



**UNIDAD EDUCATIVA FISCAL GUAYAQUIL
TEMARIO PARA EL EXAMEN DE QUÍMICA
PRIMER QUINQUEMESTRE**

CURSO: Primero Bachillerato BGU Ciencias.

SECCIÓN: I (Pre Bachillerato Internacional)

TEORÍA:

- Cifras significativas.
- Conversiones de masa, longitud y volumen.
- Precisión y exactitud: Diferencia y ejemplos.
- Identificación de errores en las mediciones: Sistemáticos y aleatorios.
- Diferencia entre masa y peso.
- Diferencia entre sustancias orgánicas e inorgánicas.
- Diferencia entre cambios físicos y químicos.
- Materia: Concepto y características.
- Energía: Concepto y tipos.
- Ley de la conservación de la materia.
- Ley de la conservación de la energía
- Reconocimiento de reacciones endergónicas y exergónicas.
- Diferencia entre cuerpo y sustancia.
- Fuerzas intermoleculares (cohesión y repulsión) y espacios intermoleculares.
- Estados de la materia: Características de cada estado.
- Cambios de estado de la materia.
- Propiedades de la materia: Extensivas e intensivas.
- Reconocimiento propiedades químicas y físicas.
- Sustancias puras: Elementos y compuestos.
- Reconocimiento de elementos y compuestos.
- Notación y nomenclatura de los símbolos de los elementos químicos.
- Símbolos de los principales elementos químicos.
- Papel de Mendeleev en la clasificación periódica actual.
- Significado de los grupos y periodos de la tabla periódica.
- Diferencias entre metales y no metales.
- Estado físico de los elementos de la tabla periódica.
- Elementos que forman moléculas diatómicas.
- Moléculas: Concepto y clasificación.
- Disposición de los elementos en la tabla periódica y nombres de las familias de los elementos representativos.
- Identificación de los elementos de la tabla periódica: Metales, no metales, metaloides, elementos de transición, elementos de transición interna (lantánidos y actínidos) y elementos representativos.
- Características de las partículas subatómicas: protón, neutrón y electrón.
- Masa atómica y número atómico.
- Concepto y ejemplos de isótopos.

EJERCICIOS:

- Conversiones de masa, longitud y volumen.
- Determinación del porcentaje de error.
- Ejercicios de Isótopos.
- Determinación de masa atómica relativa de los elementos basada en la abundancia de los isótopos en la naturaleza.

José Luis Terry, M.Sc.

PROFESOR DE QUÍMICA

C.C. Coordinación del área