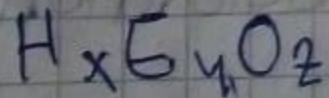
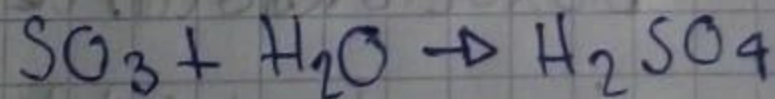


9 de marzo del 2021

Ácidos Hidrácidos y Oxácidos

Oxácidos: Combinación de los oxidar anhidridos con el agua, son ternarios formados por hidrogeno, no metal y oxigeno. Tienen caracter acido. Se componen de un anion poliatómico oxigenado, y de catione hidrogeno



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 -oxo-, luego la raíz del nombre latino del elemento X seguida 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" + # Romanos valencia + DE H

Compuesto	Nomenclatura Sistemática
HClO	Oxoclorato (I) de hidrógeno
HClO ₂	Dioxoclorato (III) de hidrógeno
HClO ₃	Trioxoclorato (V) de hidrógeno
HClO ₄	Tetroxoclorato (VII) 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, terminadas en -oxo-. Seguidamente se escribe el nombre del elemento central terminado en -ico, indicando su número de oxidación en números romanos y entre paréntesis.

Ácido + De + Estado de Oxida

Compuesto

Nomenclatura stock

HClO	Ácido oxoclorico (I)
HClO ₂	Ácido dioxoclorico (III)
HClO ₃	Ácido trioxoclorico (V)
HClO ₄	Ácido tetroxoclorico (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 prefijo
compuesto

Nomenclatura tradicional

HClO Ácido hipocloroso

HClO_2 Ácido cloroso

HClO_3 Ácido clórico

HClO_4 Ácido perclórico