

Clases de enlaces

- Enlace iónico
- Enlace covalente
- Enlace covalente sencillo
- Enlace covalente doble
- Enlace covalente triple

Niveles de energía

Los niveles de energía: Son estados energéticos en donde se pueden encontrar los electrones en estados estables o no, estos niveles o capas de energía son 7.

Los subniveles: se encuentran ya sea, cerca del núcleo o en las capas. La configuración electrónica es el modo en que los electrones de un átomo se disponen alrededor del núcleo.

Estos son el número cuántico secundario, representando con 1 letra que indica la forma de las orbitales donde se enc

Enlaces iónicos

un enlace iónico o electrovalente es el resultado de presencia de atracción electrostática entre los iones de distinto signo respecto a las valencias de los elementos y el número de electrones.

Es decir que el enlace iónico o electrovalente consiste en la atracción electrostática entre partículas con cargas eléctricas de signo contrario, llamados iones

Enlace covalente

En el enlace covalente, los dos átomos no metálicos comparten uno o más electrones, es decir, se unen a través de sus electrones en el último orbital, el cual depende de número atómico en cuestión. En la estructura de Lewis, estos enlaces pueden representarse por una pequeña línea entre los átomos