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 ebull.
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		

LIVEWORKSHEETS

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, lo 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 protones 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.

LIVEWORKSHEETS

3- Une mediante flechas:

Los átomos de una molécula están unidos por...	Se da entre átomos con electronegatividades ***muy diferentes***
Un ion con menos electrones que protones tiene...	Alta electronegatividad
Un ion con más electrones que protones tiene...	Baja electronegatividad
El enlace químico entre aniones y cationes se llama...	Carga negativa
Los metales tienen...	Enlace iónico
Los no metales tienen...	Carga positiva
El enlace covalente...	Se da entre átomos con electronegatividades similares
El enlace iónico...	Enlace covalente

LIVEWORKSHEETS