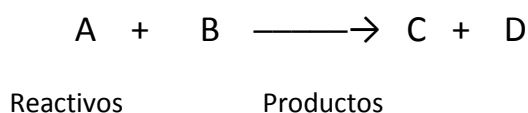


Leyes Químicas. Las ecuaciones químicas (o reacción química) es la manera de expresar un hecho observado, es un lenguaje particular para poder comunicar las observaciones experimentales o un fenómeno químico en el cual una o más sustancias (compuestos) interactúan o interaccionan para transformarse en otras nuevas sustancias o compuestos.

Así como hay un lenguaje para comunicarnos, de igual manera en la química existen una serie de:

- Los **símbolos**, serían las letras del lenguaje de la química
- Las **fórmulas**, son las palabras de dicho lenguaje. Con el conocimiento acerca de la composición de las sustancias y sus relaciones de átomo y de elementos.
- Las **Ecuaciones Químicas**, serán las frases que darán la información.

Sea **A** y **B** los reactantes o sustancias reactivas o los reactivos que interactúan para formar **C** y **D**, conocidos como los productos. Describe el proceso químico



Para describir las ecuaciones o reacciones químicas deben cumplir una serie de leyes, que relacionan reactivos y productos. Estas leyes que rigen las ecuaciones o transformaciones químicas, son:

- Leyes Ponderales
- Leyes Volumétricas.

Las leyes **Ponderales**, establecen relaciones en peso entre los reactivos y los productos; abarca las leyes:

- Ley de conservación de la masa
- Ley de las proporciones definidas o constante
- Ley de las proporciones múltiples.

Mientras que las leyes **volumétricas**, relacionan el volumen entre reactivos y productos, las combinaciones de los gases.