

PLANIFICACIÓN ANUAL

Establecimiento: C.E.T. N.º 13

Espacio Curricular: Química

Profesor/a: Mayra Alexandra Palacios

Curso: 2do 3ra Ciclo Básico

Año Lectivo: 2023

PROPÓSITO DE LA ASIGNATURA:

Inducir al estudiante a ser protagonista de su propio aprendizaje. Despertar la curiosidad y el interés, promover la observación, orientar la elaboración de razonamientos lógicos. Teniendo en cuenta estos principios, organizar el trabajo con el objetivo de generar una autonomía creciente en el desarrollo de actividades por parte de los estudiantes con respecto a las orientaciones dadas.

CONTENIDOS CONCEPTUALES:

Unidad 1: SISTEMAS MATERIALES.

clasificación: homogéneos y heterogéneos. Fases y componentes. Métodos mecánicos de separación de fases y de componentes. Solubilidad: tablas, curvas y cálculos.

Unidad 2: MODELO ATÓMICO.

Modelos atómicos. Estructura atómica. Partículas subatómicas. Configuración electrónica. Tabla periódica: propiedades de la tabla periódica. Radio atómico y electronegatividad.

Unidad 3: UNIONES QUÍMICAS.

Concepto de unión. Tipos de uniones: metálica, covalente e iónica. Propiedades y características.

Unidad 4: FORMACIÓN DE COMPUESTOS OXIGENADOS.

Formación de óxidos (ácidos y básicos), hidróxidos, ácidos y sales oxigenadas, ecuaciones químicas, igualación de las mismas, nomenclatura de los reactivos y productos en cada caso. (clásica, atomicidad y de stock).

Unidad 5: EL ESTADO GASEOSO.

Gases ideales: propiedades de los gases. Teoría cinético molecular, leyes de Boyle y Mariotte y de Gay Lussac. Temperatura absoluta: cero absoluto. Ley general de los gases. Ecuación de un gas ideal.

CONTENIDOS PROCEDIMENTALES:

- Clases expositivas e interactivas.
- Presentación oral de temas en forma individual o a cargo de grupos de estudiantes.

CONTENIDOS ACTITUDINALES:

- Participación activa de clases.
- Colaboración.
- Respeto entre docente y estudiante.
- Utilización de vocabulario apropiado

ESTRATEGIAS METODOLÓGICAS:

- Se realizarán actividades individuales, grupales, áulicas y extraescolares.
- Todos los temas serán complementados por recursos y materiales didácticos, como laminas, videos, presentaciones digitales e investigaciones.
- Se realizarán Trabajos prácticos y de investigación.

- Se implementará el manejo de vocabulario técnico específico.

EVALUACIÓN Y ACREDITACIÓN:

- Estrategias de actividades variadas, de carácter informativo y de proceso.
- Evaluación de presentaciones orales e informes escritos.
- Calificación del trabajo en equipo.
- Calificación por entrega de carpeta completa, prolija y ordenada.
- Actitud del estudiante y aportes que realiza.
- Asistencia a clases del 80%.
- Aprobar exámenes y/o trabajos prácticos con nota igual o superior a 7.
- Entrega de trabajos en fecha correspondiente.

BIBLIOGRAFÍA:

- Química General e Inorgánica. (2000) Biasioli. Weitz, Chandias. Ed. Kapelusz.
- Química General e Inorgánica IV (1980). Milone. Ed. Estrada
- Química (2011) Juan Botto, Marta Bulwik. Ed. Tinta Fresca.