

25/10/2021

propósito: Identificar y comprender las diferencias y las características entre los metales y no metales.

Metales y No Metales

Son los elementos que encontramos en la tabla periódica

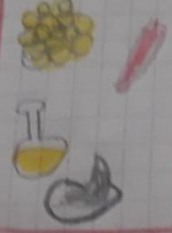
- Metales reactivos \Rightarrow Grupo 1 y 2
- Metales de transición \Rightarrow Grupo 3/4/5/6/7/8/9/10/11/12

metales



- Tienen pocos electrones en la ultima capa (facilidad de perderlos)
- Se oxidan en la zona superior o superior de la tabla periódica.
- Son conductores
- Buenos conductores de calor y electricidad
- Pueden ser usados en todas
- Pueden ser aleados
- Su superficie refleja la luz fácilmente
- Cuando se oxidan muchos presentan colores característicos (óxidos de colores)
- Puntos de fusión como el hierro es 1530.

No metales



- Como tienen más de cuatro electrones en la última capa.
- En la tabla periódica ocupan la zona de la derecha.
- Sin conductores
- Ejercen electronegatividad
- Malos conductores de la corriente eléctrica y el calor
- Su superficie es opaca y que pueden reflejar luz
- Su densidad es menor que la de los metales
- Puntos de fusión más bajos que los metales
- Presentan capas de valencias más bajas que los metales

Prácticar:

1. ¿Cuáles la diferencia entre metales y no metales?

Solución:

Los metales son materia prima sólida, opaca, lustrosa y de mayor densidad. Los no metales son un elemento natural que no dispone de propiedades metálicas.

2. Escriba el nombre de 5 metales y 5 no metales:

Educación: Metales:

- Magnesio (Mg)
- Oro (Au)
- Plata (Ag)
- Hierro (Fe)
- Aluminio (Al)
- Níquel (Ni)

No metales:

- Hidrógeno (H)
- Oxígeno (O)
- Carbono (C)
- Azufre (S)
- Fósforo (P)
- Cloro (Cl)

¿Cuál es el nombre y símbolo del metal que se encuentra en estado sólido?

Rta: Mercurio (Hg)

¿Cómo se llaman, los elementos del grupo B?

Rta:

Grupo B (elementos de transición)

- El cobre (Cu) (29)
- La plata (Ag) (47)
- Oro (Au) (79)
- Zinc (Zn) (30)
- Cadmio (Cd) (48)
- Mercurio (Hg) (80)
- Lantano (La) (57)
- Rodo (Rh) (45)
- Cromo (Cr) (24)
- Escandio (Sc) (21)
- Titanio (Ti) (22)
- Vanadio (V) (23)
- Manganeso (Mn) (25)
- Hierro (Fe) (26)
- Cobalto (Co) (27)
- Níquel (Ni) (28)
- Yttrio (Y) (39)
- Zirconio (Zr) (40)
- Niobio (Nb) (41)
- Molibdeno (Mo) (42)
- Tecnecio (Tc) (43)
- Rutenio (Ru) (44)

- Paladio (Pd) (46)
- Hafnio (Hf) (72)
- Tantalio (Ta) (73)
- Wolframio (W) (74)
- Renio (Re) (75)
- Osmio (Os) (76)
- Iridio (Ir) (77)
- Platino (Pt) (78)
- Actinio (Ac) (89)
- Rutherfordio (Rf) (104)
- Dubnio (Db) (105)
- Seaborgio (Sg) (106)