



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

### Clase online 10 de junio

#### Objetivo:

- Identificar las características principales de los enlaces( covalente, metálico) .
- Desarrollar ejercicios con los diferentes enlaces.

#### “Síntesis de la clase”

En la clase trataremos los diferentes enlaces (covalente, metálico), con su respectiva característica.

Desarrollaremos ejercicios para los diferentes enlaces.

#### Enlace covalente:

**Enlace covalente** es un tipo de **enlace químico** que se puede dar entre dos **átomos** o **iones** en los cuales los pares de electrones se comparten entre ellos. Un enlace covalente también puede denominarse **enlace molecular**. Los enlaces covalentes se forman de la unión de **dos átomos** que son **no metálicos** y que tienen valores de **electronegatividad** idénticos o relativamente cercanos. Este tipo de enlace también se puede encontrar en otras especies químicas, como **radicales** y **macromoléculas**. Los pares de electrones que participan en un enlace covalente se llaman **pares de enlace** o pares **compartidos**. Por lo general, el intercambio de pares de enlaces permite que cada átomo logre tener una capa externa de electrones la cual es bastante estable, similar a la que se ve en los átomos de gases nobles.



#### Enlace metálico:

Los enlaces metálicos son, como su nombre lo indica, un tipo de unión química que **se produce únicamente entre los átomos de un mismo elemento metálico**. Gracias a este tipo de enlace los metales logran estructuras moleculares sumamente compactas, sólidas y resistentes, dado que los núcleos de sus átomos se juntan a tal extremo, que comparten sus electrones de valencia.

#### Cierre de clases

Conteste las siguientes preguntas:

- 1.- Diferencien entre en lace covalente polar y apolar.
- 2.- ¿Qué es un enlace?
- 3.- Indique los pasos necesarios para graficar un enlace.