

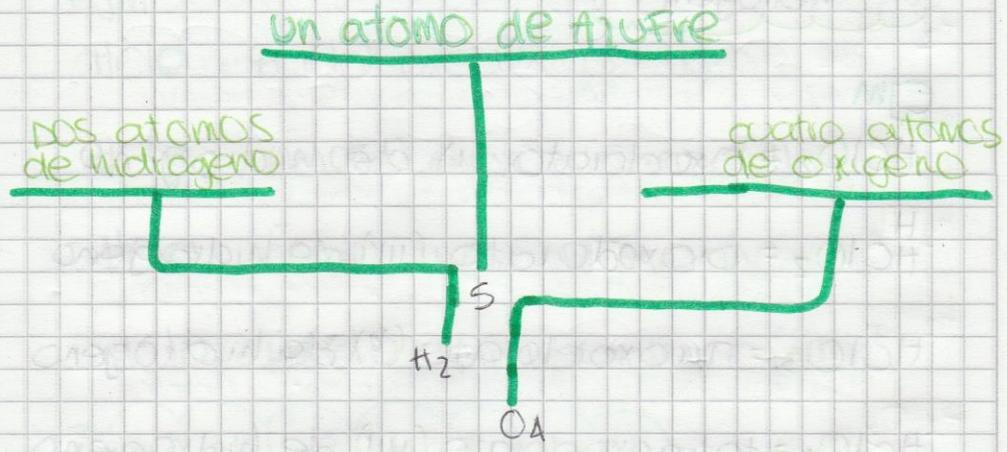
	systematici	stock	Tradicional
$H_2CO_3$	Trioxocarbono (IV) de hidrogeno	Acido trioxo-carbónico (IV)	Acido carbónico
$HNO_3$	Trioxonitrato (V) de hidrogeno	Acido trioxo-nitrico (V)	Acido nitrico
$H_3PO_4$	tetraoxofosfato (V) de hidrogeno	Acido tetra-oxofosforico (V)	Acido fosforico
$H_2SO_4$	tetraoxosulfato (VI) de hidrogeno	Acido tetraoxo-sulfurico (VI)	Acido sulfurico
$H_2SO_3$	trioxosulfato (IV) de hidrogeno	Acido trioxo-sulfurico (IV)	Acido sulfuroso

APUNTES

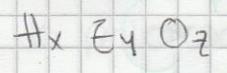
07/04/2021

**OXACIDOS**

combinación de los óxidos anhídridos con el agua, son ternarios formados por hidrogeno, no metal y oxigeno. Tienen caracter ácido. se componen por "un" anión poliatómico oxigenado u de cationes hidrogeno. son sustancias constituidas por oxigeno, hidrogeno 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 =



### 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" u para  
finalizar se añade el término de hidrógeno.

DD MM AA

prefijo "oxo" + prefijo "ato" + # romano  
valencia  
+ de hidrogeno

EJM

$\text{HClO}$  = 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

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 parentesis.

ácido + de + estado de oxidación

EJM

$\text{HClO} = \text{Ácido oxoclorico (I)}$

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

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

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

Nomenclatura tradicional

se utiliza la palabra ácido seguida raíz del elemento central (el no metal) prefijos y sufijos indicando la valencia metal.

ácido + raíz del elemento + sufijos y/o prefijo

EJM

$\text{HClO} = \text{Ácido hipocloroso}$

$\text{HClO}_2 = \text{Ácido cloroso}$

$\text{HClO}_3 = \text{Ácido clórico}$

$\text{HClO}_4 = \text{Ácido perclórico}$