

Programa de Examen

Espacio Curricular: Química

Curso: 6° año

Divisiones: A y C

Año lectivo: 2022

Profesores: Sbolci, Claudia

Núcleo N°1: Estructura Interna de la Materia

Modelos atómicos: Historia. Modelo atómico actual.

Tabla periódica: estructura y manejo. Configuración electrónica: su relación con la tabla periódica. Propiedades periódicas. Electronegatividad y radio atómico.

Núcleo N°2: Compuestos Químicos Inorgánicos

Uniones químicas. Propiedades de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.

Características de metales y no metales. Formación de compuestos inorgánicos. Óxidos, Hidruros. Hidróxidos. Nomenclatura

Ácidos. Sales. Nomenclatura.

Núcleo N°3: Las reacciones químicas

Unidades de la química: Mol, Número de Avogadro. UMA. Masa atómica relativa y absoluta. Masa molar.

Estequiometría. Cálculo de moles, masa y número de moléculas en reacciones químicas.

Balance de ecuaciones. Proporción de combinación de moles y masa.

Modalidad del examen: Alumno regular: oral

Alumno Previo regular: oral

Alumno Previo libre: escrito y oral

Bibliografía: Cuadernillo, fotocopias y apuntes de la materia.

Firma:

Sbolci, Claudia.....