

DISCIPLINA:	QUÍMICA
CICLO LECTIVO:	2019
CURSO Y SECCIÓN:	Tercer Año "A"
NOMBRE DEL DOCENTE:	Pablo Nanzer
CRITERIOS DE EVALUACIÓN:	<p>Se evaluará el nivel de apropiación conceptual de los diferentes temas, acorde a lo esperable para estudiantes de este nivel, en los referido a abstracción e interrelación de saberes.</p> <p>La destreza adquirida en cuanto al uso de las herramientas propias del espacio, como por ejemplo la tabla periódica y el uso del lenguaje académico que lo caracteriza, tanto en la oralidad como en la escritura.</p>
UNIDAD I:	<p>Química: Describir un mundo invisible.</p> <p>Uso del material de laboratorio. Reconocimiento.</p> <p>Símbolos y modelos</p> <p>Ecuación química como representación de procesos.</p>
UNIDAD II:	<p>Precusores del pensamiento Químico: Lavoisier, Proust, Guy Lussac.</p> <p>Resurgimiento de la idea del átomo: Dalton, Avogadro, Cannizzaro.</p> <p>Los elementos, nombres, símbolos, masas, primeras clasificaciones (Mendeleyev).</p> <p>Evolución del modelo atómico: Thompson, Rutherford, Bhor.</p>
UNIDAD III:	<p>Modelo atómico actual: Distribución de partículas subatómicas.</p> <p>Mecánica cuántica</p> <p>Configuración electrónica.</p> <p>Tabla periódica. Criterios del ordenamiento.</p> <p>Electrones del último nivel de energía en las uniones químicas.</p> <p>Teoría del octeto de Lewis. Propiedades periódicas.</p> <p>Fundamentos de la formación de enlaces químicos.</p> <p>Enlace iónico – covalente – metálico</p>
UNIDAD IV:	<p>Estado de agregación y sus cambios. Modelo cinético – corpuscular. Análisis a partir de la polaridad de las moléculas.</p> <p>Diferencia entre cambio de estado y cambio químico.</p> <p>Cambios químicos en el ambiente y en los seres vivos.</p> <p>Variables que influyen en las reacciones químicas: temperatura, catalizador, etc.</p> <p>Factores que modifican la velocidad de una reacción.</p> <p>Cambios químicos: oxidación, combustión, corrosión, etc.</p> <p>Sustancias ácidas básicas y neutras. Concepto de pH.</p> <p>Reconocimiento e identificación a través de indicadores.</p> <p>Generalidades de reacción nuclear. Energía en las estrellas.</p>
Bibliografía de consulta para el alumno	<ul style="list-style-type: none"> • Su propia carpeta • Física y Química III – Santillana • Física y Química II – Tinta Fresca. • Física y Química – Proyecto Nodos – Ed. SM • Fundamentos de Química – Ralph A. Burns – Ed. Pearson. • Material creado por el docente.