

## ácidos

Combinación de los ácidos anhídridos con el agua son ternarios, formados por hidrógeno, no metálico y oxígeno. Tienen carácter ácido

### • 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 -óxido; luego la raíz del nombre latino del elemento + seguido de la terminación -ato

$\text{HClO}_3$  trioxoclorato (v) de hidrógeno

### • NOMENCLATURA STOCK

Se utiliza la palabra ácido seguida de los prefijos: mono-, di-, tri-, tetra-, etc. que indican el número de átomos de oxígeno, terminados en -o; seguidamente se escribe el nombre del elemento central terminado en -ico

$\text{HClO}_4$  ácido tetraoxoclorico (vii)

### NOMENCLATURA TRADICIONAL

Se utiliza la palabra ácido seguida de la raíz del elemento central - el no metálico con prefijos y sufijos indicando la valencia del no metálico.

$\text{HClO}_2$  ácido cloroso

TRABAJO

SOLUCIÓN

	SISTEMÁTICA	STOCK	TRADICIONAL
$\text{H}_2\text{CO}_3$	Trioxocarbonato (iv) de hidrógeno	ácido trioxocarbrico (iv)	ácido carbónico
$\text{HNO}_3$	Trioxonitrato (v) de hidrógeno	ácido trioxonitríco (v)	ácido nítrico
$\text{H}_3\text{PO}_4$	Tetraoxofosfato (vi) de hidrógeno	ácido tetraoxofosfíco (vi)	ácido fosfórico
$\text{H}_2\text{SO}_4$	Tetraoxosulfato (vi) de hidrógeno	ácido tetraoxosulfíco (vi)	ácido sulfúrico
$\text{H}_2\text{SO}_3$	Dioxosulfato (iv) de hidrógeno	ácido dioxosulfíco (iv)	ácido bisulfuroso