>,陈鼎宁<sup>3</sup>,戴品强<sup>1,3</sup>

(1. 福州大学,福建 福州 350108)(2. 福建省特种设备检验研究院,福建 福州 350008)(3. 福建工程学院,福建 福州 350108)

**摘 要:**采用激光熔覆技术制备 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层,研究了硼含量对激光熔覆 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层 的组织结构、硬度和摩擦磨损性能的影响,以及硼化物中层错形成机制。结果表明:涂层均由简单 fcc 结构固溶体和硼 化物两相组成。当硼含量 *x*≤0.75 时,生成的硼化物以 (Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相为主;而当硼含量 *x*=1 时,生成大量的(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相。随着硼含量的增加,涂层中的硼化物含量增加,硬度增大,耐磨性能增强。硼化物(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相在(ī10)面存在大量堆垛 层错。硼化物中的层错是(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相通过(ī10)面的层错(滑移距离为 1/4[11ī])方式而向(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相转变而产生。 关键词:高熵合金;激光熔覆;涂层;耐磨性;硬度

近年来,高熵合金因为其具有高强度、高硬度、耐 磨、耐腐蚀和耐高温软化等特性而受到国内外学者的广 泛研究<sup>[1,2]</sup>。已报道的高熵合金文献主要是采用真空熔 炼和铸造的方法制备,制备的块体尺寸较小,而且因为 使用到材料如镍、钴、铬等比较昂贵,使得制备的材料 成本高。为了能充分发挥高熵合金的特性,同时又降低 成本,不少学者对高熵合金涂层进行了研究<sup>[3-7]</sup>。自从 2004 年 Cantor 等<sup>[8]</sup>首先报道了具有单一结构 FeCrNiCoMn 合金以来,该合金已受到广泛关注<sup>[9-18]</sup>。 FeCrNiCoMn 合金具有简单的 fcc 固溶体结构,且在 1100 ℃下保温 6 h 后仍能稳定存在<sup>[15]</sup>。该合金同时还 具有非常好的锻造特性以及低温屈服强度<sup>[18]</sup>。尽管该 合金具有这些优异的性能,但较少报道其应用于涂层方 面。此外,该合金以 fcc 结构固溶体为主,硬度较低, 这大大限制了其作为表面材料使用的寿命和范围。大量 研究表明在 Fe-Cr-Ni 合金涂层中引入硼元素可以生成 Fe<sub>2</sub>B、Cr<sub>2</sub>B 或 CrB 等硬质第二相,从而可以显著提升 涂层的力学性能[19-24]。因此,本实验尝试把硼元素作为 一个组元引入到 FeCrNiCoMn 体系合金中,并利用激 光熔覆工艺来制备  $FeCrNiCoMnB_r$  (x 表示硼元素的摩 尔比, 未标注表示 1) 高熵合金涂层, 研究硼含量变化 对 FeCrNiCoMnB<sub>r</sub>合金涂层组织结构和性能的影响。

## 1 实 验

采用预置涂层法在  $45^{*}$ 钢上面激光熔覆 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层。熔覆涂层材料按 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> (x=0.5, 0.75, 1, 1.25)摩尔配比要求,采 用纯度高于 99%的 Fe、Co、Cr、Ni 粉与硼铁、锰铁粉 混合而成,其中硼铁粉各元素的质量分数为: 20% B, 4.0% Si, 0.5% C, 0.2% P, 0.5% Al,余量 Fe;锰铁粉 为: 16.2% Fe, 0.66% C, 1.4% Si, 0.18% P, 0.02% S, 余量 Mn。将混合粉末机械研磨均匀后,涂覆在基材表 面,预置涂层厚度约为 1.5 mm。采用德国 TruDisk 2002 碟片式激光器进行激光熔覆,熔覆过程用氩气进行保 护,熔覆参数为: 氩气气压 0.2 MPa,激光功率 2 kW, 光斑直径为 6 mm, 扫描速度 3 mm/s, 搭接率 50%。

采用日本理学 D/Max Ultima III 型X射线衍射仪 (XRD)对涂层进行相结构分析。使用金相显微镜 (XJZ-6A型),SEM (S3400-II和 Nova Nano SEM 230, 装有 Oxford EDS 系统)和 TEM (JEM2010)分析涂层的 组织、结构和成分。使用 DHV-1000型显微维氏硬度计, 从基体开始,沿横截面方向测试熔覆层的显微硬度,间 距为 0.1 mm,测试载荷为 200 g,保压时间为 15 s。采 用 UMT-3 型往复摩擦试验机测试涂层在室温干摩擦条

收稿日期: 2016-09-08

基金项目: 福建省教育厅重点项目(JA11179); 福建省高校产学合作重大项目(2012H6001); 福建工程学院科研资助项目(E0600133) 作者简介: 张 冲,男, 1979年生,博士生,福州大学,福建福州 350108,电话: 0591-83734022, E-mail: Coathz@126.com

件下的耐磨性能,摩擦方式为球盘式,磨球材料为 Φ3 mm 的 WC 小球,载荷为 10 N,频率为 5 Hz,时间为 20 min。金相和 SEM 试样沿涂层横向截取,其中金相 试样表面经过研磨抛光后用王水腐蚀。XRD 和 TEM 分 析试样沿涂层高度中部平行于熔覆面切取。

## 2 结果与分析

### 2.1 涂层相结构

激光熔覆 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>涂层的 XRD 图谱如图 1。 由图可以看出, FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>涂层以 fcc 结构固溶体 为主,并存在第二相硼化物  $M_2$ B 相(M 为 Fe, Cr, Ni, Co 和 Mn)。由标准谱图可知  $M_2$ B 硼化物主要有两种结构, 一种是具有四方结构的 Fe<sub>2</sub>B、Mn<sub>2</sub>B、Co<sub>2</sub>B 和 Ni<sub>2</sub>B 相, 另一种是正交结构的 Cr<sub>2</sub>B 相 (空间群为 Fddd (70), 晶格常数 a=0.7409 nm, b=1.4712 nm 和 c=0.4250 nm)。 当 x $\leq 0.75$  时合金中有较弱的第二相衍射峰出现,因强 度较弱无法判断出现何种结构的硼化物;而当 x=1 时, 在  $2\theta\approx45^{\circ}$ 附近有较强的第二相衍射峰出现,通过与标 准谱图的比对,该衍射峰与四方结构的 Fe<sub>2</sub>B 相 (空间 群为 I4/mcm (140),晶格常数 a=0.5110 nm, b=0.5110nm 和 c=0.4249 nm)更为接近,表明生成了 Fe<sub>2</sub>B 相。 考虑到 Fe<sub>2</sub>B 相中可能还固溶其它元素,因此作者用 Fe<sub>2</sub>B 结构来表示具有四方结构的  $M_2$ B 硼化物。

#### 2.2 涂层组织形貌

图2是激光熔覆 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层截面 的金相组织照片。可见,涂层与基体的界面较为平整, 这表明涂层的稀释率较低。通过放大的显微组织照片 (图 2b),可以看出涂层与基体结合处有一条平直的 白亮层,表明涂层和基体达到了良好的冶金结合<sup>[25]</sup>。

图 3 为激光熔覆 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层的 背散射 SEM 显微组织形貌。从图可以看出,当 x=0.25 时,涂层组织形貌为树枝晶,结合 XRD 分析可知枝 晶内为初生 fcc 结构固溶体, 而枝晶间为 fcc 结构固溶 体和 M<sub>2</sub>B 相的共晶组织。当 x=0.5 时(图 3b),由于 硼含量的增加, M2B 相含量也随之增加, 使得涂层组 织基本由 fcc 结构固溶体和  $M_2$ B 相的共晶组织构成, 树枝晶状组织则消失。当 x=0.75 时,涂层由柳叶状的 初生 M<sub>2</sub>B 相及其它区域的 M<sub>2</sub>B 和 fcc 结构固溶体共晶 组成(图 3c)。随着硼含量进一步增加到 x=1,涂层组 织中的初生硼化物数量增多,同时内部出现分枝,有 向块状转变的趋势。通过对合金进行 EDS 分析可知(表 1),在fcc结构固溶体中,以Ni、Fe、Co和Mn元素 为主, 其中的 Cr 元素含量随硼元素添加量的增加逐 渐减少, 且当 x=0.75 时基本保持不变, 这说明随硼 元素添加量的增加,越来越多的 Cr 和 B 元素偏聚成 为硼化物,但当硼添加量  $x \ge 0.75$  时 Cr 元素在基体和 硼化物中基本达到平衡。然而在硼化物中富含 B、Cr 和 Fe 元素, Mn、Co 元素次之,而 Ni 元素最少,且 随着硼元素添加量的增加,Cr 元素的含量在硼化物 中却略有下降。此外,通过涂层随着硼含量变化组织 形貌的变化关系,可以确定涂层液相凝固后发生共晶 反应  $L \rightarrow M_2$ B+fcc 时硼添加的含量大致为 x=0.5。

为了进一步明确第二相硼化物的结构,利用透射 电镜对 FeCrNiCoMnB<sub>0.75</sub> 涂层进行观察和分析(图 4)。 从图 4 中可以看出硼化物分布在基体上,在其表面存 在大量贯穿整个晶粒的层错条纹。通过 SAED 分析(图 4a)可知基体为 fcc 结构固溶体,而未有层错条纹区 域则为 Fe<sub>2</sub>B 相。由于 Fe<sub>2</sub>B 相中还或多或少的固溶其



图 1 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层的 XRD 图谱 Fig.1 XRD patterns of the FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> coating



图 2 FeCrNiCoMnB<sub>0.25</sub> 涂层的光学显微组织

Fig.2 Morphologies of FeCrNiCoMnB<sub>0.25</sub> coatings: (a) macrostructure and (b) microstructure from white frame in Fig.2a



图 3 FeCrNiCoMnBx涂层的背散射 SEM/BSE 显微组织照片

Fig.3 SEM/BSE images of the FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> coating with various boron additions: (a) x=0.25, (b) x=0.5, (c) x=0.75, and (d) x=1





它元素,且Cr元素在硼化物中的含量最高(表1),因此将其表示为(Fe, Cr)<sub>2</sub>B相。图4c为层错的进一步放大照片,可见层错排列较密。对该区域进行傅里叶变换发现其衍射花样为点线状(图4c),和(Fe, Cr)<sub>2</sub>B相的衍射花样比较基本相似,只不过因层错的出现衍射斑点成为线状,这也表明该结构是(Fe, Cr)<sub>2</sub>B相发

生层错而形成。为了弄清层错的发生方式,选择单条 层错条纹进行 HRTEM 分析,并对其进行反傅立叶变 换(图 4d),其结果说明层错发生在(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相(110) 面的[110]方向,且层错是以滑移的方式形成。

研究表明 Fe-Cr-B 合金中当 Cr 含量超过一定量时 在硼化物内部就会产生大量的层错缺陷<sup>[23,26-29]</sup>,而且

表 1 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> 微区的 EDS 分析结果

| Table 1 EDS results of FeCrNiCoMnB <sub>x</sub> coatings (at%) |         |      |      |      |      |      |      |
|--|---------|------|------|------|------|------|------|
| x  | Phase   | В    | Cr   | Fe   | Co   | Ni   | Mn   |
| 0.25   | fcc     | -    | 17.5 | 26.3 | 23.1 | 18.6 | 14.5 |
| 0.5  | fcc     | -    | 10.1 | 24.0 | 20.5 | 26.2 | 19.2 |
| 0.75   | fcc     | -    | 5.5  | 19.2 | 22.7 | 30.1 | 22.4 |
|  | $M_2$ B | 37.3 | 27.6 | 13.5 | 7.2  | 5.5  | 9.0  |
| 1  | fcc     | -    | 5.7  | 25.7 | 20.2 | 30.3 | 18.1 |
|  | $M_2$ B | 38.2 | 21.2 | 17.1 | 9.8  | 3.5  | 10.3 |

文献中都把这种硼化物认为与(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 结构相似的 (Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相(JCPDS: 38-1399)<sup>[27]</sup>。因此结合本实验中 硼化物的 XRD、TEM 和 SAED 分析可推测带层错的 硼化物应是(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相。这些层错缺陷的大量存在也 导致在 XRD 中硼化物的衍射峰强度较低(图 1)。另 外从硼化物和基体之间的界面来看(图 4b),存在明 显的界面,这表明硼化物和基体并无位向关系。

Goldfarb 等<sup>[26]</sup>认为(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 的层错是(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相因固溶过量的 Cr 向(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相变时而产生,并归 纳其为"层错诱导的相变"模式。实际上除了 Cr<sub>2</sub>B 外, 还有 TiB<sup>[30]</sup>, CrB<sup>[31]</sup>和 *M*<sub>23</sub>C<sub>6</sub><sup>[32]</sup>等也存在层错现象,其 中 Kooi 等<sup>[30]</sup>报道了 TiB 中的层错也是由内部亚稳的 Bf 结构向 B27 结构转变时而形成。由于本实验中在硼 化物内仍然发现了未发生层错的(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相,这种现 象与 Goldfarb 等<sup>[26]</sup>报道的一致,因此也可用"层错诱 导的相变"模式来解释实验中层错的形成机制。尽管 Goldfarb 等<sup>[26,29]</sup>通过原子堆垛方式解释(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 和 (Cr, Fe)<sub>2</sub>B 的相互转变,但并未详细从原子尺度解释这 种转变。为此,作者尝试建立两种硼化物的原子结构 图来推导它们的变化机制。

Fe<sub>2</sub>B 和 Cr<sub>2</sub>B 晶体结构内原子的分布如图 5 所示。 从晶带轴为[001]的 Fe<sub>2</sub>B 相原子分布来看(图 5a),通 过晶体( $\bar{1}$ 10)面的一侧原子沿着[110]方向切变(滑移距 离为 1/4[110])即可以得到晶带轴为[001]的 Cr<sub>2</sub>B 原子 分布(图 5c)。但是从 Fe<sub>2</sub>B 相的另一个晶带轴 [ $\bar{1}$ 10] 来看(图 5b),则会发现要想获得 [010] 轴方向的 Cr<sub>2</sub>B 结构(图 5d),这些原子实际上应沿 [11 $\bar{1}$ ] 方向滑移, 滑移距离为 1/4[11 $\bar{1}$ ]。由此可见,通过这种原子的简 单滑移可实现 Cr<sub>2</sub>B 向 Fe<sub>2</sub>B 的转变,反之亦然。因此, 这两相的转变很容易通过 Fe<sub>2</sub>B 的 ( $\bar{1}$ 10) 面或 Cr<sub>2</sub>B 的 (040)面以层错的方式实现。实验中硼化物中层错的出 现则实际上是 (Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相通过( $\bar{1}$ 10) 面的层错(滑 移距离为 1/4[11 $\bar{1}$ ])方式向(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相转变而产生。

#### 2.3 涂层显微硬度与耐磨性能

图 6 为 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>涂层的显微硬度分布曲线。 由图 6 可知涂层硬度高于基体,且含硼量越高,涂层 硬度越高。当含硼量 *x*=1 时,硬度大幅提高。图 7 为





Fig.5 Atomic structures: (a) Fe<sub>2</sub>B (z=[001]), (b) Fe<sub>2</sub>B (z=[110]),
(c) Cr<sub>2</sub>B (z=[001]), (d) Cr<sub>2</sub>B (z=[010]) (the red arrow represents the moving direction and distance of atoms;
Cr1 and Cr2 represent two different positions of Cr atom in the Cr<sub>2</sub>B crystal structure)



图 6 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>涂层的显微硬度



FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> 涂层的平均硬度和硼化物含量与涂层 中硼添加量的关系曲线。硼化物含量的测量是通过选 取各个样品中 5 个不同视场的 SEM/BSE 组织照片 (1000×)并经过 Olycia Series Imaging Analysis 软件 测量后取平均值而得。从各个涂层中硼化物含量随硼 添加量的变化可以看出,两者基本呈现线性变化,这 与  $x \leq 0.75$  时涂层硬度的增长趋势基本一致,说明涂 层硬度的逐步增大主要与硬质相硼化物含量的增加有 关。然而当 x=1时,涂层平均硬度达到 6690 MPa,发 生了跳跃式增长,表明此时硬度的增长不仅与硼化物



图 7 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>涂层硬度和硼化物含量与 x 变化的关系

Fig.7 Mean microhardness and borides content of the FeCrNi-CoMnB<sub>x</sub> coating with various boron x additions

含量的增长有关,还与其它因素有关。

根据前面的分析可知, 硼化物  $M_2$ B 中实际上包含不同结构的(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 和(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 两相(图4b), 且生成 (Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相的多少取决于(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相发生层错的情况。当硼添加量少时 ( $x \le 0.75$ ), 在 SEM 形貌中有大量的硼化物存在, 而在 XRD 中却基本无法找到该相的衍射峰, 因此可认为(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相基本都发生层错而转变为(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相; 而当 x=1时, XRD 中已出现了(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相的衍射峰, 说明有更多的(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相未发生层错而残留。而由于两种硼化物因结构的不同, Fe<sub>2</sub>B 相的硬度值 (18 GPa) 要大于 Cr<sub>2</sub>B 相 (13 GPa)<sup>[23]</sup>, 因此当 x=1时涂层硬度的跳跃式增长除了硬质第二相含量增加有关,还与 (Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相减少,而 (Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相增多有关。

图 8 为 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>高熵合金涂层的磨损体积 与其平均硬度随硼含量变化的关系。从图中可以看出 随着涂层中硼含量的增加,涂层的硬度升高,而涂层



图 8 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub>涂层的磨损体积与平均硬度 随 x 变化关系

Fig.8 Relationships between the wear volume and average hardness of the FeCrNiCoMnB $_x$  coatings with various boron x additions





的磨损体积下降,耐磨性提高,这表明 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> 涂层的耐磨性能与硬度呈现正相关的关系,与合金的 一般规律一致<sup>[33]</sup>。图 9 为 FeCrNiCoMnB<sub>0.75</sub> 涂层的表 面磨损形貌,从磨损表面可看到涂层表面在塑性变形 后留下了波浪状纹理,同时还存在较多的剥落坑。表 层的塑形变形表明发生了粘着磨损,而表面的剥落可 能与表层塑形变形不断积累后,亚表面微裂纹的形成 和扩展有关。另外,在剥落坑的内部存在犁沟痕迹, 这主要是因为剥层磨损形成的硬质磨屑(硼化物)在 剥落坑表面发生磨粒磨损而造成。

## 3 结 论

 在 45<sup>#</sup>钢板上激光熔覆 FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> 合金涂 层具有良好的表面形貌,同时在界面上形成了冶金结 合。涂层均由简单 fcc 结构固溶体和硼化物两相构成。
 随 B 含量的增加,硼化物含量逐渐增多。当 x≤0.75 时 硼化物以(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相为主,而当 x=1 时则有大量(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相出现。

2) 通过 B 的添加,涂层硬度增大,耐磨性能增强, 显著改善了涂层的力学性能。涂层的磨损机制主要以 粘着磨损破坏为主。当 x=1 时硬度急剧升高至 6690 MPa,这主要与硼化物由(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相向(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相 转变有关。

3) 涂层硼化物中存在大量高密度层错。硼化物中的层错实际上是(Fe, Cr)<sub>2</sub>B 相通过(110)面的层错(滑移距离为1/4[111))方式而向(Cr, Fe)<sub>2</sub>B 相转变而产生。

#### 参考文献 References

- Murty B S, Yeh J, Ranganathan S. *High-entropy Alloys*[M]. London: Butterworth-Heinemann, 2014: 149
- [2] Zhang Y, Zuo T T, Tang Z et al. Prog Mater Sci[J], 2014, 61: 1
- [3] Huang C, Zhang Y, Shen J et al. Surf Coat Technol[J], 2011,

206(6): 1389

- [4] Kunce I, Polanski M, Bystrzycki J. Int J Hydrogen Energ[J], 2013, 38(27): 12 180
- [5] Qiu X, Liu C. J Alloy Compd[J], 2013, 553: 216
- [6] Ye X, Ma M, Cao Y et al. Physics Procedia[J], 2011, 12: 303
- [7] Zhang H, Pan Y, He Y. Mater Design[J], 2011, 32(4): 1910
- [8] Cantor B, Chang I T H, Knight P et al. Mater Sci Eng A[J], 2004, 375-377: 213
- [9] Zhu C, Lu Z P, Nieh T G. Acta Mater[J], 2013, 61(8): 2993
- [10] Tsai K Y, Tsai M H, Yeh J W. Acta Mater[J], 2013, 61(13): 4887
- [11] Otto F, Dlouhý A, Somsen C et al. Acta Mater[J], 2013, 61(15): 5743
- [12] He J Y, Liu W H, Wang H et al. Acta Mater[J], 2014, 62: 105
- [13] Yao M J, Pradeep K G, Tasan C C et al. Scripta Mater[J], 2014, 72-73: 5
- [14] Ji W, Wang W, Wang H et al. Intermetallics[J], 2015, 56: 24
- [15] Laurent-Brocq M, Akhatova A, Perrière L et al. Acta Mater[J], 2015, 88: 355
- [16] Otto F, Hanold N L, George E P. Intermetallics[J], 2014, 54: 39
- [17] Bhattacharjee P P, Sathiaraj G D, Zaid M et al. J Alloy Compd[J], 2014, 587: 544
- [18] Gludovatz B, Hohenwarter A, Catoor D et al. Science[J], 2014, 345(6201): 1153
- [19] Kulka M, Makuch N, Dziarski P et al. Ceram Int[J], 2014, 40(4): 6083

- [20] Do J, Lee H, Jeon C et al. Metall Mater Trans A[J], 2012, 43(7): 2237
- [21] Lee K, Son C, Kim J S et al. Mater Sci Eng A[J], 2006, 441(1-2): 291
- [22] Hemmati I, Huizenga R M, Ocel k V et al. Acta Mater[J], 2013, 61(16): 6061
- [23] Sorour A A, Chromik R R, Gauvin R et al. Mater Charact[J], 2013, 86: 127
- [24] Ma S, Xing J, Yi D et al. Surf Coat Technol[J], 2011, 205(21-22): 4902
- [25] Li R, Li Z, Huang J et al. Appl Surf Sci[J], 2012, 258(20): 7956
- [26] Goldfarb I, Kaplan W D, Ariely S et al. Philos Mag A[J], 1995, 72(4): 963
- [27] Jin H W, Rhyim Y M, Hong S G et al. Mater Sci Eng A[J], 2001, 304: 1069
- [28] Jin H W, Park C G, Kim M C. Mater Sci Eng A[J], 2001, 304: 321
- [29] Yijian L, Jian H. J Mater Sci[J], 1991, 26(10): 2833
- [30] Kooi B J, Pei Y T, De Hosson J T M. Acta Mater[J], 2003, 51(3): 831
- [31] Sun R L, Mao J F, Yang D Z. Surf Coat Technol[J], 2002, 150(2): 199
- [32] Ma S, Xing J, Fu H et al. Acta Mater[J], 2012, 60(3): 831
- [33] Hsu C, Yeh J, Chen S et al. Metall Mater Trans A[J], 2004, 35(5): 1465

## Microstructure and Properties of FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> High-Entropy Alloy Coating Prepared by Laser Cladding

Zhang Chong<sup>1,2</sup>, Wu Bingqian<sup>1</sup>, Wang Qianting<sup>3</sup>, Chen Dingning<sup>3</sup>, Dai Pinqiang<sup>1,3</sup> (1. Fuzhou University, Fuzhou 350108, China)

(2. Fujian Province Special Equipment Inspection Institute, Fuzhou 350008, China)

(3. Fujian University of Technology, Fuzhou 350108, China)

**Abstract:** A FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> high-entropy alloy coating was prepared by laser cladding on a low carbon steel substrate. The effect of boron addition on the microstructure, hardness, and wear resistance of FeCrNiCoMnB<sub>x</sub> was studied. The formation mechanism of stacking faults (SFs) in boride was analyzed. Results show that the coating has a simple fcc structure with boride precipitation. Boride precipitation is mainly the (Cr,Fe)<sub>2</sub>B phase when the boron content *x* is increased from 0.25 to 0.75. However, as the value of *x* reaches 1.0, many (Fe, Cr)<sub>2</sub>B phases are found in the boride. The volume fraction of borides increases with the increase in boron content. Hardness and wear resistance of the coating are also enhanced. (Fe,Cr)<sub>2</sub>B borides have high-density SFs on the ( $\overline{110}$ ) planes. The generation of SFs in (Fe,Cr)<sub>2</sub>B is probably attributed to the (Fe, Cr)<sub>2</sub>B  $\rightarrow$ (Cr,Fe)<sub>2</sub>B phase transformation by a simple shear of (Fe,Cr)<sub>2</sub>B ( $\overline{110}$ ) planes (with shear vectors at nearly 1/4 [11 $\overline{11}$ )). **Key words:** high-entropy alloy; laser cladding; wear resistance; borides; stacking faults

Corresponding author: Dai Pinqiang, Ph. D., Professor, Department of Materials Science and Engineering, Fuzhou University, Fuzhou 350108, P. R. China, Tel: 0086-591- 83734022, E-mail: pqdai@126.com