

DISCIPLINA:	QUIMICA
CICLO LECTIVO:	2019
CURSO Y SECCIÓN:	4 A
NOMBRE DEL DOCENTE:	PAOLA BIAGETTI
CRITERIOS DE EVALUACIÓN:	<p>TRANFERENCIA DE CONTENIDOS. EXPRESIÓN ESCRITA Y ORAL. VOCABULARIO TECNICO CLARIDAD CONCEPTUAL. TRABAJO AUTONOMO TRABAJO GRUPAL</p>

UNIDAD I:	<p>Tabla Periódica, propiedades periódicas. Revisión Revisión. Teorías atómicas. Configuración electrónica. Ejercicios con número atómico, masa atómica y número de masa. Niveles y subniveles de energía. Orbitales. Núcleo atómico. Electrones del último nivel, número atómico y másico.</p> <p>Compuestos químicos inorgánicos (óxidos, hidróxidos, oxoácidos, hidrácidos y sales). Nomenclatura tradicional, IUPAQ.</p> <p>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.</p>
UNIDAD II:	<p>Unidades de medición: u.m.a., mol. Composición centesimal, fórmula mínima empírica y molecular. balanceo</p> <p>Revisión de los estados de la materia, plasma. Gases ideales. Ecuación de estado, cálculos de presión, temperatura, volumen y número de moles.</p>
UNIDAD III:	<p>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.</p>
Bibliografía de consulta para el alumno	QUIMICA GENERAL. BURNS. EDITORIAL PEARSON.