

APUNTES DEL CUADERNO.

29-10-21

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

METALES,

- Tienen pocos electrones en la última capa (menos de cuatro, por lo cual, tienden a cederlos formando cationes).
- Se ubican en la zona centro e izquierda de la tabla periódica.
- Son reductores.
- Baja electronegatividad.
- Buenos conductores del calor y la electricidad.
- Se hallan en estado sólido a temperatura ambiente (excepción Mercurio).
- Su superficie refleja la luz tienen

Brillo,

- presentan densidad elevada,
- pueden ser trabajadas para formar hilos o laminas; son dúctiles y maleables (oro, cobre).
- puntos de fusión con valores elevados (Hierro $\approx 1500^\circ\text{C}$).
- cuando no están oxidados, presentan colores blancos (excepciones oro y cobre).

EJEMPLOS DE METALES:

oro,

Cobre,

plomo,

Mercurio,

- Como tienen más de cuatro electrones en la última capa tienden a ganarlos hasta completar ocho forman Aniones porque tienen más electrones que protones.

- En la tabla periódica ocupan la zona de la derecha.
- Son oxidantes.
- Elevada electronegatividad.
- Malos conductores de la corriente eléctrica y el calor.
- A temperatura ambiente pueden encontrarse en estado líquido, sólido o gaseoso.
- Su superficie es opaca ya que no pueden reflejar la luz.
- Su densidad es menor que la de los metales.
- Algunos pueden ser duros y otros blandos, pero generalmente son quebradizos o frágiles.
- Puntos de fusión más bajos que los metales.
- Presentan variedad de colores.

TALLER METALES Y NO METALES.

ACTIVIDAD:

- 1- ¿Cuál es la diferencia entre Metales y no Metales?
- 2- Escriba el nombre de 5 metales y 5 no metales.
- 3- ¿Cuál es el nombre y símbolo del metal que se encuentra en estado sólido.
- 4- Como se llaman, los Elementos del grupo B.
- 5- Subir el taller Resuelto y los Anexos realizados en clase.

METALES:

SOLUCION.

1- Los Metales se encuentran en la parte izquierda de la Tabla periódica y son los Elementos Naturales que son sólidos, lustrosos, opacos, tienen una densidad alta, un punto de ebullición y de

Fusión bastante Elevado y conducen la electricidad y el calor eficientemente.

NO METALES: Los no Metales están ubicados en la parte derecha de la Tabla periódica y son elementos de la naturaleza que no tienen las características de los metales, son formas sólidas, líquidas o gaseosas, y no tienen tanto brillo y aíslan el calor y la electricidad.

2-

METALES:

- Aluminio
- plomo
- zinc
- sodio
- Estano

NO METALES:

- Cloro
- yodo
- selenio
- oxígeno
- fósforo

3- El nombre exacto es mercurio que está ubicado en estado líquido, su símbolo es Hg.

4- Los elementos del grupo B se llama transición por lo siguiente: estos elementos pueden ser estables por sí mismos, no necesitan de ningún otro elemento, sino que se dotan de equilibrio mediante una transición de electrones.