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:** Ley de las proporciones Recíprocas: Ley de Richter

INTRODUCCIÓN

La Ley de las Proporciones Recíprocas es un principio importante en la ciencia que establece que si dos o más elementos se combinan para formar diferentes compuestos, la masa de uno de ellos que se combina con una masa fija del otro será siempre proporcional a las masas en las que se combina con otros elementos. La Ley de las Proporciones Recíprocas es un principio fundamental en la química que establece relaciones proporcionales entre las masas de los elementos que intervienen en la formación de compuestos.

ACTIVIDADES

ANTES DE AVANZAR REPASAMOS DE LAS LEYES QUE VAMOS ESTUDIANDO

1- De las siguientes reacciones comprobar la ley de lavoisier:

a- 2 NH3 = N2 + 3H2

b- Zn + HCl = ZnCl2 + H2

2- Resuelve los siguientes problemas aplicando la ley de Proust

a-Calcular cuantos gramos de oxígeno se necesita para que reaccione 56g de Hierro

2Fe + O = 2 FeO

b- Calcular cuantos gramos de oxígeno se necesita para que reaccione 2g de hidrogeno

2H2 + O2 = 2H2O

3- Resuelve aplicando la ley de Dalton, identifica cual es la masa variable y cuál es la masa constante.

a- Compuesto A: SO

Compuesto B: SO2

b- COMPUESTO A- NO

COMPUESTO B- N2O