

# Propiedades de las sustancias

Tipo de sustancia	Tipo de partícula y de enlace	Tipo de unión entre partículas	Propiedades	Ejemplos
Molecular	Moléculas (enlace covalente)	Fuerzas intermoleculares	<ul style="list-style-type: none"> <li>✓ Punto de fusión bajo</li> <li>✓ Punto de ebullición bajo</li> <li>✓ Si son sólidos, son blandos</li> <li>✓ No conducen la corriente eléctrica</li> <li>✓ Generalmente insolubles en agua</li> </ul>	<p>Oxígeno (O<sub>2</sub>)                      Yodo (I<sub>2</sub>)                      Agua (H<sub>2</sub>O)                      Amoniacó (NH<sub>3</sub>)                      Propano (CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>)</p>
Covalente	Átomos de no metal (enlace covalente)	Enlace covalente	<ul style="list-style-type: none"> <li>✓ Punto de fusión alto</li> <li>✓ Punto de ebullición alto</li> <li>✓ Duros, pero frágiles</li> <li>✓ No conducen la corriente eléctrica</li> <li>✓ Insolubles en cualquier líquido</li> </ul>	<p>Diamante (C)                      Sílice (SiO<sub>2</sub>)</p>
Metálica	Átomos de metal (enlace metálico)	Enlace metálico	<ul style="list-style-type: none"> <li>✓ Punto de fusión mediano o alto</li> <li>✓ Punto de ebullición alto</li> <li>✓ Duros, pero maleables</li> <li>✓ Conducen la corriente eléctrica</li> <li>✓ Insolubles en cualquier líquido</li> </ul>	<p>Hierro (Fe)                      Cobre (Cu)                      Aluminio (Al)</p>
Iónica	Iones (enlace iónico)	Enlace iónico	<ul style="list-style-type: none"> <li>✓ Punto de fusión alto</li> <li>✓ Punto de ebullición alto</li> <li>✓ Duros, pero frágiles</li> <li>✓ Conducen la corriente eléctrica en estado líquido y en disolución acuosa</li> <li>✓ Generalmente solubles en agua</li> </ul>	<p>Cloruro de sodio (NaCl)                      Óxido de magnesio (MgO)                      Carbonato de calcio (CaCO<sub>3</sub>)                      Sulfato de potasio (K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)</p>