浇注温度对 Al-5Zr 中间合金初生 Al₃Zr 相 影响机理研究

李 飞^{1,2},朱庆丰¹,李 磊¹,贾 征¹,邵 博¹,崔建忠¹

(1. 东北大学 材料电磁过程研究教育部重点实验室,辽宁 沈阳 110819)(2. 辽宁石油化工大学,辽宁 抚顺 113001)

摘 要:基于"固体与分子经验电子理论"(EET),计算了 Al-5Zr 中间合金熔体的价电子结构参数统计值,构建了高 温与低温浇注时铝铅熔体中 Al₃Zr 相的结晶过程模型,研究了浇注温度对 Al-5Zr 中间合金初生 Al₃Zr 相形貌、尺寸及数 量的影响。结果表明:随着浇注温度的升高,Al₃Zr 晶体的形貌由小块状逐渐长成长条状,平均尺寸增加,数量减少; 当温度低于 1000 ℃时,数量较多、*E*'_A 值较大的 Al-Zr、Zr-Zr 原子团簇不断聚集形核,最终形成大量小块状 Al₃Zr 晶 体;温度高于 1000 ℃时,数量少、*E*'_A 值较大的 Zr-Zr 原子团簇聚集形核,从而形成数量较少的长条状 Al₃Zr 晶体。建 立的模型与实验结果符合较好。

关键词: Al-5Zr 中间合金; 浇注温度; 初生 Al₃Zr 相; 固体与分子经验电子理论; 模型
 中图法分类号: TG146.2⁺1
 文献标识码: A
 文章编号: 1002-185X(2015)08-2029-05

添加微量元素 Zr 可显著提高铝合金的再结晶温 度,改善合金的力学性能及抗应力腐蚀性能,被广泛应 用于航空航天、汽车及船舶等领域^[1-4]。其中,Zr 元素 常采用 Al-Zr 中间合金的方式加入。然而,Al-Zr 中间 合金中 Al₃Zr 质点的形态、尺寸和结构对铝合金的铸态 组织影响很大^[5],并且通过遗传效应影响合金制品的最 终性能^[6]。因此,如何制备出高质量的 Al-Zr 中间合金, 尤其是调控 Al₃Zr 质点的析出行为具有重要的实际意 义。文献[7]考察了慢速冷却条件下 Al-Zr 合金熔体中 Al₃Zr 晶体的生长形态,确定其呈现片状或棒状。文献 [8-10]在研究铝基复合材料凝固时,发现熔铸条件对 Al₃Zr 晶体的生长形貌、尺寸及数量等有显著影响。但 是,关于工艺条件对 Al-Zr 合金凝固过程中 Al₃Zr 相形 核和演化的微观机理还不十分清楚。

"固体与分子经验电子理论"(简称 EET)^[11]自发 表以来已广泛应用于合金的凝固、组织形态及力学性能 计算等方面^[12-14],为材料的理论研究提供了新途径。本 文采用 EET 理论,计算 Al-5Zr 中间合金熔体的价电子 结构参数统计值^[15-17],并利用统计值分析浇注温度对 Al-5Zr 中间合金初生 Al₃Zr 相的影响机理,为 Al-Zr 中 间合金的制备和调控处理提供参考。

1.1 实验方法菖

实验用工业纯 Al (99.7%,质量分数,下同)和 K₂ZrF₆粉剂(99.5%)为原料制备 Al-5Zr 中间合金。 首先将称量好的 K₂ZrF₆ 放入干燥箱中,于 250 ℃烘烤 3 h, 去除水分; 然后将工业纯 Al 在中频感应炉中熔 化,加热至 800 ℃并保温 15 min 后,向熔体中加入 K₂ZrF₆粉剂(用铝箔纸包裹,采用钟罩压入熔体中并 用石墨棒搅拌, 使其与 Al 液充分反应)。反应 30 min 后,除去熔体表面浮渣并再次搅拌,于800℃将熔体 浇注铁模(Φ30 mm×60 mm)中。取样、化验合金中 Zr 的质量分数为 5%。以同样的方法,改变浇注温度 (900、1000、1100、1200℃),考察其对中间合金凝 固组织中初生 Al₃Zr 相形貌、尺寸及数量等形成规律 的影响。将获得的铸锭沿横截面中部截取试样,经过 研磨和电解抛光(高氯酸与乙醇的体积比为1:4,电压: 25 V, 抛光时间: 15 s) 后, 在 SSX-550 型扫描电镜 上进行微观组织结构分析。

1.2 理论计算

由于金属熔体为长程无序,短程有序的团簇结构, 有些原子团簇可以聚集长大成晶核为金属凝固提供条件。Al-5Zr 合金熔体中可能存在 Al-Al、Al-Zr 及 Zr-Zr 原子团簇。图 1a~1c 给出了上述 3 种团簇的结构模型 (也可称为相结构单元)。图 1b 中 X 原子是一种由

1 实验方法与理论计算

收稿日期: 2014-08-03 基金项目: 国家重点基础研究发展计划项目 (2012CB619506); 国家自然科学基金 (51201029, 51204053)

作者简介: 李 飞, 男, 1979 年生, 博士生, 东北大学材料电磁过程研究教育部重点实验室, 辽宁 沈阳 110819, 电话: 024-83687734, E-mail: lf0082003@163.com

Al、Zr 原子构成的计权平均原子,因为 Al-5Zr 合金中 Zr 原子含量较低,于是假设只有 1 个 Zr 原子溶入 Al-Al 团簇且占据位置是任意的,即 $X = \frac{3}{4}$ Al+ $\frac{1}{4}$ Zr。由于液 态下晶格常数很难获得,本工作利用接近 Al 熔点的高 温晶格常数近似代替 Al-Al、Al-Zr 原子团簇的晶格常 数,根据文献[18]选取 a_{Al} =0.411 69 nm。因为高温时 Zr 为体心立方晶体结构,所以 Zr-Zr 原子团簇的晶格 常数为 a_{Zr} =0.362 nm^[19]。按照 EET 中键距差(BLD) 方法可计算上述各团簇结构中共价键上的电子结构参 数统计值,计算方程如下:

$$D_{n_{\alpha}}^{\mu-\nu} = R_{\mu}(1) + R_{\nu}(1) - \beta \lg n_{\alpha}$$

$$\sum n_{c} = n_{A} \sum I_{\alpha} r_{\alpha}$$

$$\Delta D_{n_{\alpha}} = \left| \overline{D}_{n_{\alpha}} - D_{n_{\alpha}} \right| < 0.005$$

$$E_{\alpha}' = \sum_{i=1}^{\sigma_{N}} E_{\alpha} \cdot C_{i}$$

$$(1)$$

式中, E'_{α} 为 α 共价键上键能 E_{α} 的统计值, E'_{A} 为最强 共价上键能 E_{A} 的统计值; 其他参数的含义见文献 [15-17]。利用式(1)可计算上述团簇结构的 E'_{α} ,其结果 列于表 1~表 3。



图 1 3 种团簇结构模型

Fig.1 Structural models of three different clusters: (a) Al-Al cluster, (b) Al-Zr cluster, and (c) Zr-Zr cluster

表 1 Al-Al 团簇价电子结构参数统计值($\sigma_N=1$)

Table 1 Statistical values of valence electron structure

parameters of Al-Al clusters (σ_N =1)

Bond name	D_{n_a}/nm	I_a	$E'_a/kJ mol^{-1}$
$B_{n{ m A}}^{ m Al-Al}$	0.291 11	12	25.528 20
$B_{n\mathrm{B}}^{\mathrm{Al-Al}}$	0.411 69	6	0.359 82
$B_{n\mathrm{C}}^{\mathrm{Al-Al}}$	0.504 22	24	0.014 59

表 2 Al-Zr 团簇价电子结构参数统计值 ($\sigma_N=20$)

Table 2Statistical values of valence electron structure
parameters of Al-Zr clusters ($\sigma_N=20$)

Bond name	D_{n_a}/nm	I_a	$E'_a/kJ mol^{-1}$
$B_{n\mathrm{A}}^{\mathrm{Al-Zr}}$	0.291 11	12	34.693 94
$B_{n\mathrm{B}}^{\mathrm{Al-Zr}}$	0.411 69	6	0.491 22
$B_{n\mathrm{C}}^{\mathrm{Al-Zr}}$	0.504 22	24	0.019 95

表 3 Zr-Zr 团簇电子结构参数统计值 ($\sigma_N=2$)

Table 3 Statistical values of valence electron structure

parameters of Zr-Zr clusters ($\sigma_N=2$)

Bond name	D_{n_a}/nm	I_a	$E'_a/kJ mol^{-1}$
$B_{n\mathrm{A}}^{\mathrm{Zr}-\mathrm{Zr}}$	0.313 50	8	56.459 43
$B_{n\mathrm{B}}^{\mathrm{Zr}-\mathrm{Zr}}$	0.362 00	6	7.594 79

2 结果与讨论

2.1 实验结果

图 2 给出了 Al-5Zr 中间合金样品在浇注温度分别 为 800、900、1000、1100、1200 ℃时横截面的微观 组织。从图 2 可以看到白色初生 Al₃Zr 相混乱无规则



图 2 不同浇注温度下 Al-5Zr 中间合金样横截面的 SEM 组织

Fig.2 SEM microstructures in the cross sections of Al-5Zr master alloy specimens at different pouring temperatures: (a) 800 °C, (b) 900 °C, (c) 1000 °C, (d) 1100 °C, and (e) 1200 °C

(3)

镶嵌于 Al 基体中。进一步观察发现,随着温度的升高, Al₃Zr 相出现聚集长大现象,数量减少,形貌由小块状 逐渐长成长条状,其界面迹线均平直,相应的生成相 尺寸也逐渐增大。当温度低于 1000 ℃时, Al₃Zr 晶体 呈现块状(见图 2a、2b);当温度高于 1000 ℃时,晶 体呈现长条状(见图 2d、2e);温度为 1000 ℃时,晶 体呈现块状和长条状的混合态(见图 2c)。

2.2 浇注温度对初生 Al₃Zr 相影响机理的生长模型分析

根据文献[7]报道, Al₃Zr 晶体呈现片状并且由 {001}和{101}小面所包裹,这就说明了晶体为什么呈 现规则的几何外形。为了更好地描绘初生 Al₃Zr 晶体 的形貌及生长特征,图 3a、3b 分别给出了小块状和长 条状晶体的三维形貌示意图。在文献[7]中已经确定, 片状初生 Al₃Zr 晶体的生长主要依靠侧面{101}的迁 移。这样晶体的生长主要沿图 3a 所示的 12 和 34 方向。 如果晶体周围温度和溶质场都适合的话,那么晶体两 对 12 方向的{101}面可以迁移很快,而其他两对 34 方向的{101}面相对迁移较慢,这样就会形成在一个方 向上生长的长条(见图 3b)。

Al 与 $K_2 Zr F_6$ 的反应属于铝热还原反应,反应方程 式如下:

 $3K_2ZrF_6 + 4Al = 4AlF_3 + 6KF + 3[Zr]$ ⁽²⁾

 $[Zr] +3Al=Al_3Zr$

由式(2)、(3)可知, K₂ZrF₆与 Al 反应还原出的活性 Zr 原子通过扩散的方式穿过反应层进入 Al 液,低于液 相线温度时与 Al 原子反应形成 Al₃Zr。当温度(800、 900 ℃)低时,熔体中初生 Al₃Zr 晶体数目较多,晶体 的生长受到溶质扩散的限制,而此时 Al 液中活性 Zr 原 子的浓度较低,扩散速度较慢,平均到每个晶体的量有 限,不利于 Al₃Zr 晶体侧面{101}的迁移长大,最终形成 小块状。温度(1000、1100、1200 ℃)升高时,一些 低温形成的 Al₃Zr 晶体会随着温度的不断升高部分溶解 到熔体中,使晶体的数量减少,同时释放出更多的活性 Zr 原子。冷却过程中,周边的活性 Zr 原子会迅速向熔 体中的 Al₃Zr 晶体表面扩散使其长成粗大的长条状。

2.3 浇注温度对初生 Al₃Zr 相影响机理的价电子结构 模型分析



图 3 Al₃Zr 晶体生长过程的三维形貌示意图



如果认为相结构单元中代表原子间键合力的键能 (E'_) 值愈大, 原子团簇的聚合能力愈强, 形成晶核 的几率越大,那么键能(E'₄)值就能够表征凝固时的 形核率。但是影响形核率的因素还与每种原子团簇的 权重有关,因此本文利用原子团簇的键能(E'_)值和 团簇权重来分析浇注温度对 Al₃Zr 相的影响机理。当 浇注温度在 1000 ℃以上(高温区)时,原子的热运 动比较剧烈, 使熔体中键能值较小的 Al-Al $(E'_{A} = 25.528 \ 20 \ \text{kJ mol}^{-1})$, Al-Zr $(E'_{A} = 34.693 \ 94$ kJ mol⁻¹)原子团簇基本消失,而键能值较大的 Zr-Zr (E'_{A} =56.459 43 kJ mol⁻¹)原子团簇数量尽管会减少, 但合金液中仍会有一定数目的存在,如图 4a 所示。在 凝固过程中一些小的原子团簇以及自由的 Al 原子和 Zr 原子在液态合金中时聚时散, 一旦遇到较大的原子 团簇就被保留下来形成更大的原子团簇即为晶核,见 图 4b 所示。当温度继续降低时,形成的晶核内 Al、 Zr 原子将重新占位以达到体系的能量最低,最终形成 Al₃Zr 晶体,与此同时熔体中的其他地方又会出现新的 晶核,见图 4c 所示。随着凝固过程的持续,先形成的 Al₃Zr 晶体开始长大,此时熔体中又不断涌现出新的晶 体(图 4d)。由于高温区形核质点(Zr-Zr 团簇数量) 比较少,晶体就会有足够的生长空间,同时 Al₃Zr 具 有择优生长取向(见图3),所以最终长成长条状。凝 固结束时,形成如图 4e 所示的组织。当浇注温度在 1000 ℃以下(低温区)时,该区域内原子的热运动虽 没有高温区那么强烈,但仍使熔体中键能值最小的 Al-Al 原子团簇大部分被打散,含量较少,而键能值 比 Al-Al 原子团簇大的 Al-Zr、Zr-Zr 原子团簇在该温 度区有较多数量的存在,如图 5a 所示。随着温度的降 低,周边游离的 Al、Zr 原子及小的原子团簇不断地向 一些大的原子团簇附近聚集长大形成晶核,进而形成 Al₃Zr 晶体,如图 5b、5c 所示。随着凝固进一步进行, 形核质点数量增多,Al₃Zr 晶体数量进一步增加(图 5d),当彼此临近的 Al₃Zr 晶体相遇时将停止生长,于 是凝固结束后在组织中出现了大量细小的 Al₃Zr 晶体, 见图 5e。将上述讨论与本实验结果对比发现,本工作 建立的模型和分析与实验结果符合很好。

2.4 生长模型与价电子结构模型关系

Al-5Zr 合金凝固过程是由形核和晶体生长两方 面共同决定的。价电子结构模型从凝固形核角度、 利用键能值给出了浇注温度对初生 Al₃Zr 相生长形 貌的微观机理。一旦形核以后,晶体的生长具有一 定的择优取向性,从而影响了合金的组织形貌。文 中的晶体生长模型给出了 Al₃Zr 相生长时的择优取 向,这为价电子结构模型提供分析基础,而价电子 结构模型弥补了晶体生长模型中未提及的形核阶段



图 4 高温浇注时 Al₃Zr 结晶过程示意图

Fig.4 Schematic diagram of Al₃Zr crystallization process with high pouring temperature (☆Zr-Zr clusters, °Zr atom, •Al atom):
(a) initial state, (b) clusters aggregation nucleation, (c) Al₃Zr crystal formation, (d) Al₃Zr crystals multiplication and growth, and
(e) the end of the crystallization state



图 5 低温浇注时 Al₃Zr 结晶过程示意图

Fig.5 Schematic diagram of Al₃Zr crystallization process with low pouring temperature (☆Zr-Zr clusters, △Al-Zr clusters, ○Al-Al clusters, ○ Zr atom, • Al atom): (a) initial state, (b) clusters aggregation nucleation, (c) Al₃Zr crystals formation, (d) Al₃Zr crystals multiplication and growth, and (e) the end of the crystallization state

的解释。因此,生长模型和价电子结构模型相互补充,相互印证。

3 结 论

1) 浇注温度对 Al-5Zr 中间合金初生 Al₃Zr 相形 貌、尺寸及数量影响很大。随着浇注温度升高, Al₃Zr 相的形貌由小块状逐渐长成长条状,平均尺寸增大, 数量减少。

2) 熔体中原子团簇的键能(*E*'_A)值和团簇权重 对初生 Al₃Zr 相的析出行为影响显著。浇注温度的变 化改变了熔体中团簇的种类和数量。高温(高于 1000 ℃)浇注时,数量少、*E*'_A值较大的 Zr-Zr 原子 团簇为 Al₃Zr 提供了形核核心,最终形成数量较少的 长条状 Al₃Zr 晶体。低温(低于 1000 ℃)浇注时,数 量较多、*E*'_A值较大的 Al-Zr、Zr-Zr 原子团簇聚集形核, 结果形成大量小块状 Al₃Zr 晶体。

参考文献 References

- Seyd Ebrahimi S H, Emamy M, Pourkia N et al. Materials and Design[J], 2010, 31(9): 4450
- [2] Katsas S, Dashwood R, Grimes R et al. Materials Science and Engineering A[J], 2007, 444(1-2): 291

- [3] Baradarani B, Raiszadeh R. Materials and Design[J], 2011, 32(2): 935
- [4] Fan Juan(范娟), Li Fuguo(李付国), Li Jiang(李江) et al.
 Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2012, 41(6): 978
- [5] Zhang Yingxin(张映新). Light Alloy Fabrication Technology (轻合金加工技术)[J], 1998, 26(11): 11
- [6] Seyed Ebrahimi S H, Emamy M. Materials and Design[J], 2010, 31(1): 200
- [7] Li Lei, Zhang Yudong, Claude Esling et al. Journal of Crystal Growth[J], 2011, 316(1): 172
- [8] Zhao Yutao, Zhang Songli, Chen Gang et al. Materials Science and Engineering A[J], 2007, 457(1-2): 156
- [9] Zhao Yutao(赵玉涛), Sun Guoxiong(孙国雄). The Chinese Journal of Nonferrous Metals(中国有色金属学报)[J], 2001, 11(3): 372
- [10] Wang Xiaoyan(汪小燕), Zhao Yutao(赵玉涛), Chen Gang(陈 刚) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与工程)[J], 2007, 36(2): 259
- [11] Zhang Ruilin(张瑞林). Empirical Electron Theory of Solids and Molecules(固体与分子经验电子理论)[M]. Changchun: Jilin Science and Technology Press, 1993

- [12] Wang Jianzhong, He Lijia, Lin Cheng *et al. Science in China Series E*[J], 2008, 51(11): 1930
- [13] Lin Cheng, Liu Zhilin. Sci China Ser E[J], 2008, 51(11): 1867
- [14] Lin Cheng(林 成), Yin Guil(尹桂丽), Liu Zhilin(刘志林) et al. Rare Metal Materials and Engineering(稀有金属材料与 工程)[J], 2010, 39(7): 1189
- [15] Liu Zhilin(刘志林), Lin Cheng(林成). Statistical Values of Valence Electron Structure Parameters and Mechanical Properties Calculation of Alloy(合金电子结构参数统计值 及合金力学性能计算)[M]. Beijing: Metallurgical Industry

Press, 2008

- [16] Lin Cheng, Liu Zhilin, Zhao Yongqing. Metall Mater Trans A[J], 2009, 40(5): 1049
- [17] Lin Cheng, Yin Guili, Zhao Yongqing et al. Mater Chem Phys[J], 2011, 125(3): 411
- [18] Mondolfo L F. Structure and Property of Aluminum Alloy[M]. London: Butterworth Press, 1976
- [19] Xiong Bingkun(熊炳昆), Wen Wangguang(温旺光), Yang Xinmin(杨新民) et al. Zirconium and Hafnium Metallurgy(锆铪冶金)[M]. Beijing: Metallurgical Industry Press, 2006

Effect of Pouring Temperature on the Primary Al₃Zr Phase in Al-5Zr Master Alloy

Li Fei^{1, 2}, Zhu Qingfeng¹, Li Lei¹, Jia Zheng¹, Shao Bo¹, Cui Jianzhong¹

Key Laboratory of Electromagnetic Processing of Materials, Ministry of Education, Northeastern University, Shenyang 110819, China)
 (2. Liaoning Shihua University, Fushun 113001, China)

Abstract: Based on the empirical electron theory of solids and molecules (EET), the statistical values of valence electron structure parameters of Al-5Zr master alloy melt were calculated, and the crystallization process models of the Al₃Zr phase in the Al-5Zr melt were built at high and low pouring temperatures. The effect of pouring temperature on the morphology, size and the amount of primary Al₃Zr phase during the solidification of Al-5Zr master alloys was investigated. The results show that the morphologies change from small blocks to long needles, the average size increases and the amount decreases for the Al₃Zr crystals with the increase of pouring temperature. When the pouring temperature is below 1000 °C, the Al-Zr and Zr-Zr clusters with larger quantities and larger E'_A gather, nucleate and finally form a large number of small blocky Al₃Zr crystals; when the pouring temperature is above 1000 °C, the Zr-Zr clusters with fewer quantities and larger E'_A aggregate, nucleate and ultimately form a small number of Al₃Zr crystals with long needle shape. The established models agree well with the experimental results.

Key words: Al-5Zr master alloy; pouring temperature; primary Al₃Zr phase; empirical electron theory of solids and molecules; model

Corresponding author: Cui Jianzhong, Professor, Key Laboratory of Electromagnetic Processing of Materials, Ministry of Education, Northeastern University, Shenyang 110819, P. R. China, Tel: 0086-24-83687734, E-mail: jzcui@epm.neu.edu.cn