**Nomenclatura inorgánica**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Clásica o tradicional | Stock | Sistemática o IUPAC |
| 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.  Se usan generalmente los siguientes prefijos y sufijos.  Ejemplo:  H2SO4: ácido hiposulfuroso  Au2O: óxido auroso  Ni2O3: óxido niquélico | Consiste en colocar entre paréntesis e inmediatamente después del nombre del elemento un número romano que indica el estado de oxidación del mismo.  Ejemplo:  FeO: óxido de hierro II  Fe2O3: óxido de hierro III  CrO3 oxido de cromo VI | 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.  Ejemplo:  BeCI3: Tricloruro de boro  CO: Monóxido de carbono  N2O4: Tetra oxido de di nitrógeno |

Sánchez Y. (2010) <https://www.ecured.cu/Nomenclatura_qu%C3%ADmica_de_los_compuestos_inorg%C3%A1nicos>