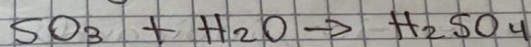


Oxácidos

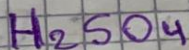
Combinación de los óxidos anhídridos con el agua, son ternarios formados por hidrógeno, no metal y oxígeno. Tienen carácter ácido. Se componen de un anión poliatómico oxigenado y de cationes hidrógeno.



Un átomo de azufre

Dos átomos de hidrógeno

Cuatro átomos de oxígeno



La fórmula general es $\text{H}_x\text{E}_y\text{O}_z$

Nomenclatura Sistemática

Se utilizan los prefijos: mono- di- tri- tetra, etc... para indicar el número de átomos de oxígeno, a continuación se intercala el término -oxo-, luego la raíz del nombre latino del elemento X seguido de la terminación -ato-, después son números romanos y entre parentesis

Prefijo "oxo" + Prefijo "ato" + # Romano + de #

Nomenclatura Stock

Se utiliza la palabra ácido seguida de los prefijos: mono- di- tri- tetra, etc... que indican el número de átomos de oxígeno, terminados en -oxo-, seguidamente se escribe el nombre del elemento central terminado en -ico-, indicando su número de oxidación en números romanos y entre parentesis.

Ácido + De + Estado de Oxidación

Nomenclatura Tradicional

Se utiliza la palabra ácido seguida de la raíz del elemento central el no metal con prefijos y sufijos indicando la valencia del no metal

Ácido + Raíz elemento + Sufijos
y/o prefijos

N. Sistemática

- H_2CO_3 Trioxocarbonato (IV) de hidrogeno
 HNO_3 Trioxonitrogenato (V) de hidrogeno
 H_3PO_4 Tetraoxofosfato (V) de hidrogeno
 H_2SO_4 Tetraoxosulfato (VI) de hidrogeno
 H_2SO_3 Trioxosulfato (IV) de hidrogeno

N. Stock

- H_2CO_3 Ácido trioxocarbonico (IV)
 HNO_3 Ácido trioxonitrico (V)
 H_3PO_4 Ácido tetraoxofosfatico (V)
 H_2SO_4 Ácido tetraoxosulfurico (VI)
 H_2SO_3 Ácido trioxosulfurico (IV)

N. Tradicional

H_2CO_3 Ácido Carbonico

HNO_3 Ácido Nitronico

H_3PO_4 Ácido Perforico

H_2SO_4 Ácido Perforico

H_2SO_3 Ácido Sulfurico