# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 3

Apuntes 24

 ACT DE REPASO

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

BRONCE: Cobre y estaño

ACERO: Hierro y carbono ( no metal)

PELTRE: Estaño, cobre, antimonio, bismuto y plomo: Cu, Sn, Sb, Bi, Pb

CUPRO-NÍQUEL: Cobre y níquel

LATÓN: Cobre y Zinc

AMALGAS DENTALES: Mercurio(metal líquido9 y (oro o plata o platino)

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 acepta 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

ANALIZAR EL DIAGRAMA: MODELOS DE ENLACE

MODELO DEL ENLACE COVALENTE POLAR:

EL METANO, VER FIG 2.45 A TRAVÉS DEE ESFERA S BARRAS

DE LA MOLÉCULA DEL AGUA

DEL BIÓXIDO DE CARBONO

ALGUNAS PROPIEDADES FÍSICA DEL AGUA:

TEMPERATURA DE SOLIDIFICACIÓN: 0 GRADOS

TEMPERATURA DE EBULLICIÓN 100 GRADOS

DENSIDAD: 1g/ml

EL PLATO DEL BIEN COMER: Es una representación gráfica que contiene las proporciones recomendadas de cada grupo de alimento: Cereales, frutas y verduras, leguminosas y alimentos de origen animal