

JOSHUA ALESSANDRO HERNANDEZ CEJA BEO4258

QIMICA I

DANIEL ROJAS TAPIA

12 DE MAYO DEL 2017

COMENTARIOS:

INTRODUCCION

La nomenclatura química para los compuestos inorgánicos, es utilizada para todos aquellos compuestos no carbonados. Los COMPUESTOS INORGANICOS se clasifican según su función química, siendo las principales funciones: óxidos, bases, ácidos y sales.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| NOMENCLATURA | CARACTERISTICAS | EJEMPLO |
| sistemática | 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. | Ejemplo: CO = monóxido de carbono

|  |  |
| --- | --- |
| Prefijo | Atomicidad |
| Mono- | 1 |
| di- | 2 |
| Tri- | 3 |
| Tetra- | 4 |
| Penta- | 5 |
| Hexa- | 6 |
| Hepta- | 7 |
| Octa- | 8 |
| Nona- | 9 |

 |
| Stock | En este tipo de nomenclatura se nombran los compuestos finalizándolos con la valencia indicada en números romanos, colocados generalmente como subíndices.  | Ejemplo: Sulfuro de hierro (III) = Fe2S3 |
| 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_%28qu%C3%ADmica%29), se utilizan los prefijos –oso ( para la valencia menor) e –ico ( para la mayor) | * Ejemplos: Óxido permangánico = Mn2O7
 |