

Programa de examen

Espacio Curricular: Química

Curso: 5° año

Divisiones: B, D

Año lectivo: 2022

Profesores: Portela, Ana
Sbolci, Claudia

Núcleo N°1: Estequiometría

Estequiometria: 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.

Núcleo N°2: Gases

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 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:

- Carpeta de clase y videos orientativos.

Firmas:

Portela, Ana.....

Sbolci, Claudia.....