

PROGRAMA DE QUÍMICA I

Curso: 2do año. Ciclo Básico (todas las divisiones, TM y TT)

Docentes: Calquín Gloria, Cid Nadia, Díaz Lema Pablo, Gutiérrez Susana y Lezcano Angeles.

Establecimiento: CET 5 “ Don Jaime F, Morant”

Año: 2024

UNIDAD I: Modelo Atómico

Concepto de modelo científico y de modelo atómico. Concepto de átomo. Evolución del modelo atómico. Número atómico. Número másico. Cálculo del número de neutrones. Concepto de isótopo.

UNIDAD II: Tabla periódica

Ubicación de los elementos en la tabla periódica. Clasificación periódica de los elementos. Grupo y período. Metales. No metales. Gases nobles. Propiedades físicas. Configuración electrónica. Propiedades periódicas: radio atómico, electronegatividad y energía de ionización.

UNIDAD III: Uniones Químicas

Concepto de unión. Tipos de uniones: metálica, iónica (formación de aniones y cationes) y covalente. Propiedades y características. Formaciones de compuestos oxigenados: óxidos ácidos y básicos. Ecuaciones químicas: igualación. Formulación y nomenclatura de reactivos y productos.

BIBLIOGRAFIA:

- Química. Juan Botto, Marta Bulwik. Tinta Fresca.
- Química I- Fundamentos. Aldabe- Aramendia- Lacreu. Editorial Colihue.
- Química, Rubio- Fernandez Gonzalez. Anaya.
- Química- Novena Edición. Raymond Chang. Mc Graw Hill.
- Química General e Inorgánica. Biasioli weitz y Chandias- Ed. Kapeluz
- Química IV. Aula Taller. Jose Mautino. Ed. Stella.

