



1816 - Bicentenario de la Declaración de la Independencia - 2016

ASIGNATURA: Laboratorio Química 2.
ÁREA: Ciencias Naturales
PROFESOR/A: De Luca, Aníbal
AÑO/DIVISIÓN/MODALIDAD: 3º C BAATA
CICLO LECTIVO: PAAEPA 2016-2017

PROGRAMA
PAAEPA DICIEMBRE 2016 - FEBRERO 2017

PRIMER TRIMESTRE

UNIDAD 1: Las Sustancias.

Enlaces químicos: iónico, covalente, metálico. Estructura de Lewis, fórmula empírica y desarrollada. Propiedades de las sustancias vinculadas con su estructura química. Número de oxidación: concepto reglas.

SEGUNDO TRIMESTRE

UNIDAD Nº2: Las reacciones químicas: ácido-base; oxidación-reducción; de precipitación. Neutralización ácido-base.

Clasificación de los compuestos inorgánicos: óxidos e hidruros. Fórmulas. Nomenclatura IUPAC. Reacción química versus mezcla. Teoría de las Colisiones. Ecuación química. Balanceo de ecuaciones químicas por tanteo. Ecuaciones de formación de óxido e hidruros. Clasificación de las reacciones químicas según las sustancias que intervengan sean simples o compuestas. Tipos de reacciones químicas según la exteriorización.

TERCER TRIMESTRE

Clasificación de los compuestos inorgánicos: Hidróxidos. Oxoácidos e hidrácidos. Oxoácidos especiales. Nomenclatura IUPAC. Fórmulas y ecuaciones de formación. Propiedades generales de ácidos y bases. Indicadores ácido-base. Teorías ácido-base: Teoría de Arrhenius.

Clasificación de los compuestos inorgánicos: Sales neutras, ácidas y básicas. Sales de hidrácido y oxosales neutras y ácidas.

Velocidad de reacción: concepto; factores que la modifican. Ley de acción de masas. Acción enzimática. Equilibrio químico. Principio de Le Chatelier.

OBSERVACIONES DEL DOCENTE:

El alumno deberá presentar la carpeta completa y los informes de T.P. de laboratorio.

BIBLIOGRAFIA OBLIGATORIA:

DEL FÁVERO, M. A (2001). Química Activa. Buenos Aires: Editorial Puerto de Palos.