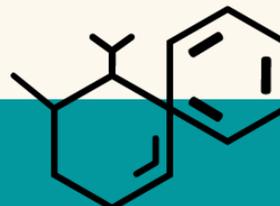


BALANCEO DE SUSTANCIAS

Por método de tanteo



Que es?.

es la forma de igualar la cantidad de átomos que reaccionan con los átomos que se producen en una ecuación química.

Como se resuelve?.

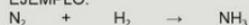
Para balancear una ecuación química, en primer lugar, debemos confirmar que el número de los átomos del lado izquierdo de la reacción es igual al lado derecho de los productos.

Ejemplo

1. MÉTODO DEL TANTEO

Este método es utilizado para ecuaciones sencillas y consiste en colocar coeficientes a la izquierda de cada sustancia, hasta tener igual número de átomos tanto en reactivos como en productos.

EJEMPLO:



Para balancearlos hay que colocar un coeficiente 3 al H_2 y un coeficiente 2 al producto NH_3 .



LA ECUACIÓN HA QUEDADO EQUILBRADA. EL NÚMERO DE ÁTOMOS DE CADA ELEMENTO ES EL MISMO EN REACTIVOS Y PRODUCTOS



Referencia información:

Fernandes, A. Z. (2021). Qué es el balanceo de ecuaciones químicas y cómo hacerlo. Toda Materia. <https://www.google.com/amp/s/www.todamateria.com/balanceo-de-ecuaciones-quimicas/amp/>

Referencia imagen: TOMi.digital - Método de tanteo y Algebraico. (Dakota del Norte). TOMi.Digital.

https://tomi.digital/es/31538/metodo-de-tanteo-y-algebraico?utm_source=google&utm_medium=seo



Super nota

Paul maría Oropeza López

Biomatematicas

QFB. Royber Fernando Bermudez Trejo

3parcial

2° semestre.

Balanceo de sustancias por el método de tanteo