

PROPOSITO

Identificar y comprender las diferencias y las características entre los Metales y los no Metales

Metales y 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 tiene brillo

* Presentan densidad elevada * Pueden ser trabajados para

Formar hilos o láminas = Son dúctiles y maleables "ORO COBRE"

* Puntos de fusión con valores elevados "HIERRO 1500 °C"

* Cuando no están oxidados, presentan colores bronceados

"Excepciones = ORO y COBRE"

No Metales = Como tienen más de cuatro electrones, en la última capa tienden a ganarlos hasta completar ocho. Forman aniones porque tiene más electrones que protones.

- * En la tabla periódica ocupan la zona de la derecha
- * Son oxidantes
- * Elevada electronegatividad
- * Más 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 deben ser duros y otros blandos, pero generalmente son quebradizos o frágiles
- * Puntos de fusión más bajos que los metales
- * Presentan variedad de colores, incoloro, verde, rojizo, gris y amarillo

NO METALES

AZUFRE

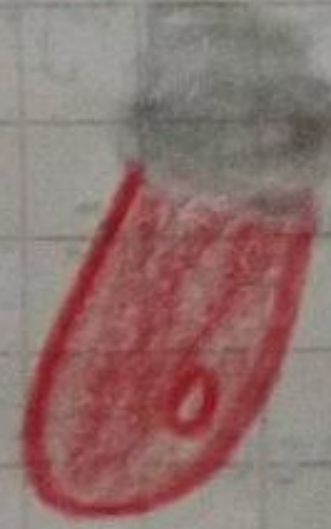


CLORO

YODO



BROMO



METALES

COBRE

ORO



Metaloids

Taller

- 1) ¿Cuál es la diferencia entre metales y No metales?
- 2) Escriba el nombre de 5 METALES y 5 No METALES.
- 3) Cual es el nombre y símbolo de Metal que se encuentra en estado sólido.
- 4) Como se llaman los elementos del grupo B

“ SOLUCION ”

1) METALES = Tienen ciertas propiedades Fisica características =
“ A expresión del mercurio ” Son sólidos en condiciones ambientales normales, suelen ser opacos y brillante, tener alta densidad, ser dúctiles y maleables, tener un punto de Fusión alto, ser duros, y ser buenos conductores de calor

y la electronegatividad.

NO METALES = Tienen baja electronegatividad y baja energía de ionización, por lo que es más fácil que los metales ceder electrones y más difícil que los ganen.

② **METALES** =

- Magnesio "Mg"
- Oro "Au"
- Plata "Ag"
- Aluminio "Al"
- Níquel "Ni"

NO METALES =

- Flúor "F"
- Cloro "Cl"
- Bromo "Br"
- Yodo "I"
- Helio "He"

③

El mercurio es un elemento químico con el símbolo Hg y número atómico 80

④ Son llamados elementos de **TRANSICIÓN**, cuyos electrones de máxima energía se encuentran en orbitales **D** o **F** y sus electrones de valencia están en orbitales **S**, **d**, **ds**, **ds**, **D** o **F**, por lo que sus propiedades varían en

Función a la ubicación de estos electrones.