



Mi Universidad

Nombre del Alumno :Citlally Alejandra morales Rubio

Nombre del tema: Nomenclatura de Compuestos

Inorgánicos Parcial: IV

Nombre de la Materia: Química I

Nombre del profesor: Maria de los Ángeles Venegas

Castro Nombre de la Licenciatura :

Técnico en Administración de Recursos Humanos

Cuatrimestre: 1

nomencultura stock

reglas:

-Al final del elemento se agrega números romanos que indican la valencia de los átomos .

-Los números romanos indican el estado de oxidación de alguno de los elementos que puedan estar presentes en la sustancia química.

-Primero se escribe la palabra acido .Después un prefijo que indica el numero de oxidación .

-Si solo tiene un estado de oxidación este no se escribe

ejemplos:

óxido de carbono (IV).

óxido de azufre (VI).

óxido de nitrógeno (II).

óxido de fósforo(V).

óxido de plomo (IV).

óxido de hierro (II)

óxido de Cobre (I).

óxido de mercurio (I) .

óxido de cloro (I)

nomenclatura tradicional

reglas:

Se utiliza la palabra óxido, seguida del nombre del metal con prefijo o sufijos dependiendo el número de estados de oxidación que tenga. Elementos con dos estados de oxidación, sufijo "oso" menor estado de oxidación, "ico" mayor estado de oxidación.

ejemplos:

CaO = óxido de calcio

Li₂O = óxido de litio

MgO = óxido de magnesio

CuO = óxido cúprico

ZnO = óxido de zinc

Al₂O₃ = óxido de aluminio

PtO₂ = óxido plúmbico

I₂O₅ = óxido yódico

Cl₂O₇ = óxido perclórico

F₂O = Anhidrido carbónico

nomencultura sistemática

regla:

Estos indican la atomicidad (número de átomos) presente en las moléculas. La fórmula para nombrar los compuestos puede resumirse de la siguiente manera: prefijo-nombre genérico + prefijo-nombre específico.

ejemplos:

K₂O -> Óxido de Potasio. Fe₂O₃

Óxido de hierro(III). FeO

Óxido de hierro (II). SnO₂

Óxido de Estaño (IV). Cl₂O₃

Óxido de cloro (III). Cl₂O₇

Óxido de cloro (VII). N₂O

Óxido de nitrógeno (I). N₂O₃

Óxido de nitrógeno (III). Cl₂O₅

Óxido de cloro (V). N₂O₅

Óxido de nitrógeno (V).