

ENLACES QUÍMICOS Y PROPIEDADES

1- Clasifica las siguientes propiedades según se refieran a compuestos iónicos o covalentes:

Son sólidos con altos puntos de fusión	Casi todos, solubles en disolventes apolares	Casi todos, insolubles en disolventes apolares
Sus disoluciones acuosas no conducen la electricidad	En estado líquido sí conducen la electricidad	Sólidos, líquidos o gases, con bajos puntos de fusión y ebul.
En estado líquido no conducen la electricidad	Enlace entre elementos de electronegatividades cercanas	Muchos son insolubles en disolventes polares
Muchos son solubles en disolventes polares	Sus disoluciones acuosas sí conducen la electricidad	Enlace entre elementos de electronegatividades muy diferentes

IÓNICO

COVALENTE

2- Selecciona las frases correctas:

El enlace químico es la fuerza que mantienen unidas a las moléculas, entre sí, en los compuestos.

Las fuerzas intramoleculares se da entre moléculas.

Generalmente, los no metales pierden electrones con facilidad.

En el enlace iónico, la interacción electrostática ocurre entre iones de cargas opuestas.

El enlace covalente ocurre al compartir uno o más pares de electrones entre dos átomos.

Generalmente, los metales pierden electrones para formar cationes.

Las fuerzas intermoleculares son más débiles que los enlaces químicos.

En los enlaces químicos, solo participan electrones de valencia.

3- Une mediante flechas:

Los átomos de una molécula están unidos por...

Un ion con menos electrones que protones tiene...

Un ion con más electrones que protones tiene...

El enlace químico entre aniones y cationes se llama...

Los metales tienen...

Los no metales tienen...

El enlace covalente...

El enlace iónico...

Se da entre átomos con electronegatividades **muy diferentes**

Alta electronegatividad

Baja electronegatividad

Carga negativa

Enlace iónico

Carga positiva

Se da entre átomos con electronegatividades similares

Enlace covalente