

La estequiometría usa como factor de conversión desde el mundo microscópico por unidades de moléculas y átomos por ejemplo: N_2 que indica 2 moléculas de N_2 y 2 átomos de Nitrogeno hacia el mundo macroscópico por la relación molar entre las cantidades de reactivos y productos expresado en moles.

En este sentido la molécula de N_2 a nivel microscópico tiene una relación molar que expresa como $6.022 \cdot 10^{23}$ (un mol) de moléculas de N_2 .

2. Respuesta:

Nomenclatura química.

Se le llama nomenclatura química a un sistema de reglas que permite dar nombre a los diferentes compuestos químicos según el tipo y el número de elementos que los componen. La nomenclatura permite identificar, clasificar y organizar los compuestos químicos.

El propósito de la nomenclatura química es asignar a las sustancias químicas nombres y fórmulas, llamados también descriptores, de manera que sean fácilmente reconocibles y se pueda consolidar una convención.

Dentro de la nomenclatura química, se distinguen dos grandes grupos de compuestos

- **Compuestos orgánicos:** Referidos a aquellos con presencia de carbono enlazados con moléculas de hidrógeno, oxígeno, azufre, nitrógeno, boro y ciertos halógenos.
- **Compuestos inorgánicos:** Que se refieren a todo

el universo de compuestos químicos que no incluyen moléculas de carbono.

Tipos de nomenclatura

Existen tres sistemas de nomenclatura química.

- Sistema de nomenclatura tradicional, funcional o clásica.
- Sistema de nomenclatura sistemática o estequiométrica.
- Sistema de nomenclatura stock.

- **Nomenclatura de las bases.** (nomenclaturas básicas) Se forman a partir del nombre del elemento que se junta con el ion de hidroxilo (OH) se toma el número de valencia y se combinan. Por ejemplo: CuOH_2 : Hidroxido de cobre, Zn(OH)_2 Hidroxido de zinc.

Nomenclatura de las sales

Según la nomenclatura tradicional, las sales se denominan con el nombre del anión, con cierto prefijo y sufijo, seguido de la preposición de y el nombre del catión por ejemplo, NaCl es el cloruro de sodio, el anión Cl proviene del hidrácido HCl (ácido clorhídrico).

Nomenclatura de los ácidos

Según la nomenclatura simplificada empieza el nombre del compuesto por la palabra "ácido" seguido por el número de oxígeno terminando en "oxo" y finalmente el nombre del elemento central terminado en "ico" indicando el nu-

-mero de oxidacion entre Parentesis en numeros ro-
-manos.