

Morá: Carolina

Área: Ciencias Naturales

Grado: 4to

Fecha: Lunes 4/05

Año: 2020

Como vimos esta semana los metales son más duros que la madera, conducen muy bien la electricidad y el calor, y se los puede doblar, cortar, estirar y derretir, lo que permite obtener todo tipo de formas, como vigas, tubos y alambres.

Se pueden hacer con ellos láminas de distinto espesor, y por eso se dice que son **maleables**. También se los usa para hacer hilos finos, y por eso se dice que son **dúctiles**.

❖ Lee la siguiente información:

- El **tungsteno** es un metal que se utiliza para hacer los filamentos de los focos de luz, ya que, cuando lo atraviesa una corriente eléctrica, se pone incandescente y emite una luz muy potente.
- El **cobre** es un metal con el que se pueden hacer láminas de distintos espesores e hilos de diverso grosor, porque es muy dúctil y maleable. También se utiliza para fabricar numerosos objetos decorativos. Con él se hacen los hilos metálicos de los cables de electricidad, ya que es muy buen conductor de la corriente eléctrica. Algunos caños de gas también son de cobre.
- El **latón** y el **bronce** son mezclas de cobre con otros metales. Se los utiliza en la fabricación de cerraduras, llaves, adornos y otros objetos.
- El **aluminio** se usa para fabricar bandejas, láminas para envolver alimentos, latas de bebidas, cacerolas y muchos otros objetos. Sus propiedades lo hacen ideal para la construcción de fuselajes de aviones, ya que es menos denso que el acero y tan resistente como este a la acción de la lluvia y de los vientos.
- El **oro** y la **plata** se utilizan en la fabricación de joyas y objetos de mucho valor, porque son muy atractivos, muy fáciles de trabajar y no se estropean con el aire ni la humedad.



Objetos de cobre y de bronce.



Objetos de aluminio.



Objetos de oro y de plata.

- ❖ Con la información trabajada anteriormente y lo ya leído, realiza a modo de síntesis, un mapa conceptual acerca de que son los metales y que tipo de metales existen.
- ❖ Investiga para poder resolver la siguiente incógnita:
¿Podrá el vinagre quitar el óxido, esa capa de color que se deposita sobre los metales? ¿Por qué?

Si te animas realizá la experiencia de dejar algún material oxidado en vinagre algunos días y ver que sucede. Podes tomar nota y sacar conclusiones.

ESPERO POR MAIL LA ACTIVIDAD RESUELTA PARA EL DÍA JUEVES 7 DE MAYO. GRACIAS. ¡LES MANDO UN ABRAZO! MORÁ CARO