



Año: 2016

Grupo: 3°3

Asignatura: Química

Profesor/a: Prof. Jessica Justo

## REFORMULACIÓN 2006

### Síntesis de contenidos para el examen reglamentado año 2016:

#### Unidad I

##### Los estados físicos y los cambios de fase.

- . Características de los estados de agregación de la materia.
- . Modelo discontinuo de la materia partículas- vacío.
- . Relación entre el modelo y las propiedades.
- . Normas básicas del comportamiento en el laboratorio y Materiales de Laboratorio.

##### Mezclas y Sustancias Puras

- . Mezclas homogéneas y heterogéneas.
- . Separación de fases.
- . Practica en laboratorio de métodos de separación de fases.
- . Soluciones. Disolución.
- . Métodos de fraccionamiento. Trabajo a entregar.
- . Concepto de sustancia. Sustancias simples y compuestas.
- . Elemento químico. Representación simbólica.
- . Metales y no metales, practica en el laboratorio de reconocimiento.

##### Cambios Químicos

- . Descomposición de sustancias compuestas. Practica en laboratorio, descomposición del Permanganato de Potasio.

#### Unidad II

##### Naturaleza eléctrica de la materia – modelo atómico.

- . Distintos modelos atómicos a lo largo de la historia.
- . Estructura atómica. Partículas subatómicas fundamentales. Núcleo y periferia. Número atómico, número másico.

##### Química nuclear.

- . Desintegraciones radiactivas; noción de fusión; noción de fisión. Trabajo a entregar.

##### Distribución electrónica.

- . Niveles de energía, notación de Lewis.
- . Grupos y períodos.

##### Enlace Químico:

- . Formación de iones; enlace iónico.
- . Enlace covalente; moléculas polares.
- . Noción de enlace metálico.

#### Unidad III

##### Transformaciones químicas.

- . Ley de conservación de la masa. Trabajo a entregar y presentar.