

TABLA DE IONES USADOS EN FORMULACIÓN QUÍMICA

CATIONES		ANIONES			
FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE
Li ⁺	Ion litio	I ⁻	Ion yoduro	C ₂ O ₄ ²⁻	Ion oxalato
Na ⁺	Ion sodio	Cl ⁻	Ion cloruro	CO ₃ ²⁻	Ion carbonato
K ⁺	Ion potasio	Br ⁻	Ion bromuro	HCO ₃ ⁻	Ion hidrógeno carbonato o ion bicarbonato
Rb ⁺	Ion rubidio	F ⁻	Ion fluoruro	CH ₃ COO ⁻	Ion acetato
Cs ⁺	Ion cesio	S ²⁻	Ion sulfuro	CrO ₄ ²⁻	Ion cromato
Mg ²⁺	Ion magnesio	Se ²⁻	Ion seleniuro	Cr ₂ O ₇ ²⁻	Ion dicromato
Ca ²⁺	Ion calcio	N ³⁻	Ion nitruro	MnO ₄ ⁻	Ion permanganato
Sr ²⁺	Ion estroncio	CN ⁻	Ion cianuro	PO ₄ ³⁻	Ion fosfato
Ba ²⁺	Ion bario	OH ⁻	Ion hidróxido	HPO ₄ ²⁻	Ion hidrógeno fosfato
Al ³⁺	Ion aluminio	NO ₂ ⁻	Ion nitrito	H ₂ PO ₄ ⁻	Ion dihidrógeno fosfato
Zn ²⁺	Ion zinc	NO ₃ ⁻	Ion nitrato	SO ₃ ²⁻	Ion sulfito
Ag ⁺	Ion plata	BrO ⁻	Ion hipobromito	HSO ₃ ⁻	Ion hidrógeno sulfito o ion bisulfito
Cr ²⁺	Ion cromo (II) o ion cromoso	BrO ₂ ⁻	Ion bromito	SO ₄ ²⁻	Ion sulfato
Cr ³⁺	Ion cromo (III) o ion crómico	BrO ₃ ⁻	Ion bromato	HSO ₄ ⁻	Ion hidrógeno sulfato o ion bisulfato
Fe ²⁺	Ion hierro (II) o ion ferroso	BrO ₄ ⁻	Ion perbromato	S ₂ O ₃ ²⁻	Ion tiosulfato
Fe ³⁺	Ion hierro (III) o ion férrico	IO ⁻	Ion hipoyodito	SeO ₃ ²⁻	Ion selenito
Cu ⁺	Ion cobre (I) o ion cuproso	IO ₂ ⁻	Ion yodito	SeO ₄ ²⁻	Ion selenato
Cu ²⁺	Ion cobre (II) o ion cúprico	IO ₃ ⁻	Ion yodato	SCN ⁻	Ion tiocianato
Sn ²⁺	Ion estaño (II)	IO ₄ ⁻	Ion peryodato		
Pb ²⁺	Ion plomo (II) o ion plumboso	ClO ⁻	Ion hipoclorito		
NH ₄ ⁺	Ion amonio	ClO ₂ ⁻	Ion clorito		
H ₃ O ⁺	Ion hidronio	ClO ₃ ⁻	Ion clorato		
		ClO ₄ ⁻	Ion perclorato		