



PROGRAMA DE EXAMEN

DISCIPLINA: QUÍMICA

CICLO LECTIVO: 2025

CURSO Y SECCIÓN: 2 AÑO A, B, C

NOMBRE DEL DOCENTE: Lic. Prof. Nora Silvia Bruera

CRITERIOS DE EVALUACIÓN:

Los criterios de evaluación están íntimamente relacionados con las competencias que los estudiantes deberán alcanzar luego del desarrollo de la curricular propuesta. Las competencias son las habilidades que deberán adquirir en relación con el saber hacer en relación con los contenidos. En función de estos se considerarán como criterios de evaluación.

- Haber desarrollado la capacidad del lenguaje oral y escrito en general y en lo particular referido al lenguaje propio de las ciencias, teniendo en cuenta la presentación de las evaluaciones formales, trabajos prácticos y actividades realizadas en aula taller.
- Poder interpretar las consignas planteadas tanto en la evaluación formal de proceso como en el seguimiento áulico.

MÓDULO N° 1: HISTORIA DE LA CONSTRUCCIÓN DE LAS CIENCIAS NATURALES

La historia de las Ciencias. Período de pre ciencia y ciencia. Ciencia, cultura y sociedad. Concepto de Ciencias. Ciencias fácticas y Ciencias formales. Las Ciencias Naturales y sus disciplinas.

Evolución de la química como ciencia. Periodos de pre ciencia y ciencia. Los fenómenos Naturales. Fenómenos físicos químicos y biológicos. Modelos científicos y modelos escolares.

MÓDULO N°2: COMPORTAMIENTO MOLECULAR DE LA MATERIA

Materia, cuerpo, sustancia: conceptos y características.

Átomo y molécula. Estados de agregación de la materia. Modelo cinético molecular. Características. Cambios de estado.

Cambios progresivos y regresivos. Revisión.

Nuevos estados de agregación de la materia: Plasma y Condensado de Bosse – Einstein.

MÓDULO N° 3: ESTRUCTURA DE LA MATERIA

Análisis cuantitativo y cualitativo de las sustancias. Concepto de molécula, sustancia, átomo, elemento químico y fórmula molecular.

Evolución histórica de los modelos atómicos. Número atómico. Número másico. Isótopos.

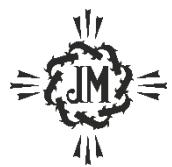


Tabla periódica de los elementos. Elementos gaseosos, líquidos y sólidos. Metales y no metales. Períodos y grupos.

Elementos naturales y artificiales. Gases inertes. Elementos representativos. Elementos de transición y de transición interna.

BIBLIOGRAFÍA DE CONSULTA PARA EL ALUMNO:

AULA TALLER HACIENDO ALQUIMIA Prof Nora Silvia Bruera. Ed 2025.



Instituto Jesús María