

## **Introducción**

Noción de modelo, sus características.

Modelo discontinuo de la materia. Estados de agregación y cambios de estado.

Clasificación de la materia: sistemas homogéneos (cuerpo puro y soluciones) y heterogéneos (coloides, suspensión, emulsión)

Clasificación de sustancias simples y compuestas.

Elemento químico. Representación simbólica.

## **Estructura atómica**

Modelo atómico a lo largo de la historia.

Núcleo y Periferia. Partículas subatómicas fundamentales (protones, neutrones y electrones) características.

Número atómico  $Z$ , Número másico  $A$ .

Isótopos, Isobaros.

Masa atómica.

Distribución electrónica en estado

fundamental, excitado e imposible

(elementos con  $Z$  menor a 20). Identificación

de electrones de valencia. Diagrama de Lewis.

Tabla Periódica de los elementos (grupos y Períodos)

Clasificación en metales y no metales.

Clasificación en elementos representativos, de transición y transición interna.

## **Enlace químico**

Formación de iones, enlace iónico.

Electronegatividad. Enlace covalente polar y apolar.

Enlace metálico.

Propiedades físicas según el enlace.

**Prof. Ana Viqueira**