

Repaso de enlace químicos

1.- Ordene las siguientes propiedades según a que compuesto caracteriza

Son sólidos con altos puntos de fusión

Las soluciones acuosas suelen ser malas conductoras de la electricidad

En estado líquido no conducen la electricidad.

Muchos son solubles en solventes polares

Casi todos son solubles en solventes no polares

En estado líquido son buenos conductores de la electricidad

Suelen formarse entre dos elementos con electronegatividad muy diferente

Las soluciones acuosas son buenas conductoras de la electricidad

Casi todos son insolubles en solventes no polares

Son gases, líquidos o sólidos de bajo punto de fusión

Muchos son insolubles en solventes polares

Suelen formarse entre dos elementos con electronegatividad semejante

Compuestos iónicos

Compuestos covalentes

2.- Seleccione las opciones correctas

- El enlace químico es la fuerza que mantienen unidos a las moléculas en los compuestos.
- Las fuerzas intramoleculares se da entre moléculas
- Generalmente los No metales se oxidan con facilidad
- En el enlace iónico la interacción electrostática se da entre iones de cargas opuestas
- El enlace covalente resuelta de la compartición de uno o más pares de protones entre dos átomos
- Generalmente los Metales pierden electrones para formar cationes
- La fuerza intermoleculares son relativamente fuertes
- En el enlace iónico la transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos
- En el enlace químico solo participan los electrones de valencia
- Las entidades isoelectronicas poseen igual numero de electrones

3.- Una con Flechas

Los átomos de un ion poliatómico están unidos por:

Un ion que posee menos electrones que protones tiene:

Un ion que posee más electrones que protones tiene:

La unión que se produce entre cationes y aniones se llama:

Los Metales generalmente tienen

Los No Metales generalmente tienen

Enlace covalente

Enlace iónico

Se produce entre elementos con diferencia de electronegatividad 0 o pequeña

Alta electronegatividad y afinidad electrónica negativa

Baja electronegatividad y baja energía de ionización

Carga negativa

Enlace iónico

Carga positiva

Se produce entre elementos con gran diferencia de electronegatividad

Enlace covalente