Research Paper

Investigating the Effect of Intercritical Annealing Heat Treatment on the Quenching and Partitioning of Ferrite-Bainite-Martensite Microphases in High-Silicon Low-Alloy DIN 1.5025 Steel

Shima Pashangeh1*, Soheil Afkhami2, Seyyed Sadegh Ghasemi Banadkouki3

1. Assistant prof. of Materials Engineering, Department of Materials Engineering, Yasouj University, Yasouj, Iran

2. MSc of Materials Engineering, Department of Mining and Metallurgical Engineering, Yazd University, Yazd, Iran

3. Associate prof., Department of Mining and Metallurgical Engineering, Yazd University, Yazd, Iran

Received:	2024/02/14
Revised:	2024/03/19
Accepted:	2024/04/03

Use your device to scan and read the article online



DOI: 10.30495/jnm.2024.33076.2033

Keywords:

High-silicon low-alloy steel, intercritical annealing, quenching and partitioning, ferrite-bainite-martensite microphases, superior tensile properties Abstract In this study, the influence of intercritical annealing heat treatment on the quenching and partitioning (Q&P) of ferrite-bainite-martensite multiphase in high-silicon low-alloy DIN 1.5025 steel was investigated. Initially, a normalization heat treatment process involving austenitization at 900°C for 5 minutes followed by air cooling to room temperature was conducted to achieve homogeneous and uniform initial ferritic-pearlitic microstructures for all of the specimens. Subsequently, the Q&P heat treatment cycles comprising partial austenitization in the intercritical austenite-ferrite region at 775°C for 60 minutes, followed by quenching in a molten salt bath of partitioning at temperatures of 250, 300, and 350°C for various durations of 2, 5, 15, 30, and 60 minutes were performed. Optical microscopy (OM) and field-emission scanning electron microscopy (FE-SEM) observations, standard tensile tests, and hardness measurements were employed to evaluate the microstructural changes in relation to the mechanical properties of the specimens. The results demonstrate that the presence of ferrite phase during partial austenitization in the intercritical austenite-ferrite region enriches austenite with carbon, reduces the martensite start temperature (M_s) , promotes the formation of fine bainite crystals, and consequently leads to unconventional continuous yield behavior in the specimens. A partitioning heat treatment time of 30 minutes in the molten salt bath at 350°C induces the formation of multiphase microstructures containing a mixture of ferrite-bainite-martensite microphases, along with optimizing the formability and tensile strength properties to values of 16% and 1350 MPa, respectively.

Citation Shima Pashangeh, Soheil Afkhami, Seyyed Sadegh Ghasemi Banadkouki, Investigating the Effect of Intercritical Annealing Heat Treatment on the Quenching and Partitioning of Ferrite-Bainite-Martensite Microphases in High-Silicon Low-Alloy DIN 1.5025 Steel, Quarterly Journal of New Materials. 2023; 14 (52): 88-108.

*Corresponding author: Shima Pashangeh Address: Department of Materials Engineering, Yasouj University, Yasouj ,Iran Tell: +989171901935 Email: S.Pashangeh@yu.ac.ir

Extended Abstract

Introduction

Throughout the world, due to the automotive industry's need to reduce fuel consumption and increase passenger safety, steelmakers have been compelled to search for alternative solutions $(\underline{1}, \underline{2})$. One of the major advancements in this industry is the introduction of Advanced High-Strength Steels (AHSS), where the driving forces for the development of AHSS in the automotive sector include factors such as weight reduction, performance enhancement, and rational methods for producing thin sheets for sensitive applications in future vehicles (3). In general, Advanced High-Strength Steels (AHSS) are divided into three generations. Current research on the development of thirdgeneration advanced steels has focused on utilizing the practical advantages of producing steels from the first and second generations. The third generation of advanced steels consists of a mixture of multiphase microstructures, including a high-strength phase such as martensite, and bainite, and varying amounts of a flexible and highly hard phase such as austenite and ferrite. Steels in the Quenching and Partitioning (Q&P) category fall into this classification (4).

Various parameters such as temperature and time for partial austenitization, heating and cooling rates, salt bath quenching and partitioning temperature, and time are key factors for the design and production of multiphase microstructures in Q&P steels (5). This study aims to investigate the effect of intercritical annealing heat treatment cycles on the quenching and partitioning of microphases including ferrite, bainite, and martensite in DIN 1.5025 steel, with a focus on optimizing the microstructure and mechanical properties.

Findings and Discussion

Microstructural and hardness measurements for intercritical samples By performing intercritical annealing heat treatment at 775 °C as seen in Fig. 1, ferrite and martensite phases are transformed with white and brown colors, respectively. On the other hand, it can be seen that the nucleation and intense growth of austenite grains occurred in less than 20 minutes (Fig. 1(a)) so it grows with increasing holding time the austenite growth in the ferrite phase is almost complete until 130 minutes (Fig. 1 (b).



Fig. 1. Metallographic images of samples annealed intercritically at a temperature of 775 °C for the duration of (a) 20; (b) 130 and (d) 190 minutes.

Microstructural investigation of Q&P samples

Selected of the electronic examples observations of the microstructure of Q&P samples are shown in Fig. 2. For samples quenched in a molten salt bath with temperatures of 300 and 350 °C for partitioning times of 5 and 30 minutes, dark-colored ferrite grains can be seen on a light-gray martensite background with traces of the formation of fine bainite crystals. By increasing the isothermal partitioning time at the above temperatures, the growth of bainite crystals in austenite (martensite) has caused the formation of a twophase ferrite-bainite microstructure within 30 minutes (Figs. 2 (b) and (d)).



Fig. 2. FE-SEM images of quenched and partitioned samples in isothermal conditions at 300 °C for the durations of: (a) 5 minutes and (b) 60 minutes and 350 °C for the durations: (c) 5 minutes and (d) 60 minutes.

Mechanical Properties of Q&P Samples

The hardness change curves of the Q&P samples reported in Fig. 3 show the hardness changes according to the partitioning time for three temperatures of 250, 300, and 350 °C. Hardness decreasing up to 2 minutes happens due to the bainite formation. The decrease in hardness with time is caused by the decrease in the volume fraction of martensite and the growth of the bainite phase in the microstructure of the samples.



Fig. 3. Hardness curves for Q&P samples.

The tensile results extracted from true stressstrain curves related to Q&P samples are shown in Table 1. By increasing the sample partitioning time from 5 minutes to 30 minutes at temperatures of 300 °C and 350 °C, the tensile strength has decreased from 1902 to 1629 and from 1494 to 1350 MPa, respectively; On the contrary, the overall length increase of these samples has increased significantly from 4 to 7.6% and from 12.8 to 16%, respectively.

90

Q&P sample	Ys (MPa)	TS (MPa)	Uniform elongation (UE%)	Total elongation (TE%)	TS * UE (GPa)
300 °C-5 min	1486	1902	4	4	7.61
500 C-5 mm	1400	1902	4	4	7.01
300 °C-30 min	1378	1629	6.4	7.6	12.38
350 °C-5 min	1098	1494	11.6	12.8	19.12
350 °C-30 min	1035	1350	13.6	16	21.60

Table 1. Tensile results for Q&P sample.

Conclusions

The results obtained are:

- 1-The formation of the ferrite phase in the two-phase ferrite-austenite microstructure during inter-critical annealing has caused the enrichment of austenite.
- 2- Intercritical annealing and quenching and partitioning heat treatment has resulted in multiphase microstructures containing a mixture of ferrite, bainite, and martensite microphases.
- 3- Optimum tensile properties (product of total length increase in final tensile strength: 21.6 GPa) have been established for partitioned samples at 350 °C temperature for 30 minutes.

Ethical Considerations compliance with ethical guidelines

The cooperation of the participants in the present study was voluntary and accompanied by their consent.

Funding

No funding.

Authors' contributions

Experiments perform: Soheil Afkhamy, Data analysis: Shima Pashangeh, Seyyed Sadegh Ghasemi Banadkouki, Final writing: Shima Pashangeh, Seyyed Sadegh Ghasemi Banadkouki.

Conflicts of interest

The authors declared no conflict of interest.

References

1. Fonstein N. Advanced high strength sheet steels: physical metallurgy, design, processing, and properties. Springer; 2015.

2. Pashangeh S, Banadkouki SSG, Somani MC. Abnormal mechanical response in a silicon bearing medium carbon low alloy steel following quenching and bainitic holding versus quenching and partitioning treatment. J Mater Res Technol. 2020;9(3):5007–23.

3.Czerwinski F. Current trends in automotive lightweighting strategies and materials. Materials (Basel). 2021;14(21).

4. Kang S, Pierce D, Matlock DK, Speer JG, de Moor E. Quench and Partitioning Steels. Encycl Mater Met Alloy. 2021;84–94.

5. Wang H, Cao L, Li Y, Schneider M, Detemple E, Eggeler G. Effect of cooling rate on the microstructure and mechanical properties of a low-carbon low-alloyed steel. J Mater Sci [Internet]. 2021;56(18):11098–113.

مقاله پژوهشی

بررسی تأثیر عملیات حرارتی آنیل میانبحرانی بر کوئنچ و پارتیشنبندی میکروفازهای فریت-بینیت-مارتنزیت در فولاد کمآلیاژ سیلیسیم بالا 1.5025 DIN

شیما پشنگه ^{(*} ، سهیل افخمی ²، سید صادق قاسمی بنادکوکی ^۳

1. استادیار، گروه مهندسی مواد، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه یاسوج، یاسوج، ایران

2. كارشناسي ارشد مهندسي مواد، دانشكده مهندسي معدن و متالورژي، دانشگاه يزد، يزد، ايران

3. دانشیار، دانشکده مهندسی معدن و متالورژی، دانشگاه یزد، یزد، ایران

1402/11/25	تاريخ دريافت:
1402/12/29	تاريخ داوري:
1403/01/15	تاريخ پذيرش:

از دستگاه خود برای اسکن و خواندن مقاله به صورت آنلاین استفاده کنید



DOI: 10.30495/jnm.2024.33076.2033

واژههای کلیدی: فولاد کمآلیاژ سیلیسیم بالا، آنیل میان بحرانی، کوئنچ و پارتیشنبندی، میکروفازهای فریت– بینیت–مارتنزیت، خواص کششی شگرف

چکیدہ

امروزه فولادهای کوئنچ و پارتیشنبندی (Q&P) با ترکیب منحصر بهفرد از استحکام و شکل پذیری، امکان استفاده در نسل سوم از فولادهای پیشرفته AHSS را فراهم مینمایند. در این پژوهش، تأثیر عملیات حرارتی آنیل میانبحرانی بر کوئنچ و پارتیشنبندی (Q&P) میکروفازهای فریت-بینیت-مارتنزیت در فولاد کمآلیاژ سیلیسیم بالای DIN 1.5025 مورد بررسی قرار گرفت. بدین منظور، ابتدا فرآیند عملیات حرارتی نرماله کردن شامل آستنیته کردن در دمای C° 900 به مدت 5 دقیقه به همراه سرد شدن در هوا تا دمای اتاق برای دستیابی به ریزساختارهای همگن و یکنواخت اولیه فریتی-پرلیتی برای تمام نمونهها انجام شد. در ادامه، سیکلهای عملیات حرارتی کوئنچ و پارتیشنبندی شامل آستنیته کردن جزئی در ناحیه میان بحرانی آستنیت−فریت با دمای C° 775 به مدت زمان نگهداری 60 دقیقه و متعاقبا کوئنچ در حمام نمک مذاب پارتیشن بندی با دماهای 250، 300 و °C و 50 به مدت زمان های مختلف 2، 5، 15، 30 و 60 دقیقه انجام شدند. برای ارزیابی تغییرات ریزساختاری و خواص مکانیکی نمونهها از مشاهدات میکروسکوپهای نوری (OM) و الکترونی روبشی گسیل میدانی (FE-SEM)، آزمون های مکانیکی استاندارد کشش و سختی سنجی استفاده شدند. نتایج نشان میدهد وجود فاز فریت در طی استنیته کردن جزئی در ناحیهی میان بحرانی استنیت-فریت، موجب غنیسازی آستنیت از کربن، کاهش دمای شروع تشکیل مارتنزیت (M_s)، تشکیل بلورهای ظریف بينيت مي گردد. بنابراين ريزساختارهاي حاصل سبب مشاهدهي رفتار كششي غير متعارف تسليم پيوسته در نمونهها شدند. از سوی دیگر زمان عملیات حرارتی پارتیشن بندی 30 دقیقه در حمام نمک مذاب °C باعث ایجاد ریزساختارهای چندفازی حاوی مخلوطی از میکروفازهای فریت- بینیت-مارتنزیت گردید. این ریزساختارهای چندفازی سبب بهینهسازی خواص مکانیکی شامل فرمپذیری و استحکام کششی به ترتیب در مقادیر 16٪ و MPa 1350 شد.

* نویسنده مسئول: شیما پشنگه

نشانی: گروه مهندسی مواد، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه یاسوج، یاسوج، ایران **تلفن: 09171901935** نتری میکرد.

پست الكترونيكى: S.Pashangeh@yu.ac.ir

مقدمه

در سرتاسر جهان، به دلیل نیاز صنعت خودروسازی به کاهش مصرف سوخت و افزایش ایمنی مسافران، فولادسازان را مجبور به جستجوی راهحلهای جایگزین کرده است (<u>2,1</u>). یکی از بزرگترین پیشرفتها (AHSS¹) معرفی فولادهای استحکام بالای پیشرفته (AHSS¹) است (<u>3</u>) بهطوری که انگیزههای توسعه فولادهای AHSS در صنایع خودروسازی شامل عواملی همچون کاهش وزن، افزایش عملکرد و روشهای منطقی تولید ورقهای نازک برای کاربردهای حساس در خودروهای آینده است (<u>4,5</u>).

به طور کلی، فولادهای پیشرفته AHSS به سه نسل تقسیم بندی می-گردند. نسل اول از این گروه شامل فولادهای کم آلیاژ با ریزساختارهای چند فازی بر پایه فریت هستند، که فولادهای دوفازی (DP²) فریتی-مارتنزیتی از پرکاربردترین آنها است (<u>6</u>). تمایل به تولید فولادهایی با خواص مکانیکی به مراتب بالاتر از نسل اول منجر به طراحی و توسعه نسل دوم این نوع از فولادها شد که به دلیل مقادیر بالای عناصر آلیاژی، اغلب آنها دارای ریزساختارهای آستنیتی بوده و ارتباط نزدیکی با فولادهای زنگ نزن آستنیتی دارند (7). این فولادها ترکیب قابل قبولی از استحكام و انعطاف پذيرى را نسبت به نسل اول دارا بوده؛ اما به علت افزایش جهانی قیمت عناصر آلیاژی و چالشهای فرایند تولید با محدودیتهای کاربردی روبرو هستند. پژوهشهای کنونی بر توسعه فولادهای پیشرفته نسل سوم با بکارگیری مزایای کاربردی تولید فولادهای دو نسل اول و دوم متمر کز شده است. نسل سوم از فولادهای پیشرفته حاوی مخلوطی از ریزساختارهای چندفازی متشکل از یک فاز با استحکام بالا نظیر مارتنزیت، بینیت و مقادیری از یک فاز با انعطاف-پذیری و کارسختی بالا نظیر آستنیت و فریت هستند، که فولادهای کوئنچ و پارتیشن بندی (Q&P³) در این دسته قرار می گیرند (<u>8,9</u>).

در سالهای اخیر، توجه زیادی به طراحی و تولید فولادهای چندفازی بهدلیل خواص مکانیکی جالب آنها معطوف شده است؛ که فولادهای TRIP⁴ (استحاله ناشی از پلاستیسیته)، فولادهای آستمپر شده سیلیسیم بالا و فولادهای Q&P مناسبترین خانوادهها هستند (<u>10</u>– <u>13</u>). فرآیند عملیات حرارتی Q&P، نیز یک روش عملیات حرارتی برای تولید فولادهای با استحکام بالا به همراه مقادیر قابل توجهی آستنیت باقیمانده و همچنین راهحلی بالقوه برای ارائه ترکیب بهینهای از استحکام و شکلپذیری ارزیابی شده است (<u>14</u>). فولادهای Q&P شامل کاربرد جدیدی از اثر TRIP با استحکام و شکلپذیری عالی شامل کاربرد جدیدی از اثر TRIP با استحکام و شکلپذیری عالی مستند (<u>15</u>–<u>17</u>)، بهطوری که خواص مکانیکی نهایی آنها عمدتأ تحت تأثیر کسر حجمی، مورفولوژی و توزیع اجزای ریزساختاری است که می تواند همزمان شامل مخلوطی از میکروفازهای بینیت و مارتنزیت در زمینه فریت باشد (<u>18,19</u>).

بررسیهای انجام شده توسط اسپیچ و همکاران (20) نشان میدهد تشکیل آستنیت در حین آنیل میان بحرانی در یک سری از فولادهای ساده کربنی منگنزدار (0/06 تا 0/20٪ کربن، 1/5٪ منگنز) با ریزساختارهای اولیه فریت-پرلیت به شدت متغییر و در سه مرحله انجام می گردد. این مراحل شامل: 1) رشد بسیار سریع آستنیت در ساختار يرليت تا زماني كه انحلال يرليت كامل شود؛ 2) رشد أهسته تر أستنيت در فریت با سرعتی که توسط نفوذ کربن در آستنیت در دماهای نسبتا بالا (حدود C° 850) و با نفوذ منگنز در فریت (یا در امتداد مرز دانهها) در دماهای پایین (حدود ^C 750) کنترل می شود؛ 3) تعادل نهایی بسیار آهسته فریت و آستنیت با سرعتی که توسط نفوذ منگنز در آستنیت کنترل می گردد، هستند. این نکته آشکار است که اجزای ریزساختاری فولادهای استحکام بالای پیشرفته عمدتاً توسط شرایط حاکم بر استحاله فازی آستنیت کنترل می شود. به عبارت دیگر، پارامترهای مختلفی نظیر دما و زمان آستنیته کردن جزئی، نرخ گرمایش و سرمایش، دمای حمام نمک مذاب کوئنچ و پارتیشن بندی، دما و زمان پارتیشن بندی از عوامل کلیدی برای طراحی و تولید ریز ساختارهای چندفازی در فولادهای Q&P هستند (<u>21,22</u>). در پژوهش انجام شده برروى فولاد DIN 1.5025 در شرايط آنيل كامل و كوئنچ و پارتيشن-بندی تکمرحلهای نشان داده شد که با افزایش زمان پارتیشنبندی از 5 ثانیه تا 1 ساعت، به واسطهی افزایش محتوای آستنیت باقی مانده خواص مكانيكي بهبود مي يابد (17). با اين حال تاكنون شرايط عمليات حرارتی آنیل میان بحرانی برروی این فولاد مورد بررسی قرار نگرفته است. اهميت فولاد DIN 1.5025، از أنجايي است كه اين نوع فولاد یک فولاد کمآلیاژ سیلیسیم بالا و عملیات حرارتی پذیر است که به عنوان سادهترین و اساسیترین خانواده از فولادهای مورد استفاده در توليد فنر براي صنعت خودروسازي و راهآهن است. اين نوع فولاد داراي درصدهای مناسبی از عناصر آلیاژی به منظور انجام عملیات حرارتی Q&P جهت حصول ریزساختارهای چندفازی است؛ از جمله سیلیسیم و منگنز که به ترتیب باعث پارتیشن بندی کربن بین مارتنزیت – آستنیت و پایدارسازی نسبی آستنیت در حمام نمک پارتیشنبندی جهت گسترش تحول بینیتی در دماهای پایین می گردد. با توجه به مطالعات محدودی که در این زمینه توسط پژوهشگران مختلف انجام شده است، هدف از انجام این پژوهش، بررسی تأثیر سیکلهای عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی بر کوئنچ و پارتیشن بندی میکروفازهای فریت، بینیت و مارتنزیت در فولاد DIN 1.5025 با تمرکز بر بهینهسازی ریزساختاری و خواص مکانیکی است.

مواد و روشها

1-2. نمونه فولاد اولیه و سیکلهای عملیات حرارتی

¹- Advanced High-Strength Steels

² -Dual-Phase

³ -Quenching and Partitioning

⁴ -Transformation-Induced Plasticity

در این پژوهش مراحل انجام پژوهش شامل انتخاب نمونه فولاد اولیه، تعيين دماهاي بحراني، طراحي و انجام سيكلهاي عمليات حرارتي و در پایان بررسیهای ریزساختاری و خواص مکانیکی نمونههای عملیات حرارتی شده است. به این منظور از فولاد کمآلیاژ حاوی مقادیر نسبتا بالای منگنز و سیلیسیم مطابق با استاندارد آلمانی DIN1.5025 و ترکیب شیمیایی ارائه شده در جدول 1 به شکل تسمه با ضخامت mm 1 و عرض mm 30 استفاده شد (نمونه از شرکت فولاد امین عدل تهیه شد). لازم به ذکر است ترکیب شیمیایی قید شده در جدول 1 با استفاده از آزمون اسیکترومتری نشری (کوانتومتری) تعیین شده است. در این نوع فولاد، عناصر کربن و منگنز بهعنوان عناصر پایدارکننده فاز آستنيت مي باشد و سيليسيم (1/5%wt) موجب به تأخير انداختن و اجتناب از تشکیل کاربید می شود که درنتیجه منجر به افزایش کربن موجود در آستنیت می گردد. کربن بیشتر در آستنیت موجب پایداری آستنیت تا دمای محیط و متعاقباً استحکامبخشی فولاد می شود. در این پژوهش، نمونههای فولادی DIN1.5025 در ابعاد mm³ 1×30×11 برش داده شده و بهمنظور انجام سیکلهای عملیات حرارتی مورد استفاده قرار گرفتند.

به منظور انجام عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی و سپس کوئنچ و پارتیشن بندی، لازم است قبل از طراحی سیکلهای عملیات حرارتی، دماهای بحرانی این فولاد مشخص شود. بدین منظور از روابط تجربی گزارش شده در جدول 2 برای اندازه گیری دماهای بحرانی استفاده شد.

لازم به ذکر است تمامی نمونهها با هدف همگنسازی و ایجاد یک حالت مرجع پیش از انجام عملیات حرارتی Q&P در دمای ℃ 900 به مدت زمان 5 دقیقه آستنیته شده و سیس در هوای آزاد نرماله⁵ شدند. در ادامه با توجه به دماهای بحرانی محاسبه شده و به منظور تعیین دما و زمان آستنیته کردن جزئی جهت حصول ریزساختار فریتی-آستنیتی مطابق با شماتیک نشان داده شده در شکل 1، عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی در دماهای 745، 760 و °C 775 بهمدت زمان های نگەدارى 20، 70، 100، 130، 160 و 190 دقيقه انجام و در پايان نمونه ها در آب C^oC به مدت 2 دقیقه تحت سرمایش سریع قرار گرفتند. با توجه به بررسیهای ریزساختاری و سختیسنجی نمونههای آنيل ميان بحراني، سيكلهاي نهايي عمليات حرارتي كوئنچ و پارتيشن-بندی (Q&P) تعیین شد که شامل آنیل میان بحرانی، کوئنچ و پارتیشنبندی تک مرحلهای مطابق با سیکلهای نشان داده شده در شکل 2 است. با توجه به قانون اهرم و با در نظر گرفتن 10٪ فریت در ساختار دوفازی در دمای آنیل میان بحرانی C° 775، درصد کربن محلول در آستنیت محاسبه و با فرض ثابت ماندن دیگر عناصر آلیاژی در آستنیت، با استفاده از رابطه تجربی جدول 2 دمای شروع تحول مارتنزیت (M_s) در شرایط آنیل میان بحرانی پیشبینی شد. عملیات حرارتی کوئنچ و پارتیشن بندی پس از آستنیته کردن جزئی نمونهها از ناحیه میان بحرانی آستنیت− فریت در دماهای 250، 300 و ℃ 350 بهمدت زمان هاى مختلف 2، 5، 15، 30 و 60 دقيقه انجام شد.

برحسب درصد وزنى عناصر	فولاد مورد پژوهش	الاليز شيميايي	جدول 1-
-----------------------	------------------	----------------	---------

Fe	Р	S	Cr	Si	Mn	С	عنصر
باقيمانده	0/022	0/023	0/120	1/670	0/721	0/529	درصد وزنی

مرجع	مقدار محاسبه شده C ⁰	رابطه تجربی (عناصر آلیاژی برحسب درصد وزنی)	دمای بحرانی
(<u>23</u>)	754	$739/3 - 22/8C - 6/8Mn + 18/2Si + 11/7Cr - 15Ni - 6/4Mo \\ - 5V - 28Cu$	Acı
(23)	819	$\begin{array}{l} 937/3-224/5\sqrt{c}-17Mn+34Si-14Ni+21/6Mo+\\ 41/8V-20Cu \end{array}$	A _{C3}
(<u>23</u>)	284	561 - 474C - 33Mn - 17Cr - 17Ni - 21Mo	Ms

جدول 2- محاسبه تقريبي دماهاي بحراني فولاد DIN 1.5025 با استفاده از روابط تجربي

5- Normalizing

مجله مواد نوین. 1402؛ 14 (52): 108–88 <mark>3 ۹</mark>



شکل 1- شمایی از سیکلهای عملیات حرارتی نرماله (الف) و آنیل میان بحرانی همدما (ب) برای فولاد DIN 1.5025



شکل 2- شمایی از سیکلهای عملیات حرارتی نرماله (الف) و آنیل میانبحرانی همدما و کوئنچ و پارتیشنبندی تک مرحلهای (ب) برای فولاد 1.502 DIN

2-2. بررسیهای ریزساختاری و خواص مکانیکی

بهمنظور بررسی ریزساختار نمونهها با استفاده از میکروسکوپهای نوری (OM) و الکترونی روبشی گسیل میدانی (FE-SEM)؛ ابتدا نمونهها در دستگاه (FE) و الکترونی روبشی گسیل میدانی (FE-SEM)؛ ابتدا نمونهها مراحل پولیش، مانت گرم شدند. در ادامه، آمادهسازی سطحی نمونهها مطابق با استاندارد C10 E3 المانی محرحه روبش (24) آشکارسازی استاندارد 100 E3 ای مانت گرمت (24) آشکارسازی ای با استفاده از محلولهای اچ شیمیایی لیپرا (g 4 پیکریک اسید در پرسولفات در I00 آمونیوم پرسولفات (g 100 آمونیوم ای برسولفات در I00 آمونیوم مدت 8–12 ثانیه و سدیم محرحه ای مانیه انجام شد. محرحه محرحه متابی سولفات (g 100 آمونیوم محرحه ای به مدت 8–21 ثانیه و سدیم محرحه منبی محرحه ای ماند مرحمه ای مانت (g 100 آمونیوم محرحه ای معرفی مدرحه ای متابی سولفیت (g 100 آب مقطر) به مدت 3–8 ثانیه انجام شد. محرحه ای مانه ای مانه ای مرحمه ای مانه مدر 5–80 ثانیه انجام مد. محرحه ای می می محرحه ای محرحه می محرحه ای مدرحه ای مدرحه ای می می محرحه ای مدرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای مدرحه ای محرحه ای مدرحه ای مدرحه ای محرحه ای محرحه ای مدرحه ای مدرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای مدرحه ای مدرحه ای مدرحه ای مدرحه ای مدرحه ای مدرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای محرحه ای مدرحه ای مدرحه ای محرحه ای مدرحه ای مدرح

میکروسکوپ نوری شرکت OLYMPUS مدل PMG3 ساخت کشور ژاین انجام شد. به منظور

ارزیابی جزئیات بیشتر ریزساختار نمونهها از میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدانی (FE-SEM) شرکت Tescan مدل VEGA3 با اختلاف ولتاژ VV وک با کمک الکترون ثانویه و برگشتی استفاده شد همچنین نرمافزار Mip4 برای اندازه گیری کسرحجمی فازها مورد استفاده قرار گرفت.

بهمنظور بررسی ماکروسختی نمونههای عملیات حرارتی شده از دستگاه سختی سنج Instron Wolpert GmbH مدل DIA-Testor 722 مطابق با استفاده شد آزمون به روش ویکرز با بار اعمالی 20kg مطابق با استاندارد ASTM E92-82 انجام گردید و میانگین پنج عدد سختی بعنوان سختی نمونهها گزارش گردید. بهمنظور مطالعه رفتار کششی نمونههای منتخب عملیات حرارتی شده از دستگاه کشش

SANTAM مدل STM-150 استفاده شد و نمونهها مطابق با استاندارد ASTM E8M، آمادهسازی شد.

نتايج و بحث

1-3. بررسی ریزساختاری و سختیسنجی نمونههای آنیل میانبحرانی

1-1-3. مشاهدات نوری ریزساختار نمونههای آنیل میان-بحرانی

تصاویر متالوگرافی از نمونههای آنیل میان بحرانی برای سه دمای 745، 760 و 2° 775 طی زمان های نگهداری 20، 70، 130 و 190 دقیقه بهترتیب در شکل های 3، 4 و 5 نشان داده شده است. در تمامی نمونهها از روش متالوگرافی دو مرحلهای برای آشکارسازی میکروفازها استفاده شده است. بدین ترتیب در مرحله ی اول متالوگرافی از محلول اچ آمونیوم پرسولفات برای آشکارسازی دانه های فریت و سپس در مرحله ی دوم متالوگرافی از محلول اچ سدیم متابی سولفیت میکر گهشاهده میشود، دانه های فریت با رنگ سفید، مارتنزیت با تشکل 3 مشاهده میشود، دانه های فریت با رنگ سفید، مارتنزیت با رنگ قهوه ای و تجمع ذرات کاربیدها در زمینه فریت با رنگ خاکستری تشکل 3 مشاهده میشود، دانه های فریت با رنگ سفید، مارتنزیت با تشکارسازی شده است. شکل 3 (الف) نشان می دهد در ریز ساختار نمونه های نگهداری شده در دمای 2° 745 برای مدت زمان 20 دقیقه تغییرات ریز ساختاری شدیدی ایجاد نشده است و مقادیر کمی از لایه های سمنتیت در ریز ساختار پرلیتی شکسته شده و تجمع ذرات

کاربیدها در زمینه فریتی مشاهده میشود. اما با افزایش زمان عملیات حرارتی آنیل همدما به 70 دقیقه، تعدادی مکانهای جوانهزنی آستنیت در ریزساختار نمونه ایجاد شده است (شکل 3 (ب)). جوانهزنی و رشد آستنیت با افزایش زمان نگهداری همدما در دمای 2° 745 تا 190 دقیقه ادامه دارد (شکلهای 3 (ج) و (د)). بنابراین، دمای پایین عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی و در نتیجه کاهش سرعت نفوذ کربن و منگنز در آستنیت منجر به کاهش سرعت رشد فاز آستنیت در دمای 2° 745 میشود. همچنین در ساختار تمامی نمونهها ذرات ریز کاربیدهای کروی شکل مشاهده میشود؛ که این پدیده بیانگر آن است که مدت زمان بیش از 190 دقیقه برای حل شدن کامل کاربیدها در دمای 2° 745 لازم است (<u>25</u>).

با افزایش دمای آنیل میان بحرانی به 2° 760 و نگه داری برای زمان-های متفاوت مطابق با تصاویر گزارش شده در شکل 4 مشاهده می شود که دانههای فریت با رنگ سفید و فاز مارتنزیت با رنگ قهوهای تیره قابل تفکیک سازی از یکدیگر هستند. مطابق شکل 4 (الف) مقادیر بسیار زیادی از مارتنزیت در ریز ساختار نمونههای نگهداری شده به مدت زمان 20 دقیقه ایجاد شده که نشان می دهد در دمای 2° 760، جوانهزنی و رشد آستنیت در همان زمان های اولیه شروع شده و رشد شدید دانههای آستنیت در این دما در مقایسه با دمای 2° 745 انجام شده است (<u>26</u>). با افزایش زمان آنیل میان بحرانی، رشد فاز آستنیت در فریت تا زمان 190 دقیقه همچنان ادامه یافته است (شکلهای 4 (الف) تا (د)).



شکل 3- تصاویر متالوگرافی از ریزساختار نمونههای آنیل میانبحرانی همدما در ℃ 745 برای مدت زمانهای: (الف) 20؛ (ب) 70؛ (ج) 130و (د)190 دقیقه



شکل 4− تصاویر متالوگرافی از نمونههای آنیل میان بحرانی در دمای ℃ 760 برای مدت زمانهای: (الف) 20؛ (ب) 70؛ (ج) 130 و (د)190 دقیقه

در ادامه و با افزایش دمای عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی به $^{\circ}$ C مدر ادامه و با افزایش دمای عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی فریت و 775 همان طور که در شکل 5 مشاهده میشود، فازهای فریت و مارتنزیت به ترتیب با رنگهای سفید و قهوه ای آشکار سازی شده است. در شکل 5 (الف) برای نمونه های نگه داری شده برای زمان 20 دقیقه، مشاهده می شود که جوانه زنی و رشد شدید دانه های آستنیت در مدت زمانی کمتر از 20 دقیقه رخ داده است، به طوری که با افزایش زمان

نگهداری نمونهها، رشد آستنیت در فاز فریت تا زمان 130 دقیقه (شکل 5 (ج)) تقریبا کامل شده است. مشاهدات ریزساختاری نشان می دهد که در دمای $^{\circ}$ 775، تعادل فازی بین فریت و آستنیت در زمان کمتری در مقایسه با دماهای آنیل میان بحرانی 745 و $^{\circ}$ 700 ایجاد شده است (مقایسه تصویرهای ریزساختاری نشان داده شده در شکل های 3. 4 و 5).



شکل 5- تصاویر متالوگرافی از نمونههای آنیل میانبحرانی در دمای ℃ 775 برای مدت زمانهای: (الف) 20؛ (ب) 70؛ (ج) 130و (د)190 دقیقه

2-1-3. سختی سنجی و آنالیز فازی نمونه های آنیل میان-بحرانی

نتایج سختی سنجی و کسر حجمی آستنیت (مارتنزیت) ایجاد شده در نمونههای آنیل میان بحرانی همدما بر حسب زمان در جدول 3 گزارش شده است. نتایج سختی سنجی در دمای C^o 745 نشان میدهد به علت شکسته شدن لایههای سمنتیت و کروی شدن نسبی آنها قبل از تشکیل فاز آستنیت در، ابتدا سختی نمونه ها بطور ملایمی با افزایش زمان أنيل ميان بحراني تا 70 دقيقه به 217 HV_{20Kg} كاهش يافته است. با گذشت زمان آنیل میان بحرانی بهمدت 100 دقیقه و با پیشرفت تشکیل آستنیت (افزایش مقدار مارتنزیت)، سختی نمونهها به عدد 220 HV_{20Kg} افزایش یافت. با افزایش مضاعف زمان های نگه-داری در دمای C^oC 745 به 160و 190 دقیقه، سختی نمونهها به-ترتيب به 334 و 390 HV_{20Kg} افزايش يافت. افزايش دما از 745 به °C 760، موجب تشکیل کسرحجمی بیشتری از فاز آستنیت در زمانهای اولیه حرارتدهی شده است بطوریکه در نمونههای نگهداری شده در این دما به مدت 20 دقیقه، کسر حجمی مارتنزیت به 61٪ و عدد سختی به HV_{20Kg} افزایش یافته است. افزایش زمان نگه-داری آنیل همدما باعث ادامه رشد فاز آستنیت در زمینه فریت شده که منجر به افزایش کسرحجمی آستنیت (مارتنزیت) به مقدار 88٪ در ریزساختار نهایی و افزایش سختی میانگین HV_{20Kg} برای نمونههای نگهداری شده به مدت 190 دقیقه شده است.

کسرحجمی مارتنزیت ایجاد شده در نمونههای نگهداری شده در دمای آنیل میان بحرانی 0 775 نیز در مقایسه با نمونههای نگهداری شده در دمای 0 760 برای مدت زمانهای مشابه، افزایش قابل توجهی یافته است. بطوریکه برای نمونههای نگهداری شده در دمای 0 775 برای مدت زمان 20 دقیقه، کسرحجمی فاز آستنیت (مارتنزیت) 90% و سختی 842 HV20kg اندازهگیری شده است. با گذشت زمان تا 130 دقیقه برای نمونهها، کسر حجمی آستنیت به مقدار 98% افزایش یافت (جدول 3). در حالت کلی افزایش دما و زمان نگهداری در ناحیه میان بحرانی منجر به افزایش کسرحجمی مارتنزیت، کاهش میان بحرانی منجر به افزایش کسرحجمی مارتنزیت، کاهش میشود. این رفتار در تغییرات سختی با بررسیهای ریزساختاری در شکلهای 3، 4 و 5 در انطباق است.

نتایج ریزساختاری و سختیسنجی نشان میدهد دمای آنیل میان-بحرانی 2^o 775 به مدت 60 دقیقه را میتوان بهعنوان شرایط بهینه آنیل میان بحرانی به منظور انجام فرآیند عملیات حرارتی کوئنچ و پارتیشن بندی فولاد مورد پژوهش در نظر گرفت. در حالت کلی در ناحیه میان بحرانی، حضور فاز فریت در ساختار دوفازی فریتی – آستنیتی منجر به غنی سازی آستنیت از کربن و در نتیجه پایدارسازی نسبی فاز آستنیت در مقایسه با همین فولاد در شرایط آستنیته کامل از ناحیه تک فاز آستنیت می شود. با انجام عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی می توان به فاز آستنیت در فولاد کم کربن مورد پژوهش اجازه داد تا تحولات فازی بینیتی در آن انجام گردد (<u>27,28</u>).

775		760		745		دما (°C) زمان (دقیق <i>م)</i>
	كسرحجمى		کسر حجمی		کسر حجمی	
سختى	آستنيت	سختى	آستنيت	سختى	آستنيت	
(HV _{20Kg})	(مارتنزيت)	(HV_{20Kg})	(مارتنزيت)	(HV_{20Kg})	(مارتنزيت)	
	(%)		(%)		(%)	
695	90	602	75	223	-	20
725	94	615	81	217	6	70
740	96	630	83	220	12	100
752	98	655	84	235	22	130
750	98	668	86	334	42	160
746	98	673	88	390	53	190

جدول 3- تغییرات در سختی و میزان پیشرفت تشکیل اَستنیت (کسرحجمی مارتنزیت) بر حسب زمان برای نمونههای عملیات حرارتی اَنیل میانبحرانی در دماهای 745، 760 و C75°

به عبارت دیگر برای محاسبه میزان کربن محلول در آستنیت در ساختار دوفازی فریتی-آستنیتی توسعه یافته در طی آنیل میان بحرانی بهینه °C 775 و 60 دقیقه، میتوان از رابطه قانون اهرم استفاده نمود. با در نظر گرفتن مقدار 20020 به عنوان حداکثر مقدار حلالیت کربن در فریت بر اساس دیاگرام فازی تعادلی آهن-کربن و تشکیل فریت با کسر حجمی 10٪ در ریز ساختار (جدول 3)، رابطه زیر برقرار می شود:

$$\frac{C_{\gamma}-C_{0}}{C_{\gamma}-C_{\alpha}} = X_{\alpha} , (X_{\alpha} = 0.10, C_{\alpha} = 0.022, C_{0} = 0.53)$$
(1)

$$0.1 \times (C_{\gamma} - 0.022) = C_{\gamma} - 0.53 \rightarrow C_{\gamma} \approx \frac{0.53}{0.9} = 0.59$$

Q&P. بررسی ریزساختاری نمونههای P

Q&P. مشاهدات نوری ریزساختار نمونههای

تصاویر میکروسکوپ نوری از ریزساختار نمونههای Q&P شده از ناحیه میان بحرانی در حمام نمک مذاب با دماهای کوئنچ 350، 300 و C° 250 برای مدت زمان های پارتیشن بندی مختلف 2، 5، 30 و 60 دقیقه بهترتیب در شکلهای 6، 7 و 8 نشان داده شده است. قابل ذکر است که ریزساختار نمونه ها به روش متالو گرافی تک مرحله و با استفاده از محلول اچ لیپرا آشکارسازی شدند. با توجه به تصویر میکروسکوپ $^{
m oC}$ نوری در شکل 6 (الف) مربوط به نمونههای ${
m Q}$ ${
m Q}$ شده در دمای ${
m C}$ 350 به مدت زمان 2 دقيقه، ريزساختار عمدتاً از فاز مارتنزيت (نواحي قهوهای رنگ روشن) تشکیل شده است همچنین فریت مرز دانهای تشکیل شده در دمای میان بحرانی با رنگ سفید و مقدار اندکی بینیت به شکل تیغههای ظریفی به رنگ قهوه ای تیره قابل مشاهده است. با افزایش زمان پارتیشنبندی نمونهها از 2 تا 60 دقیقه، همان گونه که در تصاویر شکل 6 (الف) تا (د) مشاهده می شود، کسر حجمی فاز فریت تقريباً ثابت ولى مقدار فاز بينيت با قرار گرفتن در محدوده دمايي تشكيل بینیت در حال افزایش است. بطوریکه با گذشت زمان 30 دقیقه در تصوير متالوگرافی شکل 6 (ج) آشکار شده است، تقريباً تحول فازی بينيتي پايان يافته است و با افزايش زمان پارتيشن بندي تا 60 دقيقه

(شکل 6 (د))، تغییرات قابل توجهی در ریزساختار نمونهها ایجاد نشده است. بنابراین بررسیهای ریزساختاری نشاندهندهی سرعت بالای تشکیل ریزساختار دوفازی فریتی–بینیتی در دمای 2° 350 میباشد که در زمانهای کمتر از 30 دقیقه اتفاق افتاده است با افزایش زمان نگهداری، پارتیشنبندی مضاعف کربن از نواحی فریتی–بینیتی به فاز آستنیت مجاور انجام شده است. غنیسازی آستنیت از کربن می تواند موجب کاهش دمای M_s و پایداری مضاعف آستنیت در دمای پارتیشن-

با کاهش دمای حمام نمک پارتیشنبندی به Ω° 300 (شکل 7)، فاز بینیت در ریزساختار نمونهها تقریبا مشابه با ساختار نمونههای پارتیشن-بندی شده در دمای Ω° 350 تشکیل میشود. بطوریکه در ساختار و نواحی قهوهای تیره رنگ بینیت است. با توجه به شکل 7 (الف) ، فریت تشکیل شده از ناحیه میان بحرانی مشابه با ریزساختار نمونههای داصل از دمای پارتیشن بندی Ω° 350 است؛ اما بینیت کمتری در زمان 2 دقیقه تشکیل شده و نواحی زیادی از ریزساختار فاز مارتنزیت است. با توجه به شکل 7 (الف) تا (د)، با افزایش زمان پارتیشن بندی در دمای Ω° 300 تا مدت زمان 20 دقیقه، در مقایسه با زمان مشابه با دمای Ω° 300 تا مدت زمان 20 دقیقه، در مقایسه با زمان مشابه نماین 2 موجه به شکل 7 (الف) تا (د)، با افزایش زمان پارتیشن بندی نامان 2 دقیقه تشکیل شده و نواحی زیادی از ریزساختار فاز مارتنزیت نامان 2 دقیقه تشکیل شده و نواحی زیادی از ریزساختار فاز مارتنزیت نین با توجه به شکل 7 (الف) تا (د)، با افزایش زمان پارتیشن بندی نامان 2 مقایسه با زمان مشابه است. با توجه به شکل 7 (الف) تا دره با فزایش زمان پارتیشن بندی نامان دمای Ω° 300 تا مدت زمان 300 دقیقه، در مقایسه با زمان مشابه نامان در درای ماین در دمای Ω° 300 نسبت به دمای Ω° 300 نیزیت است. شروع و پایان سریع تشکیل بینیت در این دو دما نشان دهنده نزدیک بودن این دماها به محدوده در دمایی دماغه تشکیل نینیت است.

با کاهش دمای حمام نمک پارتیشن.بندی به زیر دمای M_s (284 $^{\circ}C)$ (مطابق با محاسبات ارائه شده در جدول 2) یعنی دمای C^oC، انتظار می رود ریز ساختار ایجاد شده در نمونه ها در مقایسه با دماهای پارتیشن -بندی بالای M_s (300 و ^C و 350) متفاوت باشد. مثال هایی از تصاویر میکروسکوپ نوری نمونههای پارتیشنبندی شده در دمای C° 250 در شكل 8 نشان داده شده است. در زمان 2 دقیقه، ریزساختار ایجاد شده کاملاً دوفازی فریتی– مارتنزیتی است که فریت مرزدانهای در زمينه مارتنزيتي با رنگ سفيد براق قابل مشاهده است (شكل 8 (الف)). برای زمان 5 دقیقه، بلورهای سوزنی شکل بسیار ظریف بینیت با رنگ قهوهای تیره در زمینه مارتنزیتی با رنگ قهوهای روشن قابل مشاهده است (شکل 8 (ب)). با گذشت زمان پارتیشن بندی در دمای ثابت C° 250، تشكيل فاز بينيت و كاهش اندازه بستههاي مارتنزيتي تا زمان 60 دقيقه، با توجه به شكلهاى 8 (ب) تا (د) ادامه يافته است. تشكيل M_s بینیت در دمای $^{\circ}\mathrm{C}$ نشان دهنده تغییرات قابل توجه در دمای $^{\circ}\mathrm{C}$ این فولاد در اثر آنیل میان بحرانی است. بنابراین، تشکیل فاز فریت با توجه به پیشبینیهای انجام شده موجب کاهش دمای Ms به زیر دمای °C و تشکیل بلورهای ظریف بینیت در این دما شده است.



شکل 6– تصاویر میکروسکوپ نوری نمونههای Q&P شده در دمای ℃ 350 برای زمانهای: (الف)2؛ (ب) 5؛ (ج) 30 و (د)60 دقیقه



شکل 7- تصاویر میکروسکوپ نوری نمونههای Q&P شده در دمای ℃ 300 برای زمانهای: (الف)2؛ (ب) 5؛ (ج) 30 و (د)60 دقیقه

)++	ىجله مواد نوين. 1402؛ 14 (52): 88–88



شکل 8- تصاویر میکروسکوپ نوری نمونههای Q&P شده در دمای ℃ 250 برای زمانهای: (الف)2؛ (ب) 5؛ (ج) 30 و (د)60 دقیقه

Q&P. مشاهدات الكتروني ريزساختار نمونههاي

مثالهایی منتخب از مشاهدات الکترونی ریزساختار نمونههای Q&P در شرایط عملیات حرارتی کوئنچ و پارتیشنبندی شده در شرایط هم دماهای 2° 300 برای مدت زمانهای 5 و 60 دقیقه و همچنین 20°35 برای مدت زمانهای 5 و 60 دقیقه با هدف مقایسه و بررسی جزییات بیشتر ریزساختاری در شکل 9 نشان داده شده است. برای نمونههای کوئنچ شده در حمام نمک مذاب با دماهای 300 و 20°35 برای مدت زمانهای پارتیشنبندی 5 و 30 دقیقه، دانههای فریت با رنگ تیره در زمینه خاکستری رنگ روشن مارتنزیت همراه با فریت با رنگ تیره در زمینه خاکستری رنگ روشن مارتنزیت همراه با ردپایی از تشکیل بلورهای ظریف بینیت قابل مشاهده است. با توجه به شکلهای 9 (الف) و (ج)، مقادیر کمی بلورهای ظریف بینیت در زمینه آستنیتی

(مارتنزیتی) در مدت زمان 5 دقیقه در دماهای 300 و 2° 350 تشکیل شدهاند. با افزایش زمان پارتیشن بندی همدما در دماهای فوق، رشد بلورهای بینیت در آستنیت (مارتنزیت) موجب تشکیل ریز ساختار دوفازی فریتی-بینیتی در مدت زمان 30 دقیقه گردیده است (شکلهای 9 (ب) و (د)). همچنین در دماهای پارتیشن بندی 300 و 20 350، بسته های مارتنزیت بلوکی شکل بسیار کوچک در زمینه بینیتی مشاهده می گردد؛ که بیانگر تشکیل ریز ساختارهای چندفازی حاوی مخلوطی از میکروفازهای فریت-بینیت-مارتنزیت است. انتظار می رود به بهینه سازی خواص مکانیکی نمونه ها گردد. حضور فازهای نرم و سخت در کنار یکدیگر که می توان ترکیبی از خواص آن ها از به بهبود خواص مکانیکی گردد (<u>15</u>).



شکل 9- تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدان FE-SEM از نمونههای کوئنچ و پارتیشنبندی شده در شرایط همدما ℃ 300 برای مدت زمانهای: (الف) 5 دقیقه و (ب) 60 دقیقه و ℃ 350 برای مدت زمانهای: (ج) 5 دقیقه و (د) 60 دقیقه

Q&P. بررسی خواص مکانیکی نمونههای

Q&P. سختى سنجى نمونه هاى P

منحنیهای تغییرات سختی نمونههای Q&P گزارش شده در شکل 10 بیانگر تغییرات سختی بر حسب زمان پارتیشنبندی برای سه دمای 250، 300 و Σ° 350 است روند کاهش سختی نمونهها در دماهای مورد نظر در مدت زمان 2 دقیقه ناشی از تشکیل فاز نرم بینیت در مقایسه با فاز سخت مارتنزیت است. لازم به ذکر است سختی نمونههای مستقیما سرد شده در آب از دمای میان بحرانی Σ° 775 برابر با 690 HV_{20Kg}

افزایش زمان پارتیشنبندی در دمای $^{\circ}$ 350 منجر به تشکیل کسر بیشتری از فاز بینیت و کاهش کسر فازی آستنیت (ظریف شدن بسته-430 مارتنزیت) در ریزساختار شده که در نتیجه سختی نمونهها از 430 به مار تنزیت) در ریزساختار شده که در نتیجه سختی نمونهها از 430 دمای $^{\circ}$ 320 HV_{20Kg} کاهش یافته است. تشکیل مضاعف فاز بینیت در سایر دماها شده است. کاهش شدیدتری در سختی نمونهها نسبت به سایر دماها شده است. کاهش دمای پارتیشنبندی از $^{\circ}$ 300 به $^{\circ}$ 300° باعث کند شدن تحول بینیتی و در نتیجه خشن تر شدن بستههای مارتنزیتی می گردد (شکل 9) بطوریکه سختی بالاتری نسبت به دمای $^{\circ}$ 350 در نمونههای پارتیشنبندی شده با زمان مشابه ایجاد گردیده است. کاهش سختی با گذشت زمان ناشی از کاهش کمر حجمی مارتنزیت و رشد فاز بینیت در ریزساختار نمونهها است. با کاهش دمای حمام نمک مذاب پارتیشنبندی به $^{\circ}$ 200 و نزدیک شدن به دمای s ، تأخیر قابل توجهی در رشد بینیت اتفاق افتاده است. بطوریکه منجر به روند کاهشی ملایمی در سختی نمونهها شده است.



شکل 10- منحنیهای تغییرات سختی نمونههای Q&P بر حسب زمان پارتیشنبندی در دماهای 250، 300 و ℃ 350

Q&P. بررسی رفتار کششی نمونههای

بهمنظور بررسى تأثير ريزساختار بر خواص مكانيكي نمونههاي عمليات حرارتی Q&P، نمونه های منتخب تحت آزمون کشش قرار گرفتند. منحنیهای تنش-کرنش حقیقی مربوط به نمونههای Q&P تهیه شده در دماهای پارتیشن بندی 300 و C° 350 به مدت زمان های 5 و 30 دقیقه در شکل 11 نشان داده شده است. منحنی های تنش کرنش نشان میدهند، بالاترین میزان استحکام کششی برای نمونههای مربوط به دمای ^oC 300 با مدت زمان 5 دقیقه حاصل شده است بطوریکه فرمپذیری نمونهها کاهش یافته و موجب شکست ترد در این شرایط عملیات حرارتی Q&P شده است. با افزایش زمان نگهداری در دمای شكل شكر مى بينيت (شكل °C مى $^{\circ}$ 00 م $^{\circ}$ 10 م $^{\circ}$ 7)، ازدیاد طول بطور قابل توجهی بهبود یافته و استحکام کششی روند کاهش ملایمی از خود نشان داده است. نمونههای پارتیشن بندی شده در دمای C^oC که مدت زمان 5 دقیقه نسبت به نمونههای با زمان مشابه گزارش شده در دمای ^oC 300، از استحکام تسلیم کمتر و ازدیاد طول بیشتری برخوردار است. این تغییرات در خواص مکانیکی ارتباط مستقیمی با ریزساختار حاصل از فرآیندهای عملیات حرارتی دارد . همان طور که بررسی های ریز ساختاری در شکل های 6 و 7 نشان داد، با افزایش زمان دمای پارتیشنیندی، محتوای مارتنزیت کاهش و بینیت افزایش می یابد که در انطباق با رفتار کششی نمونهها است. از همچنین افزایش زمان پارتیشن بندی در این دما منجر به کاهش ملایمی در استحکام کششی و افزایش شدید ازدیاد طول به 16٪ در زمان نگه-دارى 30 دقيقه شده است. بررسى نمودارها نشان مىدهد، رفتار تسليم پیوسته در تمام نمونههای Q&P رخ داده است این رفتار کششی پیوسته ناشی از تولید و حضور چگالی بالایی از نابجاییهای متحرک در فاز فریت است که این نابجاییهای متحرک در اثر استحاله برشی تحول بينيتى

در نواحی فریت مجاور ایجاد شده و موجب رفتار تسلیم پیوسته در نموندهای Q&P می شود (<u>10,29</u>).

بهمنظور مقایسه بیشتر خواص کششی نمونههای Q&P جزییات، نتایج خواص کششی حاصل از منحنیهای تنش-کرنش مهندسی گزارش شده در شکل 10 در جدول 5 مرتب شده است. نمونههای Q&P با استحکام کششی بیش از Q&P در محدودهى استاندارد خواص مكانيكي نسل سوم فولادهاى استحكام بالای پیشرفته قرار می گیرند (<u>10,11,30</u>). با توجه به نتایج گزارش شده در جدول 5، با افزایش زمان پارتیشن بندی نمونه ها از 5 دقیقه به 30 دقیقه در دماهای 300 و C° 350، استحکام کششی بهترتیب از 1902 به 1629 و از 1494 به MPa 1350 كاهش يافته است؛ در مقابل، ازدیاد طول کلی این نمونهها بطور قابل توجهی بهترتیب از 4 به 7/6 ٪ و از 12/8 به 16٪ افزایش یافته است. همان طور که در بررسیهای ریزساختاری نشان داده شده، ریزساختار نمونهها پس از 5 دقیقه پارتیشن بندی شامل فازهای فریت، بینیت و کسر قابل توجهی مارتنزیت است (مقایسه شکلهای 6، 7 و 9). حال آنکه با افزایش زمان پارتیشن بندی به 30 دقیقه کسر فاز بینیت افزایش و کسر فاز مارتنزیت کاهش می یابد (شکلهای 6 و 7). افزایش طول ناشی از افزایش زمان پارتیشن بندی را می توان به تشکیل مضاعف بلورهای ظریف بینیت و کاهش کسر حجمی مارتنزیت (ظریف تر شدن بسته های مارتنزیت) در ریزساختار نمونهها نسبت داد (<u>31,32</u>). نتایج فوق نشان میدهد خواص مکانیکی بهینه در نمونههای Q&P شده در شرایط پارتیشن بندی [©] 350 به مدت 30 دقیقه که ریزساختار نمونهها حاوی مخلوطی از میکروفازهای فریت-بینیت-مارتنزیت است، حاصل شده است.



شکل 10- منحنیهای تنش- کرنش حقیقی نمونههای Q&P شده در دماهای 300 و ℃ 350 برای زمانهای 5 و 30 دقیقه

نمونه Q&P	استحکام تسلیم (YS) MPa	استحکام کششی (TS) MPa	ازدیاد طول یکنواخت (UE%)	ازدیاد طول کلی (TE%)	TS * UE (GPa)
دقيقه C-5° 300	1486	1902	4	4	7/61
دقیقه ℃ 300 °C –30	1378	1629	6/4	7/6	12/38
دقيقه 5–℃ 350 °C	1098	1494	11/6	12/8	19/12
دقيقه 350 °C–30	1035	1350	13/6	16	21/60

جدول 5- مقایسه خواص کششی نمونههای Q&P

نتيجه گيرى

در این پژوهش، تأثیر عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی بر ریزساختار و خواص مکانیکی فولاد DIN1.5025 در شرایط کوئنچ و پارتیشن بندی (Q&P) بررسی شد. نتایج به دست آمده عبارتند از:

 افزایش دما و زمان آنیل همدما در ناحیه میان بحرانی منجر به افزایش کسر حجمی آستنیت تا تعادل فازی آن با فریت شد با کاهش دمای آنیل همدما از 2° 745 به 2° 775 زمان تعادل فازی فریت-آستنیت از 190 دقیقه به 130 دقیقه کاهش یافته است.

- با انجام عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی در دماهای 745، 760 و C° 775، حداکثر سختی نمونهها بهترتیب در مدت زمان های 190، 190 و 130 دقیقه تحقق یافته است و مقادیر برابر با HV_{20KB} و 752 است.
- 8. تشکیل فاز فریت در ریزساختار دو فازی فریت-آستنیت طی آنیل میان بحرانی موجب غنی سازی آستنیت و در نتیجه کاهش دمای Ms در نتیجه افزایش گسترده دمایی تحول بینیتی شده است. دمای Ms فولاد موردنظر از 2° 284 برای شرایط آستنیته کردن کامل از ناحیه تک فاز آستنیت به دمای کم تر از 2° 250 برای شرایط آنیل میان بحرانی کاهش یافته است.
- 4. در شرایط پارتیشنبندی بهینه (C^o 350، 30 دقیقه)، با توجه به قرار گرفتن نمونهها در دماهای بالاتر از دمای Ms، با افزایش زمان پارتیشنبندی تا زمان 30 دقیقه، سختی نمونهها روند کاهشی ملایمی از خود نشان داد. کاهش سختی ناشی از افزایش زمان پارتیشنبندی کربن بین بینیت-آستنیت و در نتیجه جوانهزنی و رشد بلورهای ظریف بینیت است.
- 5. رفتار تسلیم پیوسته در تمام نمونههای Q&P مشاهده شده است تسلیم پیوسته ناشی از حضور چگالی بالای نابجاییهای متحرک ایجاد شده در فاز نرم فریت در اثر تحول برشی بینیتی و استحکام کششی بالای آنها ناشی از مخلوطی از نواحی سخت بینیت و مارتنزیت در ریزساختار نمونهها است.

- عملیات حرارتی آنیل میان بحرانی و کوئنچ و پارتیشن بندی سبب حصول ریز ساختارهای چندفازی حاوی مخلوطی از میکروفازهای فریت، بینیت، مارتنزیت شده است.
- خواص کششی بهینه (حاصلضرب ازدیاد طول کلی در استحکام کششی نهایی: 21/6 GPa) برای نمونههای پارتیشن بندی شده در دمای C^o 350 به مدت زمان 30 دقیقه ایجاد شده است که ریز ساختار چند فازی آن ها حاوی مخلوطی از 10% فریت، 90% بینیت و در صورت امکان مارتنزیت است (نتایج تصاویر میکروسکوپ نوری).

ملاحظات اخلاقی پیروی از اصول اخلاق پژوهش

همکاری مشارکتکنندگان در تحقیق حاضر به صورت داوطلبانه و با رضایت آنان بوده است.

> **حامی مالی** هزینه تحقیق حاضر توسط نویسندگان مقاله تامین شده است.

مشاركت نويسندگان

انجام آزمایش ها: سهیل افخمی؛ تحلیل دادهها و نتایج: شیما پشنگه، سید صادق قاسمی بنادکوکی، نگارش نهایی: شیما پشنگه، سید صادق قاسمی بنادکوکی.

تعارض منافع

بنابر اظهار نویسندگان، مقاله حاضر فاقد هرگونه تعارض منافع بوده است.

References

1.Heimbuch R. An overview of the auto/steel partnership and research needs. In: Advanced high-strength steels: fundamental research issues workshop, Arlington, Virginia. 2006.

2.Maresca F, Polatidis E, Šmíd M, Van Swygenhoven H, Curtin WA. Measurement and prediction of the transformation strain that controls ductility and toughness in advanced steels. Acta Mater. 2020;200:246–55. Available from: https://doi.org/10.1016/j.actamat.2020.08.028

3.Bouaziz O, Zurob H, Huang M. Driving force and logic of development of advanced high strength steels for automotive applications. steel Res Int. 2013;84(10):937–47.

4.Christian Lesch Norbert Kwiaton FBK. Advanced High Strength Steels (AHSS) for Automotive Applications − Tailored Properties by Smart Microstructural Adjustments. Steel Res Int. 2017;88(10).

5.Czerwinski F. Current trends in automotive lightweighting strategies and materials. Materials (Basel). 2021;14(21).

6.Tsipouridis P. Mechanical properties of dualphase steels. Technische Universit

7.Tisza M. Three Generations of Advanced High Strength Steels in the Automotive Industry. In: Jármai K, Voith K, editors. Vehicle and Automotive Engineering 3. Singapore: Springer Singapore; 2021. p. 81–94.

8.Nayak SS, Anumolu R, Misra RDK, Kim KH, Lee DL. Microstructure – hardness relationship in quenched and partitioned

medium-carbon and high-carbon steels containing silicon. 2008;498:442–56.

9.De Moor E, Speer JG. Bainitic and quenching and partitioning steels. Automotive Steels: Design, Metallurgy, Processing and Applications. Elsevier Ltd; 2016. 289-316 p. Available from: http://dx.doi.org/10.1016/B978-0-08-100638-2.00010-9

10.Pashangeh S, Banadkouki SSG, Somani MC. Abnormal mechanical response in a silicon bearing medium carbon low alloy steel following quenching and bainitic holding versus quenching and partitioning treatment. J Mater Res Technol. 2020;9(3):5007–23. Available from: https://www.sciencedirect.com/science/article/ pii/S2238785419320095

11.Soleimani M, Kalhor A, Mirzadeh H. Transformation-induced plasticity (TRIP) in advanced steels: A review. Vol. 795, Materials Science and Engineering A. Elsevier B.V.; 2020. 140023 p. Available from: https://doi.org/10.1016/j.msea.2020.140023

12.Avishan B. Transformation induced plasticity effect under tensile and compression stresses in nanostructured bainite. Mater Sci Eng A. 2018;729:362–9. Available from: https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0921509318307548

13. پشنگه ش, کریمی زارچی ح, قاسمی بنادکو کی سص. بررسی رفتار مکانیکی غیرمتعارف فولاد کم آلیاژ فنر حاوی wt Si7/1% wt %
5/0 - -2در شرایط سه فازی بینیتی – مارتنزیتی – آستنیت باقیمانده.
مهندسی متالورژی و مواد .52–137:(2):31(2)
Available from: https://jmme.um.ac.ir/article_33613.html

14.Franceschi M, Pezzato L, Gennari C, Fabrizi A, Polyakova M, Konstantinov D, et al. Effect of intercritical annealing and austempering on the microstructure and mechanical properties of

a high silicon manganese steel. Metals (Basel). 2020;10(11):1–19.

15.Pashangeh S, Somani M, Sadegh S, Banadkouki G. Structure-Property Correlations of a Medium C Steel Following Quenching and Isothermal Holding above and below the M s Temperature. 2021;61(1):1–10.

16.Yan S, Liu X, Liu WJ, Liang T, Zhang B, Liu L. Materials Science & Engineering A Comparative study on microstructure and mechanical properties of a C-Mn- Si steel treated by quenching and partitioning (Q & P) processes after a full and intercritical austenitization. Mater Sci Eng A. 2017;684(October 2016):261–9. Available from:

http://dx.doi.org/10.1016/j.msea.2016.12.026

17. پشنگه ش, قاسمی بنادکوکی سص. اصلاح شگرف خواص کششی IN 1.5025 یک فولاد کم آلیاژ سیلیسیم متوسط DIN 1.5025 در شرایط عملیات حرارتی کوئنچ و پارتیشن.بندی تک مرحله ای در مقایسه با شرایط کاملا مارتنزیتی. فصلنامه علمی – پژوهشی مواد نوین .
 2020;11(40):59–74. Available from: https://jnm.marvdasht.iau.ir/article_4319.html

18.Kong H, Chao Q, Cai MH, Pavlina EJ, Rolfe B, Hodgson PD, et al. One-step quenching and partitioning treatment of a commercial low silicon boron steel Materials Science & Engineering A One-step quenching and partitioning treatment of a commercial low silicon boron steel. Mater Sci Eng A. 2017;707(December):538–47. Available from: http://dx.doi.org/10.1016/j.msea.2017.09.038

19.Xia S, Zhang F, Yang Z. Materials Science & Engineering A Microstructure and mechanical properties of 18Mn3Si2CrMo steel subjected to austempering at di ff erent temperatures below M s. Mater Sci Eng A [Internet]. 2018;724(March):103–11. Available from:

https://doi.org/10.1016/j.msea.2018.03.067

20.Speich GR, Szirmae A, Richards MJ. Formation of austenite from ferrite and ferritecarbide aggregates. TRANS MET SOC AIME. 1969;245(5):1063–74.

21.Md Arif S, Ghorai S, Nandan Bar H, Mandal D. Effect of quenching and partitioning time on microstructure and mechanical properties of low carbon micro-alloyed steel. Mater Today Proc. 2022;66:3865–9. Available from: https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S2214785322043309

22.Wang H, Cao L, Li Y, Schneider M, Detemple E, Eggeler G. Effect of cooling rate on the microstructure and mechanical properties of a low-carbon low-alloyed steel. J Mater Sci. 2021;56(18):11098–113. Available from: https://doi.org/10.1007/s10853-021-05974-3

23.Trzaska J, Jagiełło A St., Dobrzański LA. The calculation of CCT diagrams for engineering steels. Arch Mater Sci Eng. 2009;39:13–20.

24.Standard Guide for Preparation of Metallographic Specimens. Am Soc Test Mater. 2001;3(July).

25.Garcia CI, Deardo AJ. Formation of austenite in 1.5 pct Mn steels. Metall Trans A [Internet]. 1981;12(3):521–30. Available from: https://doi.org/10.1007/BF02648551

26.Speich GR, Demarest VA, Miller RL. Formation of austenite during intercritical annealing of dual-phase steels. Metall Mater Trans A. 1981;12(8):1419–28.

27.Fonstein N. Advanced high strength sheet steels: physical metallurgy, design, processing, and properties. Springer; 2015.

28.Ghatei Kalashami A, Kermanpur A, Najafizadeh A, Mazaheri Y. The Effect of Intercritical Annealing Time on the Microstructures and Mechanical Properties of an Ultrafine Grained Dual Phase Steel Containing Niobium. Int J Iron Steel Soc Iran. 2015;11(1):7–11. Available from: https://journal.issiran.com/article_12093.html

29.Byun TS, Kim IS. Tensile properties and inhomogeneous deformation of ferritemartensite dual-phase steels. J Mater Sci. 1993;28(11):2923–32.

30.Singh AK, Chouhan DK, Bhattacharya B, Biswas S. High strength-ductility combination by quenching and partitioning of a low carbon microalloyed dual-phase steel. Mater Sci Eng A. 2023;870(February):144854. Available from:

https://doi.org/10.1016/j.msea.2023.144854

31.Guo H, Gao G, Gui X, Misra RDK, Bai B. Materials Science & Engineering A Structureproperty relation in a quenched-partitioned low alloy steel involving bainite transformation. Mater Sci Eng A [Internet]. 2016;667:224–31. Available from: http://dx.doi.org/10.1016/j.msea.2016.05.004

32.De Diego-Calder n I, Santofimia MJ, Molina-Aldareguia JM, Moncl MA, Sabirov I. Deformation behavior of a high strength multiphase steel at macro-and microscales. Mater Sci Eng A. 2014;611:201–11.