

## **Programa de examen**

**Espacio Curricular:** Química

**Curso:** 6° año

**Divisiones:** B y D

**Año lectivo:** 2023

**Profesora:** Portela, Ana

### **Unidad n°1:** Soluciones, diluciones 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.

### **Unidad 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.

**Laboratorio:** Titulación ácido base de soluciones de uso cotidiano.

### **Unidad 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 y básico. Estequiometría en reacciones redox.

**Laboratorio:** Titulación redox de soluciones de uso cotidiano.

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

### **Bibliografía:**

- Carpeta de clase y videos orientativos creados por la profesora.
- Química 4<sup>ta</sup> Ed.- R. Chang. Ed Mc Grawhill

### **Firma:**

Portela, Ana.....