

PERIODO: DICIEMBRE 2023

Materia, masa y energía

Propiedades de la masa: Intensivas y Extensivas

Estados de agregación de la masa

Cambios de estado

Fenómenos físicos y fenómenos químicos

Elementos, compuestos y mezclas

Métodos de separación de mezclas

Estructura atómica: modelos atómicos, partículas subatómicas, número atómico, número de masa, isótopos y peso atómico

Antecedentes de la tabla periódica: Dobereiner, Newlans, Mendeleev, Werner y Moseley

Ley periódica de los elementos

Clasificación de la tabla periódica: Grupos, Bloques, Metales y No metales, Representativos, de Transición y de Transición Interna.

Grupo, Periodo, Ión, Cation y Anión

Nombres de los grupos A (Representativos)

Propiedades periódicas: Radio atómico, Energía de ionización, Afinidad Electrónica y Electronegatividad,

Enlace químico: Iónico, Covalente (No polar, Polar y Coordinado o dativo) y metálico

Reacciones químicas: Símbolos auxiliares.

Clasificación de las reacciones químicas.

Reacciones endotérmicas y exotérmicas

Balanceo por el método de tanteo.

Sistemas.

NOTA: LA GUÍA NO SE ENTREGA.