# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 3

Apuntes 22

ENLACE QUÍMICO

MODELO DE ENLACE IONICO Y COVALENTE

ENLACE IÓNICO: Es la unión o atracción de dos o más átomos para formar compuestos químicos, y en su representación se hace cumplir la regla del octeto propuesta por Lewis

ENLACE IONICO: Unión de metales con no metales, presentándose transferencia de electrones en donde el metal cede sus electrones de valencia y el no metal acepta, haciéndose cumplir la regla del octeto

ENLACE COVALENTE: Solo hay compartición de electrones valencia y hay de dos tipos:

1. ENLACE COVAMENTE POLAR: Unión de no metales diferentes: CH4
2. ENLACE COVALENTE NO POLAR. Unión de no metales iguales O3

ENLACE METÁLICO: Unión de metales con metales: Son la aleaciones: Bronce, cuproníquel, peltre, latón, acero.

Nota: En los enlaces covalentes su energía de ionización es grande, ya que sus electrones valencia son muy difíciles de quitar

REGLA DEL OCTETO: En los enlaces se completan 8 electrones , ni más , ni menos (Propuesta por Lewis)

CATIÓN: El metal cede su o sus electrones valencia convirtiéndose en electropositivo Na+

ANIÓN: El no metal acpta electrones valencia, convirtiéndose en electronegativo Cl-

ELECTRONEGATIVIDAD: Es la relación entre la afinidad electrónica y la energía ionización

AFINIDAD ELECTRÓNICA: Se refiere a la facilidad del un átomo para capturar electrones de otro, como es el caso de los no metales

PROPIEDADES DE LOS COMPUESTOS IÓNICOS. Ver pag 132 tabla 2.7

PROPIEDADES DE LOS COMPUESTOS COVALENTES. Ver pag 132 tabla 2.7

ANLIZAR EL DIGRAMA: MODELOS DE ENLACE

.