

Programa de examen

Espacio Curricular: Química

Curso: 6° año

Divisiones: B y D

Año lectivo: 2022

Profesores: Portela, Ana
Sbolci, Claudia

Núcleo N°1: Soluciones y unidades de concentración.

Solución: concepto. 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: Molaridad. Diluciones.

Laboratorio: Preparación de soluciones y diluciones.

Núcleo N°2: pH y titulación ácido-base

Disociación de ácidos y bases fuertes. Determinación del pH de una solución. Cálculos de pH en electrolitos fuertes.

Determinación de pH de mezclas. Titulación de soluciones ácidas y básicas.

Núcleo N°3: Reacciones de óxido-reducción

Conceptos de oxidación y reducción. Agentes oxidantes y reductores. Redox en la vida cotidiana. Número de oxidación. Planteo e igualación de reacciones redox por el método del ion electrón en medio ácido.

Planteo e igualación de reacciones redox por el método del ion electrón en medio alcalino
Titulación redox. Estequiometría Redox

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

Bibliografía:

- Carpeta de la asignatura.
- Química 4 Aula taller - J. M. Mautino. Ed. Stella
- Química 4^{ta} Ed.- R. Chang. Ed Mc Grawhill

Firmas:

Portela, Ana.....

Sbolci, Claudia.....