Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

* BIBLIOGRAFÍA ACTUAL: José Maria Mautino 1° Edición 1992. Química 4. Aula taller. Tercera edición. Cuarta reimpresión*.* Editorial Stella.
* PÁGINAS: 82,83,84

**Trabajo Práctico N°25**

**Tema: LEYES FUNDAMENTALES**

ACTIVIDADES

1- Realizar la actividad del libro página 84

ejercicio 1 y 3

2- Dada las siguientes reacciones indica si se cumple la ley de las proporciones definidas.

A- Sabiendo los pesos moleculares de cada elemento de la reacción. ¿Cuántos gramos de oxígeno es necesario para que reaccionen 6 g de carbono?

C + O2 CO2

C + O CO

B- Teniendo los datos del compuesto 1, CARBONO: 12 g OXÍGENO 16g y del compuesto 2, CARBONO 24 g Y OXÍGENO 64 g verificar si se comprueba la ley.

3- a. Tengo dos muestras de un mismo compuesto . Verifique si se cumple la ley de Dalton

**COMPUESTO A:** AZUFRE 12,6 COBRE 25,4

**COMPUESTO B:** AZUFRE 12,6 COBRE 50,8

b. Dos elementos se combinan para formar compuestos distintos. ¿Cuál se mantiene constante y cuál es la masa variable? ¿Se cumple la relación de números enteros de Dalton?

1- H2O

H2O2

2- SO2

SO3

3- MgO

Mg2O