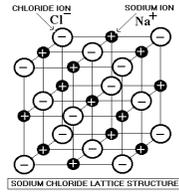
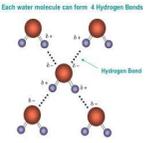
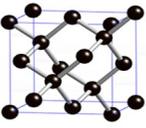
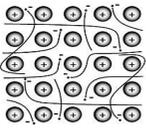


Tipos de enlace químico

Las propiedades de un compuesto químico viene determinada por el tipo de enlace que hay entre los elementos que lo constituyen.

Tipo de enlace	Qué elementos lo realizan	En qué consiste?	Tipo de sólido	Propiedades
Iónico	Metal + No metal	El Metal (M) cede sus e^- al NM hasta que ambos tienen configuración electrónica de gas noble (8 e^- última capa)	 <p>Los iones se agrupan en una red iónica 3D (tridimensional) cristalina Ejemplo: sal (NaCl)</p>	<p>Como los iones están tan retenidos entre iones de carga contraria:</p> <ul style="list-style-type: none"> - alto punto de fusión y ebullición - no conducen la corriente en estado sólido, pero sí disueltos en agua o fundidos cuando los iones se pueden mover fácilmente - se disuelven bien en agua, por ser este un disolvente polar (con pequeñas cargas) y no en disolventes apolares
Covalente	NO Metal + NO Metal	Los átomos comparten pares de e^- hasta conseguir la configuración electrónica del gas noble	 <p>La gran mayoría forman moléculas, grupos de átomos aislados, que se unen mediante unas débiles fuerzas intermoleculares. Ej: agua</p>	<p>Es fácil romper esas fuerzas entre moléculas, no así los enlaces dentro de la molécula. Así:</p> <ul style="list-style-type: none"> - tienen bajo punto de fusión y ebullición. A temp. ambiente suelen ser líq o gases - no conducen la corriente eléctrica, pues no hay cargas libres - se disuelven bien los polares en los polares y los apolares en los apolares
			 <p>El C (diamante) y la sílice (SiO_2) forman redes tridimensionales de átomos</p>	<p>Los denominados sólidos covalentes atómicos tienen las siguientes propiedades:</p> <ul style="list-style-type: none"> - muy duros, alto punto de fusión y ebullición - no se disuelven en ningún disolvente - no conducen la corriente eléctrica
Metálico	Metal + Metal	Todos los átomos del metal comparten sus e^- de la última capa dando lugar a iones con configuración de gas noble y una nube de e^- que se puede desplazar libremente por todo el metal	 <p>Los metales forman una red muy compacta donde los e^- se desplazan libremente</p>	<p>Al desplazarse los e^- libremente por todo el metal:</p> <ul style="list-style-type: none"> - conduce la corriente eléctrica y el calor - no se disuelven en ningún tipo de disolventes - punto de fusión generalmente altos. Sólidos a temperatura ambiente - brillo metálico - son dúctiles y maleables

Tipos de enlace químico

Las propiedades de un compuesto químico viene determinada por el tipo de enlace que hay entre los elementos que lo constituyen.

Tipo de enlace	Qué elementos lo realizan	En qué consiste?	Tipo de sólido	Propiedades