|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Sistemas de nomenclatura | | |
| Tradicional | Stock | Sistemático estequiométrico |
| Formato:  anión + catión + sufijo de valencia  Hace uso de sufijos para demostrar la valencia del elemento.  Los sufijos para elementos de dos valencias son:   * oso (valencia menor) * ico (valencia mayor)   Para 3 valencias:   * hipo + elemento + oso (valencia menor) * oso (valencia intermedia) * ico (valencia mayor)   Para 4 valencias:   * hipo + elemento + oso (valencia más pequeñas) * oso (valencia pequeña) * ico (valencia intermedia) * per + nombre + ico (valencia grande)   Ejemplos:  Cl2O3, óxido cloroso  SO3, óxido sulfúrico  FeO, óxido ferroso | Formato:  Anión + catión + número romano de la valencia del catión  Hace uso de números romanos encerrados en un paréntesis para demostrar la valencia utilizada del elemento antes de formarse como compuesto.  Numeración romana:   1. I 2. II 3. III 4. IV 5. V 6. VI 7. VII 8. VIII 9. IX 10. X   Ejemplos:  SO3 óxido de azufre (IV)  Mg(Br)2: Bromuro de magnesio (II) | Formato:  Prefijo de valencia de anión +anión + prefijo de valencia de catión+ catión  Hace uso de prefijos de numeración griega para nombrar la cantidad de átomos en cada elemento del compuesto.  Los prefijos más comunes son:  (enumerados en orden desde la posición 1)   1. Mono 2. Di 3. tri 4. Tetra 5. Penta 6. Hexa 7. Hepta 8. Octa 9. Nona 10. Deca   Ejemplos:  Cl4C, tetracloruro de carbono  N2O5, pentóxido de dinitrógeno  Cl2O7, heptóxido de dicloro |

Robert Lu Zheng 3-750-1980 | 1IL112