

2ª - cara 2(150x160)

Tipos de enlaces.- **Enlace iónico:** es la unión que resulta de la presencia de fuerzas de atracción electrostática entre iones de distintos signo. Un ion es un átomo o un grupo de átomos que ha ganado o perdido uno o más electrones y ha adquirido carga eléctrica negativa o positiva. Los iones positivos o cationes se forman cuando un elemento pierde uno o más electrones y adquiere tantas cargas positivas como electrones ha cedido. A éstos se les denomina elementos metálicos. Los iones negativos o aniones se forman cuando un elemento gana uno o más electrones y adquiere tantas cargas negativas como electrones ha cedido. **Enlace covalente.**- es la unión de dos átomos que comparten uno o más pares de electrones. (no metal + no metal). Algunos átomos pueden formar dos o más enlaces covalentes, según el número de electrones que necesiten para completar el octeto y alcanzar así la configuración de gas noble. **Enlace metálico.**- es la unión que existe entre los átomos de los metales, que se encuentran formando una red cristalina. (metal + metal). **Masa molecular.**- la masa molecular de un elemento o un compuesto es la masa de una molécula, expresada en unidades de masa atómica. **El mol.**- es la cantidad de materia que contiene la **constante de Avogadro** de partículas elementales, sean átomos o moléculas. **La masa molar.**- la masa molar de una sustancia, expresada en gramos, coincide con su masa molecular, expresada en unidades de masa atómica.