

## Nomenclatura Tradicional

Cloruros

$\text{HClO}$  Acido hipocloroso

$\text{HClO}_2$  Acido cloroso

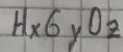
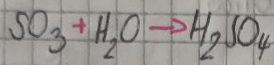
$\text{HClO}_3$  Acido clórico

$\text{HClO}_4$  Acido perclórico

$\text{Cl}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$

## Oxácidos

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



## Nomenclatura (Tradicional) sistemática

HClO	oxoclorato (I) de hidrógeno
HClO <sub>2</sub>	Dioxoclorato (II) de hidrógeno
HClO <sub>3</sub>	trioxoclorato (III) de hidrógeno
HClO <sub>4</sub>	tetraoxoclorato (IV) de hidrógeno

## Nomenclatura Stock

HClO	Ácido oxoclorico (I)
HClO <sub>2</sub>	Ácido Dioxoclorico (II)
HClO <sub>3</sub>	Ácido trioxoclorico (III)
HClO <sub>4</sub>	Ácido tetraoxoclorico (IV)

