

Programa de Examen

Espacio Curricular: Ciclo orientado en Ciencias Naturales: QUÍMICA

Profesora: Angelina Mira

Curso: 4to "B" y "D"

Año lectivo: 2017

UNIDAD N° 1: DIVERSIDAD DE COMPUESTOS QUIMICOS

Formulas y nomenclatura de compuestos binarios y ternarios: *óxidos básicos, óxidos ácidos o anhídridos, hidruros metálicos y no metálicos, ácidos oxigenados y no oxigenados, hidróxidos.* Sales. Clasificación en: *neutras, ácidas, básicas y mixtas.* Estados de oxidación: *concepto, uso y aplicación*

UNIDAD N° 2: ESTEQUEOMETRIA

Ley de conservación de la masa en las reacciones químicas. Estequeometría: calculo en las reacciones químicas.

La proporción estequeométrica y el reactivo limitante Calculo del rendimiento de un proceso químico. Problemas estequeométricos con sustancias impuras

UNIDAD N° 3: EL ATOMO DE CARBONO Y GRUPOS FUNCIONALES

Átomo de carbono. Propiedades. Hidrocarburos. Clasificación y nomenclatura. Grupos funcionales de compuestos del carbono: alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos, éter, éster anhídrido, aminas, amidas. Obtención y nomenclatura según IUPAC

UNIDAD N° 4: LOS GASES Y SUS PROPIEDADES

Ley de Boyle y Mariotte. Representación grafica de la ley. Leyes de Charles-Gay Lussac. Dilatación de un gas a presión y volumen constante. El cero absoluto. Temperatura absoluta. Primera y segunda ley de Charles-Gay Lussac. Diagramas. Ejercicios de aplicació

Modalidad del examen: *Alumno regular:* ORAL

***Alumno Previo regular:* ORAL**

***Alumno Previo libre:* ESCRITO Y ORAL**

.....
Prof. ANGELINA MIRA

