Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

Bibliografía:

* José Maria Mautino 1° Edición 1992. Química 4. Aula taller. Tercera edición. Cuarta reimpresión*.* Editorial Stella.
* PÁGINAS: 81,82

**Trabajo Práctico N°24**

**Tema:** Ley de las proporciones múltiples: Ley de Dalton

EJEMPLO:

C + O pueden formar compuesto a: CO MONÓXIDO DE CARBONO y compuesto b: CO2 DIÓXIDO DE CARBONO

Al aplicar la ley sabemos en el compuesto a que el peso molecular del Carbono es 12 g y el peso del oxígeno es 16g tomamos al Carbono como unidad fija entonces decimos que 12 g de CARBONO se unen con 16 g de OXÍGENO forman el monóxido de carbono. En el compuesto b 12 g de CARBONO se unen con 32 g de OXÍGENO para formar el dióxido de carbono. Con estos valores observamos que la relación del oxígeno poniendo el valor menos debajo osea 32/16 tiene una relación 2/1.

**Actividades**

1- 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?

a-

H2O AGUA

H2O2 PEROXIDO DE HIDROGENO

H2O4 SUPERÓXIDO DE HIDRÓGENO

b-

SO

SO2

SO3

c- Tenemos el Oxigeno y Nitrogeno con sus respectivas masa comprobar la ley de Dalton:

COMPUESTO A: Masa del oxígeno 1,39 + Masa del nitrógeno 1,22

COMPUESTO B: Masa del oxígeno 2,24 + Masa del nitrógeno 3,92