

# Metallurgy

Patricio Whittingslow

June 2019

## Índice

<b>I</b>	<b>Introducción a la Metalurgia</b>	<b>4</b>
<b>1.</b>	<b>Diferencia entre lo micro y macro</b>	<b>4</b>
<b>2.</b>	<b>Nociones de materiales</b>	<b>4</b>
2.1.	Grupos de Materiales . . . . .	4
2.2.	Características de los metales . . . . .	4
2.3.	Aleaciones metálicas . . . . .	5
<b>3.</b>	<b>Unión entre átomos</b>	<b>5</b>
<b>4.</b>	<b>Estructura cristalina de metales</b>	<b>5</b>
4.1.	Características de estructuras cristalinas en metales . . . . .	6
4.1.1.	Estructura FCC . . . . .	6
4.1.2.	Estructura HCP . . . . .	6
4.1.3.	Estructura BCC . . . . .	7
4.2.	Índices de Miller (incompleto) . . . . .	7
4.3.	Defectos cristalinos . . . . .	7
4.3.1.	Defectos puntuales . . . . .	7
4.3.2.	Influencia de átomos intersticiales . . . . .	7
4.3.3.	Dislocaciones . . . . .	8
4.3.4.	Borde de grano . . . . .	8
4.3.5.	Superficie libre . . . . .	9
4.3.6.	Interfases . . . . .	9
<b>5.</b>	<b>Comportamiento elástico</b>	<b>9</b>
5.1.	Comportamiento elástico perfecto y anelasticidad . . . . .	9
5.2.	La elasticidad como propiedad . . . . .	10
5.2.1.	Rigidez intrínseca vs. estructural . . . . .	10
<b>6.</b>	<b>Deformación plástica en metales</b>	<b>11</b>
6.1.	Consecuencias de la deformación plástica . . . . .	11
6.2.	Mecanismo de deformación plástica . . . . .	11
6.3.	Sistemas de deslizamiento . . . . .	11
6.3.1.	Máxima tensión de corte en un ensayo de tracción . . . . .	12
6.3.2.	Microplasticidad . . . . .	12

6.3.3. Deformación por maclado . . . . .	12
6.4. Endurecimiento por deformación en frío . . . . .	13
<b>II Curvas de transformación tiempo-temperatura (TTT) y CCT</b>	<b>13</b>
<b>7. Acero eutectoide</b>	<b>14</b>
<b>8. Competencia entre G y D</b>	<b>14</b>
<b>9. Microconstituyentes</b>	<b>15</b>
<b>10. Perlita</b>	<b>16</b>
<b>11. Transformación Martensita</b>	<b>17</b>
11.1. Temperatura $M_d$ . . . . .	17
11.2. Estructura Martensítica . . . . .	18
<b>12. Bainita</b>	<b>18</b>
12.1. Bainita superior . . . . .	19
12.2. Bainita inferior . . . . .	19
12.3. Propiedades mecánicas . . . . .	19
<b>13. Transformación de la austenita</b>	<b>21</b>
<b>14. Curvas CCT</b>	<b>22</b>
14.1. CCT para un acero hipoeutectoide . . . . .	22
14.2. Variación de propiedades mecánicas con la velocidad de enfriamiento .	23
<b>III Tratamientos térmicos</b>	<b>23</b>
<b>15. Austenización</b>	<b>24</b>
<b>16. Tratamientos hipercríticos</b>	<b>25</b>
16.1. Recocido de regeneración . . . . .	25
16.2. Normalizado . . . . .	26
<b>17. Tratamientos subcríticos</b>	<b>27</b>
17.1. Recocido de relevamiento de tensiones . . . . .	27
17.2. Recocido de globulización . . . . .	28
<b>18. Temple</b>	<b>28</b>
18.1. Severidad de temple . . . . .	29
18.2. Templabilidad . . . . .	30
18.3. Diámetro crítico . . . . .	31
18.3.1. Ensayo de Jominy (End-Quench) . . . . .	31
18.4. Enfriamiento en medio volátil . . . . .	32
18.5. Origen de tensiones térmicas durante el temple . . . . .	32
18.6. Martensita revenida . . . . .	33

18.7. Curvas de Lamont (Cálculo de templabilidad) . . . . .	34
18.7.1. Ejemplo de uso para cálculo de templabilidad . . . . .	34
18.8. Temple de aceros hipereutectoides – Austenita retenida . . . . .	35
18.8.1. Variables que influyen en el porcentaje de austenita retenida . . . . .	35
18.8.2. Efectos de la austenita retenida . . . . .	35
18.8.3. Métodos para disminuir la cantidad de austenita retenida . . . . .	36
18.8.4. Temple hipercrítico . . . . .	36
18.8.5. Temple intercrítico . . . . .	36
<b>19.Revenido</b>	<b>37</b>
19.1. Etapas del revenido en aceros al carbono . . . . .	37
19.2. Resistencia al revenido . . . . .	38
19.3. Variación de propiedades mecánicas durante el revenido . . . . .	39
19.4. Fenómenos de fragilización durante el revenido . . . . .	39
19.4.1. Fragilización de la martensita revenida . . . . .	39
19.5. Fragilización por revenido . . . . .	40
19.5.1. Medidas contra la fragilización por revenido . . . . .	41
19.6. Revenidos de alta y de baja temperatura . . . . .	41
19.7. Revenido de microconstituyentes no martensíticos . . . . .	41
<b>20.Martemperado</b>	<b>42</b>
20.1. Ventajas . . . . .	42
20.2. Limitaciones . . . . .	42
20.3. Aplicaciones del martemperado . . . . .	43
<b>21.Austemperado</b>	<b>43</b>
21.1. Ventajas . . . . .	43
21.2. Limitaciones . . . . .	43
<b>IV Aceros para construcción Mecánica</b>	<b>43</b>
<b>22.Clasificación</b>	<b>44</b>
<b>23.Resistencia a la fatiga</b>	<b>44</b>
<b>24.Aceros al boro</b>	<b>45</b>
<b>25.Aceros de corte libre</b>	<b>45</b>
<b>V Aceros inoxidables</b>	<b>45</b>
<b>26.Corrosión</b>	<b>45</b>
26.1. Clasificación . . . . .	45
26.2. Pasividad . . . . .	46

<b>27. Aceros inoxidables austeníticos</b>	<b>47</b>
27.0.1. Precipitación de carburos de Cromo . . . . .	48

## Parte I

# Introducción a la Metalurgia

## 1. Diferencia entre lo micro y macro

Los conjuntos diseñados por ingenieros tienen una forma **geométrica** y un **material**. Ambas son propiedades macroscópicas.

Sin embargo, lo que determina en gran parte las propiedades de una pieza es su **estructura** al nivel atómico (Å) y microscópico (micrómetros). Estas no son evidentes al ojo humano y se necesita de instrumentos y técnicas para poder detectar y caracterizar estas estructuras.

Un objetivo fundamental de la metalurgia física es tratar de relacionar los aspectos macroscópicos perceptibles con los aspectos microscópicos y submicroscópicos mediante métodos **netamente científicos**. La metalurgia física es una ciencia aplicada.

## 2. Nociones de materiales

### 2.1. Grupos de Materiales

**Metales** Materiales con enlaces metálicos

**Polímeros** Sustancias inorgánicas con enlaces no metálicos

**Polímeros** Matriz metálica, polimérica o cerámica con partículas o fibras poliméricas o cerámicas

### 2.2. Características de los metales

Como clase de material, los metales son aquellos materiales cuyos átomos están unidos mediante un enlace metálico. Algunos materiales poseen enlaces no metálicos y son considerados metales porque su enlace metálico es el que prevalece, como es el caso para la mayoría de los metales estudiados.

- Deformables plásticamente
- Fáciles de conformar y unir
- Alta tenacidad
- Alta resistencia mecánica
- Alta rigidez
- Bajo costo
- Alta conductividad eléctrica y térmica

- Fácilmente reciclables
- Baja resistencia a la corrosión
- Alta densidad

### 2.3. Aleaciones metálicas

Se define como un material compuesto por varias clases de átomos (metálicos y/o no metálicos) unidos mediante un enlace principalmente metálico.

El **elemento base** de la aleación es el elemento químico mayoritario y siempre es de carácter metálico. Los **aleantes** son elementos cuya presencia se debe a una adición *intencional* durante el proceso de fabricación de la aleación. Cumplen funciones específicas. En general hay un **aleante principal** que le otorga las características principales a la aleación y no tiene porque ser el de mayor proporción.

Los átomos que no fueron agregados intencionalmente sino que provienen de alguna/s de las materias primas usadas para la fabricación de la aleación (mineral, fundente, combustible, oxidante) y no han podido ser totalmente eliminados en el proceso de fabricación se llaman **residuales**. Se pueden categorizar en dos clases

**Residuales no nocivos** No tienen efectos negativos de importancia y pueden hasta mejorar alguna propiedad

**Residuales nocivos o impurezas** Influyen negativamente en algunas propiedades de importancia para la aleación. Su reducción conlleva con un aumento del costo.

## 3. Unión entre átomos

- El mínimo de energía ( $U_0$ ) está relacionado con la temperatura de sublimación y fusión
- La pendiente de la curva de la fuerza neta sobre  $d_0$  son proporcionales al módulo elástico del metal (se relaciona también con la curvatura de la energía sobre  $d_0$  también)
- La asimetría de la curva de energía está relacionada con el coeficiente de dilatación del metal. Cuanto más empinada cerca de 0 y más chata alejándose de cero, más se dilata el material.

Al **aumentar** la energía de la unión, la distancia de equilibrio ( $d_0$ ) disminuye (**disminuyendo la curvatura de la energía**), la curva de energía se vuelve **más simétrica**. En consecuencia puede decirse que, en términos generales, en los metales puros se cumple que a mayor punto de fusión es *mayor* el módulo elástico y *menor* el coeficiente de dilatación lineal.

## 4. Estructura cristalina de metales

En estado sólido los metales son cristalinos, es decir que los átomos ocupan posiciones ordenadas dentro de una estructura. Existen materiales metálicos sin ordenamiento en su estructura.

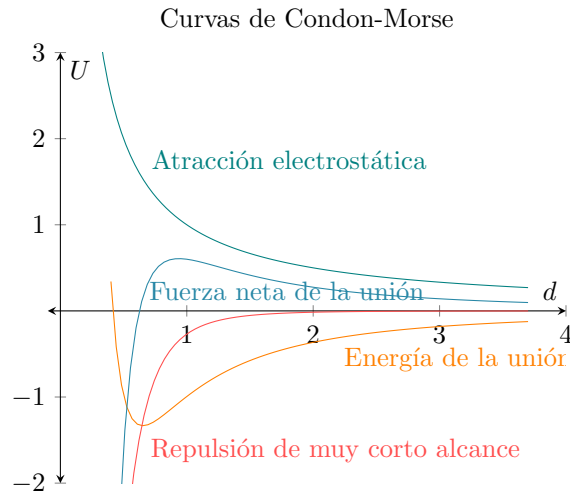


Figura 1: Fuerzas que intervienen en una unión iónica. El punto donde la fuerza neta cruza el eje  $x$  se denomina la distancia de equilibrio  $d_0$  y es la distancia nominal entre átomos en un material. Este punto coincide con el mínimo de energía de la unión. Recordar que  $F = -\frac{dU}{dx}$

Existen materiales metálicos sin ordenamiento en su estructura (vidrios metálicos), pero son la excepción.

**Red cristalina** Red de puntos imaginarios que ocupan posiciones ordenadas en el espacio de modo que cada punto tiene idénticos alrededores

**Motivo** Conjunto de átomos con una configuración determinada. Ocupa cada nodo de la red.

**Estructura cristalina** Red ordenada de puntos ubicándose en cada uno de ellos un mismo motivo constituido por átomos de metal

**Parámetro de red** es la distancia entre átomos medida en las direcciones de los ejes principales de la celda de la red. Dependiendo de la configuración de la red (FCC/HCP/BCC) puede haber más de un parámetro. Suele ser del orden de unas décimas de nanómetro para metales.

## 4.1. Características de estructuras cristalinas en metales

### 4.1.1. Estructura FCC

Es una de las dos estructuras de máxima compacidad. En general los FCC son metales de alta ductilidad y maleabilidad, baja tensión de fluencia, y alta tenacidad que además no presentan transición dúctil-frágil.

### 4.1.2. Estructura HCP

Es una de las dos estructuras de máxima compacidad. Los HCP en general son metales menos dúctiles y más anisotrópicos que los FCC o BCC.

### 4.1.3. Estructura BCC

No posee planos de máxima compacidad. Los BCC poseen menor ductilidad y tenacidad que los FCC pero mayor tensión de fluencia. Presentan transición dúctil-frágil.

## 4.2. Índices de Miller (incompleto)

### 4.3. Defectos cristalinos

Las estructuras cristalinas reales no son perfectas. Todas presentan anomalías o apartamientos en el ordenamiento de sus átomos. Cualquier anomalía/apartamiento del orden perfecto se denomina un **defecto cristalino**.

Los defectos cristalinos son responsables por la diferencia entre la resistencia mecánica *teórica* de los metales y la *real*. A pesar de la reducción de resistencia teórica los defectos cristalinos tienen varios efectos positivos sobre las propiedades del metal (por ejemplo la capacidad de **deformar plásticamente** y capacidad de **endurecer** el metal)

Algunos de estos defectos son termodinámicamente estables (hacen descender la energía libre de Gibbs  $G$ ) y por lo tanto el metal tiende a generarlos naturalmente durante el proceso de fabricación. Otros en cambio son inestables y se generan durante el procesamiento (def. plástica, solidificación) y son difícil de eliminar.

Todo defecto cristalino genera una **distorsión local en la red** a la cual está asociada una energía extra ya que los átomos vecinos no están en la posición de energía mínima ( $d_0$  en las curvas de Condon-Morse, 1)

Esta distorsión genera un campo de tensiones elásticas alrededor del defecto. En consecuencia los defectos pueden interactuar entre sí atrayéndose o repeliéndose.

#### 4.3.1. Defectos puntuales

Hay tres tipos de defectos puntuales:

**Átomo sustitucional** Son átomos cuyo tamaño es lo suficientemente grande como para ocupar un lugar de la red. Si son de menor tamaño al aleante principal entonces genera un campo de compresión, atrayendo los átomos alrededor. Los sustitucionales de mayor tamaño al aleante principal generan un campo de tracción.

**Átomo intersticial** Son lo suficientemente pequeños como para ocupar el espacio entre los nodos de la red provocando un campo de tracción. La distorsión que generan es muy grande y por ende la cantidad admitida por una red es muy pequeña.

**Vacancia** La ausencia de un átomo en un nodo de la red se denomina vacancia. Son un defecto necesario para que ocurra la **difusión de átomos sustitucionales**.

#### 4.3.2. Influencia de átomos intersticiales

Los átomos intersticiales y los sustitucionales ambos aumentan la entalpía  $H$  pero también la entropía  $S$ . Por eso, para cada elemento y para estado termodinámico existe una concentración máxima del mismo que puede ser admitida en la red de un metal dado. A esta concentración máxima se denomina **solubilidad**.

Debido a que tanto los elementos sustitucionales como los intersticiales bajan la energía libre de cualquier metal siempre que no pasen el límite de solubilidad, es difícil y costosa la obtención de metales de alta pureza (aplicaciones con necesidad de alta conductividad térmica/eléctrica). Por la misma razón es difícil evitar la contaminación de dichos metales durante su procesamiento o uso.

Aún así, en la mayoría de las aplicaciones no se requiere metales de alta pureza sino aleaciones que generalmente tienen mejores propiedades.

En general los átomos sustitucionales

- Endurecen el metal
- Reducen la tenacidad
- Disminuyen conductividad térmica/eléctrica

#### 4.3.3. Dislocaciones

Este tipo de defecto **no está en equilibrio termodinámico**. Cada dislocación tiene un **vector de Burger único**, que indica la dirección de viaje de la dislocación. Hay tres tipos de dislocaciones

**Dislocación de borde** La presencia de un plano de átomos incompleto produce este tipo de dislocación. El vector de Burger es perpendicular a la línea de dislocación.

**Dislocación de hélice** Al querer hacer un circuito cerrado alrededor de la línea de dislocación se produce un desplazamiento que recuerda el paso de un tornillo/hélice. Su distorsión ocasionada genera una tensión local de corte. El vector de Burger es paralelo a la línea de dislocación.

**Dislocación mixta** Ocurre cuando la misma línea de dislocación de borde sigue para generar una dislocación de hélice (o vice-versa)

Las dislocaciones juegan un papel fundamental en la deformación plástica de los metales y en el endurecimiento que la misma produce, como veremos más adelante.

#### 4.3.4. Borde de grano

Un borde de grano define el límite entre dos porciones de material con la misma estructura cristalina y composición pero de **diferente orientación**. No es lo mismo que una interfase.

**Monocristal** Es un material metálico con una única orientación de su red cristalina. En cualquier zona de ese material siempre se encuentra que la red cristalina está orientada de la misma forma.

**Policristal** Material metálico en el que existen zonas con diferente orientación de la red cristalina. Cada uno de estos sectores se denomina **grano del policristal** y tiene una orientación única de la red. *La casi totalidad de materiales metálicos usados en la ingeniería son policristales debido al proceso de solidificación que favorece la formación de granos.*

El borde de grano es un defecto superficial que en general



- Endurece el metal
- Hace descender la temperatura de transición dúctil-frágil
- Facilita la segregación. Zona de concentración preferencial de ciertas impurezas debido a la alta energía de un borde de grano
- Sitios preferenciales de transformación de fase. Muy relacionado a tratamientos térmicos

es por esto que la **reducción del tamaño de grano** es uno de los objetivos fundamentales en muchas aplicaciones de los metales.

Existen también los **bordes de subgranos**, llamado también borde de pequeño ángulo debido a que la desorientación entre los dos granos no supera los  $1.5^\circ$ . Está asociado a la formación de una pared de dislocaciones sobre el borde de grano para bajar la energía libre cuando no se puede eliminar dislocaciones.

#### 4.3.5. Superficie libre

Los átomos ubicados en la superficie libre de un cristal poseen mayor energía que los del interior debido a que no poseen átomos de la red enfrentados a ellos y que compensen la acción de los átomos del interior del cristal.

#### 4.3.6. Interfases

Una **interfase** separa dos fases diferentes, a diferencia de un borde de grano que separa la misma fase. Las dos fases pueden diferenciarse en **composición química** y/o **estructura cristalina** (no es lo mismo que *orientación* cristalina).

La gran mayoría de los metales poseen varias fases y aún en pequeñas proporciones, ciertas fases pueden tener gran influencia en las propiedades del metal.

Tipos de interfases:

**Interfase coherente** Cuando existe continuidad de los planos cristalinos entre ambas fases

**Interfase semi-coherente** Cuando existe continuidad entre algunos planos cristalinos entre ambas fases

**Interfase incoherente** No hay continuidad alguna de planos cristalinos entre ambas fases

## 5. Comportamiento elástico

### 5.1. Comportamiento elástico perfecto y anelasticidad

Si un material tiene **comportamiento elástico perfecto** entonces la *deformación depende exclusivamente de la tensión*. En términos matemáticos existe una relación biunívoca entre la tensión y la deformación (1)

$$\varepsilon = f(\sigma) \quad (1)$$

Consecuencias:

- No hay deformación remanente
- No hay dependencia de la deformación con el tiempo. Las deformaciones están en fase con las tensiones
- No hay energía neta absorbida por el material (la deformación si tiene una energía asociada)

Los materiales cuya deformación depende del tiempo tienen **comportamiento elástico imperfecto o anelástico** (2). Durante el ciclo de carga/descarga el material absorbe cierta energía, lo que contribuye a su capacidad de amortiguamiento. En metales a baja temperatura es despreciable el amortiguamiento anelástico.

$$\varepsilon = f(\sigma, t) \quad (2)$$

El régimen elástico en metales es invariablemente pequeña ( $\varepsilon$  menor a 5 %) y por eso se puede aproximar mediante una recta que tiene la pendiente de la fuerza neta de la curva Condon-Morse (figura 1). La pendiente de esta curva se denomina el **módulo de Young** o constante elástica del material.

## 5.2. La elasticidad como propiedad

Algunos puntos a remarcar de la elasticidad

**Material** Depende del material y composición química

**Red cristalina** Hay diferentes módulos elásticos normales y transversales para una red cristalina dependiendo de la dirección (**anisotropía**).

**Defectos vs. elasticidad** Las constantes elásticas son propiedades insensibles a la estructura de defectos del material y como tales **no son modificables mediante procesos** como la deformación plástica o tratamientos térmicos

**Prop. termodinámica** Depende de la temperatura y (en menor medida) la presión

**Monocristales** Al tener un monocristal se tiene el caso de anisotropía (diferentes módulos elásticos dependientes de la dirección). Puede haber grandes diferencias en diferentes direcciones

**Policristales y textura** La mayoría de los metales son policristales. Un **policristal no-texturado** tiene una gran cantidad de granos orientados al azar dando así un promedio único de las rigideces en todas las direcciones. Un **policristal texturado** la rigidez vuelve a ser una propiedad anisótropa pues hay una orientación preferencial de grano

### 5.2.1. Rigidez intrínseca vs. estructural

Hasta ahora se habló de la rigidez de un material y como se relaciona a las curvas de Condon-Morse. Estas propiedades son insensibles a los cambios de la estructura. Esta rigidez se denomina **rigidez intrínseca**.

La rigidez de una pieza o estructura depende de su geometría. Esta es la **rigidez estructural**. En general suele ser más efectivo cambiar la rigidez estructural (cambiar dimensiones/geometría de una pieza) a cambiar la rigidez intrínseca (material usado).

## 6. Deformación plástica en metales

La **deformación plástica** es aquella deformación remanente en el material una vez retiradas las cargas que produjeron la deformación. Cabe destacar que las **únicas** tensiones que producen deformación plástica son las de **corte**, es decir, en estado de tensión hidrostático no puede haber deformación plástica.

Es un fenómeno mecánicamente irreversible (a diferencia de la elasticidad) y en metales puede alcanzar grandes valores ( $\varepsilon \approx 0.5\%$  hasta  $90\%$ )

### 6.1. Consecuencias de la deformación plástica

**Endurecimiento por deformación** La tensión de fluencia aumenta 5 veces al deformar un acero inoxidable (301) al  $60\%$ . Método económico para lograr altas resistencias

**Aumento de tenacidad** La capacidad de absorber grandes deformaciones implica un aumento de la energía que puede absorber. Esto se traduce a resistencia a propagación de fisuras y resistencia ante impactos

**Propiedades intrínsecas** La densidad prácticamente no cambia. El parámetro de red permanece constante

### 6.2. Mecanismo de deformación plástica

Si se quiere deformar plásticamente a un monocristal se requiere deslizar un plano de átomos. La tensión teórica necesaria para lograr esto es **4 órdenes de magnitud mayor** a los resultados experimentales. La razón por esto es por la presencia de defectos en la red, particularmente, **dislocaciones**.

Al aplicar una carga que produzca tensiones de corte adecuadas, se rompen los enlaces de una hilera (sobre una línea de átomos), lo que requiere mucha menos tensión que la rotura de los enlaces sobre un plano entero. De esta forma la dislocación avanza un paso a la vez hasta llegar a una superficie libre (generando un escalón) o anclarse en un átomo sustitucional. Cada desplazamiento será idéntico a la longitud y dirección del vector Burgers.

Estas dislocaciones interactúan entre sí y defectos puntuales debido a la distorsión local de la red. La distorsión genera tensiones de compresión, tracción o corte, generando así atracción y repulsión entre defectos.

### 6.3. Sistemas, planos y direcciones de deslizamiento – Tensión crítica

El deslizamiento o cizallamiento en un metal se produce sólo sobre ciertos planos cristalinos y en determinadas direcciones cristalinarias contenidas en dichos planos. Cada familia de planos y direcciones posee una determinada distribución de átomos. La **mínima** tensión de corte necesaria para provocar el deslizamiento en determinado plano y dirección se llama **tensión de corte crítica**. *Aquellos planos donde la tensión crítica sea mínima serán los preferenciales para que ocurra la deformación plástica.*

Tal vez le resulte poco intuitivo al lector, pero los planos de **tensión crítica mínima son los planos de alta densidad**. Esto es porque el recorrido de la dislocación es menor (vector de Burger es menor).

La combinación de un plano de alta densidad y una dirección de alta densidad se lo denomina **sistema de deslizamiento**. *En un policristal, los sistemas de deslizamiento que están alineados con la máxima tensión de corte son los que actúan y dan luz a la deformación plástica.*

**Redes FCC y HCP** Tienen planos y direcciones de máxima densidad denominados **compactos**. Estos forman los sistemas de deslizamiento de estas redes.

**Red BCC** Contienen **direcciones compactas** pero **no planos compactos**, sin embargo hay varias familias de planos de alta densidad que contienen a la dirección compacta. Estos conforman los sistemas de deslizamiento de la red BCC.

### 6.3.1. Máxima tensión de corte en un ensayo de tracción

En una probeta sometida a tracción se puede aplicar una transformación de ejes para obtener el corte  $\tau$  en un nuevo sistema  $(x_\theta, y_\theta)$  a un ángulo  $\theta$ . Partiendo de la suposición de un estado de tensiones planos se tiene:<sup>1</sup>

$$\tau_{x_\theta y_\theta} = - \left( \frac{\sigma_{xx} - \sigma_{yy}}{2} \right) \sin 2\theta + \tau_{xy} \cos 2\theta \quad (3)$$

Para el estado de tensiones de un ensayo de tracción

$$\sigma_{xx} = \tau_{xy} = 0, \quad \sigma_{yy} = \frac{F}{S_0} \quad (4)$$

donde  $F$  es la fuerza de tracción y  $S_0$  es la sección nominal de la probeta. La tensión de corte se maximiza para  $\theta = 45^\circ$ .

### 6.3.2. Microplasticidad

Siguiendo la lógica de la sección 6.3.1, en un policristal sometido al ensayo de tracción la deformación plástica va comenzar con los granos que tienen su sistema de deslizamiento alineado con el ángulo a  $45^\circ$  de la tracción. El resto de los granos seguirán en el rango elástico pues la tensión de corte sobre sus sistemas de deslizamiento no llegó a la tensión crítica. Este fenómeno se denomina **microplasticidad**, pues el material sigue estando en su rango elástico (si se retiran las cargas, la pieza vuelve a su forma y dimensión original. Cuando la casi totalidad de los granos ha comenzado a deformar plásticamente, recién se puede detectar macroscópicamente la deformación plástica.

La microplasticidad juega un rol importante en la **fatiga**, un fenómeno caracterizado por la nucleación de fisuras a una tensión mucho menor que la de fluencia.

En el ensayo de tracción se define la tensión de fluencia en forma convencional (deformación remanente del 0,2 %).

### 6.3.3. Deformación por maclado

Además del cizallamiento entre planos de alta densidad, existe un mecanismo alternativo para la deformación plástica llamado **maclado**. Este mecanismo requiere **mucha energía** y la **deformación a la que puede conducir es muy limitada**, lo cual lo deja en un puesto de poca importancia con respecto al cizallamiento.

<sup>1</sup>Se suele hablar de la ley de Schmid aquí también, la cual tiene la forma:  $\tau = \sigma \cos \theta \cos \chi$

**BCC** Por debajo de una temperatura o a altas velocidades de deformación, el **maclado comienza a dominar en metales BCC**.

**FCC** Los metales FCC poseen varios sistemas de deslizamiento y por lo tanto no suelen maclar por deformación, pero si pueden maclar durante la recrystalización del metal, denominado **maclas de recocido**.

**HCP** Tienen solo 3 sistemas de deslizamiento por lo que es muy difícil encontrar alguno bien orientado para deslizar. Estos metales son los de **mayor tendencia a maclar**

#### 6.4. Endurecimiento por deformación en frío

Durante la deformación plástica, las dislocaciones se mueven en varios sistemas de deslizamiento, interactuando entre sí debido a los campos de tensiones. Muchas de estas dislocaciones ven su movimiento dificultado por otras dislocaciones e incluso algunas se “traban”. A partir de estas interacciones se generan **fuentes de dislocaciones** las cuales aumentan la cantidad de dislocaciones por unidad volúmen.

Esto se convierte en un ciclo que se realimenta positivamente con las nuevas dislocaciones generadas tendiendo a anclarse más frecuentemente por la densidad de dislocaciones que solo aumenta. A medida que aumente la densidad de dislocaciones, también aumentará la dificultad en moverlas. Esto conlleva con un aumento en la tensión necesaria para deformar el metal plásticamente. Esto es conocido como el **endurecimiento por deformación en frío**.

## Parte II

# Curvas de transformación tiempo-temperatura (TTT) y CCT

También conocidos como diagramas de transformación isotérmica, son tres aspectos los que dominan estas curvas:

- **Tiempo:** Una vez que la temperatura de la austenita baja por debajo de  $A_1$  se vuelve inestable y comienza a transformarse con el tiempo.
- **Morfología:** Distribución, tamaño y forma de los productos obtenidos a partir de su transformación. son clave para las propiedades que se obtienen.
- **Fases que no están en equilibrio:** La aparición de fases fuera de equilibrio, como por ejemplo, la martensita

Los CCT son *Continuous Cooling transformation* para enfriamiento a  $\frac{\partial T}{\partial t} = \text{constante}$ .  
Fases

- **Perlita:** Morfología laminar, su transformación se favorece con mayor coeficiente de difusión.
- **Bainita:** Morfología con  $\alpha$  en listones y carburos discretos
- **Martensita:** Misma composición que austenita pero red cristalina diferente (BCT) y distorsionada. Contiene zonas de austenita.

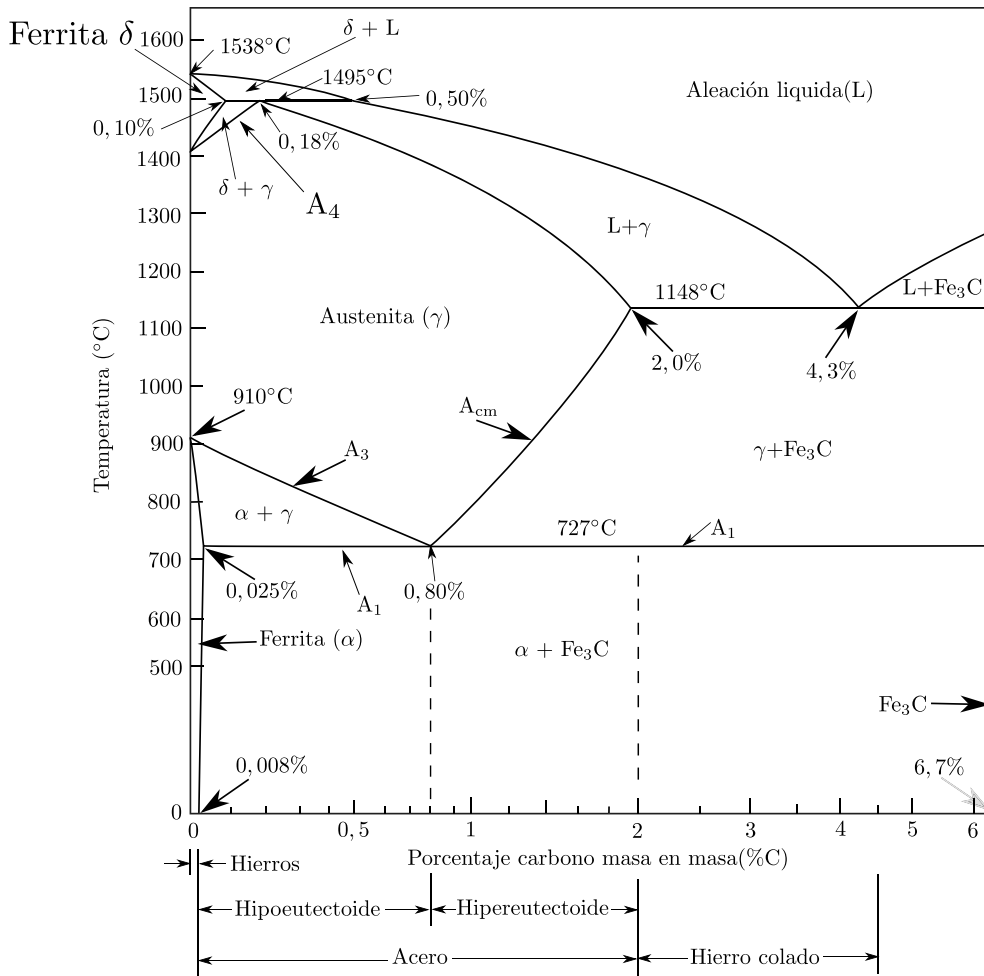


Figura 2: Diagramas de fases para aceros.

## 7. Acero eutectoide

Se comienza estudiando las transformaciones isotérmicas de la austenita

La nariz de la figura 3 se da porque hay competencia entre la **fuerza impulsora**  $\Delta G$  (dominante a bajas temperaturas) y el **coeficiente de difusión de carbono**  $D_c$  (aumenta con temperatura).

Transformación perlítica

## 8. Competencia entre G y D

A temperaturas cercanas a  $A_1$  la difusión domina mientras que a bajas temperaturas hay alta fuerza impulsora debido a que la inestabilidad de la austenita. Hay una temperatura a la cual se complementan y la transformación tiene una velocidad máxima, en la figura 3 sería la nariz (450 a 600 °C).

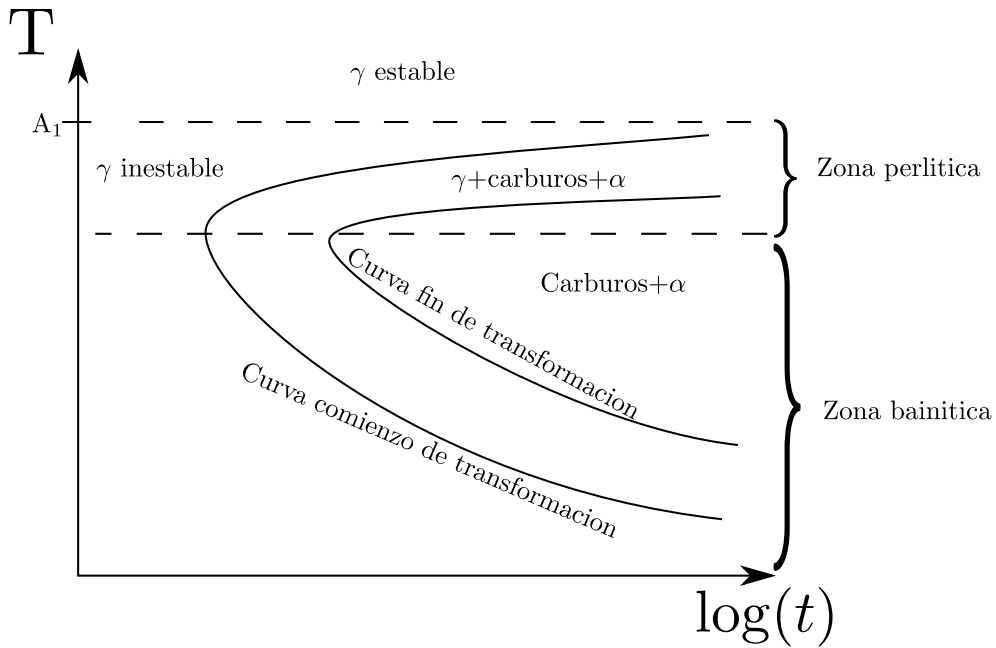


Figura 3: Diagrama para transformación isotérmica de la austenita para un acero **eutectoide**.

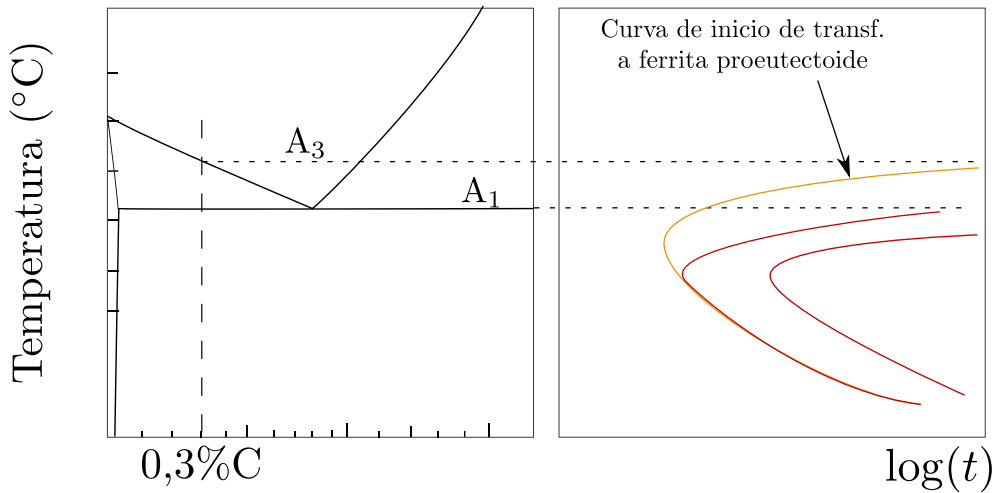


Figura 4: Diagrama para transformación isotérmica de la austenita para un acero **hipoeutectoide** (0,3%).

## 9. Microconstituyentes

Los productos de transformación de la austenita que combinan ferrita y carburos de Fe, así como las fases proeutectoides, se denominan genéricamente **microconstituyentes** para diferenciarlos de las verdaderas fases que los componen.

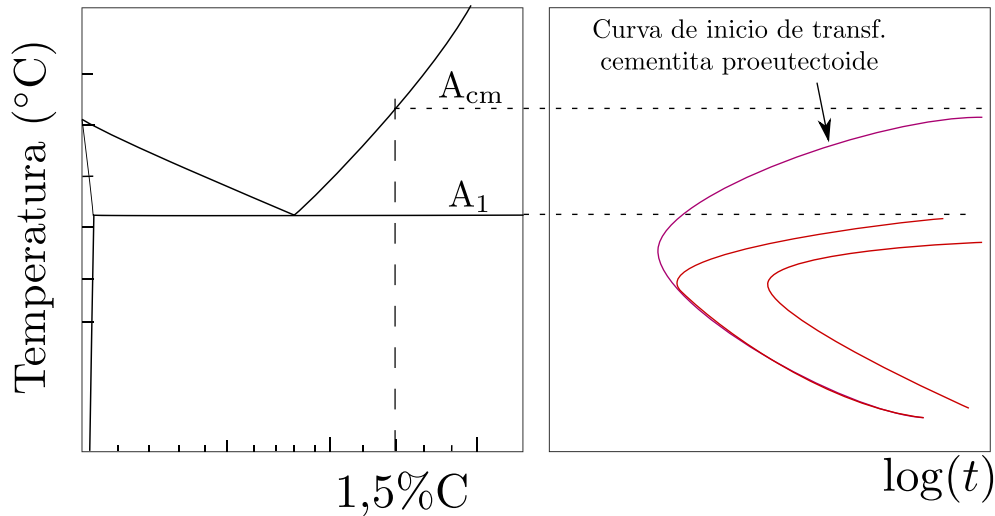


Figura 5: Diagrama para transformación isotérmica de la austenita para un acero hipereutectoide (1,5%).

- Si enfriamos justo por debajo de  $A_1$  la fuerza impulsora va ser baja y van a prevalecer los sitios de nucleación preferencial (bordes de grano). Comienza a nuclear a la par la ferrita y la cementita cooperativamente formando un microconstituyente con morfología laminar denominado **perlita**. Ocurre por arriba de la nariz para subenfriamientos bajos ( $< 170^\circ\text{C}$ ).
- En cambio, en el rango de temperaturas por debajo de la nariz la ferrita nuclea primero, adopta una morfología de listones, y los carburos ya no son laminares sino discretos con forma de placas más o menos cortas. Por otra parte la transformación en esta zona tiene un mecanismo diferente al aquel que ocurre a altas temperaturas. Los microconstituyentes obtenidos en esta zona se denominan genéricamente **bainitas** y los hay de varios tipos.
- Finalmente, a temperaturas muy bajas ( $< 350^\circ\text{C}$ ) la austenita subenfriada transforma anisotérmicamente y sin difusión a una fase metaestable denominada martensita.

## 10. Perlita

Para generar perlita se requiere un alto coeficiente de difusión de carbono ya que se están generando zonas de muy bajo carbono (ferrita  $\alpha$ ) y zonas de alto carbono (cementita  $\text{Fe}_3\text{C}$ ) lo que requiere mucha difusión partiendo de austenita ( $\gamma$ ). Prevalecen los sitios de nucleación preferencial debido a la baja fuerza impulsora  $\Delta G$ .

El **espaciado interlaminar**  $S$  es el principal parámetro geométrico de la perlita. Tiene gran importancia y determina muchas propiedades. Es la distancia entre laminas contiguas de la misma fase medida perpendicularmente al eje longitudinal de las laminas (básicamente miras la foto de microscopio de electrones y ves cuanto espacio hay entre comienzos de dos laminas de cementita/ferrita). Existe la perlita gruesa ( $S \approx 1\mu\text{m}$ ) y perlita fina  $S < 0,3\mu\text{m}$ . A mayor subenfriado menor es  $D_c$ , menos se



puede desplazar el carbono y por ende menor va ser la distancia entre laminas de  $\text{Fe}_3\text{C}$  y  $\alpha$ .

$$R_{p0,2}, R_m, HV \propto S^{-\frac{1}{2}} \quad (5)$$

Perlita mas fina trae dureza, resistencia y mayor tensión de fluencia. A su vez es mas difícil de formar, mecanizar etc.

## 11. Transformación Martensita

Cuando la austenita se sobrenfría hasta temperaturas muy bajas se produce una transformación sin difusión de C donde, en un volumen discreto de material, los átomos de Fe experimentan un movimiento cooperativo, pequeño, y casi simultáneo. Esto da por resultado una fase metaestable de igual composición química que la austenita que le dio origen pero con una estructura cristalina diferente. Esta fase se denomina martensita y la transformación se llama transformación martensítica.

En los aceros al C y de baja aleación la martensita tiene estructura tetragonal centrada en el cuerpo (*Body Centered Tetragonal*, BCT). El C, al no poder difundir distorsiona la red y hace que en cambio de nuclearse la fase estable BCC aparezca una fase metaestable BCT.

El movimiento cooperativo genera tensión y deformación en la fase madre. Esta deformación puede causar fisuras y agravar el fenómeno de la fatiga. No hay difusión en la transformación martensítica y se dice que es atérmica (o anisotérmica), es decir que no evoluciona isotérmicamente sino que la fracción de martensita crece en tanto se siga subenfriando la austenita remanente.

$M_s$  es la temperatura de inicio de la transformación martensítica.  $M_f, M_{90}$  en principio es la temperatura a la que finaliza dicha transformación. Siempre queda una fracción de austenita muy resistente a la transformación y por ende nunca se puede realmente medir la temperatura de transformación total  $M_f$ .<sup>2</sup> El subíndice indica la fracción (sobre cien) de martensita producida.

$M_s$  y  $M_f$  dependen fuertemente de la composición química de la austenita, con excepción del Cobalto.

$$M_s = 539 - 423 \cdot \%C - 30,4 \cdot \%Mn - 12,1 \cdot \%Cr - 17,7 \cdot \%Ni - 7,5 \cdot \%Mo \quad (6)$$

como se ve en la ecuación arriba, componentes químicos hacen bajar la temperatura del comienzo de la transformación de austenita. El nitrógeno también tiene un efecto similar al carbono.  $M_f$  también baja con aumento de aleantes.

### 11.1. Temperatura $M_d$

Por debajo de cierta temperatura denominada ( $M_d > M_s$ ), la deformación plástica aplicada a la austenita provoca la transformación a martensita. El porcentaje de martensita aumenta al aumentar la cantidad de deformación plástica aplicada a la austenita a una determinada temperatura, y al disminuir la temperatura a la cual se aplica la deformación.  $M_d$  también depende de la composición química de la austenita y baja al aumentar la cantidad de elementos disueltos en dicha fase. Esta característica cobra gran importancia práctica en el caso de los aceros inoxidables auténticos.

<sup>2</sup>En realidad se define  $M_f$  como el límite de 99% transformación martensítica (definida como fracción de volumen), la temperatura a la cual toda la austenita se convierte a martensita es sustancialmente menor a  $M_f$  Gottstein [2013].

### 11.2. Estructura Martensítica

En realidad la estructura BCT de la martensita es una red BCC distorsionada por causa de la presencia del carbono en solución sólida sobresaturada. Durante la transformación un eje (denominado **c**) se achica y otro eje (**a**) se ensancha, generando una expansión neta dependiente del carbono <sup>3</sup>

$$\varepsilon_{\Delta V} \% = 4,64 - 0,54 \cdot (\%C)$$

En martensitas de “bajo” carbono (menor a 0,6%) se presentan los cristales en forma de listones paralelos de ancho 0,2 a 0,5  $\mu\text{m}$  formando paquetes entre ellos. Esta estructura contiene una gran cantidad de dislocaciones ( $10^{11}$  disl/ $\text{cm}^2$ ).

En martensitas de “alto” carbono (mayor a 0,8%) y  $M_s$  es lo suficientemente baja los cristales adoptan forma lenticular sin formación de paquetes. El plano de hábito de estas estructuras puede ser el  $\{225\}_\gamma$  o el  $\{259\}_\gamma$  dependiendo del porcentaje de carbono. Debido a esto se pueden tener dos placas adyacentes con planos diferentes dándole un aspecto caótico a la estructura y generando microfisuras.

La dureza de la martensita se debe a los siguientes factores

- **Endurecimiento por solución sólida: intersticial del carbono**
- **Interacción dislocaciones - carbono segregado. Una vez cristalizada la martensita el carbono se puede segregar a sitios donde baja la energía del sistema. Las dislocaciones son lugares preferenciales (anclaje = dureza agregada)**
- Interacción entre dislocaciones
- Gran cantidad de bordes de grano (bajo y alto ángulo)
- Endurecimiento por solución sólida sustitucional

**La dureza de la martensita depende fuertemente del %C de la austenita que le dio origen. El efecto del C es tan preponderante que, en términos prácticos, ningún otro factor tiene importancia en esta propiedad.**

Como es de esperar, un material tan duro es también frágil, y la martensita no es ninguna excepción. A mayor %C la martensita es menos dúctil y menos tenaz. Se puede hacer un **revenido** para producir transformaciones de fase que modifican la estructura de la martensita, transformándola en una estructura de ferrita y carburos dispersos (denominada genéricamente **martensita revenida**). La martensita no comienza su transformación a temperatura  $M_s$ , es necesario llevarla a  $A_s$  (temperatura de comienzo de austenización) Gottstein [2013].

## 12. Bainita

Cuando el subenfriamiento de la austenita supera los 150-170°C la transformación perlítica se hace lenta y comienza a dominar  $\Delta G$ . Ambas cosas dan origen a una transformación que combina algunos aspectos de la transformación martensítica y otros de la perlítica. Este tipo de transformación se denomina bainítica y los microconstituyentes que se producen se denominan genéricamente bainitas.

Los tipos de bainitas mas estudiados son la bainita **superior** y **inferior**.

<sup>3</sup>La relación  $c/a$  incrementa con la concentración de carbono Gottstein [2013].

- Bainita superior: Entre la nariz y una temperatura dependiente del %C aparece.
- Bainita inferior: Por debajo de dicha temperatura se produce la bainita inferior de distinta morfología a la superior.

A partir de una limite superior, la temperatura  $B_s$ , ya no se forma Bainita.

$$B_S (^{\circ}C) \approx 550 - 270 \cdot \%C - 90 \cdot \%Mn - 37 \cdot \%Ni - 70 \cdot \%Cr - 83 \cdot \%Mo$$

### 12.1. Bainita superior

Comienza con crecimiento de listones de ferrita de 0,02 %C en los borde de granos austeníticos. Esto deja la austenita del entorno del listón rica en carbono, eventualmente precipitando como carburo en forma de placas finas entre los listones de ferrita y los borde de grano de la antigua austenita.

Estos listones de ferrita contienen una alta densidad de dislocaciones esto se debe a que el mecanismo de transformación involucra un movimiento cooperativo de átomos.

- Fácil de nuclear fisuras entre listones y  $Fe_3C$
- Es deseable que la bainita superior sea de bajo carbono para reducir cantidad de laminas de  $Fe_3C$  mejorar la tenacidad.

### 12.2. Bainita inferior

Como la temperatura es mas baja el carbono no logra difundir bien. En consecuencia precipitan carburos dentro de los listones de ferrita dejando atrás laminas a 60 grados del eje del listón. Dependiendo de la composición química del acero los carburos pueden ser  $Fe_3C$  o bien el carburo de transición  $\epsilon$ .

- Es mas difícil de nuclear fisuras u hoyuelos en las partículas finas de este material
- Es mas resistente y tenaz que la bainita superior
- **Austempering** tratamiento térmico isotérmico diseñado para obtener bainita inferior debido a sus excelentes propiedades

### 12.3. Propiedades mecánicas

La resistencia mecánica y dureza de las bainitas crecen a medida que baja la temperatura de transformación.

Las curvas TTT de la transformación total son en realidad la envolvente de la superposición de las curvas de cada una de las transformaciones individuales. Los aleantes pueden separar estas narices y pronunciarlas mas.

En general a menor temperatura de transformacion la estructura resultante de la austenita es mas fina y por ende resulta ser mas resistente mecánicamente y dura. La excepcion de esta regla es para la perlita fina y bainita superior. **La perlita fina resulta ser mas dura y resistente que bainita superior** a pesar de tener una temperatura de transformacion superior. Esto se debe a que la estructura de la bainita superior es mas gruesa que la estructura de la perlita fina.

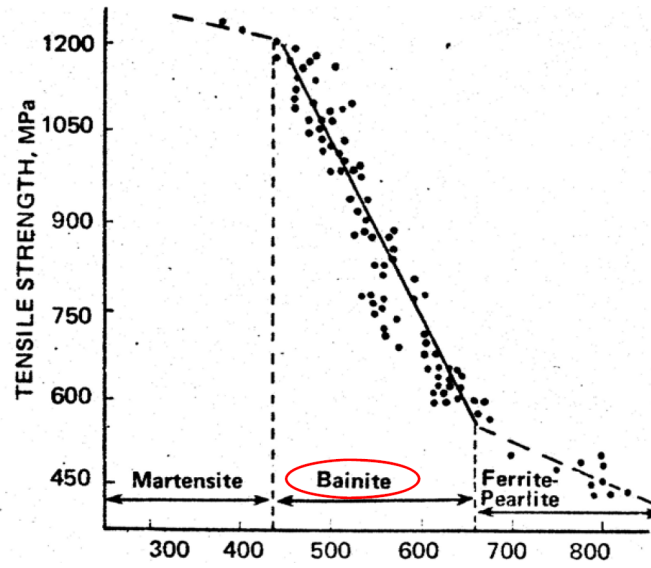


Figura 6: Efecto de 50% de la temperatura transformación sobre la resistencia a la tracción de aceros bainíticos.

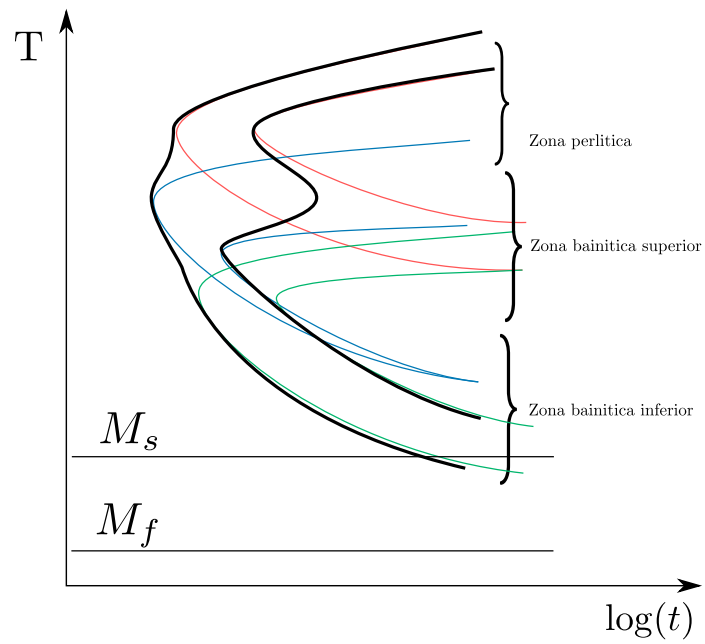


Figura 7: Superposición de curvas perlíticas (rojo) y bainíticas superior (azul) e inferior (verde).

### 13. Variables que inciden en transformación de la austenita

Dos variables que inciden en la cinética de estas transformaciones

- El tamaño del grano auténtico
- La composición química de la austenita que se transforma.

Los borde de granos son los sitios de nucleación preferencial para las transformaciones perlítica y bainítica así como para la aparición de las fases proeutectoides ferrita y cementita. Por ende:

- Mayor tamaño de grano  $\rightarrow$
- $\rightarrow$  Menor superficie total de bordes de granos  $\rightarrow$
- $\rightarrow$  Menor sitios de nucleación  $\rightarrow$
- $\rightarrow$  Transformaciones comienzan a mayores tiempos

**lo que implica que con mayor tamaño de grano las curvas se mueven a la derecha.**

La composición química juega un rol importante en el efecto sobre  $\Delta G$  y  $D_c$ . Los elementos **gamágenos** hacen descender la energía libre de la austenita lo que reduce tanto la velocidad de nucleación como la de crecimiento. Los elementos alfégenos hacen subir la fuerza impulsora y en principio deberían acelerar las transformaciones, pero **hacen exactamente lo contrario**.

Porqué sucede esto? En las palabras del profesor (resumidas): Durante la nucleación de ferrita en los borde de grano ocurre que los elementos **alfégenos** necesitan repartirse hacia la ferrita y los **gamágenos** necesitan concentrarse en la austenita. Ambos tienen un coeficiente de difusión mucho menor al del carbono y por eso se retrasan las transformaciones de fase.

Además! Los alfégenos son **formadores de carburos** lo que significa que se tienen que repartir hacia los mismos para que precipiten. Esto también retrasa las transformaciones que involucran precipitación de carburos.

Algunos elementos simplemente retrasan la difusión del carbono, lo que también retrasa las transformaciones.

Efectos de elementos alfégenos:

- Suben  $A_1$  y  $A_3$  (estabilización de ferrita  $[\alpha]$ )
- Bajan  $B_1$ , separando las curvas perlíticas y bainíticas
- Retrasan más la transformación ferrítica y perlítica que la bainítica. El Molibdeno acelera débilmente la transformación bainítica
- El Boro en diminutas cantidades (60ppm) provoca un fuerte retraso en la nucleación de la ferrita proeutectoide. De aquí surgen aceros de alta templabilidad.

Efectos de elementos gamágenos:

- Bajan temperaturas  $A_1$ ,  $A_3$ ,  $B_1$  y  $M_s$
- Retrasan ambas transformaciones (perlita, bainita)

## 14. Curvas CCT

*Continuous Cooling Transformation* son curvas representativas de las fases obtenidas a velocidad de enfriamiento constante. Cuando el enfriamiento es continuo desde el campo estable de  $\gamma$ , el tiempo de comienzo de la transformación no coincide con el que dice la curva TTT. Es porque la austenita pasa por un rango de  $T$  donde los periodos de incubación son grandes, de esta forma “retrasando” las curvas respecto las TTT.

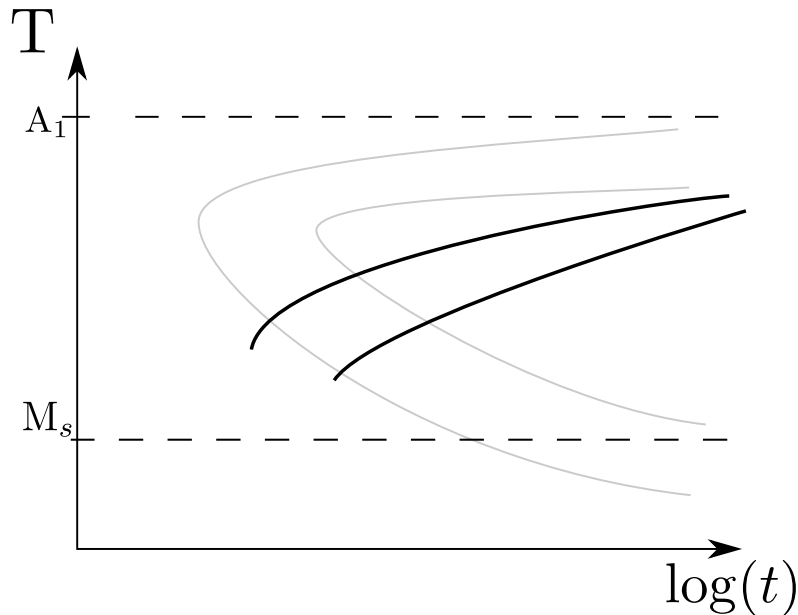


Figura 8: Curvas de enfriamiento continuo (CCT) para un acero **eutectoide**. CCT en negro, curvas TTT en gris claro.

### 14.1. CCT para un acero hipoeutectoide

Las curvas de enfriamiento para un acero **hipoeutectoide** de la figura 9 pueden ceder las siguientes estructuras y microconstituyentes:<sup>4</sup>

- Ciclo 1 Se obtiene ferrita de grano grueso y perlita gruesa en fracciones cercanas al equilibrio
- Ciclo 2 Ferrita de grano mas fino que en el ciclo 1 y perlita fina. Perlita es diluida en ferrita que se encuentra presente en cantidades mayores a la de equilibrio
- Ciclo 3 Ferrita, bainita y una fracción de Martensita que sale de la austenita que no se transformo al llegar a  $M_s$
- Ciclo 4 Mínima velocidad de transformacion para lograr 100 % de martensita denominada **Velocidad Crítica de Temple**

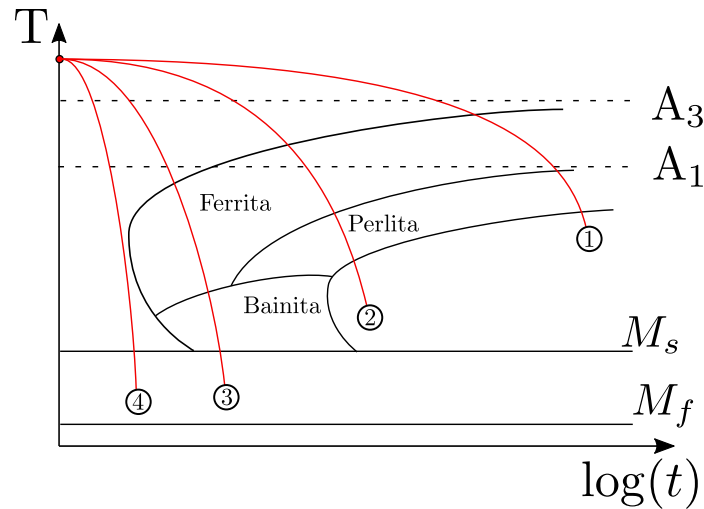


Figura 9: Curvas de enfriamiento continuo (CCT) para un acero **hipoeutectoide**.

NOTA: La curva  $M_s$  baja después de un tiempo dado!

#### 14.2. Variación de propiedades mecánicas con la velocidad de enfriamiento

Aumentando la velocidad de enfriamiento de la austenita, las transformaciones ocurren en un rango de temperaturas más bajas, logrando microconstituyentes más finos que conlleva con un aumento de dureza y resistencia a la tracción.

Las estructuras que surgen de un enfriamiento continuo son más complejas que las de transformaciones isotérmicas ya que al pasar por un rango más amplio de temperaturas de transformación se pueden obtener mezclas muy variadas de los microconstituyentes.

### Parte III

## Tratamientos térmicos

Un tratamiento térmico (TT) es un ciclo térmico aplicado a un metal con el objeto de obtener una cierta combinación de propiedades, también puede usarse para relevar tensiones residuales. La modificación de las propiedades tiene una profunda relación con las transformaciones de fase que ocurren en el metal a causa del ciclo térmico.

Clasificación de TT de aceros:

- Sin cambio de composición química
  - Volumétrico
  - Local

<sup>4</sup>Tener en cuenta que las curvas rojas de la figura 9 se dibujan hasta donde haya austenita sin transformar, es decir, el final de la curva está donde  $\gamma = 0\%$ .

- Termoquímicos
- Hipercrítico  $T > A_3$
- Intercrítico  $A_1 < T < A_3$  o  $A_{cm}$
- Subcrítico  $T < A_1$

## 15. Austenización

No es un tratamiento en sí, es la primer etapa de cualquier tratamiento térmico hipercrítico (TTH). Una vez llegado a la temperatura  $A_3$  comienza el lento proceso de austenización. Se acelera la transformación con el aumento de la temperatura, pero hay factores que impiden utilizar temperaturas demasiado altas.

- **Costo** aumenta más fuertemente con la temperatura que con el tiempo. (Energía y vida útil de instrumentos)
- **Tamaño de grano austenítico crece** al aumentar temperatura. Trae problemas en propiedades finales y fisuración en TT posteriores
- **Oxidación** aumenta y se propaga al interior del material. Limita uso de materiales de pequeño espesor. Se puede usar una atmósfera protectora.
- **Sobrecalentamiento y quemado** a altas temperaturas ( $1100^\circ\text{C}$ ). Suele traer problemas para conformado en caliente posterior o para tratamientos de aceros de alta aleación

La temperatura a la cual se decide austenizar se llama, apropiadamente, **temperatura de austenización** ( $T_A$ ) siendo esta mayor a  $A_3$  o  $A_{cm}$ .  $T_A$  surge de un compromiso entre la necesidad de disminuir el tiempo del austenizado y la de evitar los fenómenos antes mencionados.

$T_A$  varía para cada acero y proceso dependiendo principalmente de

- Composición química
  - Para aceros de alta aleación la cantidad de alfégenos aumenta  $A_3$ .  $T_A$  puede llegar a los  $1300^\circ\text{C}$
- Tipo de TT que se aplicara posterior al austenizado

El tiempo de austenización depende de

- **Sección máxima** de la pieza ya que el núcleo de la pieza va tardar en tomar temperatura y austenizar. También influye el horno (potencia, capacidad, tipo)
- **Temperatura  $T_A$** . Aumenta velocidad de austenización con su aumento
- **Microestructura**: Si se tiene carburos gruesos, zonas segregadas, o una alta aleación estos tardaran en disolverse

Cabe destacar que la velocidad de calentamiento no es factor importante para aceros de baja aleación. Estos se pueden cargar en el horno a  $T_A$ . Para aceros de alta aleación hay varias razones para controlar la velocidad de calentamiento.



1. **Evitar tensiones térmicas.** Aceros de alta aleación tienen mayor coeficiente de dilatación térmica
2.  $T_A$  **mayor.** Debido a la gran cantidad de alfégenos
3. **Mayor % carbono.** Mayor fragilidad y riesgo de fisuración
4. **Geometrías complejas.** Infiuye en concentración de tensiones térmicas

**Resumiendo:** El objetivo del austenizado es obtener, en el menor tiempo posible, una austenita químicamente homogénea, de tamaño de grano fino y homogéneo, minimizando la modificación de la composición química de la superficie, y reduciendo la distorsión y riesgo de fisuración que pudiera producirse durante el calentamiento o durante la mantención a la temperatura de austenización.

Es una etapa fundamental para cualquier tratamiento hipercrítico, en especial para aquellos que buscan endurecer el acero. El resultado del tratamiento térmico depende en gran parte de una correcta austenización.

## 16. Tratamientos hipercríticos

Los tratamientos hipercríticos llevan el acero a una temperatura sobre  $A_3$  para lograr austenización de una gran parte del acero.

### 16.1. Recocido de regeneración (Full annealing)

Consiste en llevar el acero a  $T_A^5$  y mantenerlo ahí un tiempo adecuado para asegurar la homogeneidad de la austenita y luego un enfriamiento lento en horno (costoso económicamente) de alrededor de 5 a 50°C/h. Para un acero hipoeutectoide el recocido de regeneración sería el camino 1 de la figura 9.

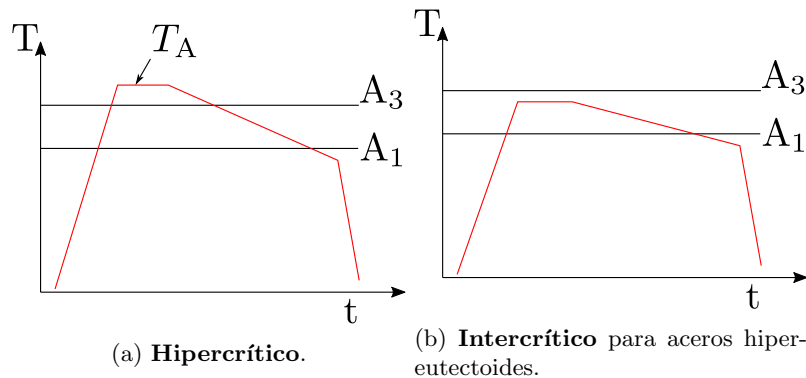


Figura 10: TT Recocido de regeneración.

Se obtiene una perlita gruesa que conlleva una dureza baja. Si es lo suficientemente lento el enfriamiento se puede obtener perlita parcialmente esferoidizada.

Objetivos:

<sup>5</sup>Para aceros hipoeutectoides suele estar a 20 a 40°C sobre  $A_3$

- Reblandecer el acero
  - Estructuras de ferrita proeutectoide de tamaño de grano grueso y perlita gruesa, implica mejor formabilidad y maquinabilidad a costo de dureza
- Llegar a estructura favorable para el mecanizado y deformación en frío
- Obtener otras propiedades finales específicas
  - Aplicaciones en industria bulonera para mejorar proceso de recalcado y laminación de roscas

El **recocido de regeneración isotérmico** consiste en realizar la transformación de la austenita a una temperatura constante y relativamente cercana a la de equilibrio. Es mas rápida pero puede dejar el acero con una dureza mayor y requiere de un horno de sales.

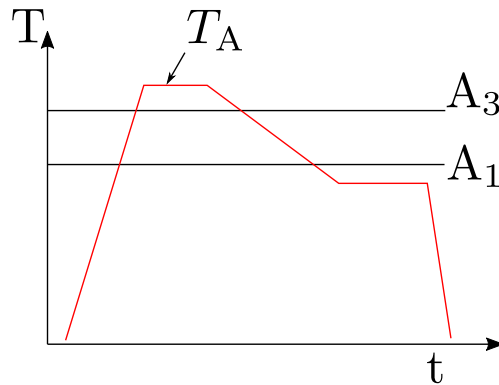


Figura 11: Recocido de regeneración isotérmico.

En el caso de los aceros **hipereutectoides** el tratamiento es **intercrítico** para evitar precipitación de laminas de  $\text{Fe}_3\text{C}$  en los bordes de grano de la austenita.

**Resumiendo:** el recocido de regeneración es un tratamiento largo y costoso que deja al acero en un estado de baja dureza y alta ductilidad. En aceros de medio y alto C esto es muy conveniente para reducir los costos del conformado plástico en frío y/o del mecanizado. Menos frecuentemente se puede usar para lograr propiedades finales.

## 16.2. Normalizado

Similarmente al recocido, en el **normalizado** se calienta el acero hasta  $T_A$ <sup>6</sup> y se mantiene para asegurar austenita homogénea y finalmente se **enfria a aire calmo**<sup>7</sup>. Si se busca obtener martensita se denomina **temple al aire**. El normalizado puede ser tanto un tratamiento intermedio como también un tratamiento final.

Objetivos:

- Homogeneización química y estructural
- Refinamiento de tamaño de grano ferrítico y de los carburos

<sup>6</sup>Temperatura unos 50 a 80°C sobre  $A_3$

<sup>7</sup>Velocidad entre 40 a 200°C/min

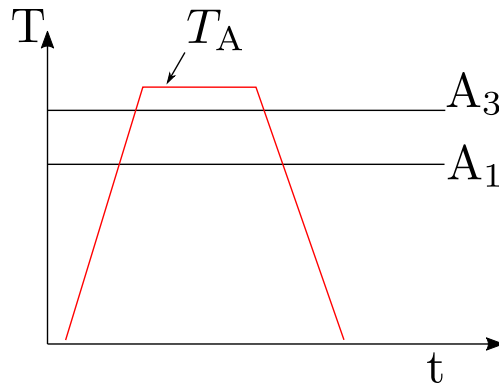


Figura 12: Normalizado.

- Preparar mejor al acero para un tratamiento posterior (dos puntos anteriores)
- Mejorar maquinabilidad en aceros bajo carbono
- lograr propiedades mecánicas específicas para el servicio

La estructura resultante depende de la composición del acero y tamaño de la pieza. En aceros al C y muchos de baja aleación se obtiene ferrita proeutectoide de tamaño más fino que en el recocido y en menor proporción. El resto de la estructura es perlita más fina y en mayor proporción de lo que indica el diagrama de equilibrio. En aceros con transformaciones más lentas pueden aparecer combinaciones de otras fases incluyendo la bainita y martensita.

El normalizado se aplica típicamente a piezas coladas y forjadas en caliente para refinar la estructura de solidificación. Para aceros de bajo %C se vé un aumento en la maquinabilidad.

## 17. Tratamientos subcríticos

### 17.1. Recocido de relevamiento de tensiones

Consiste en calentar el acero hasta una  $T < A_1$  y mantenerla un tiempo adecuado para disminuir tensiones residuales y luego enfriar lentamente<sup>8</sup>.

Objetivos:

- Disminuir tensiones residuales
- Evitar fenómenos de **rotura diferida** causados por el hidrógeno o bien algún tipo de corrosión bajo tensión.
- Aumentar **estabilidad dimensional**

---

<sup>8</sup>5 a 10°C/h

## 17.2. Recocido de globulización

Consiste en calentar al acero hasta una  $T$  por debajo a  $A_1$  y mantenerla un tiempo adecuado. Microestructuralmente se busca globulizar los carburos laminares de la perlita.

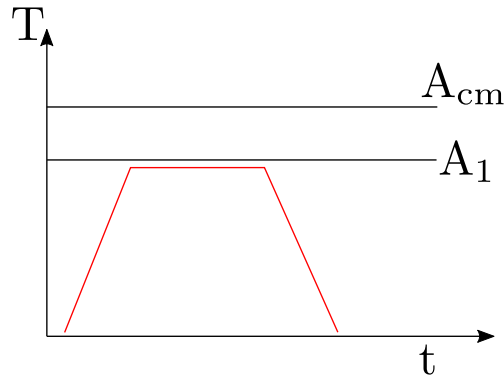


Figura 13: Recocido de globulización **subcrítico**.

La fuerza impulsora para la esferoidización es la energía de interfaz. Es muy baja y por ende se requiere largos tiempos. Cuanto menor es el espaciado interlaminar de la perlita, más rápido es el proceso.

Clasificación de estos recocidos, incluyendo las versiones que no son subcríticas:

- Subcrítico  $T \approx A_1 - 50^\circ\text{C}$ . Se requiere mucho tiempo. Puede ser acelerado con deformación plástica previa a costo de deformar mi pieza. Es el que se toma en el parcial.
- intercrítico  $T \approx A_1 + 50^\circ\text{C}$ . Más corto pero se requiere un estricto control de temperatura y en la velocidad de enfriamiento
- Oscilante  $T \in \{A_1 - 50^\circ\text{C}; A_1 + 50^\circ\text{C}\}$ . Misma ventajas/desventajas que intercrítico.

## 18. Temple

Consiste en austenizar al acero totalmente o parcialmente<sup>9</sup> y luego enfriarlo suficientemente rápido para obtener una fracción significativa de martensita (en general no menos de 50 %).

Clasificación de Temples

- Superficial
  - Inducción
  - Llama
- Local

<sup>9</sup>Para acero hipoeutectoides varía entre 40 a 60°C sobre  $A_3$ .

- Volumétrico

Clasificación por método

- Por inmersión
- Por aspersión o neblina
- En matriz metálica refrigerada

La **velocidad crítica** es la mínima velocidad de enfriamiento para asegurar 100 % martensita. Es un indicador de templabilidad y esta relacionada con la posición de la nariz de la curva CCT.

El **efecto de masa** se le dice a la variación de la velocidad de enfriamiento entre distintos puntos de una pieza causada por su inercia térmica. El efecto es mayor a medida que aumenta el tamaño de la pieza.

### 18.1. Severidad de temple ( $H$ )

Propiedad del medio de temple que indica su capacidad para extraer el calor desde la superficie de la pieza. Una severidad infinita baja instantáneamente la temperatura de la pieza hasta la del baño de temple. La severidad de temple  $H$  se mide experimentalmente y depende fuertemente de la composición del medio de temple (que determina sus propiedades térmicas y otras propiedades físicas como la presión de vapor, densidad, viscosidad, etc), de su temperatura y de su grado de agitación.

Agitación	Medio			
	Aire	Aceite	Agua	Salmuera
Ninguna	0,02	0,25-0,30	0,9-1,0	2
Moderada	-	0,3-0,4	1,0-1,3	2-2,2
Acentuada	-	0,4-0,5	1,4-1,5	-
Fuerte	0,05	0,5-0,8	1,6-2,0	-
Violenta	-	0,8-1,1	4	5

Tabla 1: Severidad de Temple ( $H$ )

Lo mejor que hay de medio de temple es salmuera seguido de agua y aceites. Agua a 20 °C tiene un  $H = 1$  por definición. Los aceites tienen la ventaja de tener velocidad baja en la etapa (C) (sección 18.4), esto evita fisuras.

Lo mas deseable es enfriamiento rápido en las primeras etapas y un enfriamiento lento en la etapa (C) para no fisurar la pieza. Se puede cambiar el medio de temple de agua a aceite terminado las primeras etapas pero esto requiere un maestro templador y no se puede hacer de forma industrializada.

La agitación contribuye a la severidad del temple y reduce duración de la etapa A. También aumenta la velocidad de enfriamiento de la etapa (B) pues ayuda desprender las burbujas de vapor. Genera convección forzada en etapa (C) aumentando enfriamiento.

Elección de severidad de temple para lograr una cierta dureza  $HB_{deseada}$

- Mayor templabilidad del acero → Menor severidad

- Si la pieza es grande o el acero no puede llegar a  $HB_{deseada}$  aun con la mayor severidad de temple posible se deberá usar un acero mas templeable
- Es necesario evaluar la aplicabilidad de la severidad para disminuir el riesgo de fisuración ya que el calculo de templabilidad no garantiza que se pueda alcanzar  $HB_{deseada}$  sin fisurar.

**Conclusión:** Necesito alta **templabilidad** para la mayoría de los casos!

## 18.2. Templabilidad

La **templabilidad** es la capacidad de una aleación ferrosa (acero o fundición) para obtener martensita a partir de la austenita cuando esta se enfría en condiciones bien definidas. Está relacionada con la cinética de las transformaciones con difusión de la austenita cuando esta es enfriada y por lo tanto con la posición y forma de las curvas de transformación CCT del acero. **Es una propiedad intrínseca y no depende de el tamaño de la pieza o la velocidad de enfriamiento.** Los siguientes factores controlan

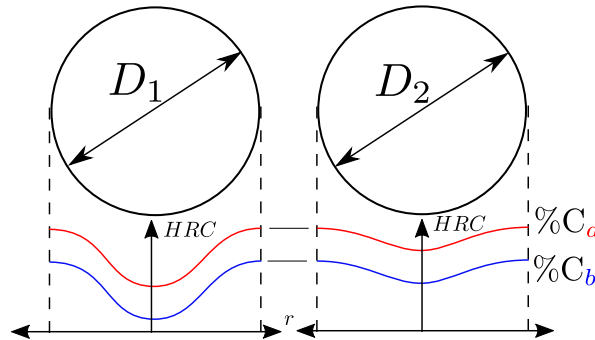


Figura 14: Dureza en función de posición  $r$  donde  $D_1 = D_2$ . La probeta 1 es un acero de baja aleación y la probeta 2 es un acero de alta aleación (más templeable). Porcentaje carbono  $a > b$ .

la templabilidad

1. Aleantes (con la excepción del cobalto)
  - Retrasan las transformaciones con difusión (perlítica y bainítica) aumentando así la templabilidad
  - Efecto sinérgico entre aleantes significa que conviene mezclar pequeñas cantidades de varios aleantes
2. Tamaño de grano
  - A mayor tamaño de grano se tiene mayor templabilidad
  - No se usa para aumentar la templabilidad pues conlleva un deterioro en las propiedades finales
3. Presencia de otras fases
  - Presencia de otras fases aumenta sitios de nucleación y acelera transformaciones con difusión
  - Estas fases pueden retener aleantes

### 18.3. Diámetro crítico ( $D_0$ )

Se define como el máximo diámetro en el que puede obtenerse 50 % martensita en el centro cuando se lo enfría con un medio de temple bien definido. Para un  $D < D_0$  se tendrá menos de 50 % martensita en el centro.

**Diámetro crítico ideal  $D_I$ :** El diámetro para el cual se obtiene 50 % martensita en el centro de la pieza con *severidad de temple infinita*  $H = \infty$ , es decir que la superficie de la pieza en contacto con el medio de temple toma la temperatura del medio en tiempo nulo.  $D_I > D_0$

#### 18.3.1. Ensayo de Jominy (End-Quench)

Se temple una probeta (previamente austenizada) con un chorro de agua en desde un extremo. Luego se rectifica la probeta **longitudinalmente** y se mide la dureza en varios puntos, cada uno a una distancia  $d_j$ <sup>1</sup> del extremo templado. Las condiciones que afectan la velocidad de enfriamiento también están estandarizadas: velocidad y temperatura del agua, diámetro del caño que conduce el agua hacia el extremo que se templará, y distancia entre este caño y el extremo de la probeta.

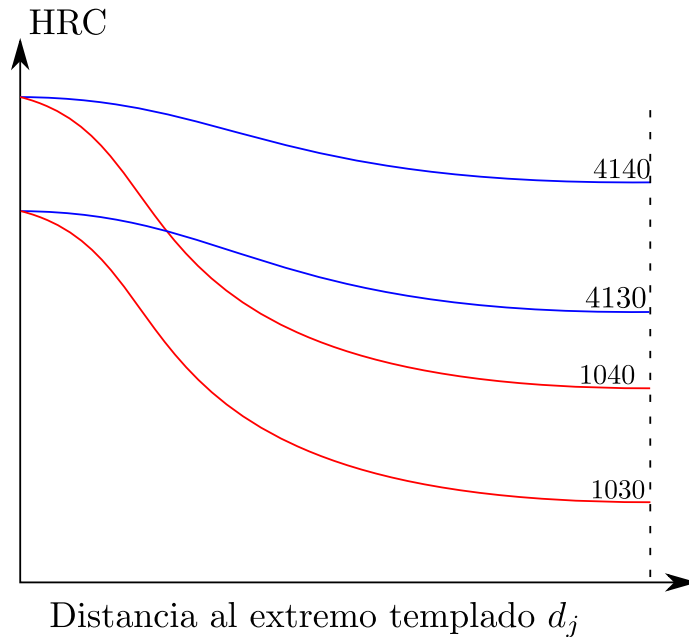


Figura 15: Curvas de Jominy para aceros de alta aleación(en azul) y para aceros al carbono(en rojo). A mayor porcentaje de carbono hay mayor dureza en el extremo templado.

La ventaja del temple desde un extremo respecto de un temple por inmersión es que se logra un rango de velocidades de enfriamiento muy amplio en una probeta relativamente pequeña. Mientras que el extremo templado se enfría muy enérgicamente ( $> 200$  °C/s), el otro extremo sufre algo parecido a un tratamiento de normalizado.

<sup>1</sup>Se suele denominar distancia de Jominy.

Entre estos dos extremos se logran diferentes velocidades de enfriamiento y por lo tanto distintas estructuras y durezas.

**La curva de Jominy:** Agregar carbono aumenta dureza del extremo templado. Mayor templabilidad achata la curva

**Templabilidad garantizada:** Cuando la curva Jominy de un acero presenta una dureza dentro de los límites preestablecidos se dice que es un **acero de templabilidad garantizada** y se le agrega un sufijo a la designación AISI/SAE. Ejemplo: “SAE 1340 H”

Se prefiere una alta templabilidad en los siguientes casos

- En piezas de sección grande debido al efecto masa que no permite alcanzar velocidades rápidas en el núcleo de la pieza
- Piezas de geometría compleja donde existe alto riesgo de fisuración. La templabilidad reduce el riesgo de fisuración

Los cálculos de templabilidad permiten determinar

■

#### 18.4. Enfriamiento en medio volátil

Se distinguen en tres etapas

- (A) A temperatura de pieza alta se forma una envuelta de vapor sobre la superficie de la pieza. Sin agitación esta envuelta es estable y aísla al metal del líquido. El rango de temperaturas en la que ocurre esta etapa se solapa con aquel en que deben evitarse las transformaciones con difusión para poder obtener martensita, por lo tanto es importante reducir la duración de esta etapa. Se puede reducir esta etapa agregando componentes que reduzcan la presión de vapor (para agua hidróxidos y sales)
- (B) Una vez reducida la temperatura lo suficiente la envuelta se desestabiliza y se pasa a una etapa donde el calor se extrae principalmente como calor de vaporización.
- (C) cuando la temperatura baja lo suficiente, se detiene la formación de burbujas de vapor y el calor se extrae por conducción y convección del líquido. La velocidad de enfriamiento vuelve a ser baja.

#### 18.5. Origen de tensiones térmicas durante el temple

Los conceptos básicos son que la transformación de austenita a martensita es una expansión mientras que el enfriamiento es una contracción.

1. Durante el enfriado ( $T_{\text{superficie}} > M_s$ ) la periferia se **contrae** mas que el centro ocasionando pequeñas tensiones que se relajan por deformación plástica debido a la alta temperatura.
2. Eventualmente la temperatura cae lo suficiente como para que la superficie comience a transformarse ( $T_{\text{superficie}} < M_s$ ) y trata de **expandirse** pero es restringida por el núcleo generando tensiones de compresión en la periferia y tracción en el núcleo. Aun se pueden relajar las tensiones por deformación plástica.



3. Si el enfriamiento es lo suficientemente rápido se comenzara a formar martensita en el núcleo ( $T_{\text{interior}} < M_s$ ), traccionando la superficie. Estas tensiones no se pueden relajar por deformación plástica ya que la estructura traccionada es martensita fría, generando así **distorsiones**, **tensiones residuales** y en el peor de los casos **fisuración por temple**.

a todo esto, lo que realmente genera las tensiones térmicas es el gradiente térmico. Si se tiene una pieza pequeña no se va tener mucho riesgo.

Consecuencias

- Tensiones Residuales: El revenido puede relajar estas tensiones
- Distorsión: Cambio de forma de la pieza. Va requerir un enderezado o mecanizado adicional. Es un problema grave en piezas esbeltas.
- Fisuración por temple: Es el problema mas grave pues su reparación es poco confiable/económica. Piezas de alto carbono son mas susceptibles (+dureza/fragilidad). Puede ocurrir el fenómeno de la **fisuración diferida**. Esto consiste en la aparición de fisuras minutos o incluso horas después finalizado el temple. Se puede guardar la pieza “tibia” (150°C por ejemplo) hasta efectuar el revenido.

Los problemas de distorsión y más aún los de fisuración, imponen un límite a la máxima severidad H posible de usar en el temple de una determinada pieza. Cuanto mayor sea el %C del acero y más compleja o peligrosa la geometría de la pieza, menor será la máxima severidad recomendable para evitar la fisuración. Evidentemente, también será mayor la templabilidad del acero necesaria para alcanzar la dureza requerida en dicha pieza. Cuando el %C > 0,4 no es recomendable aplicar severidades de temple altas (> 0,7) excepto que se trate de piezas simples y pequeñas.

**Resumiendo:** La distorsión y el riesgo de fisuración por temple imponen un límite en la severidad de temple máxima aplicable para lograr una determinada dureza, dicha severidad de temple máxima es tanto menor cuanto mayor sea el porcentaje de carbono del acero y más compleja sea la geometría de la pieza.

## 18.6. Martensita revenida

La estructura resultante de un temple correcto no es apta para casi ningún tipo de servicio debido a su extrema fragilidad, en especial cuando el %C del acero supera 0,25 %. En consecuencia luego del temple siempre se aplica un tratamiento subcrítico que se denomina revenido.

Uno de los propósitos del revenido es el de aumentar la ductilidad y tenacidad de la estructura de temple. El microconstituyente resultante de este tratamiento se denomina genéricamente martensita revenida y tiene excelentes propiedades de resistencia mecánica y tenacidad cuando las temperaturas de revenido son las adecuadas.

A pesar de su alto costo debido a la necesidad de dos tratamientos térmicos y a la presencia de aleantes en el acero, la estructura de martensita revenida posee varias ventajas fundamentales sobre otros tipos de microestructuras.

Ventajas

1. Permite alcanzar niveles de resistencia superiores. Se sacrifica resistencia mecánica (en comparación con martensita sin revenir) para obtener mayor ductilidad

y tenacidad. Aun así la resistencia mecánica obtenida es mucho mayor que la que se puede obtener con estructuras ferrítica-bainítica/perlítica

2. Relación  $\frac{R_{p0,2}}{R_m}$  es mucho mayor para un temple y revenido (0,7-0,95) que para una estructura normalizado (0,55-0,65). En consecuencia la tensión de diseño será mayor en el caso del temple y revenido
3. A igualdad de dureza entre una pieza templada→revenida y una normalizada la temperatura de transición es sensiblemente menor para la pieza templada→revenida. En el rango de durezas 30 a 45 HRC la martensita revenida tiene mayor tenacidad.

Nota: No vas a obtener tenacidad buena con un acero 0,5 % carbono. Nunca.

### 18.7. Curvas de Lamont (Cálculo de templabilidad)

Una gráfico de las curvas de Lamont, como la figura 16, relaciona el ensayo de Jominy con el porcentaje de martensita obtenida a una distancia  $r$  del centro de una barra de radio  $R$ .

#### 18.7.1. Ejemplo de uso para cálculo de templabilidad

Si uno temple una barra de diámetro  $D = 150\text{mm}$  a severidad  $H = 1$  (tabla 1) puede entrar a la figura 16 y saber que a una distancia de  $r = 0,1 \cdot R = 7,5\text{mm}$  se tiene una dureza igual a la del ensayo Jominy para ese mismo material a  $d_j \approx 50\text{mm}$ . Luego de obtener la dureza HRC de un gráfico similar a la figura 15 se puede obtener el porcentaje de martensita en dado punto usando un gráfico de Dureza-%C-% Martensita (figura 17).

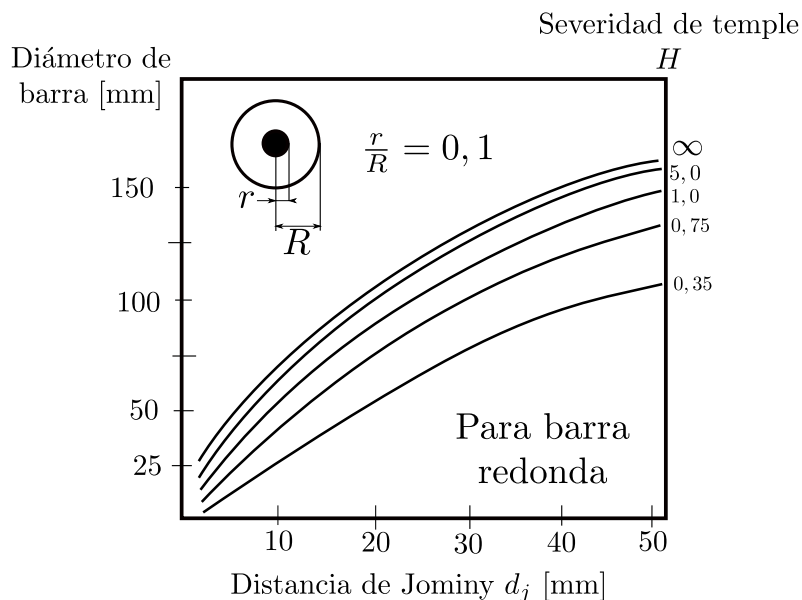


Figura 16: Curva de Lamont para una barra redonda  $\frac{r}{R} = 0,1$ .

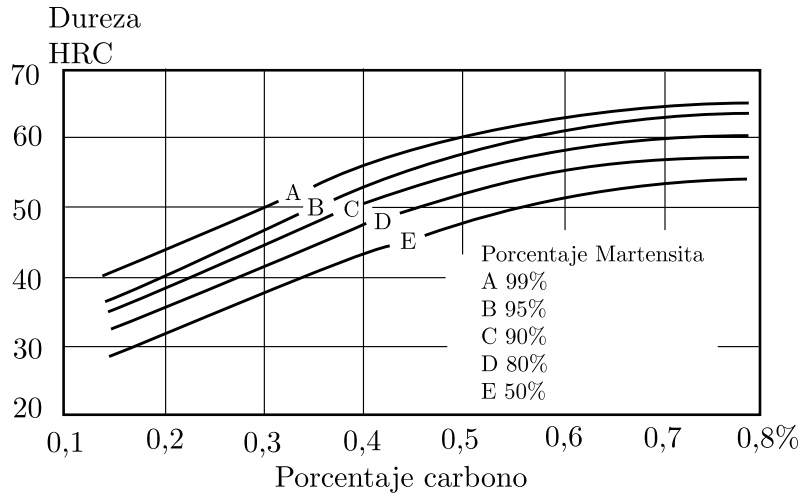


Figura 17: Tabla dureza Rockwell tipo 'C' (HRC).

### 18.8. Temple de aceros hipereutectoides – Austenita retenida

El temple de aceros hipereutectoides se debe hacer desde temperatura intercrítica.

La austenita retenida es aquella que, luego del temple, no ha podido transformar a alta temperatura mediante transformaciones con difusión ni tampoco a baja temperatura a martensita. Es lo suficientemente estable a temperatura ambiente como para persistir en la estructura. Sin embargo existen algunas circunstancias que pueden transformarla.

#### 18.8.1. Variables que influyen en el porcentaje de austenita retenida

- **Composición química** de la austenita, principalmente %C. Esto determina rango  $M_s-M_f$
- **Homogeneidad** del acero (segregaciones)
- **Temperatura** del baño de temple
- **Interrupciones** en el temple. (cambio de medio enfriador)
- **Velocidad de enfriamiento** en el rango  $M_s-M_f$

#### 18.8.2. Efectos de la austenita retenida

- Disminuye la dureza del temple (en altas proporciones)
- Produce **inestabilidad dimensional** a consecuencia de su posible transformación en servicio, ya sea transformación activada térmicamente a bainita o transformación a martensita activada por tensión. En ambos casos la pieza **aumenta sus dimensiones**. Problema en piezas de tolerancias finas.
- Puede producir fallas por **astillado en filos** cuando transforma a martensita

- Cuando se encuentra en bajas proporciones contribuye en el **fenómeno de fragilización de la martensita revenida** en los aceros al C y de baja aleación.
- Si su proporción es baja, su distribución homogénea y fina, y dependiendo de su estabilidad, puede **aumentar la tenacidad** (aceros al Níquel para uso criogénico, fundiciones ADI, etc).

### 18.8.3. Métodos para disminuir la cantidad de austenita retenida

- Revenido simple (solo efectivo en el caso de aceros al C y de baja aleación).
- Tratamiento criogénico (es caro, tiene altos riesgos de fisuración y requiere tratamientos intermedios de distensionado o revenidos).
- Revenidos múltiples (muy usados en el tratamiento de varias clases de aceros para herramientas). Este método puede combinarse con el anterior para mayor efectividad.

Proporciones usuales de austenita retenida luego de un temple correcto:

- Aceros al C y de baja aleación, de bajo y medio C: hasta 7 %.
- Aceros al C y de baja aleación, de alto C: 5 a 15 %.
- Aceros de alto C y alta aleación: 15 a 35 %.

### 18.8.4. Temple hipercrítico

Se obtiene principalmente martensita y una fracción alta de austenita retenida, reduciendo la dureza notablemente (puede sobrepasar 50 %). La templabilidad es alta pues todo el carbono y los aleantes están disueltos en la austenita inicial. Sin embargo, por las mismas razones  $M_s$  y  $M_f$  son bajas y se retiene mucha austenita. Suele ocurrir también con temples intercríticos cercanos a  $A_{cm}$ .

Hay riesgo de fisuración por temple por shock térmico.

### 18.8.5. Temple intercrítico

Compuesto principalmente por martensita,  $Fe_3C$  globular no disuelta a  $T_A$  y una fracción menor de austenita retenida. Tiene templabilidad menor a la de un temple hipercrítico (pues la austenita es menos rica en carbono y aleantes), pero la  $M_s$  y  $M_f$  son más altas y no se retiene tanta austenita. Si la temperatura de austenización no es muy cercana a  $A_1$  la dureza de temple en general es mayor que la del temple hipercrítico (menor % austenita retenida).

Si la temperatura es muy cercana a  $A_1$  la falta de homogeneidad resultante en la austenita junto con el descenso de templabilidad y el menor porcentaje de carbono de la austenita pueden ser lo suficientemente importantes como para superar los efectos de reducción de la austenita retenida y la presencia de carburos. Debido a esto existe un **rango de temperaturas intercríticas óptimas** para cada acero hipereutectoide. Por arriba al rango se retendrá mucha austenita y por debajo caerá la templabilidad.

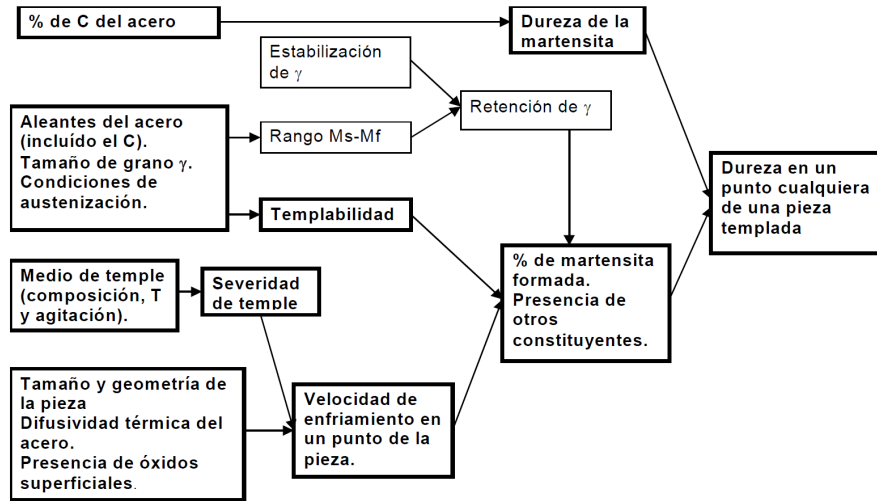


Figura 18: Diagrama de flujo para temple. Tener austenita no es para nada grave porque es potencialmente transformable a martensita.

## 19. Revenido

Es un tratamiento subcrítico que se aplica luego del temple con el objeto de

- Aumentar ductilidad y tenacidad de la martensita
- Lograr propiedades finales del acero
- Disminuir tensiones residuales

El ciclo térmico consiste en un **calentamiento** que puede tener varias etapas para evitar el choque térmico para el caso de aceros alta aleación/carbono. Se lleva el acero a la **temperatura de revenido**  $T_R$  la cual varía de acuerdo a las propiedades deseadas ( $T_R \in [150, A_1)^\circ\text{C}$ ). El **tiempo de revenido** es el tiempo que la pieza permanece a la temperatura de revenido. El tiempo varía del tamaño de la pieza y de las propiedades finales deseadas, aunque es de menor influencia que  $T_R$  (tiempo de 30 min hasta 4 h para piezas tamaño medio). El **enfriamiento** se efectúa en aire calmo excepto en dos casos:

- Cuando se desea disminuir las tensiones residuales se usa una **baja velocidad** de enfriamiento
- Para aceros susceptibles a la fragilización por revenido en cuyo caso se debe enfriar rápidamente en el rango de 580 a 400°C.

**Revenidos múltiples:** En ciertos casos se puede incluir un segundo o tercer calentamiento de  $T_R$  igual o levemente diferente. Son usuales para aceros de medio y alto carbono/aleación.

### 19.1. Etapas del revenido en aceros al carbono

**Autorevenido** Ocurre durante el temple. Migración de átomos de carbono hacia zonas de alta densidad de defectos, formando un aglomerado de átomos carbono y/o precipi-

tación de carburos durante el temple. Este fenómeno es más probable y completo a mayor  $M_s$  del acero, es decir a bajo carbono<sup>2</sup>

- Etapas 1 (100 a 150°C): Precipitación de carburo  $\varepsilon$  ( $\text{Fe}_{2,5}\text{C}$  estructura HCP). La precipitación de estas partículas submicroscópicas<sup>3</sup> es fina y homogénea causando endurecimiento por precipitación. Esta etapa no aparece en aceros de carbono menor a 0,2% pues el autorevenido es suficientemente completo para que no haya fuerza impulsora para la precipitación de  $\varepsilon$ .
- Etapas 2 (> 200°C): Transformación de la **austenita retenida** a una estructura de ferrita y carburos
- Etapas 3 (a partir de 250°C): Disolución de los carburos  $\varepsilon$  y **precipitación de cementita**  $\text{Fe}_3\text{C}$ . Desaparece la sobresaturación de carbono, la martensita deja de existir como una fase BCT y pasa a ser ferrita BCC cuando este problema se completa.
- Etapas 4 (a partir de 300°C): Coalescencia progresiva de las partículas de cementita. Fuerte descenso de dureza. A mayor temperatura y/o tiempo los carburos tienen mayor tamaño aunque su fracción en volumen permanece constante

Si bien no se las considera etapas, hay otros dos fenómenos que pueden ocurrir a mayor temperatura de revenido.

A partir de los 400°C ocurre la recuperación de las dislocaciones de la martensita (formación de subgranos dentro de los listones).

A partir de los 600 °C puede ocurrir la recrystalización, los listones son reemplazados por granos equiaxiales.

La estructura final de un revenido de alta temperatura en un acero al C está compuesta por granos de ferrita pequeños y más o menos equiaxiales y carburos finos (del orden de 0,1 micrometros) distribuidos uniformemente. Este tipo de estructura combina una gran resistencia mecánica con una muy alta tenacidad. Los carburos finos endurecen, pero su tamaño pequeño, su forma esferoidal, y su distribución uniforme evitan que se produzca un descenso muy grande en la tenacidad.

## 19.2. Revenido de aceros de baja aleación (Resistencia al revenido)

Ciertos aleantes participan en la formación de carburos (Cr, Mo, V, etc), sea cementitas aleadas (ortorrómbicas) o bien otros carburos aleados. Este tipo de carburos crece más lentamente que la cementita pues requiere la difusión de los aleantes (más lento que el carbono), así **ralentizando el revenido**. Por esta razón los aceros aleados se tienen que **revenir más tiempo o a mayor temperatura**.

También el agregado de aleantes agrega **complejidad a la secuencia de precipitación** de carburos, lo que puede producir un **máximo o pico de dureza** a altas temperaturas de revenido.

Los aleantes **retrasan** la descomposición de la austenita retenida y la recuperación de las dislocaciones de la martensita.

El resultado de todas estas influencia es que la dureza baja más lentamente durante el revenido de un acero con elementos<sup>4</sup> formadores de carburos que en un acero al

<sup>2</sup>Ni bien se cruza  $M_s$  las primeras martensitas que se forman pasan por un "mini" revenido. Este revenido preliminar es más pronunciado a mayor  $M_s$ .

<sup>3</sup>Solo algunos nanometros.

<sup>4</sup>Cr, Mo, V, Ti, Nb, etc.

carbono.

En ese sentido se dice que los aleantes aumentan la **resistencia al revenido**. Anteri [2019]

### 19.3. Variación de propiedades mecánicas durante el revenido

En aceros al carbono y de baja aleación al aumentar  $T_R$  se produce un descenso en la resistencia mecánica y aumento en la ductilidad y tenacidad.

El tiempo de revenido tiene menor efecto, aumentar  $T_R$  20°C equivale a triplicar el tiempo de revenido.

Existen curvas “maestras” que se representan en función del **parámetro de revenido**, teniéndose en cuenta el efecto conjunto de la temperatura y del tiempo de revenido.

### 19.4. Fenómenos de fragilización durante el revenido

A pesar de la tendencia al aumento de la tenacidad durante el revenido, existen dos fenómenos de fragilización que deben tenerse en cuenta pues deterioran la tenacidad del acero:

- **Fragilización de la martensita revenida:** Consiste en un descenso en la tenacidad durante el revenido en un rango de temperaturas intermedia.
- **Fragilización por revenido:** Consiste en un aumento de la temperatura de transición  $T_{df}$ . A pesar de su nombre no es un problema que ocurre en el revenido, pues requiere de tiempos de exposición muy prolongados en el rango de temperaturas de fragilización. Es más bien un problema en el servicio de componentes a alta temperatura.

#### 19.4.1. Fragilización de la martensita revenida

Fenómeno de fragilización que ocurre durante el revenido de la martensita en el rango de 260 a 400°C. Se produce en los tiempos usuales de un revenido (1h) y afecta tanto aceros al carbono como aleados. Si el revenido se realiza a  $T_R > 400^\circ\text{C}$  el fenómeno no ocurre aunque la pieza sea sometida a temperaturas de fragilización durante su servicio. En este sentido se dice que es **irreversible**.

Efectos incluye un aumento de  $T_{df}$  y baja tenacidad. El modo de fractura frágil es intergranular solo en el caso de aceros de baja pureza<sup>5</sup>, de otro modo es transgranular.

El fenómeno es lo suficientemente rápido como para tener influencia en cualquier revenido que se haga en el rango de susceptibilidad. En el caso en que se requiera alta tenacidad se debe evitar dicho rango. Esto impide obtener una tenacidad alta mediante temple y revenido cuando se requieren durezas altas.

**Causas:** el descenso de la tenacidad está asociado a la precipitación de  $\text{Fe}_3\text{C}$  con una distribución y morfología particular durante el revenido. Estas características hacen que se reduzca fuertemente la energía absorbida durante el proceso de fractura. Las impurezas contribuyen por segregación hacia los bordes de grano, pero no son imprescindibles.

<sup>5</sup>Recordemos que en aceros de baja pureza los carburos nuclea en los bordes de grano formando carburos a base de fósforo, Sb, Sn, As. Esto facilita la propagación de fisuras debido a la baja tenacidad de estos carburos.

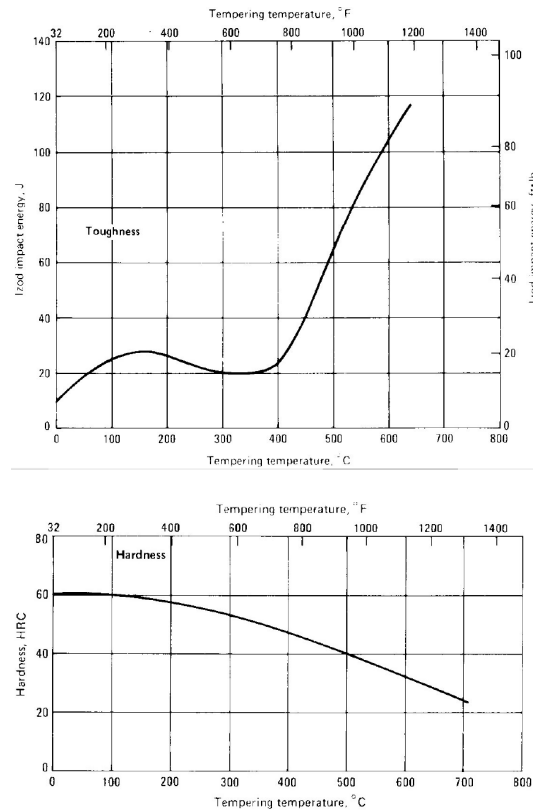


Figura 19: Efecto de la **fragilización de la martensita revenida**. Gráfico de tenacidad y dureza para un acero 4140 revenido por una hora a varias temperaturas.

### 19.5. Fragilización por revenido

Fenómeno de fragilidad reversible que se produce cuando ciertos aceros se exponen prolongadamente o se enfrían lentamente en el rango de 400 a 580°C. No debe confundirse con la fragilización de la martensita revenida (que se da a menor temperatura) o con la fragilización por creep (que se da a mayor temperatura).

Son susceptibles los aceros aleados de pureza comercial ( $> 0,6\%$  Mn) y los que tienen elevado contenido de impurezas: Sb, Sn, As, P. Ciertos aleantes aumentan la susceptibilidad, sobre todo si se encuentran combinados: Si, Mn, Cr-Ni, Cr-Mn. El molibdeno (Mo) y el tungsteno (W) bajan las susceptibilidad cuando se encuentran en pequeñas cantidades.

También es importante considerar este efecto para cuando se efectúan revenidos a grandes piezas a temperaturas mayores pero que se enfrían lentamente en el rango de fragilización. Se tiene que considerar que tal vez cierto componente esté trabajando dentro del rango de fragilización (rotores de turbinas de vapor de baja presión, algunos recipientes a presión).

Los **efectos incluye**

- Aumento  $T_{df}$
- El modo de fractura frágil es intergranular



- Ciertos reactivos atacan los antiguos bordes de grano austeníticos

*Teoría de la doble segregación* como **causa**: Las impurezas mencionadas segregan en los borde de grano austeníticos en el rango de temperaturas (400 a 580°C) causando un descenso de la cohesión de los mismos. Este descenso eleva  $T_{df}$  y favorece la fisuración intergranular frente al modo de fractura frágil transgranular por clivaje.

Esta teoría explica porque solo los aceros con ciertos aleantes son susceptibles y también porque la fisura avanza por los antiguos bordes de grano austeníticos y no por los borde de grano ferríticos.

#### 19.5.1. Medidas contra la fragilización por revenido

- Agregado de un bajo % Mo retrasa fuertemente cinética de la fragilización
- Adecuada elección de los aleantes
- Reducción de impurezas
- Reducción de tamaño de grano austenítico, lo que no es tan fácil en piezas grandes
- En los casos de piezas que no trabajan en el rango de fragilización se **enfriá rápidamente desde  $T_R$**
- Se pueden recuperar piezas fragilizadas en servicio con un tratamiento de revenido  $T_R > 600^\circ\text{C}$ .
- Monitoreo de la  $T_{df}$  en equipos que operen en el rango de fragilización. Técnicas no destructivas de monitoreo.

### 19.6. Revenidos de alta y de baja temperatura

La existencia del fenómeno de fragilización de la martensita revenida, junto con la tendencia al aumento de la tenacidad que ocurre tanto a temperaturas inferiores a las del rango de fragilización como a temperaturas superiores al mismo, hace que existan dos rangos de revenido bien definidos. Los revenidos de **baja temperatura** (usualmente hasta unos 250 °C) se usan cuando es imprescindible retener una dureza muy alta en el acero, lo cual implica un sacrificio de la tenacidad. El revenido en este rango de temperaturas releva parcialmente las tensiones residuales del temple. Los revenidos de **alta temperatura** ( $T_i$  500 °C) hacen que baje sensiblemente la dureza de temple en el caso de los aceros al C y de baja aleación, pero logran una excelente tenacidad con muy buena resistencia mecánica.

### 19.7. Revenido de microconstituyentes no martensíticos

Al ser estructuras más estables, la velocidad de revenido de la perlita y las bainitas es bastante inferior a la de la martensita. En el revenido de la martensita, la mayor pérdida de dureza se da a causa de la extracción del C en solución sólida sobresaturada y su precipitación como carburo. En la perlita y la bainita esto no sucede. En la bainita sólo ocurre un engrosamiento progresivo de los carburos y una recuperación de las dislocaciones de la ferrita. Ambas cosas conducen a una disminución de la dureza pero a un ritmo menor que en el revenido de la martensita. En el caso de la perlita el

proceso de revenido es aún más lento, pues sólo involucra la esferoidización progresiva de los carburos laminares. Tal como ya se ha visto este proceso es muy lento.

La diferencia de velocidad con la que decae la dureza durante el revenido de las diferentes estructuras tiene la importante consecuencia de que el gradiente de durezas que se produce luego del temple, disminuye durante el revenido, en especial para altas temperaturas de revenido.

## 20. Martemperado

Es un temple en dos etapas.

1. El acero es enfriado hasta una temperatura ligeramente superior a  $M_s$  y allí se mantiene hasta que homogenice su temperatura. Se mantiene 100 % contenido de austenita
2. En la última etapa el acero es enfriado a una velocidad más lenta pasando por el rango  $M_s$  y  $M_f$ .

Bis. Se suele requerir un revenido posterior

la temperatura a la cual se homogeneiza la pieza se denomina la temperatura de martemperado. El tiempo de mantención puede variar mucho (pocos segundos hasta 40 minutos)

No es la solución para adquirir más dureza o templabilidad, solo disminuye el riesgo de fisuración. Igual se requiere un revenido posterior. Se requiere una templabilidad mínima para poder aplicar martemperado y se limitan los espesores de las piezas a tratar.

### 20.1. Ventajas

- Disminución de varios efectos incluyendo distorsión, tensiones residuales (macroscópicas) y riesgos de fisuración por temple. Es especialmente recomendado para aceros alto C y piezas esbeltas/complexas
- Mejoramiento de propiedades mecánicas respecto temple común (mayor ductilidad y tenacidad a igual resistencia mecánica)
- Permite realizar operaciones de enderezado luego de extraer la pieza del baño de martemperado y antes de que se transforme a martensita (aún sigue siendo austenita, asegura alta ductilidad y baja resistencia mecánica)

### 20.2. Limitaciones

- El enfriamiento inicial es lento y requiere cierta templabilidad mínima. Como regla general solo aceros templables en aceite pueden ser martemperados
- Existe una limitación en espesores de las piezas a tratar (templabilidad mínima). Solo se pueden martemperar piezas de espesor grande si son de acero de alta templabilidad. Se puede agregar agua al medio o utilizar una temperatura de martemperado inferior a  $M_s$  para aumentar el espesor permisible

### 20.3. Aplicaciones del martemperado

Se puede aplicar el martemperado a una gran variedad de piezas con geometría relativamente compleja y espesores no muy grandes hechas de aceros de baja aleación.

Se reduce el riesgo de fisuración en aceros de alto contenido de C y es de interés para piezas carburadas, y aceros de alta aleación donde es posible martemperar grandes secciones de piezas complejas.

## 21. Austemperado (Austempering)

Tratamiento isotérmico en el rango de la transformación bainítica. Se enfría el acero lo suficientemente rápido para evitar transformaciones de fases a temperaturas altas hasta llegar a una temperatura mayor a  $M_s$  y se lo deja ahí hasta completar la transformación bainítica inferior.

No se austemperan aceros con transformación bainítica lenta ( $> 60$  minutos) ni los que no cumplan con la templabilidad mínima. La transformación ocurre alrededor de los  $260^{\circ}\text{C}$  a  $400^{\circ}\text{C}$  dependiendo del tipo de acero y nivel de resistencia deseado con un tiempo de mantención entre 5 a 60 minutos. Se suelen usar sales fundidas.

### 21.1. Ventajas

- Se disminuye la distorsión, tensiones residuales y probabilidad de fisuración respecto temple y martemperado
- Tratamiento corto y económico para producir durezas en el rango 35 a 55 HRC pues no se requiere revenido posterior
- A diferencia del martemperado, el tiempo de permanencia en el baño de sales no afecta drásticamente las propiedades finales
- En el rango de durezas 45 a 55 HRC la bainita inferior posee aún mejor tenacidad que la martensita revenida a igualdad de durezas (esta tendencia se revierte en el rango HRC 35 a 45)

### 21.2. Limitaciones

No se puede aplicar a cualquier aceros por requerimientos de templabilidad. Las limitaciones son mayores que en el martemperado dado que el medio en el cual se enfría tiene una temperatura mayor a la del martemperado lo cual implica una velocidad de enfriamiento más lento.

El tiempo necesario varía dependiendo del acero. En ciertos casos el austemperado tarda mucho tiempo y no es viable económicamente. Además no se pueden alcanzar durezas superiores a 55 HRC, aún en aceros alto C.

## Parte IV

# Aceros para construcción Mecánica

Para fabricación de piezas de maquinaria. Cadena cinemática, transmisión de potencia, elementos roscados, herramientas manuales, industria automotriz, agrícola,

aeronáutica, ferroviaria, etc.

Los **requerimientos de servicio** para un acero incluye propiedades mecánicas como  $R_m$ ,  $R_{p0,2}$ , tenacidad, resistencia a la fatiga, resistencia al desgaste, resistencia a cargas de contacto. Luego se pueden exigir **características de fabricación** como formabilidad, maquinabilidad y ductilidad. Los requerimientos de servicio y características de fabricación suelen obtenerse de tratamientos térmicos.

## 22. Clasificación

Existen varios tipos de clasificaciones de aceros para construcción mecánica:

### Según aleantes

**Aceros al C** Más baratos, fácil fabricación y de menor templabilidad

**Ac. de baja aleación** Buena templabilidad, menor severidad de temple requerida, buena maquinabilidad, buena resistencia al revenido

### Clasificación por %C

**Bajo C** ( $< 0,25\%$ ) Para cementación/carburización (engranajes, árboles, cadenas)

**Medio C** ( $0,25$  a  $0,5\%$ ) Aceros para bonificado. Durezas  $\approx 30$  a  $40$  HRC

**Bajo C** ( $> 0,5\%$ ) Máxima resistencia y dureza. Se usan bonificados, martemperados+revenidos, austemperados. Costo alto de fabricación de piezas por baja maquinabilidad y formabilidad.

### Clasificación por templabilidad

Puede ser baja, media o alta. El requerimiento de templabilidad va estar en función a la solicitud.

**Tracción/corte puro** 90 % mínimo de martensita en el centro.  $R_{p0,2} > 1200$  MPa. Bulones y tornillos de alto grado

**Flexión/Torsión pura** 50 % martensita en el centro. Árboles, ejes y resortes

## 23. Resistencia a la fatiga

Se determina con un ensayo en la maquina de Moore (flexión rotativa  $\sigma_m = 0; \sigma_a = |\sigma_{\max}|$ ) definiéndose así las zonas de bajo y alto ciclado.

### Como maximizar la resistencia a la fatiga

En aceros al C de baja aleación con dureza 45 HRC se cumple que  $R_f \approx 0,35 - 0,6R_u$  (Shigley toma  $0,5R_u$ ). Esto es valido para una probeta lisa sin tensiones residuales bajo flexión alternativa.

Si se tiene una entalla

$$q = \frac{k_f - 1}{k_t - 1}$$

$q$  indica cuanta tensión es relevada.  $q = 1 \Rightarrow$  muy sensible a la entalla. Para maximizar la resistencia a la fatiga se necesita alta ductilidad y alta  $R_m$ . Se puede obtener por temple y revenido, o austemperado.

## 24. Aceros al boro

El boro promueve templabilidad a bajo costo en aceros de bajo y medio carbono. El boro (intersticial en la austenita) segrega a los bordes de grano retrasando la nucleación de ferrita proeutectoide. Se corren las curvas CCT a la derecha, ganándose mejor templabilidad.

El boro se puede encontrar en estos aceros en solución sólida, como óxido, nitruros, boruros. Se corre el peligro que al agregar demasiado boro vaya a formar un compuesto que no cumpla ser soluto.

## 25. Aceros de corte libre

Son aquellos con algunos elementos (P y S en general) que se usan cuando la pieza requiere mucho mecanizado y el costo es más importante que las propiedades finales. El azufre hace que se entrecorte la viruta y funcione como lubricante. El fósforo en solución sólida hace que se fragilice la ferrita logrando viruta entrecortada. SAE 1100 $\rightarrow$ S; SAE 1200 $\rightarrow$ S,P.

## Parte V

# Aceros inoxidables

Grupo de aceros de alta aleación diseñados para tener resistencia a la corrosión en un amplio rango de servicio (buena  $R_m$  a altas temperaturas).

Las aplicaciones principales de estos aceros son en plantas generadoras de energía, centrales hidráulicas, plantas petroquímicas, industria farmacéutica, piezas de máquinas, arquitectura (decoración), aplicaciones marítimas.

## 26. Corrosión

Deterioro de un material por la acción química del medio que lo rodea. A excepción de los nobles, los metales son termodinámicamente inestables al contacto con el aire y forman óxidos. Si la reacción es “lenta” (desde un punto de vista cinético) la corrosión puede llegar a aceptarse. Si es “rápida” y limita la vida del componente surgen problemas de costo y fiabilidad mecánica.

### 26.1. Clasificación

**Generalizada** A nivel macroscópico, la superficie es atacada uniformemente. Es predecible y controlable. Se puede prevenir si se diseña con un sobre-espesor uniforme. El daño es proporcional a la cantidad de material removido.

**Localizada** Daño localizado progresa rápido. Resulta difícil predecir, controlar y detectar. El daño puede ser muy grande aunque la cantidad de material sea mínima. Es muy problemático. A continuación se tienen 4 tipos de corrosión localizada:

**Picado/Pitting** Promovido por la presencia de iones  $Cl^{-1}$ , alta temperatura y baja velocidad de circulación del fluido. Si la capa pasivante se rompe localmente y no se forma rápido otra la corrosión avanza y se genera pozos en forma de túneles que pueden perforar el material en corto tiempo aumentando el riesgo de avance de fisura por fatiga.

**Rendijas** Se da en zonas donde el fluido no llega a circular. Cuando se consume el oxígeno, se localiza la corrosión en la rendija. Evitable con buen diseño de pieza, reduciendo iones de cloro y reduciendo la temperatura

**Bajo tensión** Puede dar lugar fallas catastróficas a partir de fisuración provocada por la combinación del **medio y tensión de tracción**. En general la fisura rompe por fractura frágil. Los aceros inoxidables austeníticos y martensíticos son los más susceptibles

**Granular** Asociada a fenómeno de precipitación de carburos ricos en Cr en los bordes de grano de las microestructuras.

## 26.2. Pasividad

La pasivación de un metal se refiere a la formación de una delgada capa de óxido al ser sometido a un diferencial de potencial ( $\Delta V$ ) mayor al potencial de pasivación. Esta capa aísla al metal del medio y hace que disminuya la velocidad de corrosión en varios ordenes de magnitud. Para que sea efectiva la capa esta debe ser fina, continua, no porosa, insoluble en el medio, y debe poder regenerarse rápidamente al ser dañada (ralladura, mecanizado).

El aluminio, por ejemplo, no es electronegativo pero es fuertemente pasivado. El hierro puede pasivarse pero a un alto  $\Delta V$ . La inclusión de cromo (Cr) en un 12 % o más hace que el metal pueda oxidarse fácil

### Variables en la estabilidad de la capa pasivante

**Composición química del acero** Factor principal es el contenido de Cr (12 % mínimo) para pasivar con soluciones acuosas neutras. En general la heterogeneidades (segregaciones, precip. de carburos) hacen que disminuya la estabilidad.

**Composición del medio** Los inoxidables se pasivan solo cuando el medio es altamente oxidante (acuoso,  $HNO_3$ ). La presencia de iones de halógenos es la principal razón por fallas. Estos iones desestabilizan y generan Pitting. Un medio básico (pH) es más estabilizante para una capa pasivante.

**Variables operativas** En general, la resistencia a la corrosión disminuye con el aumento de la temperatura. La velocidad relativa entre el medio y la superficie afecta la formación de la capa. A mayor velocidad hay mayor aporte de  $O_2$ , aumentando la velocidad de oxidación.

**Factores de diseño** La presencia de rendijas o alta rugosidad crean zonas que favorecen la oxidación localizada.

## 27. Aceros inoxidables austeníticos

Se trata del grupo de aceros inoxidables que mejor combina propiedades mecánicas y tecnologías con resistencia a la corrosión a precio razonable. Constituyen 70 % de la producción total de aceros inoxidables.

La composición típica de un acero austenítico inoxidable:

**Cr** 16 a 30 %

**Ni** 8 a 30 %

**Mo** Hasta 4 %

**Mn**  $\approx$  2 %

**C** Menor de 0,1 %

### Elección de gamágeno

El Cr es un elemento alfégeno, entonces se necesita de un gamágeno para estabilizar la austenita a temperatura ambiente.

**C** Debe ser bajo porque favorece la precipitación de carburos de Cr, lo cual favorece la corrosión

**N** No se usa ya que no estabiliza la austenita hasta bajas temperaturas

**Mn** Se usa en casi todos los austeníticos pero no es el gamágeno principal. Estabiliza la austenita a temperatura ambiente pero no baja tanto  $M_s$

**Ni** Estabiliza austenita hasta bajas temperaturas. Baja la  $M_s$  (reduciendo la formación de martensita, cosa indeseable), mejora la tenacidad y aumenta la resistencia a la corrosión. A mayor cantidad de Cr, Mo y otros alfégenos se requiere de mayor Ni para balancear.

### Ventajas de la estructura FCC

- Ductilidad y baja  $R_{p0,2}$ . Alta capacidad de deformación en frío
- No hay transición dúctil frágil, alta tenacidad
- Resistencia al fenómeno del creep (fluencia a altas temperaturas)
- Los intersticiales tienen más solubilidad y menor difusividad. El Cr precipita más lento
- Amagnética

A temperatura ambiente un acero inoxidable austenítico contiene muy poca martensita por el  $M_s$  bajo, poca ferrita y algunos carburos.

### 27.0.1. Precipitación de carburos de Cromo

El %C disminuye la temperatura a la cual precipitan los carburos del Cromo y la ralentiza. Los carburos de Cromo nuclean en los borde de grano y bordes de maclas de la austenita. Alrededor de los carburos queda una zona empobrecida en Cr, lo cual lleva a la **sensibilización**.

La sensibilización da origen a la corrosión intergranular y ocurre frecuentemente en aceros austeníticos ya que cuando hay un proceso de alta temperatura el carbono se disuelve y re-precipita al enfriarse.

## Referencias

Guillermo Orlando Anteri. *Metalurgia física 30.24*. Instituto Tecnológico de Buenos Aires, 2019.

Günter Gottstein. *Physical foundations of materials science*. Springer Science & Business Media, 2013.