Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**PROGRAMA 2° TRIMESTRE 2025**

1- Leyes fundamentales de la química (Pag 74 a 76)

2- Leyes gravimétricas: Ley de Lavoisier. Ecuación de la equivalencia.(Pag 76 a 78)

3- Leyes de las combinaciones de los elementos: Ley de Proust, Ley de Dalton (Pag 78 a 81)

4- Ley de Richter. Teorías Fundamentales de química. Teoría atómico molecular. (Pag 82 a 93

5- Experiencias Gay Lussac (Pag 94 a 96)

6- Hipótesis molecular de Avogadro. Teoría atómico molecular (Pag 97 a 100)

7- Átomos y moléculas. Cómo se representan los átomos. (Pag 101 a 102)

8- Masa atómica, masa molecular (Pag 103 a 104)

9- Unidad de cantidad de sustancia: el mol, masa de un mol de moléculas. Masa en gramos de una molécula. (Pag 105 a 106)

10- Masa de un mol de átomos. Volumen molar (Pag 106 a 108)

Bibliografía:

* José Maria Mautino 1° Edición 1992. Química 4. Aula taller. Tercera edición. Cuarta reimpresión*.* Editorial Stella.