



Compuesto	Nomenclatura sistemática
$\text{HClO}$	Oxoclorato (I) de hidrogeno
$\text{HClO}_2$	Dioxoclorato (III) de hidrogeno
$\text{HClO}_3$	Trioxoclorato (V) de hidrogeno
$\text{HClO}_4$	Tetraoxoclorato (VII) de hidrogeno

Compuesto	Nomenclatura stock
$\text{HClO}$	Acido Oxoclorico (I)
$\text{HClO}_2$	Acido dioxoclorico (III)
$\text{HClO}_3$	Acido trioxoclorico (V)
$\text{HClO}_4$	Acido tetraoxoclorico (VII)

Compuesto	Nomenclatura tradicional
$\text{HClO}$	Acido hipocloroso
$\text{HClO}_2$	Acido cloroso
$\text{HClO}_3$	Acido clorico
$\text{HClO}_4$	Acido perclorico

# Ácidos Hidrácidos y Oxácidos

Comprender y formular de manera adecuada los ácidos hidrácidos y oxácidos.

## Nomenclatura tradicional

en estado gaseoso

En solución

Raíz del elemento  
sufijo "uro + de Hidrógeno"

$\text{HCl(g)}$  Cloruro de hidrógeno

$\text{HBr(g)}$  Bromuro de hidrógeno

$\text{HI(g)}$  Yoduro de hidrógeno

Raíz de elemento

sufijo "ico + de hidrógeno"

$\text{HF(aq)}$  Ácido fluorhídrico

$\text{H}_2\text{S(aq)}$  Ácido sulfhídrico

$\text{H}_2\text{SO}_3\text{(aq)}$  Ácido Sulfuroso



Formula	Tradicional	Stock	Sistemática
$H_3PO_4$	tetraoxofosfato (V) de hidrogeno.	Acido tetraoxofosfato (VII)	Acido fosforico
$H_3AsO_4$	tetraoxoarsenato (V) de hidrogeno.	Acido tetraoxoarsenico (VII)	Acido arsenico
$HBrO_3$	trioxobromato (V) de hidrogeno	Acido trioxobromico (VII)	Acido bromico
$HIO_2$	Dioxoyodato (III) de hidrogeno	Acido dioxoyodico (V)	Acido yodoso
$HBrO$	Bromuro de hidrogeno	Acido bromhidrico	
$HIO$	Yoduro de hidrogeno	Acido yodhidrico	
$HClO$	oxocloro (I) de hidrogeno	Acido oxoclorico	Acido hipocloroso