

Enlace Químico	Características	Tipos de enlaces	Ejemplos	Aplicación a la vida cotidiana
Covalente	<ul style="list-style-type: none"> <li>Formación de moléculas por compartir electrones entre átomos.</li> <li>Enlaces altamente estables.</li> <li>Las moléculas son eléctricamente neutras, pero un extremo de la molécula se caracteriza por ser electropositiva y el otro electronegativa.</li> <li>Los átomos que forman este tipo de enlace son de carácter no metálico.</li> <li>El enlace covalente depende de la diferencia de electronegatividades.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li><b>Enlaces simples:</b> los átomos solo comparten un par de electrones.</li> <li><b>Enlaces dobles:</b> los átomos comparten dos pares de electrones.</li> <li><b>Enlaces triples:</b> los átomos comparten tres pares de electrones.</li> <li><b>Enlaces polares:</b> se forman con átomos que presentan alta diferencia de electronegatividad, el valor puede estar entre 0,4 a 1,7.</li> <li><b>Enlaces no polares:</b> se forman con átomos que presentan igual o similar electronegatividad, el valor puede estar entre 0,0 a 0,4.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Enlaces simples: Hidrocarburos tipo alcano.</li> <li>Enlaces dobles: Hidrocarburos tipo alqueno.</li> <li>Enlaces triples: Hidrocarburos tipo alquino.</li> <li>Enlaces polares: ácido clorhídrico (HCl), agua (H<sub>2</sub>O).</li> <li>Enlaces no polares: oxígeno molecular (O<sub>2</sub>), nitrógeno molecular (N<sub>2</sub>), cloro molecular (Cl<sub>2</sub>)</li> </ul>	<p>Los enlaces no-polares son cruciales en la biología: ayudan a formar el oxígeno y los enlaces peptídicos que se observan en las cadenas de aminoácido. Las moléculas con alta cantidad de enlaces no-polares suelen ser hidrofóbicas. El agua presenta enlace covalente polar, este tipo de enlace caracteriza a la molécula de la vida.</p>
Enlace iónico	<ul style="list-style-type: none"> <li>Tipo de atracción electrostática entre átomos con grandes diferencias de electronegatividad.</li> <li>Diferencias de electronegatividad mayor a 1,7 y menor de 2,0 son considerados enlaces iónicos.</li> <li>Los átomos involucrados aceptan o pierden electrones (entre cationes – pierden electrones o iones – ganan electrones).</li> </ul>	No aplica	<p><b>Sales:</b> Cloruro de sodio (NaCl), yoduro de potasio (KI), fluoruro de calcio (CaF<sub>2</sub>)</p>	
Enlace Metálico	<ul style="list-style-type: none"> <li>Los enlaces metálicos son característicos de elementos de tipo metálico.</li> <li>Los núcleos atómicos se encuentran muy cerca unos de otros junto con nubes electrónicas, electrones libres, responsables de la conductividad eléctrica y térmica.</li> <li>El enlace metálico permite explicar propiedades físicas, tales como, ductibilidad, conducción del calor y electricidad.</li> </ul>	No aplica	<p>Cobre (Cu), hierro (Fe), acero (aleación de hierro y cobre), bronce (aleación de cobre y estaño).</p>	<p>Acero, bronce, joyas, utensilios de cocina y construcción,</p>