

NOMENCLATURA

NOMENCLATURA DE OXIÁCIDOS

-STOCK

“Ácido” + **Prefijo del # de oxígenos** + **“oxo”** + **Prefijo del # de átomos del no metal** + **Raíz del elemento no metálico terminado en “ico”** + **Valencia en número romano**

Ácido dioxoclórico (III)

Ácido trioxosulfúrico(IV)

-SISTEMÁTICA

Prefijo que indica el número de oxígenos + **“oxo”** + **Número de átomos del elemento no metálico** + **Raíz del elemento no metálico acabo en “ato”** + **Número romano indicando la valencia del elemento no metálico** + **# de átomos de hidrógeno** + **“de hidrógeno”**

Trioxosulfato (IV) de dihidrógeno

Tetraoxosulfato (VI) de dihidrógeno

NOMENCLATURA DE OXISALES

-STOCK: Se nombra de forma similar a la nomenclatura tradicional, seguido del elemento metálico, indicando la valencia con que actúa en números romanos entre paréntesis.

Sulfato de hierro (III)

-SISTEMÁTICA

Prefijo # de oxígenos + **“oxo”** + **Número de átomos del elemento no metálico** + **Raíz del elemento no metálico acabado en “ato”** + **Número romano indicando la valencia del elemento no metálico** + **# de átomos del metal** + **“de metal”**

En el caso de que el anión se encuentre entre paréntesis, el número de iones se indica mediante los prefijos griegos.

2: bis

3: tris

4: tetra

5: penta

6: hexa

7: hepta

8: octa

Dioxosulfato (II) de hierro

tris(dioxosulfato (II)) de difierro

SALES ÁCIDAS

-STOCK=SISTEMÁTICA

Prefijo	+	“Hidrógeno”	+	Número de oxígenos	+	“oxo”	+	No metal “ato”	+	Número de valencia del no metal (romano)	+	de “metal”	+	Número de valencia del metal
----------------	----------	--------------------	----------	-----------------------------------	----------	--------------	----------	-------------------------------	----------	---	----------	-----------------------	----------	---

Hidrógeno tetraoxosulfato (VI) de sodio

Hidrógeno tetrafosfato (V) de fierro (II)