

به نام خدا



مرکز دانلود رایگان  
مهندسی متالورژی و مواد

[www.Iran-mavad.com](http://www.Iran-mavad.com)



# استحاله مارتنزیتی

علی فرزانه دخت نمینی  
حسین هندویی

1

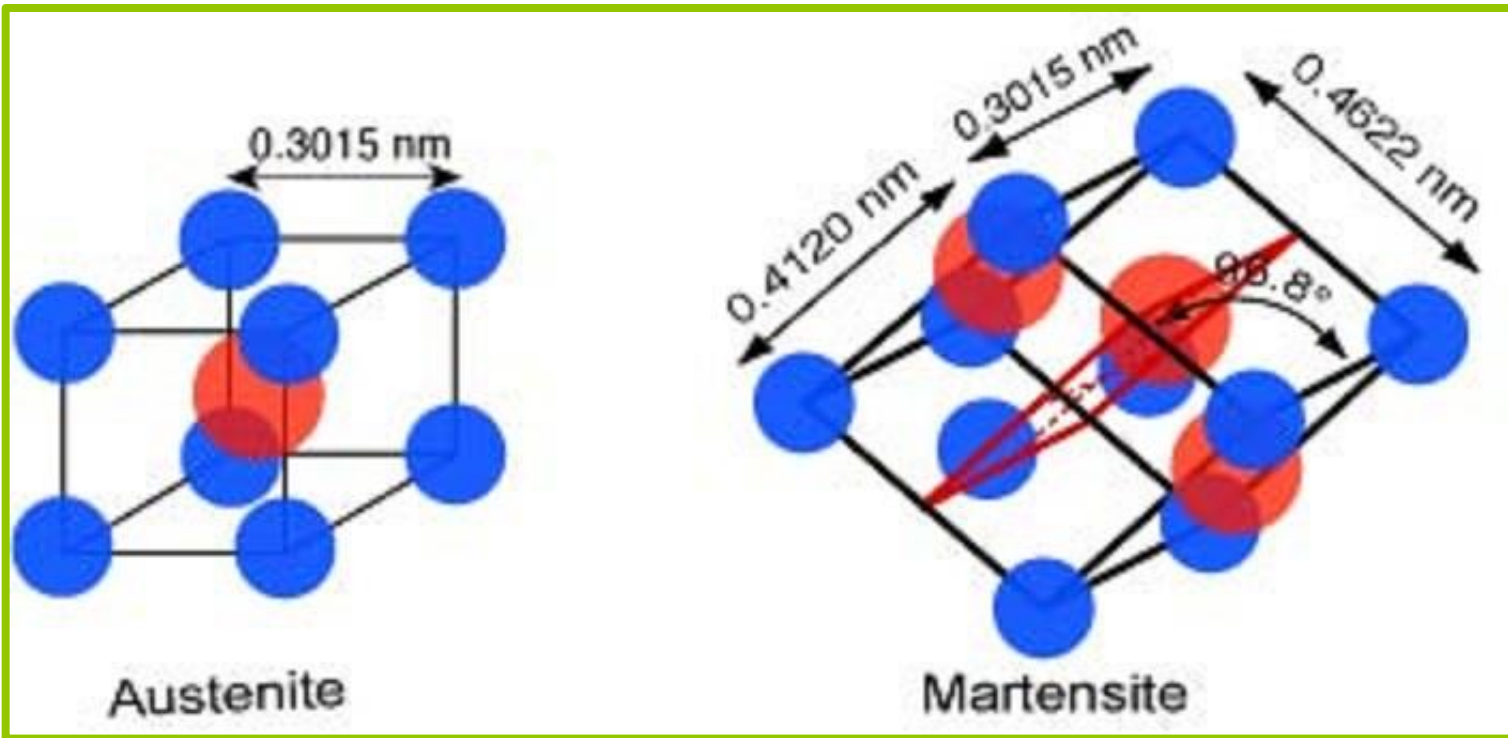


# فهرست

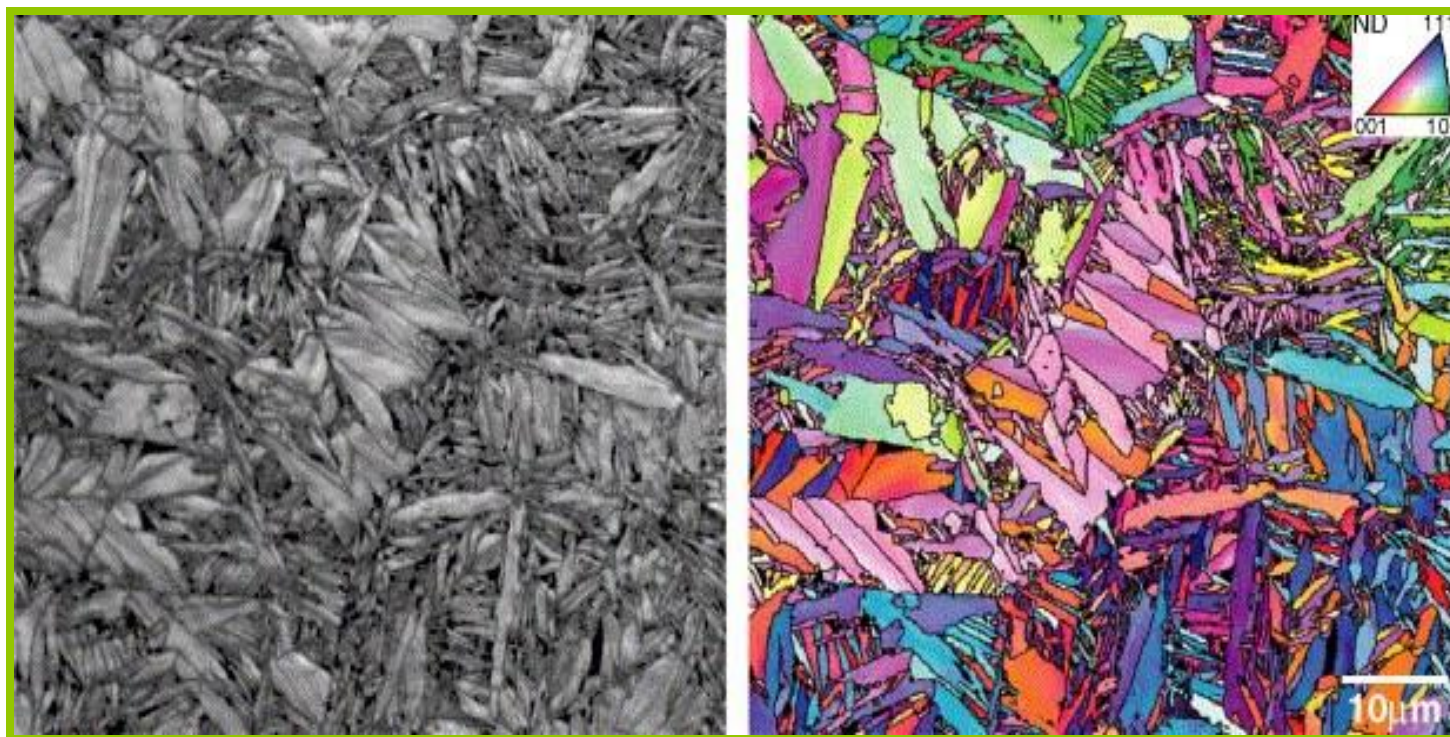
- مقدمه
- مارتنزیت و دگرگونی مارتنزیتی
- سینتیک تشکیل مارتنزیت
- دمای شروع استحاله مارتنزیتی  $M_S$  و خاتمه استحاله مارتنزیتی  $M_F$
- بلور شناسی دگرگونی مارتنزیتی
- اشکال مختلف مارتنزیت در فولادها
- نتیجه گیری
- منابع

## مقدمه

- دگرگونی مارتنزیتی در دمایی به مراتب پائینتر از دمای تشکیل پرلایت انجام می شود و نفوذ در آن نقشی ندارد.
- دگرگونی مارتنزیتی بدون نفوذ یا جابجایی انفرادی اتمها بوده و نیازی به فعالیت حرارتی ندارد.
- این دگرگونی از نوع برشی بوده و به کمک جابجایی گروهی اتمها انجام می شود.
- تشکیل مارتنزیت، مستلزم سریع سرد کردن است و دگرگونی نفوذی را شامل نمی شود.
- البته شرایط دقیق سرد کردن در یک فولاد مشخص، منجر به تشکیل مارتنزیت می شود که به درصد کربن، عناصر آلیاژی و اندازه دانه های آستنیت دارد.



شکل ۱



شکل ۲

# مارتنزیت و دگرگونی مارتنزیتی

○ واژه مارتنزیت که برای مدت‌ها فقط به ساختار سخت حاصل از سریع سرد کردن فولادهای کربنی اطلاق می‌شد و برای قدردانی از دانشمند معروف متالورژ آلمانی به نام مارتنز است.

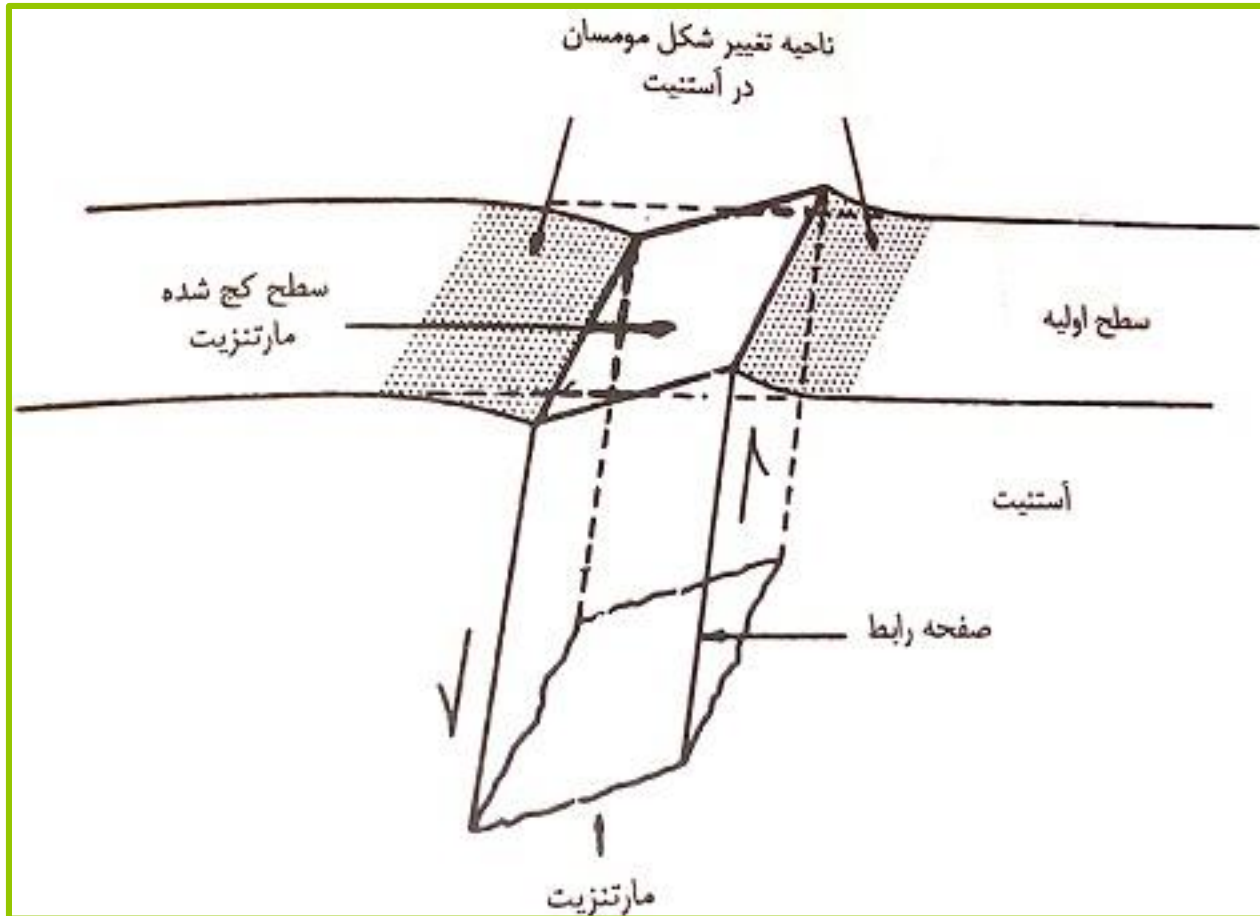
○ در آلیاژهای آهن – کربن و فولادها، مارتنزیت از سرد کردن سریع آستنیت بوجود می‌آید. از آنجایی که دگرگونی آستنیت به مارتنزیت بدون نفوذ انجام می‌شود، بستگی به ترکیب شیمیایی آلیاژ تا ۰.۲٪ کربن، مارتنزیت دقیقاً همان ترکیب شیمیایی آستنیت اولیه را دارد.

○ بر خلاف تشکیل پرلیت، اتمهای کربن بین دو فاز فریت و سمنتیت توزیع نخواهد شد، بلکه در فضاها ۸ وجهی شبکه ی bcc محبوس شده و فاز جدید مارتنزیت را بوجود می‌آورد. با تشکیل مارتنزیت، کربن محلول در شبکه ی bcc به مقدار زیادی افزایش می‌یابد و افزایش درصد کربن محلول در شبکه جاهای خالی بیشتری از شبکه توسط کربن اشغال می‌شود، در نتیجه شبکه ی بلوری از bcc به bct میل می‌کند.



## مارتنزیت و دگرگونی مارتنزیتی – ادامه

- از آنجاییکه در تشکیل مارتنزیت نفوذ نقشی ندارد، مارتنزیت فازی ناپایدار است. اگر مارتنزیت تا دمایی حرارت داده شود که اتمهای کربن قدرت تحرک کافی جهت نفوذ پیدا کنند، از فضاهاى خالی ۸ وجهی خارج شده و تشکیل سمنتیت می دهد. در نتیجه شبکه بلوری مارتنزیت از حالت مکعب مستطیلی خارج شده و فازهای تعادلی موجود در نمودار تعادلی آهن-کربن یعنی سمنتیت و فریت بوجود می آید (تمپر کردن).
- همانطور که در شکل ۱ نشان می دهد، تشکیل مارتنزیت همواره همراه با مقدار قابل ملاحظه ای تغییر شکل مومسان در فاز آستنیت مادر است. تنش یا نیروی عکس العمل حاصل از تغییر شکل مومسان آستنیت بر روی بلور مارتنزیت، رشد بلور مارتنزیتی را محدود کرده و ادامه ی دگرگونی فقط با جوانه زنی بلورهای جدید مارتنزیت امکان پذیر است.
- صفحاتی از بلورهای آستنیت که بلورهای مارتنزیتی ترجیحاً بر روی آنها تشکیل می شود به صفحات رابط موسومند.
- اگر فاز آستنیت نتواند تغییر شکلهای مومسان حاصل از برشهای مارتنزیت را تحمل کند در فصل مشترک مارتنزیت - آستنیت مادر جدایش یا ترک خوردگی ایجاد می گردد.

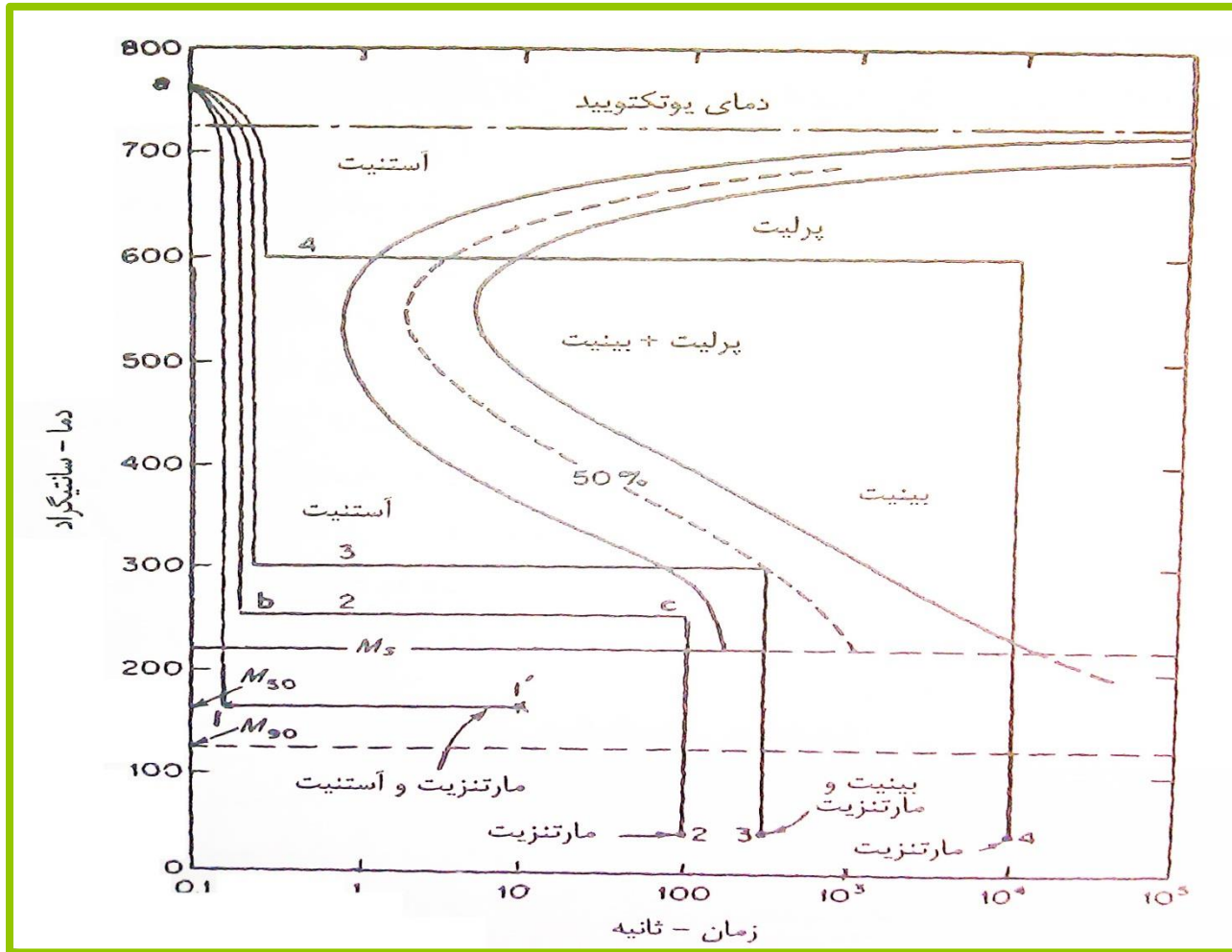


شکل ۳: شمایی از برش و کج شدن سطح، ناشی از تشکیل یک تیغه مارتنزیت

# سینتیک تشکیل مارتنزیت

○ در بیشتر فولادها تشکیل مارتنزیت از آستنیت در ضمن کاهش دما به طور پیوسته انجام می شود. این نوع دگرگونیها که احتیاج به فعالیت حرارتی و جابجایی انفرادی اتمها ندارد به دگرگونی اترمال موسومند.

● مثال: اگر آستنیت در دمای ثابت در زیر خط  $A1$  نگهداری شود، پرلیت بطور پیوسته و به صورت تابعی از زمان تشکیل می شود، از طرف دیگر در صد مارتنزیت تشکیل شده تابعی از مقدار تحت تبرید آستنیت نسبت به خط  $A1$  است.



شکل ۴: مسیرهای اختیاری بر روی نمودار دگرگونی همدمای

# دمای شروع استحاله مارتنزیتی $M_S$ و خاتمه استحاله مارتنزیتی $M_F$

- دمایی که در یک آلیاژ، دگرگونی آستنیت به مارتنزیت شروع می شود را دمای شروع مارتنزیت نامیده و آنرا با  $M_S$  نشان می دهند. در حقیقت  $M_S$ ، منعکس کننده مقدار نیروی محرکه ترمودینامیکی لازم برای شروع دگرگونی برشی آستنیت به مارتنزیت است.
- کربن موجود به صورت محلول جامد استحکام یا مقاومت برشی آستنیت را افزایش داده و با افزایش کربن نیروی محرکه بیشتری جهت لغزش برای تشکیل مارتنزیت لازم است این نیروی محرکه بیشتر ، با سرد کردن فولادها تا دمای پایینتر و یا عبارت دیگر تحت تبرید بیشتر (  $M_S$  کمتر) بدست می آید.
- دمای پایان تشکیل مارتنزیت  $M_F$  است که تابعی از درصد کربن آلیاژ است.
- عناصر آلیاژی بر روی دمای  $M_S$  فولادها اثر می گذارد. بطور کلی تمام عناصر آلیاژی بجز کبالت ، دمای  $M_S$  را کاهش می دهند.
- با داشتن  $M_S$  یک فولاد، مقدار مارتنزیت تشکیل شده در دگرگونی اترمال که فقط تابعی از میزان تحت تبرید در زیر دمای  $M_S$  است را می توان مشخص کرد.

$$f = 1 - 6.96 \times 10^{-15} (455 - \Delta T)^{5.32}$$

✓ برای فولادهای کربنی ساده با ۱.۱ درصد کربن

$$f = 1 - \exp[-(1.1 \times 10^{-2} \Delta T)]$$

✓ برای آلیاژهای آهن-کربن شامل ۳۷.۰ تا ۱.۱ درصد کربن

❖  $F$  = تابع حجمی مارتنزیت

❖  $\Delta T$  = مقدار تحت تبرید

# بلور شناسی دگرگونی مارتنزیتی

○ مکانیزم برشی دگرگونی مارتنزیت مستلزم ارتباط تنگاتنگ و خوب بلوری بین فاز آستنیت مادر و فازهای محصول است. در آلیاژهای آهنی، دو پارامتر مهم این ارتباط بلوری متقابل بین آستنیت و مارتنزیت را بیان می کند:

1. ارتباط بین جهتها در شبکه های بلوری آستنیت مادر و محصول مارتنزیت
2. صفحه رابط

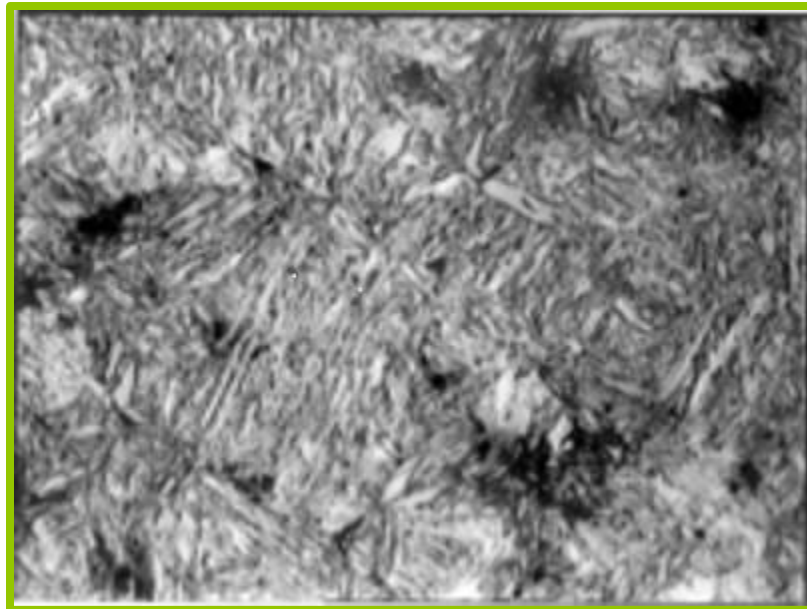
# اشکال مختلف مارتنزیت در فولادها

1. مارتنزیت بشقابی
2. مارتنزیت لایه ای
3. مارتنزیت مختلط (ترکیبی از مارتنزیت بشقابی و لایه ای)



# مارتنزیت بشقابی

- مارتنزیت بشقابی شکل در فولادهای پر کربن ( بیش از ۱٪ ) و همچنین آلیاژهای آهنی (به عنوان مثال، Fe-33.5%Ni) بوجود می آید. میکروساختار یاد شده از تیغه های درشت و سوزنی شکل مارتنزیتی که توسط مقدار زیادی آستنیت باقیمانده احاطه شده است.



شکل ۵: مارتنزیت بشقابی، آلیاژ Fe-1.22C

# مارتنزیت لایه ای

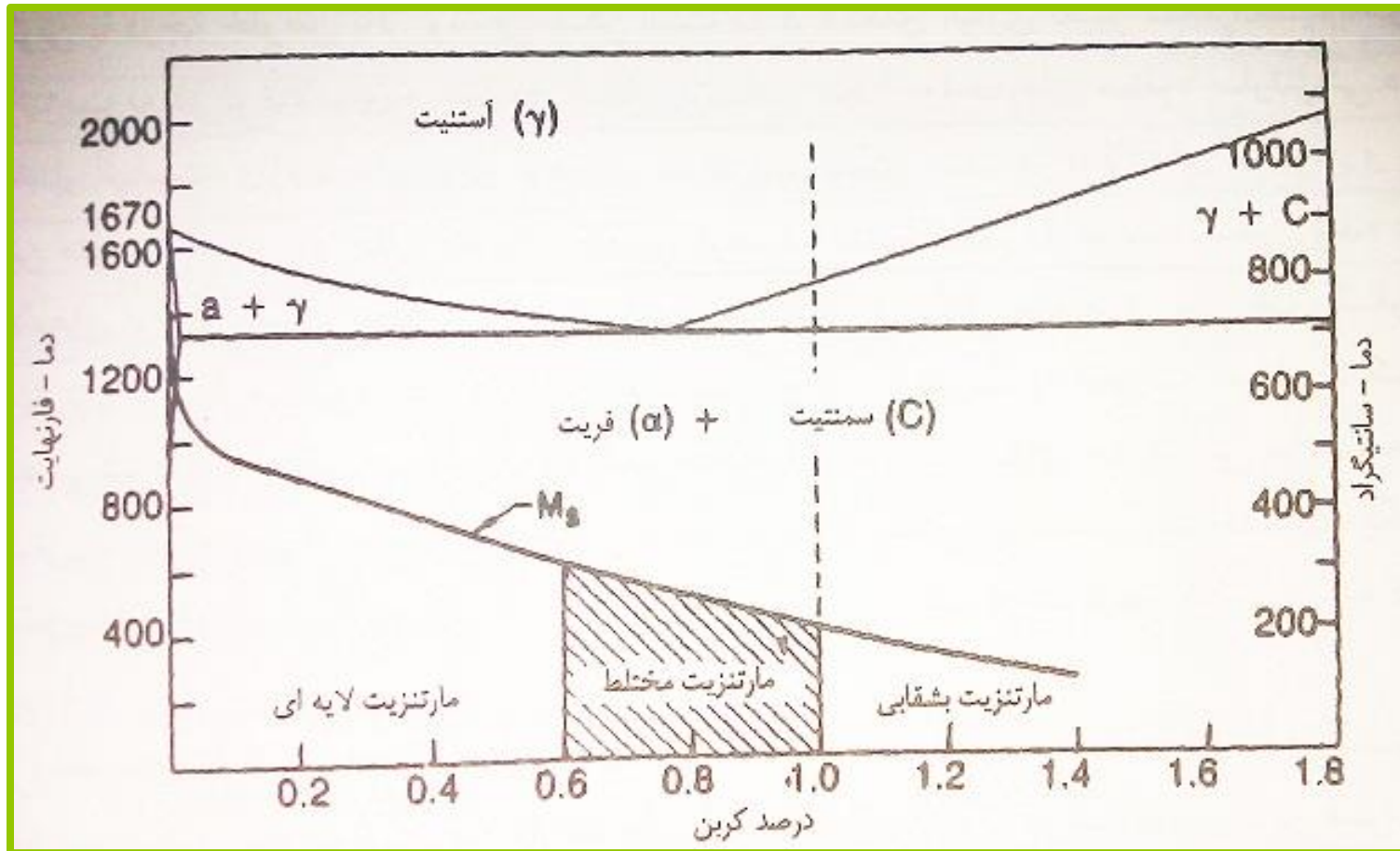
- یکی از مشخصه های مهم میکروساختار مارتنزیت لایه ای شکل، موازی قرار گرفتن تعداد زیادی لایه مارتنزیتی در نواحی وسیعی از دانه های آستنیت اولیه است (درصد کربن زیر ۰.۶٪).



شکل ۶: مارتنزیت لایه ای، Fe-0.6C

# مارتنزیت مختلط

- در آلیاژهای آهن – کربن با ۰.۶ تا ۱ درصد کربن، هر دو نوع مارتنزیت لایه ای و بشقابی در جوار یکدیگر بوجود می آیند. در گستره فوق، با افزایش درصد کربن احتمال تشکیل مارتنزیت بشقابی افزایش می یابد.
- پارامتر تعیین کننده نوع مارتنزیت دمای تشکیل آن است، بدین صورت که اگر دمای Ms زیر یک دمای بحرانی باشد، مارتنزیت حاصل عمدتاً از نوع بشقابی است، در غیر اینصورت مارتنزیت لایه ای تشکیل می شود.
- از آنجاییکه دمای Ms یک فولاد توسط درصد کربن آن کنترل می شود، بنابراین نوع مارتنزیت نیز توسط درصد کربن مشخص می شود.
- مثال: بر اساس درصد کربن فولاد ( از ۰.۶ تا ۱ درصد ) یک گستره دمایی برای تشکیل مارتنزیت مختلط وجود دارد. برای فولادهای کربنی ساده گستره دمایی فوق تقریباً بین ۲۰۰ تا ۳۲۰ درجه سانتی گراد است.



شکل ۷: گستره تشکیل مارتنزیت لایه ای و بشقابی در آلیاژهای آهن - کربن

## نتیجه گیری

- همانطور که بیان شد، مارتنزیت میکروساختاری سخت و ترد است.
- استحاله مارتنزیتی تابع دما می باشد.
- استحاله مارتنزیتی تابع زمان نمی باشد و در کسری از ثانیه انجام می گردد.
- دگرگونی مارتنزیتی بدون نفوذ یا جابجایی اتمها بوده و به کمک جابجایی گروهی اتمها انجام می شود.

## منابع

1. اصول و کاربرد عملیات حرارتی فولادها، دکتر محمد علی گل‌عذار، دانشگاه صنعتی اصفهان، زمستان ۱۳۸۷
2. استحاله فازها در فلزات و آلیاژها، دی. ای. پورتر، کی. ای. ایسترلینگ، مرکز نشر دانشگاه تهران، ۱۳۷۹

**باتشکر از توجه شما**