|  |  |
| --- | --- |
| **DISCIPLINA:** | QUIMICA |
| **CICLO LECTIVO:** | 2024 |
| **CURSO Y SECCIÓN:** | 3 B |
| **NOMBRE DEL DOCENTE:** | PAOLA BIAGETTI |
| **CRITERIOS DE EVALUACIÓN:** | TRANFERENCIA DE CONTENIDOS.EXPRESIÓN ESCRITA Y ORAL.VOCABULARIO TECNICO CLARIDAD CONCEPTUAL.TRABAJO AUTONOMOTRABAJO GRUPAL |

|  |  |
| --- | --- |
| **UNIDAD I:**  | **EJE Nº1**-Uso del material de laboratorio. Reconocimiento-Cambios de estado de agregación de la materia desde el modelo cinético-corpuscular-Diferenciación entre cambio de estado y cambio químico.-Cambios químicos en el ambiente y en los seres vivos, teoría atómica molecular. |
| **UNIDAD II:**  | **EJE Nº2**-Evolución del modelo atómico; Thompson, Rutherford, Bohr.-Modelo atómico actual simplificado.-Distribución de partículas subatómicas.- Configuración electrónica.-Características de la tabla periódica. Criterios de ordenamiento. |
| **UNIDAD III:**  | **EJE Nº3**-Electrones del último nivel de energía en las uniones químicas.-Teoría del octeto de Lewis. Propiedades periódicas.- Formación de enlaces químicos.-Enlace iónico, covalente y metálico |
| **UNIDAD IV:**  | **EJE Nº4**-Variables que influyen en las reaccionas químicas: temperatura, catalizador, etc.-Factores que modifican la velocidad de una reacción.-Cambios químicos: oxidación, combustión, corrosión, etc.-Concepto de pH.-Sustancias ácidas, básicas y neutras.-Reconocimiento, identificación a través de indicadores.-Generalidades de reacción nuclear. Energía en las estrellas. |
| **Bibliografía de consulta para el alumno** | FISICA Y QUIMICA 3, Santillana. |