

Elementos	Número de Oxidación	Oxácidos		Aniones	
		Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Cl, Br, I	+1	HClO	Ácido Hipocloroso	$\text{ClO}^-$	Hipoclorito
	+3	HClO <sub>2</sub>	Ácido Cloroso	$\text{ClO}_2^-$	Clorito
	+5	HClO <sub>3</sub>	Ácido Clórico	$\text{ClO}_3^-$	Clorato
	+7	HClO <sub>4</sub>	Ácido Perclórico	$\text{ClO}_4^-$	Perclorato
S, Se, Te	+2	H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>	Ácido Hiposulfuroso	$\text{SO}_2^{2-}$	Hiposulfito
	+4	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Ácido Sulfuroso	$\text{SO}_3^{2-}$	Sulfito
	+6	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ácido Sulfúrico	$\text{SO}_4^{2-}$	Sulfato
N	+1	H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Ácido Hiponitroso	$\text{N}_2\text{O}_2^{2-}$	Hiponitrito
	+3	HNO <sub>2</sub>	Ácido Nitroso	$\text{NO}_2^-$	Nitrito
	+5	HNO <sub>3</sub>	Ácido Nítrico	$\text{NO}_3^-$	Nitrato
P, As, Sb	+3	HPO <sub>2</sub>	Ácido Metafosforoso	$\text{PO}_2^-$	Metafosfito
		H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Ácido Pirofosforoso	$\text{P}_2\text{O}_5^{4-}$	Pirofosfito
		H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	Ácido Ortofosforoso	$\text{PO}_3^{3-}$	Ortofosfito
	+5	HPO <sub>3</sub>	Ácido Metafosfórico	$\text{PO}_3^-$	Metafosfato
		H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido Pirofosfórico	$\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$	Pirofosfato
		H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ácido Ortofosfórico	$\text{PO}_4^{3-}$	Ortofosfato
C	+4	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ácido Carbónico	$\text{CO}_3^{2-}$	Carbonato
Si	+4	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	Ácido Metasilícico	$\text{SiO}_3^{2-}$	Metasilicato
		H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	Ácido Ortosilícico	$\text{SiO}_4^{4-}$	Ortosilicato
B	+3	HBO <sub>2</sub>	Ácido Metabórico	$\text{BO}_2^-$	Metaborato
		H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	Ácido Ortobórico	$\text{BO}_3^{3-}$	Ortoborato
Mn	+4	H <sub>2</sub> MnO <sub>3</sub>	Ácido Manganoso	$\text{MnO}_3^{2-}$	Manganito
	+6	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	Ácido Mangánico	$\text{MnO}_4^{2-}$	Manganato
	+7	HMnO <sub>4</sub>	Ácido Permangánico	$\text{MnO}_4^-$	Permanganato
Cr	+6	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Ácido Crómico	$\text{CrO}_4^{2-}$	Cromato
		H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido Dicrómico	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Dicromato

## COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO

### Hidruros metálicos

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. de Stock</u>
SnH <sub>2</sub>	dihidruro de estaño	hidruro de estaño (II)
SnH <sub>4</sub>	tetrahidruro de estaño	hidruro de estaño (IV)

### Hidruros no metálicos

\* Combinaciones con el hidrógeno de F, Cl, Br, I, S, Se, Te

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. Tradicional</u>
HCl	cloruro de hidrógeno	ácido clorhídrico
H <sub>2</sub> S	sulfuro de hidrógeno	ácido sulfhídrico

\*\* Combinaciones con el hidrógeno de N, P, As, Sb, C, Si

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>Tradicional</u>
NH <sub>3</sub>	trihidruro de nitrógeno	amoníaco
PH <sub>3</sub>	trihidruro de fósforo	fosfina
AsH <sub>3</sub>	trihidruro de arsénico	arsina
SbH <sub>3</sub>	trihidruro de antimonio	estibina
CH <sub>4</sub>	metano	metano
SiH <sub>4</sub>	tetrahidruro de silicio	silano
BH <sub>3</sub>	trihidruro de boro	borano

## COMBINACIONES BINARIAS DEL OXÍGENO

### Óxidos metálicos

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. de Stock</u>
FeO	monóxido de hierro	óxido de hierro (II)
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trioxido de dihierro	óxido de hierro (III)
Hg <sub>2</sub> O	monóxido de dimercurio	óxido de mercurio (I)
HgO	monóxido de mercurio	óxido de mercurio (II)

### Óxidos no metálicos

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. de Stock</u>	<u>N. Tradicional</u>
I <sub>2</sub> O	monóxido de diyodo	óxido de yodo (I)	anhídrido hipoyodoso
I <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trioxido de diyodo	óxido de yodo (III)	anhídrido yodoso
I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	pentaóxido de diyodo	óxido de yodo (V)	anhídrido yódico
I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	heptaóxido de diyodo	óxido de yodo (VII)	anhídrido periyódico

Un caso excepcional:

N <sub>2</sub> O	monóxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno (I)	anhídrido hiponitroso; <b>óxido nitroso</b>
NO	monóxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno (II)	óxido nítrico
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trioxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno (III)	anhídrido nitroso
NO <sub>2</sub>	dióxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno (IV)	dióxido de nitrógeno
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	pentaóxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno (V)	anhídrido nítrico

### Peróxidos

El oxígeno actúa como la especie O<sub>2</sub><sup>2-</sup>: Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> peróxido de sodio; CaO<sub>2</sub> peróxido de calcio

## COMBINACIONES BINARIAS ENTRE LOS OTROS NO METALES

En compuestos de dos no metales se pone primero el que esté antes en la lista: B, Si, C, Sb, As, P, N, Te, Se, S, I, Br, Cl, F

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. de Stock</u>
ClF <sub>3</sub>	trifluoruro de cloro	fluoruro de cloro (III)
IF <sub>7</sub>	heptafluoruro de yodo	fluoruro de yodo (VII)
PCl <sub>5</sub>	pentacloruro de fósforo	cloruro de fósforo (V)
CS <sub>2</sub>	disulfuro de carbono	sulfuro de carbono (IV)
As <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	pentasulfuro de diarsénico	sulfuro de arsénico (V)

## COMBINACIONES BINARIAS ENTRE NO METAL Y METAL (SALES BINARIAS)

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. de Stock</u>
FeCl <sub>2</sub>	dícloruro de hierro	cloruro de hierro (II)
FeCl <sub>3</sub>	triclóruo de hierro	cloruro de hierro (III)
Cu <sub>2</sub> S	sulfuro de dicobre	sulfuro de cobre (I)
CuS	sulfuro de cobre	sulfuro de cobre (II)

## HIDRÓXIDOS

<u>Fórmula</u>	<u>N. Sistemática</u>	<u>N. de Stock</u>
Pb(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de plomo	hidróxido de plomo (II)
Pb(OH) <sub>4</sub>	tetrahidróxido de plomo	hidróxido de plomo (IV)

Elementos	Número de Oxidación	Oxácidos		Aniones	
		Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Cl, Br, I	+1	HClO	Ácido Hipocloroso	$\text{ClO}^-$	Hipoclorito
	+3	HClO <sub>2</sub>	Ácido Cloroso	$\text{ClO}_2^-$	Clorito
	+5	HClO <sub>3</sub>	Ácido Clórico	$\text{ClO}_3^-$	Clorato
	+7	HClO <sub>4</sub>	Ácido Perclórico	$\text{ClO}_4^-$	Perclorato
S, Se, Te	+2	H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>	Ácido Hiposulfuroso	$\text{SO}_2^{2-}$	Hiposulfito
	+4	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Ácido Sulfuroso	$\text{SO}_3^{2-}$	Sulfito
	+6	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ácido Sulfúrico	$\text{SO}_4^{2-}$	Sulfato
N	+1	H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Ácido Hiponitroso	$\text{N}_2\text{O}_2^{2-}$	Hiponitrito
	+3	HNO <sub>2</sub>	Ácido Nitroso	$\text{NO}_2^-$	Nitrito
	+5	HNO <sub>3</sub>	Ácido Nítrico	$\text{NO}_3^-$	Nitrato
P, As, Sb	+3	HPO <sub>2</sub>	Ácido Metafosforoso	$\text{PO}_2^-$	Metafosfito
		H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Ácido Pirofosforoso	$\text{P}_2\text{O}_5^{4-}$	Pirofosfito
		H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	Ácido Ortofosforoso	$\text{PO}_3^{3-}$	Ortofosfito
	+5	HPO <sub>3</sub>	Ácido Metafosfórico	$\text{PO}_3^-$	Metafosfato
		H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido Pirofosfórico	$\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$	Pirofosfato
		H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ácido Ortofosfórico	$\text{PO}_4^{3-}$	Ortofosfato
C	+4	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ácido Carbónico	$\text{CO}_3^{2-}$	Carbonato
Si	+4	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	Ácido Metasilícico	$\text{SiO}_3^{2-}$	Metasilicato
		H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	Ácido Ortosilícico	$\text{SiO}_4^{4-}$	Ortosilicato
B	+3	HBO <sub>2</sub>	Ácido Metabórico	$\text{BO}_2^-$	Metaborato
		H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	Ácido Ortobórico	$\text{BO}_3^{3-}$	Ortoborato
Mn	+4	H <sub>2</sub> MnO <sub>3</sub>	Ácido Manganoso	$\text{MnO}_3^{2-}$	Manganito
	+6	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	Ácido Mangánico	$\text{MnO}_4^{2-}$	Manganato
	+7	HMnO <sub>4</sub>	Ácido Permangánico	$\text{MnO}_4^-$	Permanganato
Cr	+6	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Ácido Crómico	$\text{CrO}_4^{2-}$	Cromato
		H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido Dicrómico	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Dicromato