**Programa de Examen**

**Contenidos conceptuales**

**UNIDAD I**

Materia, cuerpo, materiales. Materia: discontinuidad- modelo cinético molecular. Clasificación de los materiales según su origen. Recursos materiales naturales, renovables, no renovables. Materiales y su relación con el ambiente y la salud. Estados de agregación de la materia y cambios de estado. Propiedades de la materia: extensivas e intensivas. Caracteres organolépticos, propiedades físicas. Propiedades comunes de algunas familias de materiales

**UNIDAD II**

Sustancias puras- mezclas. Estudio del agua disponible en el planeta (agua potable, pura, de mar, dulce, mineral, etc.). Sistemas materiales: homogéneos- heterogéneos. Método de separación de mezclas heterogéneas.(Uso de estos métodos en la potabilización del agua.)

Soluciones: tipos. Concentración. Disolución (agua como disolvente universal) Método de separación de mezclas homogéneas. Soluciones ácidas, alcalinas y neutras. PH. Indicadores.

**UNIDAD III**

Materia: discontinuidad- moléculas- átomos. Introducción a la teoría atómica (electro neutralidad, núcleo, nube electrónica)

Tabla periódica, reconocimiento, organización.

Símbolos y fórmulas como forma de expresión. Ubicación de los elementos- grupos – períodos- número atómico- número másico.

Clasificación de los elementos: Representativos- Transición- Metales- Metaloides- Halógenos- Gases Nobles. Características generales.

**Criterios de suficiencia:**

* Resolución de situaciones problemáticas.
* Vocabulario, propio de la asignatura.
* Comprensión de la temática, abordada en el año lectivo.

**BIBLIOGRAFÍA**:

 Los siguientes libros son de consulta:

 Química 8 Mautino

Ciencias naturales 8. Carreras, Conti, Fernández, Lantz, Milano, Oliver. Editorial, Puerto de Palos.

Física y química. Ferrari, Franco, Arriazu, Serafin. Ed Santillana.

Físico química. Calderón, Casen, Difrancisco, Marini, Olazar, Usé. Editorial Tinta Fresca.

Química Laura Vidarte- Editorial Plus Ultra.