

Sergio Alejandro Murguía

Daniel Rojas Tapia

Nomenclatura Inorgánica

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Clásica. | Stock. | Sistemática. |
| 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 implicadas. |
| Ejemplos | | |
| H2SO4: ácido hiposulfuroso.  Au2O: óxido auroso.  Ni2O3: óxido niquélico. | FeO: Óxido de hierro (II).  Fe3O4: Óxido de hierro (III).  CrO3: Óxido de cromo (VI). | BeCI3: Tricloruro de boro.  CO: Monóxido de carbono.  N2O4: Tetraoxido de dinitrogeno. |