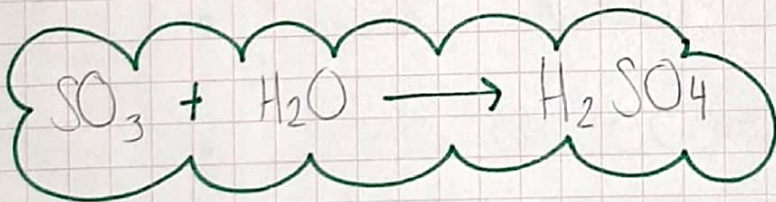


07 / 04 / 2021

# OXÁCIDOS

Combinación de los óxidos anhídridos con el agua, son ternarios formados por hidrógeno, no metal y oxígeno. Tienen carácter ácido. Se componen por "on" 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 de ebullición y en general son solubles en agua.



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

## 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 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 hidrógeno

Ejm:

$\text{HClO}$  = Oxoclorato (I) de hidrógeno

$\text{HClO}_2$  = Dioxoclorato (III) de hidrógeno

$\text{HClO}_3$  = Trioxoclorato (V) de hidrógeno

$\text{HClO}_4$  = Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno

## NOMENCLATURA STOCK

Se utiliza la palabra ácido seguida de los prefijos (mono, di, tri, tetra...) 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 paréntesis.

Ácido + de + Estado de oxidación

Ejm:

$\text{HClO}$  = Ácido oxoclorico (I)

$\text{HClO}_2$  = Ácido dioxoclorico (III)

$\text{HClO}_3$  = Ácido trioxoclorico (V)

$\text{HClO}_4$  = Ácido tetraoxoclorico (VII)

## 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 del elemento + Sufijos y/o Prefijo

Ejm:

$\text{HClO}$  = Ácido hipocloroso

$\text{HClO}_2$  = Ácido cloroso

$\text{HClO}_3$  = Ácido clórico

$\text{HClO}_4$  = Ácido perclórico

	SISTEMÁTICA	STOCK	TRADICIONAL
$\text{H}_2\text{CO}_3$	Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno	Ácido Trioxo-carbónico (IV)	Ácido carbónico
$\text{HNO}_3$	Trioxonitrato (V) de hidrógeno	Ácido Trioxo-nítrico (V)	Ácido Nítrico
$\text{H}_3\text{PO}_4$	Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno	Ácido Tetraoxo-fosfórico (V)	Ácido Fosfórico
$\text{H}_2\text{SO}_4$	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	Ácido Tetraoxo-sulfúrico (VI)	Ácido Sulfúrico
$\text{H}_2\text{SO}_3$	Trioxosulfato (IV) de hidrógeno	Ácido Trioxo-sulfúrico (IV)	Ácido Sulfuroso