

IONES Y RADICALES MAS COMUNES DE QUIMICA INORGANICA

IONES: Atomo o conjunto de atomos con carga electrica. Si pierde electrones se carga positivamente (CATION) y si gana e se carga negativamente (ANION)

RADICALES: Grupo de atomos NO CARGADOS que se presentan en una gran número de compuestos pero que normalmen en estado libre. Tienen nombres especiales cuya terminación es ILO.

TABLA DE IONES MAS COMUNES

CATIONES	NOMBRE
H ⁺	ion hidrógeno (hidrogenión)
Na ⁺	ion sodio
K ⁺	ion potasio
Ca ⁺²	ion calcio
Al ⁺³	ion aluminio
Fe ⁺²	ion ferroso
Fe ⁺³	ion ferrico
Cu ⁺	ion cuproso
Cu ⁺²	ion cuprico
Zn ⁺²	ion zinc
NH ⁺⁴	ion amonio
H ₃ O ⁺	ion oxonio o hidronio
NO ⁺	ion nitrosilo
NO ⁺²	ion nitrilo
Ag ⁺	ion plata
Hg ⁺	ion mercurioso
Hg ⁺²	ion mercurico
Au ⁺	ion auroso
Au ⁺³	ion aurico
Ni ⁺²	ion niqueloso
Ni ⁺³	ion niquélico
Co ⁺²	ion cobaltoso
Co ⁺³	ion cobaltico
Sn ⁺²	ion estannoso
Sn ⁺³	ion estánico
Pb ⁺²	ion plumboso
Pb ⁺⁴	ion plumbico
Pt ⁺²	ion platinoso
Pt ⁺⁴	ion platinico
Pd ⁺²	ion paladioso
Pd ⁺⁴	ion paladico

ANIONES	NOMBRE
F ⁻	Fluoruro
Br ⁻	Bromuro
I ⁻	Yoduro
Cl ⁻	Cloruro
S ⁻²	Sulfuro
CN ⁻	Cianuro
ClO ⁻	Hipoclorito
ClO ₂ ⁻	Clorito
ClO ₃ ⁻	Clorato
ClO ₄ ⁻	Perclorato
MnO ₄ ⁻	Manganato
HCO ₃ ⁻	Bicarbonato
CO ₂ ⁻²	Carbonito
CO ₃ ⁻²	Carbonato
NO ₂ ⁻	Nitrito
NO ₃ ⁻	Nitrato
SO ₂ ⁻²	Hiposulfito
SO ₃ ⁻²	Sulfito
SO ₄ ⁻²	Sulfato
PO ₃ ⁻³	Fosfito
PO ₄ ⁻³	Fosfato
CrO ₄ ⁻²	Cromato
Cr ₂ O ₇ ⁻²	Dicromato
OH ⁻	Hidroxilo
AsO ₄ ⁻³	Arsenito
BO ₃ ⁻³	Borato
BrO ⁻	Bromito
BrO ₃ ⁻	Bromato
IO ⁻	Hipoyodito
IO ₂ ⁻	Yodito
IO ₃ ⁻	Yodato
IO ₄ ⁻	Peryodato

TABLA DE RADICALES MAS COMUNES

RADICAL	NOMBRE
HO	Hidroxilo
CO	Carbonilo
NO	Nitrosilo
NO ₂	Nitrilo
PO	Fosforilo
VO	Vanadilo
SO	Tionilo
SO ₂	Sulfurilo
S ₂ O ₅	Pirosulfurilo
ClO*	Clorosilo
ClO ₂ *	Clorilo
ClO ₃ *	Perclorilo
SeO	Seleninilo
SeO ₂	Selenonilo
CrO ₂	Cromilo
UO ₂	Uranilo

* Y análogamente para los demás halógenos

SeO ₂ ⁻²	Hiposelenito	ERO
SeO ₃ ⁻²	Selenito	
SeO ₄ ⁻²	Selenato	
TeO ₂ ⁻²	Hipotelurito	
TeO ₃ ⁻²	Telurito	
TeO ₄ ⁻²	Telurato	