

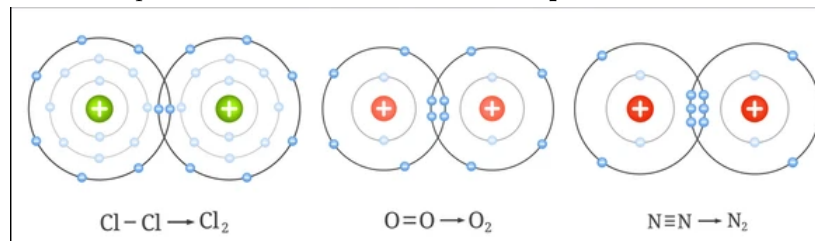
Tipos de enlaces covalentes

Definición 1.1


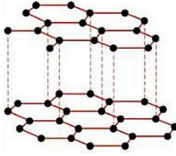
Enlace covalente: Enlace dado entre elementos no metálicos para formar **moléculas covalentes**. Los enlaces se forman ya que las moléculas **comparten** electrones para llegar a ser estables (*cumplir la regla del octeto*).

1.0.1 Enlaces sencillos, dobles, y triples


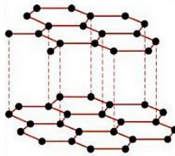
Vienen dados por el **número de electrones compartido**:



1.1 Elementos covalentes

Estado de agregación	Ejemplos	Propiedades generales
Cristalino	 N_2	s
Molecular	 C	788

1.2 Compuestos covalentes

Estado de agregación	Ejemplos	Propiedades generales
Cristalino	 N_2	s
Molecular	 C	788