# تأثیر نرخ سرمایش بر رسوب گذاری γ در آلیاژ Ni-11.6at.%Al

(دریافت مقاله:۱۳۸۷/۹/۲۵ – دریافت نسخه نهایی: ۱۳۸۹/۱/۱۱)



# The effect of cooling rate on the precipitation of $\gamma'$ in Ni-11.6 at.%Al alloy

#### A. Samadi, A. Abdollah-zadeh, S.H. Razavi and H. Assadi

Faculty of Materials Engineering, Sahand University of Technology Department of Materials Engineering, Tarbiat Modares University, Tehran, Iran Department of Materials and Metallurgical Engineering, Iran University of Science and Technology (IUST), Tehran, Iran

Abstract: The initial stages of the y' precipitation in a dilute Ni-Al binary alloy, Ni-11.6 at. %Al, were studied using differential

\* - استاديار

استقلال، سال ۲۹، شمارهٔ ۱، بهار ۱۳۸۹ (مواد پیشرفته در مهندسی)

scanning calorimetry (DSC), X-ray diffraction (XRD), electron diffraction and electron microscopy (FEG-SEM and TEM) techniques. Three samples were similarly solution treated and then cooled to room temperature under different cooling rates, 170  $\cdot$  25 and 0.03° Cs<sup>-1</sup>. The results indicate a clearly homogenous  $\gamma'$  nucleation during rapid quenching which takes place via simultaneous ordering and phase separation. However, by decreasing the cooling rate to 25° Cs<sup>-1</sup> the nucleation mechanism changes to heterogeneous on the preferred nucleation sites. The capability of the mentioned empirical techniques for studying the initial stages of the  $\gamma'$  is another subject which is studied in this article.

Keywords: Ni-Al alloys, y' precipitation, cooling rate, homogenous nucleation, heterogeneous nucleation, FEG-SEM, DSC.

#### ۱- مقدمه

رسوب گذاری / یکی از مکانیزمهای اصلی استحکام بخشی دمای بالا در سوپرآلیاژهای پایه نیکل محسوب می شود. سینتیک رشد<sup>1</sup> رسوبات / درسوپرآلیاژهای پایه نیکل و آلیاژهای Ni-Al به طور گسترده ای مورد مطالعه قرار گرفته است [۱–۵]، اما به خود واکنش تجزیه محلول جامد فوق اشباع و یا سینتیک رسوب گذاری / در حین سرمایش پیوسته از دمای انحلال کمتر توجه شده است. بدون شک یکی از مهمترین دلایل آن این است که فقط تعداد محدودی از روشهای آزمایشگاهی توانایی تشخیص و ثبت مراحل اولیه رسوب گذاری را دارند [۶].

مباحث نظری در خصوص رسوب گذاری / در سویر آلیاژهای پایه نیکل در آلیاژهای مدل Ni-Al انجام می گیرند و از نتایج آنها برای بهبود کیفی عملیات حرارتی و یا آلیاژسازی سویر آلیاژهای صنعتی استفاده می شود. در این سیستم، اغلب ثبت اتفاقات حين جوانهزني به خصوص در ميزان فوق اشباع بالای محلول جامد زمینه خیلی مشکل است[۷] زیرا عدم انطباق شبکه بین γ و γ در مراحل اولیه رسوب گذاری، نـاچیز (کمتر از ۵۰٫۰ درصد) است و این امر باعث جوانهزنی آسان و همسيماي<sup>۴</sup> γ با انرژي فصل مشترک يايين (γ Jm<sup>-2</sup>). می شود[۸]. از این رو اغلب جلوگیری از تجزیه محلول جامد با ميزان فوق اشباعي بالا، حتى تحت سرمايش خيلي سريع از دمای انحلال هم مشکل است [۹] و همین موضوع در بعضی م\_وارد، باع\_ث اخ\_تلاف نظ\_ر در خ\_صوص مكانيزمه\_اي رسوب گذاری γ در آلیاژهایNi-Al شده است [۱۰–۱۶] کـه بـه نظر میرسد یکی از علتهای اصلی آن، ناتوانایی روشهای مختلف آزمایش و تحلیل مورد استفاده برای تـشخیص و

اغلب برای بررسی و ثبت مراحل اولیه رسوب گذاری، روشهای اندازه گیری مبتنی بر تغییرات خواص فیزیکی مورد استفاده قرار گرفتهاند [۱۷–۲۱]. اما یکی از معایب روشهای اندازه گیری تغییرات خواص آن است که بر خلاف روشهای مشاهده میکروسکوپی، هیچ گونه اطلاعاتی در خصوص اندازه، مورفولوژی و توزیع رسوبات تشکیل شده در ریزساختار ارائه نمی دهند. مهمترین عیب روشهای میکروسکوپی (البته به استثنای میکروسکوپهای مجهز به محفظه داغ<sup>۵</sup>) نیز آن است که استحالههای دمای بالا را پس از یک مرحله سرمایش نشان می دهند و غالباً تغییرات احتمالی ایجاد شده در ریزساختار نمونه ما در حین

شناسایی مراحل اولیه رسوب گذاری باشد.

مرور مطالب فوق به خوبی نشان می دهد که انرژی اکتیواسیون برای شروع رسوب گذاری *۲* در سیستم دو جزیبی Ni-Al بسیار پایین است. ولی در مورد شروع یا عدم شروع رسوب گذاری *۲* در حین سرمایش پیوسته از دمای انحلال و قبل از پیرسازی ایزو ترمال تحقیقات سیستماتیکی انجام نگرفته است. لذا برای مطالعه مراحل اولیه رسوب گذاری *۲* لازم است که رسوب گذاری آن در حین سرمایش از دمای انحلال و قبل از پیرسازی بعدی بررسی شود. برای این منظور، لازم است که اولاً: یک آلیاژ رقیق از آلومینیم در سیستم دو جزیبی Ni-Al انتخاب شود تا پتانسیل رسوب گذاری پایین آن، اجازه رسوب گذاری کامل را درحین سرمایش پیوسته قبل از پیرسازی ندهد و ثانیاً: از روشهای تجربی مناسبی استفاده شود که توان ثبت مراحل اولیه رسوب گذاری *۲* را داشته باشند. این دو مورد، در



شکل ۱- سیکلهای عملیات حرارتی اعمال شده روی نمونهها.

تشکیل سریع رسوبات ' و بدون انجام مطالعات سیستماتیک، در مورد مراحل اولیه رسوب گذاری آن، اظهار نظر شده است. بر این اساس، در این تحقیق، با انتخاب یک آلیاژ کم آلومینیم از سیستم دو جزیی Ni-Al سعی شده است که مراحل اولیه رسوب گذاری ' و، قبل از اینکه به مرحله رشد و درشت شدن برسند مورد مطالعه قرار گیرند و ضمن آن توانایی تعدادی از روشهای تجربی برای مطالعه مراحل اولیه رسوب گذاری مورد بررسی و ارزیابی قرار گیرد.

# ۲– مواد و روش تحقیق ۲–۱– آلیاژسازی

از نیکل و آلومینیم فلزی خالص با خلوص بیش از ۹۹٬۹۸ درصد برای ساخت آلیاژ Ni-11.6 at.%Al (Ni-5.7wt.%Al) استفاده شد. عملیات ذوب و انجماد آلیاژ در یک کوره قوسی تحت حفاظت گاز آرگن و با استفاده از قالب مسی دیسکی شکل آبگرد انجام گرفت. برای اطمینان از یکنواختی ترکیب شیمیایی آلیاژ ریخته شده، عملیات ذوب و انجماد، چندین مرتبه تکرار شد. اختلاف وزن دیسک ریخته شده نسبت به شارژ اولیه کمتر از ۲۰٫۰ درصد بهدست آمد و لذا ترکیب شیمیایی آلیاژ با تقریب خوبی، همان ترکیب وزنی شارژ اولیه در نظر گرفته شد. با ایس حال، برای اطمینان از یکنواختی ترکیب شیمیایی آلیاژ، سطوح

چند نقط و پراکنده مورد تحلیل طیف سنجی نشری<sup>5</sup> (کوانتومتری) قرار گرفت. علاوه بر آن، تکتک نمونهای ریزساختاری مورد مطالعه تحت تحلیل طیف سنجی توزیع انرژی<sup>۷</sup>(EDS) قرار گرفتند. نتایج به دست آمده، با تقریب بسیار خوبی ترکیب وزنی اولیه Ni-11.6 at%Al را برای آلیاژ ریخته شده تأیید میکنند.

## ۲-۲- عملیات حرارتی

نمونه های عملیات حرارتی با ابعاد۳×۵×۱۰ میلیمتر از ديسک ريختگي بريده شده و داخل کيسولهاي کوارتز خلأ شـده^ قرار داده شدند. نمونهها در یک کـوره مقـاومتی آزمایـشگاهی و مطابق با سیکل نشان داده شده در شکل (۱) تحت عملیات حرارتی قرار گرفتند. همانگونه که در شکل (۱) مشاهده می شود سیکل عملیات حرارتی نمونهها شامل ۳۰ ساعت همگنسازی در د مدت ۴۵ دقیقه ۱۲۰۰ $^\circ C$  و سیس عملیات انحلالی در  $^\circ C$ است. نمونه ها بلافاصله در محیطهای مختلف شامل مخلوط آب يخ و نمک، هوا و کوره بـه ترتيب بـا ميـانگين نـرخ سـرمايش <sup>-1</sup> ۲۵ ۱۷۰ و ۲۰،۳ سرد شدند. نمونه سرد شده در کوره، پس از خاموش کردن کوره در داخل کپسول کوارتز و به آرامی تا دمای محیط سرد شد اما دو نمونه دیگر پس از شکستن کپسول محافظ آنها، یکی در هوا و دیگری در آب یخ سرد شـدند. بـرای اندازهگیری نرخ سرمایش نمونهها، سوراخی به قطر ۱ میلیمتر در عمق نمونهای با همان ابعاد ولی بدون محافظ کوارتز ایجاد شده و نوک ترموکوپل ۱ میلیمتـری نـوع K متـصل بـه یـک نـشانگر دیجیتالی در آن قرار داده شد. این وضعیت امکان انتقال سریع و راحت نمونه را با خود سیم ترموکوپل به داخل محیط سرد کننده مورد نظر و اندازهگیری دقیقتر نرخ سرمایش فـراهم مـیکـرد. بـا ثبت زمان سرمایش نمونهها تا دمای محیط با استفاده از یک كرنومتر، نرخ سرمایش متوسط نمونهها بهدست آمـد. عـلاوه بـر آنها، یک نمونه سرد شده با نـرخ سـرمایش<sup>1-</sup> د۷۷ نیـز تحـت آزمایش گرماسنجی<sup>°(</sup> (DSC) با نرخ سرمایش C/min آزمایش ۰٬۱۷) قرار گرفت.

#### ۲-۳- روشهای تحلیل نمونهها

رسوب گذاری / در نمونه های عملیات حرارتی شده آلیاژ Ni-11.6 at%Al ب استفاده از م شاهدات ریزساختاری ب میکروسکوپهای الکترونی روبشی مجهز به تفنگ نشر میدان ((FEG-SEM) و عبوری ۲ (TEM) و روشهای پراش سنجی ۳ اشعه X (XRD) و اشعه الکترونی و DSC مورد مطالعه قرار گرفتند که در ادامه، جزییات هریک از این روشها توضیح داده می شوند.

#### ۲–۳–۱– تحلیل ریزساختاری

ریزساختار نمونههای عملیات حرارتی شده با استفاده از میکروسکوپهای الکترونی FEG-SEM مدل JEOL 7000 و TEM مدل PHILIPS- TECNI F20 مورد مطالعه قرار گرفت.

نمونههایFEG-SEM با سنبادهزنی و صیقلکاری مکانیکی آماده شدند. در مرحله صیقل کاری نهایی از سوسپانسیون سیلیکای کلوییدی<sup>۱۴</sup> با دانـهبنـدی۴ ۰٫۰ میکـرون اسـتفاده شـد. نمونه های صیقل کاری شده پس از شستشو و تمیز کاری کامل، به مدت زمان حدود ۱۲۰ دقیقه در محلـول شـامل اسـید نیتریـک، اسید استیک گلاشیال<sup>۱۵</sup> و آب مقطر با نسبت ۱:۲: ۱ حکاکی<sup>۱۶</sup> شـده و تحـت مطالعـه ريزسـاختاري بـا ميكروسـكوپFEG-SEM در حالت الكترون ثانويه " قرار گرفتند. نمونه های فویل نازک TEM در محلول محتوی ۹۰٪ اتانول و ۱۰٪ اسید پرکلریک در دمای حدود ℃۲۰۰ و تحت ولتاژ حدود ۱۵ ولت و جریان ۷۵ ميلي أمپر صيقل كارى الكتريكي \*\* شده و بـا ولتـاژ شــتاب الكترونـي ۲۰۰KV در مد میدان تاریک<sup>۱۹</sup> مورد مطالعه ریزساختاری قـرار گرفتند. از نمونههایTEM الگوی پراش الکترونی در مد ناحیه منتخب<sup>۲°</sup>(SAD) نیز تهیه شد و برای شناسایی انعکاسهای خیلی ضعیف نیز مدت زمان ثبت <sup>۲۱</sup> نسبتاً زیادی (حدود ۲ دقیقه) برای پراش سنجی الکترونی در نظر گرفته شد.

۲-۳-۲- تحلیل ساختاری با پراش اشعه X بـرای پـراش سـنجی فـاز زمینـه γ و رسـوبات ⁄۲ موجـود در

ریزساختار نمونه ها در دمای محیط از دستگاه اشعه X مدل PHILIPS مجهز به پراش سنج کنترل شونده رایانه ای استفاده شد. سطوح مورد بررسی نمونه ها قبل از انجام تحلیل، با سنباده زنی و صیقل کاری در حد نمونه های متالو گرافی صاف و صیقل شدند. اشعه X تولید شده مربوط به Ka مس بوده و تمامی اسکنها با فواصل ۲۰/۰ درجه و با حداقل زمان شمارش ۵/۰ ثانیه در هر فاصله انجام گرفتند. دستگاه XRD مورد استفاده مجهز به نرم افزار ماله انجام گرفتند. دستگاه XRD مورد استفاده مجهز به نرم افزار رسوبات 'γ با اعمال ضریب تصحیح راشینگر[۲۱] و مطابق روش به کار رفته توسط کامارا و همکارانش[۲۲] پس از جداسازی مورد تحلیل قرار گرفتند. به این منظور از طول موج اجزاء ایم K رشعه X گزارش شده برای مس در منبع [۳۳] استفاده شد.

### ۲-۳-۳ تحلیل گرماسنجی

برای تعیین دمای رسوبگذاری γ در آلیاژ Al% at.% Al برای تعیین دمای رسوبگذاری γ در آلیاژ Al% Al بنرخ مده با نرخ همان گونه که قبلاً نیز ذکر شد، یکی از نمونه های سرد شده با نرخ سرمایش <sup>1-</sup> So° °Cs مدل DSC و سرمایش <sup>1-</sup> So° °Cs مدل DSC و قرار گرفت. به این منظور از دستگاه NETZSCH مدل 2404 و بوته های آلومینایی استفاده شد. به خاطر انرژی بسیار پایین رسوب گذاری γ در این آلیاژها، وزن نمونه نسبت به روند معمول در این آزمایشات آزمایشات و حدود ۲۰ میلی گرم در نظر گرفته شد تا مقدار انرژی آزاد شده در حین رسوب گذاری افزایش یافته و دمای رسوب گذاری آزاد شده در حین رسوب گذاری افزایش یافته و دمای رسوب گذاری آزاد شده در حین رسوب گذاری افزایش یافته و دمای رسوب گذاری آزاد شده در حین رسوب گذاری افزایش یافته و دمای رسوب گذاری آزاد شده در حین رسوب گذاری افزایش یافته و دمای رسوب گذاری آزاد شده در حین رسوب گذاری افزایش یافته و دمای در آن به حداقل برسد. از بوته آلومینایی خالی به عنوان نمونه مخامت نمونه، تا حد ممکن کمتر درنظر گرفته شد تا شیب دمایی در آن به حداقل برسد. از بوته آلومینایی خالی به عنوان نمونه نمونه نای استاندارد استفاده شد. نای آلومینایی خالی به عنوان نمونه مخامت نمونه با انجام شد. نمونه تا 2°00 گرفته شد تا شیب دمای در آن به حداقل برسد. از بوته آلومینایی خالی به عنوان نمونه در آن به خالی به در این دمان بانرخ 1°00 گره شده و بس از ۵۰ استاندارد استفاده شد و آزمایش تحت دمش گاز آرگون با دبی دقیقه نگهداری در این دما، بانرخ 1°00 ۷۱ مرد شد.

۳- نتایج و بحث
 ۳-۱- مشاهدات ریزساختاری
 در شکل (۲) ریزساختار FEG-SEM نمونههای





شکل ۲- ریزساختارهای FEG-SEM آلیاژ Ni-11.6 at.%Al تحت نرخهای سرمایش: (الف) ۱۷۰۰°Cs<sup>-1</sup> ؛ (ب) ۲۵°Cs<sup>-1</sup> ؛ (ج) ۲۰°Cs<sup>-1</sup> .

همگن<sup>۲۵</sup> و یکنواخت 'γ در این آلیاژ است. یک نتیجه مهم از الگوی ماهوارهای پراش الکترونی آن است که حتی رسوبات بسیار ریز و غیر قابل مشاهده 'γ نیز دارای ترکیب تعادلی و استوکیومتری Ni<sub>3</sub>Al هستند. بر این اساس، به خوبی معلوم می شود که اولاً: جوانهزنی و رشد کلاسیک، مکانیزم اصلی رسوبگذاری در آلیاژهای Ni-Al است و ثانیاً: سد انرژی<sup>۲۶</sup> در برابر جوانهزنی رسوبات 'γ آنقدر پایین است که سرمایش سریع منجر به جوانهزنی همگن در این آلیاژها می شود. در صورت ناچیز بودن سد انرژی جوانهزنی در آلیاژها، چنین رفتار عجیبی در جوانه زنی غیر منتظره نیست و قبلاً توسط محققان دیگری نیز گزارش شده است[۲۰–۲۲]. هرچند بعضی از محقان زیر آمدارش مشاهده این رفتار، تجزیه اسپینودال<sup>۲۷</sup> را مکانیزم

Ni-11.6 at.%Al سرمایش مختلف نشان داده شده است. در حالی که شکل (۲-ج) رسوبات 'γ با مورفولوژی شبه مکعبی مربوط به نرخ سرمایش تعادلی <sup>1-</sup>CS<sup>0</sup>۳°/۰ را به طور واضح و مشخص نشان می دهد اما در ریزساختار شکلهای (۲-الف) و (۲-ب) به ترتیب مربوط به نرخهای سرمایش <sup>1-</sup>CS<sup>0</sup> ۲۵<sup>°</sup> دقط تصاویر مات و مبهمی از رسوبات قابل تشخیص است. ریزساختار مخملی<sup>۲۲</sup> یکنواخت در شکل (۲-الف) و عدم مشاهده هرگونه رسوب روی نابهجاییها و در عین حال مشاهده نقاط ماهوارهای<sup>۳۳</sup> ابرشبکه<sup>۲۴</sup> 'γ در الگوی پراش الکترونی در شکل (۳-الف)، همگی دلالت دارند بر اینکه رسوب گذاری در آلیاژ All All ماهواره افتاده که بیانگر جوانهزنی



شکل۳– ریزساختار TEM به همراه الگوی پراش الکترونی مربوط به آلیاژ Ni-11.6 at.%AI تحت نرخهای سرمایش: (الف) ۲۵°°Cs و (ب)<sup>1-</sup>۲۵°Cs.

اصلی برای رسوبگذاری 'γ ذکر کردهاند. به هر حال، هیچ شواهدی از تجزیه اسپینودال در مطالعات میکروسکوپ الکترونی این آلیاژها، در این تحقیق و نتایج دیگران [۱۲ و ۲۴]، [۲۷–۲۹] مشاهده نشده است.

تغییر رفتار رسوب گذاری گسترده و همگن مربوط به نرخ سرمایش <sup>1-</sup>cs<sup>0</sup>°۲۵، شکل (۳–الف)، به رسوب گذاری محدود ترجیحی<sup>۸</sup>روی نابه جاییها در نرخ سرمایش <sup>1-</sup>cs<sup>0</sup>Cs مطابق شکل (۳–ب) بیانگر آن است که در میزان فوق اشباعی پایین، تجزیه اولیه محلول جامد γ از طریق جوانهزنی، و رشد بعدی از طریق مکانیزمهای رشد اتفاق میافتند [۲۱، ۲۷–۲۹]. بر اساس اصول کلاسیک حاکم بر جوانهزنی با کاهش نرخ سرمایش، امول کلاسیک حاکم بر جوانهزنی با کاهش نرخ سرمایش، نیاعته و شرایط برای جوانهزنی ای کاهش نرخ سرمایش نیاته و شرایط برای جوانهزنی ای کاهش نرخ سرمایش نابه جاییها و سایر عیوب ریز ساختاری انجام می شود [۸ ۱۱، جوانهزنی رسوبات <sup>۲۹</sup> روی نابه جاییها و سایر عیوب ریز ساختاری انجام می شود [۸ ۱، نابه جاییها و سایر عیوب ریز ساختاری انجام می شود [۸ ۱، به صورت همگن ولی رشد بعدی آنها به صورت ناهمگن و بر می را ای به مورت ناهمگن و رشد بعدی آنها به صورت ناهمگن و ترجیحی صورت می گیرد[۲۱ و ۳۱].

غلظت اضافی جاهایخالی<sup>۳۱</sup> ناشی از سرمایش سریع از دمای انحلال (به خصوص دمای انحلال بالا) عامل دیگری است که همواره تأثیر آن بر سینتیک جوانهزنی و رشد

رسوبات مورد بحث قرار گرفته است. با تـشكيل خوشـههاي جای خالی<sup>۳۲</sup> در حین کوئنچ سریع از دمای بالا و تقویت نفوذ ذاتی اتمهای محلول، جوانهزنی ناهمگن و سینتیک رسوب-گذاری تسریع میشوند[۳۲–۳۴]. غلظتهای بالای جای خالی و نابهجاييها نه تنها باعث ترغيب تجزيه محلول جامد فوق اشباع آلیاژهای Ni-Al در حین کوئنچ می شوند بلکـه باعـث شـروع رسوبگذاری در دمای پایین پیرسازی نیز می شوند[۱۴]. بر این اساس، نقش جاهای خالی اضافی مربوط به نرخ سرمایش ۱۷۰°Cs<sup>-1</sup> را نسبت به نرخ سرمایش ۲۵°Cs در تسریع نفـوذ اتمی و به تبع آن افزایش جزیی کـسر حجمـی رسـوبات ٬ ۶ و سختی آلیاژ Ni-11.6 at.%Al [۳۵] نباید نادیده گرفت. با ایس حال، با استناد به نظریات راسل[۳۶] و هیراتا و همکارش[۱۳] با توجه به اینکه انرژی آزاد تشکیل جوانهبحرانی در این آلیاژ بسیار پایین است، جاهای خالی اضافی نقشی در تقویت جوانهزنی / در شکل (۲–الف) نداشته بلکه فقط باعث تسریع نفوذ اتمی در مراحل رشد ترجیحی و ناهمگن رسوبات ۷ مطابق شکل (۲-ب) شده اند.

## ۲-۲- نتایج پراش سنجی

اغلب هـمسـیمایی بـالای فـصل مـشترک ۲/۷ در اکثـر سوپرآلیاژهای پایه نیکل و به خصوص آلیاژهای Ni-Al ، باعث روی هم افتادن پیکهای پـراش γ و ۲ شـده و تمـایز آنهـا را از

یکدیگر بسیار مشکل می سازد [۲۲، ۳۷–۳۹]. در این گونه موارد برای تحلیل کمی ساختاری و فازی از پراش اشعه X سینکروترون پر انرژی<sup>۳۳</sup> استفاده می شود که از قابلیت تفکیک زاویه ای بالا و فلاکس طولانی مدت تری نسبت به XRD معمولی برخوردار است[۲۸–۴۰]. اما روشهای مرسوم پراش سنجی الکترونی و XRD نیز به ترتیب مطابق شکلهای (۳) و (۴) برای تشخیص تشکیل یا عدم تشکیل رسوبات /۲ تا حدود زیادی جوابگو هستند.

انعکاسهای ضعیف مربوط به ابرشبکه 'γ در الگوهای پراش الکترونی SAD مطابق شکل (۳) علی رغم مشاهده خود رسوبات در ریزساختار TEM، بیانگر آن است که رسوبات 'γ حتی در حین سرمایش خیلی سریع از دمای انحلال نیز شکل می گیرند. این امر، ضمن تأیید مباحث قبلی، پایین بودن سد انرژی جوانه زنی 'γ در سیستم Ni-Al را مورد تأکید قرار می دهد. علت عدم مشاهده رسوب در ریزساختار TEM به وضوح<sup>۳۳</sup> ناکافی 'γ/γ مربوط می شود که ناشی از ترکیب شیمیایی، ساختار و دانسیته مشابه این دو فاز است. هیراتا و ساختار و دانسیته مشابه این دو فاز است. هیراتا و به ابرشبکه 'γ را در الگوی پراش الکترونی آلیاژ Ni-12.2 به ابرشبکه 'γ را در الگوی پراش الکترونی آلیاژ Ni-12.2 به ایر مشاهده کرده و بدون مشاهده خود رسوبات شعاع آنها

الگوهای پراش XRD نمونهها در شکل (۴) نیشان داده شدهاند. اندازه فوقالعاده ریز رسوبات  $\gamma$  در نمونههای مربوط به دو نرخ سرمایش<sup>1-</sup>cs<sup>0</sup> ۲۰۷ و <sup>1-</sup>cs<sup>0</sup> ۲۵ به ترتیب مطابق شکلهای (۲-الف) و (۲-ب) و نزدیکی پارامتر شبکه کریستالی رسوبات با فاز زمینه  $\gamma$  باعث تداخل پیکهای پراش  $\gamma/\gamma$  مطابق شکلهای (۴-الف) و (۴-ب) شده است که در نگاه اول به نظر می رسد که هیچ رسوبی تشکیل نیشده است، اما پس از عملیات که هیچ رسوبی ترشکیل نیشده است، اما پس از عملیات راشینگر، پیکهای  $\gamma$  ظاهر شده و بیانگر وجود رسوبات  $\gamma$  در ریزساختار این دو نمونه است. در الگوی پراش شکل (۴-ج)

از پیکهای <sup>۲</sup> بدون نیاز به عملیات جداسازی، مشخص و متمایزند. در واقع رشد رسوبات <sup>۲</sup> به حدود ۴۰ نانومتر در این نمونه و ایجاد مورفولوژی شبه مکعبی مطابق شکل (۲-ج) منجر به افزایش میزان عدم انطباق <sup>۲</sup> / ۲ و در نتیجه جدایش پیکهای دو فاز از یکدیگر شده است.

# ۳–۳– تحلیل گرماسنجی

بدون شک یکی از محدودیتهای روش تحلیل گرماسنجی(DSC) محدود بودن حداکثر نرخ اعمال سرمایش یا گرمایش به حدود ۴۰K/min است و لذا بـا ایـن روش، امکـان بررسی استحاله رسوبگذاری در نرخهای گرمایش یا سرمایش بالاتر از K/min وجود ندارد [۴۳-۳۸]. در حالی که نرخ سرمایش محیطهای کوئنچ مورد استفاده برای آلیاژهای رسوب سخت برای دستیابی به محلول جامد فوق اشباع، معمولاً خیلی بالاتر از K/min ۴۰ است. با وجود این, علی رغم اعمال نرخ سرمایش پایین حدود <sup>cs-1</sup> ۷٬۱۷ روی نمونه و فراهم بودن فرصت کافی برای رسوب گذاری ٬ هیچ نقط ه مشخص قابل بحثی برای رسوب گذاری این فاز در منحنی DSC آلیاژ Ni-11.6 at.%Al مطابق شکل (۵) مشاهده نمی شود. هرچند تحت شرایط یکسان آزمایشDSC برای نمونههای پرآلـومینیم و کسرحجمی بالای /۶، پیک مربوط به رسوبگذاری /۶ به وضوح مشاهده شده است [۳۵]. اما بر اساس مشاهدات ریزساختاری و به خصوص نتایج تحلیل پراشسنجی ملاحظه کردیم که رسوب گذاری / حتی تحت نرخ سرمایش خیلی بالاتر از °٫۱۷°Cs<sup>-1</sup> نیز شروع میشود. جکسون و همکارانش[۶] منحنی DSC مربوط به آلیاژNi-13 at.%Al را فقط برای نرخ سرمایش ۰٫۰۸۵°Cs<sup>-1</sup>) ارائه کردهاند اما در نتایج آنها نیـز پیک رسوب گذاری مشخصی برای ۲ مـشاهده نمـیشـود. آنهـا نـشان دادهاند که با کاهش درصد آلومینیم آلیـاژ تحـت تبریـد لازم بـرای رسوبگذاری ⁄ ۹ و به تبع آن انحراف از کسر حجمی تعادلی به طور قابل ملاحظهای افزایش مییابند. بر این اساس به نظر میرسـد کـه پایین بودن گرمای واکنش رسوبگذاری / و همچنین



استقلال، سال ۲۹، شمارهٔ ۱، بهار ۱۳۸۹ (مواد پیشرفته در مهندسی)

19



شکل۵– سیکل سرمایش منحنی DSC تحت نرخ سرمایش ۱۰K/min از دمای C°۰۰۰°C.

میکروسکویی برخوردارند. گرمای آزاد شده در مراحل اولیه

رسوب گذاری ۲ پایینتر از آن است که بتوان با روش

گرماسنجی DSC آن را اندازه گرفت. از سوی دیگر،

علی رغم اینکه ریز ساختار مات و مبهمی از رسوب گذاری اولیه ' در FEG-SEM مشاهده می شود، اما با توجیه به

تشابه ساختار، دانسیته و ترکیب '۹/۷ در ریز ساختارهای

TEM هیچ گونه آثاری از رسوب گذاری γ در حین سرمایش

قسمت اعظم آزمايشات تجربي اين تحقيق در گروه

میکروسکوپ الکترونے دانے شکدہ مہندسے متالورژی و مواد

دانشگاه بیرمنگهام انگلستان انجام گرفت و لذا نویـسندگان ایـن

مقاله بر خود لازم میدانند که مراتب تشکر و قـدردانی خـود را

نسبت به حمایتهای بی دریغ جناب آقای پروفسور Ian P. Jones

رئيس گروه ميكروسكوپ الكتروني اين دانشگاه اعلام كنند.

سريع از دماي انحلال به چشم نمي خورد.

۵- قدر دانی

پایین بودن کسرحجمی رسوبات درآلیاژ Ni-11.6 at.%Al منجر بـه نامـشخص بـودن نقطـه رسـوبگـذاری در منحنـیDSC شکل (۵) شده است.

۴- نتیجه گیری

از بررسی رسوب گذاری ' ا در آلیاژ Ni-11.6 at. ۸ استفاده از روشهای تجربی مختلف، نتایج زیر به دست آمدند. ۱- رسوب گذاری ' ۲ با همان مکانیزم جوانه زنی و رشد کلاسیک انجام می پذیرد. سد انرژی ناچیز برای جوانه زنی ' ۲ منجر به جوانه زنی همگن تحت سرمایش سریع با نرخ <sup>1-</sup> Cs<sup>0</sup> می شود اما با کاهش نرخ سرمایش به <sup>1-</sup> Cs<sup>0</sup> و کاهش نیروی محرکه ترمودینامیکی، رسوب گذاری ' ۲ به صورت ناهمگن و ترجیحی روی عیوب ریز ساختاری اتفاق می افتد.

- ۲- روشهای پراش سنجی به خصوص پراش سنجی الکترونی
  برای مطالعه کیفی مراحل اولیه رسوب گذاری γ از توانایی
  تشخیص بالاتری نسبت به روشهای DSC و مشاهدات
  - واژه نامه

- 1. growth
- 2. nucleation
- 3. mismatching
- 4. coherent

- 5. hot stage electron microscopy
- 6. optical emission spectrometry
- 7. energy dispersive spectrometry
- 8. evacuated quartz capsules
- ice brine
  differential scanning
- calorimetry (DSC)

استقلال، سال ۲۹، شمارهٔ ۱، بهار ۱۳۸۹ (مواد پیشرفته در مهندسی)

۱۷

- field emission gun scanning electron microscopy
- 12. transmission electron microscopy
- 13. diffractometry
- 14. colloidal silica
- 15. glacial acetic acid
- 16. etching
- 17. secondary electron
- 18. electropolishing

- 19. dark field mode
- 20. selected area diffraction pattern (SAD)
- 21. exposure time
- 22. mottled microstructure
- 23. satellite pattern
- 24. superlattice
- 25. homogenous nucleation
- 26. barrier energy
- Nash, P., Scripta Metallurgica. Vol.18, pp. 295-296, 1984.
- 2. Jayanth, C. S., and Nash, P., *Journal of Materials Science*, Vol. 24, pp. 3041-3052, 1989.
- Ardell, A. J., Scripta Metallurgica. et Materialia., Vol. 24, pp. 343-346, 1990.
- Martin, J. W., Doherty, R. D., and Cantor, B., *The Stability of Structure*, Cambridge University Press, pp. 219-366, 1996.
- Lund, A. C., and Voorhees, P. W., *Acta Materialia.*, Vol. 50, pp. 2085-2098., 2002.
- Jackson, M. P., Starink, M. J., and Reed, R. C., Materials Science and Engineering, Vol. 264A, pp. 26-38, 1999.
- West, A. W., and Kirkwood, D. H., *Scripta Metallurgica*, Vol. 10, pp. 681-686, 1976.
- 8. Raghavan, V., *Solid State Phase Transformations*, Prentice-Hall, 1987.
- Durand-Charre, M., *The Microstructure of Superalloys*, Gordon and Breach Science Publishers, Netherlands, 1998.
- Haasen, P., "The Early Stages of the Decomposition of Alloys", *Metallurgical Transactions A*, Vol. 16A, pp. 1173-1184, 1985.
- Phillips, V. A., Acta Metallurgica, Vol. 14, pp. 1533-1547, 1966.
- 12. Ardell, A. J., Nicholson, R. B., and Eshelby, J. D., *Acta Metellurgica*, Vol. 14, pp. 1295-1309, 1966.
- Hirata, T., and Kirkwood, D. H., *Acta Metallurgica*, Vol. 25, pp. 1425-1434, 1977.
- Gentry, W. O., and Fine, M. E., *Acta Metallurgica*, Vol. 20, pp. 181-190, 1972.
- 15. Hill, S. A., and Ralph, B., *Acta Metallurgica*, Vol. 30, pp. 2219-2225, 1982.
- Beardmore, P., *Materials Science and Engineering*, Vol. 5, pp. 350-354, 1969/70.
- Gayraud, N., Moret, F., Baillin, X., and Mosser, P. E., *Journal of Physics*, IV Colloq. C7 (3), pp. 271-276, 1993.
- Gayraud, N., Moret, F., and Desvalley, Y., *Journal of Physics*, IV Colloq. C3 (5), pp. 225-235, 1995.
- Kuhn, H. A., Biermann, H., Ungar, T., and Mughrabi, H., *Acta Metallurgica and Materialia*, Vol. 11, pp. 2783-2794, 1991.

- 27. spinodal decomposition
- 28. preferred precipitation
- 29. critical nuclei
- 30. heterogeneous nucleation
- 31. excess vacancy concentration
- 32. vacancy clusters
- 33. High energy synchrotron
- 34. contrast
- مراجع
- 20. Lasek, J., Chraska, T., Krecek, P., and Bartuska, P., *Scripta Materialia*, Vol. 37, pp. 897-902, 1997.
- 21. Rachinger, W. A., *Journal of Science Inst.*, Vol. 25, pp. 254-255, 1948.
- Kamara, A. B., Ardell, A. J., and Wagner, C. N. J., Metallurgical and Materials Transactions, Vol. 27A, pp. 2888-2896, 1996.
- 23. Cullity, B. D., *Elements of X-ray Diffraction*, 2<sup>nd</sup> edition, Addison-Wesley.
- Grosdidier, T., Hazotte, A., and Simon, A., *Materials Science and Engineering*, Vol. 256A, pp. 183-196, 1998.
- Kelly, A., and Nicholson, R.B., Precipitation Hardening, No. 3, Progress in Materials Science, Macmillan, New York, pp. 151-391, 1963.
- Porter, D. A., and Easterling, K. E., *Phase Transformations in Metals and Alloys*, Chapman & Hall, London, 1992.
- 27. Wendt, H., and Hassen, P., *Acta Metallurgica*, Vol. 31, pp. 1649-1659, 1983.
- Schmuck, C., Caron, P., Hauet, A., and Blavette, D., *Philosophical. Magazine*, Vol. 76A, pp. 527-542, 1997.
- 29. Ardell, A.J., *Acta Metallurgica*, Vol. 16, pp. 511-516, 1968.
- Kirkwood, D. H., Acta Metallurgica, Vol. 18, pp. 563-570, 1970.
- Vengrenovitch, R. D., *Acta Metallurgica*, Vol. 30, pp. 1079-1086, 1982.
- Senenko, R., and Ben-Israel, D. H., *Journal of Metals*, Vol. 20(8), p.120A, An abstract, 1968.
- Hammond, C. M., and Ansell, G. S., *Transaction Quarterly, American Society of Metals*, Vol. 57, p. 727, 1964.
- 34. Beeston, B. E. P., and Smallman, R. E., "Electron Microscopy," Proceeding of Third European Regional Conference on Electron Microscopy, Publ. Ho of Czech, Acade of Science, Prague, A, p. 165, 1964.

۳۵. صـمدی، ۱.، "بررسـی تـأثیر نـرخ سـرمایش بـر سـینتیک رسوبگذاری / در آلیاژهایNi-Al ، " پایان نامه دکتـری، دانشگاه تربیت مدرس، بهمن ماه ۱۳۸۶.

- 36. Russell, K. C., *Nucleation in Solids: to Appear Nucleation III*, edited by: A. C. Zettlemoyer, Marcel Dekker, New York.
- 37. Nathal, M. V., Mackay, R. A., and Garlick, R. G., *Materials Science and Engineering*, Vol. 75, pp. 195-205, 1985.
- Jenkins, R., and Snyder, R. L., *Introduction to X-ray Powder Diffractometry*, Vol. 138, John Wiley & Sons Inc., 1996.
- 39. Hull, D., and Bacon, D. J., Introduction to

Dislocations, 4<sup>th</sup>ed., Butterworth Heinemann, 2001.

- 40. Mitchell, R. J., Preuss, M., Hardy, M. C., and Tin, S., *Materials Science and Engineering*, Vol. 423A, pp. 282-291, 2006.
- 41. Hohne, G., *Differential Scanning Calorimetry: An introduction for Practitioner*, Springer, 1996.
- 42. Mackenzie, R. C., *Differential Thermal Analysis: Applications*, Vols. 1 and 2, Academic Press, 1970.
- 43. Pope, M. I., Differential Thermal Analysis: A guide to Techniques and Its Applications, Heyne, 1977.