

**CICLO: ORIENTADO
PROGRAMA DE QUIMICA CURSO: 4 A**

**PROFESOR/A: VELASCO, MARIA DE LOS ANGELES.
CICLO LECTIVO: 2018**

UNIDAD	CONTENIDOS	CONCEPTOS BASICOS
UNIDAD 1: MATERIALES, COMPOSICIÓN ESTRUCTURA Y PROPIEDADES.	Tabla Periódica. Propiedades. Elementos químicos. Uniones químicas. Enlaces iónico, Covalente y metálico. Atracciones entre moléculas.	Partes del átomo. Enlaces atómicos Atracciones moleculares
UNIDAD 2: MATERIALES, CAMBIOS TRANSFORMACIONES E INTERACCIONES	Numero de oxidación. Nomenclatura química de compuestos inorgánicos. Óxidos ácidos y básicos. Hidruros. Sales de hidrácidos. Hidróxidos. Oxoácidos. Oxosales. Propiedades. pH.	Identificación y nomenclatura de los compuestos inorgánicos.
UNIDAD 3: TRANSFORMACIONES DE LOS MATERIALES.	Reacciones químicas. Tipos, ejemplos. Ecuaciones químicas. Reacciones exo y endotérmicas. Ley de conservación de la masa y de los elementos en las transformaciones químicas. Escribir y balancear ecuaciones químicas. Estequioometria, concepto de mol. Relación de masa y de moles en las reacciones químicas. Cálculos estequiométricos. Reactivo limitante.	Ecuaciones químicas. Cálculos estequiométricos.

Criterios de evaluación para el examen:

- ⇒ Manejo de los conceptos principales de cada unidad.
- ⇒ Correcto uso del vocabulario específico, claridad y la coherencia en la exposición.
- ⇒ Carpeta completa y prolja, incluyendo todos los informes de laboratorio, trabajos y evaluaciones escritas.
- ⇒ El examen es oral, pudiendo el docente solicitar al alumno que realice en modo escrito algún ejercicio de aplicación, resolución de problemas, etc.

BIBLIOGRAFÍA (alumno)

Carpeta y apuntes tomados en clases. Se sugiere el libro de José Mautino QUIMICA POLIMODAL, Editorial Stella.
Material del aula virtual.