

Programa analítico 3ro (1,2,3,4 y 5) 2020

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 (elementos con Z menor a 20). Identificación de electrones de valencia.

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.

Características físicas de cristales iónicos.

Noción de enlace covalente y enlace metálico.

CLASE DE CONSULTA

3 DE FEBRERO

10:00

Prof. Ana Viqueira