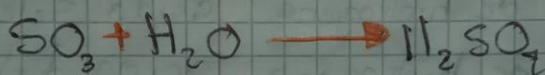


Oxidos

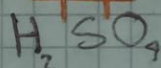
Combinación de los anhídridos con el agua son ternarios formados por hidrogeno, no metal y oxigeno. Tienen caracter ácido



Un átomo de azufre

dos átomos de hidrogeno

Cuatro átomos de oxigeno



Nomenclatura sistemática

Se utilizan los prefijos **mono-**, **di-**, **tri-**, **tetra-**, etc para indicar el número de átomos de oxigeno, se intercala el término **-oxo-**, luego la raíz de nombre latino del elemento **x** seguida de la terminación **-ato**, con números romanos y entre paréntesis, el estado de oxidación del elemento **x** y al final se añade el término **ácido**

Ejemplo:

- HClO : Oxoclorato (I) de hidrogeno
- HClO_4 : tetraoxoclorato (VII) de hidrogeno

Nomenclatura stock

Se utiliza la palabra acido seguida de los prefijos: mono-, di-, tri etc terminados en -oxo-, seguida se escribe el nombre del elemento central terminado en -ico, indicando su numero de oxidacion en numeros romanos

Ejemplo:

- HClO : Acido oxoclorico (I)
- HClO_4 : Acido tetraoxoclorico (VII)

Nomenclatura tradicional

Se utiliza la palabra acido seguida de la raiz del elemento central -el no metal- con prefijos y sufijos indicando la valencia del no metal

Ejemplo

- HClO : Acido hipocloroso
- HClO_4 : Acido perclorico

	Sistemática	Stock	Tradicional
H_2CO_3	trioxocarbonato (IV) de hidrogeno	ácido trioxocarbónico (IV)	ácido carbónico
HNO_3	trioxonitrato (V) de hidrogeno	ácido trioxonitrato (V)	ácido nítrico
H_3PO_4	tetraoxofosfato (V) de hidrogeno	ácido tetraoxofosfórico (V)	ácido fosfórico
H_2SO_4	tetraoxosulfato (VI) de hidrogeno	ácido tetraoxosulfúrico (VI)	ácido sulfúrico
H_2SO_3	trioxosulfato (IV) de hidrogeno	ácido trioxosulfúrico (IV)	ácido sulfuroso