

Marco Teórico II NOMENCLATURA DE SALES

Actividad N 4: OXISALES Y SALES HALOIDEAS

5mo año B 10/05/2020

Alumno:

Asignatura: Química Analítica General e Instrumental

Fecha de entrega: 22/05/2020 hasta 10:35 h

NEUTRALIZACIÓN

Se llama así al proceso por el cual reaccionan entre sí un ácido con una base para dar sal mas agua.



Ac clorhídrico

Cloruro de sodio



Las sales de los **hidrácidos** se designan cambiando la terminación hídrico del ácido por URO y añadiendo luego el nombre del metal.



Ac nitroso

nitrito de potasio



Las sales que provienen de oxácidos terminados en OSO cambian este sufijo por ITO y las provenientes de oxácidos terminados en ICO cambian este sufijo por ATO

NOMENCLATURA

SALES

<i>Tipo</i>	<i>Nomenclatura</i>	<i>Ejemplo</i>
Oxigenada Neutra u Oxisal Neutra	<i>Nombre del Anión + nombre del Cation</i>	<i>Sulfito de Sodio</i> <i>SO₃Na₂</i> <i>Sulfato de Sodio</i> <i>SO₄Na₂</i>
Oxigenada Acida u Oxisal Ácida	<i>Nombre del Anión + Ácido+ nombre del Cation</i>	<i>Sulfato ácido de Sodio</i> <i>SO₄HNa</i>
Haloideas	<i>Nombre del Anión + nombre del Cation</i>	<i>Fluoruro de Calcio</i> <i>Fl₂Ca</i> <i>Cloruro de Sodio</i> <i>ClNa</i>