

Programa de examen

Espacio curricular: Química

Curso: 3^{er} 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