

بررسی اثر ارتعاش قالب بر ریزساختار حالت نیمه‌جامد آلیاژ Al7075

تولید شده به روش سطح شیبدار

علی کویمی طاهری (استاد)
محتبی موحدی (دانشجوی دکتری)
هدایی نیامنش (دانشجوی کوشناسی ارشد)
دانشکده‌ی مهندسی و علم مواد، دانشگاه صنعتی شریف

در سال‌های اخیر، ریخته‌گری و شکل‌دهی آلیاژها در حالت نیمه‌جامد، توجه بسیاری از محققان و صنعتگران را به خود جلب کرده است. ریزساختار مناسب برای فرایندهای نیمه‌جامد، شامل ذرات کروی در زمینه‌ی با نقطه ذوب می‌باشد. روش‌های مختلفی برای تولید چنین ریزساختاری وجود دارد، که «سطح شیبدار» یکی از آین روش‌ها است. در این نوشتار، معنوان یک پژوهش جدید، اثر همزمان زویه‌ی سطح شیبدار و ارتعاش قالب بر ریزساختار حالت نیمه‌جامد آلیاژ Al7075 بررسی شد. نتایج حاصل نشان می‌دهد که ارتعاش قالب به میزان قابل توجهی اندازه‌ی متوسط گلیول‌های این آلیاژ را کاهش می‌دهد. همچنین، با افزایش اندازه، کریستال‌های اولیه‌ی ورزیدی از سطح شیبدار به قالب، اثر ارتعاش قالب افزایش می‌یابد. همچنین، ارتعاش قالب به بهبود فاکتور شکل گلیول‌های آلیاژ Al7075 پس از حرارت‌دهی مجدد منجر می‌شود.

۱. مقدمه

مجدد جزئی؛ ج) تیکسو فرمینگ.^[۱۰۹، ۱۰] روش‌های مختلفی برای تولید ساختارهای نیمه‌جامد وجود دارد، مانند روش هم‌زدن مکانیکی یا الکترو-مغناطیسی، روش مذاب فعال شده با کرنش القاء شده (SIMA)، روش ایجاد دانه‌های ریز به همراه ذوب مجدد جزئی، و روش سطح شیبدار خنک‌کننده.^[۱۱۰، ۱۱۱-۱]

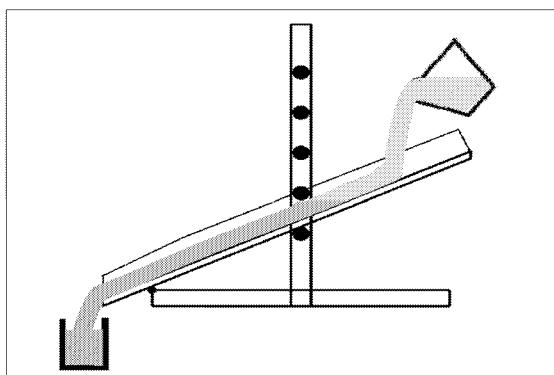
روش سطح شیبدار در مقایسه با روش‌های دیگر، ساده و نسبتاً ارزان است.^[۱۱۲] این روش، شامل ریخته‌گری آلیاژ در امتداد یک سطح شیبدار است که سردشدن مذاب، جوانه‌زنی فاز جامد در مذاب و به هم خوردن مخلوط مذاب - جامد حاصل، به صورت همزمان در حین حرکت مذاب بر روی سطح شیبدار صورت می‌گیرد.^[۱۱۳، ۱۱۴] نتایج تحقیقات قبلی حاکی از آن است که در ریزساختار بیلت‌های تولید شده به وسیله‌ی سطح شیبدار، ذرات کروی وجود ندارد. بنابراین برای ایجاد یک ریزساختار با ذرات کروی، بیلت حاصل باید در دمای نیمه‌جامد آلیاژ و برای یک زمان مشخص حرارت داده شود.^[۱۱۵]

تاکنون مشخص شده است که عوامل مختلفی بر ریزساختار بیلت‌های تولید شده به روش سطح شیبدار تأثیرگذارند که از جمله‌ی این عوامل می‌توان به دمای بارگیری، طول تماس بین سطح شیبدار و مخلوط مذاب - جامد، جنس قالب و زویه‌ی سطح شیبدار اشاره کرد.^[۱۱۶، ۱۱۷]

آلیاژ Al7075، پرکاربردترین آلیاژ دارای استحکام بالای آلومینیوم است که در حال حاضر تحقیقات ویژه‌ی به منظور بهبود خواص

در سال‌های اخیر، ریخته‌گری و شکل‌دهی در حالت نیمه‌جامد، توجه ویژه‌ی سازندگان آلیاژهای فلزی را، هم در مراکز تحقیقاتی و هم در صنایع مختلف، به خود جلب کرده است. ریزساختار مناسب در حالت نیمه‌جامد، شامل ذرات غیردندربیتی (ریزساختار دارای ذرات کروی) در زمینه‌ی با نقطه ذوب کمتر است.^[۱۱۸] برخورداری از مزایای همچون بهبود خواص مکانیکی، قابلیت تولید قطعات نزدیک به قطعه‌ی نهایی کاهش نیروی شکل‌دهی، کاهش انتقاض، حفره‌ها و جدایش و افزایش عمر قالب‌های مصرفي، افزایش استفاده از این روش را برای تولید قطعات فلزی، به ویژه آلیاژهای آلومینیوم که در صنایع هوانپا، نظامی، خودروسازی و ریانه‌کاربرد دارند سبب شده است.^[۱۱۹-۱۲۰] البته محدودیت‌هایی نیز در استفاده از فرایندهای نیمه‌جامد وجود دارد که از آن جمله می‌توان به هزینه‌ی بالای مواد اولیه و تجهیزات، منابع محدود مواد اولیه، و احتیاج به ریزساختار ویژه (حاوی ذرات کروی) اشاره کرد. انتخاب مواد اولیه در این فرایندها بسیار مهم است. تحقیقات پیشین نشان داده است که مواد اولیه‌ی مورد استفاده در فرایندهای نیمه‌جامد باید ازویژگی‌های خاصی نظیر فاصله‌ی انجام‌دادی مناسب، کسر حجمی جامد مطلوب در دماهای مختلف، و ریزساختار و خواص رئولوژیکی مناسب در حالت نیمه‌جامد برخوردار باشند.^[۱۲۱، ۱۲۲]

به طور کلی، فرایند شکل‌دهی در حالت نیمه‌جامد از سه مرحله‌ی اصلی تشکیل شده است: (الف) تولید بیلت‌های نیمه‌جامد؛ (ب) ذوب



شکل ۱. تصویر شماتیک سطح شیبدار.

جدول ۳. ترکیب شیمیایی محلول.

Keller

جزئی محلول	HNO ₃	HCl	HF	H ₂ O
حجم (cc)	۲,۵	۱,۵	۱,۰	۹۵,۰

Al₇₀Fe₂₅ در این دما حدود ۳۵ تا ۴۰ درصد حجمی است.^[۱۶] در مرحله‌ی بعد، پس از انجام عملیات پرداخت و حکاکی با استفاده از محلول Keller (با ترکیب شیمیایی ارائه شده در جدول ۳) به مدت حدود ۱۵ ثانیه، بررسی‌های ریزساختاری روی نمونه‌های حرارت‌دهی شده مجدد انجام شد و قطر متوسط گلوبول‌ها و فاکتورشکل آنها با استفاده ازیک سیستم تجزیه و تحلیل تصویری در پنج میدان تصویری اندازه‌گیری و میانگین آنها ثبت شد. برای محاسبه‌ی فاکتورشکل گلوبول‌ها که بیان‌گر میزان کرویت آنها است، از رابطه‌ی ۱ استفاده شد:

$$F = \frac{4\pi A}{p^3} \quad (1)$$

که در آن A مساحت و p محیط گلوبول‌ها در سطح مقطع نمونه است. براساس این رابطه، افزیش فاکتورشکل بیان‌گر کرویت‌تر شدن گلوبول‌ها است.^[۷]

۳. نتایج و بحث

شکل‌های ۲ و ۳ تأثیر زویه‌ی سطح شیبدار و ارتعاش قالب را بر اندازه‌ی متوسط و فاکتورشکل گلوبول‌ها در دو زمان حرارت دهی ۱۵ و ۳۰ دقیقه نشان می‌دهند. همچنین، ریزساختار نمونه‌های ریخته شده از سطح شیبدار در قالب‌های ساکن و مرتعش پس از عملیات حرارت دهی در شکل‌های ۴ و ۵ ارائه شده است. با مراجعت به این شکل‌ها مشاهده می‌شود که ریزساختار تعدادی از نمونه‌ها دارای ذرات رزی‌شکل، و نه ذرات کروی، است. عبارت رزی‌شکل، بیان‌گر شکل ظاهری ذراتی است که نه حالت دندریتی دارند و نه به طور کامل کروی‌اند.

mekanikی و fizikiکی آن انجام می‌گیرد.^[۱۶] تا آنجا که اطلاع نگارندگان اجازه می‌دهد، تاکنون پژوهشی به منظور بررسی ترکیب اثر زویه‌ی سطح شیبدار و ارتعاش قالب بر خواص fizikiکی و mekanikی این الیاز انجام نشده است. بنابراین در این تحقیق برای اولین بار تأثیر عوامل مذکور بر ریزساختار آلیاز Al₇₀Fe₂₅ مورد بررسی قرار می‌گیرد.

۲. شرح پژوهش

ترکیب شیمیایی آلیاز Al₇₀Fe₂₅ مورد استفاده در این پژوهش در جدول ۱ آورده شده است.

برای ریخته‌گری نمونه‌های مورد مطالعه در این تحقیق از یک سطح شیبدار مرسی استفاده شد. شکل ۱ تصویر شماتیک این سطح شیبدار را نشان می‌دهد. در جدول ۲ نیز مشخصات سطح شیبدار و قالب مورد استفاده در این پژوهش ارائه شده است. دمای باربریزی برای تمامی نمونه‌ها ۶۵۵ درجه سانتی‌گراد انتخاب شد. این دما حدوداً ۲۰ درجه‌ی سانتیگراد از دمای لیکوئیدوس آلیاز الومینیوم ۷۰۷۵ بیشتر است.^[۱۷] در این پژوهش ۱۰ نمونه باربریزی شد. در تولید پنج نمونه، مذاب از سطح شیبدار دارای زوایای ۳۰، ۴۵، ۵۰، ۵۵ و ۶۰ درجه‌ی عبور وارد قالب ساکن شد؛ و در پنج نمونه‌ی دیگر مذاب پس از عبور از سطح شیبدار وارد قالب مرتعش شد. در باربریزی‌هایی که در قالب مرتعش انجام شد، ارتعاش قالب فلزی با دامنه‌ی ۱۰ mm و فرکانس تقریبی ۳Hz، قبل از ورود مخلوط مذاب - جامد به قالب شروع و تا پایان انجام کامل نمونه ادامه می‌یافتد. پس از تولید نمونه‌های یاد شده، به منظور انجام عملیات حرارت‌دهی مجدد در حالت نیمه‌جامد، نمونه‌ها به مدت ۱۰ و ۳۰ دقیقه در دمای ۶۱۵ درجه سانتی‌گراد حرارت داده شدند و پس از آن در آب با دمای اتاق سرد شدند. مقدار مذاب

جدول ۱. ترکیب شیمیایی آلیاز Al₇₀Fe₂₅ مورد استفاده در پژوهش.

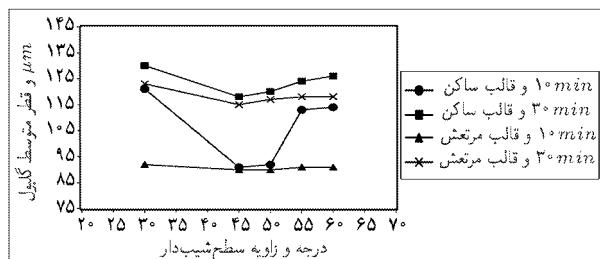
عنصر	Zn	Mg	Cu	Fe	Mn	Cr	Al	bal
Wt.-% ^{±0.01}	۵٪	۲٪	۱٪	۰٪	۰٪	۰٪	۷۰٪	۲۰٪

جدول ۲. مشخصات سطح شیبدار و قالب مورد استفاده در پژوهش.

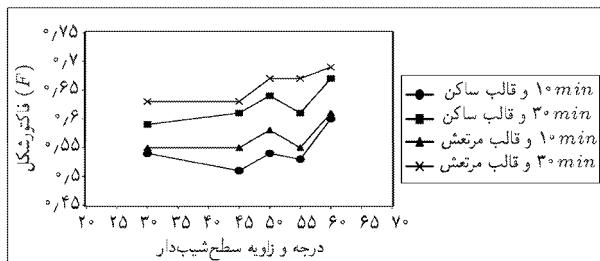
سطح شیبدار
ماده مس
طول ۳۰۰mm
زویه ۳۰° و ۴۵° و ۵۰° و ۵۵° و ۶۰°
قالب ساکن یا مرتعش
ماده Mild steel
قطر ۴۰mm
ارتفاع ۵۰mm
ضخامت ۳mm

نریدیک بودن جهات بلوری گلوبول‌ها برای وقوع پدیده‌ی انتلاف، باعث عدم کارایی این پدیده در افزایش قطر متوسط گلوبول‌ها می‌شود.^[۲۲] نتایج این تحقیق نیز بر کاهش اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در قالب مرتعش دلالت دارد.

با مقایسه‌ی اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در نمونه‌های ریخته شده در قالب ساکن و مرتعش، بعد از هر دو زمان حرارت دهی ۱۰ و ۳۰ دقیقه می‌توان دریافت که اثر ارتعاش قالب در کاهش قطر متوسط گلوبول‌ها در نمونه‌های ریخته شده از روی سطح شیبدار در زوایای ۴۵° و ۵۰° نامحسوس است. این امر می‌تواند مربوط به ریزتر بودن کریستال‌های اولیه‌ی وارد شده به قالب مرتعش از سطح شیبدار در این دو زوایی باشد. بنابراین با توجه به نتایج این مطالعه، اثر ارتعاش قالب در کاهش اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها، تابعی از اندازه‌ی کریستال‌های اولیه‌ی وارد شده به قالب مرتعش است. در واقع بدلیل آن که توانایی ارتعاش قالب در شکستن کریستال‌های با ابعاد بزرگ‌تر، بیشتر است، استفاده از قالب مرتعش باعث کاهش اختلاف اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در بیلت‌های ریخته شده در زوایای مختلف سطح شیبدار می‌شود. به عبارت دیگر، ارتعاش قالب اثر زوایه‌ی سطح شیبدار را بر اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها کاهش می‌دهد (شکل ۲).



شکل ۲. قطر متوسط گلوبول‌ها در زوایای مختلف سطح شیبدار و زمان حرارت دهی ۱۰ و ۳۰ دقیقه.



شکل ۳. فاکتور شکل گلوبول‌ها در زوایای مختلف سطح شیبدار و زمان حرارت دهی ۱۰ و ۳۰ دقیقه.

۱۰.۳. اثر زوایه‌ی سطح شیبدار و ارتعاش قالب بر اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها

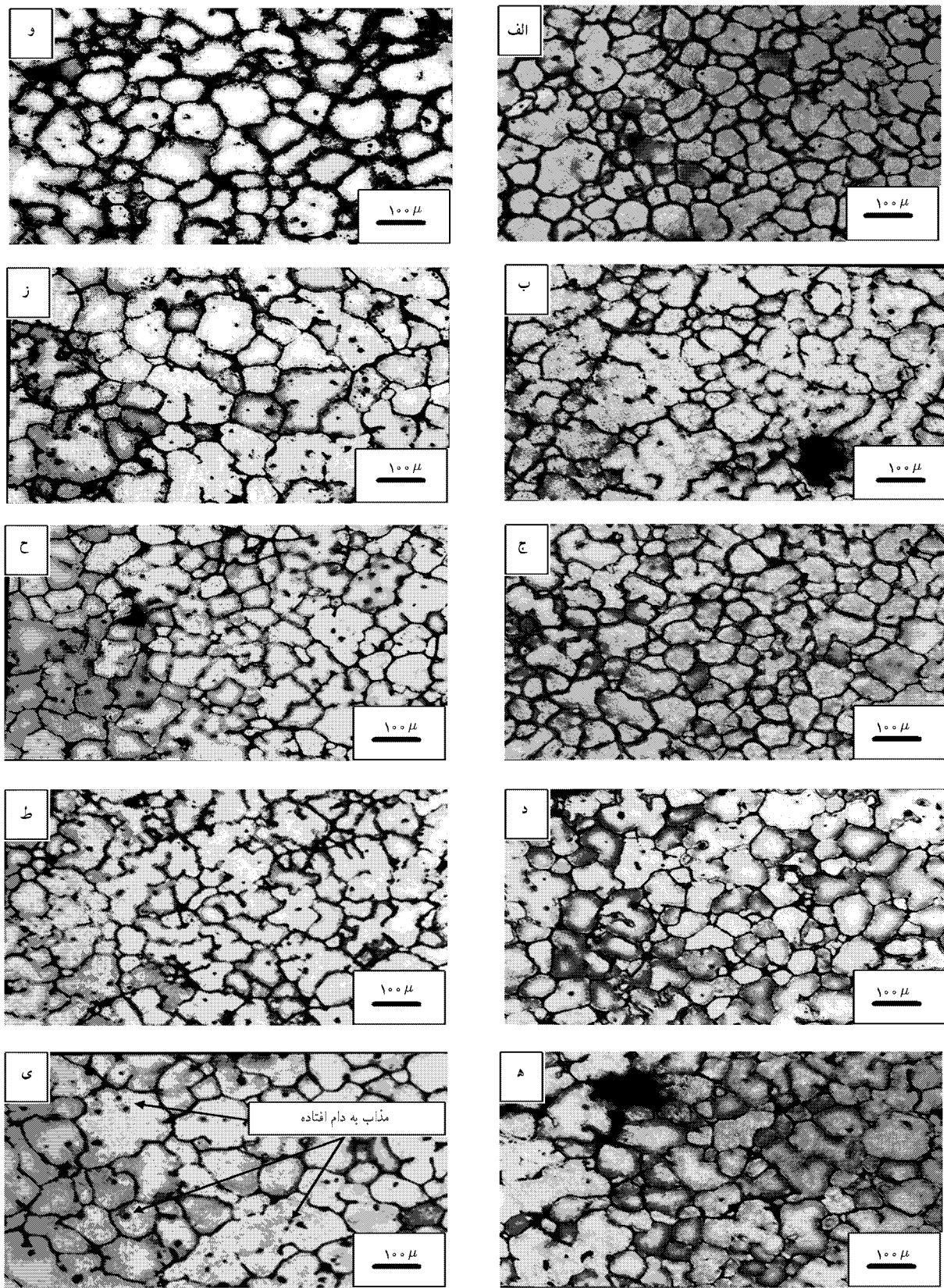
با توجه به شکل ۲، اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در قالب ساکن با تغییر زوایه‌ی سطح شیبدار از ۶۰° به ۴۵° کاهش و از ۴۵° به ۳۵° افزایش می‌یابد. بنابراین زوایه‌ی سطح شیبدار ۴۵°، باعث ایجاد کمترین اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در ریزساختار بیلت می‌شود. مشابه روش همزدن مکانیکی، پارامترهایی وجود دارند که با تغییر زوایه‌ی سطح شیبدار بر اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها تأثیر می‌گذارند.^[۱۹] بعضی از این پارامترها عبارت‌اند از (الف) مقدار تنش برشی اعمال شده به مخلوط مذاب - جامد در هنگام حرکت آن بر روی سطح شیبدار؛ (ب) زمان اعمال تنش برشی به مخلوط مذاب جامد؛ (ج) کسر حجمی فاز جامد شکل گرفته بر روی سطح شیبدار، به نظر می‌رسد که در این پژوهش، تأثیر متقابل عوامل فوق در زوایه‌ی ۴۵° باعث شده است که حداقل اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در این زوایه‌ی بھینه حاصل شود.

شکل ۲ نشان می‌دهد که در مقایسه با قالب ساکن، قالب مرتعش باعث کاهش اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها می‌شود. این پدیده مورد انتظار است، چراکه در تحقیقات قبلی^[۲۰ و ۲۱] گزارش شده است که هم‌زدن مکانیکی مخلوط مذاب - جامد مانند ارتعاش باعث «ریزشدن دینامیکی دانه‌ها» از طریق ذوب مجدد شاخه‌ها و تغییر شکل مکانیکی یا شکست آنها می‌شود. اگرچه ارتعاش قالب، احتمال برخورد گلوبول‌ها به یکدیگر را در مذاب افزایش می‌دهد و در نتیجه این احتمال وجود دارد که پدیده‌ی «اتلاف گلوبول‌ها» باعث افزایش اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها شود اما لزوم

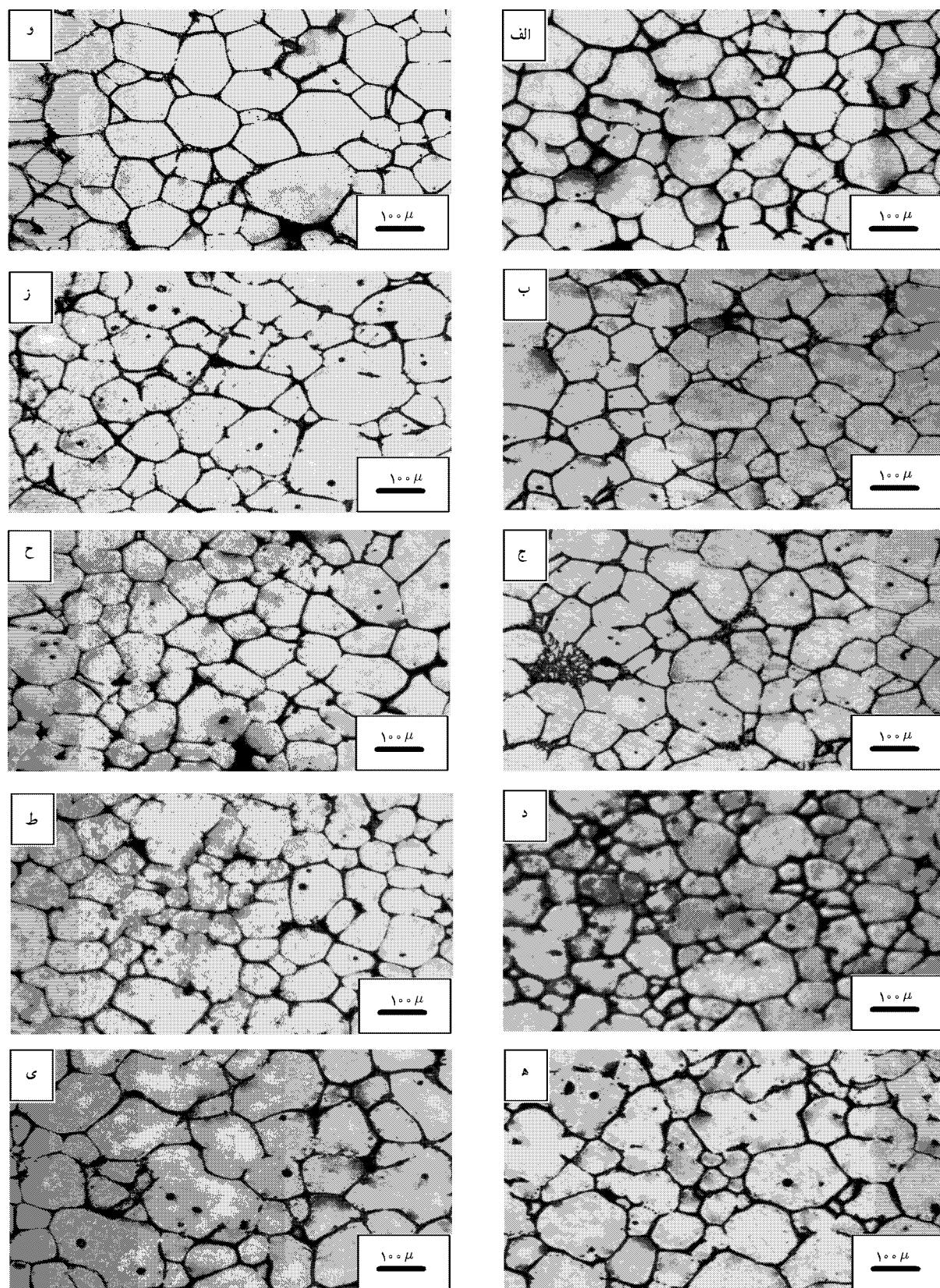
۲.۳. اثر ارتعاش قالب بر فاکتور شکل ریخت گلوبول‌ها همان‌طورکه در شکل ۳ مشاهده می‌شود، تغییر زوایه‌ی سطح شیبدار باعث تغییر فاکتور شکل گلوبول‌ها در یک رفتار باقاعده نمی‌شود. تنها می‌توان چنین بیان کرد که زوایه‌ی ۶۰° به ایجاد گلوبول‌هایی با بیشترین فاکتور شکل در هر دو نوع قالب ساکن و مرتعش منجر می‌شود. به طور کلی، عوامل تأثیرگذار بر اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها، فاکتور شکل آنها را نیز تحت تأثیر قرار می‌دهند. در حقیقت، برآیند آثار همزمان عوامل یاد شده در بخش ۱.۳ فاکتور شکل گلوبول‌ها را در یک زوایه‌ی خاص سطح شیبدار تعیین می‌کند.

نتایج ارائه شده در شکل ۳ نشان می‌دهد که ارتعاش قالب، میزان کروی بودن گلوبول‌ها را بعد از هر دو زمان حرارت دهی ۱۰ و ۳۰ دقیقه افزایش می‌دهد. اثر ارتعاش بر کروی بودن گلوبول‌ها می‌تواند به پدیده‌های زیر مربوط باشد:

- ۱) بر اثر ارتعاش، بلورهای اولیه می‌شکند و ذرات غیرکروی (ماگوشه‌های تیز) ایجاد می‌شود، و در نتیجه فاکتور شکل متوسط گلوبول‌ها کاهش می‌یابد.
- ۲) بر اثر ارتعاش، بلورهای اولیه‌ی بزرگ و یا الگومره شده با اشکال نامشخص می‌شکند. این پدیده می‌تواند فرآیند فرآیند کروی شدن گلوبول‌ها را در حین حرارت دهی مجدد شتاب دهد، زیرا با کوچک شدن ذرات، فواصل نفوذ در حین کروی شدن کاهش می‌یابد و لذا فاکتور شکل گلوبول‌ها سریع‌تر افزایش می‌یابد.



شکل ۴. ریزساختار نمونه های ریخته شده در قالب مرتعش (الف-ها) و قالب ساکن (و-ی) بعد از زمان حرارت دهی ۱۵ دقیقه در دمای ۶۱۵ درجه سانتی گراد و زوایای سطح ۳۰° (ه و ی)، ۴۵° (د و ط)، ۵۰° (ج و ح)، ۵۵° (ب و ز)، ۶۰° (الف و و).



شکل ۵. ریزساختار نمونه‌های ریخته شده در قالب مرتعش (الف-ها) و قالب ساکن (و-ی) بعد از زمان حرارتدهی 3° دقیقه در دمای 615° درجه سانتی‌گراد و زوایای سطح 30° (ه و ی)، 45° (د و ط)، 50° (ج و ح)، 55° (ب و ز)، 60° (الف و و).

شکل‌های ۴ و ۵ ملاحظه می‌شود، ریزساختار نمونه‌های حرارت داده شده به مدت ۱۰ دقیقه، عموماً شامل ذرات رزی‌شکل است و دلیل آن عدم کفایت زمان ۱۰ دقیقه برای کروی شدن کریستال‌های اولیه است. این درحالی است که در نمونه‌هایی که به مدت ۳۰ دقیقه حرارت داده شده‌اند، تعداد ذرات کروی و گلوبول‌ها زیاد است. در واقع افزایش حرارت دهی از ۱۰ دقیقه به ۳۰ دقیقه، زمان کافی برای حرکت مرزدانه‌ها و کاهش فصل مشترک مذاب - جامد را فراهم ساخته است.^[۱۲]

۴. نتیجه‌گیری

در این پژوهش، اثر همزمان زویه‌ی سطح شبیدار و ارتعاش قالب بر ریزساختار حالت نیمه‌جامد آلیاژ Al^{۷۰}Fe^{۲۵} مورد بررسی قرار گرفت و نتایج زیر حاصل شده:

۱. با تغییر زویه‌ی سطح شبیدار از ۶۰° به ۴۵°، اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در قالب ساکن کاهش واز ۴۵° به ۳۰° افزایش می‌یابد. اما در قالب مرتعش، تغییر زویه‌ی سطح شبیدار در محدوده‌ی ۳۰° تا ۶۰° تأثیر قابل توجهی در اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها ندارد. علت این است که اثر ارتعاش قالب در کاهش اندازه‌ی گلوبول‌ها، تابعی از اندازه‌ی کریستال‌های اولیه‌ی وارد شده به قالب مرتعش است، به طوری که ذرات بزرگ‌تر بر اثر ارتعاش، آسان‌تر شکسته می‌شوند. در واقع ارتعاش قالب اثر زویه سطح شبیدار را بر اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها کاهش می‌دهد.

۲. ارتعاش قالب، موجب افزایش کرویت دانه‌ها بعد از هر دو زمان حرارت دهی ۱۰ و ۳۰ دقیقه در دمای ۶۱۵ درجه سانتی‌گراد می‌شود.

۳. کسر حجمی مذاب به دام افتاده در نمونه‌های ریخته شده در قالب مرتعش کمتر از نمونه‌های ریخته شده در قالب ساکن است.

۴. نمونه‌های حرارت داده شده در زمان ۱۰ دقیقه، عموماً شامل ذرات رزی‌شکل است که علت آن عدم کافی بودن زمان ۱۰ دقیقه برای کروی شدن ذرات است. اما در نمونه‌هایی که به مدت ۳۰ دقیقه حرارت داده شده‌اند، تعداد ذرات کروی‌شکل زیاد است. در واقع حین حرارت دهی از ۱۰ دقیقه به ۳۰ دقیقه، زمان کافی برای حرکت مرزدانه‌ها و کاهش فصل مشترک مذاب - جامد وجود دارد.

قدرتانی

نویسنگان نوشتار از معاونت محترم پژوهشی دانشگاه صنعتی شریف به‌دلیل فراهم آوردن امکانات انجام آزمایشات و ارزیابی‌لران محترم مرکز تحقیقات و توسعه ریخته‌گری ایران خود را به‌دلیل کمک‌های مالی برای انجام این پژوهش تشکر و قدردانی می‌نمایند.

مجموع اثر دو عامل فوق، فاکتور شکل گلوبول‌ها را تعیین می‌کند. به نظر می‌رسد که در شرایط انجام این تحقیق، اثر عامل دوم بر عامل اول غلبه کرده و لذا ارتعاش قالب، فاکتور شکل گلوبول‌ها را بهبود می‌بخشد. این نتیجه، با تابیخ گردن شده‌ی قبلی [۲۲ و ۲۳]^[۲۳] تطبیق دارد. این محققین گزارش کرده‌اند که کاهش اندازه‌ی بلورهای اولیه‌ی آلیاژ Mg₇AlSi باعث افزایش بیشتر فاکتور شکل آنها در حین عملیات حرارت دهی در حالت نیمه‌جامد می‌شود. نتایج این پژوهش نیز نشان می‌دهد که اثر عامل یاد شده به همراه کاهش اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها در قالب مرتعش، باعث کروی‌تر شدن گلوبول‌ها با استفاده از قالب مرتعش می‌شود.

۳.۳. تأثیر ارتعاش قالب بر مقدار مذاب به دام افتاده اغلب در حین ذوب جزئی ساختارهای دندربیتی و رزی‌شکل، مقداری از حجم مذاب به‌دلیل ائتلاف بازووهای ثانویه‌ی دندربیت‌ها و برآمدگی‌های نزدیک به هم در ذرات رزی‌شکل، در بین فازهای جامد محبوس می‌شود.^[۲۳ و ۱۳] پدیده‌ی ذکر شده، کسر حجمی مذاب مؤثر در شارش آلیاژ در حالت نیمه‌جامد را کاهش داده و در نتیجه گران‌روی مخلوط مذاب - جامد در حین فرایند‌های نیمه‌جامد افزایش می‌یابد.^[۲۴ و ۱۳] مقایسه‌ی ریزساختار نمونه‌های ریخته شده در داخل قالب ساکن و مرتعش (شکل‌های ۴ و ۵) نشان می‌دهد که کسر حجمی مذاب به دام افتاده در نمونه‌های ریخته شده در قالب مرتعش کمتر از نمونه‌های ریخته شده در قالب ساکن است. این نتیجه می‌تواند ناشی از به هم خوردن مخلوط مذاب-جامد در حین ارتعاش قالب، و در نتیجه افزایش احتمال جهت‌گیری متفاوت گلوبول‌های مجاور یکدیگر در مذاب باشد؛ و لذا ائتلاف گلوبول‌ها با یکدیگر را (که منجر به شکل‌گیری مذاب به دام افتاده می‌شود) در حین فرایند حرارت دهی مجدد مشکل‌تر می‌سازد.^[۲۲]

۴.۳. اثر زمان حرارت دهی مجدد بر اندازه‌ی متوسط و فاکتور شکل گلوبول‌ها

تحقیقات گذشته نشان داده است که افزایش زمان حرارت دهی موجب افزایش اندازه‌ی متوسط گلوبول‌ها و بهبود کروی بودن آنها می‌شود. نتایج ارائه شده در شکل‌های ۲ و ۳ نیز مؤید این پدیده است. رشد گلوبول‌ها و افزایش اندازه‌ی متوسط آنها را می‌توان به وسیله‌ی دو سازوکار «ائلاف» و Ostwald Ripening^[۲۲] در حین فرایند حرارت دهی مجدد شرح داد. این دو سازوکار با افزایش زمان حرارت دهی باعث افزایش بیشتر اندازه‌ی گلوبول‌ها می‌شوند (شکل ۲). همچنین نیروی محركه‌ی کروی شدن گلوبول‌ها در حین فرایند حرارت مجدد، از کاهش فصل مشترک مذاب - جامد و در واقع کاهش انرژی سیستم حاصل می‌شود.^[۱۲] بنابراین افزایش زمان نگهداری در حالت نیمه‌جامد از ۱۰ دقیقه به ۳۰ دقیقه باعث کاهش فصل مشترک مذاب - جامد و در نتیجه افزایش کروی بودن گلوبول‌ها می‌شود (شکل ۳). همان‌طور که در

منابع

1. "Semisolid metals casting and forging", *Metals Handbook*, ASM, **15**, pp. 327-338 (1998).
2. T. Haga, and P. Kaprano: *J. Mater. Process. Technol.*, **130**, pp. 581-586 (2002).
3. T. Haga, and P. Kaprano: *J. Mater. Process. Technol.*, **130**, pp. 594-598 (2002).
4. Y. Zhang, K. Zhang, G. Liu, J. Xu, L. Shi, D. Cui, X. Wu and B. Cui: *J. Mater. Process. Technol.*, **137**, pp. 195-20 (2003).
5. D. N. Li, J. R. Lou, S. S. Wu, Z. H. Xiao, Y. W. Mao, X. J. Song and J. Z. Wu: *J. Mater. Process. Technol.*, **129**, pp. 431-434 (2002).
6. W. G. Cho and C. G. Kang: *J. Mater. Process. Technol.*, **105**, pp. 269-277 (2000).
7. D. Liu, H. V. Atkinson, P. Kaprano, W. Jiratiticharoean and H. Jones: *Mater. Sci. Eng. A*, **361**, pp. 213-224 (2003).
8. A. M. Camacho, H. V. Atkinson, P. Kaprano and B. B. Argent: *Acta Materialia*, **51**, pp. 2319-2330 (2003).
9. J. L. Jorstad: Proc. 8th Int. Conf. on "The processing of semi-solid alloys and composites", Limassol, Cyprus, September pp. 21-23 (2004).
10. J. Aguilar, M. Fehlbier, A. Ludwig, A. Buhrig-Polaczek and P. R. Sahm: *Mater. Sci. Eng. A*, **375-377**, pp. 651-655 (2004).
11. T. Haga and S. Suzuki: *J. Mater. Process. Technol.*, **118**, pp. 169-172 (2001).
12. J. Dong, J. Z. Cui, Q. C. Le and G. M. Liu: *Mater. Sci. Eng. A*, **345**, pp. 234-242 (2003).
13. M. Suery: Proc. 8th Int. Conf. on "The processing of semi-solid alloys and composites", Limassol, Cyprus, September pp. 21-23 (2004).
14. T. Haga, K. Tkahashi, M. Ikawaand and H. Watari: *J. Mater. Process. Technol.*, **153-154**, pp. 42-47 (2004).
15. T. Haga: *J. Mater. Process. Technol.*, **111**, pp. 64-68 (2001).
16. S. G. Lim, Y. S. Yung and S. S. Kim: *Scripta Mater.*, **43**, pp. 1077-1081 (2000).
17. "Aluminum and Aluminum Alloys", ASM Speciality Handbook, (1998).
18. S. Chayong, H. V. Atkinson and P. Kaprano: *Mater. Sci. Eng. A*, **390**, pp. 3-12 (2005).
19. F. Pahlevani, S. Salarfar and M. Nili-Ahmabadi: Proc. 8th Int. Conf. on 'The processing of semi-solid alloys and composites', Limassol, Cyprus, pp. 21-23 (September 2004).
20. G. J. Davies: 'Solidification and Casting', 30-70; London, Applied Science Publishers LTD. (1973).
21. M. C. Flemings: *Metall. Trans. A*, **22**, pp. 957-981 (1991).
22. W. R. Lou and M. Suery: *Mater. Sci. Eng. A*, **203**, pp. 1-13 (1995).
23. H. Wang, C. J. Davidson and D. H. StJohn: *Mater. Sci. Eng. A*, **368**, pp. 159-167 (2004).
24. H. Aashuri: *Mater. Sci. Eng. A*, **391**, pp. 77-85 (2005).