

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"> ✓ Punto de fusión bajo ✓ Punto de ebullición bajo ✓ Si son sólidos, son blandos ✓ No conducen la corriente eléctrica ✓ Generalmente insolubles en agua 	<p>Oxígeno (O₂) Yodo (I₂) Agua (H₂O) Amoniacó (NH₃) Propano (CH₃-CH₂-CH₃)</p>
Covalente	Átomos de no metal (enlace covalente)	Enlace covalente	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Punto de fusión alto ✓ Punto de ebullición alto ✓ Duros, pero frágiles ✓ No conducen la corriente eléctrica ✓ Insolubles en cualquier líquido 	<p>Diamante (C) Sílice (SiO₂)</p>
Metálica	Átomos de metal (enlace metálico)	Enlace metálico	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Punto de fusión mediano o alto ✓ Punto de ebullición alto ✓ Duros, pero maleables ✓ Conducen la corriente eléctrica ✓ Insolubles en cualquier líquido 	<p>Hierro (Fe) Cobre (Cu) Aluminio (Al)</p>
Iónica	Iones (enlace iónico)	Enlace iónico	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Punto de fusión alto ✓ Punto de ebullición alto ✓ Duros, pero frágiles ✓ Conducen la corriente eléctrica en estado líquido y en disolución acuosa ✓ Generalmente solubles en agua 	<p>Cloruro de sodio (NaCl) Óxido de magnesio (MgO) Carbonato de calcio (CaCO₃) Sulfato de potasio (K₂SO₄)</p>