



**Programa Ciclo Lectivo: 2024**

**Espacio Curricular: Química**

**Curso y Sección: 4° B**

**Apellido y Nombre del docente: GONZALEZ MERCADO, Griselda Verónica**

Criterios de Evaluación

- Relaciona datos, conceptos y variables durante la realización de actividades de ejercitación oral o escrita.
- Utiliza el lenguaje específico de las ciencias naturales, tanto en la expresión oral como en la redacción de textos.
- Aplica los contenidos a situaciones de la vida cotidiana y/o a las actividades de laboratorio propuestas, mediante un registro o informe individual o en grupo.
- Presenta sus producciones de manera prolija, teniendo en cuenta la caligrafía y la ortografía.

Aprendizajes y Contenidos

UNIDAD 1 – Los materiales: composición, estructura y propiedades (I)

Unión química: iónica, covalente, metálica. Teoría de Repulsión de Pares de Electrones de Valencia (TREPEV); geometría molecular y electrónica. Propiedades de los compuestos según su enlace.

UNIDAD 2 – Los materiales: composición, estructura y propiedades (II).

Nomenclatura IUPAC, por numerales de Stock y tradicional. Número de Oxidación. Identificación y caracterización de grupos funcionales.

UNIDAD 3 – Los materiales en el ambiente y la sociedad (I).

Reacciones químicas. Tipos. Balanceo. Energía de las reacciones químicas.

UNIDAD 4 – Los materiales en el ambiente y la sociedad (II)

Estequiometría. U.m.a. y Mol. Volumen molar. Composición centesimal. Fórmula mínima y molecular.

UNIDAD 5 – Los materiales en el ambiente y la sociedad (III).

Reacciones de transferencia de electrones (óxido-reducción). Hemireacciones de oxidación y de reducción.

Bibliografía Sugerida.

- Material ofrecido por la docente. En Google Classroom, por curso.
- Física y Química 3. Saber Es Clave. La materia y su estructura. Características, energía y cinética de los cambios. Ana María Deprati, Fabián G. Díaz, Francisco López Arriazu, Natalia Molinari Leto, Alejandro Balbiano y María Cristina Iglesias. Ed. Santillana.