PROGRAMA DE ESTUDIOS SEGUNDO SEMESTRE POR ASIGNATURA Y CURSO

2023

A. Antecedentes Generales

Curso: **1º medio** 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 17. Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vidadiaria, considerando:

- La producción de gas, la formación de precipitados, el cambio detemperatura, color y olor, y la emisión de luz, entre otros.
- La influencia de la cantidad de sustancia, la temperatura, el volumen yla presión en ellas.
- Su representación simbólica en ecuaciones químicas.
- Su impacto en los seres vivos y el entorno.

OA 18. Desarrollar un modelo que describa cómo el número total de átomos novaría en una reacción química y cómo la masa se conserva aplicando la ley de la conservación de la materia.

C. Unidades para el segundo semestre 2023:

NOMBRE DE LAS UNIDADES:

1. Reacciones químicas
2. Estequiometria: Ley de conservación de la masa.

Propósito de la Unidad:

Conocer cada vez más de cerca cómo funciona la materia y las reacciones químicas 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, 1° y 2º medio, Ciencias Naturales Química
- Raymond Chang, sexta edición, química general.