

ایجاد زیربنای علمی طراحی آلیاژهای اینترمتالیک برای مصارف ساختاری در درجه حرارت‌های بالا*

اکرم‌السادات حسینی
گروه مواد هسته‌ای
سازمان انرژی اتمی ایران
تهران، جمهوری اسلامی ایران

چکیده

مواد با ترکیب بین فلزی (intermetallic) خواص با ارزشی مانند مقاومت در مقابل اکسید شدن و خزش (creep) و سرعت زیاد سختی کرنش را دارا می‌باشند. این مواد در دمای اطاق شکننده بوده و کار با آنها هنگام عملیات مشکل است. لذا از کاربرد آنها به عنوان مواد مناسب برای مصارف ساختاری در درجه حرارت بالا چشم‌پوشی شده بود. ولی علاقه مجدد جهت استفاده از این ترکیبات بعد از کشف امکان بهبود همزمان انعطاف‌پذیری و استحکام با ادغام روشهای متالورژی پودر و آلیاژ کردن با همراهی روش جامد کردن سریع قوت گرفت. در این کار، به منظور دریافت اطلاعات بیشتر در مورد رابطه بین خواص مکانیکی و میکروساختارها، بی‌شکل کردن پلاستیکی چهار ترکیب اینترمتالیک منظم شده با ساختمان کریستالی L_{12} ، با و بدون افزایش ماده بور (boron) به عنوان عنصر سوم مورد مطالعه میکروسکوپی قرار گرفته است. نتیجه مشاهدات میکروسکوپی نشان می‌دهد که میکروساختارهایی که در اثر تغییر شکل پلاستیکی در آلیاژهای Ni_3Al و Ni_3Ga و Zr_3Al بوجود آمده‌اند شامل نقصهای صفحه‌ای روی هم چینی ($stacking\ faults$) و بسیاری جابجائی خطی تکی و دوتائی هستند در حالیکه در آلیاژ Ni_3Ge نقص روی هم چینی مشاهده نشد. همچنین افزایش مقدار کمی ماده بور به هر چهار نوع آلیاژ نشان داد که این افزایش فقط باعث انعطاف‌پذیر شدن دو آلیاژ Ni_3Al و Ni_3Ga می‌گردد و نه دو آلیاژ. افزایش عنصر بور همچنین باعث حرکت دادن و ناپدید ساختن نقصهای روی-هم چینی در دو آلیاژ Ni_3Al و Ni_3Ga گردید. با استفاده از روش بیم ضعیف و نظریه غیرهمگنی انرژیهای مربوط به عیوب کریستالی ضد فاز مرزی (Anti Phase Boundary) یا APB و نقصهای روی هم چینی ذاتی ($intrinsic\ stacking\ faults$) یا ISF نیز بدست آمد. نتایج بدست آمده نشان می‌دهد افزایش عنصر بور به آلیاژهای Ni_3Al و Ni_3Ga باعث تغییر انرژی نقص روی هم چینی می‌شود ولی اثری در مورد افزایش انرژی نقص ضد فاز مرزی یا APB ندارد.

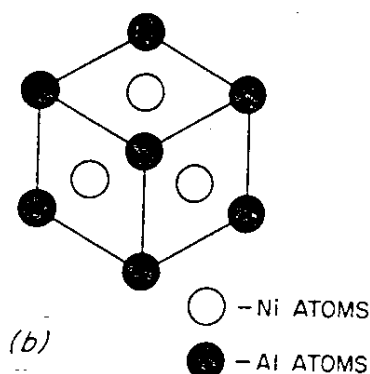
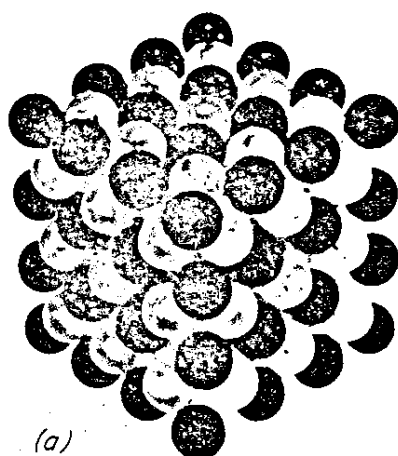
* قسمتی از این کار تحقیقاتی در دانشگاه بیرمنگام کشور انگلستان در سال ۱۹۸۸ انجام شده است.

مقدمه

بازده حرارتی (thermal efficiency) موتورهای گرمایی و سیستمهای تبدیل انرژی اگر در حرارتی بالا کار کنند افزایش می‌یابد. لیکن بالا رفتن حرارت در موادی که این روزها به عنوان ماده ساختاری دستگاهها بکار گرفته می‌شوند محدودیت دارد و انجام کار در بالاترین درجه حرارتها بخصوص برای تبدیل انرژی به یکدیگر امکان ندارد. برای حل این مسئله کوششهای فراوانی در سطح جهانی انجام گرفته و موفقیت‌هایی نیز کم و بیش بدست آمده است. از آن جمله طراحی و ساختن دسته‌ای از آلیاژهاست که بنام ابرآلیاژهای نیکل نامیده شده‌اند. این گونه آلیاژها برای ساختن توربینهای گازی که در موتورهای جت بکار می‌روند مورد استفاده قرار می‌گیرند. با بالا رفتن انتظارهای علمی و فنی، امروزه پژوهشگران متوجه شده‌اند به دلائل مشکلات فنی (۱) ابرآلیاژها نقطه ذوبی در حدود 1300°C دارند و قدرت و استحکام آنها در نزدیکی نقطه ذوبشان نزدیک صفر می‌شود و ثانياً این دسته از آلیاژها حاوی فلزات استراتژیکی مثل کرم و کبالت هستند که وارد کردن آنها اغلب مشکل می‌باشد، توسعه بیشتر این دسته از آلیاژها ممکن نیست و لازمست به فکر تولید آلیاژهای دیگری باشند که بتوانند ضمن جایگزینی ابرآلیاژهای نیکل خواص بهتری را هم نسبت به آنها دارا باشند (۱). لذا در این میان استفاده از آلیاژهای اینترمتالیک منظم شده (ordered) که آلیاژهایی با شبکه کریستالی منظم و ترتیب قرار گرفتن اتمهای عناصر مختلف ویژه می‌باشند مورد توجه قرار گرفت. این دسته از آلیاژها جاذبه زیادی برای کار در درجه حرارت‌های بالا دارند. مثلاً "قدرت و استحکام بیشتر آنها با بالا رفتن درجه حرارت بالا می‌رود، به عکس خاصیت آلیاژهای معمولی منظم نشده که

قدرت و استحکامشان با بالا رفتن حرارت کاهش می‌یابد. همچنین به علت محدودیتهایی که در مورد حرکت اتمها در آلیاژهای منظم شده وجود دارد عمل نفوذپذیری (diffusion) خیلی بکندی صورت گرفته و در نتیجه این آلیاژها مقاومت زیادی در مقابل خزش (creep) از خود نشان می‌دهند و بسیاری از آنها مقاومت زیادی نیز در مقابل اکسید شدن از خود نشان می‌دهند. با داشتن تمام این خواص مناسب فوق‌الذکر، این دسته از آلیاژها غالباً "به علت کمبود سیستمهای لغزش (slip) و ضعیف بودن مرزهای بین دانه‌ای (grain boundaries) شکننده بوده و این شکنندگی نقطه ضعف اصلی این دسته از آلیاژها به شمار می‌رود. آزمایشهای زیادی توسط پژوهشگران انجام گرفته است تا بتوانند راه حلی برای جلوگیری از شکنندگی و افزایش انعطاف‌پذیری در این دسته از آلیاژها پیدا نمایند. پس از تجربیات مکرر یکی از روشهای غلبه بر این ضعف روش اضافه کردن یک عنصر سوم یافته شد (۲). عنصر سوم می‌تواند هم در مقادیر کم در حد ppm و هم در مقادیر زیاد در حد درصد اتمی اضافه شود که در حالت اولیه آنرا میکروآلیاژ (microalloy) و در حالت دوم آنرا ماکروآلیاژ (macroalloy) می‌نامند. همچنین روشهای دیگری از قبیل تولید آلیاژ از پودر و تولید آلیاژ بصورت جامد کردن سریع آلیاژ مذاب نشان داده‌اند که برای بهبود خاصیت انعطاف‌پذیری آلیاژ موثرند. نتایج موفقیت‌آمیز استفاده از روشهای فوق توجه زیادی را در مورد این دسته از آلیاژها جلب کرده‌است و به همین جهت تحقیقات زیادی این روزها در سراسر جهان در مورد شناسایی بهتر خواص فیزیکی و مکانیکی آنها انجام می‌شود. این تحقیقات روی سه مطلب اصلی تمرکز یافته است:

- ۱- چون غالباً این دسته از آلیاژها شکننده هستند باید روش یا مکانیزمهایی که توسط آنها این دسته



شکل ۱ - ساختمان کریستالی نوع L12
(الف) مدل اتمی که نشان دهنده صفحات مکعبی است و (ب) یک سلول واحد که دارای ساختمان منظم شده از نوع کریستال f.c.c است.

ترکیب شده و در مرز مشترک بین دو دانه ایجاد رسوب کند. همچنین بکاربردن عنصر بور (B) بصورت میکروآلیاژ باعث تبادل الکترون در مرز مشترک دو دانه شده و نتیجتاً "قدرت و چسبندگی ذاتی مرز دانه‌ها را بیشتر می‌کند و از این طریق به افزایش انعطاف‌پذیری آلیاژ کمک می‌شود. بعد از کشف امکان

از آلیاژها شکسته (fracture) می‌شوند را یافت.
۲- روشی که این دسته از آلیاژها در درجه حرارت‌های پائین و بالا تغییر شکل پلاستیکی پیدا می‌کنند را شناسایی کرد.

۳- بررسی تاثیر تغییرات آلیاژی روی شکل و ساختار جابجایی‌های (dislocations) کریستالی و پایداری فازهای مختلف کریستالی.

هدف تحقیقات فوق عبارت است از توسعه و یافت یک پایه علمی برای طراحی آلیاژهایی که برای کار در درجه حرارت‌های بالا مورد نیازند. آلیاژهای آلومیناید (آلیاژهای دوتائی Fe-Al Ni-Al) به علت استقامت زیاد و وزن نسبتاً کم پتانسیل زیادی برای کاربرد در دیسک‌ها و پره‌های توربین در فشارهای مختلف و موتورهای استرلینگ و لوله‌های حرارت بالا و سیستم‌های تبدیل انرژی و توربین‌های بخاری و کاربردهای نظامی دارند. از میان آلیاژهای آلومیناید آلیاژ Ni_3Al با فرمول شیمیایی A_3B و ساختمان کریستالی $L1_2$ بعنوان مهمترین شناخته شده است. این ماده کریستالی تا نقطه ذوبش که $1390^\circ C$ درجه می‌باشد منظم می‌ماند. در ساختمان کریستالی این آلیاژ اتم‌های نیکل در مراکز صفحات کریستالی و اتم‌های آلومینیوم در گوشه‌های مکعب قرار گرفته‌اند (شکل ۱). اما با وجود اینکه آلیاژ تک بلور (single crystal) Ni_3Al کاملاً "انعطاف‌پذیر است پلی کریستال آن بسیار شکننده بوده و این بعلاوه ضعف مرزهای مشترک بین دانمای (grain boundaries) می‌باشد. شکنندگی از طریق این مرزها نتیجه ضعف ذاتی مرزها به نسبت داخل دانه‌ها و همچنین جمع شدن ناخالصیها در آنها می‌باشد.

نتیجه آزمایشات مختلف نشان داده است (۳) که افزایش عناصر Hf, Zr, Mn بعنوان ماکروآلیاژ می‌تواند با عناصر مضر و ناخالصی مثل گوگرد S

ساخته شود آن آلیاژ در دمای اطاق شکننده است ولی اگر آلیاژی با درصدهای ۲۴ درصد آلومینیوم و ۷۶ درصد نیکل ساخته شود برطبق آزمایش آلیاژ حاصل در دمای اطاق قدری انعطاف پذیر است . این اثر بنام اثر سنجش عناصر نامیده می شود . برای تشریح این مسئله روش نابودی پوزیترونی (positron annihilation) که حساسترین روش برای تشخیص جابجائی های کریستالی با دانسیته الکترونی کم مثل تهی جای ها می باشد نشان داده است که آلیاژ Ni_3Al با ۲۴ درصد آلومینیوم هیچ پوزیترونی را به تله نمی اندازد در حالی که آلیاژ با ۲۵ درصد آلومینیوم حدود ۱۰ درصد از پوزیترونها را که آلیاژ را بمباران می کنند به تله می اندازد و آلیاژ حاوی مقدار کمی بور ۳۰٪ پوزیترونها را به تله می اندازد (۵) .

شرایط محیط نیز در انعطاف پذیری آلیاژ Ni_3Al موثر است ، مثلاً " انعطاف پذیری این آلیاژ در دمای اطاق شدیداً " پائین است در حالی که در شرایط خلا این آلیاژ تا ۵۳ درصد استحکام کششی دارد . جاذبه خاص دسته ای از آلیاژهای بین فلزی منظم شده با ساختمان کریستالی L12 و فرمول شیمیائی A_3B آن است که بارتنش (yield stress) آنها با افزایش حرارت بالا می رود به جای اینکه مثال آلیاژهای غیر منظم کاهش یابد . در نتیجه آلیاژ این گونه ترکیبات بین فلزی با افزایش حرارت محکمتر می شوند (حتی محکمتر از آلیاژ فولاد ضد زنگ) . در حدود درجه حرارتهای $600^{\circ}C$ بارتنش تدریجاً کم می شود که این کاهش به علت تغییر سیستم لغزش کریستالی از صفحات (۱۱۱) به صفحات (۱۰۰) می باشد .

مطالعات زیادی در مورد علت اختلاف اساسی این دسته از آلیاژها با آلیاژهای منظم نشده در افزایش استحکام با بالا رفتن حرارت صورت گرفته است . نتیجتاً " مدلی بنام cross slip بوسیله

بهبود انعطاف پذیری آلیاژ Ni_3Al توسط میکروآلیاژ کردن آن با عنصر بور (۳) تحقیقات پایه روی نقش موثر و سازنده عنصر بور در افزایش انعطاف پذیری Ni_3Al تمرکز یافته است . قابلیت حل بور در Ni_3Al در حدود ۱/۵ درصد اتمی می باشد و در حالت محلول بور در محلهای بین اتمی یعنی در بین اتمها و نه در مراکز صفحات و گوشه های مکعب کریستالی واقع است (۴) . با استفاده از روش الکترون اسپکترسکوپی اوزه که یک روش قوی برای تشخیص شیمیائی اتمهای لایه های سطحی می باشد روشن گردیده است که اتم بور قویاً تمایل دارد به طرف مرز مشترک بین دانه های مختلف Ni_3Al رود تا به طرف سطوح آزاد . این تمایل شبیه به تمایل عناصری مثل گوگرد (S) که به عنوان اتمهای مضر باعث شکنندگی آلیاژها می شوند نیست بلکه این رفتار منطبق بر یک تئوری ترمودینامیک است که اتمهایی که به طرف مرز مشترک بین دانه های حرکت می کنند قدرت چسبندگی و انعطاف پذیری مرز مشترکها را افزایش می دهند در صورتی که اتمهایی که به طرف سطوح آزاد حرکت می کنند باعث کاهش انعطاف پذیری آلیاژ می شوند . نتایج آزمایش اوزه اسپکترسکوپی مطابق با تئوری فوق است (۴) .

با استفاده از تئوری فوق انتخابی در مورد افزایش عناصری که در صورت آلیاژ شدن نتیجه در بهبود انعطاف پذیری مرز مشترک دانه های کریستالی دارند صورت می گیرد . نتایج آزمایشات همچنین نشان داده است که درصدهای شیمیائی اتمهای Al و Ni در آلیاژ Ni_3Al می تواند تاثیر در بهبود انعطاف پذیری آلیاژ بگذارد . Ni_3Al که یک ترکیب منظم شده با فرمول شیمیائی A_3B است دارای ۲۵ درصد اتمی آلومینیوم و ۷۵ درصد اتمی نیکل است . این ترکیب عنصر – سنجی (stoichiometric) نامیده می شود . حال اگر آلیاژی دقیقاً " با رعایت کردن درصدهای فوق

انعطاف پذیری، که در مورد آلیاژ Ni_3Al قبلاً به اثبات رسیده بود روی سه آلیاژ دیگر مورد بررسی قرار گرفت.

روش آزمایش

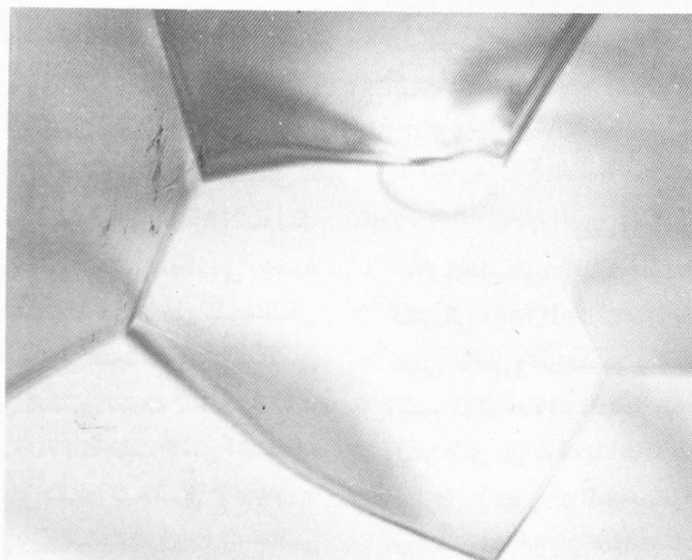
آلیاژهای مورد آزمایش توسط روش ذوب باتری الکتریکی (Arc melting) با استفاده از نیکل خلی خالص و آلومینیوم و گالیم و ژرمانیم و زیر-کونیم تهیه شده اند. عنصر بور به شکل استفاده از آلیاژ نیکل بور به آنها اضافه شده است. بعد از تهیه آلیاژها، آنها را بر طبق دیاگرام فاز هر یک از آنها مورد عملیات حرارتی (heat treatment) قرار داده تا هم هموژنیزه گردیده و هم فاز دلخواه را بیابند و هم تمام نقصهای کریستالی از بین بروند. سپس از هر یک از آنها توسط ماشین تراش مکعب مستطیلیهایی به ابعاد $5 \times 5 \times 15 \text{ mm}$ برای انجام آزمایش تغییر شکل پلاستیکی توسط ماشین کمپرس تهیه شد. در ادامه نمونههای تهیه شده به مقدار ثابت ۲ درصد در دمای اطاق تغییر شکل داده شدند. از نمونههای تغییر شکل یافته ورقههایی برای تهیه نمونه جهت میکروسکوپ الکترونی فراهم گردید. سپس با استفاده از ماشین جرقه زن دیسکهائی به قطر ۳ میلی متر بریده و مورد صیقل الکتریکی قرار گرفتند. میکروساختارها و نقصهای کریستالی بعد از دفرمه شدن در هر یک از نمونهها که قبل از تغییر شکل پلاستیکی وجود نداشتند (قبل از تغییر شکل آلیاژها نمونههایی از آنها برای مشاهدات ساختاری در میکروسکپ الکترونی تهیه شد. مشاهدات انجام شده نشان دهنده ساختاری خالی از جابجائیهای کریستالی در تمام آلیاژها بود) (شکل ۲ الف) توسط میکروسکپ الکترونی عبوری (TEM) مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفته است.

دو پژوهشگر بنامهای ویلزدورف و کیپر (۶) عرضه شد که سپس توسط دو پژوهشگر دیگر به نامهای کوراموتو و تاکوشی (۷) تکمیل گردید. در آن مدل علت افزایش بار تنش این دسته از آلیاژها بدین ترتیب تشریح گردید: ضد فاز مرزی (APB) که یک نوع نقص صفحه ای کریستالی است و هنگامی بوجود می آید که دو منطقه منظم شده در داخل کریستال یکدیگر را ملاقات کنند، روی صفحات کریستالی (۱۰۰) دارای انرژی کمتری نسبت به صفحات (۱۱۱) است. در نتیجه به علت همین اختلاف انرژی، جابجائیهای پیچشی (screw dislocation) از روی صفحات (۱۱۱)، جایی که متحرک هستند به روی صفحات کریستالی (۱۰۰) لغزش می کنند و از حرکت ایستاده و ثابت می مانند. اینگونه لغزشها جابجائیهای پیچشی است که در نهایت باعث می شود بار تنش افزایش یابد.

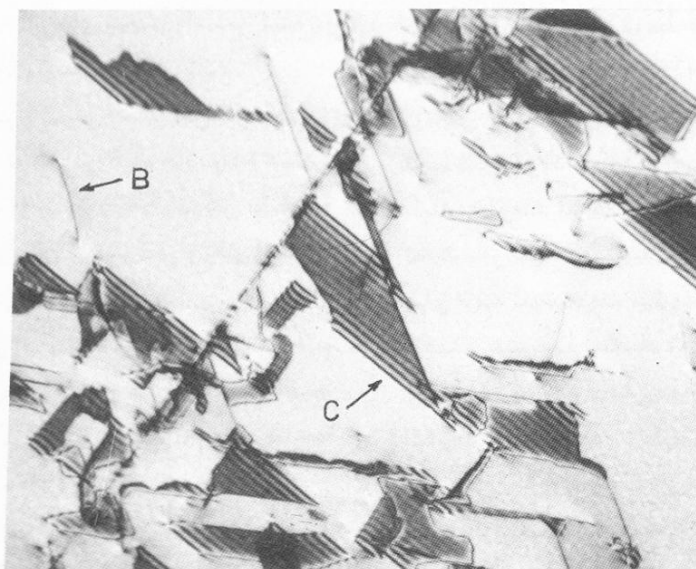
آزمایشهای بیشتری برای تحقق این فرضیه در ترکیباتی که از نظر ساختمانی هم خانواده هستند لازم به انجام است تا نتایج با یکدیگر مقایسه گردیده و روش تغییر شکل پلاستیکی و نقش اصلی جابجائیهای پیچشی در رفتار غیرعادی این گروه از ترکیبات از نقطه نظر افزایش غیرعادی مقاومت تسلیم در حرارتهای بالا روشن گردد و همچنین از نتایج آن آزمایشات برای طراحی و ساخت آلیاژهای مناسب در حرارتهای بالا استفاده شود.

در این پژوهش از میان آلیاژهای منظم شده L_{12} ، آلیاژ Ni_3Al که فاز اصلی در سخت کردن ابر آلیاژهاست و آلیاژهای Ni_3Ge ، Ni_3Ga و Zr_3Al که همگی از نظر ساختمانی هم خانواده هستند انتخاب شده و روش تغییر شکل پلاستیکی آنها در دمای اطاق توسط میکروسکپ الکترونی مورد مطالعه قرار گرفته است. همچنین اثر افزایش عنصر بور در بهبود

اکرم السادات حسینی . ایجاد زیربنای علمی طراحی آلیاژهای اینترمتالیک .



(الف)



(ب)

شکل ۲- ساختار میکروسکوپی آلیاژ Ni_3Al به ترتیب (الف) قبل و (ب) بعد از تغییر شکل پلاستیکی آلیاژ توسط عمل تحت فشار. (در این شکل جایجایی های تکی و دو تایی با علامت B و نقصهای صفحه ای روی همچنین با علامت C مشخص شده است و همانطور که مشاهده می شود ساختار میکروسکوپی آلیاژ تغییر شکل یافته پرا از جایجایی است).

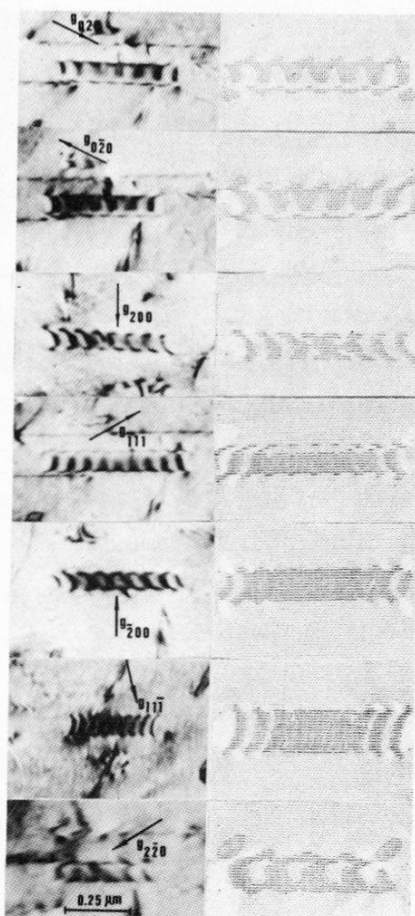
بررسی یافته‌ها

نتایج مشاهدات میکروسکوپی ساختارهای میکرونی الیاژهای Ni_3Ga و Zr_3Al ، Ni_3Al بعد از تغییر شکل پلاستیکی وجود دو نوع جابجایی تکی و دوتایی و همچنین نقص روی هم چینی (stacking fault) بود (شکل ۲ ب). در واقع با تفاوت خیلی کمی در شکل جابجایی‌ها که تاثیر عوامل دیگری می‌باشد این همگونی در شکل جابجایی‌ها نشان‌دهنده آنست که هر سه الیاژ به یک روش تغییر شکل پلاستیکی داده‌اند. اما در ساختار اتمی الیاژ Ni_3Ge نقص روی هم چینی مشاهده نشد. این موضوع گویای آن است که الیاژ Ni_3Ge به روشی دیگر تغییر شکل داده است (شکل ۳). از هر یک از الیاژهای فوق نمونه‌های زیادی مورد آزمایش قرار گرفت تا در مورد ماهیت و

اشکال ساختارهای میکرونی بعد از تغییر شکل الیاژها اطمینان حاصل شود. قدم بعدی تعیین امتداد خطی جابجایی‌ها و بدست آوردن بردار برگرز (Burgers vector) جابجایی‌های کریستالی بود. فاکتورهای فوق برای تشخیص مکانیزم تغییر شکل در هر یک از الیاژها لازم است. به منظور مقایسه و اطمینان از نتایج مشاهدات میکروسکوپی توسط برنامه‌های کامپیوتری از جابجایی‌ها نظایر کامپیوتری (شکل ۴) نیز بدست آورده شد تا خصوصیات دقیق جابجایی‌ها بدست آید. نتایج حاصله آن بود که سه الیاژ Zr_3Al ، Ni_3Ga و Ni_3Al که همگی دارای یک نوع ساختمان کریستالی هستند توسط یک مکانیزم مشترک تغییر شکل داده‌اند. آن روش بدان صورت است که جابجایی‌های پیچشی نوع (۰۱۱) در نمونه حرکت کرده و الیاژ



شکل ۳ - مثالی از شکل جابجایی‌های تشکیل شده در الیاژ Ni_3Ge پس از تغییر شکل پلاستیکی الیاژ. همانطور که مشاهده می‌شود جابجایی‌ها تکی و دوتایی است و از نقص روی هم چینی اثری نیست.



شکل ۴- مثالی از مشابه سازی کامپیوتری اشکال جابجائی ها که توسط محاسبات اولیه و با کمک برنامه کامپیوتری ترسیم شده است . در این مثال تشابه کامپیوتری نقصهای روی همچینی (stacking faults) نشان داده شده است .

محلی بصورت دویاره جابجائی با بردارهای برگرز $\frac{1}{2}\langle 011 \rangle$ و $\frac{1}{2}\langle 011 \rangle$ درآمده اند تغییر شکل می یابد . ظاهر نشدن نقصهای روی هم چینی را در ساختار تغییر شکل یافته آلیاژ Ni_3Ge دلیل برآن فرض نمودیم که انرژی لازم جهت بوجود آوردن نقص روی هم چینی در آلیاژ Ni_3Ge خیلی بالاست و این انرژی در مورد آلیاژهای Ni_3Ga و Ni_3Al و Zr_3Al بر مراتب کمتر است . فرضیه فوق سپس از طریق

نوسط حرکت آنها تغییر شکل می دهد . جابجائی با ماهیت فوق ضمن حرکت همچنین به دویاره با بردارهای برگرز $\frac{1}{3}\langle 112 \rangle$ و $\frac{1}{3}\langle 121 \rangle$ تقسیم شده و این دویاره نقص روی هم چینی را روی صفحات کریستالی (۱۱۱) بوجود می آورند . اما در مورد آلیاژ Ni_3Ge روش تغییر شکل پلاستیکی با سه آلیاژ فوق الذکر فرق می کند . در این حالت Ni_3Ge توسط حرکت جابجائی های پیچشی که در اثر فشارهای

بودند (۷-۹) چنین نتیجه گرفته شد که جابجائی‌های خطی با بردار برگرز (۱۱۰) هنگام تغییر شکل پلاستیکی در کریستال حرکت می‌کنند. وقتی به مانعی برخورد کردند متوقف شده و شروع به جدا شدن از یکدیگر و تشکیل دو جزء جابجائی (partial dislocation) می‌کنند به این ترتیب بین دو جزء جابجائی نقص روی هم چینی ایجاد می‌کنند. این جدائی را روی صفحات کریستالی (111) بصورت زیر می‌توان خلاصه کرد:

$$\langle 110 \rangle \rightarrow 1/3 \langle 211 \rangle + (ISF) + 1/3 \langle 121 \rangle$$

نتیجه‌گیری

در این کار روش تغییر شکل پلاستیکی و ماهیت اشکال جابجائی‌های کریستالی بعد از تغییر شکل پلاستیکی در ترکیبات بین فلزی و شکننده Ni_3Al ، Ni_3Ga و Zr_3Al که همگی دارای ساختمان کریستالی یکسان بوده و نشان دهنده افزایش بار تنش در حرارت‌های بالا هستند توسط میکروسکوپ الکترونی مورد مطالعه قرار گرفته است. نتایج حاکی از آن بود که بجز Ni_3Ge ، سه آلیاژ دیگر به یک طریق تغییر شکل پیدا کرده‌اند.

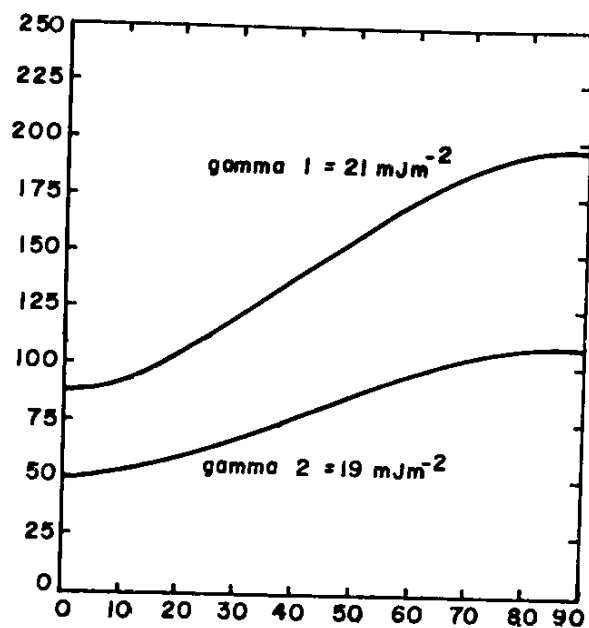
چسبندگی و استحکام مرز دانه‌ها در آلیاژهایی که با عنصر بور آغشته شده بودند نیز بوسیله آزمایش خم (bending test) مورد بررسی قرار گرفت. نتیجه چنین بود که Ni_3Ga و Ni_3Al در اثر آغشته شدن با عنصر بور انعطاف پذیر شدند ولی در مورد دو آلیاژ دیگر جواب منفی بود.

نتیجه دیگری که از کار فوق گرفته شده این است که با افزودن بور به دو آلیاژ Ni_3Al و Ni_3Ga روش شکست (fracture) این آلیاژها از روش intergranular (شکست از طریق مرز مشترک دانه‌ها) به روش transgranular (شکست از طریق

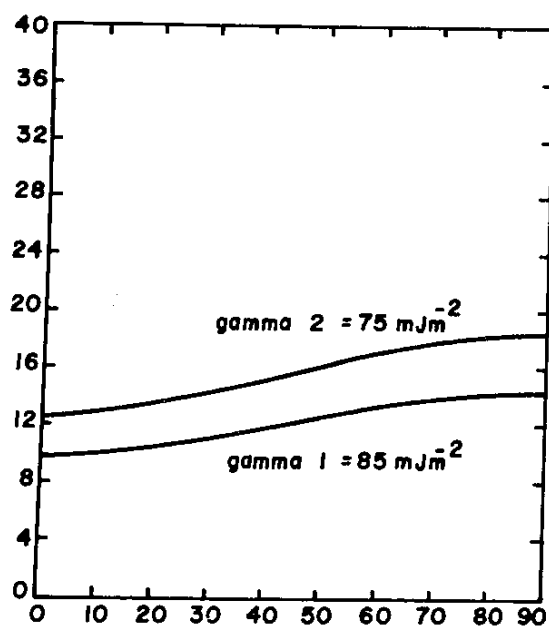
محاسبات کامپیوتری انرژی نقص روی هم چینی در آلیاژها با بکارگیری نظریه غیر همگنی به اثبات رسید (شکل ۵). در مرحله بعدی این پژوهش اثر افزایش عنصر بور در بهبود انعطاف پذیری چهار نوع آلیاژ فوق به بوته آزمایش گذاشته شد. همانطور که قبلاً نیز مشاهده شده بود (2) با افزایش عنصر بور به Ni_3Al خاصیت انعطاف پذیری نسبتاً خوبی در این آلیاژ ایجاد شد (شکل ۶). آلیاژ Ni_3Ga نیز در مقابل افزایش بور به نتیجه مساعدی در بهبود انعطاف پذیری دست یافت. اما در مورد آلیاژ Ni_3Ge ، افزایش بور اثر مثبتی نداشت و آلیاژ Ni_3Ge+B همچنان شکننده بود. نکته قابل توجه در مورد سه آلیاژ Ni_3Al ، Ni_3Ga و Zr_3Al آن بود که در نمونه‌های آغشته شده به عنصر بور که تحت تغییر شکل پلاستیکی واقع شده بودند نقص صفحه‌ای روی هم چینی (stacking faults) بتدریج کمتر رخ داده و در دو آلیاژ Ni_3Al و Ni_3Ga نهایتاً با افزایش مقدار بیشتر بور آن نواقص مشاهده نشدند. این تاثیر را بدینصورت می‌توان توجیه کرد که افزایش بور به Ni_3Al و Ni_3Ga باعث افزایش انرژی نقص روی هم چینی (ISF) گردیده که این نتیجه بسیار مهم می‌باشد.

اثر افزایش بور در مورد بهبود خاصیت انعطاف پذیری آلیاژ Zr_3Al روشن نگردید و آلیاژ Zr_3Al+B همچنان شکننده بود. احتمالاً علت آن است که Zr_3Al یک فاز خطی است و نمی‌توان آنرا به صورت یک آلیاژ تک فاز ساخت. در نتیجه حضور فاز دوم در آلیاژ و اندرکنش آن با عنصر بور آلیاژ حاصل را شکننده می‌سازد.

چگونگی تشکیل نقص صفحه‌ای روی هم چینی در سه آلیاژ Ni_3Al ، Ni_3Ga و Zr_3Al نیز مورد بررسی قرار گرفت. به همین منظور بعد از ارزیابی روشهایی که پژوهشگران دیگر در مورد تشکیل ISF عنوان کرده



(الف)



(ب)

شکل ۵- ارزشهای اندازه‌گیری شده عرض جدایی جابجائی‌های روی هم‌چینی و ضد فاز مرزی ترسیم شده به عنوان تابعی از طبیعت جابجائی (θ) همراه با منحنی‌های نظری محاسبه شده با کمک نظریه غیر همگنی: الف- ارزشهای نظری برای جابجائی‌های روی-هم‌چینی برابر است با $\gamma_1 = 21 \text{ mJ.m}^{-2}$, $\gamma_2 = 19 \text{ mJ.m}^{-2}$ ب- ارزشهای نظری برای جابجائی‌های ضد فاز مرزی برابر است با $\gamma_1 = 95 \text{ mJ.m}^{-2}$, $\gamma_2 = 75 \text{ mJ.m}^{-2}$

UN

XXXXXXXXXX

(ب)

(الف)

شکل ع- نتیجه آزمایش خمش آلیاژ Ni_3Al که نشان -
دهنده درجه انعطاف پذیری آلیاژ: (الف) قبل و
(ب) بعد از افزایش عنصر برون می باشد.

داخل دانه ها) تغییر کرده است که به این ترتیب باعث بهبود خاصیت انعطاف پذیری آلیاژها می گردد.

References

1. C.T. Liu and J.O. Stiegler, Ordered Intermetallic Alloys, Mater. Eng. 100, 629 (1984).
2. T. Takasugi and O. Izumi, Electronic and Structural Studies of Grain Boundary Strength and Fracture in $L1_2$ Ordered Alloys, Acta. Metall. 33, 1247 (1985).
3. K. Aoki and O. Izumi, Nippon Kinkou. Gakkaishi, Vol. 43, 1190 (1979).
4. C.L. White, R.A. Padgett, C.T. Liu and S.M. Yalisove, Scripta Metall. 18, 1417 (1984).
5. J.A. Horton and M.K. Miller, An Atom Probe Study of Boron Segregation to Line and Planar Defects in Ni_3Al , in "High Temperature Ordered Intermetallic Alloys 11", Procs. of the Materials Research Society Symposium, held at Boston, Mass., December 1-6 (1986), Vol. 81, p. 105, edited by N.S. Stoloff, C.C. Koch, C.T. Liu and O. Izumi, Material Research Society, Pittsburgh (1987).
6. B.H. Kear and H.G.F. Wildsorf, Dislocation Configuration and Work Hardening in Cu_3Au Crystals, Trans. AIME, 224, 382 (1962).
7. S. Takeuchi and E. Kuramoto, Temperature and Orientation Dependence of the Yield Stress in Ni_3Ga , Acta Metall., 21, 415 (1973).

8. A.F. Giamei, J.M. Oblak, B.H. Kear and W.H. Rand, Work Hardening of Ordered Cu_3Au , Procs. of 29th Annual Meet. of Electron Microscopy, Society of America, Claitors Publishing; Baton Rouge, Louisiana, 112 (1971).
9. H.R. Pak, T. Saburi and S. Nenno, The Formation Mechanism of Super Lattice Intrinsic Stacking Faults in Ni_3Ga , Scripta Metall. 10, 1081 (1976).

DEVELOPMENT OF A SCIENTIFIC BASIS FOR
DESIGN OF INTERMETALLIC ALLOYS FOR
HIGH-TEMPERATURE STRUCTURAL USES

A.A. Hosseini

Nuclear Material Group
Atomic Energy Organization of Iran
Tehran, Islamic, Republic of Iran

Abstract

Intermetallic compounds have the valuable properties of good oxidation and creep resistance and high strain-hardening rate. They have been ignored as potential materials for high temperature services because they are brittle at room temperature and they are difficult to process. Interest in utilizing ordered alloys for structural applications was renewed after the discovery that ductility and strength could be simultaneously improved using a combination of powder metallurgy and alloying technique as well as rapid solidification processing. In this work the plastic deformation of four L_{12} compounds with and without boron as a third element have been studied systematically by transmission electron microscopy (TEM), in order to find out more about the relationship between mechanical properties and microstructure. TEM observations show that the deformation microstructures of Ni_3Al and Zr_3Al and Ni_3Ga exhibit a

profusion of stacking faults and many single and dipole dislocations, while Ni_3Ge did not exhibit any stacking faults. Also the addition of a small amount of boron was shown to have a beneficial effect on the ductility of Ni_3Al and Ni_3Ga but not for Zr_3Al and Ni_3Ge . Boron additions also show a significant effect in removing the stacking faults from Ni_3Ga and Ni_3Al . The weak beam technique and anistropic elasticity theory have used to measure the APB and ISF energies of all examined alloys. It seems that the addition of boron changes the stacking fault energy whereas the APB energies seem little changed.