

BACHILLERATO EN LETRAS

PROGRAMA

ASIGNATURA: QUÍMICA

CURSO:

**PROFESORES: Gustavo Tupone
Claudio Walter**

**4to 3ra
4to 4ta**

1- OBJETIVOS: Que el alumno logre:

- Proporcionar una preparación de química que les permita afrontar con éxito sus estudios futuros, integrando estos conocimientos con su cultura general.
- Desarrollar la capacidad de observación, habilitar para la medición, descripción e interpretación de datos y conclusiones.
- Despertar el interés por los fenómenos químicos del medio natural y lograr su interpretación y comprensión aplicando el método científico.
- Predisponer para la búsqueda de regularidades y para el orden sistemático de datos para facilitar la formulación de proposiciones generales.
- Habituarse a la crítica de los métodos empleados.
- Desarrollar la habilidad para la descripción verbal y gráfica de hechos y objetos.
- Enseñar el lenguaje preciso.
- Ejercitar el razonamiento con problemas tomados en lo posible de la vida diaria.

2- CONTENIDOS:

Unidad 1: Las sustancias y el cambio químico

Sistemas materiales: clasificación. Propiedades intensivas y extensivas. Método de separación y fraccionamiento de fases. Soluciones: concentración y solubilidad. Sustancias puras: clasificación.

Unidad 2: Teoría atómico molecular

Teoría atómica de Dalton. Molécula. Magnitudes atómico-moleculares: unidad de masa atómica, masa atómica, masa molecular, mol, masa del mol, volumen molar. Fórmula mínima y molecular. Ecuación química.

Unidad 3: Estructura atómica - Tabla Periódica

Clasificación de los elementos químicos. Ley periódica. Grupos y períodos en la clasificación Periódica. Teorías atómicas hasta el modelo atómico moderno. Representación del átomo. Relación entre la configuración electrónica de los elementos y la Clasificación Periódica. Isótopos.

Unidad 4: Uniones químicas

Unión Iónica, covalente, covalente coordinada y metálica. Propiedades de las sustancias Iónicas, covalentes y metálicas. Fórmulas electrónicas de Lewis.

Unidad 5: Compuestos químicos inorgánicos

Número de oxidación. Ecuaciones químicas de formación de óxidos, hidróxidos, oxoácidos y oxosales. Ecuaciones de obtención y ejercicios de estequiometría.

Unidad 6: Compuestos químicos orgánicos

Características elementales. Hidrocarburos: nociones

Bibliografía del alumno:

Química General e Inorgánica, Blasioll G., Chandías D., Weltz C., Edit. Kapelusz, 1995.

Química General e Inorgánica, Fernández Serventi, Editorial El Ateneo, 1995.

Química 4 y 5, Aula Taller, Mautino J., Editorial Stella, 1992/93.

Química Orgánica, Blasioll G., Weltz C., Chandías D., Editorial Kapelusz, 1995.

Química del Carbono, Fernandez Serventi, Editorial El Ateneo, 1995.

Firmas y aclaración de los Profesores

Firma del coordinador