U.E.P. COLEGIO BOLIVAR Y FREUD
INSCRITO EN EL M.P.P.E.
COD. PD01530105
EDUCACIÓN HOLÍSTICA
CARACAS

DOCENTE:	Profesora Ángela Molinares	AREA DE FORMACIÓN:	Química
ANO Y SECCIÓN:	3er AÑO SECCIÓN U		

CONTENIDOS	APRENDIZAJES ESPERADOS	EVALUACIÓN		
		TÉCNICA	PONDERACIÓN	FECHA
Modelos atómicos:(Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, Modelo Cuántico.	El estudiante será capaz de analizar la evolución histórica de la teoría atómica, relacionándola con los principales modelos y los experimentos que favorecieron su promulgación, discerniendo cómo cada avance tecnológico condujo al establecimiento de nuevas concepciones del átomo hasta culminar en el modelo cuántico-ondulatorio, logrando un nivel de dominio óptimo.	**Línea de tiempo**	**25**	22 de octubre/ 26
El lenguaje químico Símbolos químicos. Tabla periódica Clasificación de los elementos y sus características	Finalizada la instrucción, el estudiante será capaz de demostrar un nivel avanzado de dominio en la comprensión e importancia de la simbología química, además de interpretar y utilizar el lenguaje químico para la identificación y clasificación de los elementos de la Tabla Periódica (TP) según sus características, explicando con claridad la organización lógica del sistema.	Guía Práctica de Ejercicios.	**25**	29 de octubre /26
Números asociados a los símbolos químicos. N atómico, N másico. N de átomos enlazados, Cargas eléctricas, Valencias.	Al término de la instrucción, el alumno demostrará un nivel elevado de dominio para comprender y aplicar los conceptos de número atómico (Z), número másico (A), número de átomos enlazados (subíndices), cargas eléctricas (iones) y valencia, para describir la composición y estructura de los átomos y moléculas, resolviendo problemas que involucren estos conceptos y relacionándolos con las propiedades de los elementos.	Resolución de problemas	**25**	12 de noviembre /26
Estructura Electrónica del Átomo: Configuración Electrónica, Niveles, Subniveles y Orbitales Configuración Electrónica y Principios Cuánticos	El estudiante será capaz de determinar la configuración electrónica de diversos elementos químicos, aplicando el principio de Aufbau, la regla de Hund y el principio de exclusión de Pauli para justificar la posición de un elemento en la tabla periódica, alcanzando un nivel de logro óptimo	Prueba estructurada	25	26 de noviembre/26

PRIMER MOMENTO