

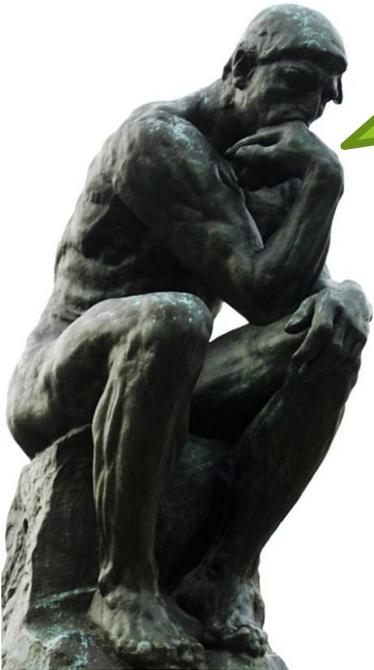


Definición de Estequiometría

ESTEQUIOMETRÍA

La estequiometría (del griego *στοιχειον*, *stoicheion*, 'elemento' y *μετρον*, *métrón*, 'medida'), es el cálculo de las relaciones cuantitativas entre los reactivos y productos en el transcurso de una reacción química

- Definición etimológica



Es la ciencia que mide las proporciones cuantitativas o relaciones de masa de los elementos químicos que están implicados en un proceso.

► Definición química



<https://pixabay.com/es/albert-einstein-cient%C3%ADfico-f%C3%ADsica-1100450/>

En resumen...

La estequiometría es la rama de la química que se encarga del estudio cuantitativo de los moles, las masas y las cantidades de los reactivos y de los productos que participan en un proceso determinado.



LEYES ESTEQUIOMÉTRICAS

1. Ley de la conservación de la materia

Esta Ley fue postulada por Antonie Lavoisier quien determinó que en toda reacción química se conserva la masa, es decir la masa de reactivos es igual a la masa de productos resultantes.



<https://www.biografiasyvidas.com/biografia/l/lavoisier.htm>

“La materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma”.

2. Ley de las proporciones constantes

En 1795 el químico farmacéutico Louis Proust estableció que un compuesto está constituido siempre por los mismos elementos y en la misma proporción de masa.

“Diferentes átomos se combinan en relaciones simples de números enteros para formar compuestos”.



3. Ley de las proporciones múltiples

Formulada en 1808 por John Dalton, esta ley indica que:

“Cuando dos elementos A y B, son capaces de combinarse entre sí para formar varios compuestos distintos, diferentes masas de B que se unen a una cierta masa de A, están en relación de números enteros y sencillos”.



REFERENCIAS

1. Andrade G. J, Corso H. y Gennari F. C. (2006), Revista Eureka sobre Enseñanza y Divulgación de las Ciencias, 3(2), 229-236.
2. Lozano L. J., Rodríguez R. C. (1992) Química 3. Estequiometría. España: Pearson.
3. Oxford University Press)(2017). Español Oxford Living Dictionarie: materia. Recuperado de: <https://es.oxforddictionaries.com/definicion/materia>.
4. Skoog, D. & West. D. (2005). *Fundamentos de Química Analítica*. México D.F.: Thomson.

UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO
FACULTAD DE ESTUDIOS SUPERIORES CUAUTITLÁN

Realizado por:

Alin Arizbeth Jiménez Castro

Julio César Botello Pozos

Marina Lucia Morales Galicia

Revisado por:

Dr. Julio César Botello Pozos

IBQ Saturnino Mayra Ramírez

M. en C. Marina Lucia Morales Galicia

QFB Olimpia Roxana Ponce Crippa

Dra. Laura Bertha Reyes Sánchez

Proyecto apoyado por:

DGAPA-PAPIME PE200517