

Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619

DISCIPLINA:	QUIMICA
CICLO LECTIVO:	2022
CURSO Y SECCIÓN:	3 B
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:	<u>EJE Nº1</u> -Uso del material de laboratorio. Reconocimiento -Cambios de estado de agregación de la materia desde el modelo cinético-corpuscular -Diferenciación entre cambio de estado y cambio químico. -Cambios químicos en el ambiente y en los seres vivos, teoría atómica molecular.
UNIDAD II:	<u>EJE Nº2</u> -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.
UNIDAD III:	<u>EJE Nº3</u> -Electrones del último nivel de energía en las uniones químicas. -Teoría del octeto de Lewis. Propiedades periódicas. - Formación de enlaces químicos.

Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619

	-Enlace iónico, covalente y metálico
UNIDAD IV:	<u>EJE Nº4</u> -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.
Bibliografía de consulta para el alumno	FISICA Y QUIMICA 3, Santillana.

