



**Mi Universidad**

**Ensayo**

*Sophia Litamaru González Nañez*

*Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos*

*Parcial 4*

*Química I*

*María De Los Ángeles Venegas Castro*

*Técnico en administración de recursos humanos*

*Ier cuatrimestre*

## Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos.

La nomenclatura es la manera en la que se le asigna un nombre a un compuesto químico; Un compuesto químico es aquel que está formado por dos o más elementos, un ejemplo, es el agua, pues está formada por dos moléculas de hidrógeno y una de oxígeno ( $H_2O$ ).

Dentro de la obtención de compuestos, suceden reacciones químicas o bien ecuaciones; “Una reacción química es un proceso en el que una o varias sustancias se transforman en otra u otras, distintas a las iniciales.” (1)

Ahora, una ecuación química es lo mismo que una reacción, sin embargo, esta es la manera en la que se expresa la reacción, es, por decir, la manera en la que se escribe en palabras o números; Esto también lo abarca la nomenclatura pues de ahí nace la manera en la que se nombrarán los resultados (productos) de la ecuación.

Hay gran variedad de sustancias químicas con las cuales realizar diferentes compuestos, siendo la razón para clasificar los tipos de reacciones, según su capacidad y manera de reaccionar.

Hay ocho tipos de reacciones químicas.

De combinación o síntesis: Dos o más sustancias se unen para formar un producto.

De descomposición o análisis: Al separar una sustancia, se dan otras sustancias nuevas diferentes a la original.

De sustitución o desplazamiento simple: Intercambian lugares los elementos de los compuestos.

De combustión: Aquellas que desprenden calor.

De óxido-reducción: Se transfieren los electrones.

Nucleares: Los núcleos interactúan entre sí, liberando fuertes cantidades de energía.

Endotérmicas: Absorben energía.

Exotérmicas: Desprenden energía

Dentro de las reacciones, también hay sentidos de reacción, dos de hecho.

Las irreversibles, son aquellos productos que no se pueden convertir en reactivos de nuevo y las reversibles que si se pueden volver a convertir en reactivos.

En la química hay leyes de conservación.

¿Qué establece la Ley de la conservación de la materia?

La antología de química nombra que, “la **Ley de conservación** de la materia establece que la materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma; de manera análoga.”(1)

¿Qué establece la Ley de conservación de la energía?

“La energía no se crea ni se destruye, sólo se transforma”(1)

A lo que se refieren las Leyes, es ha que nada se destruye en la química, sino, se transforma, es por eso que en los compuestos químicos no se destruyen, solo se transforman en una sustancia diferente.

Dicho estó, existen dos ramas de los compuestos, los compuestos inorgánicos; Aquellos que no estan formados por carbono; y los compuestos orgánicos, que si están formados por el carbono.

La orgánica se subdivide en dos:

- Alifatica
- Aromática

Y la inorgánica en tres:

- Binaria:
  - \*Sales
  - \*Óxidos
  - \*Anhíbridos
  - \*Ácidos
- Ternaria:
  - \*Formada por tres elementos
- Cuaternaria:

\* Formada por cuatro o más elementos

Tocando de nuevo la nomenclatura, pues ya quedo explicado la razón de está; existen tres diferentes tipos de nomenclatura.

En un principio habían más nomenclaturas, sin embargo, era muy complicado, pues en cada una de ellas el nombre que se le asignaba a un compuesto eran diferentes unos de otros, es por esto que se llevo a un acuerdo de tener una sola nomenclatura, para facilitar la comprensión y uso de esta; al final se logro quedar solo con tres nomenclaturas.

La nomenclatura tradicional, utiliza prefijos y subfijos para indicar el número de oxidación de los elementos.

La nomenclatura Stock, utiliza números romanos para identificar el número de oxidación de los elementos.

La nomenclatura Sistema, está utiliza prefijos en griego para identificar el número de elementos de una molécula.

Se espera que en un futuro solo quede una nomenclatura, pero por el momento estas opciones quedan a desición de el público, es decir, con la que se sientan más comodios.

## Bibliografía

- (1) Universidad del sureste. 2023. Antología de Química 1. PDF.  
[306ad4d17320a026332e0f244ccbdd18-LC-BRH102  
\(plataformaeducativauds.com.mx\) QUIMICA.pdf](https://306ad4d17320a026332e0f244ccbdd18-LC-BRH102.plataformaeducativauds.com.mx/QUIMICA.pdf)