|  |  |
| --- | --- |
| **DISCIPLINA:** | QUIMICA |
| **CICLO LECTIVO:** | 2024 |
| **CURSO Y SECCIÓN:** | 4 A |
| **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:** | **Revisión** Tabla Periódica, propiedades periódicas.  **Revisión**. Teorías atómicas. Configuración electrónica. Ejercicios con número atómico, masa atómico.  Niveles y subniveles de energía. Orbitales. Núcleo atómico. Electrones del último nivel.  **Compuestos químicos inorgánicos (óxidos, hidróxidos, oxoácidos, hidrácidos y sales). Nomenclatura tradicional, IUPAQ.**  **Enlace** .Estructura de Lewis. Unión iónica, metálica, covalente y dativa. Propiedades. Polaridad de enlace.  Fuerzas intermoleculares, fuerzas de Van der Waals , London (dipolo-dipolo) y puente de Hidrógeno. |
| **UNIDAD II:** | **Unidades de medición**: u.m.a., **mol.**  Composición centesimal, fórmula mínima empírica y molecular.  **Balanceo de ecuaciones químicas.**  Revisión de los estados de la materia, plasma.  **Gases ideales**. Ecuación de estado, cálculos de presión, temperatura, volumen y número de moles. |
| **UNIDAD III:** | Generalidades de propiedades de elementos y compuestos químicos presentes en el ambiente (ozono, amoníaco, fósforo, oxígeno, carbonato de calcio)  Polímeros naturales (celulosa, almidón) y sintéticos (plásticos, fibras y elastómeros) Usos, funciones y propiedades.  Propiedades de los hidrocarburos: petróleo.  Agua potable: propiedades químicas y biológicas. |
|  |  |
| **Bibliografía de consulta para el alumno** | QUIMICA GENERAL. BURNS. EDITORIAL PEARSON. |