



Instituto Nuestra Señora de Lourdes

Lema Institucional:

“35 AÑOS DEJANDO HUELLAS DESDE EL COMPROMISO Y EL SERVICIO AL OTRO, CON AMOR”

Lema SAED 2025:

“PEREGRINOS DE ESPERANZA “



Materia: “QUIMICA II”



Instituto Nuestra Señora de Lourdes

Docente Responsable: SALVATIERRA YAEL M.

Curso: 3 AÑO A Y B

Ciclo lectivo: 2025

Unidad I: Propiedades de la materia

- Reconocimiento de sustancias puras y mezclas: sistemas materiales y su clasificación.
- Utilización de las propiedades de los materiales en la identificación de los métodos mecánicos más apropiados para separar mezclas.
- Interpretación del concepto de solución, soluto, solvente y concentración de una solución.
- Identificación de los métodos de fraccionamiento según las propiedades de los materiales para separar componentes de soluciones
- Reconocimiento de materiales y de sustancias solubles en distintos medios que provocan deterioro ambiental, y la propuesta de medidas de cuidado.
- Reconocimiento de familias de materiales (metálicos, plásticos, combustibles) utilizando las propiedades comunes. Fuentes, usos y aplicaciones de minerales y metales propios al contexto (Mn, Yeso, cuarzo, Arcilla, Cu, Au, Sn, Zn, Ag, Fe, Th, etc.)

Unidad II: Estructura de la materia

- Utilización del modelo cinético corpuscular para explicar las características y cambios de los estados de agregación, como así también el proceso de disolución.
- Explicación de las leyes de los gases según el modelo cinético corpuscular. Interpretación de las leyes de la conservación de la masa y de las proporciones definidas. Las leyes volumétricas y la Teoría atómico- molecular de Avogadro.
- Reconocimiento de los constituyentes de la materia tales como: moléculas, átomos e iones y la interpretación de las propiedades y transformaciones de los materiales a nivel submicroscópico.
- Introducción a las magnitudes atómico-moleculares: el mol como unidad de cantidad de sustancia y su relación entre las medidas del mundo macroscópico (masa, volumen) con las del mundo microscópico (número de partículas).



Instituto Nuestra Señora de Lourdes

- Interpretación de los modelos atómicos clásicos con una aproximación al modelo atómico de Bohr.
- Uso de la tabla periódica y del lenguaje de la química, reconociendo símbolos de elementos y fórmulas de algunas sustancias presentes en la vida cotidiana. Explicación de la ley de conservación de la masa y los cambios químicos como un reordenamiento de partículas utilizando la teoría atómico-molecular

Bibliografía:

- FÍSICA Y QUÍMICA II- ED. PUERTO DE PALOS
- FÍSICA Y QUÍMICA II – ED. SANTILLANA

Requisitos para el examen:

- Cumplir con el horario y uniforme.
- Presentar documento.
- Presentar programa y carpeta del año cursado.
- Buen uso de vocabulario y coherencia al expresar ideas.
- Respeto por sus pares y miembros de la mesa examinadora