

## QUÍMICA

### TERCER GRADO

#### TIPOS DE ENLACE

Profra. Beatriz Villarreal

#### IÓNICO, COVALENTE, METÁLICO

	Sustancias iónicas	Sustancias covalentes		Metales
Estructura	Red cristalina iónica formada por iones positivos y negativos.	Moléculas.	Red cristalina atómica formada por átomos.	Red cristalina metálica formada por iones positivos.
Estado de agregación	Sólidas.	Líquidas o gaseosas.	Sólidas.	Sólidos, excepto el mercurio.
Punto de fusión	Elevado.	Bajo.	Muy elevado.	Elevado, aunque varía mucho de unos metales a otros.
Solubilidad	Solubles en agua.	Generalmente, insolubles en agua y solubles en otros disolventes.	Insolubles en casi todos los disolventes.	Solubles entre sí, en estado fundido, para formar aleaciones.
Conductividad	Conducen la corriente eléctrica en disolución o fundidas.	No conducen la corriente eléctrica.	No conducen la corriente eléctrica.	Buenos conductores de la electricidad.
Ejemplos	Cloruro de sodio, bromuro de potasio.	Agua, amoníaco.	Sílice, diamante.	Cobre, hierro.

COMPUESTOS	FÓRMULA QUÍMICA	TIPO DE ENLACE
Óxido de magnesio	(MgO)	
Agua	(H <sub>2</sub> O)	
Cloruro de magnesio	(MgCl <sub>2</sub> )	
Sulfato de potasio	(K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> )	
Cobre	(Cu).	
Ácido cianhídrico	(HCN).	
Ácido clorhídrico	(HCl)	
oro	(Au)	
Oxígeno puro	(O <sub>2</sub> )	
hierro	(Fe)	
Fluoruro de litio	(LiF)	
plata	(Ag)	
Dióxido de carbono	(CO <sub>2</sub> )	
Cloruro de sodio	(NaCl)	
Titanio	(Ti)	