Table of Contents

1 Materiales metálicos	
1.1 Principales propiedades mecánicas	
1.2.2 Diagrama tensión-deformación	1
	1
	2
1.4 Tratamientos térmicos de metales	21
1.5 Tratamientos termoquímicos de los m	netales20
1.6	2
1.7 Fundiciones	3
1.8 Compatibilidad de metales: la corrosi	ón galvánica3
	3

1 Materiales metálicos

Se denomina	a los elementos químicos caracterizados por ser buenos conductores del			
y la	, poseer alta	, y ser	a	
temperaturas normales	(excepto el mercurio y el galio)). Generalmente son	de	
la luz, lo que les da su j	peculiar brillo. El concepto de r	netal refiere tanto a elementos pu	ıros, así	
como a	con características metálio	cas, como el acero (
) y el bron	ce (). Los metales comprenden la ma	ayor parte de	
la <u>tabla periódica de lo</u>	s elementos y se separan de los	no metales por una línea diagona	al entre el	
boro y el polonio. Se es	xtraen de los minerales de de la	s rocas (menas). Los materiales i	netálicos	
cuyo componente princ	cipal es el	se llaman ferrosos, el resto s	e llaman no	
ferrosos como el		etc		

Paulino Posada pág. 2 de 41

1.1 Principales propiedades mecánicas

1-Plasticidad Es la propiedad mecánica de los metales completamente opuesta a la _____ La plasticidad se define como la capacidad que tienen los metales de ______ la forma que les fue dada después de ser sometidos a un esfuerzo. Los metales, usualmente son altamente ______, por esta razón, una vez son deformados, fácilmente conservarán su nueva FORMA. 2-Fragilidad La fragilidad es una propiedad completamente opuesta a la tenacidad, ya que denota la facilidad con la que un metal puede ser una vez es sometido a un esfuerzo. En muchas ocasiones, los metales son _____ unos con otros para reducir su coeficiente de _____ y poder tolerar más las cargas. La fragilidad también se define como fatiga durante las pruebas de resistencia mecánica de los metales. De esta manera, un metal puede ser sometido varias veces al mismo esfuerzo antes de ______ y arrojar un resultado concluyente sobre su fragilidad. 3-Maleabilidad La maleabilidad hace alusión a la facilidad que tiene un metal para ser ______ sin que esto represente una ruptura en su estructura. Muchos metales o aleaciones metálicas cuentan con un alto coeficiente de maleabilidad, este es el caso del aluminio que es altamente maleable, o el acero inoxidable. 4-Dureza La dureza se define como la resistencia que opone un metal ante agentes abrasivos. Es la resistencia

Paulino Posada pág. 3 de 41

metales requieren de ser aleados en algún porcentaje para aumentar su ______. Este es

el caso del oro, que por sí solo no lograría ser tan duro como lo es cuando se mezcla con el bronce.

que tiene cualquier metal a ser ______ o penetrado por un cuerpo. La mayoría de

Históricamente, la dureza se medía en una es	scala empírica, determinada por la capacidad que tenía
un metal de rayar a otro o de resistir el impa	cto de un Hoy en día, la dureza
de los metales es medida con procedimiento	estandarizados como lo son el test de Rockwell,
Vickers o Brinell. Todos estos tests buscan a	rrojar resultados concluyentes sin dañar mayormente el
metal que está siendo estudiado.	
5-Ductilidad	
La ductilidad es la capacidad que tiene un m	etal para deformarse antes de En
	npletamente opuesta a la La
ductilidad puede ser dada como un porcenta	je de elongación máximo o como un máximo de
reducción de área. Una forma elemental de e	explicar dúctilidad de material, es su capacidad para ser
transformado en o	Un metal altamente dúctil es el
6-Elasticidad	
La elasticidad que define como la capacidad	que tiene un metal para recuperar su
después de haber sido sometido a una fuerza	externa. En general, los metales son muy
elásticos, por esta razón es común que prese	nten o rastros de golpes de los
que nunca se recuperarán. Cuando un metal	es elástico, también se puede decir que es resiliente, ya
que es capaz de absorber de forma elástica la	a que le está provocando una
deformación.	
7-Tenacidad	
	, ya que denota la capacidad que
	una fuerza externa sin Los metales
-	Este es el caso del, cuya tenacidad le
	acción que requieran de soportar altas
	de los metales puede ser medida en diferentes escalas.
	lativamente pequeñas de fuerza a un metal, como
ligeros impactos o choques. En otras ocasion	nes, es común que sean aplicadas fuerzas mayores. De

Paulino Posada pág. 4 de 41

cualquier manera, el coeficiente de tenacidad de un metal será dado en la medida en la que éste no			
presente ningún tipo de	_ después de haber sido sometido a un esfuerzo.		
8-Rigidez			
La rigidez es una propiedad mecánica propia de	los metales. Esta tiene lugar cuando una fuerza		
externa es aplicada a un metal y éste debe desarr	collar una fuerza interna para soportarla. Esta fuerza		
interna se denomina "estrés". De esta manera, la	rigidez es la capacidad que tiene un metal de		

a la deformación durante la presencia del estrés.

9-Variabilidad de las propiedades

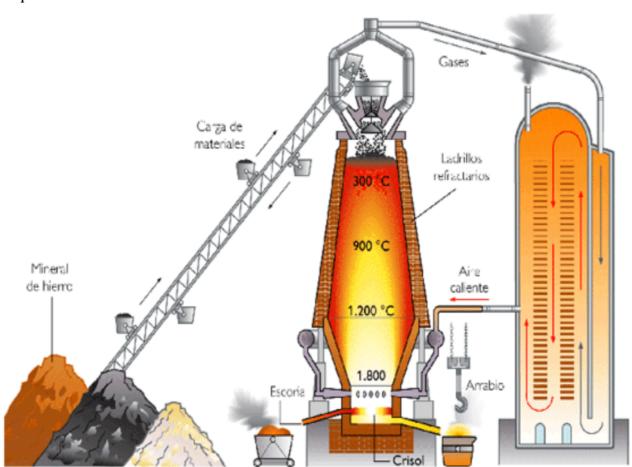
Los tests de propiedades mecánicas de los metales no siempre producen los mismos resultados, esto se debe a los posibles cambios en el tipo de equipo, procedimiento, u operario que se usa durante las pruebas. Sin embargo, incluso cuando todos estos parámetros son controlados, existe un pequeño margen en la variación de los resultados de las propiedades mecánicas de los metales. Esto se debe a que en general la fabricación o proceso de extracción de los metales difiere. Por lo tanto, los resultados a la hora de medir las propiedades de los metales se pueden ver alterados. Con el objetivo de mitigar estas diferencias, se recomienda realizar varias veces la misma prueba de resistencia mecánica en el mismo material, pero en diferentes muestras seleccionadas de forma aleatoria.

Paulino Posada pág. 5 de 41

1.2 El acero

Los materiales más	_ en cualquier taller de mantenim	iento industrial son los
aceros. Generalmente acero al carbono	del tipo A42b. Aunque actualmer	nte también se utilizan
mucho otros materiales como los acero	s, el	, la fibra de
, los	o los materiales	El acero es una
aleación de	Se puede alear, adema	ás, con otros elementos para
obtener aleaciones de diferentes caracte	erísticas según sea necesario.	
Es el metal más usado del mundo con g	gran diferencia por sus elevadas p	restaciones
así como su	Las aleaciones de hierro-carboi	no dan lugar a los aceros si
el porcentaje de carbono es menor del _	Si hay más carbono, dar	n lugar a las fundiciones.
Las técnicas para la obtención del acerc	se denominan	Empieza con los
minerales ricos en	como siderita, limonita, pirita, m	agnetita El hierro se
obtiene de sus óxidos, presentes en los	minerales anteriores, en un	En el
alto horno se reduce con	y carbonato cálcico.	

Esquema de un alto horno.



En la imagen anterior se ve cómo el alto horno se alimenta por la	_ con carbón,
mineral de hierro y caliza. El carbón se, potenciándose el calor gen	erado con
a presión. Se funden los de hierro, mezclándose o	con el carbono
presente en el carbón. La mezcla (llamada arrabic	o), más pesada,
se va al del alto horno (). En la parte intermedia	a (etalaje) queda
la del alto ho	orno. El arrabio,
al contener alrededor del de carbono, es un material, pero	, que
tiene menos aplicaciones practicas. Para convertirlo en acero se le debe rebajar el co	ontenido
en Asimismo, se le pueden añadir otros	para obtener
características determinadas que meioren sus propiedades.	

Paulino Posada pág. 7 de 41

1.2.1 Clasificación de los aceros

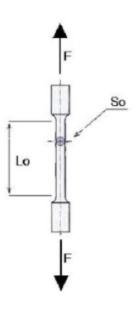
Segúnla norma UNE EN 10	1020:2001 define al ace	ero como aquel materia	al en el que el	
es el elemento predominant	e, el contenido en	es, ge	neralmente inferior al .	y
contiene además a otros ele	mentos. El límite supe	rior del 2% en el conte	enido de carbono (C) es	s el
límite que separa al acero de	e la	En general, un au	ımento del contenido d	le
carbono en el acero eleva su	ı resistencia a la	, pero	como contrapartida	
incrementa su	en frío y ha	ıce que disminuya la _		/ la
	. En función de este po	orcentaje, los aceros se	pueden clasificar de la	ì
siguiente manera:				
A		1 11	/ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
-Aceros: C				
tienen una resistencia última	_			
entorno de 135-160 HB. So				
técnica adecuada. Aplicacio	nes: Piezas de resisten	cia media de buena ter	nacidad, deformación e	n
frío, embutición, plegado, h	errajes, etc.			
-Aceros	· El porcentaje de ca	irhono estáen el entorn	o del Tiene	בחוו
resistencia última a la rotura				
bajo un tratamiento térmico				
hasta 80 kg/mm2 y una dure		pacach alcanzar	una resistencia mecan	cu uc
Aplicaciones: Ejes, element	os de maquinaria, piez	as resistentes y tenace	s, pernos, tornillos,	
herrajes.				
-Aceros	: Si el porcentaje	de carbono es del	. Tienen una	
resistencia a la rotura de 62-				
tratamiento de templado su	5	-		<u>)</u> .
Aplicaciones: Ejes y elemer				
Aplicaciones. Ejes y elemei explosión transmisiones et		as vasiante resistentes,	cimidios de motores c	IC

Paulino Posada pág. 8 de 41

-Aceros	: El porcentaje de carbono es del	Tienen una resistencia mecánica
de 70-75 kg/mm2, y	y una dureza Brinell de 200-220 HB. Bajo	un tratamiento de templado estos
aceros pueden alcar	nzar un valor de resistencia de 100 kg/mm	12 y una dureza de 275-300 HB.
Aplicaciones: Ejes,	transmisiones, tensores y piezas regularm	nente cargadas y de espesores no muy
elevados.		

Paulino Posada pág. 9 de 41

1.2.2 Diagrama tensión-deformación

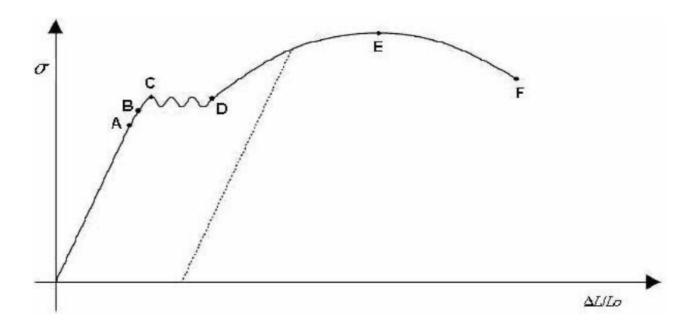


Paulino Posada pág. 10 de 41

".

Paulino Posada

Pasado el punto A y hasta llegar al punto B, los alargamiento producidos crecen de manera más rápida con la tensión, y se cumple que al ______ la carga, la pieza ______ de nuevo su geometría inicial, es decir, se sigue comportando elásticamente. El punto B marca el límite a este comportamiento, y por ello al punto B se le denomina "límite elástico".



Traspasado el punto B, el material pasa a comportarse de manera	, es decir, que			
no recupera su inicial, quedando una deforma	ción remanente al cesar la			
carga. De esta manera, el proceso de descarga se realiza siguiendo la	trayectoria según la línea			
punteada mostrada del diagrama, q	ue como se ve, corta al eje de			
deformaciones, $\Delta L/L0$, a una cierta distancia del origen, que se corres	sponde con la deformación			
que queda. Concretamente, el punto B o "_	,,			
es aquel que le corresponde una deformación remanente del				
Si se sigue aplicando carga se llega al punto identificado en la gráfica	como C, a partir de aquí			
y hasta el punto D, las deformaciones de maner	a rápida mientras que la carga			
fluctúa entre dos valores, llamados límites de fluencia,	Este			
nuevo estadio, denominado de, es característ	ico exclusivamente de los			
aceros, no apareciendo en los aceros				
Más allá del punto de fluencia D es necesario seguir aplicando un de la				
arga para conseguir un pronunciado aumento del alargamiento. Entramos ya en la zona de las				

pág. 11 de 41

grandes	plásticas	hasta alcanzar el punto F, donde	e la carga alcanza su	
valor	or, lo que dividida por el área inicial de la probeta proporciona la tensión			
máxima de	o resistencia a la	tracción.		
A partir del punto	E tiene lugar el fenómeno de e	estricción de la probeta, consiste	ente en una	
	de la sección en la zon	a de la rotura, que es la causa de	e la siguiente bajada	
de la curva, dado	que al reducirse el valor de la _	, el valor	de la carga aplicado	
a partir del punto	E también se va reduciendo ha	sta alcanzar el punto F de		
LÍMITE ELÁSTI	CO Y RESISTENCIA A LA TI	RACCIÓN		
La determinación	de las propiedades mecánicas	en el acero, como el	, la	
		o de otras características mecáni		
		que se p		
		ensayo de tracción normalizado		
10002-1.				
El valor de la tens	ión última o	se calcula a part	ir de este ensayo, y	
se define como el	cociente entre	que ha provocado e	el fallo a rotura del	
		de la sección transversal		
probeta, mientras	que el	marca el umbral que, una	a vez se ha	
superado, el mate	rial trabaja bajo un comportam	iento plástico y deformaciones i	remanente.	
En la sección AN	EXOS de este tutorial se puede	en consultar los valores del límit	e elástico y la	
resistencia a tracc	ión para las distintas calidades	de aceros según las normativas	europea y	
americana.				

Paulino Posada pág. 12 de 41

CARACTERÍSTICAS PRINCIPALES DEL ACERO

• Aleación de color pardo/oscuro.			
• Resistencia a tracción:			
Alargamiento rotura:			
• Densidad:			
• Fusión a	en función de los aleantes empleados.		
•			
• Se en preser	ıcia de agua/humedad		
• Es, el imár	se pega.		
La composición y las proporciones d	e los elementos de aleación tienen gran influencia sobre las		
características resultantes de los acer	os.		
El carbono eleva la	del acero y disminuye su		
tenacidad; el silicio mejora la, y el azufre y el fósforo pueden			
considerarse perjudiciales.			
Entre los metales, el níquel incremer	ıta la, el cromo la		
, el vai	nadio la, el		
tungsteno y el cobalto la dureza a alt			

Paulino Posada pág. 13 de 41

ALEANTES PRINCIPALES.

- Plomo: Reduce resistencia. Fácil de mecanizar.
- Cromo: Dureza, Resistencia, inoxidabilidad
- Vanadio: Resistencia, corrosión.
- Molibdeno: Tenacidad, resistencia, corrosión.
- Silicio: Flexibilidad. Muelles.
- Níquel: Tenacidad, resistencia corrosión.
- Cobalto: Gran dureza. Para corte.
- Tungsteno o Wolframio: Resistencia a alta temperatura, para herramientas de corte.

APLICACIONES DE ACUERDO A SU COMPOSICIÓN.

- Aceros al Carbono: Para elementos constructivos (vigas, pilares), piezas mecánicas.
- Aceros al Silicio: Muelles, ballestas.
- Aceros al Cromo-Vanadio: Herramientas.
- Aceros al Cromo- Molibdeno: Herramientas, piezas de alta resistencia.
- Aceros al Cobalto o Tungsteno: Herramientas de corte.

Paulino Posada pág. 14 de 41

1.2.2.1			
1.2.2.1			

El ______ estira un material.

Se produce en los cables de un puente colgante.



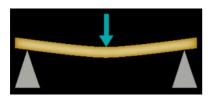
El _____ comprime un material.

Se produce en los pilares que soportan un puente.



Entre los pilares de un puente, las vigas que los unen estan sometidas a un ______.

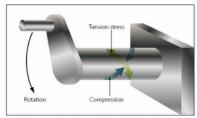
El esfuerzo de flexión tiende a doblar un material.

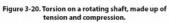


Paulino Posada pág. 15 de 41

El ______ se produce al hacer girar un objeto, por ejemplo un eje. El esfuerzo de torsión aumenta con la resistencia que el eje oponga al giro.

La broca de un taladro está sometida a un esfuerzo de torsión.









Paulino Posada pág. 16 de 41

Càlculo de la tensión

La tensión es una medida del esfuerzo al que se somete un objeto. La tensión que actúa sobre un elemento estructural, como por ejemplo una columna, está definida como el cociente de fuerza y superficie perpendicular a la fuerza. En estructuras de edificaciones, las cargas principales están causadas por las masas que deberán soportar las estructuras. Como la relación entre la fuerza de gravedad y la masa es proporcional ($F = g \cdot m$), en las propioedades mecánicas de los metales, los

valores de tensión se indican en $\frac{kg}{cm^2}$

$$\sigma = \frac{m}{A}$$

m masa en kg

A area en cm²

Ejemplo

Una columna debe soportar $1000 \, kg$. La superficie de la columna es de $4 \, cm^2$.

¿A qué tensión está sometida la columna?

$$\sigma = \frac{m}{A} = \frac{1000 \, kg}{4 \, cm^2} = 250 \frac{kg}{cm^2}$$

¿Qué tipo de esfuerzo se produce?

El esfuerzo es de compresión.





Ejercicio 1.2.2.1-1

¿Se podría utilizar una grúa con un cable de acero redondo de 5 mm de diàmetro para elevar un motor de 2 toneladas?

¿A qué tensión estaría sometido el cable?

¿Qué tipo de esfuerzo se produce?

Paulino Posada pág. 18 de 41

1.2.2.2 Cálculo del alargamiento

$$\sigma = \frac{\Delta L}{L_0} \cdot E$$

σ tensión en

$$\frac{kg}{cm^2}$$

 $\frac{\Delta L}{L}$ alargamiento relativo sin unidad

E módulo de elasticidad en

Ejemplo

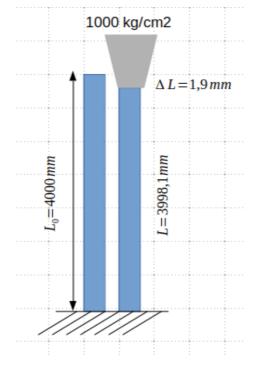
Si a una viga de acero de 4 m de longitud se le aplica una tensión de compresión de $1000 \frac{kg}{cm}^2$, su

alargamiento relativo será de $\frac{\Delta L}{L_0} = \frac{\sigma}{E} = \frac{-1000 \frac{kg}{cm^2}}{2100000 \frac{kg}{cm^2}} = -0,0004762$

$$\rightarrow$$
 alargamiento = $\frac{\Delta L}{L_0} \cdot L_0 = -0,0004762 \cdot 4000 \, mm = -1,9 \, mm$

El esfuerzo de compresión se considera negativo para indicar que el alargamiento es negativo

(acortamiento).



Ejercicio 1.2.2.2-1

Una viga de acero de 10 m se somete a una tensión de tracción de $500 \frac{kg}{cm^2}$.

¿Cuanto se alarga la viga?

Paulino Posada pág. 20 de 41

1.3 Tipos de aceros más utilizados

Es un acero en carbono de% a%, blandos y dúctil fácil de maquinar,
formar y soldar.
Inconvenientes: es muy, fácilmente, además de presentar grietas internas
frecuentemente, lo que lo convierte en un material poco para aplicaciones industriales.
Sí se utiliza mucho en
Tiene características mecánicas a los aceros ordinarios. Se obtiene como el acero
como aleación de y se convierte en inoxidable añadiendo al menos un 12% de
(habitualmente también). Estos aceros son mucho más que los aceros
carbono, hasta 10 veces.
En el uso de los aceros se deben tener en cuenta algunas recomendaciones:
Cuidado con la corrosión al unir 2 metales diferentes con un medio conductor. El
menos se corroe. Por ejemplo, unir planchas de acero con tornillos de
acero al
Se pueden soldar con electrodos de inox, con método MIG o bien TIG.
Los aceros inoxidables más utilizados son de los tipos:
Aceros inoxidables (se pega el imán)
Aceros inoxidables (el imán no se pega)
Aceros inoxidables
Son los aceros inoxidables más, pero con menor resistencia a la
·
El imán se en ellos. Se usan en cuchillería, sartenes, para placas de inducción. En genera
no se utilizan en el mundo y son los más
Ejemplos: AISI 420.

Paulino Posada pág. 21 de 41

Aceros inoxidables		
Se tienen a su vez dos grandes tipos:		
Los aceros inoxidables	: Usados en la industria alimen	taria. Tienen buena
resistencia a la	. Se denominan también como acero i	nox A2, AISI303
(barras), AISI 304 (chapas), 18-10	(18% de cromo, 10% de níquel).	
Acero inoxidable:	El más resistente a la	Llevan un 2-4%
de Se conoc	ce como acero inox A4, o bien AISI 31	16.

Paulino Posada pág. 22 de 41

1.4 Tratamientos térmicos de metales

bjetivo de estos tratamientos es las propiedades mecánicas de los metales y		
aleaciones. En ocasiones se utiliza este tipo de tratamientos para, posteriormente, conformar el		
material.		
Las propiedades de las aleas	ciones de un mismo metal, y en particular de los	
aceros, residen en la composición	de la aleación que los forma y el tipo de	
tratamiento a los que se les	s somete. Los tratamientos térmicos modifican la	
estructura que forman a los	aceros, sin variar us composición	
El tratamiento en el materi	al es uno de los pasos fundamentales para que pueda	
alcanzar las propiedades mecánicas para las cu	uales está creado. Este tipo de procesos consisten en el	
y	de un metal en su estado sólido para cambiar	
sus propiedades físicas. Con el tratamiento tér	mico adecuado se pueden reducir los esfuerzos	
internos, el tamaño del grano, incrementar la _	o producir una superficie	
con un interior La clave de los	s tratamientos térmicos consiste en las reacciones que	
se producen en el material, tanto en lo aceros o	como en las aleaciones no férreas, y ocurren durante	
el proceso de y	de las piezas, en unos tiempos	
Para conocer a que deb	oe elevarse el metal para que se reciba un tratamiento	
térmico es recomendable contar con los diagra	amas de cambio de como el del hierro-	
carbono. En este tipo des	se especifican las temperaturas en las que suceden los	
cambios de fase (cambios de estructura cristal	ina).	
Los tratamientos térmicos han adquirido gran	importancia en la industria en general, ya que con las	
constantes innovaciones se van requiriendo m	etales con mayores tanto al	
desgaste como a la tensión. Los principales tra	atamientos térmicos son:	

Paulino Posada pág. 23 de 41

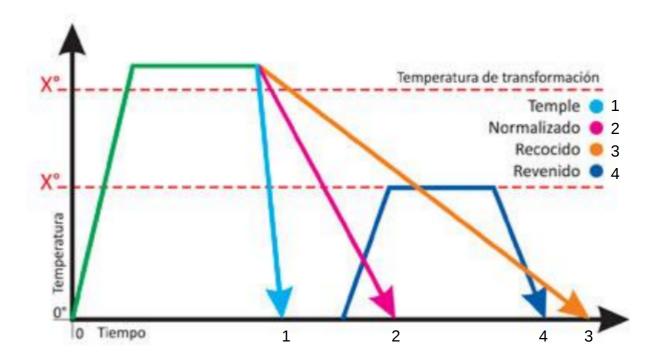
El se util	iza para obtener un tipo	o de aceros de alta	llamado
martensita. Se trata de	la tempera	tura del acero hasta una ter	nperatura cercana a
° C y post	eriormente someterlo a	enfriamientos	en
agua, aceite o aire. La capa	cidad de un acero para	transformarse en	durante e
temple depende de la comp	osición química del ac	ero y se denomina	Al
obtener aceros martensítico	os, en realidad, se prete	nde aumentar la	El
problema es que el acero re	esultante será muy	y poco	, porque exister
altas	internas.		
El	es el tratamiento téri	nico que sigue al	El acerc
templado es aquel que tien	e una	muy alta (llamado n	nartensita), pero tiene
el inconveniente de ser	у росо _	porq	ue tiene tensiones
internas.			
Elco	nsiste en	la pieza templac	la hasta cierta
temperatura, para reducir la	as	que tiene el acero	
(de alta dureza). De este m	odo, evitamos que el ac	ero sea, saci	rificando un poco la
La veloc	cidad de enfriamiento e	s, porlo general,	·
El recocido consiste en		-	-
posteriormente, enfriarlo le	ntamente. Se utiliza, al	igual que el caso anterior,	para suprimir los
defectos del	·		
Se persigue:			
Eliminar	del temple.		
Aumentar la		del acero.	
El proceso del	es el sigu	iente:	

Se ______ el acero hasta una temperatura dada

Se _____ la temperatura durante un tiempo

Se ______ lentamente hasta temperatura ambiente, controlando la ______ de enfriamiento. Si la variación de temperatura es muy ______, pueden aparecer tensiones internas que inducen grietas o deformaciones. El grado de ______ que se quiere dotar al metal depende de la velocidad de ______ y la ______ a la que se elevó inicialmente.

Este tratamiento se emplea para eliminar _______ internas sufridas por el material tras una conformación _______, tales como una forja o laminación para conferir al acero unas propiedades que se consideran normales de su composición. El normalizado se practica calentando _______ el material hasta una temperatura crítica y se mantiene en ella durante un tiempo. A partir de ese momento, su estructura interna se vuelve más ______ y aumenta la ______ del acero.



Paulino Posada pág. 25 de 41

1.5 Tratamientos termoquímicos de los metales

Los tratamientos termoquímicos son tratami	entos en los que, además de los
cambios en la estructura del acero, también s	e producen cambios en la
de la capa, añadiendo	liferentes productos químicos hasta una profundidad
determinada. Estos tratamientos requieren el	uso de calentamiento y enfriamiento
en especiales. Entre l	os objetivos más comunes de estos tratamientos están
aumentar la superficial	de las piezas dejando el núcleo más,
disminuir el aumenta	ndo el poder lubrificante, aumentar la resistencia al
, aumentar la resistencia a	o aumentar la resistencia a la
·	
Consiste en aumentar la cantidad de	de la de los aceros.
Se mejora la superficial y	la resiliencia. Se aplica a piezas que deben ser
resistentes a golpes y la vez al desgaste. Se a	plica a los aceros.
Consiste en	de los aceros y fundiciones. Las durezas son
elevadas y tienen alta resistencia a la	El componente químico añadido
es, que se obtie	ne del amoniaco.
Se trata de la supo	erficie del material introduciendo
	La temperatura es
	ruración, que es mucho menor que aquella. Se aplica a
los aceros.	

Paulino Posada pág. 26 de 41

y disminuir el coeficiente de ______.

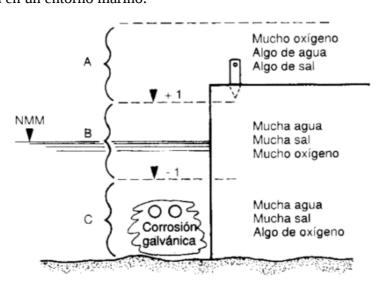
Paulino Posada pág. 27 de 41

EL PROCESO DE	
Para que el acero se (es decir, para que se forme óxido) éste debe quedar expuesto al Además, el acero se corroe mucho más deprisa en	
presencia de otros agentes atmosféricos como el	٠.
Además, cuando queda inmerso en agua del mar, el acero está expuesto también a corrosión	
, similar a la que tiene lugar entre el acero y los elementos de	_
de una embarcación.	
En la figura:	
• la zona A queda expuesta a	
por lo que es una zona generalmente corrosiva para productos de acero;	
• la zona B se encuentra constantemente, que	
también contiene mucho oxígeno disuelto. Es la zona más para el acer	o;

la zona C es también muy _____ para el acero debido a que a la _____

Zonas de corrosión en un entorno marino.

se añade la _



Son múltiples los sistemas de protección existentes, muchas veces la solución óptima se alcanza integrando varios de ellos.

vídeo: La protección del acero contra la corrosión | | UPV

Paulino Posada pág. 28 de 41

https://youtu.be/xow45w9YhM4?si=v2ncdJx6ND6NsMWa

Paulino Posada pág. 29 de 41

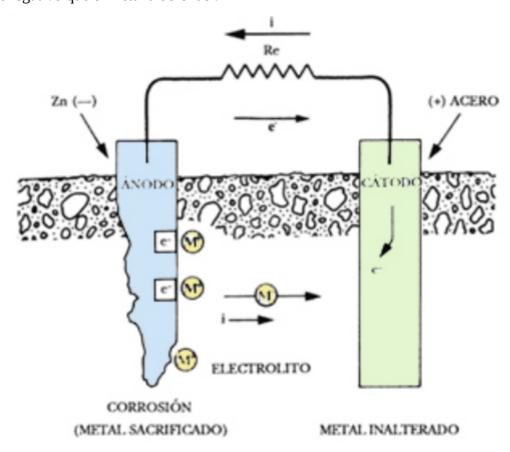
PROTECCIÓN POR			
"La protección por	consiste en crear una capa	0	
barrera que aísle el metal del	e aísle el metal del" En principio es el método más evidente,		
cubrimos el material por una	de otra sustancia que no se	y	
que impide que el material sensible entre en _	con el	y la	
humedad. Dentro de este tipo de protección p	oodemos diferenciar:		
Recubrimientos no			
: Método ecor	nómico. Precisa que la superficie del m	naterial a	
proteger se encuentre	, El, pintura qı	ie contiene óxido	
de, es uno de los más es	mpleados.		
: Son muy resistentes	a la oxidación. Tienen la ventaja de se	er muy,	
pero tienen muy poca resistencia al	, el más habitual es el	<u>_</u> .	
: Tiene la ver	ntaja de resistir elevadas	у	
desgaste por			
Recubrimientos métálicos			
Se distinguen varios métodos según el modo	en que se deposita la capa protectora:		
: Se sumerge el m	ietal a proteger en un baño de otro met	al	
Al sacarlo del baño, el metal se	formando una fina película	·	
Los metales más comunmente empleados en	estos procedimientos son:		
, se utiliza mu	icho en las latas de conserva (la hojala	ta).	
, es el más en	mpleado para proteger vigas, vallas, to	rnillos y otros	
objetos de acero.			
, es muy ec	onómico y de gran calidad.		
, para recu	ıbrir cables y tuberías.		

Paulino Posada pág. 30 de 41

Cuando el riesgo de corrosión es muy elevado, se recomie	nda hacer un recubrimiento c	on Alclad.
El Alclad es un producto forjado, formado por un núcleo o	le una aleación de	y
que tiene un recubrimiento de aluminio o aleación de alum	ninio que es anódico al núcleo	o y por lo
tanto protege electroquímicamente al núcleo contra la	·	
Se hace pasar corriente eléctrica entre dos metales diferen	tes que están inmersos en un	líquido
que actúa de electrolito. Uno de	e los metales será aquel que q	lueremos
proteger de la oxidación y hará de cátodo. El otro metal ha		
corriente eléctrica, sobre el metal	se crea una película protector	ra. Con este
método se produce el	de diversos metale	es.
;		
Se provoca la reacción de las piezas con un agente químic	o que forme compuestos de u	ın pequeño
espesor en su, dando lugar a una j	película protectora por ejemp	lo:
Se aplica una solución de ác	rido crómico sobre el metal a	
formándose una película de		
		1 . 1
Se aplica una solución de ácid	-	
Formándose una capa de fosfatos metálicos sobre el metal	, que la	_ del entorno.
INHIBIDORES		
Los inhibidores pueden ser:		
: Forman una película protectora		
: Eliminan oxigeno.		
Los más utilizados son las	_, muy empleadas en los radi	iadores de los
automóviles.		

Paulino Posada pág. 31 de 41

"En este método se obliga al material que se pretende proteger a comportarse como un cátodo suministrándole electrones. Para ello se emplea otro metal que estará en contacto con él, llamado _______. El ________ está formado por un metal mucho más electronegativo que el metal a defender."

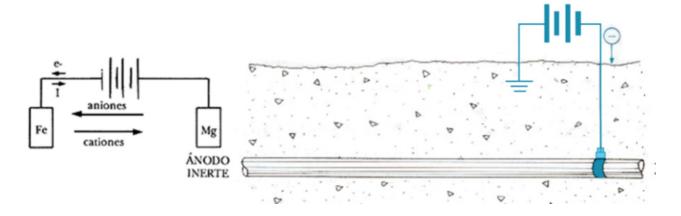


Cuando dos sistemas se ponen er	n contacto eléctrico el más	se oxida
cediendo	al menos electronegativo. En este caso e	el ánodo de sacrificio
electronegativo,	se oxida comunicando los electrones liberad	os en este proceso al
metal a		
A través de esta reacción el	se va corroyendo y acaba destruy	éndose, por lo que
cada cierto tiempo tiene que ser _	Este método se utiliza m	ucho en cubiertas de
barcos, y en conducciones subter	ráneas. Los ánodos galvánicos más utilizados	s en la protección
catódica son de		

Paulino Posada pág. 32 de 41

"Variante del método anterior en la que se incrementa el paso de electrones hacia el metal a proteger
______ una fuente de tensión que mantenga la ______ entre
ambos metales."

Se emplea sobre todo en conducciones enterradas.



"Tal y como hemos visto en el punto anterior existe una gran cantidad de sistemas para controlar la corrosión. Sin embargo quizás el método más eficaz sea realizar un buen diseño y elección de los materiales a emplear en las aplicaciones industriales, de tal forma que se evite dicho fenómeno."

Paulino Posada pág. 33 de 41

1.7 Fundiciones

Fundición	Tipos		Caraterísticas	
adquiere cuando se rompe), las		y la		·
fundiciones se clasifican atend	iendo a la		(aspecto y co	olor que
solamente de su	, sino c	lel proceso de		Así, las
un, donde	se solidifica. Las c	aracterísticas de l	la fundición no de	penden
metálicas pero también de plás	tico, consistente en	l	un material e i	ntroducirlo en
Pero atención, también se denc	mina fundición al j	proceso de fabric	ación de piezas, c	omúnmente
El tanto por ciento de carbono	oscila entre el	% y %.		
otros elementos.				
Las fundiciones son aleaciones	de		que, además, pued	den contener

Fundición	Tipos	Caraterísticas
Ordinaria Solamente lleva hierro y carbono, sin elementos de aleación)	Fundición blanca	Es muy dura y frágil solamente se crea como materia prima para fabricar aleaciones maleables.
	Fundición gris	Su color es gris, porque el carbono esta en forma de grafito
	Fundición atruchada	Tiene unas propiedader intermedias entre la fundición blanca y gris.
Aleada	Además de hierro y carbono (en las proporciones adecuadas) lleva otros elementos químicos que mejoran sus propiedades.	
Especial Emplea como materia prima las fundiciones ordinarias, sometidas a un tratamiento térmico.	Maleable de corazón blanco	Se moldea la pieza en fundición blanca. Se recubre a la pieza de mineral de hierro y se introduce en el horno a 1000 °C durante unos 10 días. Se enfría lentamente en el horno durante unos 5 días, hasta temperatura ambiente.
	Maleable de corazón negro	Se moldea la pieza en fundición blanca. Se recubre a la pieza de arena y se introduce en el horno a 900 °C durante unos 6 días. Se enfría lentamente en el horno durante unos 5 días, hasta temperatura ambiente.
	Maleable perlítica	Se moldea la pieza en fundición blanca. Se recubre a la pieza de arena y se introduce en el horno a 900 °C durante unos 5 días. Se enfría lentamente en el horno durante unos 2 días, hasta temperatura ambiente.

Fundición de hierro gris en 5 pasos

https://youtu.be/Ld3FMCeWl1I?si=Nmlzww3MnQIjM54H

Paulino Posada pág. 34 de 41

1.8 Compatibilidad de metales: la corrosión galvánica.

En alguna ocasión se puede haber planteado	la duda sobre la utilización de accesorios de latón jun	unto
con tuberías fabricadas en otro tipo de	, por los posibles efectos perjudiciales sobr	bre
la instalación. Un fenómeno que se puede d	ar es la conocida como corrosión	
, que se puede prod	lucir por contacto entre diferentes	es
en presencia de un medio conductor o electr		
Pero ¿qué es exactamente la corrosión galva	ínica? En presencia de una solución conductora, entre	re
dos con suficiente diferen	cia de potencial se produce un flujo de	,
uno de ellos actúa como	(-) y el otro como (+),	
produciéndose una migración de	del primero al segundo. El flujo de	
es mayor cuanta más h.	aya entre los metales. Este efecto, aunque de escasa	
importancia en instalaciones sanitarias, en c	ue el medio consiste en agua potable o condensados, s	, se
incrementa notablemente en el caso de agua	o soluciones ácidas.	
El índice o serie galvánica nos indica el gra	do de nobleza de cada metal: cuanto más	
en el índice, mayor, q	ue se producirá sólo sobre uno de los dos metales, el	-
, situado en posi	ción inferior en el siguiente gráfico:	

Índice galvánico de los metales



Es importante saber que este efect es insignificante si el área del met			i :
corrosión. Por ejemplo no existe i	ncompatibilidad en la combinaci	ón de accesorios de latón con	
tuberías de	_ debido a la superficie compara	tivamente de	
éstas. En los casos en que se comb	oina latón con acero inoxidable, c	jue en este caso actúa como met	al
noble, el latón -aquí como metal c	orrosible- sólo sufriría este efect	o si la superficie del metal	_
fuera mucho mayor. Por ejemplo e	en el caso de un racor instalado e	n un tanque de acero	
En estos casos, como medida de p (vídeo).	recaución, se pueden utilizar los		-
Para más información, recomenda <u>UNE EN12502</u> .	mos consultar las normas <u>UNE 1</u>	<u>12076 IN</u> y la serie de normas	
También puede interesarle las <u>PRO</u>	OPIEDADES DEL LATÓN.		
Fuente https://www.rmmcia.es/blog/laton	-y-cobre/compatibilidad-de-meta	ıles-la-corrosion-galvanica	

Paulino Posada pág. 36 de 41

Paulino Posada pág. 37 de 41

1.9 Fatiga de materiales

La fatiga de los materiales es un proceso de daño que se produce en los elementos mecánicos cuando se someten a cargas variables, incluso aunque estas sean varias veces inferiores a las que producirían la rotura ante una carga constante. Puede definirse como un proceso de cambio estructural permanente, progresivo y localizado que se produce en algún punto del material sujeto a condiciones que producen tensiones y deformaciones fluctuantes y que puede terminar en la aparición de grietas y la fractura completa después de un número suficiente de fluctuaciones.

Ejemplos de fallos por fatiga se pueden encontrar en multitud de sistemas mecánicos. Desde los ferrocarriles hasta los aviones, pasando por los automóviles, barcos o muy diversos tipos de máquinas empleadas en la industria o la agricultura. En los últimos años son también frecuentes los fallos por fatiga en equipos electrónicos sometidos a variaciones de temperatura durante su funcionamiento. Los ciclos térmicos generan tensiones variables en los materiales, que producen un daño progresivo. Una característica de los fallos por fatiga es su espontaneidad, ya que normalmente se producen de forma repentina sin dar tiempo para tomar medidas que lo eviten, con las consecuencias catastróficas que puede tener en muchos casos. Una idea de la importancia del fenómeno nos la da el hecho de que aproximadamente tres de cada cuatro fallos mecánicos producidos en las máquinas y vehículos de distinto tipo son debidos a la fatiga.

Se dice que el proceso es permanente porque, excepto muy en sus inicios, no es posible reparar el material mediante algún tipo de tratamiento. Igualmente, el proceso es progresivo porque el daño aumenta al aumentar el número de ciclos de carga. El proceso se inicia normalmente en zonas muy localizadas en las que hay algún tipo de discontinuidad geométrica en el elemento, como son taladros, marcas producidas por un golpe o cambios de diámetro. Aunque lo determinante en el proceso son las tensiones y deformaciones producidas por las cargas aplicadas al elemento de que se trate, en lo que sigue, para simplificar, se utilizará el término "cargas" para referirnos a las solicitaciones que producen la fatiga.

El número de fluctuaciones de la carga necesarios para producir la rotura del elemento depende del nivel de carga aplicado. Este puede ser desde varias decenas o centenas de ciclos, como ocurre cuando se intenta romper un alambre de poco diámetro doblándolo alternativamente en uno y otro sentido hasta su rotura, hasta cientos de miles o millones de ciclos, con niveles de carga más bajos. En general, en la mayoría de los materiales hay un nivel de tensiones generadas por las cargas, por debajo del cual no se produce daño por fatiga. Es lo que se conoce como límite de fatiga del material.

El proceso es complejo y depende de múltiples parámetros, además de las características del material y el nivel de las cargas. Entre ellos cabe destacar el ambiente, principalmente agentes corrosivos y temperatura, la geometría del elemento: tamaño, discontinuidades, acabado superficial, la complejidad de las cargas aplicadas, tratamientos superficiales, etc. Como ejemplo, puede decirse que dependiendo del acabado superficial y de las discontinuidades como taladros, ángulos, etc., la

Paulino Posada pág. 38 de 41

resistencia a fatiga de un elemento puede ser la mitad o la cuarta parte que ese mismo elemento con un buen acabado superficial y unas discontinuidades más suaves.

La historia está llena de casos de fallos por fatiga, que se han ido produciendo a medida que han ido apareciendo sistemas más complejos y sometidos a mayores solicitaciones. En la segunda mitad del siglo XIX comenzó a saberse algo del fenómeno con la aparición del ferrocarril, en el que existen numerosas piezas sometidas a cargas variables y un número considerable de ciclos; por ejemplo, los ejes y ruedas producen un ciclo cada vuelta que dan. A principios y mediados del siglo pasado comenzó también a tomarse conciencia de la importancia de la fatiga en los automóviles y en los barcos. Un caso bien conocido es el de los barcos de la serie Liberty producidos por Estados Unidos durante la Segunda Guerra Mundial. De los cerca de 3000 barcos producidos, alrededor del 50% tuvieron fallos por fatiga durante la Guerra, llegando el fallo hasta la rotura en dos en cerca de doscientos de ellos. Pero ese fenómeno se produce aún, aunque con mucha menos frecuencia, siendo el desastre del Prestige un exponente de ello. Desde los años 50 del pasado siglo hasta nuestros días ha tomado especial relevancia el fenómeno de la fatiga en la industria aeronáutica. La desintegración en vuelo de algunos de los aviones Comet, que fueron los primeros aviones comerciales presurizados, hizo ver la importancia de la fatiga en el diseño de los fuselajes de los aviones. Actualmente, la fatiga suele ser uno de los parámetros fundamentales en el diseño tanto de los fuselajes como de los motores delos aviones.

Es difícil hacer estimaciones suficientemente fiables de la resistencia de un sistema a fatiga, lo que requiere de altos coeficientes de seguridad en el diseño y numerosos ensayos para comprobar las estimaciones realizadas. Ello es debido principalmente a diversos factores entre los que se incluyen la aleatoriedad de las cargas producidas en los sistemas, la variabilidad del comportamiento de los materiales a fatiga y a la gran cantidad de parámetros de los que depende.

Sin embargo, en los últimos años se ha producido una mejora importante en el conocimiento del proceso, que puede dividirse en una fase inicial de daño microestructural, la aparición de una microgrieta y su posterior crecimiento ante las cargas cíclicas hasta la fractura final. Igualmente, se ha producido una mejora de la capacidad de predicción del comportamiento de las grietas. Además, los equipos que permiten detectar grietas pequeñas han experimentado una gran evolución, permitiendo detectar grietas cada vez menores. Todo ello ha permitido, especialmente en la industria aeronáutica, el desarrollo de diseños basados en la denominada tolerancia al daño, que ha supuesto un aumento de la seguridad de los equipos ante la fatiga.

El criterio de diseño basado en la tolerancia al daño considera que es posible que aparezcan grietas en un avión y por ello, mediante técnicas de análisis y métodos de detección, debe garantizarse que la aparición de dichas grietas no generará un fallo catastrófico. Para ello, el avión debe diseñarse capaz de soportar las cargas de funcionamiento con grietas de determinada longitud. Pero ello no quiere decir que se permita volar con grietas de esas dimensiones. El diseño tolerante al daño va unido al cumplimiento de tres condiciones: la capacidad de análisis de la velocidad de crecimiento de grieta por fatiga ante las cargas de funcionamiento; la capacidad de detección de grietas de pequeñas dimensiones durante el mantenimiento; y una planificación adecuada de los periodos de revisión para comprobar la existencia de grietas. Teniendo en cuenta las grietas menores que es

Paulino Posada pág. 39 de 41

capaz de detectar el sistema de inspección, los periodos de revisión deben planificarse suficientemente cortos para que desde que la grieta alcanza una longitud detectable por los procedimientos al uso hasta que llega a la longitud máxima tolerada se hayan producido varias revisiones. De esa forma solo es posible un accidente si el procedimiento de detección de grietas falla varias veces y cada vez con grietas de mayor longitud, más fáciles de detectar.

Todos estos avances en el conocimiento del proceso, en los procedimientos de análisis y en las capacidades de ensayo a fatiga han permitido reducir enormemente los fallos y accidentes producidos por esta causa. Sin embargo aún debe seguir profundizándose en el fenómeno para reducir los fallos y las necesidades de altos coeficientes de seguridad, que reducen la eficiencia de los sistemas al aumentar sus costes tanto de fabricación como de mantenimiento.

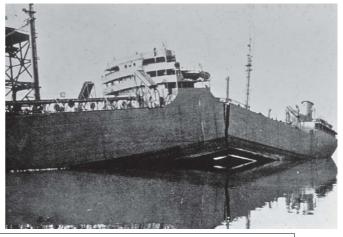
Jaime Domínguez Abascal es académico de la Real Academia de Ingeniería.

Fuente:

El Mundo 16/01/2018

https://www.elmundo.es/economia/2018/01/16/5a5de0e4e5fdeaad3c8b45e5.html





Liberty Ship SS John W. Brown on the Great Lakes in the United States

https://ww2db.com/image.php?image_id=5061

https://www.mathscinotes.com/2018/05/liberty-ship-production-data/

Paulino Posada pág. 40 de 41



Petrolero Prestige ante la costa gallega en 2002

http://citaconlahistoriajm.blogspot.com/2017/11/el-desastre-del-prestige.html

Vídeo fatiga de materiales

https://youtu.be/ec50pX 0N4s?si=PMXcHEAsMXVJuHJx

Responde a las siguientes preguntas:

- 1. ¿En el mástil de un velero, que tipo de esfuerzo se produce? ¿Se podría producir rotura por fatiga, porqué?
- 2. ¿Cómo se anuncia la fractura por fatiga?
- 3. ¿Cuál es el porcetaje aproximado de las fracturas por fatiga en las causas de fallos mecánicos?
- 4. ¿Cómo se puede reparar un inicio de daño avanzado por fatiga de material?
- 5. ¿Qué zonas de una pieza son especialmente propensas a sufrir fatiga de material?
- 6. ¿Qué indica el límite de fatiga del material?
- 7. ¿Qué parámetros influyen en que se produzca un daño por fatiga de material?
- 8. ¿Qué significa diseño basado en la tolerancia al daño?
- 9. ¿Qué condiciones se deben cumplir para que el diseño basado en la tolerancia al daño sea efectivo y prevenga un accidente?

Paulino Posada pág. 41 de 41