

INFORMATIVO SOBRE OBJETIVOS DE APRENDIZAJE Y CONTENIDOS DE EXÁMENES FINALES

PROFESORA: DAFNE GUAJARDO ROSALES

ASIGNATURA: QUÍMICA

CURSO: 1º MEDIO

Aprendizaje Esperado	Contenido
Describir investigaciones científicas clásicas o contemporáneas relacionadas con el Modelo Mecano-Cuántico.	Teorías atómicas clásicas: Demócrito, Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, Heisemberg, Schrödinger y Broglie.
Caracterizar el comportamiento de los electrones en el átomo en base a principios(nociones) del modelo mecanocuántico.	Números Cuánticos
Distinguir la organización de los electrones en cada uno de los niveles de energía de diversos átomos.	Principios de construcción y configuración Electrónica.
Relacionar la estructura electrónica de los átomos con su ordenamiento en la tabla periódica y sus propiedades físicas y químicas.	Organización de la Tabla Periódica, por grupo, período, metales, no metales, gases nobles y metaloides.
Establecer que la capacidad de interacción entre átomos se explica por su estructura electrónica.	Electrones de Valencia y estructura de Lewis de los elementos
Distinguir la distribución espacial de las moléculas a partir de las propiedades electrónicas de los átomos constituyentes.	Enlace químico, enlace iónico, covalente polar, apolar, dativo, representación del enlace metálico
Describir las fuerzas intermoleculares que permiten mantener unidas diversas moléculas entre sí y con otras especies (iones).	Atracción dipolo-dipolo, atracción ión-dipolo, atracción dipolo dipolo inducido y puente de hidrógeno.
Distinguir las leyes de la combinación química en reacciones químicas que dan origen a compuestos comunes.	Ley de Conservación de la Materia, Concepto de mol y cálculo de moles, Ley de Proporciones Definidas, Ley de Proporciones Múltiples, Concepto de masa molar.
Establecer relaciones cuantitativas en diversas reacciones químicas.	Equilibrio de reacciones químicas.

