

Programa de Examen

Espacio Curricular: Química

<u>Curso</u>: 6° año <u>Divisiones:</u> A y C

Año lectivo: 2022 Profesores: Sbolci, Claudia

Núcleo Nº1: 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 Nº2: 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 Nº3: 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.

<u>Firma:</u>			
Sbolci. Claudia	1	 	