

PROGRAMA ANALÍTICO QUÍMICA 3ero 3

Prof.: María Fernanda Castro

LICEO N° 32

Turno Vespertino - 2021

❖ Los estados físicos.

- Características de los estados de agregación de la materia.
- Modelo discontinuo de la materia.
- Relación entre el modelo y las propiedades.
- Interpretación de los cambios de fase empleando el modelo discontinuo.

❖ Mezclas y sustancias puras.

- Definición de sistema homogéneo y heterogéneo. Fases.
- Métodos de separación de fases.
- Definición de solución.
- Solute y solvente. Tipos de solución.
- Métodos de fraccionamiento.
- Concepto de sustancia.
- Sustancias simples y compuestas.
- Tipos de materiales.
- Elemento químico, representación simbólica.
- Fórmulas químicas.

❖ Modelo atómico.

- Evolución histórica de los principales modelos atómicos.
- Modelo atómico actual.
- Estructura atómica.
- Partículas subatómicas: protón, neutrón y electrón.
- Número másico y número atómico.
- Isótopos e isóbaros.
- Niveles de energía.
- Diagrama de Lewis.

❖ Tabla Periódica.

- Grupos y períodos.
- Asociación de los grupos y períodos a la distribución electrónica.
- Evolución histórica de la Tabla Periódica.
- Clasificación en Representativos, de Transición y Transición interna.
- Propiedades de las principales familias de la Tabla Periódica: Alkalinos, Alcalinotérreos, Halógenos, Gases nobles, Lantánidos y Actínidos.
- Propiedades de los Metales, no metales y semimetales.

❖ Enlace Químico.

- Definición de enlace Químico.
- Principales características y formación del Enlace Covalente.
- Principales características y formación del Enlace Iónico.
- Definición de iones: catión y anión. Formación de los mismos.