

# تأثیر عملیات رسوب گذاری بر همگنسازی و خواص مکانیکی آلیاژ FeNi1.5CrCu0.5 با آنتروپی بالا

فريده سليميانفرد، محمدرضا طرقىنژاد \* و مهدى علىزاده

دانشگاه صنعتی اصفهان، دانشکده مهندسی مواد، اصفهان، ایران، کدیستی: ۸۴۱۵۶۸۳۱۱۱

(تاریخ دریافت: ۱۴۰۳/۳/۱۵؛ تاریخ پذیرش: ۱۴۰۳/۵/۲۰) https://doi.org/10.47176/jame.43.2.1056

چکیده: این مطالعه به بررسی تأثیر عملیات رسوبگذاری بر ریزساختار و خواص مکانیکی آلیاژ آنتروپی بالای FeNi.sCrCuo.s پرداخته است. نمونهها ابتدا در دمای ۱۰۸۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱۲ ساعت همگنسازی شدند و سپس تحت عملیات رسوبگذاری در دمای ۱۰۰۸ درجه سانتی گراد به مدتهای ۶، ۲۴ و ۴۸ ساعت قرار گرفتند. ریزساختار نمونهها با استفاده از میکروسکوپهای نوری و الکترونی روبشی بررسی شد. آزمون پراش پرتو ایکس تشکیل رسوبات Cr23C6 را تأیید کرد. نتایج نشان داد که عملیات رسوبگذاری بهطور مؤثری نواحی غنی از کروم در مرزدانهها را حذف کرده و منجر به ایجاد ریزساختار یکنواختتری پس از نورد سرد و آنیل شد. بررسی خواص مکانیکی توسط آزمون سنبه برشی نشان داد که پس از نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد و آنیل در دمای ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد، نمونههای رسوبگذاری شده نسبت به نمونههای همگن شده بدون رسوبگذاری، استحکام و شکلپذیری بهتری از خود نشان داد ده عملیات تشکیل رسوبات 6-23C6 و کاهش اندازه دانهها عوامل اصلی بهبود خواص مکانیکی بودند. این مطالعه نشان داد که عملیات رسوبگذاری بهطور قابل توجهی استحکام و شکلپذیری آلیاژ دانهها عوامل اصلی بهبود خواص مکانیکی بودند. این مطالعه نشان داد که عملیات رسوبگذاری

واژههای کلیدی: آلیاژ آنتروپی بالا، جدایش کروم، رسوب، نورد سرد، کاهش اندازه دانه.

<sup>\*</sup> مسئول مكاتبات، پست الكترونيكي: toroghi@cc.iut.ac.ir

۱- مقدمه

## Influence of Precipitation Treatment on the Homogenization and Mechanical Properties of FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> High-Entropy Alloy

#### F. Salimyanfard, M.R. Toroghinejad\* and M. Alizadeh

Department of Materials Engineering, Isfahan University of Technology, Isfahan 84156-83111, Iran

#### ABSTRACT

This study investigates the effect of precipitation treatment on the microstructure and mechanical properties of the highentropy FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> alloy. The samples were first homogenized at 1080 °C for 12 hours, followed by precipitation treatment at 800 °C for 6, 24, and 48 hours. The microstructure of the samples was examined using optical and scanning electron microscopy. X-ray diffraction patterns confirmed the formation of  $Cr_{23}C_6$  precipitates. The results demonstrated that the precipitation treatment effectively eliminated chromium-rich regions at the grain boundaries, and resulted in a more uniform microstructure after cold rolling and subsequent annealing. Mechanical properties, analyzed through shear punch testing, revealed that following cold rolling with an 80% thickness reduction and annealing at 1000 °C, the precipitated samples exhibited superior strength and ductility compared to the homogenized sample. The formation of  $Cr_{23}C_6$  precipitates and the reduction in grain size were primary factors contributing to the improved mechanical properties. This study demonstrated that precipitating treatment significantly enhanced the strength and ductility of the FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> alloy.

Keywords: High-entropy alloy, Chromium segregation, Precipitation, Cold-rolling, Grain size reduction.

میکروساختار و خواص مکانیکی آلیاژهای آنتروپی بالای حاوی مس توسط برخی محققان مورد بررسی قرار گرفته است. در تمام این آلیاژهای آنتروپی بالای حاوی مس، ساختار دندریتی همراه با جدایش عنصری<sup>۳</sup> در نواحی دندریتی<sup>۴</sup> و بین دندریتی<sup>۵</sup> در حالت ریختگی مشاهده میشود (۲۴–۲۰). تمامی این آلیاژها حاوی مقادیری از عنصر آهن و کروم هستند و آنتالپی مثبت مس با آهن و کروم باعث میشود که مس از دندریتها که غنی از آهن و کروم هستند پس زده شود و در نواحی بین دندریتی قرار گیرد.

تحقیق حاضر به فرایند همگنسازی آلیاژ آنتروپی بالا با نسبت اتمی غیرمساوی FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> می پردازد. در این آلیاژ از عنصر گران قیمت کبالت استفاده نشده است و برای کاهش مشکلات ناشی از جدایش مس، مقدار آن کمتر از سایر عناصر در نظر گرفته شده است. به منظور همگن کردن آلیاژ و به هم ریختن ساختار دندریتی، ابتدا نمونهای از آلیاژ ریختگی تهیه و تحت عملیات فورج داغ قرار گرفت اما، متاسفانه کاملاً متلاشی شد. بنابراین سعی شد توسط عملیات حرارتی، همگن سازی آلیاژ انجام شود. به این منظور و براساس تجربیات دیگر آلیاژهای آنترویی بالا' که حاوی حداقل چهار عنصہ اصلی در نسبتهای اتمی نزدیک به هم یا برابر هستند، به دلیل خواص چشمگیر خود امروزه توجه زیادی را به خود جلب کردهاند (۱–۶). از جمله خواصی که این آلیاژها را از آلیاژهای معمول متمایز می کند، می توان به ترکیب استحکام و شکل پذیری عالی (۷)، خواص مکانیکی استثنایی در دمای بالا (۸ و ۹) و یایین (۱۰ و ۱۱) و مقاومت خوب در برابر خوردگی (۱۲) اشاره کرد. در میان آلیاژهای آنترویی بالا، آلیاژ تک فاز بــا ســاختار مکعبــی وجوه یر<sup>۲</sup> و نسبت اتمی مساوی CoCrFeMnNi به شدت مورد توجه قرار گرفته است (۳ و ۱۶–۱۳). با وجود خواص منحصر به فرد این آلیاژ، کاربرد مهندسی آن به دلیل منابع محدود عنصر کبالت و هزینه بالای آن محدود می شود. بنابراین، در سالهای اخیر محققان به طراحی آلیاژهای آنتروپی بالای عاری از کبالت روی آوردهاند (۱۹–۱۷). در بین عناصر فلـزات انتقـالی، مـس بهعنوان جایگزین مناسبی برای کبالت به نظر می رسد، زیرا هـم قيمت أن حدود يک دهم قيمت کبالت است و هم اين که مشابه کبالت اثـر پایدارکننـده بـرای سـاختار مکعبـی وجـوه پـر دارد.

	. 0							
سرب	تيتانيوم	نيكل	كبالت	آهن	كرم	روى	مس	
٪ اتمی	٪ اتمی	٪ اتمی	٪ اتمی	٪ اتمی	٪ اتمی	٪ اتمی	٪ اتمی	نام عنصر
_	۰/۲۱	MM/8V	-	۲۸/۱۷	70/79	۰/٩	۱۰/۱	آلياژ آنتروپی بالا

جدول ۱- ترکیب شیمیایی آلیاژ آنتروپی بالای FeNi1.5CrCu0.5 که توسط طیفسنجی فلورسانس پرتو ایکس اندازه گیری شده است

جدول ۲– نامگذاری نمونههای آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> بر اساس عملیات حرارتی انجام گرفته

عملیات حرارتی انجام گرفته روی نمونه	نامگذاری نمونه آلیاژ آنتروپی بالای FeNi <sub>l-S</sub> CrCu <sub>0.5</sub>
حرارت دادن در دمای C <sup>o</sup> ۱۲۰۰ به مدت ۴ ساعت و سپس کونچ در آب.	HI
حرارت دادن در دمای C <sup>o</sup> ۱۰۸۰ به مدت ۱۲ ساعت و سپس کونچ در آب.	H2
حرارت دادن در دمای C <sup>o</sup> ۱۰۸۰ به مدت ۱۲ ساعت، سپس کاهش دمای کوره تا C <sup>o</sup> ۸۰۰ و ماندن در این دما به مدت ۶ ساعت و سپس کونچ در آب.	P1
حرارت دادن در دمای C <sup>o</sup> ۱۰۸۰ به مدت ۱۲ ساعت، سپس کاهش دمای کوره تا C <sup>o</sup> ۸۰۰ و ماندن در این دما به مدت ۲۴ ساعت و سپس کونچ در آب.	P2
حرارت دادن در دمای C <sup>o</sup> ۱۰۸۰ به مدت ۱۲ ساعت، سپس کاهش دمای کوره تا C <sup>o</sup> ۸۰۰ و ماندن در این دما به مدت ۴۸ ساعت و سپس کونچ در آب.	Р3

محققان (۲۵ و ۲۶) سیکلهای عملیات حرارتی مختلف انجام شد. همچنین تـأثیر عملیـات رسـوبگذاری روی خـواص مکانیکی و ریزساختاری آلیاژ مورد بررسی قرار گرفته است.

### ۲ – مواد و روش تحقیق

آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> با استفاده از کوره القایی با توان ۲۵ کیلووات و تحت اتمسفر کنترل شده تولید شد. قبل از انجام ذوب، محفظه کوره تا فشار ۲۰۰۱× ۲ میلیبار خلأ شد، سپس گاز آرگون با خلوص بالاتر از ۹۹/۹۹۹ درصد حجمی سه مرتبه به درون آن دمیده شد تا فشار ۵۰۰ میلیبار بهدست آید. بهمنظور بهبود یکنواختی ترکیب شیمیایی آلیاژ، پس از اتمام فرایند ریخته گری شمش حاصل (طول ۱۰۰، عرض ۶۰ و ارتفاع ۲۰ میلیمتر) به قطعات کوچک بریده شد و عملیات ذوب مجدد انجام گرفت. ترکیب شیمیایی آلیاژ توسط طیفسنجی فلورسانس پرتو ایکس<sup>9</sup> مورد بررسی قرار گرفت که نتایج آن در جدول (۱) آورده شده است.

پس از انجام ریخته گری، بهمنظور کاهش جدایش و از بین رفتن ريزساختار انجمادي، نمونه تحت عمليات حرارتي همگنسازي قرار گرفت. از ایـنرو نمونـههایی از آلیـاژ اولیـه بـه طـول ۲۰، عـرض ۱۵ و ارتفاع ۱۰ میلیمتر تهیـه و تحـت عملیات همگنسازی مختلف بهصورتی که در ادامه شرح داده خواهد شد، قرار گرفتند. سپس نمونههای همگنسازی شده به همراه نمونههایی که تحت عملیات رسوبگذاری<sup>۷</sup> قرار گرفته بودند تحت فرایند نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد قرار گرفتند و در دمای C° ۱۰۰۰ به مدت یک ساعت آنیـل شـدند. جدول (۲) نام گذاری نمونهها براساس عملیات حرارتی مختلف را نشان میدهد. ریزساختار نمونهها در شرایط مختلف توسط میکروسکوپ نوری و میکروسکوپ الکترونی روبشی^ مجهز به طیفسنج پراش انرژی پرتو ایکس<sup>۹</sup> در دانشکده مواد دانشگاه صنعتى اصفهان انجام شد. آزمون پراش پرتو ايكس ' براي تعیین رسوبات توسط دستگاه پراش پرتو ایکس در شرکت نقش پراش در شهرک علمی تحقیقاتی دانشگاه صنعتی اصفهان



انجام شد. برای تعیین خواص مکانیکی نمونهها از آزمون سـنبه برشی" استفاده شد. زمانی که مقدار نمونه محدود باشد، بـرای تعيين خواص مكانيكي آلياژ مورد نظر مانند اسـتحكام تسـليم و حداکثر استحکام نهایی از آزمون سنبه برشمی استفاده میشود. تجهیزات آزمون سنبه برشی مطابق شماتیک نشان داده شـده در شکل (۱) شامل دو قسمت است. سنبه که در محفظه بالایی دستگاه نصب میشود و قالب که در محفظه پایین نصب می شود. جنس قالب و سنبه آزمون سنبه برشی مورد استفاده در این تحقیق فولاد ابزار سخت شده در هوا AISI D2 با سختی ۲±۶۰ راکول سی بود. نمونه با ضخامت کمتر از ۵۰۰ میکرومتر بین قالب و یک واشر، که بهمنظور قرار گرفتن صحیح نمونه در محل خود با دو پیچ محکم میشود، قرار می گیرد. سنبه که دارای سطح صاف است بهسمت نمونه حرکت کرده و داخل نمونه وارد می شود و یک دیسک دایرهای شکل از نمونه بریـده می شود. سنبه را با هر اندازهای می توان ساخت. در مطالعه حاضر پانچ با قطر ۳ میلیمتر و قالب به قطر ۳/۰۴ میلیمتر استفاده شد. سنبه و قالب بر روی دستگاه تست Hounsfield H25KS نصب و بر روی هر نمونه سه مرتبه آزمون انجام شد و مقادیر متوسط در اینجا گزارش شده است. منحنی حاصل از نیروی برشی و جابهجایی سنبه حین آزمون سنبه برشمی بسیار شبیه به منحنی آزمون کشش است. تـنش برشـی بـا اسـتفاده از رابطه (۱) بهدست می آید:

$$\tau = \frac{P}{\pi Dt} \tag{1}$$

که D میانگین قطر سنبه و ماتریس، P نیـروی بـهکار رفتـه و t ضخامت نمونه اسـت. گـادورو و همکـاران (۲۷)، یـک رابطـه

خطی بین دادههای آزمون سنبه برشی و کشش برای استحکام تسلیم و استحکام نهایی بهترتیب بهصورت روابط (۲) و (۳) پیشنهاد کردند.  $\sigma_{0.02} = \alpha \tau_{1.00}$  که  $\alpha = 1.77$  (۲)  $\sigma_{UTS} = \beta \tau_{USS}$  که  $\beta = 1.80$  (۳) تلسز کو و همکاران (۲۸)، رابطه خطی دیگری بین مؤلفه کرنش سختی حاصل از دادههای آزمون سنبه برشی و ازدیاد طول یکنواخت بهصورت رابطه (۴) پیشنهاد کردند:

$$\left(\frac{n_{\tau}}{0.002}\right)^{n_{\tau}} = \frac{\tau_{\text{USS}}}{\tau_{\text{SYS}}} \tag{(f)}$$

$$\epsilon_{\rm u} \% = 2.26 n_{\tau} - 0.15$$
 (a)

که (//) ٤ ازدیاد طول برشی یکنواخت، n ضریب کرنش سختی در آزمون سنبه برشی و ٥٥.٥2 و ٢١.٥ بـ مترتیب، توسط تخمین نقطه تسلیم از طریق روش آفست<sup>۱۲</sup> در مقدار ازدیاد طول ۲۰/۰ درصد در آزمون کشش و مقدار جابـ مجایی نرمـال شـده یک درصد در آزمون سنبه برشی حاصل می شوند.

## ۳– نتایج و بحث ۳–۱– بررسی میکروساختار

و

ابتدا یک نمونه در دمای ۲۰۰۰۲ به مدت چهار ساعت داخل کوره قرار گرفت و سپس در آب کونچ شد (نمونه H1). میکروساختار نمونه توسط میکروسکوپ نوری مورد بررسی قرار گرفت. شکل (۲- الف و ب) بهترتیب، تصاویر میکروسکوپی نوری از نمونه ریختگی و نمونه H1 را نشان میدهد. دانههای ستونی طویل در نمونه H1 تشکیل شده است. مرز این دانههای طویل به صورت مرزهای دندانه دار مشاهده شد. دندانه دار شدن مرزدانه ناشی از جدایش اتمی ناپیوسته است که با هدف کاهش انرژی کرنش الاستیک بیش از حد ناشی می شود (۲۹). فرایند دندانه زنی این پتانسیل را دارد که مرزهای دانه را از یک پیکربندی «تصادفی» به مرزهای ویژه



شکل ۲- تصاویر میکروسکوپی نوری الف) نمونه ریختگی و ب) نمونه H1 از آلیاژ آنتروپی بالای FeNi1.5CrCu0.s.

تعریف می شوند و به صفحات مرزی با شاخص پایین مانند {۱۱۱} ختم میشوند (۳۰). در نتیجه، انگیزه اساسی زیربنای دندانهزدن مرزدانه تا حـدی از کـاهش انـرژی آزاد سـطحی در واحد سطح در مرزهای دانه ناشی می شود (۳۱). بـرای بررسـی بیش تر ریزساختار نمونے پے از ہمگن سازی، تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی نمونے بے ہمراہ طیفسنجی پراش انرژی پرتو ایکس در نواحی مختلف نمونه در شکل (۳) نشان داده شده است. مقایسه نتایج طیفسنجی پراش پرتو ایکس با ترکیب شیمیایی آلیاژ نشان میدهد که کروم تمایل به جدایش دارد و نواحی غنی از کروم بهصورت نواحی تیره رنگ در تصویر شکل (۳) ظاهر شده است. بنابراین مقدار کروم در نقطه A از حدود ۲۵ درصد در آلیاژ ریختگی به ۸۴ درصد افزایش و مقادیر نیکل، آهن و مـس کـاهش قابـل توجـه یافتـه است. در نقطه B هم روند مشابهی مشاهده میشود. ترکیب شیمیایی زمینه (ناحیه C) مشابه آلیـاژ ریختگـی اسـت و مقـدار کروم و آهن تقریباً برابر، نیکل بیشتر از سایر عناصر و مس مقدار کمتری دارد. تغییر ترکیب شیمیایی زمینه در مقایسه با آلیاژ ریختگی به دلیل تشکیل مناطق جدایش یافته ناپیوسته غنی از کروم است.

به منظور افزایش هموژنیته ساختار زمان همگن سازی افزایش یافت و نمونه بـه مـدت ۱۲ سـاعت در دمـای C° ۱۰۸۰ قـرار گرفت و سپس در آب کونچ شد (نمونه H2). شکل (۴– الف و

ب) بهترتیب تصاویر میکروسکوپی نوری و الکترونی روبشی به همراه طیفسنجی پراش انرژی اشعه ایکس از ناحیه جدایش یافته مرز نمونه H2 را نشان میدهد. مشاهده می شود که با وجود افزایش زمان همگنسازی تا ۱۲ ساعت، همچنان نواحی جدایش یافته غنی از کروم بهطور ناپیوسته در مرزدانهها وجود دارند.

به منظور از بین بردن نواحی جدایش کروم در مرزدانه، از عملیات رسوبگذاری استفاده شد. بنابراین نمونههایی از آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> پس از همگنسازی در دمای C° ۱۰۸۰ به مدت ۱۲ ساعت، در دمای C° ۰۰۰ به مدت زمانهای مختلف ۶ (نمونه P1)، ۲۴ (نمونه P2) و ۴۸ ساعت (نمونه P3) قرار گرفتند (شکل ۵- الف-ج).

از آنجایی که بررسی تصاویر میکروسکوپی نوری تغییری در ساختار نمونه ها نشان نداد، برای بررسی تأثیر هرکدام از عملیات حرارتی فوق روی شکل پذیری و استحکام آلیاژ، نمونه های فوق تحت عملیات نورد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد قرار گرفتند (شکل ۶) و سپس در دمای C<sup>o</sup> ۱۰۰۰ به مدت ۱ ساعت آنیل شدند.

شکل (۶)، ریزساختار نمونههای نورد شده با کاهش ضخامت ۸۰ درصد را که از صفحه RD-ND نمونهها تهیه شده است بهترتیب برای نمونه H2 (الف) و نمونههای P1 (ب)، P2 (ج) و P3 (د) نشان میدهد. باندهای برشی به وضوح در تصاویر قابل مشاهده هستند که تراکم این باندهای برشی در



شکل ۳- تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> در حالت H1 الف) بزرگنمایی کم و ب) بزرگنمایی بالا به همراه طیفسنجی پراش انرژی اشعه ایکس از نواحی مختلف.

مواد پیشرفته در مهندسی، سال ۴۳، شماره ۲، تابستان ۱۴۰۳

۶

![](_page_6_Figure_2.jpeg)

شکل۴– الف) تصویر میکروسکوپی نوری و ب) تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی به همراه نتیجه طیفسنجی پراش انرژی اشعه ایکس از ناحیه جدایش یافته در مرز نمونه آلیاژ آنتروپی بالای FeNi1.5CrCu0.5 در حالت H2.

![](_page_6_Figure_4.jpeg)

شکل ۵- تصاویر میکروسکوپی نوری از آلیاژ آنتروپی بالای FeNiLsCrCuos در شرایط عملیات حرارتی مختلف الف) P1، ب) P2 و ج)P3.

![](_page_7_Figure_2.jpeg)

شکل ۶– تصاویر میکروسکوپی نوری آلیاژ آنتروپی بالای FeNi1.5CrCuo.s پس از نورد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد. نمونهها قبل از نورد تحت عملیات حرارتی مختلف الف) H2، ب) P1، ج) P2 و د) P3 قرار گرفتند.

میکروسکوپی الکترونی روبشی از نمونههای آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> پس از آنیل در دمای C<sup>o</sup> ۰۰۰۰ به مدت یک ساعت، در دو حالت H2 و P3 بهترتیب در شکلهای (۹– الف و ب) ارائه شده است. همچنین، تصویر نمونه P3 با استفاده از الکترونهای ثانویه بهمنظور تشخیص واضحتر رسوبات، در شکل (۹– ج) نمایش داده شده است. تأثیر عملیات رسوبگذاری بر کاهش اندازه بهوضوح قابل مشاهده است و همچنین، شکل غیرکروی رسوبات نیز مورد توجه قرار گرفته است.

#### ۳–۲– تعیین رسوب

برای تعیین رسوبات تشکیل شده در آلیاژ مورد مطالعه، از روش مورد استفاده توسط مهدیزاده و همکاران (۳۲)، بهره گرفته نمونه H2 بیش تر به نظر می رسد. با افزایش زمان رسوب گذاری، شکل پذیری آلیاژ و کیفیت سطح نورد بهبود قابل تـوجهی پیـدا می کند. شـکل (۷) تصاویر میکروسکوپی نـوری و شـکل (۸) نمودار توزیع اندازه دانه برای نمونههای آلیاژ آنتروپی بـالای نمودار توزیع اندازه دانه برای نمونههای آلیاژ آنتروپی بـالای زمانهای مختلف که پس از نورد سرد بـا کـاهش ضـخامت ۸۰ درصد در دمای C<sup>o</sup> ۰۰۰ به مدت یک ساعت آنیـل شـدهاند را نشان می دهد. کاهش اندازه دانهها در نمونه P1 (شـکل ۷ و ۸ ب) نسبت به نمونه H2 (شکل ۷ و ۸ الف) به وضـوح قابـل مشاهده است. با افـزایش زمـان رسـوبگذاری بـه ۲۴ سـاعت (شـکل ۷ و ۸ ج) و ۴۸ سـاعت (شکل ۷ و ۸ د)، تغییـر قابـل

بهمنظور مشاهده دقیقتر رسوبات و مقایسه بهتر، تصویر

![](_page_8_Figure_2.jpeg)

شکل ۷- تصاویر میکروسکوپی نوری آلیاژ آنتروپی بالای FeNi1.5CrCu0.5 که پس از نورد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد در دمای °C ۵۰۰۰ به مدت یک ساعت آنیل شده است. نمونهها قبل از نورد تحت شرایط عملیات حرارتی مختلف الف) H2، ب) P1، ج) P2 و د) P3 قرار گرفتند.

۳-۳- خواص مکانیکی

شکل (۱۱) نمودار نیرو برحسب مقدار جابهجایی نرمال شده را برای نمونههای H2 و P3 در حالت اولیه، پس از نورد با ۸۰ درصد کاهش ضخامت، و آنیل در دمای C<sup>o</sup> ۵۰۰۰ به مدت یک ساعت نشان می دهد. با استفاده از رابط ه (۱) و در نظر گرفتن میانگین قطر سنبه و ماتریس بهعنوان D و ضخامت نمونه t تنش برشی برای هر جابهجایی محاسبه می شود. متغیرهای مکانیکی مانند استحکام برشی نهایی<sup>۱</sup>، استحکام تسلیم برشی<sup>۱۴</sup> و ازدیاد طول برشی<sup>۵</sup>، از منحنی های آزمون سنبه برشی محاسبه و در جدول (۳) ارائه داده شده است. شکل (۱۲) نمودار ستونی استحکام تسلیم برشی و حداکثر استحکام برشی نمونههای H2 و P3 را برای سهولت بیش تر مقایسه نشان می دهد. شد. بر این اساس، نمونهای از آلیاژ FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> پس از عملیات حرارتی همگنسازی در دمای ۲<sup>°</sup> ۱۰۸۰ به مدت ۱۲ ساعت و رسوبگذاری در دمای ۲<sup>°</sup> ۱۰۰۰ به مدت ۴۸ ساعت، به وزن ۴/۱۸۹ گرم بهعنوان کاتد و یک صفحه تیتانیوم با روکش پلاتین بهعنوان آند به منبع تغذیه با دانسیته جریان ۱/۱ آمپر متصل و در محلول ۹۰ درصد اتانول+۱۰ درصد اسید کلریدریک قرار گرفت. پس از یک ساعت، نمونه بهطور کامل به آرامی عبور داده و رسوبات جمع آوری شد. سپس، آزمون پراش اشعه ایکس برای تعیین نوع رسوبات انجام شد (شکل ۱۰). نتیجه آزمون پراش پرتو ایکس نشان داد که رسوبات از نوع ۲<sub>23</sub>C<sub>6</sub>

![](_page_9_Figure_2.jpeg)

Grain Size (Micrometer)

شکل ۸– توزیع اندازه دانه برای نمونههای آلیاژ آنتروپی بالای FeNiı.5CrCuo.5 که پس از نورد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد در دمای C° ۱۰۰۰ به مدت یک ساعت آنیل شدهاند. نمونهها قبل از نورد در شرایط مختلف الف) H2، ب) P1، ج) P2 و د) P3 عملیات حرارتی شدند.

منحنی در اینجا پس از رفتار خطی، قبل از رسیدن به حداکثر تنش، از حالت خطی منحرف می شود. نقطه انحراف از حالت خطی، نقط ه استحکام تسلیم برشی (SYS) و نقط ه حداکثر منحنی، حداکثر استحکام برشی (USS) است. با به دست آوردن تنش تسلیم برشی و حداکثر تنش برشی به ترتیب با استفاده از روابط (۲) و (۳)، می توان استحکام تسلیم و حداکثر استحکام را آزمون سنبه برشی وجود ندارد. با این حال، سه روش توسط محققین مختلف پیشنهاد شده است. روش مورد استفاده در این تحقیق روش آفست یک درصد در نمودار جابهجایی نرماله شده (نمودار افقی حاصل تقسیم مقدار جابهجایی سنبه به ضخامت نمونه که تحت عنوان جابهجایی نرماله شده است (δ/t) بیان می شود) (۳۳). مشابه منحنی تنش کرنش در آزمون کشش،

![](_page_10_Figure_2.jpeg)

شکل ۹– تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی (SEM) از آلیاژ آنتروپی بالای FeNin5CrCuo.s پس از نورد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد و آنیل در دمای C° ۱۰۰۰ به مدت یک ساعت. حالت نمونهها قبل از نورد: الف) H2، ب) P3. ج) تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی با الکترونهای ثانویه از نمونه P3 برای تشخیص واضحتر رسوبات.

![](_page_10_Figure_4.jpeg)

![](_page_11_Figure_2.jpeg)

شکل ۱۱– نمودار نیرو برحسب جابهجایی برای نمونههای H2 و P3 در حالت اولیه، پس از نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد و پس از آنیل در دمای C° ۱۰۰۰ به مدت یک ساعت.

جدول ۳– نتایج آزمون سنبه برشی برای آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> تحت دو حالت H2 و P3، نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد و آنیل شده به مدت یک ساعت در دمای C<sup>ooo</sup>

ازدیاد طول برشی	استحكام نهايي	استحكام تسليم	استحكام نهايي برشي	استحكام تسليم برشي	نمونه آلياژ أنتروپي
(/.)	(MPa)	(MPa)	(MPa)	(MPa)	بالای FeNi <sub>1.5</sub> CrCu <sub>0.5</sub>
۰/۰٣	ΛΥν±ν	۶۰۲±۶	۴۵۹±۷	۳۴۰±۶	H2
۰/۰۰۰ <b>۹</b>	1718±8	94470	۶۷۵±۶	۵۳۳±۵	H2 + نورد سرد
• / • <del>\$</del>	87V±8	۴۳∘±۵	٣۴λ±۶	747±0	H2 + نورد سرد + آنيل
• / <b>\</b>	۸۷۸±۵	۵۵°∓۴	۴۸۸±۵	۳۱۱±۸	P3
۰/۲۲	949±4	۴۴۸Ŧ۳	079±4	707±7	P3 + نورد سرد
• / • <b>٩</b>	917±0	09r±9	۵°۷±۵	۳۳۵±۶	P3+ نورد سرد+ آنيل

محاسبه کرد. همچنین، با داشتنن تنش تسلیم برشـی و حـداکثر تنش برشی و توسط رابطه (۴) میتـوان ازدیـاد طـول برشـی را بهدست آورد.

براساس نتایج ارائه شـده در جـدول (۳)، پـس از عملیـات رسوبگذاری به مدت ۴۸ ساعت در دمـای C° ۸۰۰ اسـتحکام تسلیم به مقدار جزئی کاهش یافتـه و اسـتحکام نهـایی افـزایش

یافته است. دلیل این امر میتواند به از بین رفتن جدایش عنصر کروم در مرز و تشکیل رسوبات Cr23C6 که منجر به افزایش شکل پذیری آلیاژ شده است، مرتبط باشد. پس از نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد استحکام تسلیم و استحکام نهایی نمونه H2 افزایش و ازدیاد طول برشی آن کاهش مییابد که به دلیل افزایش دانسینه نابهجاییها و باندهای برشی بهعنوان

![](_page_12_Figure_2.jpeg)

H2 و P3 در حالت اولیه، پس از نورد سرد و آنیل در دمای C° ۱۰۰۰.

مرزها تبدیل به مرزهای زاویه کم و سلولهای نابهجایی تبدیل به دانههای فرعی می شود که در جهت نورد کشیده می شوند. با افزایش مقدار تغییر شکل، مرزهای زاویه کم قادر به جای دادن نابهجاییهای بیش تری در خود نیستند و بنابراین با چرخش خود، به مرزهای اصلی تبدیل می شوند (۳۴). پس از آنیل به مدت یک ساعت در دمای ۲۰ ۵۰۰۰ در هر دو نمونه H2 و P3 کاهش استحکام تسلیم و نهایی و افزایش ازدیاد طول برشی نسبت به حالت نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد مشاهده می شود اما نمونه P3 به دلیل داشتن اندازه دانه کوچک تر پس از آنیل، استحکام و شکل پذیری بیش تری نسبت به نمونه H2 دارد.

۴- نتیجه گیری
در پژوهش حاضر، تأثیر عملیات رسوب گذاری بر میکروساختار
و خواص مکانیکی آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> پـس از

مکانیزم اصلی تغییرشکل این آلیاژ است. اما در نمونه P3 روند غیرمشابهی رخ می دهد. در این نمونه پس از نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد استحکام تسلیم نسبت به حالت قبل از نورد کاهش و استحکام نهایی افزایش می یابد. دلیل این امر می تواند مربوط به تشکیل دانههای عاری از کرنش در باندهای برشی باشد که در برخی دیگر از آلیاژهای آنتروپی بالا نیز این پدیده مشاهده شده است. باندهای برشی، که نواحی باریک با مقدار کرنش موضعی بالا هستند، در هنگام نورد با کاهش ضخامتهای زیاد تشکیل می شوند. در نمونه P3، باندهای مناطق به صورت غیریکنواخت مشاهده می شوند؛ و در برخی هستند. این غیریکنواختی به دلیل وجود رسوبات Cr<sub>23</sub>C6 است. در باندهای برشی ضخیم، با افزایش کرنش، زاویه عدم تطابق در باندهای سلول نابه جایی افزایش می یابد و با گذشت زمان، این

نورد سرد با کاهش ضـخامت ۸۰ درصـد و آنیـل در دمـای ℃ ۱۰۰۰ مورد بررسی قرار گرفت و نتایج زیر بهدست آمد: ۱– عملیات رسوبگذاری به حذف نواحی جدایشیافته غنی از کروم در مرزدانـهها و تشـکیل رسـوبات Cr23C6 در مرزدانـهها منجر شد.

۲- نمونهای رسوب گذاری شده در مقایسه با نمونههای همگنشده بدون رسوب گذاری، شکل پذیری بهتری حین نورد سرد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد نشان دادند.

۳- عملیات رسوب گذاری باعث کاهش متوسط اندازه دانه از
 ۱۲ میکرومتر در نمونه H2 به ۸ میکرومتر در نمونه P1 پس از
 نورد ۸۰ درصد و آنیل در دمای C° ۱۰۰۰ شد.

۴- با افزایش زمان رسوب گذاری از ۶ به ۴۸ ساعت، متوسط اندازه دانه ها پس از نورد با کاهش ضخامت ۸۰ درصد و آنیل در دمای C°۰۰۰ از ۸ میکرومتر به ۵/۵ میکرومتر کاهش بافت.

۵- بررسی خواص مکانیکی نمونه های H3 و P3 نشان داد که عملیات رسوب گذاری موجب افزایش استحکام آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> می شود. پس از نورد سرد با کاهش

- واژەنامە
- 9. energy dispersive spectroscopy (EDS)
- 10. X-ray diffraction (XRD)
- 11. shear punch
- 12. offset
- 13. ultimate shear strength (USS)
- 14. shear yield strength (SYS)
- 15. shear elongation (εu)

George EP, Ritchie RO. A fracture-resistant highentropy alloy for cryogenic applications. Science. 2014;345:1153–1158. https://doi.org/10.1126/science. 1254581

- Pickering EJ, Jones NG. High-entropy alloys: a critical assessment of their founding principles and future prospects. Int Mater Rev. 2016; 61(3): 183– 202. https://doi.org/10.1080/09506608.2016.1180020
- 5. Zhang Y, Zuo TT, Tang Z, Gao MC, Dahmen KA,

ضخامت ۸۰ درصد استحکام نمونه H3 بیشتر از P3 بود، که احتمالاً به دلیل وقوع تبلور مجدد در باندهای برشی ضخیم تشکیل شده در نمونه P3 است. با اینحال، پس از آنیل در دمای ۲۵۰۰۰۲ استحکام و شکلپذیری نمونه P3 به دلیل تأثیر رسوبات بر کاهش اندازه دانه، نسبت به نمونه H2 افزایش یافت.

بنابراین عملیات رسوبگذاری بهعنوان یک روش مؤثر برای بهبود خواص مکانیکی آلیاژ آنتروپی بالای FeNi<sub>1.5</sub>CrCu<sub>0.5</sub> شناخته میشود.

تشکر و سپاسگزاری تأمینکننده اعتبار پژوهشی این مقاله دانشگاه صنعتی اصفهان بوده، در همین راستا از کمکهای این دانشگاه تقدیر می شود.

تضاد منافع

نویسندگان مقاله اذعان دارند هیچنوع تضاد منافعی با شــخص، شرکت یا سازمانی برای این پژوهش ندارند.

- 1. high entropy alloy
- 2. face centered cubic (FCC)
- 3. elemental segregation
- 4. dendritic region (DR)
- 5. interdendritic region (ID)
- 6. X-ray fluorescence spectroscopy (XRF)
- 7. precipitation treatment
- 8. scanning electron microscopy (SEM)
- Miracle DB, Senkov ON.A critical review of high entropy alloys and related concepts. Acta Mater. 2017;122:448–511. https://doi.org/10.1016/j.actamat. 2016.08.081
- Liu WH, Yang T, Liu CT. Precipitation hardening in CoCrFeNi-based high entropy alloys. Mater Chem Phys. 2018; 210:2–11. https://doi.org/10.1016/ j.matchemphys.2017.07.037
- 3. Gludovatz B, Hohenwarter A, Catoor D, Chang EH,

Liaw PK, Lu ZP. Microstructures and properties of high-entropy alloys. Prog Mater Sci. 2014; 61:1–93. https://doi.org/10.1016/j.pmatsci. 2013. 10.001

- Yeh JW, Chen SK, Lin SJ, Gan JY, Chin TS, Shun TT, Tsau CH, Chang SY. Nanostructured high-entropy alloys with multiple principal element: novel alloy design concepts and outcomes. Adv Eng Mater. 2004; 6(5):299-303. https://doi.org/10.1002/adem.2003005677.
- Li Z, Pradeep KG, Deng Y, Raabe D, Tasan CC.Metastable high\_entropy dual-phase alloys overcome the strength–ductility trade-off. Nature. 2016; 534(7606): 227-30. https://doi.org/10.1038/nature 179818.
- Lu Y, Dong Y, Guo S, Jiang L, Kang H, Wang T, Wen B, Wang Z, Jie J, Cao Z, Ruan H. A promising new class of high-temperature alloys: eutectic highentropy alloys. Sci Rep. 2014; 4(1):6200. https://doi. org/10.1038/srep062009.
- Senkov ON, Wilks GB, Scott JM, Miracle DB. Mechanical properties of Nb25Mo25Ta25W25 and V20Nb20Mo20Ta20W20 refractory high entropy alloys. Intermetallics. 2011; 19(5): 698-706. https:// doi.org/10.1016/j.intermet.2011.01.004
- Gludovatz B, Hohenwarter A, Thurston KV, Bei H, Wu Z, George EP, Ritchie RO.Exceptional damage-tolerance of a medium-entropy alloy CrCoNi at cryogenic temperatures Nat Commun. 2016; 7(1):10602. https://doi. org/10.1038/ncomms10602
- Gludovatz B, Hohenwarter A, Catoor D, Chang EH, George EP, Ritchie RO. A fracture-resistant highentropy alloy for cryogenic applications. Science. 2014; 345(6201): 1153-8. https://doi.org/10.1126/ science. 125458112.
- 12. Luo H, Li Z, Mingers AM, Raabe D. Corrosion behavior of an equiatomic CoCrFeMnNi highentropy alloy compared with 304 stainless steel in sulfuric acid solution. Corros Sci. 2018;134:131-9. https://doi.org/10.1016/j.corsci.2018.02. 03113.
- Pradeep KG, Tasan CC, Yao MJ, Deng Y, Springer H, Raabe D. Non-equiatomic high entropy alloys: approach towards rapid alloy screening and propertyoriented design. Mater Sci Eng A. 2015;648:183-92. https://doi.org/10.1016/j.msea.2015.09.010
- 14. Deng HW, Xie ZM, Zhao BL, Wang YK, Wang MM, Yang JF, Zhang T, Xiong Y, Wang XP, Fang QF, Liu CS. Tailoring mechanical properties of a CoCrNi medium-entropy alloy by controlling nanotwin-HCP lamellae and annealing twins. Mater Sci Eng A. 2019; 744:241-6. https://doi.org/10.1016/j.msea.2018.11.143
- 15. Vaidya M, Guruvidyathri K, Murty BS. Phase for\_mation and thermal stability of CoCrFeNi and CoCrFeMnNi equiatomic high entropy alloys. J Alloys Compd. 2019; 774:856-64. https://doi.org/10. 1016/j.jallcom.2018.09.34216.
- 16. Li Z, Pradeep KG, Deng Y, Raabe D, Tasan CC. Metastable high-entropy dual-phase alloys overcome

the strength-ductility trade-off. Nature. 2016; 534 (7606):227–30. http://dx.doi.org/10.1038/nature17981

- 17. Li C, Hu X, Yang T, Kumar NK, Wirth BD, Zinkle SJ. Neutron irradiation response of a Co-free high entropy alloy. J Nucl Mater. 2019; 527:151838. https://doi.org/10.1016/j.jnucmat.2019.151838 18.
- 18. Zhao YL, Yang T, Zhu JH, Chen D, Yang Y, Hu A, Liu CT, Kai JJ. Development of high\_strength Cofree high-entropy alloys hardened by nanosized precipitates. Scr Mater. 2018; 148:51-5. http://dx. doi.org/10.1016/j.scriptamat.2018.01.028
- Zhang M, Zhang L, Fan J, Yu P, Li G. Novel Co-free CrFeNiNb0.1Ti high-entropy alloys with ultra high hardness and strength. Mater Sci Eng A. 2019; 764: 138212. http://dx.doi.org/10.1016/j.msea.2019.13821220.
- 20. T Tung CC, Yeh JW, Shun TT, Chen SK, Huang YS, Chen HC. On the elemental effect of AlCoCrCuFeNi high-entropy alloy system. Mater Lett. 2007; 61(1):1-5. https://doi.org/10.1016/j.matlet.2006.03.140
- 21. Ren B, Liu ZX, Cai B, Wang MX, Shi L. Aging behavior of a CuCr2Fe2NiMn high-entropy alloy. Mater Des. 2012; 33:121-6. http://dx.doi.org/10. 1016%2Fj.matdes.2011.07.005
- 22. Rao ZY, Wang X, Zhu J, Chen XH, Wang L, Si JJ, Wu YD, Hui XD. Affordable FeCr\_NiMnCu high entropy alloys with excellent comprehensive tensile properties. Intermetallics. 2016; 77:23–33. http://dx. doi.org/10.1016/j.intermet.2016.06.011
- 23. Ma SG, Qiao JW, Wang ZH, Yang HJ, Zhang Y. Microstructural features and tensile behaviors of the Al0. 5CrCuFeNi2 high-entropy alloys by cold rolling and subsequent annealing. Mater Des. 2015;88:1057-62. https://doi.org/10.1016/j.matdes.2015.09.092
- 24. Ng C, Guo S, Luan J, Wang Q, Lu J, Shi S, Liu CT. Phase stability and tensile properties of Co-free Al 0.5CrCuFeNi2 high-entropy alloys. J Alloys Compd. 2014; 584:530-7. http://dx.doi.org/10.1016/j.jallcom. 2013.09.105
- 25. Moazzen P, Toroghinejad MR. Enhancement of mechanical properties of a novel single phase Ni1.5FeCrCu0.5 HEA through cold rolling and subsequent annealing. Mater Sci Eng A. 2022; 848: 143360. https://doi.org/10.1016/j.msea.2022.143360
- 26. Taali S, Moazzen P, Toroghinejad MR. Annealing texture in asymmetrically rolled Ni1.5FeCrCu0.5high -entropy alloy. JMR&T. 2022; 18:5075-86. https://doi.org/10.1016/j.jmrt.2022.04.12627.
- 27. Guduru RK, Darling KA, Kishore R, Scattergood RO, Koch CC, Murty KL. Evaluation of mechanical properties using shear-punch testing. Mater Sci Eng A. 2005; 395(1-2):307-14. http://dx.doi.org/10.1016/ j.msea.2004.12.048
- 28. Toloczko MB, Hamilton GEL ML. In: Proceedings of the IEA International Symposium. In: Proceedings of the IEA International Symposium. United States of America; 1996.
- 29. Ye YF, Wang Q, Lu J, Liu CT, Yang Y. High-

entropy alloy: challenges and prospects. Materials Today. 2016;19(6):349-62. https://doi.org/10.1016/j. mattod.2015.11.026

- 30. H.U. Hong,H.W.Jeong, I.S. Kim, B.G. Choi, Y.S. Yoo CYJ. Significant decrease in interfacial energy of grain boundary through serrated grain boundary transition. Phil Mag. 2012; 92(22):2809-25. http://dx. doi.org/10.1080/14786435.2012.676212
- 31. H.U. Hong, I.S. Kim, B.G. Choi, Y.S. Yoo CYJ. On the Mechanism of Serrated Grain Boundary Formation in Ni-Based Superalloys with Low  $\gamma'$ Volume Fraction. Superalloys. 2012; 53–61.
- 32. Mehdizadeh M, Farhangi H. Precipitation behavior and mechanical properties of IN 617 superalloy

during operating at 850° C. Int J Press Vessels Pip. 2022; 198:104674. https://doi.org/10.1016/j.ijpvp.2022. 104674

- 33. Zabihi M, Toroghinejad MR, Shafyei A. Evaluating the mechanical behavior of hot rolled Al/alumina composite strips using shear punch test. Mater Sci Eng A. 2014; 618:490-5. http://dx.doi.org/10.1016/ j.msea.2014.09.037
- 34. Gheysarian A, Rezaeian A, Toroghinejad MR, Rahimzadeh R. Microstructural studies of CuCrFeNi2Mn0.5 high entropy alloy during cold rolling. J Alloys Compd. 2024; 987:174197. https:// doi.org/10.1016/j.jallcom.2024.174197