

PROGRAMA DE EXAMEN

DISCIPLINA:	Química
CICLO LECTIVO:	2020
CURSO Y SECCIÓN:	Tercero "A", "B" y "C"
NOMBRE DEL DOCENTE:	Giannone, Irene; Salinas, Ivana

CRITERIOS DE EVALUACIÓN:

- Claridad conceptual y conocimiento de los contenidos abordados, capacidad de ejemplificar y relacionar.
- Uso de vocabulario específico.
- Organización de la información en la exposición.
- Autonomía en las actividades prácticas.
- Respeto por las normas de convivencia en todos los espacios de aprendizaje.

UNIDAD I: Estructura de átomo y tabla periódica

Contenidos: Concepto de materia, molécula, átomo. El modelo atómico mecánico cuántico. Número atómico, número másico, Isótopos. **Configuración electrónica.**

Tabla periódica: período, grupo, clasificación de los elementos (metales, No metales, Gases Nobles) Elementos representativos y de Transición. Propiedades. Relación entre Tabla periódica y distribución electrónica. Propiedades periódicas: radio atómico, electronegatividad, energía de ionización, carácter metálico.

UNIDAD II: Uniones Químicas

Contenidos: Capa de valencia. Símbolo de Lewis. Teoría de octeto. **Uniones químicas:** iónicas, metálica, covalente (clasificación: simple, doble triple, polar apolar). Fórmula de Lewis y Fórmula Molecular. Propiedades según el tipo de enlace. Atomicidad.

UNIDAD III: Reacciones Químicas

Contenidos: Los cambios físicos y químicos. Ley de conservación de la materia. Las **reacciones químicas y la ecuación química:** productos y reactivos, coeficientes estequiométricos. Identificar si una ecuación química está balanceada.

BIBLIOGRAFÍA DE CONSULTA PARA EL ALUMNO:

Carpeta de clases, material aportado por el docente. Libro de texto de química que disponga el estudiante.