**NOMENCLATURA INORGANICA:**

**Nomenclatura sistemática:** La forma de nombrar los compuestos en este sistema es: prefijo-nombre genérico + prefijo-nombre específico

|  |  |
| --- | --- |
| Prefijos griegos | numero de atomos |
| mono- | 1 |
| di- | 2 |
| tri- | 3 |
| tetra- | 4 |
| penta- | 5 |
| hexa- | 6 |
| hepta- | 7 |
| oct- | 8 |
| non- nona- eneá- | 9 |
| deca- | 10 |

**Sistema Stock:** Los compuestos se nombran de esta manera:

Nombre genérico + de + nombre del elemento específico + el No. de valencia.

**Nomenclatura tradicional, clásica o funcional:** En este sistema de nomenclatura se indica la valencia del elemento de nombre específico con una serie de prefijos y sufijos. De manera general las reglas son:

* Cuando el elemento sólo tiene una valencia, simplemente se coloca el nombre del elemento precedido de la sílaba “**de**” y en algunos casos se puede optar a usar el sufijo –ico.

**K2O**, *óxido de potasio u óxido potásico*.

* Cuando tiene dos valencias diferentes se usan los sufijos **-oso** e **-ico**.

… **-oso** cuando el elemento usa la valencia menor: **Fe+2O-2**, *hierro con la valencia +2*, óxido ferroso

… **-ico** cuando el elemento usa la valencia mayor: **Fe2+3O3-2**, *hierro con valencia +3*, óxido férrico[2](http://es.wikipedia.org/wiki/Nomenclatura_qu%C3%ADmica_de_los_compuestos_inorg%C3%A1nicos#cite_note-2)

* Cuando tiene tres distintas valencias se usan los prefijos y sufijos.

**hipo-** … **-oso** (para la menor valencia)

… **-oso** (para la valencia intermedia)

… **-ico** (para la mayor valencia)

* Cuando entre las valencias se encuentra el 7 se usan los prefijos y sufijos.

**hipo-** … **-oso** (para las valencias 1 y 2)

… **-oso** (para la valencias 3 y 4)

… **-ico** (para la valencias 5 y 6)

**per-** … **-ico** (para la valencia 7):