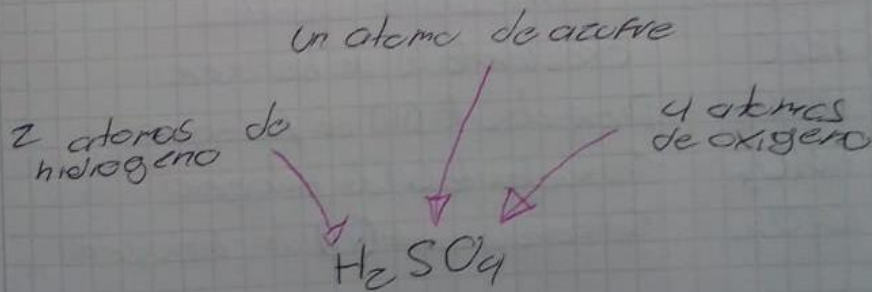
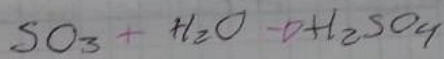


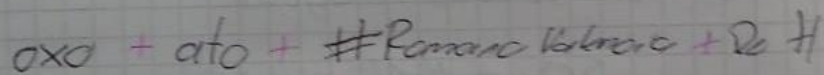
Oxácidos

Combinación de los óxidos anhídricos con el agua, son ternarios formados por hidrógeno, no metálico y oxígeno. Tiene carácter ácido. Se componen de un átomo poliatómico oxigenado y de catiónes de hidrógeno. Son sustancias constituidas por oxígeno, hidrógeno y otro elemento no metálico. Son sustancias con bajas temperaturas de fusión y ebullición y en general son solubles en agua.



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



Compuesto	Nomenclatura sistemática
HClO	oxoclorato (I) de hidrógeno
HClO_2	Dioxoclorato (III) de hidrógeno
HClO_3	Trioxoclorato (V) de hidrógeno
HClO_4	Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno

	Sistemática	Stock	Tradicional
H_2CO_3	Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno	ácido trioxocarbónico (IV)	ácido carbónico
HNO_3	Trioxonitrato (V) de hidrógeno	ácido trioxonitríco (V)	ácido nítrico
H_3PO_4	tetraoxofosfato (V) de hidrógeno	ácido tetraoxofosfórico (V)	ácido fosfórico
H_2SO_4	tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	ácido tetraoxosulfónico (VI)	ácido sulfónico
H_2SO_3	trioxosulfato (IV) de hidrógeno	ácido trioxosulfónico (IV)	ácido sulfuroso