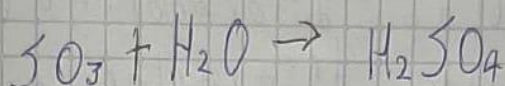


7/04/2021

A

## oxácidos

combinación de los óxido anhídridos con el agua, son ternarios formados por hidrógeno no metal y oxígeno



### Nomenclatura sistemática

se utilizan los prefijos mono, di, tri, tetra para indicar el número de átomos de oxígeno, a continuación, se intercala el término oxo luego la raíz

ESM oxo + átomos valencia romana + de H

HClO oxodorafo (I) de hidrógeno

HClO<sub>2</sub> dióxodorafo (II) de hidrógeno

HClO<sub>3</sub> trióxido

Nomenclatura IUPAC

se utiliza la palabra ácido seguida de los prefijos mono di tri tetra

Ácido + d e t e s t a d o de oxidación

$\text{HClO}$  Ácido oxoclorico (I)

$\text{HClO}_2$  Ácido dioclorico (II)

$\text{HClO}_3$  Ácido trioclorico (V)

$\text{HClO}_4$  Ácido tetraoclorico (VII)

Nomenclatura tradicional

se utiliza la palabra ácido seguida

de la raíz del elemento central

-el no -metal con prefijos y

sufixo

Ácido - Raíz elemento + sufixo o prefijo

$\text{HClO}$  Ácido hipocloroso

$\text{HClO}_2$  Ácido cloroso

$\text{HClO}_3$  Ácido clórico

$\text{HClO}_4$  Ácido perclórico

	sistemático	stock	Tradicional
$H_2CO_3$	trioxocarbonato (IV) de hidrogeno	ácido trioxocarbonico (IV)	ácido carbónico
$HNO_3$	trioxonitrato (V) de hidrogeno	ácido trioxonitrico (V)	ácido nítrico
$H_3PO_4$	tetraoxofosfato (V) de hidrogeno	ácido tetraoxofosforico (V)	ácido fosfórico
$H_2SO_4$	tetraoxosulfato (VI) de hidrogeno	ácido tetraoxosulfurico (VI)	ácido sulfúrico
$H_2SO_3$	trioxosulfato (IV) de hidrogeno	ácido trioxosulfurico IV	ácido sulfuroso