文章编号: 1004-0609(2009)01-0032-06

Mg-Al₄C₃中间合金在 AZ91D 镁合金中的细化效果及机理

刘生发,李 波,韩 辉,康柳根,王小虎,苏 伟

(武汉理工大学 材料科学与工程学院, 武汉 430070)

摘 要:采用 SEM、EDS 和 XRD 等测试手段研究粉末原位合成法制备的 Mg-50%Al₄C₃中间合金对 AZ91D 镁合 金显微组织的细化效果。结果表明:中间合金的加入可显著细化 AZ91D 镁合金的 α-Mg 晶粒。当 Al₄C₃ 的含量为 1.0%时, α-Mg 晶粒的尺寸由基体合金的 142.9 μm 降至 63.2 μm,降低幅度约为 56%,且共晶组织形貌发生明显 改变,由完全离异的骨骼状 β 共晶组织和共生生长层片状 α+β 共晶组织转变为蜂窝状的 α+β 部分离异共晶组织, 同时 β 相的尺寸变小、分布更趋弥散。通过能谱分析、面错配度计算及差热分析,证实 Al₄C₃ 可成为初生 α-Mg 晶粒的良好异质核心。此外,显微组织的细化导致合金力学性能的提高。 关键词: AZ91D 镁合金; Mg-Al₄C₃中间合金;晶粒细化;力学性能

中图分类号: TG 146 文献标识码: A

Refinement effect and mechanism of Mg-Al₄C₃ master alloy in AZ91D Mg alloy

LIU Sheng-fa, LI Bo, HAN Hui, KANG Liu-gen, WANG Xiao-hu, SU Wei

(School of Materials Science and Engineering, Wuhan University of Technology, Wuhan 430070, China)

Abstract: The refinement effect of Mg-50%Al₄C₃ (mass fraction) master alloy on microstructures of AZ91D magnesium alloy was studied using SEM, EDS and XRD, and so on. The results show that the grain size of α -Mg in AZ91D alloy is apparently reduced after adding Mg-Al₄C₃ master alloy. When the content of Al₄C₃ is 1.0%, the average grain size of the α -Mg grain decreases from about 142.9 µm of AZ91D base alloy to 63.5 µm, the reduced extent is about 56%. Meanwhile, the eutectic morphologies obviously change from the fully-divorced β eutectic and lamellar α + β eutectic structure into honeycomb α + β partially-divorced eutectic structure, and the size of β phase diminishes and tends to dispersed distribution. Based on the analysis of EDS, DTA and calculation of the planar disregistry between Al₄C₃ and Mg, Al₄C₃ particles can act as the heterogeneous nucleus of primary α -Mg phase. In addition, the addition of Al₄C₃ improves the mechanical properties of AZ91D alloy obviously.

Key words: AZ91D Mg alloy; Mg-Al₄C₃ master alloy; grain refinement; mechanical properties

镁合金具有密度小,比强度和比刚度高,减震性 和切削加工性好等优点,在汽车、通讯和航空航天工 业等领域得到日益广泛的应用。AZ91D 镁合金是目前 工业上应用最广泛的铸造镁合金,由于凝固时结晶温 度区间较大,晶粒有粗化倾向,易产生疏松和热裂等 铸造缺陷^[1-4]。实践证明,晶粒细化可有效减少组织缺 陷,提高力学性能^[5-9]。 迄今为止,镁合金尚没有商业化的晶粒细化剂。 目前,碳质孕育法是 Mg-Al 系合金主要的细化方法, 普遍接受的细化机理是熔体中形成的 Al₄C₃ 颗粒作为 初生 *a*-Mg 的异质晶核。但现有工艺(如添加 CaCO₃、 C₂Cl₆ 及纯碳粉等)的存在对镁合金熔体和环境易造成 污染,熔体中所形成的 Al₄C₃ 含量还无法定量控制等 缺点^[10-13]。为此,本研究采用粉末原位合成法,通过

基金项目: 湖北省科技攻关资助项目(2007AA101C37))

收稿日期: 2008-05-19; 修订日期: 2008-11-29

通讯作者: 刘生发, 副教授, 博士; 电话: 027-87664610; E-mail: liusfa@163.com

有效控制反应物的含量及反应温度与时间,制备了具 有确定 Al₄C₃ 含量的 Mg-Al₄C₃ 中间合金,研究 Mg-Al₄C₃ 中间合金对 AZ91D 镁合金细化作用及室温 力学性能的影响,并分析细化作用的机制。

1 实验

中间合金的制备采用 Mg 粉(粒径为 50 µm, 纯度 为 99.6%)、Al 粉(粒径为 60 µm, 纯度为 99.8%)和石 墨 C 粉(粒径为 60 µm, 纯度为 99.6%),按化学计量法 进行配比原位合成 Mg-50%Al₄C₃中间合金。选用工业 用 AZ91D 镁合金锭为研究对象,其化学成分为 Al 8.69%, Zn 0.67%, Mn 0.23%, Fe 0.002 1%, Si 0.042 6%, Cu 0.002 3%, Ni 0.000 2%, Pb 0.000 5%, Be 0.001 8%, Mg 余量。合金在井式坩埚电阻炉中熔 炼,采用 RJ2 为保护熔剂。在 720 ℃时将自制的中间 合金加入 AZ91D 镁合金熔体中, Al₄C₃的加入量分别 为 0.1%、0.3%、0.6%、1.0%和 1.2%,搅拌均匀后并 保温一段时间,然后,浇入预热温度约 200 ℃的 *d*50 mm×70 mm 金属模具中。

采用 LEICAMEF4M 光学显微镜和带能谱(EDS) 的 QUANTA-400 型扫描电镜(SEM)进行显微组织及 相成分分析。使用 D/MAX-IIIA 型 X 射线衍射仪进行 物相鉴别。利用 Imagetool 软件测定晶粒尺寸和晶粒 面积。采用 Diamond DSC TG-DTA 6300 型差热分析仪 测定合金的冷却曲线,差热分析仪采用 A1₂O₃ 作为参 比,保护气氛为氩气,升温和降温速率均为 10 ℃/min。 在 RG-l00 微机控制电子万能拉伸试验机上进行拉伸 实验,拉伸速度为 10 mm/min,拉伸试样尺寸为 d8 mm×50 mm。采用 HB3000 型布氏硬度计测量硬度。

2 结果与分析

2.1 Mg-Al₄C₃中间合金

2.1.1 热力学分析

表1 Mg-Al-C 三元体系的吉布斯自由能方程

Table 1 Gibbs free energy equations of Mg-Al-C trinary sy	stem
---	------

依据 Gibbs-Helmholtz 方程 d
$$\left(\frac{\Delta G_T^{\Theta}}{T}\right) = -\frac{\Delta H_T^{\Theta}}{T^2} dT$$
,

计算 Mg-Al-C 三元体系在反应温度 933~1 100 K 范围 内的吉布斯自由能表达式,其结果如表 1 所列。可见, 在 933~1 100 K 温度范围内,其中反应式(1)的吉布斯 自由能为负值,而反应式(2)和(3)的吉布斯自由能为正 值。因此,在热力学上反应(1)唯一可能发生,反应式 (2)和(3)不可能发生,从而为制备 Mg-Al₄C₃中间合金 提供了必要的热力学条件。

2.1.2 XRD 谱与组织形貌

粉末原位合成法制备 Mg-Al₄C₃中间合金的 XRD 谱和微观形貌如图 1 所示。由图 1(a)可看出,原位合 成的 Mg-Al₄C₃中间合金由 Mg 和 Al₄C₃两相组成。因 此,可以通过控制工艺参数保证中间合金不产生 Mg 与 C 的化合物。由图 1(b)可看出,Al₄C₃主要以典型 的多边形为主,并镶嵌在纯 Mg 基体中。

2.2 铸态组织

加入不同含量 Al₄C₃后, AZ91D 合金的低倍与高 倍铸态显微组织如图 2 和图 3 所示。由图 2 和图 3 可 知, AZ91D 基体合金的铸态显微组织由粗大的树枝状 α -Mg 固溶体、不均匀分布在晶界周围的粗大骨骼状离 异共晶 β-Mg₁₇Al₁₂相和少量层片状的 α+β 共晶组织组 成(见图 2(a)和 3(a)); 当加入 0.1% Al₄C₃后, α-Mg 晶 粒尺寸明显变小,但均匀性仍较差,大块骨骼状β相 变得细小,同时,层片状的 α+β 共晶组织数量相对减 少(见图 2(b)和 3(b));加入 0.3% Al₄C₃后,α-Mg 细化 程度进一步提高且均匀性较好,部分骨骼状的β相变 成蜂窝状, 层片状的共晶 α+β 相明显减少(见图 2(c) 和 3(c));随着 Al₄C₃含量的增加至 0.6%~1.0%时,α-Mg 显著细化,绝大多数共晶β相已经从粗大的骨骼状变 成岛状或粒状,层片状的共晶 $\alpha+\beta$ 相基本消失,最终 形成蜂窝状的α+β共晶组织(见图2(e)和3(e));当Al₄C₃ 增至1.2%时,合金晶粒有粗化倾向(见图2(f)和3(f))。 由于 Al₄C₃ 是高熔点强稳定性化合物, Al₄C₃加入后只

65		
Chemical reaction equation	Gibbs free energy equation	
$4Al(l)+3C(s)=Al_4C_3(s)$	$\Delta G_T^{\Theta} = -27.44T \ln T + 43.99 \times 10^{-3} T^2 + 18.77 \times 10^5 T^{-1} - 8.68 \times 10^{-6} T^3 + 118.43T - 224598.78$	(1)
$Mg(l)+2C(s)=MgC_2(s)$	$\Delta G_T^{\Theta} = -53.22T \ln T + 53.01 \times 10^{-3} T^2 + 10.31 \times 10^5 T^{-1} - 8.69 \times 10^{-6} T^3 + 286.22T - 56778.36$	(2)
$2Mg(l)+3C(s)=Mg_2C_3(s)$	$\Delta G_T^{\Theta} = -38.41T \ln T + 35.69 \times 10^{-3}T^2 + 6.05 \times 10^5 T^{-1} - 5.8 \times 10^{-6}T^3 + 234.17T - 75223.09$	(3)



图 1 Mg-Al₄C₃中间合金的 XRD 谱和 SEM 像





图 2 不同 Al₄C₃ 加入量的 AZ91D 的铸态显微组织

Fig.2 As-cast microstructures of AZ91D with different Al_4C_3 contents: (a) 0% Al_4C_3 ; (b) 0.1% Al_4C_3 ; (c) 0.3% Al_4C_3 ; (d) 0.6% Al_4C_3 ; (e) 1.0% Al_4C_3 ; (f) 1.2% Al_4C_3

有部分作为初生 α-Mg 的异质核心,剩余的 Al₄C₃颗粒 被富集在固/液界面前沿的剩余液相中,当初生 α-Mg 形成骨架后,未凝固的区域形成许多小熔池,熔池内 富集的大量 Al₄C₃颗粒在共晶凝固时作为共晶 α-Mg 相的形核基底,最终形成具有蜂窝状的共晶组织。

综上所述, Al₄C₃加入导致合金组织显著细化, 且 共晶组织发生明显变化, β 相趋于细小、弥散分布。在 本研究条件下, 加入 1.0% Al₄C₃ 合金的细化效果最好。

图 4 所示为加入 1.0% Al₄C₃ 后合金的枝晶组织。图

中白色枝晶为含 Al 和 Zn 的 α-Mg 固溶体,具有六重 对称结构,一次枝晶臂彼此呈 60°夹角;二次枝晶臂 与一次枝晶臂也呈 60°夹角,且二次枝晶臂间距约为 47 μm。枝晶间被黑色轮廓线所包围的白色相为非平衡 凝固产生的β-Mg₁₇Al₁₂离异共晶体。由此可见,Al₄C₃ 的加入没有改变基体合金中初生 α-Mg 相的凝固生长 方式,仅仅是减小一次枝晶臂长度和二次枝晶臂间距。

利用 Imagetool 软件测量合金的平均晶粒尺寸和 平均晶粒面积,其结果如表2所列。由表2可知,平



图 3 不同 Al₄C₃ 含量 AZ91D 合金中β相的形貌

Fig.3 Morphologies of β phases with different Al₄C₃ contents: (a) 0% Al₄C₃; (b) 0.1% Al₄C₃; (c) 0.3% Al₄C₃; (d) 0.6% Al₄C₃; (e) 1.0% Al₄C₃; (f) 1.2% Al₄C₃



图 4 含 1.0% Al₄C₃ AZ91D 合金中枝晶的显微组织

Fig.4 Microstructure of dendritic of AZ91D alloy with 1.0% Al_4C_3

均晶粒尺寸和平均晶粒面积随 Al₄C₃ 加入量的增加而 减小,当加入量为 1.0%时,α-Mg 晶粒的尺寸由基体 合金的 142.9 μm 降至 63.2 μm,降低幅度约为 56%。 同时,平均晶粒面积也减小至 1 396 μm²。当加入量进 一步增加时,晶粒有粗化倾向。

2.3 细化机制

2.3.1 异质形核

图 5 所示为加入 0.1% Al₄C₃后 AZ91D 镁合金的 SEM 像和 α-Mg 相形核基底能谱点分析。由图 5 可见,

表 2 Al₄C₃含量对 AZ91D 镁合金平均晶粒尺寸、面积和力 学性能的影响

Table 2 Effects of Al_4C_3 contents on average grain size, areaand mechanical properties of AZ91D alloy

Al ₄ C ₃ content/%	Average grain size/µm	Average grain area/µm ²	σ _b ∕MPa	δ /%	HB
0	142.9	3 575	173.0	1.0	56.5
0.1	111.6	3 040	199.4	1.1	71.8
0.3	92.5	2 689	210.5	1.2	74.9
0.6	85.1	2 420	220.2	1.3	79.9
1.0	63.2	1 396	220.1	1.4	80.4
1.2	86.1	2 163	221.9	1.3	78.2

暗灰色为基体 α-Mg 相,其内部镶嵌有一厚度约为 0.5 μm 的亮灰色条状物;点 A 核心富含 Al、C、O 和 Mg 元素, Mg 元素为基体引起,而 O 元素可能是合金熔 铸时带入,可以推测亮灰色条状物为 Al₄C₃。由此可 见,α-Mg 基体与 Al₄C₃之间界面清晰、平整、光滑, 没有界面反应发生,基体组织与形核基底间具有良好 的界面接触。

根据 Bramfitt 建立的二维点阵错配度理论模型, 其计算公式为^[14]

$$\delta_{(hkl)n}^{(hkl)s} = \frac{1}{3} \sum_{i=1}^{3} \frac{\left| \mathbf{d}[uvw]_{s}^{i} \cdot \cos\theta - \mathbf{d}[uvw]_{n}^{i} \right|}{\mathbf{d}[uvw]_{n}^{i}} \times 100\%$$



图 5 含 0.1%Al₄C₃ AZ91D 镁合金的 SEM 像和 α-Mg 相形 核基底能谱点分析

Fig.5 SEM image of AZ91D Mg alloy with 0.1%Al₄C₃ (a) and EDS spectrum of nucleation substrate of α -Mg phase(b)

式中 $(hkl)_s$ 为基底的低指数晶面; [uvw]为 $(hkl)_s$ 晶面 上的低指数晶向; $(hkl)_n$ 为晶核的低指数晶面; $d[uvw]_s$ 和 $d[uvw]_n$ 分别为沿 $[uvw]_s$ 和 $[uvw]_n$ 晶向的阵点间距; θ 为 $[uvw]_s$ 和 $[uvw]_n$ 的夹角。Bramfitt 的结果表明,在非 均质形核时, δ <6%的核心最有效, δ 为 6%~15%的核 心中等有效,而占 δ >15%的核心无效。

Al₄C₃和 Mg 都为密排六方晶体结构, 其晶格常数 分别为(0.320 94 nm, 0.521 05 nm)和(0.333 10 nm, 0.499 00 nm)。由此可计算出 (0001)_{Mg} //(0001)_{Al₄C₃}、 (10 10)_{Mg} //(0001)_{Al₄C₃}、(10 10)_{Mg} //(10 10)_{Al₄C₃} 3 组典 型低指数晶面的二维点阵错配度,如表 3 所列。由表 3 可看出, Mg 和 Al₄C₃ 在低指数晶面(0001)上的二维 点阵错配度为 3.79%,且(10 10)_{Mg} //(10 10)_{Al₄C₃}具有最 小的二维点阵错配度,为 3.35%,这两组晶格错配度 都小于 6%,从而在理论上进一步证明了 Al₄C₃颗粒为 *α*-Mg 相有效的异质晶核。

2.3.2 差热分析

图 6 所示为 AZ91D 基体合金和加入 1.0% Al₄C₃ 后合金从 993 ℃起至室温的差热分析(DTA)降温曲线。 由图 6 可看出, Ⅱ 为初生 α-Mg 相凝固曲线的局部 **表3** Mg 与 Al₄C₃ 点阵错配度

Table	3	Calculation	values	of	planar	mismatch	д	phase
betwee	en M	Ig and Al_4C_3						

Matching interface	[<i>hkl</i>] Mg	[hkl] Al ₄ C ₃	θ/(°)	$\delta^{(hkl)s}_{(hkl)n}$ /%
	[2110]	[2110]	0	
$(0001)_{\rm Mg}/\!/(0001)_{\rm Al_4C_3}$	$[\overline{1}100]$	[1100]	0	3.79
	$[\overline{1}2\overline{1}0]$	$[\overline{1}2\overline{1}0]$	0	
	[001]	[1010]	0	
$(10\overline{1}0)_{Mg}/\!/(0001)_{Al_4C_3}$	[011]	[2110]	1.630	20.03
	[010]	$[\overline{1}2\overline{1}0]$	0	
$(10\overline{1}0)$ //(10 $\overline{1}0)$	[001]	[010]	0	
$(1010)_{Mg} //(1010)_{Al_4C_3}$	[011]	[011]	2.094	3.35
	[010]	[010]	0	

放大图, 其特征值如表 4 所列。Al₄C₃ 的加入对合金凝 固曲线影响主要表现在以下几个方面: 1) α -Mg 开始 析出温度 T_L 、最大形核率温度 T_U 以及生长终止温度 T_S 都有所提高。 T_L 的提高表明 Al₄C₃ 作为异质晶核, 使合金更早地进入 $L \rightarrow L + \alpha$ -Mg 的转变; 2) ΔT 为合金 的过冷度($\Delta T = T_L - T_U$),由表可知, ΔT 变小,表明加入 Al₄C₃ 后,合金的过冷度降低。这一结果与 Kurfman 理论结果相符^[15],该理论认为:合金熔体形成粗晶时 在冷却曲线上会呈现过冷,而形成细晶时不出现过冷。 借助晶粒细化剂,熔体中的形核速度和形核数量将会 增加,因此,熔体不需要过冷或在很小的过冷条件下 获得细晶组织; 3) t 为 α -Mg 析出所耗时间,Al₄C₃ 加 入延长了初生 α -Mg 的析出时间,表明 Al₄C₃ 能有效阻 碍初生 α -Mg 的生长。

综上所述, Al₄C₃细化合金晶粒的机理可归结为: 1) 高熔点弥散分布的 Al₄C₃颗粒在合金凝固时可作为 初生 α-Mg 良好的异质晶核; 2) Al₄C₃的存在使得初生 α-Mg 在较高温度下形核; 3) 结晶过程中富集在固/液 界面前沿的 Al₄C₃可阻碍初生 α-Mg 枝晶的长大。

2.4 力学性能

T6 条件下 Al₄C₃ 含量对 AZ91D 合金拉伸性能及 布氏硬度的影响如表 2 所列。由表 2 可知,随着 Al₄C₃ 的加入,合金的抗拉强度和布氏硬度明显增大;当 Al₄C₃ 加入量为 0.6%时,其抗拉强度和布氏硬度分别 增加了 27.7%和 41.4%。此后再继续添加 Al₄C₃,合金 的抗拉强度和布氏硬度变化不大。此外,Al₄C₃的加入 对合金伸长率绝对值的增加有限。

力学性能的改善可归结为如下原因: 1) 晶粒 细化:根据 Hall-Petch 公式和改进的 Taylor 理论可知,





Fig.6 DTA curves of AZ91D alloys without Al_4C_3 (a) and with 1.0% Al_4C_3 (b)

表4 DTA 曲线分析结果

Table 4 Analysis results of DTA curves						
Al ₄ C ₃ content/%	$\theta_{\rm L}/^{\circ}{\rm C}$	$ heta_{\mathrm{U}}$ /°C	$\theta_{\rm S}/{\rm °C}$	$\Delta \theta / C$	<i>t</i> /min	
0	640.1	637.2	624.0	2.9	1.6	
1.0	640.8	638.9	631.9	1.9	1.9	

具有较少滑移系六方结构金属的晶界对晶粒的滑移变 形具有强烈的阻碍作用,因此,晶粒细化可显著提高 AZ91D 镁合金的强度性能; 2) 时效强化: Al₄C₃加入 除细化铸态合金中初生 α-Mg 相外,还极大地改善了 β-Mg₁₇Al₁₂ 相的形貌及分布,这有利于提高热处理效 率和增强第二相的时效强化作用。

3 结论

1) 粉末原位合成法制备的 Mg-50%Al₄C₃ 中间合 金对 AZ91D 镁合金晶粒具有显著的细化效果。同时,

β 相由大块骨骼状完全离异的共晶演变成 β 相内部存 在共晶 α-Mg 相的蜂窝状部分离异共晶,且 β 相尺寸 变小、分布趋于弥散。组织细化有利于合金力学性能 的提高。

2) 凝固过程中初生 α-Mg 以细小弥散的 Al₄C₃颗 粒为异质晶核,并在较高的温度下形核。此外, Al₄C₃ 可阻碍晶粒的长大,最终导致合金组织的明显细化。

REFERENCES

- MORDIKE B L, EBERT T. Magnesium: Properties applications—potential[J]. Mater Sci Eng A, 2001, A302: 37–45.
- [2] MAGERS D M. A global review of magnesium parts in automobiles[J]. Light Metal Age, 1997, 8(8): 72–75.
- [3] EDWARD J, VINARCI K. Light metal advances in the automotive industry[J]. Light Metal Age, 2001, 59(4): 22–27.
- [4] POLMEAR I J. Magnesium alloys and applications[J]. Mater Sci Tech, 1994, 10(1): 1–16.
- [5] LIU S F, LIU L Y, KANG L G. Refinement role of electromagnetic stirring and strontium in AZ91 magnesium alloy[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2008, 450(1/2): 546–550.
- [6] TAMURA Y. Grain refining mechanism and casting structure of Mg-Zr alloy[J]. Journal of Light Metals, 1998, 48(8): 185–189.
- [7] LEE Y C, DAHLE A K, STJOHN D H. The role of solute in grain refinement of magnesium[J]. Metall Mater Trans, 2000, 31A(11): 2895–2906.
- [8] BAMBERGER M. Structural refinement of cast magnesium alloys[J]. Mater Sci Tech, 2001, 17(1): 15–24.
- [9] KUBOTA K, MABUCHI M, HIGASHI K. Review-processing and mechanical properties of fine-grained magnesium alloys[J]. Journal of Material Science, 1999, 34(10): 2255–2262.
- [10] YANO E, TAMURA Y, MOTEGI T. Effect of carbon powder on grain refinement of an AZ91 magnesium alloy[J]. Journal of Light Metal, 2001, 51(11): 599–603.
- [11] LIU Y H, LIU X F, BIAN X F. Grain refinement of Mg-Al alloys with Al₄C₃-SiC/Al master alloy[J]. Materials Letters, 2004, 58(8): 1282–1287.
- [12] TAMURA Y, KONO N, MOTEGI T. Grain refinement of cast Mg-Al alloys[J]. Journal of Light Metals, 1998, 48(8): 395–399.
- [13] LU L, DAHLE A K, STJOHN D H. Grain refinement efficiency and mechanism of aluminium carbide in Mg-Al alloys[J]. Scripta Materialia, 2005, 53(5): 517–522.
- [14] BRAMFFIT BRUCE L. The effect of carbide and nitride additions on the heterogeneous nucleation behavior of liquid iron[J]. Metallurgical Transaction A, 1970, 1(7): 1987–1995.
- [15] KURFMAN V B. Light alloy grain size control and super cooling measurements[J]. AFS Transactions, 1961, 69(1): 234–239.

(编辑 李艳红)