

TABLA DE CATIONES DE LOS METALES Y NO METALES MÁS COMUNES

NOMBRE	SIMBOLO		N. TRADICIONAL		NOMBRE DE STOCK	
Litio	Li <sup>1+</sup>		Litio		Litio	
Sodio	Na <sup>1+</sup>		Sodio		Sodio	
Potasio	K <sup>1+</sup>		Potasio		Potasio	
Rubidio	Rb <sup>1+</sup>		Rubidio		Rubidio	
Cesio	Cs <sup>1+</sup>		Cesio		Cesio	
Plata	Ag <sup>1+</sup>		Plata		Plata	
Berilio	Be <sup>2+</sup>		Berilio		Berilio	
Magnesio	Mg <sup>2+</sup>		Magnesio		Magnesio	
Calcio	Ca <sup>2+</sup>		Calcio		Calcio	
Estroncio	Sr <sup>2+</sup>		Estroncio		Estroncio	
Bario	Ba <sup>2+</sup>		Bario		Bario	
Zinc	Zn <sup>2+</sup>		Zinc		Zinc	
Cadmio	Cd <sup>2+</sup>		Cadmio		Cadmio	
Boro	B <sup>3+</sup>		Boro		Boro	
Aluminio	Al <sup>3+</sup>		Aluminio		Aluminio	
Amonio	NH <sub>4</sub> <sup>1+</sup>		Amonio		Amonio	
Cobre	Cu <sup>1+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Cuproso	Cuprico	Cobre I	Cobre II
Mercurio	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Mercurioso	Mercúrico	Mercurio I	Mercurio II
Oro	Au <sup>1+</sup>	Au <sup>3+</sup>	Auroso	Aurico	Oro I	Oro III
Hierro	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Ferroso	Ferrico	Hierro II	Hierro III
Cobalto	Co <sup>2+</sup>	Co <sup>3+</sup>	Cobaltoso	Cobáltico	Cobalto II	Cobalto III
Níquel	Ni <sup>2+</sup>	Ni <sup>3+</sup>	Niqueloso	Niquelico	Níquel II	Níquel III
Manganeso	Mn <sup>2+</sup>	Mn <sup>4+</sup>	Manganoso	Mangánico	Manganeso II	Manganeso IV
Paladio	Pd <sup>2+</sup>	Pd <sup>4+</sup>	Paladioso	Paladico	Paladio II	Paladio IV
Platino	Pt <sup>2+</sup>	Pt <sup>4+</sup>	Platinoso	Platinico	Platino II	Platino IV
Estaño	Sn <sup>2+</sup>	Sn <sup>4+</sup>	Estanoso	Estánico	Estaño II	Estaño IV
Plomo	Pb <sup>2+</sup>	Pb <sup>4+</sup>	Plumboso	Plúmbico	Plomo II	Plomo IV
Antimonio	Sb <sup>3+</sup>	Sb <sup>5+</sup>	Antimonioso	Antimónico	Antimonio III	Antimonio V
Bismuto	Bi <sup>3+</sup>	Bi <sup>5+</sup>	Bismutoso	Bismutico	Bismuto III	Bismuto V
Carbono	C <sup>2+</sup>	C <sup>4+</sup>	Carbonoso	Carbónico	Carbono II	Carbono IV
Nitrógeno	N <sup>3+</sup>	N <sup>5+</sup>	Nitroso	Nítrico	Nitrógeno III	Nitrógeno V
Fósforo	P <sup>3+</sup>	P <sup>5+</sup>	Fosforoso	Fosforico	Fósforo III	Fósforo V
Arsénico	As <sup>3+</sup>	As <sup>5+</sup>	Arsenoso	Arsénico	Arsénico III	Arsénico V
Azufre	S <sup>4+</sup>	S <sup>6+</sup>	Sulfuroso	Sulfúrico	Azufre IV	Azufre VI
Selenio	Se <sup>4+</sup>	Se <sup>6+</sup>	Selenoso	Selénico	Selenio IV	Selenio VI
Cloro	Cl <sup>1+</sup>	Cl <sup>7+</sup>	Hipocloroso	Perclórico	Cloro I	Cloro VII
Cloro	Cl <sup>3+</sup>	Cl <sup>5+</sup>	Cloroso	Clorico	Cloro III	Cloro V
Bromo	Br <sup>1+</sup>	Br <sup>5+</sup>	Hipobromoso	Brómico	Bromo I	Bromo V
Yodo	I <sup>1+</sup>	I <sup>7+</sup>	Hipoyodoso	Peryodico	Yodo I	Yodo VII
Yodo	...	I <sup>5+</sup>	...	Yódico	...	Yodo V

Prof. Sergio Casas-Cordero E.

ÁCIDOS BINARIOS: Ácido Nombre del no metal...hídrico
--

ÁCIDOS TERNARIOS: Nombre del Anión reemplazando el sufijo ITO por OSO o el sufijo ATO por ICO
---

R = 0,082056 atmL/molK = 8,31434 J/molK	1 atm = 760 mm de Hg = 101,32 KPa
T(K) = t(°C) + 273,15	1 Kcal = 4,184 KJ = 3,965 BTU
T(°C) = [T(°F) - 32]/1,8	1 yarda = 91,44 cm = 36 pulg. = 3 pie

TABLA DE ANIONES MÁS COMUNES

FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE
H <sup>1-</sup>	Hidruro	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Carbonato
F <sup>1-</sup>	Fluoruro	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Sulfito
Cl <sup>1-</sup>	Cloruro	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Sulfato
Br <sup>1-</sup>	Bromuro	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cromato
I <sup>1-</sup>	Yoduro	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	Dicromato
I <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Triyoduro	MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Manganato
O <sup>2-</sup>	Oxido	MnO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	Permanganato
O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Peróxido	CH <sub>3</sub> COO <sup>1-</sup>	Acetato
S <sup>2-</sup>	Sulfuro	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Oxalato
Se <sup>2-</sup>	Selenuro	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Tiosulfato
Te <sup>2-</sup>	Teleruro	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Fosfito
N <sup>3-</sup>	Nitruro	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Fosfato
P <sup>3-</sup>	Fosfuro	HCO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Bicarbonato
As <sup>3-</sup>	Arsenuro	HSO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	Bisulfato
C <sup>4-</sup>	Carburo	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	Fosfato diácido
OH <sup>1-</sup>	Hidróxido	BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Borato
ClO <sup>1-</sup>	Hipoclorito	NO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Nitrito
ClO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Clorito	NO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Nitrato
ClO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Clorato	CN <sup>1-</sup>	Cianuro
ClO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	Perclorato	SCN <sup>1-</sup>	Tiocianato
HS <sup>1-</sup>	Bisulfuro	IO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Yodato

Prof. Sergio Casas-Cordero E.

## ACIDOS INORGÁNICOS MÁS COMUNES:

FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE
HF	Ácido fluorhídrico	HNO <sub>2</sub>	Ácido Nitroso
HCl	Ácido Clorhídrico	HNO <sub>3</sub>	Ácido Nítrico
HBr	Ácido Bromhídrico	HCN	Ácido Cianhídrico
HI	Ácido Yodhídrico	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Ácido Sulfuroso
H <sub>2</sub> S	Ácido Sulfhídrico	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ácido Sulfúrico
H <sub>2</sub> Se	Ácido Selenhídrico	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ácido Carbónico
H <sub>2</sub> Te	Ácido Telurhídrico	H <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	Ácido Oxálico
HClO	Ácido Hipocloroso	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Ácido Tiosulfúrico
HClO <sub>2</sub>	Ácido Cloroso	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	Ácido Fosforoso
HClO <sub>3</sub>	Ácido Clórico	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ácido Fosfórico
HClO <sub>4</sub>	Ácido Perclórico	CH <sub>3</sub> COOH	Ácido Acético
HCOOH	Ácido Fórmico	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH	Ácido Benzoico

Prof. Sergio Casas-Cordero E.

## FUNCIONES ORGÁNICAS

Nº	Nombre	Fórmula	prefijo	Sufijo
1	Ácido carboxílico	R-COOH	---	Oico
2	Carboxilato de alquilo (Ester)	R-COO-R	---	Ato de ilo
3	Aldehído	R-CHO	formil	Al
4	Cetona	R-CO-R	Ceto / oxo	Ona
5	Alcohol	R-OH	hidroxi	Ol
6	Amina	R-NH <sub>x</sub>	amino	Amina
7	Carboalcoxi (éter)	R-O-R	oxi	Eter
8	Alqueno	R-C=C-R	---	Eno
9	Alquino	R-C≡C-R	---	Ino
10	Halogenuro	R-X	Nombre del halógeno	Uro

Prof. Sergio Casas-Cordero E.