

TABLA DE IONES.

<https://image.slidesharecdn.com/compuestosinorganicos-121106153110-phpapp02/95/compuestos-inorganicos-3-638.jpg?cb=1415567784>

LISTA DE CATIONES Y ANIONES MAS COMUNES

CATIONES MONOATOMICOS:

H ⁺¹	ION HIDROGENO
Li ⁺¹	ION LITIO
Na ⁺¹	ION SODIO
K ⁺¹	ION POTASIO
Ag ⁺¹	ION PLATA
Be ⁺²	ION BERILIO
Mg ⁺²	ION MAGNESIO
Ca ⁺²	ION CALCIO
Zn ⁺²	ION ZINC
Al ⁺³	ION ALUMINIO
Hg ⁺¹	ION MERCURIO I, ION MERCUROSO
Hg ⁺²	ION MERCURIO II, ION MERCURICO
Pb ⁺²	ION PLOMO I, ION PLUMBOSO
Pb ⁺⁴	ION PLOMO IV, ION PLUMBICO
Cr ⁺²	ION CROMO II, ION CROMOSO
Cr ⁺³	ION CROMO III, ION CROMICO

CATIONES POLIATOMICOS:

NH ₄ ⁺¹	ION AMONIO
H ₃ O ⁺¹	ION HIDRONIO
NO ⁺¹	ION NITROSILO

ANIONES MONOATOMICOS:

H ⁻¹	ION HIDRURO
F ⁻¹	ION FLUORURO
Cl ⁻¹	ION CLORURO
Br ⁻¹	ION BROMURO
I ⁻¹	ION IODURO
O ⁻²	ION OXIDO
S ⁻²	ION SULFURO
N ⁻³	ION NITRURO
P ⁻³	ION FOSFURO

Cu ⁺¹	ION COBRE I, ION CUPROSO
Cu ⁺²	ION COBRE II, ION CUPRICO
Fe ⁺²	ION FIERRO II, ION FERROSO
Fe ⁺³	ION FIERRO III, ION FERRICO
Mn ⁺²	ION MANGANESO II, ION MANGANOSO
Mn ⁺³	ION MANGANESO III, ION MANGANICO
Sn ⁺²	ION ESTAÑO II, ION ESTANNOSO
Sn ⁺⁴	ION ESTAÑO IV, ION ESTANNICO
Co ⁺²	ION COBALTO II, ION COBALTOSO
Co ⁺³	ION COBALTO III, ION COBALTICO
Ni ⁺¹	ION NIQUEL I, ION NIQUELOSO
Ni ⁺²	ION NIQUEL II, ION NIQUELICO
Ti ⁺²	ION TITANIO

ANIONES POLIATOMICOS:

OH ⁻¹	ION HIDROXIDO
CN ⁻¹	ION CIANURO
S ₂ ⁻²	ION DISULFURO
O ₂ ⁻¹	ION PEROXIDO
O ₂ ^{-1/2}	ION SUPEROXIDO
CrO ₄ ⁻²	ION CROMATO
Cr ₂ O ₇ ⁻²	ION DICROMATO
MnO ₄ ⁻²	ION PERMANGANATO
C ₂ H ₃ O ₂ ⁻¹	ION ACETATO