文章编号:1004-0609(2011)05-0981-07

# 6061 铝合金中富铁相在均匀化过程中的相变机理

杜鹏, 闫晓东, 李彦利, 沈健

(北京有色金属研究总院,北京 100088)

摘 要:采用金相(OM)、扫描电镜(SEM)、能谱(EDS)和透射电镜(TEM),研究 6061 铝合金中富铁相在均匀化过 程中的转变和析出行为。结果表明:Mn 元素直接参与 6061 铝合金中富铁相的相变过程,使富铁相由板条状的  $\beta$ -AlFeSi 相转变成颗粒状的  $\alpha$ -Al(FeMn)Si 相,在 560 未发现明显的  $\beta$ -Al<sub>3</sub>FeSi→ $\alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 的相变过程;在均匀 化过程中,析出块状 Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 相和颗粒状 Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub> 相,其中,Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub> 相的析出速度受  $\beta$ -Al<sub>3</sub>FeSi→ $\alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 的相变过程影响。

关键词:6061 铝合金; 富铁相; 相变; 均匀化 中图分类号: TG166.3 文献标志码: A

# Transformation mechanism of iron-rich phase in 6061 aluminum alloy during homogenization

DU Peng, YAN Xiao-dong, LI Yan-li, SHEN Jian

(Central Research Institute for Nonferrous Metals, Beijing 100088, China)

Abstract: The phase transformation and precipitation behavior of iron-rich phase of 6061 aluminum alloy during the homogenization were investigated by optical microscopy(OM), scanning electron microscopy(SEM), energy dispersive spectrum(EDS) and transmission electron microscopy (TEM). The results show that the element of Mn is directly involved in the phase transformation of iron-rich phase during the homogenization, which makes the needle shaped  $\beta$ -AlFeSi phase transform into particle shaped  $\alpha$ -Al(MnFe)Si phase. There is not evident phase transformation of  $\beta$ -Al<sub>3</sub>FeSi phase  $\rightarrow \alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si phase at 560 . Block shaped phase Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si and granular shaped phase Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub> precipitate during the homogenization, and the precipitate rate of Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub> phase is affected by the transition process of  $\beta$ -Al<sub>5</sub>FeSi phase  $\rightarrow \alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si phase.

Key words: 6061 aluminum alloy; iron-rich phase; phase transformation; homogenization

6061 铝合金作为一种中等强度铝合金,因其具有 良好的塑性、耐蚀性和着色性能而广泛应用于建筑装 饰、交通运输和航空航天等领域。由于具有良好的耐 蚀性和可加工性能,20 世纪 90 年代末期,国外开始 将该合金应用于半导体装备业,通过对合金成分的调 整及热处理工艺的优化,该合金在半导体设备上表现 出良好的耐腐蚀性能<sup>[1-3]</sup>。近年来,我国也有许多关于 6xxx 铝合金耐蚀性能的研究结果表明Fe元素对6061 铝合金的耐蚀性有重要影响<sup>[4-5]</sup>。 Fe 元素是铝合金中的一种杂质元素,由于其在铝 基体中的溶解度很低,在铸造过程中必然会形成杂质 相,影响合金的力学性能和耐蚀性能。这种杂质相主 要是 AlFeSi 相,该相在均匀化保温过程中会发生转 变,由板条状β-AlFeSi 相转变成颗粒状α-AlFeSi 相。 大量研究表明,Mn 元素能加速这一转变的速度<sup>[6]</sup>。关 于其促进转变的机理,有研究认为 Mn 元素代替了 AlFeSi 相中的 Fe 原子,直接参与了这一转变过程<sup>[7]</sup>; 也有研究认为,Mn 在 Al 基体中的固溶度很低,主要

基金项目:北京市科技计划资助项目(D08080300520801)

收稿日期:2010-05-21;修订日期:2010-11-18

通信作者:李彦利,教授; 电话:010-82241820; E-mail: lyl@grinm.com

以 MnAl<sub>6</sub>的形式存在,而 Fe 在铝基体中的固溶度更 低,但在 Al<sub>6</sub>Mn 中的溶解度较高,所以,常以(MnFe)Al<sub>6</sub> 相出现,在含有 Si 元素的情况下,(MnFe)Al<sub>6</sub>相在均 匀化过程中可以转变成 α-Al(Mn,Fe)Si 相<sup>[8]</sup>。而关于其 机理的研究未见详细的报道,为此,本文作者对均匀 化过程中富铁相的演变规律进行研究。

# 1 实验

实验用材料采用 d 220 mm 普通半连铸 6061 铝合 金,其化学成分如表 1 所列。

#### 表1 合金的化学成分

 Table 1
 Chemical composition of experimental alloy (Mass fraction, %)

Mg	Si	Fe	Cu
0.88	0.6	0.14	0.23
Mn	Cr	Zn	Ti
0.036	0.18	<0.01	<0.01

将试样制成 25 mm × 25 mm × 25 mm 的小块,在 空气电阻炉中进行均匀化退火,均匀化温度为 560 , 保温时间分别为 2、6、9、12、24 和 48 h,同时选取 经 600 保温 4 h 处理的样品进行对比。均匀化实验 试样冷却方式采用水冷,以获得高温状态下的显微组 织。采用 Axiovert 200MAT 型光学显微镜(OM)、 JSM-840 型 扫 描 电 镜 (SEM)及 附 加 配 置 NORAN-VANTAGE-DI4105 型 能 谱 仪 (EDS)和 JEM-2010 型高分辨电子显微镜对均匀化样品的显微 组织进行分析。

# 2 结果与讨论

#### 2.1 均匀化过程中富铁相的变化

对 6061 铝合金铸态组织进行扫描电镜分析,结果 如图 1 所示。由图 1 可以看出,铸态组织晶界处存在 两种典型的相,沿晶界分布的细长相 a 和三角晶界处 较粗大的偏析相 b,对其分别进行能谱分析,结果如 表 2 所示。根据 EDS 分析结果中 Fe 元素的含量和 Mg 与 Si 元素的摩尔比,并根据 6061 铝合金的相组成, 可以推断沿晶界分布的细长相主要是为 Mg<sub>2</sub>Si 相,晶 界处较粗大的偏析相主要由富铁相组成。



#### 图 1 6061 铝合金铸态组织

Fig.1 Ingot microstructure of 6061 aluminum alloy

#### 表 2 6061 铝合金的 EDS 分析结果

**Table 2**EDS analytical results of 6061 aluminum alloy

Phase -	Mole fraction/%						
	Al	Si	Cr	Mn	Fe	Cu	Mg
а	96.96	0.41	0.16	0.26	0.72	0.24	1.26
b	83.84	5.14	1.66	1.49	6.02	0.37	1.48

6061 铝合金中第二相在均匀化保温过程中会发 生形态的变化,如图2所示。对于小尺寸的第二相(见 图 2(a)、(b)和(c)),在 560 保温 12 h发生明显形态 变化,由连续的针状转变成断续的颗粒状。继续增加 保温时间至 24 h, 如图 2(c)所示, 第二相形态变化不 明显。对于尺寸较为粗大的第二相,均匀化工艺对其 形态的影响不大,随着第二相尺寸的增大,其形态变 化越不明显,如图 2(d)所示。其原因如下,小尺寸第 二相主要由 Mg<sub>2</sub>Si 相组成,而大尺寸第二相主要为富 铁相。在均匀化热处理条件下, Mg2Si 相在铝基体中 的溶解度较高,很快发生回溶,而富铁相在铝中的溶 解度很低,在655 也仅为0.052%,主要发生转化相 变,由板条状 $\beta$ -AlFeSi相转变成颗粒状 $\alpha$ -AlFeSi相<sup>[9]</sup>。 在均匀化过程中,小尺寸第二相由于 Mg<sub>2</sub>Si 相的回溶 发生了明显的形态变化,大尺寸第二相中 Mg2Si 含量 较低,且富铁相的存在对 Mg<sub>2</sub>Si 相的扩散回溶会带来 一定的阻力,由 Mg2Si 相回溶导致的形态变化不明显, 而富铁相的转化可能在 560 程度较低 ,最终大尺寸 第二相的形态变化不明显。根据金相组织的变化,第 二相的变化主要由 Mg<sub>2</sub>Si 回溶引起 , 至于富铁相的相 变及其所带来的影响需要进行进一步的深入研究。





**Fig.2** OM images of alloys homogenized at 560 for different holding time: (a) Ingot; (b), (d) 560 , 12 h; (c), (e) 560 , 24 h; (f) 560 , 36 h

## 2.2 β(AlFeSi)→α(AlFeSi)相转变

合金中富铁相的 TEM 像如图 3 所示。由图 3 可 见,在铸态组织中存在大量板条状相,其形态如图 3(a) 所示,对该相进行衍射斑点标定,结果如图 3(b)所示, 确定该相为三元化合物,晶体结构为单斜晶系,晶格 常数为:a=0.617 nm,b=0.617 nm,c=2.08 nm, $\beta=91^{\circ}$ , 分子式为 Al<sub>4.5</sub>FeSi。 560 均匀化保温 24 h 后,在 TEM 像中发现了 颗粒状的第二相,其形貌如图 3(c)所示,图 3(d)所示 为该相的选区电子衍射花样,对衍射斑点进行标定, 确定该相为四元化合物,体心立方结构,晶格常数为 1.26 nm,为α-Al(MnFe)Si 相<sup>[10]</sup>。

对比图 3(a)和(c)中富铁相的尺寸大小可知,富铁 相在 560 均匀化过程中由板条状的β-Al<sub>45</sub>FeSi 相转



#### 图 3 合金中富铁相的 TEM 像及其 SAED 谱

Fig.3 TEM images and SAED patterns of iron-rich phase: (a), (b) Ingot; (c), (d) 560 , 24 h

变成颗粒状的  $\alpha$ -Al(MnFe)Si 相。这与文献[11]中报道 的富铁相由  $\beta$ -Al<sub>5</sub>FeSi 相转变成  $\alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 相不同,在 本实验中未观察到由相转变而生成的  $\alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 相。

分析发现,相变使富铁相的晶体结构由单斜晶系 变成立方结构,由于晶体结构的变化使原子排列更加 致密,最终表现为富铁相宏观形态的变化<sup>[12]</sup>。在上面 两种相变过程中, (Fe+Mn)与 Si 或 Fe 与 Si 的摩尔比 均发生了变化,前一种相变由于 Mn 元素的参与,Fe 与 Si 的摩尔比没有发生变化,而后一种相变中 Fe 与 Si 的摩尔比发生了变化,而 Fe 元素在铝合金中的扩 散是极其困难的,因此,Fe 与 Si 摩尔比的变化需要 更多 Si 元素的析出来完成<sup>[13]</sup>。在实验过程中发现前一 种反应更容易进行。Mn 元素能代替 Fe 元素发生相变 反应,这是因为:1) Mn 和 Fe 元素的物理化学性质相 差不大(见表 3), 在均匀化过程中 Mn 可以代替 Fe 元 素进行相变反应;2) 富铁相存在的区域(晶界处)会同 时伴随 Mn 元素的偏析, 这就为 Mn 元素参与相变提 供了先天的元素基础。因此,合金中 Mn 与 Fe 的摩尔 比对均匀化过程富铁相的相变有着重要的影响,理论 上, n(Mn)/n(Fe)=1 最佳。张磊等<sup>[6]</sup>的研究发现, Mn 元素可在一定程度上改变富铁相的形态,适宜的加入 量为 *n*(Mn)/*n*(Fe)≈1.1,与本文作者的观点基本一致。

#### 表 3 Mn 和 Fe 元素的物理化学性能比较

 Table 3
 Comparison of physical and chemical properties of elements Mn and Fe

	Dalation	Converte 1		A 4
Element	Relative	Crystal	Electronegativity	Atom
	atomic mass	structure	Electronegativity	radius/nm
Mn	54.94	SC	1.55	0.112
Fe	55.85	BCC	1.83	0.124

#### 2.3 α(AlFeSi)相的析出

根据第二相的形态和分布来判断析出相,析出富 铁相在形状上更加规则、尺寸更小、孤立地分布在基 体中。560 均匀化保温 2 h 后发现有块状析出相,如 图 4(a)所示;保温时间 48 h 后,存在明显颗粒状的析 出相,如图 4(c)所示。对此两种析出相进行衍射标定, 确定块状相为四方结构,晶格常数 *a*=1.24 nm,*b*=2.62 nm,分子式为 Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si;颗粒状相为四方结构,晶格 常数 *a*=1.24 nm *b*=2.62 nm,分子式为 Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.96</sub> (a)

(c)





Fig.4 TEM images and SAED patterns of precipitates: (a), (b) 560 , 2 h; (c), (d) 560 , 48 h

100 nm

铝合金的铸造凝固过程是非平衡的,这导致 Fe 及 Si 等元素在基体中过饱和,在均匀化过程中会析 出。 Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 相的析出过程发生在 0~9 h, Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub>相的析出较缓慢,本实验合金在 560 、36 h 才观察到明显的 Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub>相,可以推 测该析出过程和富铁相的 β-Al<sub>5</sub>FeSi→α-Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 相变 存在一定关系,该相变的发生改变了 Fe 与 Si 的摩尔 比,使 Si 元素过剩,回溶进入基体,为 Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub> 相的析出奠定了基础。

# 3 富铁相的相变机理分析

由图 5 可以发现,在 560 进行均匀化后,板条状的富铁相逐渐球化,保温9 h 后效果不明显,增加保温时间到 48 h,富铁相明显发生转变(见图 5(c)),但 富铁相发生相变的数量较少以及相变进行的程度较低。在 600 均匀化保温 4 h(见图 5(d))发现,富铁相 明显呈颗粒状分布,合金中富铁相发生相变的范围和 程度都明显高于 560 ,48 条件下的。由此可以推测, 在 600 时主要发生了 β-Al<sub>5</sub>FeSi→α-Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 的相转 变,该相变所引起的富铁相形态的变化远比 560 时 β-Al<sub>4</sub><sub>5</sub>FeSi→AlMnFeSi 的相变效果明显。

根据以上实验结果,构建6061 铝合金在均匀化过 程中富铁相的相变机理图,如图6所示。图6总结了 6061 铝合金在均匀化热处理过程中富铁相存在两种 相变过程:富铁相的析出和富铁相的转变。

#### 3.1 富铁相的析出

在均匀化保温过程中,Al 基体中会析出富铁相 α-Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si,在560 时,这一析出过程在保温6h左 右基本完成。同时,在均匀化过程中还存在另外一种 富铁相的析出,其分子式为 α-Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub>,这种 析出相的析出是伴随着富铁相的转变而进行的。富铁 相发生 β-Al<sub>4.5</sub>FeSi→α-Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 的相变,在该过程中会 析出过剩的 Si 元素,析出的 Si 回溶入基体,为 α-Al<sub>167.8</sub>Fe<sub>44.9</sub>Si<sub>23.9</sub> 富铁相的析出提供基础,这一析出 过程随着富铁相的转变结束而终止。



### 图 5 均匀化过程中富铁相的 TEM 像

Fig.5 TEM images of iron-rich phase during homogenization: (a) Ingot; (b) 560 , 9 h; (c) 560 , 48 h; (d) 600 , 4 h



#### 图 6 合金中富铁相的转变机理图

Fig.6 Schematic diagram of phase transformation mechanism of iron-rich phases in alloys

# 3.2 富铁相转变

在均匀化过程中富铁相存在两种转变过程:

β-Al<sub>4.5</sub>FeSi→α-AlMnFeSi; β-Al<sub>5</sub>FeSi→α-Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si。 相变过程 需要加入 Mn 元素,转变进行的程度 受 Mn 元素含量的影响较大,该相变过程在 560 进 行(合金中 Mn 含量为 0.036%),在保温 24 h 后进行完 全。相变过程 对温度敏感,在 560 均匀化的 TEM 组织中未能标定出该相变生成的 α-Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 相,说明 该种相变进行的程度较低。文献[14]指出,这一相变 反应的最低温度为 580 。

# 4 结论

1) 6061 铝合金中晶界处细长第二相在均匀化过 程中很快断开,粗大的第二相在均匀化过程中形态变 化不明显。

2) 6061 铝合金在 560 时均匀化主要发生  $\beta$ -Al<sub>4.5</sub>FeSi→ $\alpha$ -Al(FeMn)Si 的相变反应 相的形态由板 条状转变成颗粒状,该相变过程受 Mn 元素含量影响 较大;随着温度的增加,600 时主要发生  $\beta$ -Al<sub>5</sub>FeSi→ $\alpha$ -Al<sub>8</sub>Fe<sub>2</sub>Si 的相变反应。

3) 6061 铝合金在均匀化过程中发生析出相变反 应,析出颗粒状  $Al_{167.8}Fe_{44.9}Si_{23.9}$ 相和块状  $Al_8Fe_2Si$  相, 其中,  $Al_{167.8}Fe_{44.9}Si_{23.9}$ 相的析出与  $\beta$ - $Al_5FeSi \rightarrow \alpha$ - $Al_8Fe_2Si$ 的相变过程密切相关。

#### REFERENCES

- [1] MOL J M C, van LANGKRUIS J, WIT J H W, ZWAAG S V. A integrated study on the effect of pre and post-extrusion heat treatments and surface treatment on the filiform corrosion properties of an aluminium extrusion[J]. Corrosion Science, 2005, 47: 2711–2730.
- [2] KWON Y N, LEE S, LEE J H. Deformation behavior of Al-Mg-Si alloy at the elevated temperature[J]. Journal of Materials Processing Technology, 2007, 187/188: 533–536.
- [3] LEE S Y, OH S. Thixoforming characteristics of thermo-mechanically treated AA6061 alloy for suspension parts of electric vehicles[J]. Journal of Materials Processing Technology, 2002, 130/131: 587–593.
- [4] 李劲风,郑子樵,任文达.第二相在铝合金局部腐蚀中的作用机制[J].材料导报,2005,19(2):81-90.
   LI Jin-feng, ZHENG Zi-qiao, REN Wen-da. Function mechanism of secondary phase on localized corrosion of all

alloy[J]. Materials Review, 2005, 19(2): 81-90.

- [5] MINODA T, YOSHIIDA H. Effect of grain boundary characteristics on intergranular corrosion resistance of 6061 aluminum alloy extrusion[J]. Metallurgical and Materials Transactions, 2002, 33: 2891–2898.
- [6] 张 磊, 焦万丽, 蔚海军, 姚广春. 锰结合预先热处理对铝硅 合金中富铁相组织和力学性能的影响[J]. 中国有色金属学报, 2005, 15(3): 368-373.
   ZHANG Lei, JIAO Wan-li, WEI Hai-jun, YAO Guang-chun. Influence of manganese and pre-heat treatment on microstructure
- and mechanical properties of Al-Si alloy[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2005, 15(3): 368-373. [7] 金头男, 尹志民. Al-Cu-Mg-Si 系锻铝合金夹杂相的微观结构 [J]. 中国有色金属学报, 1997, 7(1): 122-124. JIN Tou-nan, YIN Zhi-min. Microstructure study of impurity

constituent phases in Al-Cu-Mg-Si series forging Al alloy[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 1997, 7(1): 122–124.

- [8] YUCEL B. The effect of homogenization practice on the microstructure of AA6063 billets[J]. Journal of Materials Processing Technology, 2004, 148(2): 250–258.
- [9] JENISKI R A., THANABOONSOMBUT B, SANDERS T H. The effect of iron and manganese on the recrystallization behavior of hot-rolled and solution-heat-treated aluminum alloy 6013[J]. Metall Mater Trans A, 1996, 27(1): 19–27.
- [10] LODGAARD L, RYUM N. Precipitation of dispersoids containing Mn and/or Cr in Al-Mg-Si alloys[J]. Materials Science and Engineering A, 2000, 283: 144–152.
- [11] REISO O, RYUM N, STRID J. Melting of secondary-phase particles in Al-Mg-Si alloys[J]. Metall Mater Trans A, 1993, 24(12): 2629–2673.
- [12] van HUIS M A, CHEN J H, SLUITER M H F, ZANDBERGEN H W. Phase stability and structural features of matrix-embedded hardening precipitates in Al-Mg-Si alloys in the early stages of evolution[J]. Acta Materialia, 2007, 55: 2183–2199.
- [13] 赖人铭, 熊 计, 吴悦梅, 张向宇, 赵国忠. 含 Mn 弥散颗粒在 Al-Mg-Si-Mn 铝合金均匀化过程中的析出分布研究[J]. 热加 工工艺, 2008, 37(18): 21-24.
  LAI Ren-ming, XIONG Ji, WU Yue-mei, ZHANG Xiang-yu, ZHAO Guo-zhong. Study on distribution of dispersion particles containing Mn in Al-Mg-Si-Mn alloy during homogenization[J].
  Material and Heat Treatment, 2008, 37(18): 21-24.
- [14] 何立子,陈彦博,崔建忠.均匀化对 Al-Mg-Si-Cu 合金组织和 性能的影响[J].稀有金属材料与工程,2008,37(9):1637-1642.
  HE Li-zi, CHEN Yan-bo, CUI Jian-zhong. Effect of homogenization on the microstructures and properties of Al-Mg-Si-Cu alloy[J]. Rare Metal Materials and Engineering, 2008, 37(9): 1637-1642.

(编辑 陈卫萍)