Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

Libro: Puerto de Palos- Química 4

Página: 105

**Trabajo Práctico N° 20**

**Tema:** Leyes fundamentales de la Química

Introducción:

Durante los siglos XVIII y XIX en su afán por conocer e interpretar la naturaleza, los científicos estudiaron intensamente las reacciones químicas mediante la realización de numerosos experimentos. Estos estudios permitieron hallar relaciones muy precisas entre las masas de las sustancias sólidas o entre los volúmenes de los gases que intervienen en una reacción química. Las relaciones encontradas se conocen con el nombre de **LEYES FUNDAMENTALES DE LA QUÍMICA.**

Entre estas leyes hay algunas que establecen las relaciones entre masas, llamadas leyes gravimétricas y otras que relacionan volúmenes, denominadas volumétricas.

**LEYES GRAVIMÉTRICAS**

****

-Ley de Lavoisier

-Ley de Proust

-ley de Dalton

-Ley de Richter

**LEYES VOLUMÉTRICAS**

****

Leyes de Gay Lussac

Actividades:

1- Investigar y realizar un esquema conceptual sobre las leyes gravimétricas

2- ¿Cómo más podemos llamar a cada una de las leyes gravimétricas además del nombre del científico que descubrió?