

Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619

DISCIPLINA:	QUÍMICA
CICLO LECTIVO:	2024
CURSO Y SECCIÓN:	SEXTO B
NOMBRE DEL DOCENTE:	PABLO NANZER
Criterios de evaluación	Apropiación conceptual adecuada los contenidos Manejo del lenguaje específico del espacio, tanto en su forma escrita como oral. Capacidad de resolución de situaciones problema.

EJE N° 1	
Evolución histórica del pensamiento químico	De la alquimia a Lavoisier
	Origen y desarrollo de la teoría atómica (principales científicos, modelos propuestos, experimentos en los que se basaron.
Teoría atómica - modelo mecánico cuántico	-Núcleo atómico, constitución y propiedades.
	-La corteza y sus características
	-Partículas subatómicas.

EJE N°2	
Configuración electrónica y Tabla Periódica	-Concepto de Nivel de energía, subnivel y orbital atómico.
	-Representación de la distribución electrónica para los átomos de cada elemento.
	-Relación entre la configuración electrónica y la tabla periódica
	Resignificación de la Tabla periódica a partir de la relación entre el ordenamiento de los elementos y sus estructuras atómicas.
	-Propiedades periódicas
Estructura atómica y comportamiento químico de los elementos	-Teoría del octeto de Lewis
	-Transferencia de electrones y pares compartidos
	-fundamentos del enlace químico
	-Enlaces iónico, covalente, metálico. Formación, características y propiedades.

EJE N°3	
	-Óxidos ácidos y básicos

**Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619**

Formación de compuestos químicos	-Hidróxidos. -Hidrácidos. -Oxo ácidos. -Sales Planteo de ecuaciones de formación y balanceo. Nomenclaturas.
	Interacción entre moléculas: -Van der Waals -London -Dipolo -dipolo -Puentes de hidrógeno.
Cinética química	-Velocidad de reacción. -Concepto de equilibrio químico -Planteo de la constante de equilibrio y cálculos. -Equilibrios ácido-base. -PH

EJE Nº4	
De las dimensiones atómicas a las cantidades macroscópicas	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Concepto de MOL. Implicancia en la práctica química.</li> <li>- Estequiometría. Concepto y cálculos</li> <li>- Soluciones. Conceptos, soluto, solvente, concentración</li> <li>- Soluciones. Resolución de casos problema.</li> </ul>
El laboratorio de ciencias naturales	Normas de trabajo en el laboratorio
	Identificación y utilización de los elementos de laboratorio
	Procedimientos básicos de medidas. Volúmenes, masas, etc.
	Preparación y procedimientos de dilución y concentración de soluciones.
	Producción experimental de cambios químicos cualitativos.