## تأثیر پارامترهای مختلف عملیات حرارتی بر روی استحالههای غیر ایزوترمال فولاد زنگنزن مارتنزیتی AISI 420

مصطفی یعقوبی زاده<sup>۱\*</sup>، محمدرضا سلمانی<sup>۲</sup>، غلامحسین برهانی<sup>۳</sup> و محمدعلی سلطانی<sup>۴</sup> ۱- دانشجوی کارشناسی ارشد، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد ساوه، دانشکده مهندسی مواد، ساوه، ایران ۲- استادیار، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد ساوه، دانشکده مهندسی مواد، ساوه، ایران ۳- استادیار، دانشگاه صنعتی مالک اشتر، دانشکده مهندسی مواد، اصفهان، ایران ۴- مربی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد شهر مجلسی، گروه مهندسی مواد، اصفهان، ایران ۴- (تاریخ دریافت: ۱۳۹۰/۱۰۲۵، تاریخ پذیرش: ۱۳۹۰/۱۶۲

## چکیدہ

به کارگیری فولادها در کاربردهای صنعتی مستلزم انتخاب صحیح پارامترهای عملیات حرارتی است. در فولادهای زنگنزن مارتنزیتی فرآیند حل شدن کاربیدها در حین گرمایش مداوم و رسوب آنها در حین سرد شدن پیوسته، نقش عمدهای در خواص آنها ایفا می کند. در این تحقیق توسط تکنیک دیلاتومتری سیکلهای حرارتی در دماها و سرعتهای سرد کردن مختلف بر روی فولاد AISI420 اعمال شد. نتایج دیلاتومتری همراه با بررسیهای میکروسکوپی نشان داد که ریزتر بودن اندازه دانههای آستنیت و غلظت بالای عناصر آلیاژی در آستنیت به ترتیب قبل و بعد از حل شدن کاربیدها عواملی هستند که باعث تغییرات دمای شروع مارتنزیت (Ms) در دماهای مختلف آستنیته میشوند. به علاوه رسوب کاربیدها در حین سرمایش مداوم از فاز آستنیت با افزایش دمای آستنیته و نرخ سرمایش کاهش می یابد.

واژههای کلیدی:

AISI 420، فولادهای زنگنزن مارتنزیتی، دمای آستنیته، کاربید و Ms.

۱- مقدمه

فولادهای زنگنزن مارتنزیتی شامل ۱/۲– ۱/۱ درصد کربن و ۱۰/۵– ۱۰/۵ درصد کروم میباشند. این فولادها عموماً در شرایط کوئنچ و تمپر به کار میروند [۱]. جهت دستیابی به خواص بهینه این فولادها سیکلهای عملیات حرارتی متعددی توصیه شده است [۸ – ۱]. خواص مکانیکی به همراه خواص خوردگی این فولادها کاربرد آن را در صنعت دو چندان کرده است. از

کاربردهای خاص این فولادها در کاربردهای صنعتی می توان به قالبهای پلاستیک، والوها، شافت، وسایل جراحی و دندانپزشکی، وسایل آشپزخانه و تیغچههای برش اشاره نمود [۹]. در بسیاری از تحقیقات برای فولادهای زنگنزن مارتنزیتی با کربن متوسط (۹/۰ – ۲/۰ درصد) دمای سختکاری در ناحیه ۲۰۰ الی ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد پیشنهاد شده است [۲، ۶ و ۸]. در برد دماهای بالا کاربیدها در ریزساختار شروع به حل شدن

میکنند و نهایتاً ساختار همگن می شود. در طول فرآیند حل شدن کاربیدها، عناصر آلیاژی موجود در کاربیدها باعث استحکام بخشی فاز آستنیت می شود و در حین این فرآیند انتخاب یک دمای آستنیته مناسب جهت بهینه سازی همزمان مقاومت به خوردگی و سختی فولاد پس از سریع سرد کردن امری ضروری می باشد.

گارسیا<sup>۱</sup> و همکارانش [۲] در فولادهای زنگنزن مارتنزیتی با درصد کربن بیشتر (۰/۶۱ - ۰/۶۷) از AISI بهترین دمای سختکاری این فولادها را در دمای حل شدن کامل کاربیدها پیشنهاد کردهاند. دمای آستنیته بیشتر از این مقدار موجب افزایش مقدار آستنیت باقیمانده در ریزساختار و تضعیف خواص مکانیکی شده است. همچنین دمای آستنیته کمتر از این مقدار سبب افزایش مقدار کاربیدها در ریزساختار و نهایتاً کاهش در خواص خوردگی شده است. از طرفی آلوارز<sup>۲</sup> و همکارانش [۸] این فولادها را در دو دمای مختلف متداول<sup>۳</sup> و بهینه<sup>†</sup> سختکاری فولادها در دمای بهینه به بیشترین مقدار خود می رسد. از سوی دیگر در صنعت همواره در پی دمای عملیات حرارتی (متداول) فولاد تضمین کند.

از آنجایی که عملیات حرارتی فولادهای زنگنزن نسبت به فولادهای ساده کربنی و کم آلیاژ حساستر است و از طرفی قیمت این فولادها بالا میباشد، لذا در این تحقیق با استفاده از تکنیک دیلاتومتری و مطالعات ریزساختاری و رسم نمودار CCT، رفتارهای فولاد در عملیات حرارتی مختلف مورد بررسی و آزمایش قرار گرفت.

۲- روش تحقیق
 در این تحقیق از فولاد زنگنزن مارتنزیتی AISI 420 (پس از عملیات ذوب مجدد، فورج و همگنسازی) ساخت مجتمع فولاد
 آلیاژی اصفهان استفاده شد. ترکیب شیمیایی این فولاد در جدول
 (۱) آورده شده است. ریزساختار خام این فولاد شامل

فریت- مارتنزیت تمپر شده و کاربیدهای ریز کروی میباشد. شکل (۱- الف و ب) ریزساختار اولیه این فولاد را نشان میدهد.

سیکلهای عملیات حرارتی با دستگاه دیلاتومتری مدل میکلهای عملیات حرارتی با دستگاه دیلاتومتری طبق استاندارد SEP ۱۶۸۱ به ۲۹۸۱ به و طول ۱۰۰۰ الی ۲۰۰۱ درجه آزمایشهای دیلاتومتری در دماهای ۱۰۰۰ الی ۲۰۰۱ درجه سانتی گراد با نرخ گرمایش ۲۵<sup>°</sup> ۵/۰ و نرخهای سرمایش مختلف و در محیط خلأ C/s شام ۵/۰ و نرخهای سرمایش مختلف و در محیط خلأ ۲۰ ماند مانی ۱۰۰۰ الی ۱۲۰۰ درجه سیکلها در شکل (۲-الف و ب) نمایش داده شده است. برای آشکارسازی ریزساختار فولاد ISI420 از محلول ویللا<sup>۵</sup> برای آشکارسازی ریزساختار فولاد Igr picric acid + 5ml HCl + 100ml ethanol) نمایان ساختن کاربیدها در یک زمینه اچ نشده از معرف ماراکامی<sup>4</sup> (Ing NaOH+10g K<sub>3</sub>Fe(CN)<sub>6</sub>+100ml H<sub>2</sub>O) و برای الا استفاده از یک میکروسکوپ نوری Ilgr picric acid در یک آنالیز تصویری و جهت محاسبه درصد مساحت کاربیدها از یک آنالیز تصویری اتوماتیک KONTRON مدل IBS2 استفاده شد.

اندازه دانه اولیه آستنیت مطابق با استاندارد E112 [۱۱] و از روش متقاطع<sup>۷</sup> تعیین شد.

کلیه اندازه گیری های مقادیر ریز سختی در ریز ساختار فولاد مذکور توسط دستگاه ریز سختی سنج ساخت شرکت KOOPA مدل MH1 با نیروی اعمالی 1 Kg انجام پذیرفت.

۳- نتایج و بحث
 ۳- تأثیر دمای آستنیته بر رفتار فولاد زنگنزن مارتنزیتی AISI 420
 در شکلهای (۳- الف، ب و ج) منحنیهای دیلاتاسیون تأثیر
 دمای آستنیته بر دماهای بحرانی فولاد 420 AISI نشان داده شده
 دمای آستنیته بر دماهای بحرانی فولاد (20 AISI نشان داده شده
 مسراه مقادیر سختی و اندازه دانه آستنیت اولیه در جدول (۲)
 گزارش شده است.
 دادههای موجود در جدول (۲) روند تغییرات استحالهای در حین

عنصر	С	Cr	Mn	Si	Ni	Cu	W	V	Мо	Al	Р	S
درصد وزنى	۰/۲	17/77	•/47	•/۲٨	•/14	٠/١	•/•Y	•/•٢	•/•٢	•/•19	•/•**	•/••٣

جدول (۱): تركيب شيميايي فولاد زنگنزن مارتنزيتي AISI 420



شکل (۱): ریزساختار اولیه فولاد AISI 420 جهت انجام تستهای دیلاتومتری، الف) ریزساختار کاملاً اچ شده شامل فریت-مارتنزیت تمپر شده و کاربید، X500 و ب) ریزساختار (کاربیدها) در یک زمینه اچ نشده، X500.

گرم کردن مداوم، قابل ملاحظه است که در دمای Acı (۸۱۷ درجه سانتی گراد) دانه های آستنیت در ریز ساختار اولیه فولاد مذکور جوانهزنی و رشد می کنند و در نهایت در دمای Aca (۹۱۰ درجه سانتی گراد) ریز ساختار اولیه به غیر از کاربیدها تبدیل به آستنیت می شود. فر آیند حل شدن کاربیدها در حین گرمایش مداوم فاز آستنیت در فولادهای زنگنزن مارتنزیتی از یک رابطه غیر خطی با افزایش دما تبعیت می کند. دمای پایانی حل شدن کاربیدها را در این فولادها Acc





**Cooling Rate (°C/s)** شکل (۲): سیکلهای دیلاتومتری طراحی شده در: الف) دماهای گرمایش مختلف و ب) نرخهای سرمایش مختلف.

آستنیت را Ach می نامند [۲ و ۱۲]. البته این تغییرات در فولاد AISI 420 به دلیل کم بودن کاربیدها در ریز ساختار آنیل شده خام، چشم گیر نمی باشد و لذا پیدا کردن این دماها با روش های گرافیکی معمول امکان پذیر نیست. با استفاده از نرمافزار ریاضی مت لب<sup>^</sup> [۱۳] برای این تغییرات بر اساس داده های عددی به دست آمده از دستگاه دیلاتومتری و با متغیرهای دما، تغییر طول نسبت به طول اولیه و زمان بهترین معادله انتخاب و سپس با دو بار مشتق گیری از معادله به دست آمده دماه ای Acc و



شکل (۳): دماهای بحرانی به دست آمده از منحنیهای دیلاتاسیون در حین گرمایش و سرمایش مداوم در دماهای آستنیته، الف) ۱۰۰۰، ب) ۱۱۰۰ و ج) °۲۰۰۰.

گزارش شده است. با این وجود با افزایش دمای آستنیته از ۱۱۰۰ به ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد، دمای Ms به میزان قابـل ملاحظـهای افزایش مییابد و نشان میدهد که در این دمای آستنیته، همگـن مشخص شد. به طوری که مشاهده شد در دمای ۱۰۶۵ درجه سانتی گراد تمامی کاربیدها در آستنیت حل شده و با ادامه گرمایش تا دمای ۱۱۸۳ درجه سانتی گراد آستنیت کاملاً هموژن می شود.

شکل (۴) تصاویر متالوگرافی کاربیدها، پس از عملیات حرارتی در دماهای مختلف را نشان می دهد. با توجه به نوع اچ استفاده شيده كاربيدها به صورت نقاط سياه قابل شناسيايي هستند. با توجه به شکل (۳- الف) که در دمای آستنیته ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد مقداری از کاربیدها کاملاً در فاز آستنیت حل نشده بودند، به خوبي مشخص است که کاربيدهاي موجود در ریزساختار شکل (۴– الف) شامل کاربیدهای حل نشده و رسوب کرده می باشند. با افزایش دمیای آستنیته تا ۱۱۰۰ درجه سانتی گراد در ریزساختار شکل (۴– ب) هنوز رسوبات کاربیدی ناچيزې ديـده مـي شـود. کابالرو و همکارانش [۶]ايين رسوب گذاری را در فولاده ای زنگنزن مارتنزیتی به سبب برطرف نشدن شیبهای غلظتی ناشی از حل شدن کاربیدها در زمینه آستنیت میدانند. چنانچه در ریزساختار حاصله از دمای آستنیته ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد در شکل (۴- ج) مشاهده میشود که رسوب گذاری کاربیدها در ریزساختار سریع سرد شده به دلیل همگن بو دن آستنیت، متوقف شده است.

شروع دگرگونی مارتنزیت (Ms) برای دماه ای آستنیته ۱۰۰۰، ۱۱۰۰ و ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد به ترتیب ۳۵۳، ۲۹۵ و ۳۳۵ درجه سانتی گراد می باشد. با توجه به دماهای Ms به دست آمده در دماه ای آستنیته نامبرده به خوبی روشن است که با همگن تر شدن فاز آستنیت دماهای بحرانی در حین سرمایش مداوم نسبت به دمای آستنیته ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد کاهش می یابد. هیسو <sup>۱۰</sup> به دمای آستنیته ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد کاهش می یابد. هیسو <sup>۱۰</sup> حلالیت کربن و عناصر آلیاژی دیگر در آستنیت افزایش یافته و سبب می شود که استحکام فاز آستنیت نسبت به استحکام آن در دماهای کمتر، بیشتر شود و در نتیجه دمای Ms کاهش می یابد. علت کاهش این دمای استحاله، متصل شدن خوشه های جاه ای خالی به نابجایی ها و در نتیجه به تأخیر افتادن جوانه زنی مارتنزیت

www.SID.ir

يىدۇن (١٠) پەرسۇرىكى ئىلەرد سورى شەن سو تانكى بور بولىرى.										
٥) شماره	(9C) T	$Ac_1$	Ac <sub>3</sub>	Acc	Ach	Ms	اندازه دانه	سختى		
	دمای آستنیته (۲۰)	(°C)	(°C)	(°C)	(°C) (°C)		(µm)	(Hv)		
١	۱۰۰۰	A1V	۹۱.	_	_	307	22	۵۱۰		
۲	11	A1V	۹۱.	1.90	_	190	81	690		
٣	17	A1V	۹۱۰	1.90	1111	880	194	۵۵۰		

جدول (۲): پارامترهای اندازه گیری شده نمونههای دیلاتومتری.





آستنیت شده اند و اندازه دانه μπ ۲۲ می باشد. ولی با افزایش دمای گرمایش تا دمای ۱۱۰۰ و ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد دیده می شود که دانه های آستنیت از رشد بسیار بالایی برخوردار شده است (جدول ۲). چنانچه دانون<sup>11</sup> [۱۶ و ۱۷] و فیمندز<sup>۱۲</sup> [۱۸] نشان دادند که ذرات کاربیدی حل نشده در دماهای آستنیته پایین تر از رشد دانه های آستنیت در حین گرمایش مداوم چلو گیری می کنند. در شکل (۵) هم به خوبی دیده می شود که از دمای می A (۱۰۶۵ درجه سانتی گراد) به بالا اندازه دانه های آستنیت از رشد بسیار بالایی برخوردار بوده است و در دمای ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد) به بالا اندازه دانه های بر می یایی باختار در جهت پر استحکام ترین آستنیت در تعامل شیمیایی ساختار در جهت پر استحکام ترین آستنیت در تعامل بوده و در نتیجه کمترین دمای Ms در این دما به دست آمده

شکل های (۶- الف، ب و ج) ریز ساختارهای فولاد سریع سرد شده را نشان میدهد. شکل گیری مارتنزیت لایهای نمایان است. البته مقداری آستنیت باقیمانده در ریز ساختار وجود دارد که با میکروسکوپ نوری به خوبی امکان آشکار شدن را ندارد.



شکل (۴): توزیع کاربیدها در فولاد زنگنزن AISI 420 در دماهای آستنیته الف) ۱۰۰۰، ب) ۱۱۰۰ و ج) ۲۰۰۰ (محلول اچ ماراکامی).

شدن کلیه عناصر آلیاژی در فاز آستنیت نمی تواند به خوبی جوانهزنی مارتنزیت را به دماهای کمتر منتقل نماید. با توجه به فاکتورهای مؤثر بر دماهای بحرانی و مکانیزمهای استحکامدهی آستنیت در فولادها [10] و جدول (۲) می توان اذعان کرد که افزایش دمای Ms از دمای آستنیته ۱۱۰۰ به ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد به دلیل رشد دانههای آستنیتی بوده است. با توجه به شکل (۳- الف) در دمای ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد هنوز بسیاری از کاربیدها در ساختار حل نشدهاند (۲۵ مانع از رشد دانههای نتیجه کاربیدهای موجود در ساختار مانع از رشد دانههای



شکل (۶): ریزساختار فولاد زنگنزن AISI 420 در دماهای آستنیته الف) ۱۰۰۰، ب) ۱۱۰۰ و ج) ۲۰۰°۲ (محلول اچ ویللا).

همچنین در شکل های (۶- الف و ب) مقداری کاربید وجود دارد.

در نمونههای سریع سرد شده از دماهای آستنیته ۱۰۰۰ تا ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد مقادیر سختی با توجه به جدول (۲) بین ۵۱۰ تا ۵۶۵ ویکرز میباشد. باز هم علی رغم اینکه دمای آستنیته و استحکام بخشی آن با هموژن شدن ساختار افزایش یافته ولی مقدار سختی از دمای ۱۱۰۰ تا ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد یک روند نزولی در پیش گرفته است. این موضوع را می توان به دلیل افزایش آستنیت باقی مانده در بین لایه های مارتنزیت و همچنین



شکل (۷): منحنیهای دیلاتومتری برای نمونههایی که در دمای C<sup>°</sup>۰۰۰ به مدت ۱۸۰ ثانیه آستنیته و به دنبال آن با سرعتهای مختلف سرد شدهاند.

رشد زیاد دانههای آستنیت اولیه در دمای ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد و کاهش یافتن استحکام برشی آستنیت، دانست. ۳-۲- تأثیر سرعت سرمایش بر رفتار فولاد زنگنزن مارتنزیتی AISI 420

در شکل (۷) منحنی های دیلاتاسیون (بعد از عملیات آستنیته در دمای ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد) برای بررسی تأثیر سرعت سرمایش بر دماه ای بحرانی فولاد AISI 420 نشان داده شده است. با توجه به این منحنیها دماهای بحرانی فولاد AISI 420 برای هر یک از سرعت های سرمایش در جدول (۳) ثبت شدند. بر اساس این دادهها منحنی <sup>۱۳</sup>CCT فولاد AISI 420 در شکل (۸) رسم شد. در نرخ سرمایش C/s °C/s دیده می شود که تقريباً همه آستنيت به پرليت تبديل شده است. زيرا خط Ms سقوط کرده و مقدار آستنیت ناچیزی، برای تبدیل شدن به مارتنزیت وجود دارد. در نرخهای سرمایش ۰/۰۶ الی C/s° ۱/۱۵° از فاز آستنیت در دمای بالا بر اثر مکانیزم جوانهزنی و رشد ابت. به پرلیت تبدیل میشود. پس از پایان یافتن تشکیل پرلیت و با ادامه کاهش دما مارتنزیت نیز تشکیل می شود که بیانگر این است که همه آستنیت موجود فقط تبدیل به پرلیت نشده و مقداری از آن صرف تشکیل مارتنزیت شده است. در نرخهای سرمایش C/s °C/۵ و بالاتر پرلیت امکان تشکیل شدن را ندارد و در نتیجه آستنیت کاملاً به مارتنزیت تبدیل میشود. در دیاگرام CCT شکل (۸) فولاد زنگنزن مارتنزیتی AISI420

		ضرمايش.	، آمدہ برای هر تر <del>ح</del>	رانی فولا د AISI 420 به دست	جدول ( ۱). دماهای بخ	
شماره	نرخ سرمایش (°C/s)		Ps (°C)	Pf (°C)	Ms (°C)	سختی (Hv)
١	•/•٣		V <b>*</b> V	<u> </u>	۳۸۳	۱۸۵
۲	•/•9		۷۲۴	8 <b>7</b> 8	۳۸۹	**•
٣	•/1		۷۱۸	۶۱۸	۳۶۹	۳۹۲
۴	•/10		<del>99</del> .	۶۱.	<b>3</b> 07	41.
۵	١				<b>3</b> 27	۵۰۰
۶	۲		_	—	۳۵۳	۵۱۰
	1200 -		1 1 1 1 1 1 1 1			
	°C					
	Ac <sub>3</sub> Ac <sub>1</sub>					
	ature				(Perlite /	
	Temper		At	istenite & Carpides		
	200		Marte:	Ms nsite & Carbides		
	0					
	10 <sup>-1</sup> 2 <b>Time</b>	34 10 <sup>0</sup>	2 3 4 10 <sup>1</sup>	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	<u>10</u> <sup>3</sup> sec 1000 min 20 std

جدول (۳): دماهای بحرانی فولاد AISI 420 به دست آمده برای هر نرخ سرمایش

شکل (۸): دیاگرام CCT فولاد AISI 420 (دمای آستنیته C°۱۰۰۰ و زمان آستنیته ۱۸۰ ثانیه).

که با افزایش نرخ سرمایش عناصر آلیاژی در آستنیت فرصت تشکیل کاربید را نداشته و سبب بالا نگه داشتن استحکام آستنیت به دلیل بالا بودن غلظت عناصر آلیاژی نسبت به نرخهای سرمایش کمتر، شده است و در نتیجه موجب کاهش دمای Ms یک شیب در خط دمای Ms دیده می شود و با افزایش نرخ سرمایش مقدار دمای Ms به درجه حرارتهای پایین تر تغییر می کند. همچنین در شکل (۹) مشاهده می شود که با افزایش نرخ سرمایش درصد مساحت کاربیدها کاهش می یابد و نشان می دهد



می شود. در نرخهای سرمایش سریع که رسوب گذاری کاربیدها کم است، شیب دمای Ms تغییر چندانی نخواهد کرد و این موضوع بیانگر این است که ترکیب شیمیایی فاز آستنیت در حین استحاله به مارتنزیت تغییر چندانی نمی کند. البته انتظار می رود که حتی در نرخهای سرمایش فوق سریع هم در ساختار کاربید وجود داشته باشد زیرا با توجه به شکل (۳- الف) در دمای آستنیته ۱۰۰۰ درجه سانتی گراد هنوز در ساختار کاربیدهای حل نشده وجود دارد.

در شکلهای (۱۰- الف الی ت) مشاهده می شود که پرلیت در مرزهای دانه مارتنزیت تشکیل شده است. در شکلهای (۱۰- الف و ب) به دلیل اینکه نرخ سرمایش بسیار آهسته می باشد، پرلیت فرصت رشد پیدا کرده و اکثر حجم دانه آستنیت اولیه را به خود اختصاص داده است. البته در شکل (۱۰- الف) مارتنزیت بسیار اندک است و ساختار تقریباً پرلیتی می باشد. در شکلهای (۱۰- ث الی ج) ساختار کاملاً مارتنزیتی است و امکان تشکیل پرلیت به هیچ وجه امکان پذیر نبوده است. شایان ذکر است که در همه ریز ساختارهای فوق رسوبات کاربید نیز وجود دارد.

در شکل (۱۱) تغییرات سختی با نرخ سرمایش رسم شده است. با افزایش نرخ سرمایش سختی نیز به طور چشم گیری افزایش مییابد. در نرخهای سرمایش ۰/۰۳ تا C/s° ۰/۰۴ سختی به دلیل وجود پرلیت زیاد در ساختار اندک است. با افزایش نرخ



شکل (۱۰): ریزساختار فولاد زنگننزن AISI 420 در دمای آستنیته <sup>C</sup> مناب در نــــرخهـــای ســــرمایش الـــف) ۰/۰۳، ب) ۰/۰۶، پ) ۰/۱، ت) ۱۱ و ج) °/C (محلول اچ ویللا).

۶.

- [5] J. R. Yang, T. H. Yu and C. H. Wang, "Martensitic Transformation in AISI440C Stainless Steel", Materils Scince and Engineering, Vol. 438-440, pp. 276-280, 2006.
- [6] F. G. Caballero, L. F. Alvarez, C. Capdevila and C. Garcia de Andres, "The Origin of Splitting Phenomena in the Martensitic Transformation of Stainless Steels", Scripta Materialia, Vol. 49, pp. 315-320, 2003.
- [7] M. A. Neri and R. Colas, "Analysis of a Martensitic Stainless Steel that Failed Due to the Presence of Coarse Carbides", Material Characterization, Vol. 47, Issue 3, pp. 283-289, 2001.
- [8] C. F. Alvarez, C. Garcia and V. Lopez, "Continuous Cooling Transformation in Martensitic Stainless Steels", ISIJ International, Vol. 34, No. 6, pp. 516-21, 1994.
- [9] ASM Hanbook, Vol. 11, Material Selection, 9th Edition, Metals Handbooks, ASM International, 1984.
- [10] V. Voort and G. F. James, H. M. Metallhandbook, 9th.Vol.
   9, Metallography and Microstructure, ASM, Metal Park. OH, pp. 282, 1985.
- [11] ASTM E112, Annual Book of ASTM Standards, Section 3, Vol. 3.01, pp. 403-436, 1992.
- [12] C. Garcia de Andres, F. G. Caballero, C. Capdevila and L. F. Alvarez, "Application of Dilatometric Analysis to the Study of Solid-Solid Phase Transformation in Steels", Material Characterization, Vol. 48, pp. 101-11, 2002.
- [13] MATLAB: "The Math Works Software", Version 7.1.0.19920(R14), May 06, 2010.
- [14] T. Y. Hsu and Y. Linfah, "Influence of Strain Rate and State of Stress on the Formation of Ferrite in AISI 304 Stainless Steel", Material Scince, Vol. 18, pp. 3213-18, 1983.
- [15] T. Sourmail and C. Garcia-Mateo, "Critical Assessment of Models for Predicting Ms Temperature of Steels", Materials Scince, Vol. 34, Issue 4, pp. 323-334, 2005.
- [16] A. Danon, C. Servant, A. Alamo and J. C. Brachet, "Heterogeneous Austenite Grain Growth in 9Cr Martensitic Steels: Influence of Heating Rate and the Austenitization Temperature", Material Scince and Engineering, A348, pp. 122-132, 2003.
- [17] A. Danon and A. Alamo, "Behavior of Eurofer97 Reduced Activation Martensitic Steel Upon Heating and Cooling", Nuclear Materials, Vol. 307-311, pp. 479-483, 2002.
- [18] J. Femmandez, S. Illescas and J. M. Guilemany, "Effect of Microalloying Elements on the Austenitic Grain Growth in a Low Carbon HSLA Steel", Materials Letters, Vol. 61, pp. 2389-2392, 2007.

۶- یے نوشت

- 1- Garcia
- 2- Alvarez
- 3- Conventional
- 4- Optimum
- 5- Villela
- 6- Marakami's Reagent





۴- نتیجه گیری
۱- با کاهش دمای گرمایش و کاهش نرخ سرمایش میزان کاربیدها در ساختار افزایش می یابد.
۲- با افزایش دمای گرمایش بالاتر از ۱۰۶۵ درجه سانتی گراد اندازه دانههای آستنیت اولیه افزایش می یابد.
۳- با افزایش نرخ سرمایش، میزان کاربیدها در ریز ساختار کاهش یافته و دمای SM کاهش می یابد.
۴- در این فولاد در نرخهای سرمایش بسیار پایین هم، قابلیت تشکیل مار تنز سو دارد.

## ۵- مراجع

- F. B. Pickering, "Physical Metallorgy of Stainless Steels Developments", Int. Met. Rev. 211, pp. 228-241, 1976.
- [2] C. Garcia de Andres and L. F. Alvarez, "Optimization of the Properties Obtained by Quenching in Martensitic Stainless Steels X30-40Cr13 and X40-60CrMoV14", Material Science, pp. 1264-68, 1993.
- [3] J. Y. Park and Y. S. Park, "The Effect of Heat-Treatment Parameters on Corrosion Resistance and Phase Transformation of 14Cr-3Mo Martensitic Stainless Steel", Materils Scince and Engineering, A449-451, pp. 1131-1134, 2007.
- [4] M. C. Tasi, C. S. Chiou, J. S. Du and J. R. Yang, "Phase Transformation in AISI410 Stainless Steel", Materials Scince and Engineering A332, pp. 1-10, 2002.

- 7- Intercept
- 8- MATLAB
- 9- Caballero
- 10- Hsu
- 11- Daonon
- 12- Femmandez
- 13- Continuouse Cooling Transformation