

TEMAS PARA EXAMEN DE 3º AÑO A Nocturno. Plan 2013

Maria Jose Rossi

Prof: Claudia Quijano

UNIDAD 0

Historia de la química.

La ciencia y la pandemia.

UNIDAD 1

- Características de los estados de la materia.
- Modelo discontinuo.
- Interpretación de los cambios de fase.
- Instrucciones y precauciones en el laboratorio.
- Sistemas homogéneos y heterogéneos.
- Métodos de separación.
- Métodos de fraccionamiento.
- Soluciones. Soluteo y solvente.
- Disoluciones
- Uso de modelos en soluciones.
- Concentración de las soluciones: unidades de concentración (%m/m; %m/v; %v/v; g/L)
- Sustancia: simple y compuesta.
- Descomposición de sustancias compuestas.
- Reactividad de sustancias simples.
- Elemento químico, símbolos.
- Cambio físico y cambio químico.

UNIDAD 2

- Átomo: estructura. Sub-partículas fundamentales: protón, neutrón y electrón. Ubicación y características de las mismas.
- Número atómico y número másico. Isótopos.
- Periferia nuclear: Distribución de electrones por niveles
- Representación de Lewis de electrones de valencia.
- Tabla Periódica. Manejo de la tabla.

BIBLIOGRAFÍA:

- Banhero, Karina y otros. 2010. *Química 3º año*. Editorial Kriptos
- Texto digital. *Todo se transforma. Química 3º año*. 2010 www.editorialcontexto.com.uy
- Lahore. 2000. *Química 3º año* Ed. Monteverde
- Alegría y otros. 2002. *Química I* Santillana. Polimodal
- García-García-Varela. 1996. *Introducción a la Química*. Ed. Barreiro y Ramos.
- Vila Romano. 1995. *Química de 3º año*. Editorial Monteverde