



Ing. Carol Guzmán

1. Indica a que tipo de enlace corresponde cada propiedad, marcando con una **I** los ionicos, **C** los covalentes y **M** los metálicos.

Tienen una electronegatividad entre 1.7 y 4 pauling.

Forman redes cristalinas y no son volátiles a temperatura ambiente.

Este tipo de enlace no conduce calor ni electricidad por lo que se condicionarán aislantes.

Las sustancias que presentan este tipo de enlace son maleables y ductiles.

Este tipo de enlaces no tiene electronegatividad definida.

Presentan puntos de fusión altos y al disolverlos se consideran sustancias electrolíticas.

Pueden estar en los tres estados de agregación, especialmente en el líquido y gaseoso.

Forman aleaciones

Tienen una electronegatividad entre 0 y 1.7 pauling.

No son solubles en agua pero son excelentes conductores de electricidad en su estado sólido.

Forman verdaderas moléculas

La mayoría de las sustancias que presentan este enlace son solubles en agua.

Presentan puntos de fusión bajos.

Son capaces de conducir la electricidad en disolución

Se dice que este enlace forma un mar de iones positivos pues son capaces de viajar por toda la red.

Los líquidos suelen ser volátiles

2. Identifica en los siguientes compuestos el tipo de elementos que lo conforman y clasificalo según su tipo de enlace.



3. Calcula la diferencia de electronegatividad (dos decimales) para cada compuesto e indica su tipo de enlace:



Na: Cl: d.E.= Enlace:



N: d.E.= Enlace:



K: Mn: O=

d.E.= Enlace:



H: P: O=

d.E.= Enlace: