

El Enlace Químico	Tipo de enlace	Se da entre	Se basa en..	propiedades	ejemplos
	METÁLICO	Átomos de elementos metálicos	Los átomos metálicos han perdido los $e^-$ de la última capa formando una nube de $e^-$ deslocalizados . El enlace se basa en la atracción eléctrica entre la nube de electrones y los cationes distribuidos en una red cristalina	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Buenos conductores del calor y la electricidad</li> <li>• Dúctiles y maleables,</li> <li>• Insolubles en agua</li> <li>• Sólidos a Temp. Ambiente (excepto Hg), con puntos de fusión variables pero generalmente altos</li> <li>• No se puede hablar de moléculas</li> </ul>	Cobre Cu  Hierro Fe  Oro Au  Mercurio Hg
	IÓNICO	Metales y no metales	El metal cede electrones al no metal, formándose cationes y aniones. El enlace se basa en la atracción eléctrica entre aniones (-) y cationes (+) distribuidos a lo largo de una red cristalina.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Sólo conducen la electricidad disueltos o fundidos (en estado sólido los iones no se pueden desplazar)</li> <li>• Solubles en agua</li> <li>• Sólidos a Temp.. ambiente con altos puntos de fusión (fuerza de atracción ente iones intensa)</li> <li>• Presentan gran dureza por la misma razón</li> <li>• Frágiles y quebradizos</li> <li>• No se puede hablar de moléculas</li> </ul>	Cloruro de sodio NaCl  Óxido de cinc ZnO  Nitrato de potasio KNO <sub>3</sub>
	COVALENTE	No metales	Los átomos comparten uno o varios pares de electrones de la última capa para adquirir una configuración más estable. Forman moléculas entre las que existen fuerzan de atracción débiles (fuerzas intermoleculares)	<ul style="list-style-type: none"> <li>• En general, no conducen la electricidad en ningún estado (No hay partículas con carga que se puedan mover)</li> <li>• Insolubles en agua</li> <li>• Gases o líquidos a temperatura ambiente debido a que las fuerzas intermoleculares son débiles</li> </ul>	Hidrógeno H <sub>2</sub>  Agua H <sub>2</sub> O Dióxido de carbono CO <sub>2</sub> Alcohol etílico C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O

