![](data:None;base64,)

|  |  |
| --- | --- |
| Tipos | Ejemplo |
| Nomenclatura sistemática (o estequiométrica): Está basada en nominar a las sustancias mediante la utilización de prefijos con números griegos. Dichos prefijos nos indican la atomicidad que posea la molécula, o lo que es lo mismo, el número de átomos del mismo elemento que se encuentren en la molécula. | CO = monóxido de carbono  Prefijo Atomicidad  Mono- 1  di- 2  Tri- 3  Tetra- 4  Penta- 5  Hexa- 6  Hepta- 7  Octa- 8  Nona- 9 |
| Nomenclatura de Stock: En este tipo de nomenclatura se nombran los compuestos finalizándolos con la valencia indicada en números romanos, colocados generalmente como subíndices. | Sulfuro de hierro (III) = Fe2S3 |
| Nomenclatura tradicional: También conocida como nomenclatura clásica, se emplea indicando la valencia del elemento a través de prefijos y sufijos que acompañan al nombre del elemento.Cuando el elemento a tratar sólo posee una valencia, se utiliza el prefijo –ico, pero cuando tiene dos [valencia](http://es.wikipedia.org/wiki/Valencia_(química)), se utilizan los prefijos –oso ( para la valencia menor) e –ico ( para la mayor). | Óxido permangánico = Mn2O7 |

Angeles mendez (2011) Quimica, nomeclaturas y sus tipos 12/05/17 sitio web http://quimica.laguia2000.com/quimica-inorganica/nomenclatura-de-la-quimica-inorganica