



Mi Universidad

SUPER NOTA

Nombre del Alumno: Gabriel de Jesús Martínez Zea

Nombre del tema: Balanceo de sustancias químicas

Nombre de la Materia: biomatemáticas

Nombre del profesor: QFB. Royber Fernando Bermúdez Trejo

Nombre de la Licenciatura: medicina humana

BALANCEO DE SUSTANCIAS MEDIANTE EL MÉTODO POR TANTEO

SIN BALANCEAR

$$\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{HNO}_3$$

Reactivo Producto

BALANCEADA

$$\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 2\text{HNO}_3$$

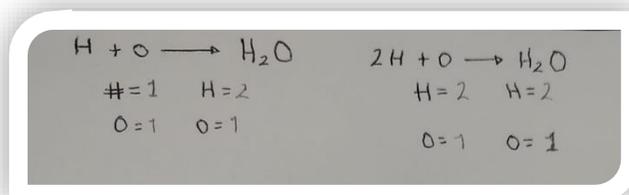
Reactivo Producto

SIN BALANCEAR

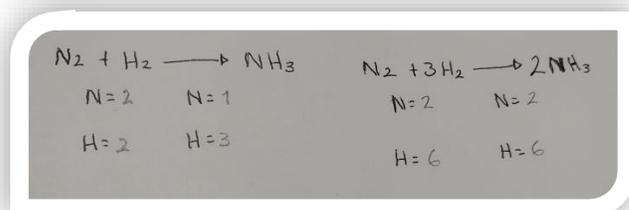
O Observa que el número de oxígenos en la fórmula es de 6, uno del H_2O y otro de O_5 , sin embargo, en el producto de la fórmula no se muestran, por lo tanto, hay que balancear los oxígenos.

El método de tanteo para balancear una ecuación química consiste en igualar el número y clase de átomos, iones o moléculas reactantes con los productos a fin de cumplir la Ley de la conservación de la materia.

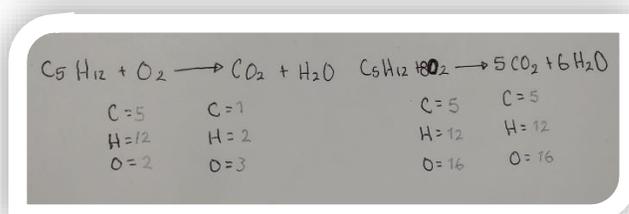
Ejemplo 1:



Ejemplo 2:



Ejemplo 3:



Los tipos de métodos de balanceo de ecuaciones son:

- Método de balanceo por tanteo.
- método algebraico y método redox.

BIBLIOGRAFÍA: Brown, L. T., LeMay, Jr., H. E., Bursten, B. E., Murphy, C. J., Woodward, P. M., y Stoltzfus, M. W. (2015). Balanceo de ecuaciones. En Química: la ciencia central (13a ed., pp. 860–865). Upper Saddle River, NJ: Pearson.