

<b>DISCIPLINA:</b>	QUIMICA
<b>CICLO LECTIVO:</b>	2019
<b>CURSO Y SECCIÓN:</b>	3 B
<b>NOMBRE DEL DOCENTE:</b>	PAOLA BIAGETTI
<b>CRITERIOS DE EVALUACIÓN:</b>	TRANSFERENCIA DE CONTENIDOS. EXPRESIÓN ESCRITA Y ORAL. VOCABULARIO TECNICO CLARIDAD CONCEPTUAL. TRABAJO AUTONOMO TRABAJO GRUPAL

<b>UNIDAD I:</b>	<b><u>EJE Nº1</u></b> -Uso del material de laboratorio. Reconocimiento -Cambios de estado de agregación de la materia desde el modelo cinético-corpúscular -Diferenciación entre cambio de estado y cambio químico. -Cambios químicos en el ambiente y en los seres vivos, teoría atómica molecular.
<b>UNIDAD II:</b>	<b><u>EJE Nº2</u></b> -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.
<b>UNIDAD III:</b>	<b><u>EJE Nº3</u></b> -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
<b>UNIDAD IV:</b>	<b><u>EJE Nº4</u></b> -Variables que influyen en las reacciones 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.
<b>Bibliografía de consulta para el alumno</b>	FISICA Y QUIMICA 3, Santillana.