

Programa de examen

Espacio Curricular: Química

Cursos: 5º año

Divisiones: B- D

Año lectivo: 2019

Profesores: Marcucci, Elsa
Portela, Ana

Unidad N°1: Estequiometría y gases

Repaso de Estequiometría: ecuaciones químicas, balanceo. Reactivo limitante y en exceso. Rendimiento y pureza. Nomenclatura y formulación.

Gases: Ley Boyle, Ley de Charles, Ley de Gay Lussac. Representación gráfica de las leyes. Leyes combinadas de los gases. Temperatura absoluta. El cero absoluto.

Ley de Dalton de las presiones parciales. Relación entre mol, masa y volumen de los gases. Densidad de los gases. Ecuación general de estado de los gases ideales.

Estequiometría con reactivos y/o productos gaseosos. Gases Reales.

Unidad N°2: Soluciones

Solución: Concepto. 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 de concentración física: %m/m, %m/V, %V/V. Densidad: concepto y aplicación. Unidades de concentración química: M, N y m.

Unidad N° 3: Compuestos químicos biológicos significativos para la nutrición

Biomoléculas: Proteínas, Hidratos de carbono y lípidos. Estructura. Clasificación. Función biológica. Minerales y Vitaminas. Dietas saludables.

<u>Características del Examen:</u>	Regulares	Oral
	Previos Regulares	Oral
	Previos Libres	Escrito y oral

Bibliografía:

- Química IV General e Inorgánica - J. O. Milone. Ed. Ángel Estrada y Cia.
- Química polimodal- J. Mondino. Ed. Stella

Firmas:

Marcucci, Elsa.....

Portela, Ana.....