



Tabla de Cationes más comunes

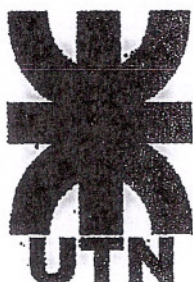
(con carga positiva)

Nombre	Fórmula	Nº de Oxidación
Aluminio	Al ³⁺	+3
Amonio	NH ₄ ⁺	+1
Bario	Ba ²⁺	+2
Cadmio	Cd ²⁺	+2
Calcio	Ca ²⁺	+2
Cesio	Cs ⁺	+1
Cobaltoso	Co ²⁺	+2
Crómico	Cr ³⁺	+3
Cúprico	Cu ²⁺	+2
Cuproso	Cu ⁺	+1
Estañoso	Sn ²⁺	+2
Estroncio	Sr ²⁺	+2
Férrico	Fe ³⁺	+3
Ferroso	Fe ²⁺	+2
Hidrógeno, protón o ácido	H ⁺	+1
Litio	Li ⁺	+1
Magnesio	Mg ²⁺	+2
Manganeso	Mn ²⁺	+2
Mercúrico	Hg ²⁺	+2
Mercurioso	Hg ²⁺	+1
Plata	Ag ⁺	+1
Plumboso	Pb ²⁺	+2
Potasio	K ⁺	+1
Sodio	Na ⁺	+1
Zinc	Zn ²⁺	+2

Tabla de Aniones más comunes.

(con carga negativa)

Nombre	Fórmula	Nº de Oxidación	Ácido
Bromuro	Br ⁻	-1	Bromhídrico
Carbonato	CO ₃ ²⁻	+4	Carbónico
Carbonato ácido o bicarbonato	HCO ₃ ⁻	+4	
Cianuro	CN ⁻		Cianhídrico
Clorato	ClO ₃ ⁻		Clórico
Clorito	ClO ₂ ⁻	+3	Cloroso
Cloruro	Cl ⁻		Clorhídrico
Cromato	CrO ₄ ²⁻	+6	Crómico
Dicromato	Cr ₂ O ₇ ²⁻	+6	Dicrómico
Fluoruro	F ⁻	-1	Fluorhídrico
Fosfato	PO ₄ ³⁻	+5	Fosfórico
Fosfato Ácido	HPO ₄ ²⁻	+5	
Fosfato diácido	H ₂ PO ₄ ⁻	+5	
Hidróxido	OH ⁻	-2	Agua
Hidruro	H ⁻	-1	
Hipoclorito	ClO ⁻	+1	Hipocloroso
Nitrato	NO ₃ ⁻	+5	Nítrico
Nitrito	NO ₂ ⁻	+3	Nitroso
Nitruro	N ³⁻	-3	
Oxido	O ²⁻	-2	
Permanganato	MnO ₄ ⁻	+7	Permangánico
Peróxido	O ₂ ²⁻	-1	
Sulfato	SO ₄ ²⁻	+6	Sulfúrico
Sulfato ácido o bisulfato	HSO ₄ ⁻	+6	
Sulfito	SO ₃ ²⁻	+4	Sulfuroso
Sulfuro	S ²⁻	-2	Sulfhídrico
Tiocianato	SCN ⁻		Tiocianhídrico
Yoduro	I ⁻	-1	Yodhídrico



Agrupación de Estudiantes

Tecnológicos Independientes

Todo el año

junto a vos