PROGRAMA DE ESTUDIOS SEGUNDO SEMESTRE POR ASIGNATURA Y CURSO

2023

A. Antecedentes Generales

Curso: **8° básico** Nombre del docente responsable: **Eduardo Monsalves**

Nombre de la asignatura: **Ciencias Naturales - Química**

Régimen: **anual**

Horas académicas de clases por período académico **1° Semestre: _22_ h**
2° Semestre: _38__ h

Cantidad de clases por semana: **2 hrs. Semanales**

B. Objetivo general de la asignatura:

OA 12. Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de laconstitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de:

- La teoría atómica de Dalton.
- Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford yBohr, entre otros.

OA 13. Desarrollar modelos que expliquen que la materia está constituida porátomos que interactúan, generando diversas partículas y sustancias

OA 14. Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedadesrelativas de los elementos químicos basados en los patrones de sus átomos, considerando:

- El número atómico.
- La masa atómica.
- El brillo.
- Los enlaces que se pueden formar

C. Unidades para el segundo semestre 2023:

NOMBRE DE LAS UNIDADES:

1. Modelos atómicos
2. Configuración electrónica
3. Tabla periódica

Propósito de la Unidad:

Conocer cada vez más de cerca cómo funciona la materia de nuestro entorno, mediante el desarrollo de habilidades científicas como tema central para acercarte a diferentes disciplinas y ser un ciudadano crítico, metódico y reflexivo.

D. Evaluación

Tipos de evaluaciones: **Evaluación sumativa y formativa mediante pruebas, laboratorios, guías y actividades online.**

Cantidad de calificaciones/evaluaciones en el segundo semestre: **3 NOTAS**

Breve descripción general de tipo de evaluaciones usadas en las unidades:

E. Bibliografía:

- Texto escolar 2023, editorial SM, Esteban Campbell, 8°Ciencias naturales.
- Raymond Chang, sexta edición, química general.