NOMENCLATURA QUIMICA INORGANICA

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Clásica o tradicional | Stock | Sistemática |
| Definición | Se refiere al nombre que resulta de la combinación de 2 palabras que establecen la identificación de un compuesto, basándose en la función química que lo constituye. | Consiste en colocar entre paréntesis e inmediatamente después del nombre del elemento un número romano que indica el estado de oxidación del mismo. | Es el que indica la naturaleza y las proporciones de los constituyentes de una sustancia. Formado a base de un sistema de prefijos y sufijos, que indican en el primer caso la estequiometria y en el segundo caso la naturaleza de las [**especies**](http://www.medioambientes.com/2010/10/ecosistema-especie.html) implicadas. |
| Prefijos | Hipo | Consiste en números | Mono,tetra,penta |
| Sufijo | Per | Consiste en números | Di,tri |
| Ejemplo | H2SO4 : ácido **hipo**sulfur**oso**  Au2O : óxido aur**oso**  Ni2O3 : óxido niquél**ico** | FeO: Oxido de hierro(II) | CO:Monoxido de carbono |

Fuente: Montoya, P. (2015) Nomenclatura química, 2017, full química. URL: Www.fullquimica.com