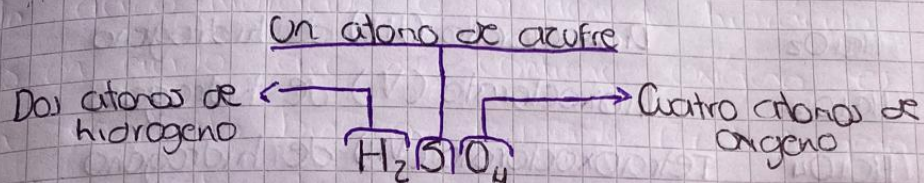
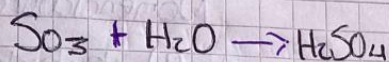


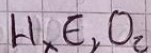
07/04/2021

Oxácidos

Combinación de los óxidos anhídridos con el agua, son ternarios formados por hidrógeno, no metal y oxígeno. Tienen carácter ácido. Se componen de un anión poliatómico oxigenado y de cationes hidrógeno. Son sustancias constituidas por oxígeno, hidrógeno y otro elemento no metálico, son sustancias bajas en temperatura de fusión y de ebullición y en general son solubles en agua.



La fórmula general es:



Nomenclatura Sistemática: Se utilizan en los prefijos mono-, di-, tri-, tetra-, etc..., 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 y para finalizar se añade el término de hidrógeno.

Prefijo "Oxo" + Prefijo "ato" + # Romano Valencia +
de H

Compuesto	Nomenclatura Sistemática
HClO	Oxoclorato (I) de hidrogeno
HClO_2	Dioxoclorato (III) de hidrogeno
HClO_3	Trioxoclorato (V) de hidrogeno
HClO_4	Tetraoxoclorato (VII) de hidrogeno

Nomenclatura stock: Se utiliza la palabra acido seguida de los prefijos: mono-, di-, tri-, tetra-, etc, que indican el numero de átomos de oxígeno, terminadas en -oxo. Seguidamente, se escribe el nombre del elemento central terminado en -ico, indicando su numero de oxidación en numeras romanos y entre parentesis

Ácido + De + Estado de oxidación

Compuesto	Nomenclatura Stock
HClO	Ácido oxoclórico (I)
HClO_2	Ácido dioxoclórico (III)
HClO_3	Ácido trioxoclórico (V)
HClO_4	Ácido tetraoxoclórico (VII)

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

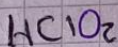
Ácido + Raíz elemento + sufijos y/o prefijo

Compuesto

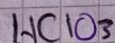
Nomenclatura tradicional



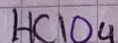
Ácido hipocloroso



Ácido cloroso



Ácido clórico

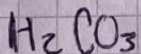


Ácido perclórico

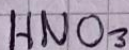
Actividad

Compuesto

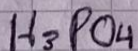
Nomenclatura sistemática



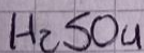
Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno



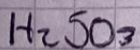
Trioxonitrogenato (V) de hidrógeno



Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno



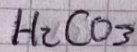
Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno



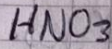
Trioxosulfato (IV) de hidrógeno

Compuesto

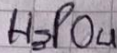
Nomenclatura stock



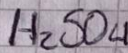
Ácido trioxocarbonico (IV)



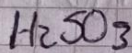
Ácido trioxonitrico (V)



Ácido tetraoxofosfatico (V)



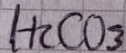
Ácido tetraoxosulfurico (VI)



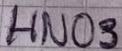
Ácido trioxosulfurico (IV)

Compuesto

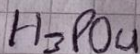
Nomenclatura tradicional



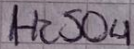
Ácido Carbonico



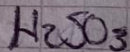
Ácido Nitrico



Ácido Perforico



Ácido Perforico



Ácido Sulfurico