

Con 25 de Oct

Propósito

Identificar y comprender la diferencia y las características entre los metales y no metales.

Metales y no Metales

Metales

- Tienen pocos electrones en la última capa.
- Se ubican en la zona centro e izquierda de la tabla periódica.
- Son reproductores.
- Baja electronegativo.
- Buenas conductores del calor y la electricidad.
- Se hallan en estado sólido a temperatura ambiente.
- Su superficie refleja la luz tienen brillo.
- Presentan densidad elevada.
- Pueden ser trabajados.
- Cuando no están oxidados presentan colores blanquesinos.

Los Metales

- Como tienen más de cuatro electrones, en la última capa tienen a ganarla.
- En la tabla periódica ocupan la zona de la derecha.
- Son oxidantes.
- Elevada electronegatividad.
- Su superficie es opaca ya que no pueden reflejar luz.
- Malos conductores de electricidad.
- Su densidad es menor que la de los Metales.
- Puntos de fusión más bajos que los Metales.
- Pueden ser duros o blandos.
- A temperatura ambiente.
- Presentan variedad de colores.

Taller

1. ¿Cuál es la diferencia entre metales y no metales?
2. Escribe el nombre de 5 metales y 5 no metales.
3. ¿Cuál es el nombre del metal que se encuentra en estado sólido?
4. ¿Cómo se llaman los elementos del grupo B?

Solución

1. Los metales son materias primas sólidas, opacas, lustrosas y de mayor densidad. Tanto su punto de ebullición como de fusión son altos, conduciendo de manera adecuada la electricidad y el calor. Algunos de los ejemplos son la plata, el cobre, o el oro. Los no metales son un elemento natural que no dispone de propiedades metálicas. Suelen estar en estado gaseoso o sólido, excepto el bromo que aparece en forma líquida. Salvo el yodo, no son lustrosos, pero sí buenos aislantes del calor y la electricidad.

2 Metales No Metales

- | | |
|-----------|--------------|
| *Aluminio | * Hidrogeno |
| *Bario | * El carbono |
| *Calcio | * Nitrogeno |
| *Plata | * El Fosforo |
| *Oro | * El oxigeno |

3 Hierro = Fe = 26 =

4 Grupo B son los llamado elementos de transición, cuyos electrones de máxima energía se encuentran en orbitales d o f y sus electrones de valencia están en orbitales d o f por lo que sus propiedades varían su función