2017年11月 November 2017

DOI: 10.19476/j.ysxb.1004.0609.2017.11.08

过共晶 Al-Si 合金 P 吸收率的影响因素

胡恺琪¹,蒋 伟¹,朱向镇¹,张 茜¹,孙谦谦²,刘相法¹

(1. 山东大学 材料液固结构演变与加工教育部重点实验室,济南 250061;2. 山东大学 山东吕美熔体技术有限公司,济南 250061)

摘 要:采用含 P 中间合金细化过共晶铝硅合金时, P 吸收率是影响合金最终 P 残留量和 Si 细化效果的关键因素。研究 P 吸收率与中间合金种类、熔炼工艺参数以及耦合添加外来微米粒子的相关性,并分析其与 AlP 相在熔体中 演变行为的内在联系。结果表明:熔炼工艺相同时,5 种中间合金的吸收率有一定差异,杆状 Al-3P 的 P 吸收率 最高,可达 80%;而 Cu-14P 的最低,仅为 13%。随着熔体温度升高,P 吸收率显著提高;随着保温时间延长,P 吸收率呈现先增加后减小的趋势;保温 90 min 时,P 吸收率达到极大值;随着加入量增加,P 吸收率呈现不断下 降趋势。此外,在铝合金熔体中引入与 AlP 有结构匹配关系的 TiB₂、TiC 等微米粒子,可与未溶解之 AlP 耦合在 一起,起到固定 AlP 粒子的作用,显著提高 P 吸收率。

关键词: Al-Si 合金;初晶 Si; P 吸收率;工艺参数;晶粒细化 文章编号: 1004-0609(2017)-11-2242-09 中图分类号: TG244.1 文献标志码: A

过共晶 Al-Si 系多元合金因具有铸造性能好、密 度低、热膨胀系数小、体积稳定性和耐磨性好等优 点[1-4],近年来已大规模用于汽缸、活塞等发动机配件 的制造。但普通凝固条件下,初晶 Si 相往往长成粗大 的板条、五瓣星^[5-6]等形貌,具有锐利的棱角,容易割 裂基体,导致合金力学性能下降^[7],从而限制了其应 用范围。因此,必须对初晶 Si 相进行细化处理。目前, 含 P 中间合金以其便捷、高效和环保的优势被广泛使 用^[8-9]。工厂实践^[10]发现,Al-Si 合金熔体处理前后的 P 吸收率与细化效果之间存在正相关性,即在 P 加入 量相同的条件下,合金中最终的 P 残留量越多,表明 熔体对其吸收越充分,可发挥形核衬底作用的 AIP 数 目越多,细化效果越好。然而实际生产中,由于受到 复杂熔体环境及具体操作的影响,如保温过程中温度 的大幅度波动,使得各炉次之间 P 吸收率起伏较大, 不利于工艺参数和细化效果的稳定化调控。因此,研 究过共晶 Al-Si 系合金中 P 吸收率的影响因素及其规 律对指导工业生产具有重要意义。

合金中最终的 P 残留量主要包括熔体中溶解的 P 以及发挥形核作用的 AIP 相中的 P 元素。若中间合金本身溶解较慢,或处理工艺不当影响其溶解过程而使 熔体中存在较大尺寸的 AIP 颗粒时, AIP 颗粒倾向于

收稿日期: 2016-09-02; 修订日期: 2017-06-27

吸附在氧化铝薄膜^[11]或固态夹渣上,精炼过程中容易 被带出熔体,使得 P 吸收率降低。目前,过共晶 Al-Si 合金细化处理工艺方面的研究^[12-14]主要集中于对初 晶 Si 的影响,还未建立诸因素与 P 吸收率之间的相关 性,因此炉前处理工艺缺乏理论和技术的支持,还不 很完善。常用的含 P 中间合金包括 Al-P 系和 Cu-P 系 合金,彼此之间 P 吸收率差异的研究也鲜有报道。此 外,根据 YU 等^[15]的研究,TiB₂、TiC 等与 AlP 晶体 的晶格错配度较小,当与 Al-P 中间合金共同加入熔体 时,会在凝固过程中与 AlP 相耦合析出,促进其发挥 细化作用。本文作者研究含 P 中间合金种类和工艺参 数对 P 吸收率的影响规律,在此基础上提出通过外加 微米粒子改善 P 吸收率的新工艺。

1 实验

1.1 实验原料

用纯度为 99.85%(质量分数)的工业纯铝、99.99% 的结晶硅配制 Al-18Si(质量分数,%)合金,试验所需 杆状 Al-3P,锭状 Al-12.5Si-5P、Al-9Cu-5P、 Al-1.5Fe-5P(质量分数,%),块状 Cu-14P 中间合金均

基金项目: 国家自然科学基金资助项目(51571133)

通信作者: 刘相法,教授,博士; 电话: 0531-88392006; E-mail: xfliu@sdu.edu.cn

表2 细化处理工艺参数

由山东吕美熔体技术有限公司提供,其化学成分如表 1 所示。

表1 不同中间合金的化学成分

 Table 1
 Chemical compositions of different master alloys

Master allow	Mass fraction/%					
Master alloy	Р	Si	Cu	Fe	Al	
Al-3P	2.80	0.18	0.05	0.26	Bal.	
Al-12.5Si-5P	4.58	12.16	0.04	0.78	Bal.	
Al-9Cu-5P	4.52	0.28	8.22	0.24	Bal.	
Al-1.5Fe-5P	4.32	0.82	0.01	1.93	Bal.	
Cu-14P	14.70	_	Bal.	_	-	

1.2 实验过程及方法

1)研究中间合金种类对 P 吸收率的影响:在中频 炉中熔化 Al-18Si 合金,780 ℃时以不同种类含 P 中间 合金的形式加入 1.5×10⁻⁴ P(质量分数),搅拌均匀, 并调整功率使其在 780 ℃(温度波动为±5 ℃)下保温 20 min,之后分别浇注到 KBI 环模中。

2)选取P吸收率最高的一种中间合金,研究细化 工艺参数对P吸收率的影响:在中频炉中熔化 Al-18Si 合金,待其过热至 800 ℃后转移至电阻炉中进行细化 处理,分别改变熔体温度、P加入量和保温时间等工 艺参数(具体工艺参数见表 2),最后分别浇注到 KBI 环模中。

3)研究添加微米粒子对 P 吸收率的影响:在中频 炉中熔化 Al-18Si 合金,待其过热至 800 ℃后转移至 电阻炉中在 780 ℃进行保温,当温度稳定后,加入 0.5%的杆状 Al-3P 中间合金进行细化处理,保温 25 min 后分别加入 0.4% Al-5Ti-1B、0.5%Al-5Ti-0.8B-0.2C 和 0.2%Al-5Ti-0.3C-0.2B 中间合金,继续保温至 30 min 和 60 min,最后分别浇注到 KBI 环模中。

对以上所有浇注在KBI环模中的试样进行车削处 理,使其表面平整、光洁,利用 SPECTROMAXx 光 电直读光谱仪测定细化前后试样中的 P 元素含量,根 据式(1)计算 P 吸收率:

$$A_{\rm P} = \frac{w_{\rm PF} - w_{\rm PI}}{w_{\rm PA}} \times 100\%$$
 (1)

式中: *A*_P表示熔体处理前后 P 元素的吸收率; *w*_{PF}表示最终合金锭中 P 元素的质量分数; *w*_{PI}表示初始熔体中 P 元素的质量分数; *w*_{PA}表示添加的 P 元素的质量分数。

Table 2	Refinement process parameters				
Group	Melting	P addition/	Holding time/		
No.	temperature/°C	10^{-4}	min		
	730				
	800				
1	840	2.5	30		
	880				
	920				
	960				
2			10		
			30		
	780	0.3	60		
			90		
			120		
3		0.35	90		
	-	0.7			
	/80	1.75			
		2.8			

2 结果与分析

2.1 中间合金种类的影响

图 1(a)~(e)所示依次为 Al-3P、Al-12.5Si-5P、 Al-9Cu-5P、Al-1.5Fe-5P及Cu-14P中间合金的金相组 织。从图 1(a)~(d)可以看出, Al-P 系中间合金的组织 特征为铝基体上分布着不同形貌和尺寸的 AIP 相,其 中, Al-3P 中 AlP 相呈现颗粒状, 平均尺寸最小, 约 10 µm, 而且分布较为弥散; Al-12.5Si-5P、Al-9Cu-5P 和 Al-1.5Fe-5P 合金组织中包括 α(Al)基体、共晶组织 和 AIP 相,其中 AIP 相皆呈现为短棒状和块状,平均 尺寸为 40~50 µm, 有轻微的聚集现象, 分别如图 1(b)~(d)所示; 而 Cu-14P 合金组织则由单一的 Cu₃P 相组成,如图 1(e)所示。图 1(f)所示为采用不同中间 合金细化 Al-18Si 合金时 P 的吸收量和吸收率, P 的加 入量均为 1.5×10⁻⁴。对比各组数值可以看出, P 的添 加量一定时, Al-3P 中间合金的 P 元素被熔体吸收的 含量最大, 故吸收率也最高, 达 80%, Al-12.5Si-5P 的次之,为 72%,其次是 Al-9Cu-5P 和 Al-1.5Fe-5P, 而 Cu-14P 的 P 吸收率最低, 仅 13%。

Al-P 系中间合金加入 Al-Si 熔体中后,其中的 AlP 相直接发生破碎、溶解,其反应式如下:

 $AlP(s) \rightarrow Al(l) + [P]$

(2)

(3)

在熔体中,以 AIP 颗粒(特别是颗粒团)形式存在 时,随时可能被型壁或夹杂物等外来界面吸附而脱离 Al-Si 熔体;溶解态的 P 则可认为是被熔体完全"吸 收",并在随后的凝固过程中以 AIP 晶体的形式析出 并发挥其对初晶 Si 的形核与细化作用^[16]。

中间合金组织中 AIP 相的形貌、尺寸和分布对其 在铝熔体中的溶解行为起着至关重要的作用,故对吸 收率影响较大。结合图 1(a)~(e)中的金相组织分析可 知,AI-3P 合金中 AIP 相细小而弥散,在熔体中容易 分散得较均匀,溶解速度快,偏聚成大颗粒被氧化夹 杂带出去的可能性小,故吸收率数值最高。 AI-12.5Si-5P、AI-9Cu-5P 和 AI-1.5Fe-5P 合金中 AIP 相尺寸均较粗大,且有轻微聚集,在熔体中溶解反应 不完全,因而吸收率低于 Al-3P 合金的。其中,由于 Al-12.5Si-5P 中间合金与 Al-Si 熔体局部的润湿状况优 于 Al-9Cu-5P 和 Al-1.5Fe-5P 合金的,故吸收率稍高于 后两者的。而 Cu-14P 组织中是 Cu₃P 单相,其加入熔 体及在随后的凝固过程中,先发生如下反应:

$Cu_3P(s)+Al(l)\rightarrow 3[Cu]+AlP(s)$

生成的 AIP 相在凝固时作为初晶 Si 的异质形核衬 底发挥细化作用。而该反应的发生需要满足一定的热 力学和动力学条件,即需要较高的温度和较长的保温 时间方能进行到底^[17-19]。此外,由于 Cu-14P 合金本 身密度大,加入后容易偏析在熔体底部,再加上 P 的 部分烧损,使其吸收率较低。

图 2(a)~(f)所示依次为未细化和分别以 Al-3P、



图1 含 P 中间合金的金相组织及相应的 P 吸收量和吸收率

Fig. 1 Microstructures of master alloys ((a)~(e)) and P absorptive amount and absorption rate of master alloys (f): (a) Al-3P; (b) Al-12.5Si-5P; (c) Al-9Cu-5P; (d) Al-1.5Fe-5P; (e) Cu-14P; (f) P absorptive amount and absorption rate of master alloys (Al-18Si held for 20 min at 780 °C, 1.5×10^{-4} P)



图 2 含 P 中间合金细化后 Al-18Si 合金的金相组织

Fig. 2 Microstructures of Al-18Si alloys after modified by master alloys containing P: (a) Unmodified; (b) Modified by Al-3P; (c) Modified by Al-12.5Si-5P; (d) Modified by Al-9Cu-5P; (e) Modified by Al-1.5Fe-5P; (f) Modified by Cu-14P (Al-18Si held at 780 °C for 20 min, 1.5×10^{-4} P)

Al-12.5Si-5P、Al-9Cu-5P、Al-1.5Fe-5P及Cu-14P中间 合金的形式加入1.5×10⁻⁴ P细化处理后的Al-18Si合 金的金相组织。对比图2(a)中未细化组织可以明显看 出,采用含P中间合金细化后,各组的初晶Si平均尺 寸均有所下降,通过Image ProPlus软件统计发现, 其数值从83.9 µm分别降低至33.8、37.3、39.5、43.0 和49.1 µm。显然Al-3P的细化效果最好,基体上初 晶Si相细小而弥散分布,如图1(b)所示,Al-12.5Si-5P、 Al-9Cu-5P和Al-1.5Fe-5P中间合金的细化效果次之, 初晶Si相尺寸显著减小,但出现轻微偏聚现象,如图 1(c)~(e)所示;而Cu-14P的细化效果较差,不仅Si相 平均尺寸较大,形貌仍不规则,而且偏聚明显,如图 1(f)所示,杨子润等^[20]也发现同样的现象,这与Cu-14P 合金加入 Al-18Si 合金熔体后原位反应生成的 AlP 相 无法快速弥散均匀有紧密的联系。这一规律与上述不 同种类中间合金 P 吸收率数值的变化趋势一致,充分 证明了细化效果与 P 吸收率之间存在正相关关系。

2.2 工艺参数的影响

本文作者选取上述 5 种中间合金中 P 吸收率最高的杆状 Al-3P 中间合金进行试验,每次只改变单个工艺因素,保持其余处理条件均相同,观察 P 吸收率的变化规律。

1) 熔体温度

图 3 中 3 条折线分别显示了加入 2.5×10⁻⁴ P, 保 温 30 min 时, P 吸收量、吸收率及 P 在 Al-18Si 熔体

中的平衡溶解度随熔体温度的变化曲线。从图 3 中可以看出,随着温度的升高,P 吸收量和吸收率呈明显上升趋势。



图 3 P 吸收量、吸收率及 P 在 Al-18Si 熔体中的平衡溶解 度随熔体温度的变化曲线

Fig. 3 Change curves of P absorptive amount, P absorption rate and P equilibrium solubility in Al-18Si melt under different holding temperatures

根据 LESCUYER 等^[21]利用控温过滤仪器研究的 Al-Si 熔体中 P 的溶解度随温度变化的曲线,可以看 出,P 在 Al-Si 熔体中的溶解度十分有限,为 10⁻⁵数 量级。其溶解度的数学表达式如下:

$$\lg x_{\rm p} = 0.684 - \frac{4986}{T} \tag{4}$$

式中: x_p为溶解 P 的摩尔分数; T 为 Al-Si 熔体的温度 (K)。由上式计算可得对应试验温度下 P 的平衡溶解 度,如图 3 中红色线条所示。可以看出, P 的平衡溶 解度随着温度升高而逐渐升高,与 P 吸收率随熔体温 度的变化表现出一致的规律。

当 Al-P 系中间合金加入 Al-Si 熔体后,组织中的 AlP 相在化学势的驱动下,会持续进行破碎、溶解反 应,形成 Al-P 团簇^[11],当 P 在 Al-Si 熔体中的溶解度 到达该熔体温度下的极限值时,又会以 AlP 的形式原 位析出,从而保持溶解析出动力学平衡。当温度上升 时,P 溶解度迅速增大;同时温度升高,使得 AlP 粒 子的溶解反应加快,更多的 P 原子被熔体"吸收"。 因此,升高温度能够大幅度提高 P 吸收率。如图 3 中 紫色线条所示,730 ℃时的 P 吸收率仅为 7%,960 ℃ 时 P 吸收率可高达 90%。

2) 保温时间

图 4 所示为熔体温度为 780 ℃、P 的加入量为 0.3×10⁻⁴时,P 吸收率随保温时间的变化曲线。由图 4 可以看出,随着保温时间的延长,P 吸收率呈现先 增加后减小的趋势,保温 90 min 时达到极大值。这是 由于 AIP 相的溶解反应在一定保温时间内不断进行, 使得 P 溶解量逐渐增加,而超过临界保温时间 90 min 后,P 的烧损增加,使得熔体中的 P 元素减少,吸收 率下降,ZHU^[9]和龚啟良^[12]在保温过程中实时测定的 P 含量的变化规律也充分论证了这一观点。



Fig. 4 Change curves of P absorptive amount and absorption rate under different holding time

3) 加入量

图 5 所示为在 780 ℃下保温 90 min 时 P 吸收量和 吸收率随 P 加入量的变化曲线。由图 5 可以看出,随 着加入量的增加,熔体对 P 的吸收量逐渐增加,P 吸 收率则呈不断下降趋势。这是由于熔体温度和保温时 间一定时,熔体中可溶解的 P 量是一定的,加入量越 大,未溶解的固态 AIP 颗粒越多。凝固过程中重新析 出的 AIP 倾向于以此类颗粒为衬底,形成较大尺寸的 AIP 相,而 AIP 粒子本身具有强的吸附性^[11],容易吸 附在氧化膜上,精炼时被带出熔体,使得熔体损失的 P 含量增加,故当 P 加入量超出其在 AI-Si 熔体中的溶 解度极限时,加入量越大,P 吸收率越低。



图 5 P 吸收量和吸收率随 P 添加量的变化曲线

Fig. 5 Change curves of P absorptive amount and absorption rate at different P additions

第27卷第11期

2.3 外来微米粒子的影响

实际生产中由于成本和效率的制约,只能通过工 艺条件的优化来最大限度地提高 P 在合金熔体中的残 留量。课题组前期的研究^[15, 22]发现,TiB₂、TiC 等与 AlP 相的晶体结构有良好的匹配性,当与 Al-P 中间合 金共同加入熔体时,能够在最终凝固组织中观察到 AlP 包裹着 TiB₂或 TiC,作为该微米粒子的过渡相, 分布于初晶 Si 核心的现象。本研究即通过 TiB₂和 TiC 等微米粒子与 AlP 相的耦合作用起到固定 AlP 颗粒的 作用,从而促进熔体对 P 的吸收。

图 6(a)和(b)所示分别为 Al-5Ti-1B 中间合金的 SEM 像。从低倍组织中可以发现,块状的 TiAl₃相及 大量的颗粒状 TiB₂相分布在 α (Al)基体上,高倍组织 观察可以发现 TiB₂粒子平均尺寸在 1 μ m 左右。图 6(c)、(d)、(e)和(f)所示分别为 Al-5Ti-0.8B-0.2C 和 Al-5Ti-0.3C-0.2B 中间合金的 SEM 像,其中,从低倍 组织中可以看到板条状 TiA1₃相和尺寸不一的掺杂型 TiC 和 TiB₂粒子,并且 Al-5Ti-0.8B-0.2C 合金中粒子 数目多于 Al-5Ti-0.3C-0.2B 合金。高倍组织中呈较规 则板片状的是 TiB₂相,尺寸在 $1\sim3 \mu m$ 之间,形貌较 为圆整的为 TiC 相,尺寸在 $0.1\sim1 \mu m$ 之间。

图 7 所示为单独加入 0.5%Al-3P 中间合金和复合 加入 0.5%Al-3P 与不同种中间合金后的吸收率。对比 各组数据可以看出,复合加入两种中间合金使得 P 吸 收率显著提升,其中,单独加入 TiB₂粒子时,提升幅 度较小,约 5%;而同时加入 TiB₂和 TiC 两种粒子时, P 吸收率提升幅度较大,达 45%以上。可见这两种外 来粒子的协同耦合作用能够极大地促进 P 被 Al-Si 熔 体吸收。但由于在此种情况下,耦合粒子的数目均为 过量的,故 Al-5Ti-0.8B-0.2C 和 Al-5Ti-0.3C-0.2B 这两 种中间合金的复合加入对 P 吸收率的影响差异较小。

分析是由于 Al-5Ti-1B 中 TiB2 的(112)晶面与 AlP



图 6 含不同粒子的中间合金的 SEM 像

Fig. 6 SEM images of master alloys containing different particles: (a), (b) Al-5Ti-1B; (c), (d) Al-5Ti-0.8B-0.2C; (e), (f) Al-5Ti-0.3C-0.2B





Fig. 7 P absorption rate (Al-18Si, 780 °C) of Al-18Si melt by combining adding 0.5%Al-3P ingot and external particles held for 30 and 60 min, respectively

的(442)晶面的错配度较小, TiB₂粒子能够作为 AIP 形核的良好衬底^[15]。当熔体温度降低时,溶解的 AIP 容易向 TiB₂粒子偏聚,并发生类包晶耦合反应,形成耦合粒子 TiB₂·AIP,即 TiB₂粒子周围形成一层富 AIP 薄层,该耦合粒子再对初晶 Si 起到形核衬底的作用。随着耦合粒子的不断形成,铝熔体中溶解的 P 原子减少,促使之前未溶解的 AIP 相继续溶解。同时,TiB₂粒子尺寸小,数量多,起到固定 AIP 粒子的作用,阻止部分 AIP 从熔体中游离出去,而使其更多地保留在熔体中,从而提高了 P 吸收率,改善了细化效果。ZHOU等^[22]在采用该耦合粒子细化 AI-45Si 时也取得了明显的提升效果。TiC 粒子有相似的作用,可与 AIP 相形成耦合粒子^[23],促进其在熔体中的分散,从而在提升 P 吸收率的同时,显著地提高形核效率。

3 讨论

上述试验结果表明,P吸收率与 AIP 相在熔体中 的演变行为密切相关。当含 P 中间合金加入到 Al-Si 熔体中后,从热力学方面考虑,由于其与熔体之间存 在 P 元素的浓度梯度,故首先由表及里发生 AIP 相破 碎和溶解的反应^[24],形成 Al-P 团簇,根据 LESCUYER 等^[21]的测量结果,对应不同的熔体温度,P 元素有不 同的极限溶解度;此外,从动力学方面考虑,物相的 溶解过程不是瞬间完成的,其内在机制是由扩散因素 和界面反应共同作用的结果,需要足够的弛豫时间才能使熔体温度和结构达到均匀^[25],最终达到溶解平衡。在凝固过程中,随着温度的降低,P在铝熔体中的溶解度迅速降低^[21,26],使得溶解态的P重新以AIP晶体形式析出,而AIP与Si具有良好的界面匹配关系,故AIP相可作为初晶Si的有效形核衬底。P能否被AI-Si熔体"吸收"取决于溶解反应进行的程度和AIP相的尺寸及其在熔体中的界面行为,这两者分别为影响P吸收率的热力学和动力学因素。

选用含有更细小弥散分布的 AIP 相的中间合金、 提高熔体温度、适当延长保温时间以及控制加入量在 熔体温度对应的溶解度极限内均能在热力学上促进 P 元素最大限度地被熔体溶解,从而提高 P 吸收率,如 图 1 及图 3~5 中结果所示。反之,熔体处理过程中, 如果熔体温度较低或加入量过多,未溶解的 AIP 颗粒 较多,亦或是温度波动范围较大,极易使已经进入熔 体的 P 原子以 AIP 粒子形式析出,使之易于游离出铝 熔体而造成 P 的损失,造成 P 吸收率和初晶 Si 细化效 果下降。

为了促进以颗粒形式存在的 AIP 相被熔体吸收, 需添加 TiB₂、TiC 等与 AIP 相晶体结构有良好匹配性 的微米粒子。一方面,这些外来微米相可吸附 AIP 颗 粒,形成尺寸较小的耦合粒子在熔体中弥散分布,防 止 AIP 相在保温和精炼过程中聚集成颗粒团游离出熔 体,起到固定的作用,从而使 P 吸收率明显提升;另 一方面,在凝固过程中,该类耦合粒子的存在降低了 体系自由能,优化 AIP 衬底的界面结构^[22],使其作为 初晶 Si 更加有效的形核衬底,显著提高 P 吸收率,改 善细化效果。

4 结论

 采用不同含 P 中间合金细化处理 Al-18Si 合 金,工艺条件相同时(中频炉中 780 ℃保温 20 min,加 入 1.5×10⁻⁴ P),杆状 Al-3P 合金的 P 吸收率最高,达 80%; Cu-14P 吸收率最低,仅有 13%。

2) P 吸收率与 AIP 相在铝熔体中的演变行为密切 相关。细化工艺参数影响 AIP 相的溶解过程,进而影 响 P 吸收率。随着熔体温度升高,P 吸收率显著提高; 随着保温时间延长,P 吸收率呈现先增加后减小的趋 势,保温 90 min 时达到极大值;随着加入量增加,P 吸收率呈现不断下降趋势。

3) 复合加入 Al-3P 中间合金及 TiB₂ 与 TiC 微米粒 子可有效提高 P 吸收率,提升幅度达 45%~50%。

REFERENCES

- KASPRZAK W, KURITA H, BIRSAN G, AMIRKHIZ B S. Hardness control of Al-Si HPDC casting alloy via microstructure refinement and tempering parameters[J]. Materials & Design, 2016, 103: 365–376.
- [2] JAVIDANI M, LAROUCHE D. Application of cast Al-Si alloys in internal combustion engine components[J]. International Materials Reviews, 2014, 59(3): 132–158.
- [3] XIE Huan-jun, CHENG Ying-liang, LI Shao-xian, CAO Jin-hui, CAO Li. Wear and corrosion resistant coatings on surface of cast A356 aluminum alloy by plasma electrolytic oxidation in moderately concentrated aluminate electrolytes[J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2017, 27(2): 336–351.
- [4] YU Wen-zhou, MA Wen-hui, ZHENG Zhong, JIANG Wei-yan, LI Jie, TIAN Mao-hong. Effects of melt viscosity on enrichment and separation of primary silicon from Al-Si melt[J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2017, 27(2): 467–474.
- [5] 何克准,于福晓,赵大志,左 良.磷变质对 Al-17.5Si-4.5Cu-1Zn-0.7Mg-0.5Ni变形合金初晶硅形貌与室 温拉伸性能的影响[J].中国有色金属学报,2010,20(11): 2081-2087.

HE Ke-zhun, YU Fu-xiao, ZHAO Da-zhi, ZUO Liang. Effects of phosphorus modification on morphology of primary silicon particles and mechanical properties of wrought Al-17.5Si-4.5Cu-1Zn-0.7Mg-0.5Ni alloy[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2010, 20(11): 2081–2087.

- [6] 胡慧芳. Al-25% Si 合金 Si 相形态,变质及性能研究[D].重庆: 重庆大学, 2010: 1-2.
 HU Hui-fang. Study on the Si phase, modification and properties of Al-25%Si alloy[D]. Chongqing: Chongqing University, 2010: 1-2.
- [7] 蒋 伟, 胡恺琪, 朱向镇, 武玉英, 刘相法. Al-Si 合金力学行 为对 Si 相形貌敏感性的差异[J]. 中国有色金属学报, 2017, 27(1): 15-23.

JIANG Wei, HU Kai-qi, ZHU Xiang-zhen, WU Yu-ying, LIU Xiang-fa. Difference in sensitivity of mechanical behaviors for Al-Si alloys to Si phase morphologies[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2017, 27(1): 15–23.

- [8] FARAHANY S, OURDJINI A, BAKHSHESHI-RAD H R. Microstructure, mechanical properties and corrosion behavior of Al-Si-Cu-Zn-X (X=Bi, Sb, Sr) die cast alloy[J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2016, 26(1): 28–38.
- [9] 牟俊东,高晓波,冯增建,王建强,李占军,韩永贞.温度对 近共晶 Al-Si 多元合金中 P 含量的影响[J]. 铸造技术, 2012, 4:21.

MOU Jun-dong, GAO Xiao-bo, FENG Zeng-jian, WANG Jian-qiang, LI Zhan-jun, HAN Yong-zhen. Effect of temperature

on P content in near-eutectic Al-Si alloy[J]. Foundry Technology, 2012, 4: 21.

- [10] LI J H, HAGE F S, LIU X F, RAMASSE Q, SCHUMACHER P. Revealing heterogeneous nucleation of primary Si and eutectic Si by AlP in hypereutectic Al-Si alloys[J]. Scientific Reports, 2016, 6.
- [11] ZHU X Z, WU Y Y, LI C, LI P T QIAO H, LIU X F. The dispersive orientated-precipitation of AlP on alumina film and its effect on the primary Si gathering behavior in the Al-Si alloy surface layer[J]. Cryst Eng Comm, 2014, 16(25): 5583–5590.
- [12] 龚啟良. A390 铝合金之初晶砂细化[M]. 台湾: 大同大学, 2010.

GONG Qi-liang. Refinement of Primary Silicon in an A390 Al alloy[M].Taiwan: Datong university, 2010.

- [13] GAO T, ZHU X Z, QIAO H, LIU X F. A new Al-Fe-P master alloy designed for application in low pressure casting and its refinement performance on primary Si in A390 alloy at low temperature[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2014, 607: 11–15.
- [14] 龚啟良,杨智富,陈亮宇.不同之含磷细化剂对过共晶铝硅 合金之初晶硅细化效果比较[J].铸造工程学刊,2011,37(2): 1-10.
 GONG Qi-liang, YANG Zhi-fu, CHEN Liang-yu. Comparison on the refinement of primary silicon in a hypereutectic Al-Si alloy by different types of P-bearing refiners[J].Journal of Taiwan Foundry Society, 2011, 37(2): 1-10.
- [15] YU L N, LIU X F, DING H M, BIAN X F. A new nucleation mechanism of primary Si by peritectic-like coupling of AlP and TiB₂ in near eutectic Al-Si alloy[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2007, 432(1): 156–162.
- [16] HO C R, CANTOR B. Heterogeneous nucleation of solidification of Si in Al-Si and Al-Si-P alloys[J]. Acta Metallurgica et Materialia, 1995, 43(8): 3231–3246.
- [17] ZHANG H H, DUAN H L, SHAO G J, XU L P. Microstructure and mechanical properties of hypereutectic Al-Si alloy modified with Cu-P[J]. Rare Metals, 2008, 27(1): 59–63.
- [18] DONG T S, CUI C X, LIU S J, YANG L J, SUN J B. Influence of rapid solidification of Cu-P intermediate alloy on wear resistance of Al-Si alloy[J]. Rare Metal Materials and Engineering, 2008, 37(4): 686–689.
- [19] 王季明,张庆昕,扬 帆,崔春翔,孙继兵,董天顺.快速凝 固 Al-Ti-B 和 Cu-P 对 Al-13.5Si-xCu-yNi 合金组织和性能的影 响[J]. 天津冶金, 2009, 5: 30-33.
 WANG Ji-ming, ZHANG Qing-xin, YANG Fan, CUI Chun-xiang, SUN Ji-bing, DONG Tian-shun. Effect of rapid solidified Al-Ti-B and Cu-P on Al-13.5Si-xCu-yNi alloy structure and properties[J].Tianjin Metallurgy, 2009, 5: 30-33.
- [20] 杨子润, 庞绍平, 孙 瑜, 宋 娟. 变质及合金化对过共晶 Al-20% Si 合金组织及磨损性能的影响[J]. 中国有色金属学 报, 2013, 23(5): 1217–1225.

YANG Zi-run, PANG Shao-ping, SUN Yu, SONG Juan. Effect of modification and alloying on microstructure and wear properties of hypereutectic Al-20%Si alloy[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2013, 23(5): 1217–1225.

- [21] LESCUYER H, ALLIBERT M, LASLAZ G. Solubility and precipitation of AlP in Al-Si melts studied with a temperature controlled filtration technique[J]. Journal of Alloys and Compounds, 1998, 279(2): 237–244.
- [22] ZHOU X L, WU Y Y, LI Y F, WU L, Gao T, LI H, LIU X F. Absorbing formation mechanism of AlP on TiB₂ substrate and their application as high-efficiency nucleating agent in Al-45Si alloy[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2017, 693: 853–858.
- [23] 戴洪尚. 超高硅铝合金中硅相的细化与界面性质研究[D]. 济南:山东大学,2009:1-2.
 DAI Hong-shang. Study on the grain refinement of Si phase and

the interfacial characteristics in Si-high Al alloys[D]. Jinan: Shandong University, 2009: 1–2.

- [24] ZHANG Q, LIU X F, DAI H S. Re-formation of AlP compound in Al-Si melt[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2009, 480(2): 376–381.
- [25] 张 蓉,赵志龙,刘汉武,刘 林.初生硅在熔体中的溶解动力学[J].金属学报,2002,38(4):397-399.
 ZHANG Rong, ZHAO Zhi-long, LIU Han-wu, LIU Lin. Dissolution kinetics of primary silicon in the melt[J]. Acta Metallurgica Sinica, 2002, 38(4): 397-399.
- [26] LIANG S M, SCHMID-FETZER R. Phosphorus in Al-Si cast alloys: Thermodynamic prediction of the AlP and eutectic (Si) solidification sequence validated by microstructure and nucleation undercooling data[J]. Acta Materialia, 2014, 72: 41–56.

Affecting factors of P absorption rate of hypereutectic Al-Si alloys

HU Kai-qi¹, JIANG Wei¹, ZHU Xiang-zhen¹, ZHANG Qian¹, SUN Qian-qian², LIU Xiang-fa¹

(1. Key Laboratory of Liquid-Solid Structural Evolution and Processing of Materials,

Ministry of Education, Shandong University, Jinan 250061, China;

2. Shandong Al and Mg Melt Technology Company Limited, Shandong University, Jinan 250061, China)

Abstract: The phosphorous absorption rate is an important parameter for the refining process of hypereutectic Al-Si alloys, which not only influences final P content, but also reflects the evolution of AlP phase in the melt. The changing rules of P absorption rate were studied as kinds of master alloys, the processing parameters, coupling relationship of added solid particles varied. The experimental results show that Al-3P rod alloy appears the highest absorption rate (80%), while Cu-14P appears the lowest absorption rate (13%) under the same melting condition. The higher holding temperature contributes to superior P absorption rate while the more addition results in the lower. As holding time extends, P absorption rate first increases then decreases when achieving the maximum level at 90 min. Moreover, adding proper solid particles, such as TiB_2 and TiC, which have a good structural matching relationship with AlP crystal, can dramatically increase P absorption rate.

Key words: Al-Si alloys; primary silicon; P absorption rate; processing parameters; grain refinement

Foundation item: Project(51571133) supported by the National Natural Science Foundation of China Received date: 2016-09-02; Accepted date: 2017-06-27

Corresponding author: LIU Xiang-fa; Tel: +86-531-88392006; E-mail: xfliu@sdu.edu.cn

(编辑 李艳红)