

Marco Teórico I NOMENCLATURA DE IONES

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

RADICAL Halogénico

Es el que resulta de quitar a la fórmula de un ácido los hidrógenos que éste puede reemplazar por átomos de metal



el RADICAL Halogénico tiene tantas valencias libres como átomos de hidrógeno reemplazables tiene el ácido

<i>Acido</i>	<i>Radical halogénico</i>
HCl	Cl—
clorhídrico	cloruro
HBr	Br—
bromhídrico	bromuro
HF	F—
fluorhídrico	fluoruro
H ₂ S	S <
sulfhídrico	sulfuro
HClO	ClO—
hipocloroso	hipoclorito
HClO ₂	ClO ₂ —
cloroso	clorito
HClO ₃	ClO ₃ —
clórico	clorato
HClO ₄	ClO ₄ —
perclórico	perclorato
HNO ₂	NO ₂ —
nitroso	nitrito
HNO ₃	NO ₃ —
nítrico	nitrato

H ₂ S O ₃	SO ₃ <
sulfuroso	sulfito
H ₂ S O ₄	SO ₄ <
sulfúrico	sulfato
H ₂ C O ₃	CO ₃ <
carbónico	carbonato

NOMENCLATURA

IONES

<i>Tipo</i>	<i>Nomenclatura</i>	<i>Ejemplo</i>
<p>Aniones iones con carga negativa</p>	<p>Anión + raíz del ácido + sufijo:</p> <p>ITO: cuando el nombre del ácido termina en OSO</p> <p>ATO: cuando el nombre del ácido termina en ICO</p> <p>URO: cuando el nombre del ácido termina en HÍDRICO</p>	<p>Ácido Nitroso NO_2H</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>Anion Nitrito NO_2^-</p> <p>Ácido Sulfurico SO_4H_2</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>Anion Sulfato SO_4^-</p> <p>Acido Clorhídrico ClH</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>Anion Cloruro Cl^-</p>
<p>Cationes iones con carga positiva</p>	<p>Catión + nombre del metal</p>	<p>Catión Calcio Ca^{+2}</p> <p>Catión Sodio Na^+</p>