Programa de Química 3° año.

Unidad 1:

" ¿De qué estamos hechos? Representación de lo invisible: Estructura atómica".

- Elemento químico
- Símbolo químico.
- Sustancias simples y compuestas
- Concepto de átomo.
- Evolución de modelos atómicos
- Estructura atómica. Diferenciar y ubicar partículas subatómicas
- Número másico y número atómico
- Isótopos, Isobaros
- Masa atómica
- Ión Concepto de anión y catión
- Radioactividad, fenómenos y aplicaciones
- Emisiones, fisión, fusión.
- Periferia nuclear.
- Niveles de energía
- Ubicación los electrones en la periferia
- Estado fundamental, excitado y situación imposible
- Ley de Proust y Ley de Lavoiser

Unidad 2:

¿Cómo puedo ordenar a los elementos?

- Tabla Periódica. Principales características
- Grupos y Periodos de la Tabla periódica
- Reconocer zonas de la tabla periódica
- Diferenciar metales de no metales características de ambos

Unidad 3:

¿Por qué y cómo se unen los átomos?

- Enlace Químico
- Diagrama de Lewis
- Regla del octeto
- Enlace Iónico
- Enlace Covalente Polar y No polar
- Propiedades de la sustancia en función del enlace

Unidad 4:

"Profundizando en los cambios de la materia y en el lenguaje de la química"

- Cambio químico y cambio físico
- Reconocer reacciones químicas Manifestaciones de una reacción química.
- Formular y reconocer óxidos. Nomenclatura de IUPAC; stock y tradicional

Nota: Se recomienda para la preparación del examen, además de la utilización del cuaderno de clase la bibliografía recomendada:

- Todo se transforma. Saravia, Segurola, Franco, Nassi. Química 3°. Ed. Contexto.
- Química, Primer curso 3° año. Lahore, Carugati, Olid
- Química 3° año. Marta Vila, Humberto Romano, Alicia Espinosa

Prof. Fabiana Carril.

Liceo N° 31, Montevideo, Diciembre 2019
3°2, 3°6; 3°7; 3°8; 3°9