



PROGRAMA DE EXAMEN

Establecimiento: Instituto Dr. Carlos Pellegrini

Espacio Curricular: Química

Curso: 2º C

Profesora: Marianela Benítez Robles

Año escolar: 2025

Contenidos conceptuales:

Eje N° 1: Materia. Cuerpo. Sustancias. Conceptos. Propiedades de la materia. Extensivas e Intensivas. Clasificación de los materiales. Estados de agregación de la materia. Transformaciones de la materia. Físicas y Químicas. Combustión y cambios de estado. Materiales de laboratorio. Normas de seguridad. Sistemas materiales: concepto. Sistemas homogéneos. Soluciones. Concepto. Componentes. Sistemas materiales heterogéneos. Concepto. Componentes. Fases. Métodos de separación. Destilación. Imantación. Decantación. Tamización. Filtración. Levigación.

Eje N° 2: Estructura de la materia. Átomo. Partículas subatómicas. Moléculas. Concepto. Elemento químico. Concepto. Símbolo. Clasificación. Características de los elementos. Teoría atómica de Dalton. Teoría atómica molecular de Avogadro. Principales hipótesis de la teoría atómica molecular de Avogadro. Modelos atómicos: Dalton. Thomson. Rutherford. Bohr. Actual. Número másico. Número atómico. Conceptos. Átomos. Iones. Cationes. Aniones.

Eje N° 3: Tabla periódica. Concepto. Estructura. Clasificación periódica de los elementos. Grupo. Período. Propiedades periódicas de los elementos. Radio atómico. Electronegatividad. Energía de ionización. Uniones químicas: concepto. Teoría del octeto. Notación de Lewis. Tipo de uniones interatómicas. Iónicas. Covalentes (simple, doble, triple y dativa). Metálicas. Estructura de Lewis. Propiedades de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.