

Actividad N 1: OXÁCIDOS

5mo año B

17/04/2020

Alumno:

Asignatura: Química Analítica General e Instrumental

Reglas de nomenclatura para Ácidos u Oxácidos

Cuando él no Metal posee	TRADICIONAL	IUPAC	STOCK	Ejemplo
<u>Un</u> estado de oxidación	Ácido+ nombre del no metal + sufijo ico Ácido Bórico	Se conserva la misma nomenclatura, es decir, considerando la cantidad de elementos que constituyen el compuesto Ácido dioxoborato	Se nombra al no metal con el sufijo ato, seguido del estado de oxidación del no metal y por último se agrega de hidrógeno Borato(III) de hidrógeno	BO₂H
<u>Dos</u> estados de oxidación.	Ácido + nombre del no metal + sufijo oso cuando él no metal actúa con el menor estado de oxidación Ácido nitroso ico cuando él no metal actúa con el mayor estado de oxidación: Ácido nítrico	Ácido dioxonitrato Ácido trioxonitrato	Nitrato(III) de hidrógeno. Nitrato (V) de hidrogeno	NO₂H NO₃H

<p>Cuatro estados de oxidación</p>	<p>Ácido + nombre del no metal +</p> <p>Prefijo hipo + sufijo oso cuando el no metal actúa con el menor de todos los estados de oxidación Ácido hipocloroso</p> <p>Sufijo oso para el menor estado de oxidación Ácido cloroso</p> <p>Sufijo ico para el mayor estado de oxidación Ácido clórico</p> <p>Prefijo per + sufijo oso para el mayor de todos los estado de oxidación Ácido perclórico</p>	<p>Ácido monoxoclorato</p> <p>Ácido dioxoclorato</p> <p>Ácido trioxoclorato</p> <p>Ácido tetraoxoclorato</p>	<p>Clorato (I) de hidrógeno</p> <p>Clorato (III) de hidrógeno</p> <p>Clorato (V) de hidrógeno</p> <p>Clorato (VII) de hidrógeno</p>	<p>ClOH</p> <p>ClO₂H</p> <p>ClO₃H</p> <p>ClO₄H</p>
------------------------------------	---	--	---	---