|  |  |
| --- | --- |
| **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 AUTONOMO  TRABAJO 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. |