

PROGRAMA ANALÍTICO SINTÉTICO- QUÍMICA- Profa Jennie Scheige

4^o 1/B y 4^o 2/B y 4^o 4 / B (1er semestre)

REVISIÓN: Estructura atómica: Z y A. Ordenación periódica: uso de la Tabla Periódica. Enlace: concepto, tipos.

COMPUESTOS DEL CARBONO: Importancia , características y propiedades. Clasificación. **HIDROCARBUROS:** Alcanos, Alquenos y Alquinos. En todos los casos se estudia: fórmula general, grupo funcional, notación y nomenclatura, isomería, propiedades físicas y químicas (combustión solamente).

RELACIONES CUANTITATIVAS: Masa molar atómica y molecular. Cantidad química. Número de partículas. Cálculos masa-masa, mol-masa, mol-partículas.

ESTEQUIOMETRÍA: Lectura cuantitativa de una ecuación química. Cálculos estequiométricos (con todas las magnitudes estudiadas).

SOLUCIONES: Definición, componentes de una solución. Concentración. Formas de expresar la concentración: Concentración en g/L y Molaridad. Dilución.

NOTACIÓN Y NOMENCLATURA de INORGÁNICA: Hidróxidos; Ácidos: Formulación y Nomenclatura. Ionización. Sales: formulación y nomenclatura a partir de los cationes y aniones.

Profesora: Jennie Scheige

NOTA: Para los alumnos eximidos van los temas: **ESTEQUIOMETRÍA, SOLUCIONES, NOTACIÓN y NOMENCLATURA DE INORGÁNICA** (Hidróxidos, Ácidos y Sales).