TEMA	OBJETIVOS PARTICULARES	OBJETIVOS ESPECIFICOS
		5.9 Aplicará la representación electrónica puntual de Lewis en la formación de enlaces: electrovalentes, covalentes puros, polares y coordinados.
		5.10 Explicará la formación del puente de hidrógeno.
		5.11 Definirá el enlace metálico.
		5.12 Diferenciará las propiedades de los compuestos ionicos y covalentes.

Q U I M I C A G E N E R A L

SEGUNDO SEMESTRE

OBJETIVO GENERAL DEL CURSO

El alumno aplicará el lenguaje de la química y el concepto de mol en la realización de cálculos estequiométricos que involucran la relación materia energía.

TEMA	OBJETIVOS PARTICULARES	OBJETIVOS ESPECIFICOS
I. NOMENCLATURA.	1. El alumno aplicará las reglas de nomenclatura en -- los compuestos químicos -- inorgánicos.	1.1 Citará el concepto de nomenclatura.
		1.2 Definirá ión, anión, catión.
		1.3 Citará los iones más comunes y sus valencias.
		1.4 Clasificará los compuestos químicos en base al número de átomos diferentes que lo constituyen.
		1.5 Diferenciará entre ácido, base y sal.
		1.6 Aplicará las reglas de la nomenclatura a sales binaria: que poseen elementos con un solo número de oxidación; y con dos números de oxidación (Terminaciones oso e ico).
		1.7 Explicará el sistema Stock de nomenclatura.
		1.8 Aplicará la nomenclatura de Stock a sales binarios.
		1.9 Aplicará las reglas de nomenclatura para los hidracidos y oxiácidos.
		1.10 Aplicará las reglas de nomenclatura para los óxidos, bases e hidruros.

TEMA	OBJETIVOS PARTICULARES	OBJETIVOS ESPECIFICOS
II. REACCIONES Y ECUACIONES QUIMICAS.	2. Interpretará una reacción química y aplicará los diversos métodos de balanceo en la misma.	2.1 Definirá reacción química.
		2.2 Definirá ecuación química.
		2.3 Diferenciará entre reactivos y productos en una ecuación química.
		2.4 Interpretará en una ecuación - química la simbología que indica; precipitación, obtención - de un gas y el estado de la materia de las especies químicas que intervienen.
		2.5 Distinguirá las reacciones de: síntesis, descomposición, sustitución y doble sustitución.
		2.6 Definirá reacciones reversibles e irreversibles.
		2.7 Diferenciará entre reacciones exotérmicas y endotérmicas.
		2.8 Definirá las reacciones de - - oxido-reducción.
		2.9 Citará los factores que modifican la velocidad de las reac-- ciones químicas.
		2.10 Aplicará la ley de la conservación de la materia en el balanceo de reacciones químicas por el método de tanteos.

T E M A	OBJETIVOS PARTICULARES	OBJETIVOS ESPECIFICOS
		2.11 Balanceará reacciones químicas de óxido -reducción.
III. ESTEQUIOMETRIA.	3. Aplicará los principios estequiométricos en la realización de cálculos químicos.	3.1 Definirá: unidad de masa - - atómica (uma) y peso atómico.
		3.2 Citará el concepto de mol y su relación con el número de Avogadro.
		3.3 Determinará el número de gramos/mol de un elemento dado el peso atómico.
		3.4 Calculará la masa en gramos de un elemento, dados el número de moles y su peso atómico.
		3.5 Definirá el concepto de mol de un compuesto.
		3.6 Determinará el número de gramos/mol de un compuesto dada su fórmula y el peso atómico en uma de cada uno de sus -- constituyentes.
		3.7 Determinará el número de moles de un compuesto, dada una muestra en gramos y los pesos atómicos de sus constituyentes.

T E M A	OBJETIVOS PARTICULARES	OBJETIVOS ESPECIFICOS
		3.8 Calculará la masa en gramos de un compuesto, dados el - número de moles y los pesos atómicos de sus constituyentes.
		3.9 Determinará la composición en porcentaje en masa de un compuesto, dada su fórmula y los pesos atómicos en uma de sus constituyentes.
		3.10 Determinará la fórmula empírica de un compuesto dada - su composición en porcentaje de masa y los pesos atómicos en uma de sus constituyentes.
		3.11 Diferenciará entre reactivos y productos de una reacción química.
		3.12 Citará la ley de la conservación de la materia aplicada a una reacción química.
		3.13 Citará las leyes de la composición constante y la de las proporciones múltiples.

TEMA	OBJETIVOS PARTICULARES	OBJETIVOS ESPECIFICOS
		3.14 Resolverá problemas, en las que se involucran relación de moles, en peso y volúmen dada una reacción química.
		3.15 Resolverá problemas en las -- que se involucra el concepto de reactivo limitante.

Q U I M I C A G E N E R A L

TERCER SEMESTRE

OBJETIVOS GENERALES DEL CURSO

1. Aplicará los principios que rigen el comportamiento de los gases y las disoluciones en la resolución de pro-- blemas.

2. Comprenderá los fundamentos de la -- Química Orgánica.