



Año: 2016

Grupos: 3°2, 3°4, 3°5, 3°6, 3°7, 3°8

Asignatura: Química

Profesor/a: Fabiana Carril

REFORMULACIÓN 2006

Síntesis de contenidos para el examen reglamentado año 2016:

Unidad 1: "La materia sus manifestaciones y sus transformaciones"

- Estados de agregación de la materia. Características macroscópicas y microscópicas
- Cambios de estado
- Concepto de sistema
- Propiedades de los sistemas.
- Sistemas homogéneos y heterogéneos
- Fase. Método de separación de fases.
- Operaciones de fraccionamiento.
- Solución y Cuerpo Puro. Clasificación de soluciones.
- Sustancia Simple y sustancia compuesta.
- Elemento Químico. Símbolo

Unidad 2: "Representación de lo invisible: Estructura atómica, formación de iones y moléculas"

- Átomo. Evolución de modelos atómicos, estructura atómica
- Número másico y número atómico
- Masa atómica
- Isótopos, Isobaros
- Periferia nuclear
- Tabla periódica grupos, periodos, zonas. Principales características
- Metales y No metales
- Concepto de anión y catión
- Enlace Químico
- Diagrama de Lewis
- Regla del octeto
- Enlace Iónico
- Enlace Covalente Polar y *No polar*
- Propiedades de la sustancia en función del enlace

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**