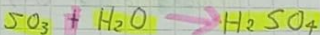


7/4/2021

### Oxácidos

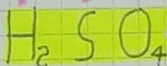
combinación de los óxidos anhídridos con el agua son ternarios formados por hidrógeno, no metal y oxígeno. Tiene carácter ácido. Se componen de un anión poliatómico oxigenado y de cationes hidrógeno. Son sustancias constituidas por oxígeno, hidrógeno y otro elemento no metálico. Son sustancias con bajas temperaturas de fusión y ebullición y en general son solubles en agua.



un átomo de azufre

dos átomos de hidrógeno

cuatro átomos de oxígeno



### 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, con números romanos y entre paréntesis, el estado de oxidación del elemento **X** y para finalizar, se añade el término de hidrógeno.

Prefijo "oxo" + Prefijo "ato" + # Romano valencia + De H

Compuesto Nomenclatura sistemática

$\text{HClO}$	Oxoclorato (I) de hidrogeno
$\text{HClO}_2$	Dioxoclorato (II) de hidrogeno
$\text{HClO}_3$	Trioxoclorato (V) de hidrogeno
$\text{HClO}_4$	Tetroxoclorato (VII) de hidrogeno

sistemática

stock

tradicional

$\text{H}_2\text{CO}_3$	trioxocarbonato (IV)	ácido trioxocarbonico (IV)	ácido carbónico
$\text{HNO}_3$	trioxonitrato (V)	ácido trioxonitríco (V)	ácido nítrico
$\text{H}_3\text{PO}_4$	tetraoxofosfato (V)	ácido tetraoxofosfórico (V)	ácido fosfórico
$\text{H}_2\text{SO}_4$	tetraoxosulfato (VI)	ácido tetraoxosulfúrico (VI)	ácido sulfúrico
$\text{H}_2\text{SO}_3$	trioxosulfato (VI)	ácido trioxosulfúrico (VI)	ácido sulfuroso

Actividad