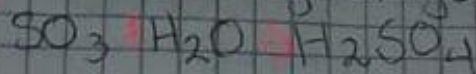


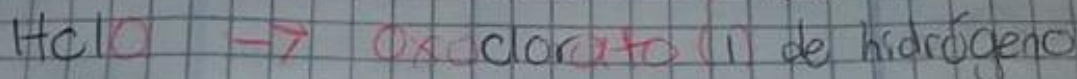
Son la combinación de los óxidos anhídridos con agua. Son ternarios formados por hidrógeno, no metal y oxígeno.



### Nomenclatura Sistemática

Se utilizan los prefijos: mono, di, tri, tetra, etc. para indicar el número de átomos de oxígeno, se intercala el término  $-\text{oxo}-$ .

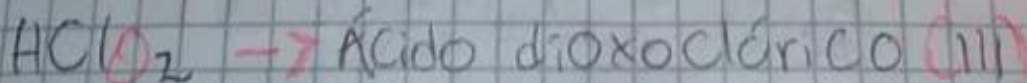
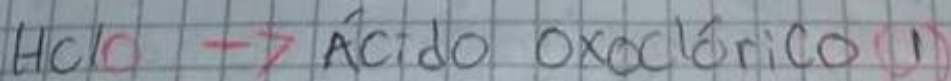
Prefijo "oxo" + prefijo "ato" + #  
romano valencia + De H



### Nomenclatura Stock

Se utiliza la palabra ácido seguida de los prefijos: mono, di, tri, tetra, etc. terminados en  $-\text{oxo}$ . luego se escribe el nombre del elemento central terminado en  $-\text{ico}$ .

Ácido + De + Estado de Oxidación



### 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.

Acido + raíz elemento + sufijos y/o prefijo

$\text{HClO}$  → Ácido hipocloroso

$\text{HClO}_2$  → Ácido cloroso

### Actividad

Compuesto	Sistemática	Stock	Tradicional
-----------	-------------	-------	-------------

$\text{H}_2\text{SO}_3$

### Solución

$\text{H}_2\text{CO}_3$  5: Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno  
Stock: Ácido trioxocarbonico (IV)  
Tradicional: Ácido carbónico

$\text{HNO}_3$  Sistemática: Trioxonitrato (V) de hidrógeno  
Stock: Ácido trioxonitrico (V)  
Tradicional: Ácido pernitrico

$\text{H}_3\text{PO}_4$  5: tetraoxofosfato (VI) de hidrógeno  
Stock: Ácido tetraoxofosforico (V)  
Tradicional: Ácido fosforico

$\text{H}_2\text{SO}_4$  5: tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno



**Stock:** Ácido tetraoxosulfúrico (VI)  
**Tradicional:** Ácido sulfúrico

$H_2SO_3$  **S:** trioxosulfato (IV) de hidrógeno

**Stock:** Ácido trioxosulfúrico (IV)

**tradicional:** Ácido sulfuroso