



Programa de examen

Espacio Curricular: Química

Cursos: 5º año B D

Año lectivo: 2021

Profesores: Portela, Ana

Sbolci, Claudia

Núcleo de aprendizaje n°1: Estequiometría

Estequiometría: ecuaciones químicas, balanceo. Nomenclatura y formulación. Reactivo limitante y en exceso usando número de moles, número de partículas (uso del número de Avogadro) y masa. Conversión de unidades y despeje de fórmulas.

Núcleo de aprendizaje n°2: Gases ideales

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. Relación entre mol, masa y volumen de los gases. Densidad de los gases. Ecuación general de estado de los gases ideales. Representación gráfica de transformaciones gaseosas.

Núcleo de aprendizaje n°3: Soluciones

Solubilidad. Equilibrios de solubilidad y clasificación de las soluciones. Efectos de la temperatura y la presión sobre la solubilidad.

Solución: conceptos. 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.

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

Bibliografía:

- Física General – Antonio Máximo y Beatriz Alva Carpeta de la asignatura.
- Química IV General e Inorgánica - J. O. Milone. Ed. Ángel Estrada y Cia.
- Química polimodal- J. Mondino. Ed. Stella

Firmas:

Portela, Ana

Sbolci, Claudia.....