

# تأثیر عملیات حرارتی انحلالی بر خواص مکانیکی و ریزساختار

## ابرآلیاژ پایه کبالت Co-Cr-Mo

جمشید آقازاده<sup>۱</sup>، عمار الدین هراتی فر<sup>۲</sup>، قاسم عوض پور<sup>۳</sup>

چکیده

برای تولید ابرآلیاژ پایه کبالت ویتالیوم (Co-Cr-Mo) با استاندارد ASTM F75-87 ابتدا قالبی از جنس سیلیکون-رابر تهیه و سپس عملیات آلیاژسازی و ذوب بریزی انجام شد. آلیاژسازی در این روش به کمک کوره القائی مجهز به سیستم ایجاد خلا (Vacuum Induction Melting) انجام می‌شود. پس از تهیه نمونه‌های ریختگی و آزمایش کشش، مشاهده شد که آلیاژ به دست آمده تمام خواص مکانیکی مورد نیاز در استاندارد بجز انعطاف‌پذیری را برآورده ساخته است؛ بدین منظور عملیات حرارتی انحلالی بر روی نمونه‌های ریخته شده اجرا شد. نمونه‌های آزمایش کشش در دمای  $1130^{\circ}\text{C}$  به مدت نیم ساعت پیش‌گرم شده و سپس در دمای  $1230^{\circ}\text{C}$  به مدت زمان‌های مختلف تحت عملیات انحلالی قرار گرفتند. پس از سپری شدن هر یک از زمان‌های مذکور نمونه‌ها از کوره خارج و به سرعت در آب سرد شدند. نتایج به دست آمده نشان داد که انعطاف‌پذیری پس از عملیات حرارتی به میزان قابل توجهی افزایش یافته است. به نظر می‌رسد عامل اصلی استحکام‌دهنده در آلیاژ، ایجاد محلول جامد و رسوب‌های کاربید است. عملیات انحلالی موجب انحلال کاربیدها به ویژه کاربیدهای مضر مرزدانه‌ای گشته و ضمن افزایش انعطاف‌پذیری موجب کاهش نسبی در میزان سختی می‌شود.

### کلمات کلیدی

ابرآلیاژ- کبالت- ویتالیوم- عملیات انحلالی

### *Effect of Solution Heat Treatments on Mechanical Properties of Cobalt-base Superalloys Co-Cr-Mo*

J.Aghazadeh, E.Haratifar; G.Avazpour

#### ABSTRACT

For the purpose of manufacturing of the Cobalt-base superalloy of Co-Cr-Mo (ASTM F75-87) an appropriate mold has been made from silicon-rubber, and subsequently melting and alloying procedure was carried out. For alloying in this study a vacuum induction melting (VIM) was used. After conducting tensile test on produced specimen, it was observed that mechanical properties of superalloy except ductility are in the standard range; therefore, solution treatments were carried out on the specimens. Specimens were preheated at  $1130^{\circ}\text{C}$  and afterward those were subjected to solution heat treatments at  $1230^{\circ}\text{C}$  for several times. When heat treatments completed, specimens were discharged from furnace and were quenched in water. As a result of heat treatment, elongation was enhanced considerably. It seems that the main strengthening mechanism stems from the solid-solution and carbide precipitates. Heat treatments cause the dissolution of carbides specially grain boundary carbides, thus increasing ductility and reducing hardness.

<sup>۱</sup>استاد دانشکده معدن و متالورژی، دانشگاه صنعتی امیرکبیر: agazad@yahoo.com

<sup>۲</sup>کارشناس مهندسی مواد متالورژی استخراجی، دانشگاه صنعتی امیرکبیر: em\_harati@yahoo.com

<sup>۳</sup>کارشناس ارشد مهندسی بیومواد، دانشگاه صنعتی امیرکبیر

## ۱- مقدمه

برخی دیگر با روش ذوب مجدد سرباره‌ای و یا ترکیبی از ذوب فرآیند به دست می‌آید. از جمله نکات مهم در شیمی-فیزیک ذوب تحت خلاً مسأله تبخیر عناصر آلیاژی است. منحنی‌های فشار-بخار در درجه حرارت‌های ذوب راهنمای مناسبی برای تعیین پتانسیل عناصر ناپایدار محسوب می‌شوند. با توجه به منحنی‌های فشار-بخار مشاهده می‌شود که منگنز و کروم فشار بخار بالایی دارند و به میزان قابل توجهی از مذاب کبالت تبخیر می‌شوند [۱].

در دهه ۱۹۳۰، Erdel و Prang [۲] ریخته‌گری دقیق آلیاژهای Co-Cr-W-C با عنوان ویتالیوم را برای کاربردهای دندانی، توسعه دادند. بعد از مدتی آنها آلیاژهای Co-Cr-Mo-C، Co-Cr-Mo-C با مشابه آلیاژ قبلي ویتالیوم را برای برخی مقاصد مورد نیاز ارائه کردند. در سال ۱۹۳۶ آلیاژ Co-Cr-Mo-C با توجه به نتایج آزمون‌های عملی انجام شده به وسیله Zierold در سال ۱۹۲۴، که نشان دهنده سازگاری این آلیاژها با بافت‌های زنده داشت [۳] به وسیله Venable و Stuck به طور موفقیت‌آمیزی در ایمپلنت‌های جراحی اورتوپدی استفاده شد. در اکثر موارد، انتخاب این آلیاژها با توجه به یافته‌های Haynes در مورد آلیاژهای Co-Cr که او آنها را Stellite نامید، صورت می‌گرفت [۴]. این آلیاژها نسبت به خوردگی و سایش از خود مقاومت نشان می‌دادند.

استحکام اکثر ابرآلیاژهای پایه کبالت از فاز کاربیدی موجود در زمینه و مرزدانه‌ها ناشی می‌شود. در آلیاژهای پایه کبالت شماری از کاربیدهای مختلف می‌توانند ایجاد شوند که به طور حساسی به ترکیب شیمیایی آلیاژ وابسته هستند. کاربیدهای ایجاد شده به تاریخچه عملیات حرارتی ماده نیز بستگی دارند. عناصر تشکیل‌دهنده کاربید از گروه IV (W, Mo, Cr) و گروه VI (Nb, Ta, Ti) و گروه V (Hf, Zr, Ti) می‌باشند. انواع کاربیدهایی که تشکیل می‌شوند عبارتند از [۳]:

(۱) Rhombic ( $M_3C_2$ ): کاربید با مقدار کروم زیاد که در نسبت

$Cr/C = 1$  پایین ایجاد می‌شود.

(۲) Trigonal ( $M_7C_3$ ): کاربید با مقدار کروم بالا که در نسبت  $Cr/C = 2$  کمی بالاتر ایجاد می‌شود.

(۳) Cubic ( $M_{23}C_6$ ): کاربید با مقدار کروم زیاد که در نسبت بالاتر  $Cr/C = 3$  ایجاد می‌شود. این کاربید زمانی که میزان کروم بیشتر از ۵٪ وزنی آلیاژ باشد تشکیل می‌شود.

(۴) Complex cubic ( $M_6C$ ): فاز کاربیدی که نسبت حجمی آن با افزایش عنصر آلیاژی (فلزات دیرگذار) افزایش می‌یابد.

تحولات روز افزون در علم پزشکی و در کنار آن نیاز به مواد ترمیمی، بشر را بر آن داشت که به رفع نیازهای خود برای ترمیم و اصلاح عیوب جسمی خود بپردازد. در این میان پیدایش علم مهندسی پزشکی او را در دستیابی به این مقصود شدت بخشید. امروزه ما شاهد آن هستیم که مواد مختلفی در زمینه پزشکی استفاده می‌شود که در زمینه‌های ابزار جراحی، ایمپلنت‌های اورتوپدی، عروق، پوست و غیره کاربرد دارند. در این میان آلیاژ ریختگی Co-Cr-Mo به دلیل خواص سایشی، خوردگی و زیست‌سازگاری عالی مورد توجه خاصی قرار گرفته است؛ به گونه‌ای که در زمینه‌های دندانی و اورتوپدی از پرمنصره‌ترین آلیاژها به شمار می‌رود. در واقع بالغ بر نیم قرن است که از آلیاژ ریختگی Co-Cr-Mo-C به عنوان مواد اصلی ایمپلنت‌های جراحی و دندان‌سازی استفاده می‌شود. این آلیاژ به دلیل مزایای ویژه‌ای نظیر قیمت ارزان‌تر و خواص مکانیکی برتر؛ مانند استحکام و مدول الاستیسیته، چگالی کمتر و قابلیت انطباق زیستی بالا، جایگزین مناسبی برای آلیاژهای طلا در ساخت دندان‌های مصنوعی شناخته شده است. علاوه بر این، یکی از مهم‌ترین آلیاژهای اصلی مورد استفاده در ساخت مفاصل زانو، لگن، در کنار آلیاژهای تیتانیوم و فولاد زنگ نزن است [۱].

ابرآلیاژهای اولیه کبالت در اتسیفر معمولی ریخته‌گری می‌شوند؛ اما دستیابی به خواص مطلوب این آلیاژها باعث توسعه روش‌های تولید شده است؛ اساساً ذوب القایی در خلاً بسیار مورد استفاده قرار گرفته است. همچنین به فرآیند ذوب مجدد سرباره‌ای (Electro Slag Remelting) ESR (برای تولید ابرآلیاژهای کار شده wrought alloys) توجه شد. اخیراً از ذوب مجدد سرباره‌ای در خلاً VESR برای تولید انواع بسیار مرغوب این آلیاژها استفاده شده است [۱].

امروزه در صنعت برای مصارف تجاری، دو روش ذوب در محدوده ابرآلیاژهای پایه کبالت یا نیکل به کار گرفته می‌شود. یکی از این روش‌ها، فرآیند ذوب القایی تحت خلاً (VIM) و دیگری روش ذوب مجدد قوس الکتریکی تحت خلاً (VAR) است. افزایش کیفیت ذوب تحت خلاً در مقایسه با ذوب در هوا با مزایایی چون افزایش تمیزی، کاهش میزان گاز، کاهش نقاچی و عیوب و بهبود خواص مکانیکی مرتبط می‌باشد. ویژگی‌های فوق در برخی از آلیاژها با روش ذوب القایی و در

(M) و C به ترتیب بیانگر اتمهای یک یا چند فلز و اتم کربن می‌باشند. این کاربیدها به ترتیب افزایش پایداری یا افزایش

5) ساختار fcc نمک طعام): کاربید متسلک از فلزات گروه VI و IV

جدول (۱): آنالیز آلیاژ تهیه شده در این تحقیق

عناصر	Cr	Mo	C	Ni	Si	Mn	Fe	Co
% وزنی	۲۹/۲	۶	۰/۲۲	۰/۸	۰/۹۲	۰/۸۵	۰/۶۵	با قیمانده

همگی به صورت پودر به ابرآلیاژ اضافه شدند. کبالت به صورت قطعات  $5 \times 4 \times 0.04$  cm، کروم کلوخه‌ای شکل و مولیبدن به شکل سیم مصرف شدند.

برای تهیه مدل فلزی نمونه آزمایش کشش ابتدا بر طبق استاندارد ASTM E8 ابعاد نمونه آزمایش کشش مشخص و سپس نمونه فولادی اولیه ساخته شد. پس از تراش کاری نمونه فولادی، قالبی از جنس سیلیکون- رابر سخت شده با رزین، ساخته شد. در این مرحله، پس از فروبردن نیمه اول افقی نمونه فولادی بر روی صفحه گچی، سیلیکون رابر مایع، با هاردنر مخصوص مخلوط و بر روی آن ریخته شد، پس از خودگیری نیمه اول قالب، برای تهیه نیمه دوم آن از نمونه قرار گرفته در نیمه اول به عنوان پایه استفاده و پس از آغشتن سطح آن با الكل، سیلیکون رابر مخلوط شده با هاردنر بر روی آن ریخته می‌شود. پس از تهیه قالب دو تکه‌ای سیلیکونی قالب‌ها کنار هم چفت شد و سپس موم مذاب با دمای  $75^{\circ}\text{C}$  به داخل آن ریخته می‌شود. پس از تهیه نمونه‌های مومی، آنها به یک راهگاه مخروطی شکل تحت زاویه  $45^{\circ}$  درجه متصل شدند.

برای بررسی تأثیر عملیات حرارتی انحلالی بر روی خواص مکانیکی و ریزساختار آلیاژ Co-Cr-Mo نمونه‌های آزمایش کشش در دمای  $1130^{\circ}\text{C}$  به مدت نیم ساعت پیش‌گرم و سپس در دمای  $1220^{\circ}\text{C}$  و به مدت زمان‌های  $60, 120, 180$  و  $240$  دقیقه در داخل کوره لوله‌ای شکل تحت اتمسفر گاز آرگون مورد عملیات انحلالی قرار گرفتند. پس از سپری شدن زمان‌های مذکور نمونه‌ها سریعاً از کوره خارج و در آب سرد شدند؛ سپس نمونه‌ها تحت آزمایش کشش قرار گرفت. برای بررسی‌های متالوگرافی قطعه‌هایی از ته نمونه‌های آزمایش کشش بریده شدند. به منظور آزمایش استحکام کششی نمونه ریختگی، از دستگاه کشش با علامت تجاری Instron استفاده شد و سرعت فک  $1 \text{ mm/min}$  در نظر گرفته شد. پس از آزمایش کشش، انتهای نمونه‌ها بریده شده (قسمت دمبلي شکل) و برای انجام متالوگرافی ابتدا نمونه‌ها مانت شد و پس از سمباده‌زنی و پولیش، بررسی متالوگرافی شدند. برای اج کردن نمونه‌ها دو روش وجود دارد: یکی الکتروراج در محیط  $10\text{ HCl}$  و دیگری با استفاده از محلول اج  $95\% \text{ HCl} + 5\% \text{ H}_2\text{O}_2$ . در این تحقیق محلول دومی به کار برده

انرژی آزاد تشکیل در بالا فهرست شده‌اند. عناصر کاربیدزای بکار گرفته شده، تمایل زیادی به ایجاد کاربیدهای  $\text{M}_6\text{C}$  دارند. نوع کاربیدهایی که ایجاد می‌شوند به تاریخچه عملیات حرارتی و ترکیب آلیاژ بستگی دارند. ترکیب F-4 (مواد جراحی) جامعه آزمون و مواد آمریکا، ترکیب شیمیایی و خواص مهم مکانیکی برای ایمپلنت‌های جراحی ساخته شده از آلیاژهای ریختگی Co-Cr-Mo-C را مشخص کرده است [۴]. اگرچه حصول به میزان خواص کششی مشخص شده به وسیله ASTM برای آلیاژهای ریختگی Co-Cr-Mo-C مشکل نیست، ویژگی شماری از قطعات ریخته‌گری مطابق با استاندارد فوق نمی‌باشد و غالباً در برآوردن حداقل انعطاف‌پذیری رد می‌شوند. این موضوع نه تنها می‌تواند به کنترل نادرست پارامترهای ذوب و ریختگی مربوط باشد، بلکه به تکنیک ریخته‌گری دقیق به کار برده شده نیز وابسته است. امروزه روش‌هایی برای ریخته‌گری و عملیات بعد از ریخته‌گری وجود دارد که می‌تواند استحکام و انعطاف‌پذیری محصولات را بهبود بخشد.

5) نشان دادند که عملیات حرارتی انحلالی به مدت تقریباً یک ساعت در محدوده دمایی  $1200-1220^{\circ}\text{C}$  به طور بارزی موجب افزایش استحکام و انعطاف‌پذیری ایمپلنت‌های H.S.21 یا ویتالیوم می‌شود. عملیات بیش از یک ساعت می‌تواند به کاهش استحکام کششی و استحکام تسیلیم نمونه‌ها منجر شود، که بازیابی آن بسیار مشکل است.

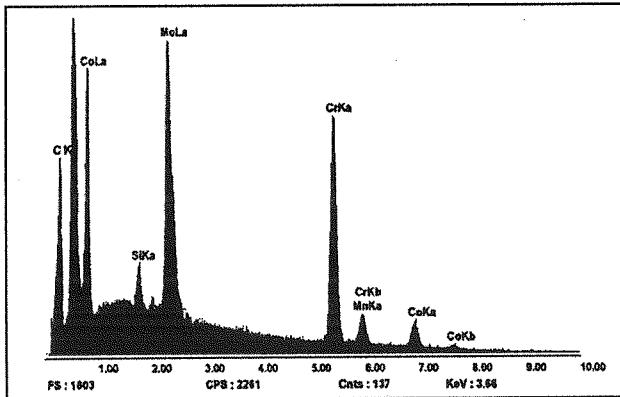
با وجود اینکه ابرآلیاژهای پایه کبالت از استحکام خوبی برخوردار هستند ولی انعطاف‌پذیری خوبی ندارند؛ در این تحقیق ابتدا به تولید ابرآلیاژ پایه کبالت Co-Cr-Mo پرداخته شد. سپس با عملیات حرارتی انحلالی در دمایها و زمان‌های مختلف شرایط بهینه از نظر استحکام و انعطاف‌پذیری بررسی شد.

## ۲- آزمایش

آلیاژ مورد استفاده در این تحقیق بر اساس استاندارد F75-87 تعریف شده است که ترکیب آلیاژ تهیه شده در جدول (۱) آمده است. عناصر آلبایزی به جز کبالت، کروم و مولیبدن

### ۳- نتایج

شکل مشخص است، بیشترین عناصری که در کاربید یافت می‌شوند عبارتند از: کروم، کبالت و مولیبدن. درصد وزنی و اتمی عناصر موجود در کاربیدهای مرزدانه‌ای در جدول (۲) آرائه شده است. همان‌طور که مشاهده می‌شود بالاترین درصد موجود در کاربید به کروم مربوط است (۴۷.۵۴٪ A). با توجه به میزان بالای کروم در ترکیب آلیاژ (۲۹/۳٪ Wt) که بیشترین عنصر آلیاژی در ابرآلیاژ به حساب می‌آید (جدول (۱)), این عنصر نقش بسیار مهمی به عنوان عامل تشکیل دهنده کاربید بازی می‌کند. دیگر عناصر از قبیل سیلیسیوم و منگنز نیز در کاربید مشاهده می‌شوند؛ ولی با توجه به میزان کمی که دارند، نقش تعیین کننده‌ای در تشکیل کاربید ندارند.



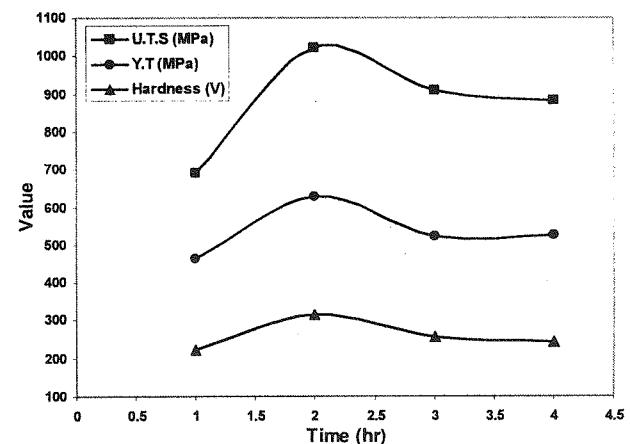
شکل (۳): آنالیز EDX گرفته شده از کاربیدهای مرزدانه‌ای.

ریزساختار نمونه‌های عملیات انحلالی شده در دمای  $123^{\circ}\text{C}$  برای مدت زمان‌های ۱، ۲، ۳ و ۴ ساعت در شکل (۴) نشان داده شده است. همان‌طور که از این تصاویر مشخص است با افزایش زمان نگهداری مورفولوژی کاربیدها از شکل اولیه و جزایری به شکل تقریباً کروی تغییر شکل داده‌اند. در تمام حالات کاربیدهای مرزدانه‌ای انحلال یافته و درصد و اندازه کاربیدها در درون دانه‌ها کاهش یافته است.

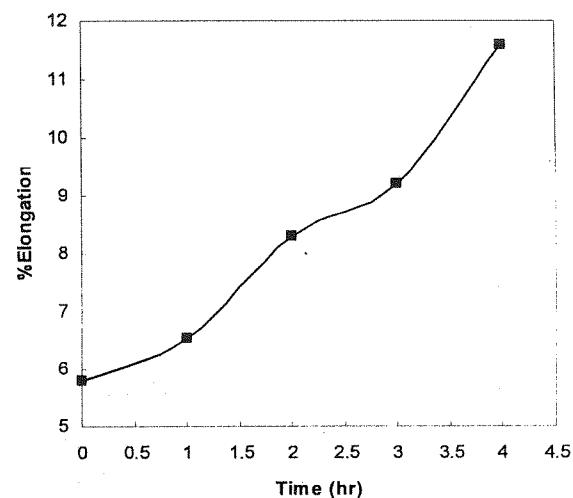
جدول (۲): درصد وزنی و اتمی عناصر موجود در کاربیدهای مرزدانه‌ای حاصله از آزمون EDX

Element	Wt %	At %
C	4.84	20.84
Si	1.43	2.63
Mo	33.6	18.13
Cr	47.75	47.54
Mn	0.0525	0.05
Co	12.33	10.81
Total	100.00	100.00

تغییرات تنفس تسلیم، مقاومت کششی و سختی نمونه‌ها در زمان‌های مختلف عملیات انحلالی بر انعطاف‌پذیری در شکل (۱) و تأثیر زمان عملیات انحلالی بر انعطاف‌پذیری در شکل (۲) آرائه شده است. همان‌طور که در شکل (۱) ملاحظه می‌شود با افزایش زمان انحلال، مقاومت کششی و تنفس تسلیم ابتدا افزایش و سپس کاهش یافته است و در ادامه به مقدار ثابتی می‌رسد. مقدار سختی نمونه‌ها نیز با افزایش زمان، رفتار مشابهی از خود نشان می‌دهد. میزان انعطاف‌پذیری یا درصد افزایش طول با افزایش زمان انحلال زیاد می‌شود (شکل (۲)).

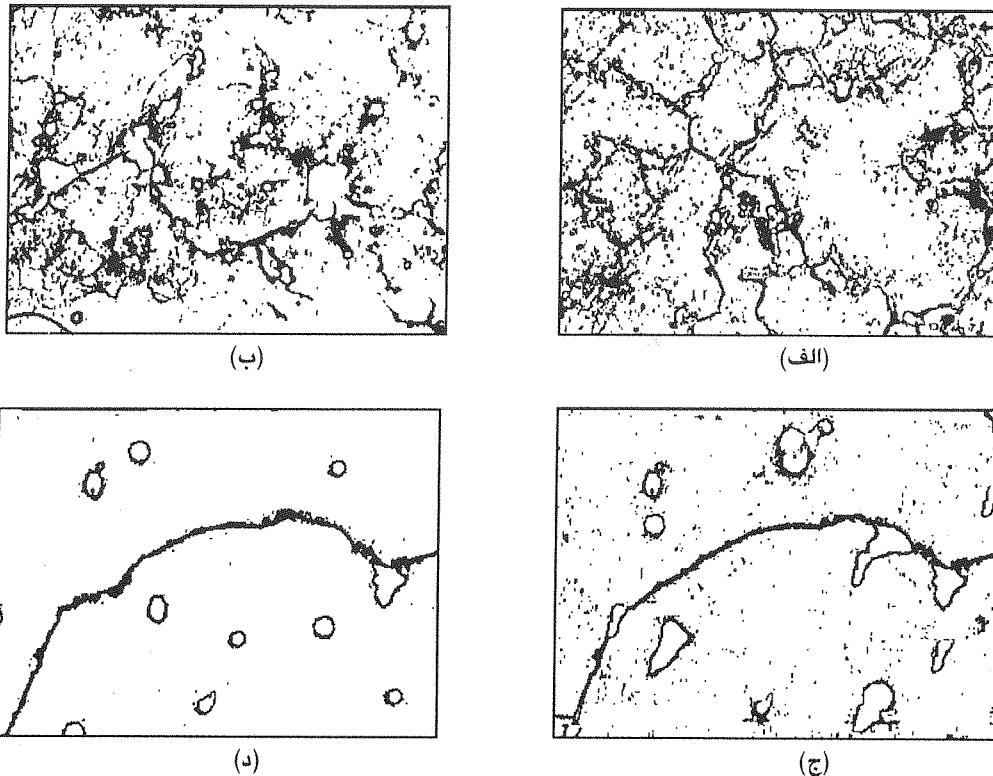


شکل (۱): تغییرات میزان تنفس کششی ماقزیم، تنفس تسلیم و سختی حاصل از عملیات انحلالی در زمان‌های مختلف



شکل (۲): تغییرات میزان انعطاف‌پذیری حاصل از عملیات انحلالی ۱، ۲، ۳ و ۴ ساعت

شکل (۳) به صورت کیفی آنالیز EDX را که از کاربیدهای مرزدانه‌ای گرفته شده است، نشان می‌دهد. همان‌طور که در این



شکل (۴): ریزساختار نمونه عملیات اتحالی یافته در دمای  $1230^{\circ}\text{C}$  به مدت (الف) ۱ ساعت، (ب) ۲ ساعت، (ج) ۳ ساعت، و (د) ۴ ساعت،  
 محلول اچ:  $[5\% \text{ H}_2\text{O}_2 + 95\% \text{ HCl}] \times 500$  بزرگنمایی

ترک می‌گردد. در مقایسه ریزساختارها چنین به نظر می‌رسد که مورفولوژی کاربیدها یا رسوب‌ها برای زمان‌های ۳ و ۴ ساعت بهتر است؛ اما استحکام کمتری نسبت به عملیات محلولی ۲ ساعته دارد. علت این است که با گذشت زمان اتحال، دانه‌ها شروع به رشد می‌کند و اندازه آنها بزرگ می‌شود. بزرگ شدن دانه‌ها باعث کاهش استحکام می‌گردد؛ اما از طرفی کروی شدن رسوب‌ها نیز می‌تواند متقابلاً استحکام را افزایش دهد؛ چون هرچه رسوب‌ها کروی‌تر و توزیع ریزتری داشته باشند از pile up ناتجایی جلوگیری می‌کنند. همچنین این رسوبات ریز باعث کند شدن حرکت ناتجایی‌ها می‌شوند [۸]. مجموعه این عوامل باعث می‌شود استحکام این ابرآلیاژ پس از عملیات اتحالی به مدت ۲ ساعت، به بیشینه مقدار خود برسد.

نتایج تحقیقات قبلی نشان دادند که در این ابرآلیاژ چون نسبت کروم به کربن بالا است و همچنین میزان کروم در این ابرآلیاژ بیشتر از ۵٪ وزنی است؛ لذا انتظار می‌رود که کاربیدهای درشت موجود در ریزساختار؛ که پس از عملیات اتحالی نیز مشهودتر می‌شوند، از نوع  $\text{M}_{23}\text{C}_6$  باشند ( $\text{M}$  ترکیبی از اتمهای  $\text{Cr}, \text{Mo}, \text{Co}$  است). نتایج تحقیقات دیگر نشان داده است [۳] که در ابرآلیاژهای با کروم بالا (بیش از ۲۰ درصد) معمولاً فازهای  $\text{M}_7\text{C}_3$  و  $\text{M}_3\text{C}_2$  در ریزساختار به ندرت یافت می‌شوند و یا اگر وجود داشته باشند در اثر عملیات

#### ۴- بحث

همان‌طور که در شکل (۱) و (۲) ملاحظه می‌شود زمان عملیات اتحالی بهینه، ۲ ساعت است که طی آن استحکام تسلیم، مقاومت کششی و سختی آلیاژ به حد اکثر مقدار خود می‌رسد و انعطاف‌پذیری به میزان قابل توجهی افزایش می‌یابد. از آنجا که بر طبق نتایج ارائه شده قبلی، اکثر قطعات ریختگی از این نوع آلیاژ انعطاف‌پذیری پایین‌تر از حد استاندارد برخوردار هستند [۶، ۷] لذا این عملیات بسیار سودمند است. در خصوص علت این پدیده باید اشاره کرد که استحکام تکدمای (ایزوترمال) نمونه‌های عملیات اتحالی شده در دمای  $1065^{\circ}\text{C}$  و  $955^{\circ}\text{C}$  به تشکیل رسوب از نوع لایه‌ای پرلیتی،  $\text{Cr}_{23}\text{C}_6$  و یا  $\text{M}_6\text{C}$  منجر می‌شوند؛ و همچنین شواهدی دال بر تشکیل فاز ۵ که یک فاز بین فلزی است، وجود دارد [۷]. تشکیل فاز سیگما در زمان‌های اولیه عملیات اتحالی به علاوه تشکیل رسوبات ریز ایجاد شده، باعث افزایش مقاومت کششی و استحکام تسلیم می‌شود و به نظر می‌رسد افزایش انرژی نقص در چیدن (stacking fault energy) باعث افزایش انعطاف‌پذیری می‌شود. توزیع کاربیدها در این مرحله بسیار ریز است و موجب افزایش استحکام می‌شود، برخلاف کاربیدهای درشت مرزدانه ای؛ که باعث کاهش شدید انعطاف‌پذیری به علت جوانه‌زنی زود هنگام

## ۶- تقدیر و تشکر

در پایان لازم است از جناب آقای دکتر نعیمی به خاطر راهنمایی و هم فکری هایی که برای انجام پروژه به مولفان دادند، کمال تشکر و قدردانی را داشت. همچنین از پژوهشگاه نیرو و پژوهشکده عصر انقلاب؛ که در انجام آزمایشها همکاری کردند، سپاسگزاری می شود.

## ۷- مراجع

- ASM HANDBOOK, Vol 15 p p 811-814, The Materials Information Society, 1992 [۱]
- R.W. Erdle and C. H. Prang US patent No.1,956,278 [۲]
- Sims, C. T; "Cobalt-base alloys", The Superalloys , C. T. Sims and W. C. Hagel, Page 145, John Wiley and Sons, New York, 1982 [۳]
- J.T. Scales, "Examination of implants removed from patients", proceeding and reports of councils and associations, British, journal of bone and joint surgery , V. 53B, p.p 344, 1971 [۴]
- J.R. Coke, "Heat treatment of cast Co-Cr-MoE surgical implant alloys", 1975 [۵]
- M.J. Donachie, "Superalloys Source Book"; p p 170-173 1984 [۶]
- R.N.J. Taylor ; R. B. Waterhouse, "The metallography of a cobalt – based implant alloy after solution treatment and aging", Journal of material science, V. 21 1990 [۷]
- W.H. Jaing ; H.R. Guan ; Z.Q. Hu, "Effects of heat treatment on microstructures and mechanical properties of a directionally solidified cobalt-base superalloy", Journal of material science, V. 271, p.p 101-108, 1999 [۸]
- C.R. Brooks, "heat treatment, structure and properties of nonferrous alloys", ASM,1982 [۹]
- A.J.T. Clemow ; B.L. Daniell, "The influence of microstructure on the adhesive wear resistance of a Co-Cr-Mo alloy", Journal of material science, V. 61, p.p 219-231, 1980 [۱۰]
- Japanese industrial standard (JIS) . JIS-T-6115 , 1985 [۱۱]

محلولی از بین می روند. برای تعیین ترکیب شیمیایی کاربید  $M_{23}C_6$  می توان از آنالیز EDX کمک گرفت. با مراجعه به جدول (۲)، درصد عناظر کروم، مولیبدن و کبالت را می توان در کاربید تعیین کرد که به ترتیب ۶۲٪، ۲۴٪ و ۱۴٪ می باشد؛ بنابراین به نظر می رسد که ترکیب شیمیایی کاربید به صورت  $(Cr_{0.62}Mo_{0.24}Co_{0.14})_{23}C_6$  است که با ضرب درصد هر یک از اتم های Mo و Co در عدد بیرون پرانتز، به طور تقریب به ترکیب شیمیایی  $(Cr_{14}Mo_6Co_3)C_6$  تبدیل می شود که این نتایج با دستاوردهای تحقیقات قبلی مطابقت دارد [۹].

همان طور که در شکل (۴) مشاهده می شود بیشتر کاربیدها در مرزدانه قرار گرفته اند و هنگامی که نمونه ها به مدت یک ساعت تحت عملیات حرارتی قرار می گیرند، مورفولوژی کاربیدها تغییر چندانی پیدا نمی کند؛ اما با گذشت زمان های بیشتر، کاربیدها شروع به انحلال کرده و به شکل کروی در می آیند. در نهایت پس از گذشت ۴ ساعت از عملیات انحلالی، کاربیدهای مرزدانه ای تقریباً به صورت کامل حل شده و کاربیدهای داخل دانه به حالت کروی درآمده اند. نتایج بررسی های متالوگرافی نشان می دهد با افزایش زمان عملیات انحلالی، اندازه دانه ها بزرگ می شود. Daniell و Clemow نشان دادند که کاربید  $M_{23}C_6$  که در ابتدا در آلیاژ ریختگی حضور دارد، تمایل به تبدیل به کاربید  $M_6C$  در آلیاژ ویتالیوم (F-75) در دماهای ۱۴۲۸، ۱۴۸۳ و ۱۵۰۳K درآمد. هم زمان با استحالة کاربیدی، مورفولوژی کاربیدها نیز به طور کلی تغییر می یابد. شواهد موجود در این راستا نشان می دهد که انحلال کاربیدها در درجه حرارت  $1230^{\circ}C$  توسط نفوذ عناظر آلیاژی نظیر مولیبدن و کروم کنترل می شود [۱۱].

## ۵- نتیجه گیری

از آنجا که مقدار کربن در آلیاژ ریخته شده در حد بالا و نزدیک به میزان بیشینه مجاز در استاندارد است و با توجه به اینکه از مهم ترین مکانیزم های استحکام دهنده آلیاژ های پایه کبالت، کاربیدها می باشند؛ حضور کاربیدها موجب افزایش سختی و استحکام و کاهش انعطاف پذیری می شود. کاربیدهای درشت موجود در ساختار میکروسکوپی اغلب از نوع کاربیدهای  $M_{23}C_6$  است که ترکیبی از Cr و Mo و Co است. این کاربیدها در اثر عملیات انحلالی، به تدریج شروع به حل شدن کرده و مورفولوژی آنها به حالت کروی درمی آید. در واقع علت افزایش انعطاف پذیری (شکل (۲)) حل شدن کاربیدهای مرزدانه ای است که از گسترش ترک در مرزدانه جلوگیری می کند.