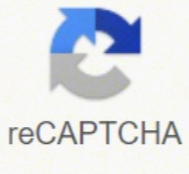




I'm not robot



Open

MATERIALES NO FERROSOS



MATERIALES NO FERROSOS



Propiedades de los metales

- Propiedades Físicas**
- Conductividad Calórica:** Los metales absorben y conducen la energía calórica.
 - Conductividad Eléctrica:** Los metales permiten el paso de la corriente eléctrica a través de sus átomos.
 - Dureza:** La superficie de los metales soporta tensiones de tracción y compresión.
 - Maleabilidad:** Algunos metales, como el oro, el cobre y el aluminio, pueden ser laminados en láminas delgadas.
 - Resistencia:** Los metales soportan tensiones de tracción y compresión.
 - Densidad:** Los metales tienen una densidad alta.
 - Resistencia:** Los metales soportan tensiones de tracción y compresión.

Propiedades de Materiales Ferrosos

Los metales ferrosos son aquellos que contienen más del 50% de hierro. Se dividen en metales ferrosos blandos y metales ferrosos duros.

Los metales ferrosos blandos son aquellos que no contienen carbono en solución sólida. Son fáciles de mecanizar y tienen una alta ductilidad.

Los metales ferrosos duros son aquellos que contienen carbono en solución sólida. Son más difíciles de mecanizar y tienen una menor ductilidad.

Los metales ferrosos duros se dividen en metales ferrosos duros de baja resistencia y metales ferrosos duros de alta resistencia.

Los metales ferrosos duros de baja resistencia son aquellos que contienen entre 0,25% y 0,6% de carbono. Son fáciles de mecanizar y tienen una alta ductilidad.

Los metales ferrosos duros de alta resistencia son aquellos que contienen entre 0,6% y 2,0% de carbono. Son más difíciles de mecanizar y tienen una menor ductilidad.

Los metales ferrosos duros de alta resistencia se dividen en metales ferrosos duros de alta resistencia de baja ductilidad y metales ferrosos duros de alta resistencia de alta ductilidad.

Los metales ferrosos duros de alta resistencia de baja ductilidad son aquellos que contienen entre 0,6% y 2,0% de carbono y tienen una alta resistencia a la tracción y una baja ductilidad.

Los metales ferrosos duros de alta resistencia de alta ductilidad son aquellos que contienen entre 0,6% y 2,0% de carbono y tienen una alta resistencia a la tracción y una alta ductilidad.



- Propiedades químicas**
- Alta gravedad específica de 7,8
 - Baja reactividad química
 - Número atómico 26
 - Peso atómico 55,84
 - Estado de oxidación: -1, +2
 - Electronegatividad 1,9
 - Radio atómico: 128 Å
 - Radio covalente: 128 Å
 - Radio iónico: 0,69 Å
 - Estructura cristalina: cúbica centrada en los caras (CCC)
 - Configuración electrónica: 1s22s22p63s23p64s1 o 3d54s1

Propiedades químicas de metales y no metales

Metales	No metales
En general poseen 1, 2 ó 3 electrones de valencia	Tiene 4 ó más electrones de valencia, excepto el Hidrógeno
Forman cationes (iones positivos) al ceder sus electrones de valencia	Forman aniones (iones negativos) al ganar electrones
Forman compuestos iónicos con los no metales	Forman compuestos iónicos al reaccionar con los metales
En estado sólido presentan enlace metálico	La mayoría forma moléculas diatómicas mediante enlace covalente
No reaccionan entre sí, al mezclarse forman una aleación	Al reaccionar entre sí forman compuestos covalentes
metal + halógeno → sal <p>metal + oxígeno → óxido metálico</p>	no metal + no metal → comp. covalente <p>no metal + oxígeno → óxido no metálico</p>

Propiedades químicas de metales y no metales

Conductividad La conductividad

t
̂

{\displaystyle \ t{\hat {\sigma }}}

 es una

t
̂

{\displaystyle \ t{\hat {\sigma }}}

 logotipo de la conductividad la

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

 ctrica con una diferencia que se refiere al flujo de calor a diferencia de la corriente en el caso de este último, apunta a la capacidad de un material de transportar calor de un punto a otro sin movimiento del material en su conjunto, cuánto la conductividad Es

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

 mica, mejor conduce el calor. Formaci

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

 cationes Los cationes son los iones positivos formados por la p

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

 pérdida de uno o más electrones, los cationes más comúnmente clasificados de los elementos representativos son los que implican la p

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

 pérdida de todos los electrones de valencia, considerar el metal alcalino de sodio (Na), tiene un ³ electrón de valencia en el tercer nivel de energía principal. En el caso de los materiales aislantes, la

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

 tubería reticular contribuye a la conducción

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

 del calor, esto se debe principalmente al hecho de que en los aisladores los electrones están fuertemente vinculados por sus tumbas principales y los electrones libres no existen. Por sus propiedades mecánicas, todos los metales son agentes reductores, todos emiten electrones de valencia con relativa facilidad, pasan a iones cargados positivamente, eso se oxidan. Aleaciones

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

 de acero: Los aceros aleados son un tipo de metal ferroso especialmente formulado para propósitos específicos, aunque se compone principalmente de hierro, se pueden utilizar varias cantidades de cobre, vanadio, tungsteno, manganeso y otros elementos para adaptar un acero aleado para tener una mayor tenacidad, ductilidad, resistencia a la tracción

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

, dureza y otras propiedades. Se utiliza para representar la categoría de elementos químicos cuyos elementos son similares a los metales en sus propiedades, se localizan a la derecha de los metales de transici

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

 en la tabla

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

 periódica.

A
^

{\displaystyle \ A^{}}

 Entre las preguntas y la curiosidad ms frecuentes para los metales, hay las siguientes: Metales

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

A
⊗

{\displaystyle \ A{\otimes }}

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales

Propiedades químicas de metales y no metales