



COLEGIO MOZART
Machalí
Ciencias (Química)
Profesora Marcia Orrego Leyton
1° Medio

Clase online 17 de junio

Objetivo:

- Identificar las propiedades principales de los compuestos iónico, covalente y metálico).
- Desarrollar ejercicios con los diferentes enlaces.

“Síntesis de la clase”

En la clase reforzaremos los diferentes enlaces (iónico y covalente), con su respectiva característica. Además de identificar las propiedades de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.

Enlace iónico

Las principales propiedades de los compuestos iónicos son:

- Altos puntos de fusión y ebullición
- Conducen corriente eléctrica cuando son disueltos en agua o fundidos
- Presentan aspecto cristalino

Enlace Covalente

Las principales propiedades de los compuestos covalentes son:

- Pueden existir, en condiciones ambiente, en los estados gaseoso, líquido y sólido. Cuando se presentan en estado sólido, poseen puntos de fusión y ebullición más bajos, comparados con los de las sustancias iónicas o metálicas.
- Algunas son solubles en agua, otras son solubles en solventes orgánicos y otros aún, son solubles en ambas.
- Normalmente, no son conductoras de electricidad, ni siquiera puros, ni aún disueltos en agua. La excepción a esta regla ocurre en el caso de los ácidos, que cuando están en solución, conducen la corriente eléctrica.

Un ejemplo de compuesto covalente apolar es el oxígeno, presente en el aire que respiramos,

Enlace Metálico

Principales propiedades de los compuestos metálicos:

- Buenos conductores de calor y electricidad
- La mayoría se presenta en estado sólido
- La mayoría posee puntos de fusión y ebullición elevados
- Son maleables o dúctiles
- Poseen brillo característico

Un ejemplo de compuesto metálico, puede ser el oro, que es un metal noble, muy valorizado en el mercado. El es generalmente comercializado en la forma de mezcla con otros compuestos, mezcla que, en los metales tiene el nombre de aleación.

Cierre de clases:

- 1.- indique dos diferencias entre compuestos iónicos y covalentes.
- 2.- ¿Qué compuesto es conductor de la electricidad?
- 2.- ¿Cómo se encuentran las moléculas en estado sólido, líquido o gaseoso?