یژوهش نامه ر بخته گری



انجمن علمي ريختهگري ايران

مقاله پژوهشي:

# تأثیر عملیات سردکاری بر جوانسازی پره توربین گازی کارکرده از جنس IN738LC

محسن سمیعی<sup>۱</sup>، یزدان شجری<sup>۲</sup>، سید حسین رضوی<sup>۳\*</sup>، زهراسادات سیدرئوفی<sup>۴</sup>

نشر به علمی

۱- كارشناسي ارشد، گروه مهندسي مواد، دانشگاه آزاد اسلامي واحد كرج، كرج، ايران.

۲- دانشجو دکتری، پژوهشکده سرامیک، پژوهشگاه مواد و انرژی، کرج، ایران.

۳- دانشیار، دانشکده مهندسی مواد و متالورژی، دانشگاه علم و صنعت ایران، تهران، ایران.

۴- استادیار، گروه مهندسی مواد، دانشگاه آزاد اسلامی واحد کرج، کرج، ایران.

\* نویسنده مکاتبه کننده: تلفن: ۲۰۱-۷۷۲۴۰۵۴۰، تهران، نارمک، دانشگاه علم و صنعت ایران، صندوق پستی: ۱۹۸۴-۱۹۱۴، E-mail: hrazavi@iust.ac.ir

* *
در تحقیق حاضر، پره مستعمل توربین گازی پس از ۸۰۰۰۰ ساعت سرویسدهی مورد جوانسازی قرار گرفت. در این
گزارش، اثر سرد کردن در نیتروژن مایع و عملیات سردکاری پس از دو مرحله انحلال کامل و ناقص مورد بررسی قرار
گرفت. بررسیهای ریزساختاری بهوسیله میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) نشان داد که افزایش سرعت سرد کردن
در انحلال کامل منجر به کاهش اندازه و درصد حجمی رسوبات γ پس از پیرسازی میشود، درحالی که اتر سردگاری در این میچاه کمتر از سیعت سرد کردن رود اثر سیعت سرد کردن رالا در انجلال ناقص کاهش کس حجم میسوات سر از
ین مرعد عمی رسودات سرت بردی بود. بر سرعت سرت بردی باد در انجلال ناقص کسر حجمی رسوبات ثانویه را افزایش و پیرسازی در مقایسه با اثر مشابه در انجلال کامل بود. سردکاری در انجلال ناقص کسر حجمی رسوبات ثانویه را افزایش و
اندازه آنها را تا ۲۳۰nm افزایش داد. نرخ سردکردن بالا از انحلال ناقص منجر به بیشینه سختی پس از پیرسازی و نرخ
سرد کردن بالا از انحلال کامل منجر به کمینه سختی پس از پیرسازی شد.
گزارش، اثر سرد کردر گرفت. بررسیهای ریز در انحلال کامل منجر این مرحله کمتر از سر پیرسازی در مقایسه با اندازه آنها را تا nm ۰ سرد کردن بالا از انحلا

ارجاع به این مقاله:

محسن سمیعی، یزدان شجری، سید حسین رضوی، زهراسادات سیدرئوفی، تأثیر عملیات سردکاری بر جوانسازی پره توربین گازی کارکرده از جنس IN738LC، پژوهشنامه ریختهگری، پاییز ۱۳۹۸، جلد ۳، شماره ۳، صفحات ۱۶۳–۱۷۴. شناسه دیجیتال: DOI): 10.22034/frj.2019.199660.1099)

#### ۱– مقدمه

پرههای توربین گازی در شرایط بحرانی دما و تنش بالا تحت اتمسفر اکسیدی-سولفیدی سرویس دهی می کنند. این شرایط، مکانیزمهای تخریب خزش، خستگیهای حرارتی و کمدامنه، تغییرات ریزساختاری، اکسیداسیون، خوردگی داغ و اندرکنش این مکانیزمها را باهم فعال می کند. تغییرات ریزساختاری احتمالی در طول سرویس دهی عبارتاند از پیوستگی کاربیدها و مرزهای دانه، رشد رسوبات γ تا الواری شدن آنها، تشکیل فازهای مضر TCP<sup>7</sup> و تشکیل کاربیدهای انتقالی. این تغییرات

<sup>1.</sup> Rafting

می تواند با افت خواص مکانیکی و کاهش عمر گسیختگی پرههای توربین همراه باشد[۱-۳]. خواص مکانیکی آلیاژهای صنعتی تابعی از ریزساختار آنها

است[۴]. سوپرآلیاژهای پایه نیکل که اصلی ترین ماده کاربردی برای ساخت پرههای توربین هستند نیز نه تنها از این قاعده مستثنا نیستند بلکه در اکثر موارد وابستگی شدیدتری را نشان دادهاند[۶،۵]. استحکام و عمر گسیختگی پرههای توربین در اثر کار کرد کاهش پیدا می کند که دلیل آن تغییرات ریزساختاری بهویژه رشد رسوبات ۲ است[۷]. رسوبات ۲ دلیل اصلی استحکام بخشی سوپرآلیاژهای پایه نیکل هستند و همین موضوع سبب می شود که تغییرات در مشخصه آنها تغییرات چه در حالت مکعبی و چه در حالت کروی به خاطر دمای کاری

<sup>&</sup>lt;sup>r</sup> Topologically Close-Packed

بالا، شروع به رشد می کنند. این رشد درست از نقاطی که دارای بالاترین فاکتور عدم تطابق با زمینه آستنیتی  $\gamma$  است، عموماً در جهت اعمال تنش اتفاق میافتد[۱۰]. رسوبات در ابتدا حالت شبیه کروی پیدا کرده و سپس در گام بعدی در جهت گیری خاص به حالت بیضی و بیضی کشیده درمیآیند. الحاق رسوبات به یکدیگر، رسوبات بزرگ در یک جهت خاص را پدید میآورد تا جایی که پیوستگی همین رسوبات بزرگ به یکدیگر رسوبات الواری را منجر میشود که بهشدت کاهش خواص مکانیکی را در پی دارد[۱۲،۱۱].

قیمت بالای سوپرآلیاژهای پایه نیکل و تولید پرههای توربین سبب شده است تا مجموعه عملیات تکمیلی برای ترمیم، تعمیر و بازیابی عمر پرههای توربین انجام شود. یکی از این اقدامات، عملیات حرارتی جوانسازی است که منجر به بازیابی ساختار اولیه اعم از رسوبات اولیه مکعبی در حدود ۲۰۰۳ و رسوبات کروی ثانویه ۲۰۰۳ میشود. عملیات جوانسازی بسته به میزان کارکرد و اندازه رسوبات رشد کرده شامل عملیات انحلال کامل، ناقص و پیرسازی است. دما و زمان این مراحل به شرایط نمونه بستگی دارد[۲۰–۱۶].

انجام هرچه بهتر عمليات انحلال منجر به افزايش كسر حجمي رسوبات پس از مرحله پیرسازی می شود. یکی از مشکلات عملیات انحلالی تشکیل رسوبات سرمایشی است که در حین سرد شدن از مراحل انحلال به وجود می آیند. برای جلوگیری از این مشکل نرخ سرد شدن را افزایش میدهند که این عمل از تشکیل و رشد رسوبات سرمایشی جلوگیری کرده و انرژی لازم برای جوانهزنی رسوبات  $\gamma'$  در مرحله پیرسازی را از طریق محلول جامد فوق اشباع و تنشهای پسماند حرارتی کاهش میدهد[۱۷–۱۹]. به نظر میرسد هر عملی که نرخ نفوذ در انحلال را کاهش دهد، سبب افزایش کسر حجمی و کاهش اندازه رسوبات  $\gamma'$  پس از پیرسازی می شود [۲۱،۲۰]. در همین راستا، میرحسینی و همکاران [۲۲] اثر سرعت سرد کردن از دمای انحلال ناقص بر ریزساختار و خواص کششی سوپرآلیاژ IN792 را مورد بررسی قرار دادند که نتایج حاصل از آن نشان  $\gamma'$  داد با افزایش سرعت سرد کردن اندازه فازهای  $\gamma'$  اولیه و ثانویه کاهش می یابد، در حالی که کسر حجمی فاز ′γ ثانویه افزایش یافته است.

در تحقیقات گذشته نشان داده شده است که عملیات حرارتی زیر صفر عمیق سبب کاهش دمای ترسیب کاربیدها و فازهای ثانویه در فولادها و آلیاژهای آلومینیم پس از تمپر و پیرسازی می شود. از طرفی سردکاری منجر به کاهش اندازه فازهای ثانویه و افزایش مقدار آنها گشته است[۲۳–۲۸]. در این

تحقیق از نگهداری زیر صفر عمیق برای اولین بار در عملیات حرارتی و جوانسازی سوپرآلیاژ IN738LC استفاده شده است تا تأثیر آن بر مشخصه رسوبات ′γ مورد بحث قرار گیرد.

# ۲- مواد و روش تحقیق

برای انجام این پژوهش از یک پره توربین گازی از جنس سوپرآلیاژ پایه نیکل IN738LC که ۸۰۰۰۰ ساعت سرویس دهی کرده بود، استفاده شد. ترکیب شیمیایی پره بهوسیله طیفسنجی نشری اتمی به دست آمد که نتایج آن در جدول (۱) نشان داده شده است. برای عملیات حرارتی، نمونههای مکعبی شکل در ابعاد ۵ میلیمتر با برشکاری بهوسیله سیم با تخلیه الکتریکی آماده شدند. نمونهها از دو قسمت ریشه که تقریباً ساختاری دستنخورده و ایرفول که دارای بیشترین تغییرات است، تهیه شدند. در شکل (۱)، تصویر پره کار کرده و محلهای نمونه برداری نشان داده شده است.

بهمنظور بررسی اثر سرد کردن بعد از محلولسازی بر تحولات ساختاری، نمونهها در کورهی مدل آمالگامز ساخت کشور ایران تحت گاز آرگون در دمای C°۱۲۱۰ و مدتزمان ۵ ساعت محلولسازی شدند. سپس نمونهها در دو محیط هوا و نیتروژن سرد شدند. یکی از نمونههای سرد شده در هوا، پس از همدمایی به مدت دو ساعت در نیتروژن مایع نگهداری شد. در ادامه نمونهها در دمای  $^{\circ}\mathrm{C}$  ۱۱۲۰ و به مدت ۲ ساعت محلول سازی شده و در دو محیط هوا و نیتروژن سرد شدند. در این مرحله نیز یکی از نمونههای سرد شده در هوا، پس از همدمایی به مدت دو ساعت در نیتروژن مایع نگهداری شد. در انتها نمونهها در دمای ۸۴۵°C و به مدت ۲۴ ساعت تحت عملیات پیرسازی قرار گرفتند. در جدول (۲)، نام گذاری نمونهها بر اساس شرایط مختلف نمونهها و متغیرهای عملیات حرارتی ارائه شده است. لازم به ذکر است که سردکاری درون یک مخزن پلیمری کاملاً ایزوله و سرد کردن در نیتروژن مایع نیز در همین مخزنها انجام شد.

جدول ۱- ترکیب شیمیایی سوپر آلیاژ IN738LC بر حسب درصد وزنی.

كبالت	كروم	نيكل	عنصر
۸/۴۷	۱۵/۸۹	پايە	مقدار
تيتانيم	آلومينيم	نيوبيم	عنصر
۳/۱	٣/١٩	• /٨٨	مقدار
زيركونيم	بور	كربن	عنصر
٠/٠٩	•/•٢	۰/۱۳	مقدار
تانتاليم	تنگستن	موليبدن	عنصر
۱/۶	٣/١١	١/٩	مقدار



شکل ۱- تصویر پره کار کرده و محلهای نمونهبرداری.

پس از انجام عملیات حرارتی، نمونهها بعد از آمادهسازی سطحی، توسط SEM مدل VEGA/TESCAN ساخت کشور چک مورد بررسی ریزساختاری قرار گرفتند. برای این منظور، نمونهها توسط محلول حاوی ۱۷۰ میلیلیتر H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>، ۱۰ میلیلیتر H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> و ۶/۱ گرم CrO<sub>3</sub> در زمان ۴ الی ۶ ثانیه تحت اختلاف پتانسیل ۷ ۴–۳ و شدت جریان ۲ N۰ مرد مکاکی الکتریکی قرار گرفتند [۲۹]. سختی نمونهها توسط دستگاه کوپا مدل MH3 مطابق با استاندارد 61-82 ASTM E محلول سازی انجام شد[۳۰]. در پژوهش حاضر برای اندازه گیری محلول سازی انجام شد[۳۰]. در پژوهش حاضر برای اندازه گیری درصد حجمی و اندازه رسوبها و نانورسوبها از نرمافزار درصد Sace

# ۳- نتایج و بحث

در شکل (۲)، تصویر SEM نمونه AF نشان داده شده است. در این تصویر بهخوبی میتوان رسوبات  $\gamma$  اولیه رشد کرده را مشاهده نمود که به یکدیگر الحاق پیدا کردهاند. با دقت در شکل (۲)، میتوان رسوبات  $\gamma$  ثانویه را حتی تا اندازه ۵۰۰nm مشاهده نمود که شاید در حدود ده برابر از حالت استاندارد پس مشاهده نمود که شاید در حدود ده برابر از حالت استاندارد پس از طی سیکل رسوب سختی استاندارد است[۳1]. از آنجا که پس از پیرسازی و تکمیل سیکل رسوب سختی، پرهها برای پوشش دهی و استفاده بر روی توربین نصب می شوند، لذا پوشش دهی و استفاده بر روی توربین نصب می شوند، لذا میتوان در ساختار آنها  $\gamma$ های اولیه که از مرحله انحلال باقی مانده اند و از بین نرفته اند را در اندازه ای ۲۰ الی ۲۰ مشاهده و رسوبات  $\gamma$  ثانویه را در اندازه حدوداً ۲۰ الی ۲۰ مشاهده

 $\gamma$  های اولیه در اثر سرویسدهی رشد کرده و رسوبات کوچک ثانویه به یکدیگر میپیوندند. ازاینرو، رسوبات کوچک موجود در تصویر SEM شکل (۲)، را میتوان  $\gamma$  ثانویه و رسوبات بزرگ را  $\gamma$  اولیه در نظر گرفت [۱۳]. با توجه به دمای بالای سرویسدهی پرههای توربین شرایط برای نفوذ عناصر پایدارکننده  $\gamma$  یعنی Ti و AI فراهم میشود که این امر رشد رسوبات  $\gamma$  و بههمپیوستگی و الحاق آنها به همدیگر را در پی دارد[۲۲،۱۳].

شرايط عمليات حرارتي											
انحلال ناقص					انحلال كامل						
پيرسازې	سردکاری		محيط	; مان	دما	سردکاری		محيط	: مان	دما	كد نمونه
	زمان (hr)	دما (°C)	سردايش	(hr)	(°C)	زمان (hr)	دما (°C)	سردايش	(hr)	(°C)	
											R (ریشه)
											AF (ايرفول)
شرايط ثابت								هوا	۵	171.	MS1
برای هر شش								نيتروژن مايع	۵	171.	MS2
نمونه در دماع C°						٢	-19.	هوا	۵	171.	MS3
معنی ج ۸۴۵ و			هوا	٢	117.			هوا	۵	171.	MS4
مدتزمان hr			نيتروژن مايع	٢	117.			هوا	۵	171.	MS5
74	٢	-19•	هوا	٢	117.			هوا	۵	171.	MS6

جدول ۲- نامگذاری نمونهها و سیکل عملیات حرارتی انجامشده برای جوانسازی IN738LC





شکل ۳- تصویر SEM از ساختار ریشه پره مستعمل.

از طرفی وجود تنشهای بالا در حین سرویس دهی مسیرهای نفوذ را مستعد نموده و این به هم پیوستگی رسوبات، شدیدتر می شود [۳۲]. این رشد به وقوع پیوسته در کاهش خواص مکانیکی تأثیر گذار است. نقاط مشخص شده در شکل (۲)، حفرات خزشی در منطقه درون دندریتی است که مکانیزم تشکیل آن ها را می توان نفوذ و رشد رسوبات  $\gamma$  دانست.

در شکل (۳)، تصویر SEM ریشه پره نشان داده شده است. عموماً ریزساختار ریشه پره با توجه به نبود تنش و کم بودن دما در آن ناحیه بهعنوان نمایندهای از ساختار پره کار نکرده در نظر گرفته میشود. از مقایسه شکلهای (۲) و (۳)، میتوان دریافت که پره کارکرده به نسبت ریشه، دچار تغییرات چشم گیری شده است. هرچند خود ریشه هم با توجه به ساعت کارکرد پره، دچار تغییرات ساختاری شده و رسوبات اولیه '۲ از گوشه شروع

به رشد و رسوبات 'γ ثانویه نیز در حال بزرگ شدن هستند بهطوریکه اندازه آنها حدوداً ۱۵۰nm شده است، اما هنوز ساختار دوگانه در این حالت قابلرؤیت است. برخلاف نمونه AF که آثار کمی از ساختار دوگانه در آن باقیمانده است.

همان طور که در شکل (۴) مشاهده می شود، بین ذرات ۲⁄ اولیه، ذرات ریز  $\gamma'$  نیز تشکیل شدهاند که با افزایش سرعت سرد کردن از دمای انحلال تعداد آنها زیاد و اندازه آنها کاهش یافته است. در حالت کلی سد انرژی لازم برای جوانهزنی و همچنین شعاع بحرانی برای تشکیل جوانه  $\gamma'$  به دو فاکتور اصلی انرژی آزاد حجمی و انرژی کرنشی ناشی از عدم انطباق شبکه فازهای  $\gamma$  و  $\gamma'$  بستگی دارد. افزایش سرعت سرد کردن از دمای انحلال، باعث افزایش انرژی آزاد حجمی و همچنین کاهش انرژی کرنشی بین فازهای γ و ′γ می شود[۲۲]. با توجه به این توضیحات، به نظر میرسد که در سرعتهای سرد کردن  $\gamma'$  پايين، به علت بالا بودن سد انرژی لازم برای جوانهزنی ذرات ریز سرمایشی، عناصر تشکیل دهنده این فاز با داشتن فرصت کافی برای نفوذ به سمت  $\gamma'$  اولیه رفته و باعث درشت شدن آنها می شود. این افزایش اندازه در ریزساختار پس از پیرسازی که اندازه ذرات نسبت به مرحله انحلال رشد میکند، قابل مشاهده است. این در حالی است که با افزایش سرعت سرد کردن از دمای انحلال و کاهش سد انرژی لازم برای جوانهزنی ریز سرمایشی و همچنین شعاع بحرانی تشکیل  $\gamma'$ ، این  $\gamma'$ عناصر آلیاژی بهجای پیوستن به ذرات  $\gamma'$  اولیه، تمایل بیشتری به تشکیل ذرات ′γ ریز سرمایشی ٔ از خود نشان میدهند، به همین علت تعداد این ذرات در سرعتهای سرد کردن بالا افزایش یافته است، درحالی که اندازه فاز γ کاهش یافته است[۳۳–۳۵].

در شکل (۴–الف)، تصویر SEM نمونه MS1 پس از انحلال کامل و سرد کردن در هوا نشان داده شده است. همان طور که مشخص است، در حین سرد شدن در هوا به دلیل آن که فرصت کافی برای تشکیل رسوبات، کمتر فراهم شده است، کسر حجمی رسوبات کمتر و اندازه رسوبات کوچکتر شده است. بهطورکلی انرژی فصل مشترک فازهای  $\gamma/\gamma$  و کرنش الاستیکی حاصل از میزان عدم انطباق شبکههای کریستالی  $\gamma/\gamma$  بر مورفولوژی فاز  $\gamma$  تأثیر می گذارند. مهمترین اثر عملیات حرارتی انحلالی، انحلال، کاهش اندازه و مقدار  $\gamma$  های بزرگی است که در طول سردشدن حین انجماد تشکیل می شوند. این رسوبات با سرد شدن از دمای انحلال، مجدداً با ابعادی ریزتر پدید می آیند. هر کدام از مورفولوژیهای فاز  $\gamma$  حاصل عملیات حرارتی خاصی

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>Cooling Precipitates

در شکل (۴-ب) تصویر SEM نمونه MS2 پس از انحلال کامل و سريع سرد كردن در نيتروژن مايع سبب كاهش كسر حجمي و كاهش قابل ملاحظه اندازه رسوبات شده است كه دليل آن کاهش جوانهزنی و رشد است. با افزایش سرعت سرد کردن، تحت تبريد افزايش يافته و جوانهزني محدود مي شود، از طرفي دیگر، افزایش سرعت سرد کردن، همانطور که پیشتر نیز گفته شد، احتمال تشکیل رسوبات سرمایشی را کاهش چشمگیر میدهد. از طرف دیگر رشد رسوبات مبتنی بر اصل نفوذ است، ازآنجاکه ضریب نفوذ با دما رابطه مستقیم دارد کاهش چشم گیر دما به جهت کاهش ضریب نفوذ رشد را محدود می سازد. همچنین می توان بیان نمود که بی حرکت شدن الكترونها به جهت كاهش دما، منجر به كاهش فواصل بیناتمی در دمای بسیار پایین شده است. کاهش فواصل اتمی منجر به جلوگیری از رشد و بزرگ شدن رسوبات از طریق مسدود نمودن مسیر نفوذ می گردد. در شکل (۴-ج)، تصویر SEM نمونه MS3 پس از انحلال کامل و همدمایی با محیط سپس نگهداری در نیتروژن مایع نشان داده شده است. همدمایی با محیط سپس نگهداری در نیتروژن مایع سبب کاهش کسر حجمی و اندازه رسوبات ′γ میشود. همانطور که مشاهده می شود، هم دمایی با محیط سبب جوانهزنی رسوبات شده و سپس سرد کردن در نیتروژن مایع سبب کاهش اندازه رسوبات تا ۸۲nm و کسر حجمی رسوبات تا ۷۳/۴۱ درصد به جهت عدم رشد شده است. همانطور که مشخص است کسر حجمی رسوبات MS3 نسبت به نمونه MS1 که ۸۷/۸ درصد است کاهش پیدا کرده ولی اندازه رسوبات آن بزرگتر شده است.

کسر حجمی رسوبات نمونه MS3 نیز نسبت به نمونه MS2 که برابر با ۶۹/۵۳ درصد است افزایش یافته و اندازه رسوبات آن افزایش پیداکرده است. مقایسه تصاویر شکل (۴–الف)، (۴–ب) و (۴–ج) با شکل (۳) که مربوط به قبل از عملیات حرارتی است نشاندهنده کاهش اندازه و کسر حجمی ذرات ۲ است. به این صورت که رسوبات ۲ خشن با قرار گرفتن در دمای ۲۰° ۱۲۱۰ در زمینه انحلال پیدا میکنند و با کاهش اندازه ۲ ریزساختاری یکشکل با ذرات ۲ کروی ایجاد میشود. در یک انحلال با دما و زمان یکسان، اندازه رسوبات حاصل از سرد کردن در نیتروژن مایع، کوچکتر است و رسوبات کروی شکل هستند. با توجه به شکل(۴)، سرعت سرد کردن بر تعداد، اندازه و مورفولوژی رسوبات اثرگذار است. با کاهش سرعت سرد کردن، رسوبات کاهش مییابی برای تشکیل هستند و خواص منحصربهفردی دارند. این موضوع بیارتباط با فاکتور عدمانطباق مورفولوژیهای مختلف نیست[۳۶].



شکل ۴– تصاویر SEM مورفولوژی بعد از عملیات حرارتی انحلال کامل در نمونههای: الف) MS1، ب) MS2 و ج) MS3.

شده و سد انرژی فعالسازی در برابر هسته گذاری بیشتر می شود. بنابراین رسوبات کمتری شانس تشکیل خواهند داشت. پس تعداد رسوباتی که جوانه میزنند کم و فاصله بین آنها زیاد است[۳۸،۳۷،۳].

همانطور که از مقایسه تصویر شکل (۴–ب) و (۴–ج) بر میآید کسر حجمی و اندازه رسوبات در نمونه MS2 نسبت به MS3 کاهش یافته است. به دلیل اینکه اختلاف پارامتر شبکه  $\gamma e^{\gamma}$ رشد کرده و همچنین به دلیل فوق اشباع زیاد و در نتیجه نیروی محرکه بالای تشکیل رسوب، حتی با سرد کردن بسیار سریع نیز رسوباتی در زمینه تشکیل شده است و ازآنجایی که در سرعت سرد کردنهای بسیار بالا به جهت کاهش فواصل بیناتمی، فرصت کافی برای نفوذ و رشد رسوبات وجود ندارد؛ کسر حجمی و اندازه رسوبات کاهش مییابد [۴۰،۳۹].

در شكل (۵-الف)، تصوير SEM نمونه MS4 پس از انحلال ناقص و سرد کردن در هوا نشان داده شده است. از آنجا که نرخ سرمایش در هوا کم است، مشاهده می شود که رسوبات به شکل تقریباً کروی کشیده و یا مکعبی با گوشههای پخدار هستند. در شكل (۵-ب) تصوير SEM نمونه MS5 پس از انحلال ناقص و سرد کردن در نیتروژن مایع و شکل (۵-ج) تصویر SEM نمونه MS6 پس از انحلال ناقص و همدمایی با هوا سپس نگهداری در نيتروژن مايع نشان داده شده است. همان طور كه مشاهده مي-شود سرعت سرمایش بالا منجر به افزایش تحت تبرید و انرژی محرکه جوانهزنی مؤثر شده و شعاع بحرانی جوانهزنی را کاهش داده و پس از سرد شدن نمونه از دمای عملیات انحلال جزئی، رسوبات  $\gamma$ ریز سرمایشی با نرخ جوانهزنی زیاد تشکیل شدهاند.  $\gamma$ بنابراین می توان مشاهده کرد که در سرد شدن در تحت تبرید بسیار بالا با وجود اینکه فاکتورهای ترمودینامیکی برای کاهش شعاع بحرانی جوانهزنی و افزایش نرخ جوانهزنی فراهم است، اما زمان کافی برای نفوذ عناصر آلیاژی برای تشکیل ذرات ′۲ ثانویه وجود ندارد لذا پس از سرد شدن نمونه از دمای عملیات انحلال جزئی در نیتروژن مایع  $\gamma'$  ریز مشاهده نمی شود و زمینه همچنان فوق اشباع باقی خواهد ماند. این در حالی است که طی سرد شدن نمونه از دمای انحلال جزئی در هوا، علاوه بر فراهم بودن فاکتورهای ترمودینامیکی برای جوانهزنی، زمان نسبتاً كافى براى نفوذ عناصر آلياژى وجود دارد. بنابراين انتظار مىرود رسوبات ′γ ریز در ریزساختار پس از سرد شدن نمونه در هوا مشاهده شود و فوق اشباع شدن زمینه نسبت به حالت سرد کردن در دو محیط دیگر، کمتر باشد.



EM MAG: 30.00 kx Det: SE 1 µm ew field: 4.815 µm PC: 17 Performance in nanospace 🗹





شکل ۵- تصاویر SEM مورفولوژی نمونهها بعد از انحلال ناقص. الف)MS4، ب) MS5 ( ج ج) MS5.



Performance in nanospace





شکل ۶- تصاویر SEM مورفولوژی نمونهها بعد از پیرسازی. الف) MS1، ب) MS2 وج) MS3.

به نظر میرسد که در مرحله انحلال جزئی برای کلیه ذرات تمایل به مورفولوژی کروی وجود داشته است. این موضوع برای ذرات مکعبی با حل شدن گوشههای رسوبات در زمینه، برای ذرات کروی با کاهش اندازه و حفظ مورفولوژی و برای ذرات با شکلهای نامنظم با انحلال وجوه گوشهدار پدید آمده است. در واقع، گوشههای رسوبات تنش موضعی بالاتری داشته و تعداد نابجایی در این نواحی بیشتر است. بنابراین بهعنوان مسیرهای كوتاه و آسان براى نفوذ عمل كرده و در مرحله عمليات انحلال تمایل بیشتری به حل شدن در زمینه دارد. اما آنچه که در مورفولوژی ذرات پس از سرد شدن در هوا نسبت به سرمایش در نیتروژن اختلاف ایجاد نموده است، نرخ سرمایش است. چرا که نرخ سرمایش کمتر در هوا به علت افزایش زمان موردنیاز برای نفوذ عناصر آلیاژی، باعث کاهش کوهرنسی رسوبات شده و امکان رشد ذرات در حین سرمایش وجود دارد.

این موضوع به این مفهوم است که در حین انحلال جزئی و با انحلال بخشی از رسوبات، ترکیب شیمیایی زمینه در اطراف رسوبات غنی از عنصر آلیاژی شده است و در طی سرمایش و به دلیل فراهم شدن فوق اشباع، مستعد تشکیل فاز جدید یا رشد ذره رسوبی است که در زمینه حل شده است[۴۲،۴۱].

در شکل (۶)، تصاویر SEM نمونههای MS1، MS1 و MS3 پس از پیرسازی نشان داده شده است. در شکل (۶–الف)، ازآنجایی که نمونه بعد از انحلال، در هوا سرد شده است، توزیع رسوبات بهصورت همگن نیست و رسوبات بهصورت آگلومره و کشیده مشاهده می شوند. در شکل (۶-ب)، رسوبات به صورت کروی و مکعبی دیده می شوند، که دلیل آن سریع سرد کردن پس از انحلال است لذا برخی از رسوبات بهصورت کروی باقی میمانند. درصورتی که در تمام مناطق نمونه چنین مورفولوژی از رسوبات  $\gamma$  اوليه وجود داشته باشد مىتوان گفت كه اين مورفولوژی بهعنوان یکی از مورفولوژیهای نهایی برای جوانسازی مناسب است.

در شکل (۶-ج)، رسوبات به صورت مکعبی دیده می شود که علت متفاوت بودن اندازه و اشكال رسوبات نمونه MS2 نسبت به نمونه MS3 در دمای سرد کردن آنها است که در نمونه MS3، با کاهش سرعت سرد کردن، تحت تبرید کم شده و درنتیجه انرژی آزاد شیمیایی برای تشکیل رسوبات کاهش می یابد و اندازه جوانه بحرانی بزرگتر می شود و هسته گذاری جدید کاهش می یابد.

در شکل (۷)، تصاویر SEM نمونههای MS4، MS5 و MS6 پس از پیرسازی نشان داده شده است. با توجه به شکل (۷-الف)، از آنجایی که نمونه پس از انحلال ناقص در هوا سرد

شده است رسوبات به صورت مکعبی شکل هستند. شکل (۲-ب)، رسوبات  $\gamma$  اولیه با مورفولوژی معکبی که توسط رسوبات  $\gamma$  ثانویه با مورفولوژی کروی احاطه شده اند را نشان می دهد. شکل (۲-ج) همان طور که ملاحظه می شود در بخش هایی از این تصویر رسوبات  $\gamma$  با مورفولوژی کروی دیده می شود که از نظر چگالی و اندازه با ذرات تقریباً مکعبی شکل موجود نزدیک آن ها تفاوت چندانی ندارند. با توجه به تصاویر شکل های (۶) و (۷) می توان نتیجه گرفت که با افزایش نرخ سرمایش، انرژی فصل مشترک فازهای  $\gamma/\gamma$  افزایش می یابد، به عبارت دیگر مؤلفه تنش برشی بین زمینه و رسوب بیشتر شده و رسوبات  $\gamma$  دارای ریز ساختار کشیده و بعضاً مکعبی شکل می شوند. همان طور که مشاهده می شود پس از محلول سازی و پیر سازی، اندازه رسوبات  $\gamma$  ثانویه با افزایش

افزایش سرعت سرد کردن به جهت نگهداری Al و Ti در زمینه، احتمال جوانهزنی در پیرسازی را از طریق افزایش نقاط مستعد جوانهزنی بهواسطه افزایش ΔG سیستم که به ترکیب شیمایی وابسته است را افزایش میدهد[۸]. با افزایش نقاط مستعد جوانهزنی، مقدار رسوبات تشکیل شده نانومتری افزایش می یابد، این افزایش منجر به کاهش عناصر Al و Ti در زمینه می شود و  $\gamma'$  با توجه به کاهش غلظت شیمیایی Al و Ti که پایدار کننده  $\gamma'$ هستند، رشد رسوبات  $\gamma'$  محدودتر گشته و در بیشتر موارد کسر حجمی کلی رسوبات بعد از پیرسازی نسبت به محلولسازی افزایش پیدا کرده است. مشخصات رسوبات  $\gamma'$  قبل و پس از پیرسازی در جدول (۴) آورده شده است. در سوپرآلیاژهای پایه نيكل عمده استحكام آلياژ از طريق ذرات رسوبي 'γ و برهم کنش آنها با نابجاییها حاصل خواهد شد. بر مبنای این تئوری، مهمترین عامل استحکام این آلیاژها اندازه فاز  $\gamma'$  است. در مورد این ذرات، یک اندازه بحرانی وجود دارد، هنگامی که اندازه ذره کوچکتر از این مقدار باشد، میتواند توسط مکانیزم حلقههای اوروان از ذرات عبور کنند. در این حالت استحکام آلیاژ با افزایش اندازه ذره افزایش مییابد.

در اندازه ذرات بزرگتر از مقدار بحرانی، نابجاییها میتوانند توسط جفت شدن قوی ذرات را برش دهند و یا توسط مکانیزم، حلقههای اوروان از ذرات عبور کنند[۲۱]. در هر دو مکانیزم، استحکام آلیاژ با افزایش اندازه ذره افت میکند. با توجه به کاهش اندازه فازهای 'γ اولیه و ثانویه و افزایش استحکام این آلیاژ با افزایش سرعت سردکردن، به نظر میرسد در شرایط این تحقیق مکانیزمهای برش ذرات توسط جفتشدن نابجاییها

SEM HV: 30.00 KV SEM MAG: 50.00 kx View field: 2.889 µm WD: 5.5098 mn Det: SE PC: 20 500 nm Performance in nanospace WD: 4.8192 mm Det SE PC: 19 SEM HV: 30.00 KV SEM MAG: 50.00 kx 500 nm Performance in nanospace /iew field: 2.889 µm SEM HV: 30.00 KV SEM MAG: 50.00 kx View field: 2.889 µm WD: 4.6390 mm Det SE PC: 20 Performance in nanospace 🛛 شکل ۷- تصاویر SEM مورفولوژی نمونهها بعد از پیرسازی: الف) MS4، ب) MS5 وج) MS6.

رسوبات شده است.

ثانویه نانومتری در کنار رسوبات بزرگتر به وجود میآیند. به

نظر می رسد سرعت سرد کردن از انحلال ناقص بر خلاف

انحلال كامل عمل نمايد و منجر به كاهش كسر حجمي

با افزایش زمان انحلال، رسوبات بزرگتری پس از پیرسازی

مشاهده می شود که به دلیل الحاق آن ها به هم در پیرسازی

است. بنابراین گذر زمان در انحلال، رسوبات ثانویه بزرگتر با

کسر حجمی بالاتری را به وجود می آورد. دلیل تفاوت در اندازه

رسوبات پس از پیرسازی، سرعت سرد کردن در مراحل قبلی

است. به این صورت که هرچه سرعت سرد کردن در مراحل

قبلی بیشتر باشد اندازه و کسر حجمی رسوبات پس از پیرسازی

نیز کاهش می یابد. افزایش کسر حجمی رسوبات با انرژی

سیستم نیز رابطه دارد لذا به دلیل افزایش انرژی سیستم پس

از پیرسازی، کسر حجمی رسوبات نیز افزایش پیدا کرده و منجر

به تغییر شکل رسوبات می شود. از آنجایی که محلول سازی

و با تشکیل حلقههای اوروان کنترل کننده حرکت نابجاییها باشند و لذا با کاهش اندازه ذرات 'γ اولیه و ثانویه استحکام آلیاژ افزایش مییابد. علاوه بر اندازه ذرات 'γ، افزایش تعداد ذرات رسوبی نیز میتواند استحکام آلیاژ را افزایش دهد. همان طور که در جدول (۴) مشاهده میشود، با افزایش سرعت سرد کردن، تعداد ذرات 'γ ثانویه افزایش یافته است به طوری که این ذرات با ایجاد موانع بیشتر در راه حرکت نابجاییها، استحکام سوپرآلیاژ را افزایش میدهند [۳۳–۳۵]. با توجه به استحکام سوپرآلیاژ را افزایش میدهند [۳۳–۳۵]. با توجه به رسوبات اولیه (بزرگ) و ثانویه (کوچک) پس از پیرسازی کاهش پیدا کرده است. در واقع دلیل این امر نبود زمان کافی برای رشد رسوب است. همین طور مشاهده میشود که کسر حجمی یدا کلی رسوبها در نمونههای SSM و MSM نسبت به نمونههای دیگر با افزایش سرعت سرد کردن کاهش یافته است. در حین

درصد حجمى كسر حجمي اندازه رسوبات كوچك درصد حجمى اندازه رسوبات بزرگ كد نمونه رسوبات بزرگ كلى نانورسوبات (µm)±0.005µm (nm)±5nm MS1 11./41 ۸۷/۸ · ±۳ ۸۷/۸·±۳ MS2 V0/89 ۲۰/۴V±۳ 44/19±4 99/08±8 . 190. MS3 ./4.. 11/14 19/97±٣ 07/V9±7 ۷۳/۴۱±۳ MS4 ./11. \_\_\_ V0/Y9±٣ \_\_\_ V0/Y9±٣ MS5 94/V·±۳ •/٣٣• 90/10 YV/11±\* ۳V/۵۹±۳ MS6 15.1.1 9V/.Y±r 9V/.Y±٣





شكل ٨- مقايسه ميكروسختي نمونه ها قبل از عمليات حرارتي و بعد از پيرسازي.

مراجع

- Shademani M., Rahimipour M R., Sedaghat A., Farvizi M., Determination of Solution temperature in an exservice Ni-based turbine blade, Journal of Advanced Materials and Processing, 2017, 4(3) 66-72.
- [2] Wang B., Wang C., Shi D., Yang X., Li Z., Assessment of microstructure and property of a service exposed turbine blade made of K417 superalloy, IOP Conference Series: Materials Science and Engineering, 2017, 231.
- [3] Tsukada Y., Murata Y., Koyama T., Miura N., Kondo Y., Creep deformation and rafting in nickel-based superalloys simulated by the phase-field method using classical flow and creep theories, Acta Materialia, 2011, 59(16) 6378-6386.
- [4] Wangyao P., Zrnik J., Mamuzic I., Polsilapa S., Klaijumrang S., Restoration and thermal stability investigation of intermetllic phase in exposed nickel base superalloy Udimet 500 turbine blades, Metallurgija, 2007, 46, 195-199.
- [5] Yu Z.Y., Yue Z.F., Cao W., Wang X.M., Review of rafting in nickel-based single crystal superalloy, Solid State Phenomena, 2017, 263, 41-49.
- [6] Shademani M.A., Sedaghat A.H.Z., Rahimipour M.R., Farvizi M., Effect of aging heat treatment on the microstructure and hardness of a serviced ZHS32 superalloy, Micro & Nano Letters, 2019, 14(2) 186-190.

[۷] کریمی ا.، یارمحمد توسکی ح.، برجسته م.م.، نوری م.، کریمی یزدی

م.ح.، تخمین عمر باقیمانده خزشی پرههای توربین گازی ساخته شده
 از سوپرآلیاژ پایه نیکل IN792، نشریه پژوهشی مهندسی مکانیک
 ایران، ۱۳۹۵، ۱۸(۳)(۴۴) ۶–۱۸.

[۸] شجری ی، رضوی س.ح. سیدرئوفی ز.س.، اثر عملیات انحلالی بر خصوصیات ریزساختاری رسوبات گاماپرایم در سوپرآلیاژ IN738LC قبل و بعد از پیرسازی، پژوهشنامه ریخته گری، ۱۳۹۶، ۱(۲) ۹۹– ۱۰۸

- [9] Balikci E., Mirshams R.A., Raman A., Fracture behavior of superalloy IN738LC with various precipitate microstructures, Materials Science and Engineering: A, 1999, 265 (1–2) 50-62.
- [10] James A., Review of rejuvenation process for nickel base superalloys, Materials Science and Technology, 2001, 17(5) 481-486.
- [11] Nguyen L., Shi R., Wang M., De Graef Y., Quantification of rafting of  $\gamma'$  precipitates in Ni-based superalloys, Acta Materialia, 2016, 103, 322-333.
- [12] Kamaraj M., Rafting in single crystal nickel-base superalloys – An overview, Sadhana, 2003, 28 (1-2) 115– 128.

[۱۳] شجری ی.، رضوی س ح.، تأثیر دمای انحلالی عملیات حرارتی جوانسازی بر پایداری رسوبات 'γ در سوپرآلیاژ پایه نیکل IN738LC حین حرارت دهی بلند مدت، پنجمین کنفرانس بینالمللی مهندسی

مواد و متالورژی، دانشگاه شیراز، آبان ماه، ۱۳۹۵.

[۱۴] مهدیزاده مهرجو پ.، همتی س ج.، تمدید عمر پرههای مستعمل

توربین با اعمال فشار هیدرواستاتیک گرم، دو فصلنامه علمی پژوهشی

ساخت و تولید ایران، ۱۳۹۶، ۲(۲) ۳۹-۵۰.

- [15] Hosseini S.S., Nategh S., Ekrami A.A., Changes of  $\gamma'$  precipitate characteristics in damaged superalloy IN738LC during different stages of rejuvenation heat treatment cycles, Materials Science and Technology, 2012, 28(2) 213-219.
- [16] Hosseini S.S., Nategh S., Ekrami A.A., Microstructural evolution in damaged IN738LC alloy during various steps of rejuvenation heat treatments, Journal of Alloys and Compounds, 2012, 512(1) 340-350.

باعث کاهش کسر حجمی و اندازه رسوبات ' ۲ می شود، سختی تا نصف کاهش می یابد [۴۳-۴۸]. به دلیل آنکه برخورد نابجاییها با رسوبات افزایش می یابد، افزایش کسر حجمی رسوبات نانومتری ' ۲ و رسوب گذاری در پیرسازی منجر به افزایش سختی می شود [۴۶]. در شکل (۸) مقایسه تغییرات ریزسختی نمونهها آورده شده است. همان طور که در شکل (۸) مشخص است در پیرسازی به دلیل افزایش کسر حجمی رسوبات نانومتری و رسوب گذاری سختی افزایش پیدا کرده است. پس از پیرسازی رسوبات ' ۲ با مورفولوژی دوگانه مکعبی-کروی در زمینه آلیاژ تشکیل می شود، با توجه به آنکه استحکام بخشی سوپر آلیاژها از طریق برهم کنش رسوبات کوهرنت و نابجاییها در سیستم ایجاد می شود، بنابراین انتظار می رود که مورفولوژی مکعبی، موجب افزایش میزان سختی آلیاژ شود [۴۶].

۴- نتیجهگیری

- ۱- نتایج نشان داد که استفاده از عملیات سردکاری و کوئنچ
  در نیتروژن مایع میتواند در بهبود سیکل جوانسازی و
  کاهش اندازه رسوبات 'γ برای تشکیل یک ساختار
  یکدست، مفید باشد.
- ۲- افزایش سرعت سرد کردن پس از انحلال کامل سبب
  کاهش کسر حجمی رسوبات میشود، تا جایی که میتوان
  گفت، کوئنچ در نیتروژن مایع از عملیات سردکاری برای
  کاهش کسر حجمی پس از انحلال کامل موثرتر است.
- ۳- اندازه و کسر حجمی رسوبات 'γ اولیه در مرحله انحلال ناقص، علاوه بر اینکه بر اثر سرعت سرد شدن از این مرحله تغییر کرده است بلکه از سرعت سرد شدن از مرحله انحلال کامل نیز تأثیر گرفته است تا جایی که، با افزایش سرعت سرد کردن پس از انحلال ناقص، رسوبات افزایش با اندازه متوسط از بین رفته و رسوبات نانومتری کروی شکل حاصل شده است.
- ۴- افزایش سرعت سرد کردن در هر دو مرحله انحلال کامل و
  ناقص، سبب کاهش کسر حجمی رسوبات γ پس از
  پیرسازی میشود. اما عملیات سردکاری، این روند کاهشی
  را به افزایشی تبدیل مینماید.
- ۵- در مرحله انحلال کامل به دلیل سرعت بالای سرد شدن در نیتروژن مایع و کاهش اندازه رسوبات γ، سختی کاهش پیدا می کند و در مرحله انحلال ناقص نیز به دلیل سرعت پایین سرد شدن در هوا بیشینه سختی فراهم می آید.

- مواد و متالورژی، دانشگاه علم و صنعت ایران، آبان ماه ۱۳۹۴.
- [33] Wlodek S.T., The Structure of Rene 88 DT, Proceedings of superalloys, 1996.
- [34] Porter D.A., Phase Transformations in Metals and Alloys, Chapman & Hall, 1992.
- [35] Reppich B., Some new aspects concerning particle hardening mechanisms in  $\gamma'$  precipitating Ni-base alloys theoretical concept, Acta Metallurgica, 1982, 30.
- [36] Safari J., Nategh S., On the heat treatment of Rene80 nickel-base superalloy, Journal of Materials Processing Technology, 2006, 176(1) 240-250.
- [37] Saladi S., Menghani J.V., Prakash S., Characterization and Evaluation of cyclic hot corrosion resistance of detonation-gun sprayed Ni-5Al coatings on Inconel 718, Journal of Thermal Spray Technology, 2015, 24, 778– 788.
- [38] Razavi S.H., Mirdamadi S., Arabi H., Szpunar J., Mathematical model of influence of rapid induction heating on nucleation and growth of precipitates, Materials Science and Technology, 2001, 17(10) 1205-1210.
- [39] Baldan A., Rejuvenation procedures to recover creep properties of nickel-base superalloys by heat treatment and HIP techniques, Journal of Materials Science, 1991, 26, 3409-3421.
- [40] Monti C., Giorgetti A., Tognarelli L., Mastromatteo F., On the effects of the rejuvenation treatment on mechanical and microstructural properties of IN738 superalloy, Journal of Materials Engineering and Performance, 2017, 26, 2244–2256.
- [41] Yang A., Xiong Y., Liu L., Effect of cooling rate on the morphology of  $\gamma'$  precipitates in a nickel-base superalloy under directional solidification, Science and Technology of Advanced Materials, 2011, 2(1) 105-107.
- [42] Mitchell R J., Preuss M., Tin S., Hardy M.C., The influence of cooling rate from temperatures above the  $\gamma'$  solvus on morphology, mismatch and hardness in advanced polycrystalline nickel-base superalloys, Materials Science and Engineering: A, 2008, 473, 158–165.
- [43] Smallman R.E., Ngan A H W., Physical Metallurgy and Advanced Material, Butterworth Heinemann, 2011, 90-93.
- [44] Razavi S.H., Mirdamadi S.H., Arabi H., Szpunar J., An Improved Method for Age Hardening of a Superalloy, US Provisional Patent, 2001, 60(309) 610.
- [45] Moshatghin R.S., Asgari S., The Effect of Thermal Exposure on the Characteristics in a Ni-base Superalloy, Journal of Alloys and Compounds, 2004, 368(1) 144-151.
- [46] Mignanelli P.M., Jones N.G., Hardy M.C., Stone H.J., The Influence of Al-Nb ratio on the microstructure and mechanical response of quaternary Ni–Cr–Al–Nb alloys, Materials Science and Engineering: A, 2014, 612, 179– 186.

- [17] Arabi H., Rastegari S., Mirhosseini M., B. Sadeghi M., Effect of cooling rates from partial solution temperature and aging on C9 precipitation in IN792 superalloy, Materials Science and Technology, 2013, 29(12) 1513-1517.
- [18] Sajjadi S.A., Elahifar H.R., Farhangi H., Effects of cooling rate on the microstructure and mechanical properties of the Ni-base superalloy UDIMET 500, Journal of Alloys and Compounds, 2008, 455(1) 215-220.
- [19] Gao S., Hou J.S., Dong K.X., Zhou L.Z., Influences of cooling rate after solution treatment on microstructural evolution and mechanical properties of superalloy Rene 80, Acta Metallurgica Sinica (English Letters), 2017, 30(3) 261-271.

[22] Mirhosseini M., Miladi Y., Arabi H., Rastegari S., Effect of cooling rates from solution temperature on microstructure and tensile properties of superalloy IN792, 9th Iranian Seminar on Surface Engineering, 2007.

[۲۴] امینی ک.، ناطق س.، شفیعی ع.، رضائیان ا.، تاثیردمای عملیات

و مهندسی سطح، ۱۳۹۰، ۱۱، ۱۱–۲۴.

- [25] Park D.H., Choi S.W., Kim J.H., Lee J.M., Cryogenic mechanical behavior of 5000- and 6000-series aluminum alloys, Issues on application to offshore plants, Cryogenics, 2015, 68, 44-58.
- [26] Steier V.F., Ashiuchi E S., Reibig L., Araújo J.A., Effect of a deep cryogenic treatment on wear and microstructure of a 6101 aluminum alloy, Advances in Materials Science and Engineering, 2016, 1-12.
- [27] Vahdat S.E., Seyedi-Niaki K., Mechanism of precipitation of carbides during deep cryogenic processing in 1.2542 tool steel, Materials Today Proceedings, 2015, 2(4-5) 1859-1867.
- [28] Nazarian H., Krol M., Pawlyta M., Vahdat S E., Effect of sub-zero treatment on fatigue strength of aluminum 2024, Materials Science and Engineering: A, 2018, 710, 38-46.
- [29] Khodabakhshi A., Mashreghi A., Shajari Y., Razavi S.H., Investigation of microstructure properties and quantitative metallography by different etchants in the service-exposed nickel-based superalloy turbine blade, Transactions of the Indian Institute of Metals, 2018, 71(4) 849-859.
- [30] E92-16, Standard Test Methods for Vickers Hardness and Knoop Hardness of Metallic Materials, ASTM, Feb 2016.



**Founding Research Journal** 

**Research Paper:** 

### The Effect of Cryogenic Treatment on the Rejuvenation of Exposed IN738LC Gas Turbine Blade

#### Mohsen Samiee<sup>1</sup>, Yazdan Shajari<sup>2</sup>, Seyed Hosein Razavi<sup>3</sup>\*, Zahra Sadat Seyedraoufi<sup>4</sup>

1. M.Sc. Department of Metallurgy and Materials Engineering Karaj Branch, Islamic Azad University Karaj, Iran.

2. PhD Candidate, Materials and Energy Research Center, Karaj, 14155-4777, Iran.

3. Associate Professor, School of Metallurgy and Materials Engineering, Iran University of Science and Technology, Tehran, Iran.

4. Assistant Professor, Department of Metallurgy and Materials Engineering Karaj Branch, Islamic Azad University Karaj, Iran.

\* Corresponding Author: P.O. Box 16846-13114, Narmak, Tehran, Iran. Tel: +98 21 77240540/ Fax: +98 21 77240480.

Paper history: Received: 02 September 2019	Abstract:
Accepted: 16 October 2019 <b>Keywords:</b> Cryogenic, Rejuvenation, Exposed blade, Cooling rate,	In the present study, the service-exposed gas turbine blade was rejuvenated after 80000 hr of service. In this report, the effect of cooling on liquid nitrogen and cryogenic after two stages of solution (full and partial) was investigated. Microstructural studies by scanning electron microscopy (SEM) showed that increasing the cooling rate in full solution resulted in a decrease in the size and percentage of volume fraction of $\gamma'$ precipitates after aging. Whereas the cryogenic effect at full solution stage was less than the cooling rate. The effect of high cooling rate on partial solution was a decrease in $\gamma'$ precipitates volume fraction after aging compared to similar effect on full solution stage. Cryogenic treatment after partial solution increased the secondary $\gamma'$ precipitates volume fraction and size till 230 nm. The high cooling rate of partial solution resulted in the maximum of hardness after aging, and high cooling rate of full solution resulted in minimum of hardness after aging.
Hardness.	resoluted in minimum of natoriess after uging.

#### Please cite this article using:

Mohsen Samiee, Yazdan Shajari, Seyed Hossein Razavi, Zahra Sadat Seyedraoufi, The Effect of Cryogenic Treatment on the Rejuvenation of Exposed IN738LC Gas Turbine Blade, in Persian, Founding Research Journal, 2019, 3(3) 163-174. DOI: 10.22034/frj.2019.199660.1099

Journal homepage: www.foundingjournal.ir