

Enlace Químico	Características	Tipos de enlaces	Ejemplos	Aplicación a la vida cotidiana
Covalente	<ul style="list-style-type: none"> Formación de moléculas por compartir electrones entre átomos. Enlaces altamente estables. Las moléculas son eléctricamente neutras, pero un extremo de la molécula se caracteriza por ser electropositiva y el otro electronegativa. Los átomos que forman este tipo de enlace son de carácter no metálico. El enlace covalente depende de la diferencia de electronegatividades. 	<ul style="list-style-type: none"> Enlaces simples: los átomos solo comparten un par de electrones. Enlaces dobles: los átomos comparten dos pares de electrones. Enlaces triples: los átomos comparten tres pares de electrones. Enlaces polares: se forman con átomos que presentan alta diferencia de electronegatividad, el valor puede estar entre 0,4 a 1,7. Enlaces no polares: se forman con átomos que presentan igual o similar electronegatividad, el valor puede estar entre 0,0 a 0,4. 	<ul style="list-style-type: none"> Enlaces simples: Hidrocarburos tipo alcano. Enlaces dobles: Hidrocarburos tipo alqueno. Enlaces triples: Hidrocarburos tipo alquino. Enlaces polares: ácido clorhídrico (HCl), agua (H₂O). Enlaces no polares: oxígeno molecular (O₂), nitrógeno molecular (N₂), cloro molecular (Cl₂) 	<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"> Tipo de atracción electrostática entre átomos con grandes diferencias de electronegatividad. Diferencias de electronegatividad mayor a 1,7 y menor de 2,0 son considerados enlaces iónicos. Los átomos involucrados aceptan o pierden electrones (entre cationes – pierden electrones o iones – ganan electrones). 	No aplica	<p>Sales: Cloruro de sodio (NaCl), yoduro de potasio (KI), fluoruro de calcio (CaF₂)</p>	
Enlace Metálico	<ul style="list-style-type: none"> Los enlaces metálicos son característicos de elementos de tipo metálico. Los núcleos atómicos se encuentran muy cerca unos de otros junto con nubes electrónicas, electrones libres, responsables de la conductividad eléctrica y térmica. El enlace metálico permite explicar propiedades físicas, tales como, ductibilidad, conducción del calor y electricidad. 	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>