

Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619

|                                 |  |
|---------------------------------|--|
| <b>DISCIPLINA:</b>              | QUIMICA  |
| <b>CICLO LECTIVO:</b>           | 2023   |
| <b>CURSO Y SECCIÓN:</b>         | 4 A  |
| <b>NOMBRE DEL DOCENTE:</b>      | PAOLA BIAGETTI   |
| <b>CRITERIOS DE EVALUACIÓN:</b> | TRANSFERENCIA DE CONTENIDOS.<br>EXPRESIÓN ESCRITA Y ORAL.<br>VOCABULARIO TECNICO<br>CLARIDAD CONCEPTUAL.<br>TRABAJO AUTONOMO<br>TRABAJO GRUPAL |

|                   |  |
|-------------------|--|
| <b>UNIDAD I:</b>  | <p><b>Revisión</b> Tabla Periódica, propiedades periódicas.</p> <p><b>Revisión.</b> Teorías atómicas. Configuración electrónica. Ejercicios con número atómico, masa atómico.</p> <p>Niveles y subniveles de energía. Orbitales. Núcleo atómico. Electrones del último nivel.</p> <p><b>Compuestos químicos inorgánicos (óxidos, hidróxidos, oxaácidos, hidrácidos y sales). Nomenclatura tradicional, IUPAQ.</b></p> <p><b>Enlace</b> .Estructura de Lewis. Unión iónica, metálica, covalente y dativa. Propiedades. Polaridad de enlace.</p> <p>Fuerzas intermoleculares, fuerzas de Van der Waals , London (dipolo-dipolo) y puente de Hidrógeno.</p> |
| <b>UNIDAD II:</b> | <p><b>Unidades de medición:</b> u.m.a., mol.</p> <p>Composición centesimal, fórmula mínima empírica y molecular.</p> <p><b>Balanceo de ecuaciones químicas.</b></p>  |

Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619

|   |   |
|---|---|
|   | <p>Revisión de los estados de la materia, plasma.</p> <p><b>Gases ideales.</b> Ecuación de estado, cálculos de presión, temperatura, volumen y número de moles.</p>   |
| <p><b>UNIDAD III:</b></p>                             | <p>Generalidades de propiedades de elementos y compuestos químicos presentes en el ambiente (ozono, amoníaco, fósforo, oxígeno, carbonato de calcio)</p> <p>Polímeros naturales (celulosa, almidón) y sintéticos (plásticos, fibras y elastómeros)</p> <p>Usos, funciones y propiedades.</p> <p>Propiedades de los hidrocarburos: petróleo.</p> <p>Agua potable: propiedades químicas y biológicas.</p> |
| <p><b>Bibliografía de consulta para el alumno</b></p> | <p>QUIMICA GENERAL. BURNS. EDITORIAL PEARSON.</p>   |