

## Programa de examen

**Espacio curricular:** Química

**Curso:** 3<sup>er</sup> año A, B, C y D

**Profesores:** Mariani , Ivana  
Rodríguez, Yanet

**Año lectivo:** 2021

### **Núcleo de aprendizaje N° 1: Elementos de la Tabla Periódica y propiedades**

La Tabla Periódica moderna. Periodo y grupo. Z y A. Clases de elementos. Ubicación de electrones: niveles y subniveles de energía. Orbitales atómicos. Configuración electrónica. Relación entre la estructura atómica y la ubicación de los elementos en la tabla periódica. Iones. Propiedades periódicas.

### **Núcleo de aprendizaje N° 2: Uniones Químicas**

Teoría del octeto electrónico de Lewis- Kosel. Notación de Lewis.  
Uniones químicas: concepto y clasificación.  
Unión iónica o electrovalente. Propiedades de compuestos iónicos.  
Unión covalente. Clases de uniones covalente. Propiedades de compuestos covalentes.  
Energía de enlace en las clases de uniones intramoleculares.

### **Núcleo de aprendizaje N° 3: Reacciones Químicas**

Cambios físicos y químicos.  
Reacciones Químicas: Concepto. Ecuación química. Conservación de la masa en una reacción química. Clasificación de reacciones químicas según su manifestación de calor: endotérmicas y exotérmicas.  
Combinaciones químicas: Óxidos, hidruros, hidróxidos, ácidos. Formulación, ecuaciones de obtención y nomenclaturas.

**Características del examen:**

Alumno Regular:	Oral
Alumno Previo Regular:	Oral
Alumno previo Libre o equivalente:	Escrito y oral.

**Bibliografía :** Material bibliográfico elaborado por las docentes

.....  
Prof. Mariani, Ivana.

.....  
Prof. Rodriguez, Yanet