



2

IESS - Instituto de Enseñanza Secundaria Ciclo lectivo 2012**Curso: 3º****División: A, B, C, D****Ciclo: CBU****Disciplina: Química****Nombre del profesor/a: Roxana Ferreyra- Griselda Serrone****Día y horario de cursado: 3 horas semanales**

PROGRAMA DE EXÁMEN

Eje Nº 1 : Sistemas Materiales

Sistema material. Clasificación de los sistemas materiales. Clasificación de los sistemas heterogéneos y homogéneos. Composición centesimal de un sistema material. Soluciones. Tipos de soluciones. Formación y propiedades de las soluciones. Métodos de fraccionamiento. Solución insaturada, saturada, concentrada y sobresaturada. Concentración de una solución. Solubilidad. Factores que afectan la solubilidad. Soluciones ácidas y básicas. Los indicadores. El PH.

Identificación de técnicas experimentales básicas para separar fases.

Identificación de solutos y solventes. Interpretación de algunas formas de expresar la concentración como % P/ P y % P/ V. Utilización de procedimientos físicos para separar los componentes de una solución. Diseño, ejecución e interpretación de experimentos que permitan identificar cualitativamente soluciones ácidas y alcalinas en soluciones de la vida diaria. Elaboración de informes sencillos. Resolución de ejercicios y de situaciones problemáticas.

Eje Nº 2 : La Materia, su estructura y niveles de organización

Elementos químicos. La alotropía. Representación y clasificación de los elementos químicos. Principales propiedades físicas y químicas

Número atómico y número másico. Representación de los átomos. Partículas subatómicas: protón, neutrón y electrón. Modelo atómico de Dalton y de Bohr. Isótopos: Masa atómica promedio. Radiactividad. Isóbaros: Características. Tabla periódica: Su utilidad y su historia. Grupos y períodos. Átomos con carga eléctrica: los iones. Subniveles energéticos: Configuración electrónica.

Interpretación de modelos y esquemas. Reproducción del modelo atómico de Bohr. Elaboración de informes sencillos. Reconocimiento de la tabla periódica como fuente de datos. Representación mediante fórmulas de algunas sustancias químicas del entorno. Iniciación al uso de los códigos del lenguaje simbólico de la química. Resolución de situaciones problemáticas. Experiencias de laboratorio.

Eje Nº 3 : La Estructura Molecular

Las Uniones Químicas: El enlace o unión iónica. Propiedades de los compuestos iónicos. La unión o enlace covalente. Moléculas no polares y polares. Propiedades de compuestos covalentes. El enlace o unión metálica. Propiedades de los metales. Diseño, construcción y análisis de experiencias sencillas. Elaboración de informes. Resolución de ejercicios y de situaciones problemáticas.



IESS - Instituto de Enseñanza Secundaria Ciclo lectivo 2012

Curso: 3º

División: A, B, C, D

Ciclo: CBU

Disciplina: Química

Nombre del profesor/a: Roxana Ferreyra- Griselda Serrone

Día y horario de cursado: 3 horas semanales

2. Bibliografía:

Obligatoria:

Los alumnos de 3º Año utilizarán para el desarrollo de la parte práctica de la asignatura las guías elaboradas por las docentes que tienen a cargo el dictado de la materia.

De consulta:

- Barderi, M.G. y otros . **“CIENCIAS NATURALES 9”** . Ed. Santillana. Bs. As, 1997
- Cuniglio F. Y otros. **“ CIENCIAS NATURALES Y TECNOLOGÍA 2”** Ed. Santillana. Bs. As. 1996
- Perlmutter- Stutman- Schnek- Miranda- Pinski. **“CIENCIAS NATURALES Y TECNOLOGÍA 9 EGB”** Ed. Aique. Bs. As. 1997.
- Costaguta- Cerdeira- Gordillo- Huberman. **“EL LIBRO DE LA NATURALEZA Y LA TECNOLOGÍA 9”** . Ed. Estrada. BS .AS 1997
- Barderi, M.G. y otros. **“CIENCIAS NATURALES 9” - Todos protagonistas.** Ed. Santillana. Bs. As., 2005
- Mautino, José María . **“QUIMICA 8 “** . Ed. Stella

Se recomienda el uso de cualquier texto de Ciencias Naturales cuyos contenidos se adapten a la programación, así como aquellas publicaciones periódicas o científicas que conserven una adecuada seriedad.

Villa Carlos Paz, Marzo 2012