

NOMENCLATURA DE SALES

FORMACIÓN GENERAL

SALES BINARIAS	SALES TERCIARIOS
Combinación entre un metal con (EO ⁺) y un no metal consu menor (EO ⁻).	Combinación entre un metal con (EO ⁺), un no metal con (EO ⁺) y el oxígeno con (EO ²⁻).
Forma General: $M^+ + Nm^- \text{ Produce } MNm \text{ (Sal Binaria).}$	Forma General: $M^+ + Nm^+O^{2-} \text{ Produce } MNmO \text{ (Sal terciaria).}$
Ejemplo 1: <p style="text-align: center;">NaCl</p>	Ejemplo 1: <p style="text-align: center;">NaClO</p>
Para Obtener la formula química invierto los (EO) asignándolos como subíndices a cada elemento pero sin carga: $\frac{Na^{(1+)}}{1} \frac{Cl^{(1-)}}{1}$	Para Obtener la formula química asigno los (EO) como subíndices a cada elemento pero sin carga: $\frac{Na^{(1+)}}{1} \frac{Cl^{(1-)}}{1} \frac{O^{2-}}{1}$
Indico la ley del EO de neutralidad de la carga molecular: $\frac{Na^{(1+)}}{1} \frac{Cl^{(1-)}}{1}$ $(1+) + (1-) = 0$	Indico la ley del EO de neutralidad de la carga molecular: $\frac{Na^{(1+)}}{1} \frac{Cl^{(1+)}}{1} \frac{O^{2-}}{1}$ $(1+) (1+) (2-) = 0$
Escribo la formula química sin emplear estados de oxidacion ni igualar a cero y omitiendo el 1 para el cualquier atomo presente, si es otro numero entero es sencillo mayor de 1, lo escribo: <p style="text-align: center;">NaCl</p>	Escribo la formula química sin emplear estados de oxidacion ni igualar a cero y omitiendo el 1 para el cualquier atomo presente, si es otro numero entero es sencillo mayor de 1, lo escribo: <p style="text-align: center;">NaClO</p>

REGLAS DE NOMENCLATURA EN LOS TRES SISTEMAS

TIPOS DE NOMENCLATURA	
Sales binarias	Sales terciarias
<p><u>NOMENCLATURA TRADICIONAL:</u> Nombre no metal-uro seguido del nombre del metal dependiendo sus (EO) por ejemplo, si son (4 EO) se usan los prefijos y sufijos dependiendo del elemento metálico terminado en hiposo, -oso, -ico y per-ico para indicar el EO del metal. (CLORURO DE SODIO).</p>	<p><u>NOMENCLATURA TRADICIONAL:</u> dependiendo elemento no metálico se emplean los prefijos y sufijos indicados para</p> <p>1 (EO): ✓ _ico del ácido por ato en la sal.</p> <p>2 (EO): ✓ _oso del ácido por ito en la sal. ✓ _ico del ácido por ato en la sal.</p> <p>3 (EO): ✓ _Hipo_oso del ácido por _Hipo_ito en la sal. ✓ _oso del ácido por ito en la sal. ✓ _ico del ácido por ato en la sal.</p> <p>4 (EO): ✓ Hipo_oso del ácido por Hipo_ito en la sal ✓ _oso del ácido por _ito en la sal ✓ _ico del ácido por _ato en la sal ✓ Per_ico del ácido por Per_ato en la sal</p> <p>Y terminando con el nombre del metal dependiendo el numero de (EO) que maneje. (HIPOCLORITO DE SODIO).</p>
<p><u>NOMENCLATURA SISTEMÁTICA:</u> prefijo de cantidad con nombre no metal-uro y prefijo de cantidad con nombre del metal (MONOCLORURO DE SODIO).</p> <p><u>NOMENCLATURA TRADICIONAL:</u> Nombre no metal-uro seguido del nombre del metal dependiendo sus (EO) por ejemplo, si son (4 EO) se usan los prefijos y sufijos dependiendo del elemento metálico terminado en hiposo, -oso, -ico y per-ico para indicar el EO del metal. (CLORURO DE SODIO).</p>	<p><u>NOMENCLATURA SISTEMÁTICA:</u> Se usan prefijos numerales que indican la cantidad de átomos que hay en la molécula. (MONOXOHIPOCLORITO (I) DE SODIO).</p>
<p><u>NOMENCLATURA SISTEMÁTICA:</u> prefijo de cantidad con nombre no metal-uro y prefijo de cantidad con nombre del metal (MONOCLORURO DE SODIO).</p>	<p><u>NOMENCLATURA STOCK:</u> Los (EO) del elemento se indica con números romanos. Si esta es única no se indica. (HIPOCLORITO DE SODIO).</p>

1. EJEMPLOS DE CADA REGLA

ELEMENTOS CON 1 ESTADO DE OXIDACIÓN (EO)

Ejemplo 1: F (1-, 3-, 5-, 7-)
Trabajando el F con EO (1-) y el M⁺



Nomenclatura Tradicional: Fluoruro de sodio.

Nomenclatura sistemática:
monoFluoruro de sodio.

Nomenclatura Stock:
Fluoruro de sodio (I).

Ejemplo 1: Ca con EO (2⁺), B con EO (3⁺) y O con EO (2⁻)



Nomenclatura Tradicional: Borito de Calcio.

Nomenclatura sistemática: dioxo borito(III) de calcio (II).

Nomenclatura Stock:
Borito de calcio (II).

ELEMENTOS CON 2 ESTADO DE OXIDACIÓN (EO)

Ejemplo 2: C (2⁻/+ y 4⁻/+) y Fe con EO (2⁺)

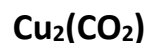


Nomenclatura Tradicional: Carburo ferroso.

Nomenclatura sistemática:
monocarburo de monohierro.

Nomenclatura Stock:
Carburo de hierro (II).

Ejemplo 2: C con EO (2⁺), Cu con EO (1⁺) y O con EO (2⁻)



Nomenclatura Tradicional: Carbonito cuproso.

Nomenclatura sistemática:
dioxocarbonito (II) cuproso.

Nomenclatura Stock:
Carbonito de cobre (II).

Ejemplo 2: Fe con EO (3⁺) y C EO (2⁻)

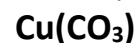


Nomenclatura Tradicional: Carburo ferrico.

Nomenclatura sistemática: Tricarburo de dihierro.

Nomenclatura Stock:
Carburo de hierro (III).

Ejemplo 2: C con EO (4⁺), Cu con EO (2⁺) y O con EO (2⁻)



Nomenclatura Tradicional: Carbonato cuprico.

Nomenclatura sistemática:
trioxocarbonato (II) cuproso.

Nomenclatura Stock:
Carbonato de cobre (III).

ELEMENTOS CON 3 ESTADO DE OXIDACIÓN (EO)

Ejemplo 3: Ti con EO (2^+) y S EO (2^-)



Nomenclatura Tradicional: Sulfuro Hipo titanioso.

Nomenclatura sistemática: Monosulfuro de Monotitanio.

Nomenclatura Stock: Sulfuro de titanio (II).

Ejemplo 3: S con EO (2^+), Ti con EO (2^+) y O con EO (2^-)



Nomenclatura Tradicional: Hiposulfito Hipotitanioso.

Nomenclatura sistemática: Dioxohiposulfito (II) Hipotitanioso.

Nomenclatura Stock: HipoSulfito de Titanio (III).

Ejemplo 3: Ti con EO (3^+) y S EO (2^-)



Nomenclatura Tradicional: Sulfuro titanioso.

Nomenclatura sistemática: Trisulfuro de Ditanio.

Nomenclatura Stock: Sulfuro de titanio (III).

Ejemplo 3: S con EO (4^+), Ti con EO (3^+) y O con EO (2^-)



Nomenclatura Tradicional: sulfito Titanoso.

Nomenclatura sistemática: Trioxosulfito (IV) Titanioso.

Nomenclatura Stock: Sulfito de Titanio (III).

Ejemplo 3: Ti con EO (4^+) y S EO (2^-)



Nomenclatura Tradicional: Sulfuro titanico.

Nomenclatura sistemática: Disulfuro de Monotitanio.

Nomenclatura Stock: Sulfuro de titanio (IV).

Ejemplo 3: S con EO (6^+), Ti con EO (4^+) y O con EO (2^-)



Nomenclatura Tradicional: sulfato Titanico.

Nomenclatura sistemática: Trioxosulfito (VI) Titanioso.

Nomenclatura Stock: Sulfato de Titanio (IV).