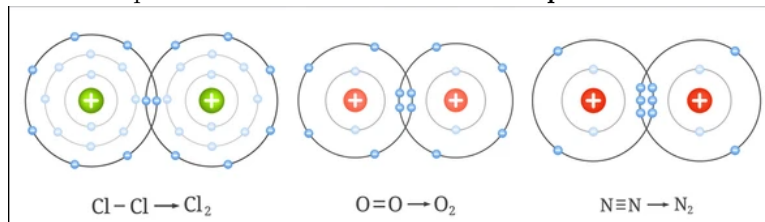






**Definición 1**

**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*).

**0.0.1 Enlaces sencillos, dobles, y triples**

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

**0.1 Propiedades los enlaces covalenes**

	Estado de agregación	Ejemplos	Propiedades generales
Elem.	Molecular	 $\text{N}_2$	Puntos de fusión y ebullición bajos ( <i>generalmente gases</i> ), aislantes eléctricos ( <i>enlace fuerte, no hay electrones sueltos</i> ), insolubles en agua.
	Cristalino	 $\text{C}$	Sólidos*.
Comp.	Molecular	 $\text{HCl}$	Puntos de fusión y ebullición bajos ( <i>gases, líquidos, y sólidos</i> ), malos conductores eléctricos, insolubles en agua pero sí en medios orgánicos.
	Cristalino	 $\text{SiO}_2$	Duros, aislantes eléctricos, insolubles en agua.

\* Demas características dependen del elemento (carbono, silicio...), y de su estructura (laminal, tetrahédrica...):

- **Diamante:** Estructura tetrahédrica de carbonos. No conduce la electricidad.  $\iff$  Es la conexión más dura que se conoce (*no hay electrones sueltos*).
- **Grafito:** Redes laminales de carbonos. Conduce la electricidad.  $\iff$  Es blando (*los electrones son libres entre láminas*).