

INSTITUTO "DR. MANUEL LUCERO"

Programa de Examen

Ciclo Orientado en Ciencias Naturales

Espacio curricular: QUIMICA

Profesoras: SBOLCI CLAUDIA

MARCUCCI ELSA

Curso: 5to "B" Y "D"

Año lectivo: 2015

UNIDAD N°1: ESTEQUIOMETRÍA Y GASES

Estequiometria: ecuaciones químicas, balanceo. Reactivo limitante y en exceso. Rendimiento y pureza.

Gases: Ley Boyle, Ley de Charles, Ley de Gay Lussac, Leyes combinadas de los gases. Ley de Dalton de las presiones parciales. Relación entre mol, masa y volumen de los gases. Densidad de los gases. Ecuación del gas ideal. Estequiometria cuando intervienen los gases. Gases Reales.

UNIDAD N°2: SOLUCIONES

Solución: Concepto. Terminología de las soluciones. Solubilidad de compuestos iónicos y covalentes. Equilibrios de solubilidad y clasificación de las soluciones. Efectos de la temperatura y la presión sobre la solubilidad. Expresiones de la concentración de las soluciones: unidades físicas y químicas de concentración. Preparación de soluciones.

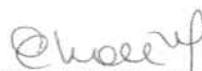
UNIDAD N° 3: COMPUESTOS QUIMICOS ORGANICOS Y SU ESCRITURA

Átomo de Carbono, hibridación. Cadenas carbonadas: tipos .Hidrocarburos. Alcanos, alquenos, alquinos y aromáticos. Isomería: concepto y tipos. Grupos funcionales oxigenados: alcoholes, aldehidos, cetonas, ácidos, éter, esteres, anhídridos. Nomenclatura según IUPAC. Obtención, propiedades, reconocimiento. Grupos funcionales nitrogenados: aminas, amidas, aminoácidos. Nomenclatura según IUPAC. Obtención, propiedades, reconocimiento.

Modalidad del examen: Alumno Regular: Oral
Alumno Previo Regular: Oral
Alumno Libre: Escrito y Oral



Prof Sbolci Claudia



Prof Elsa Marcucci