





TABLA DE CATIONES Y ANIONES			
CATIONES	ANIONES		
H ⁺ hidrógeno	F ⁻ fluoruro		
Li ⁺ litio	Cl ⁻ cloruro		
Na ⁺ sodio	Br ⁻ bromuro		
K ⁺ potasio	I ⁻ yoduro		
Cs ⁺ cesio	(OH) ⁻ hidróxido		
Ag ⁺ plata	(CN) cianuro		
Al ³⁺ aluminio	(BrO) hipobromito		
Mg ²⁺ magnesio	(BrO ₂) bromito		
Ca ²⁺ calcio	(BrO ₃) bromato		
Sr ²⁺ estroncio	(BrO ₄) perbromato		
Ba ²⁺ bario	(NO ₂) nitrito		
Zn ²⁺ zinc	(NO ₃) nitrato		
Cd ²⁺ cadmio	(HCO ₃) ⁻ hidrógeno carbonato o bicarbonato		
(NH ₄) ⁺ amonio	(MnO ₄) permanganato		
Hg ⁺ mercurio (I)	(CIO) hipoclorito		
Hg ²⁺ mercurio (II)	(ClO ₂) clorito		
Cu ⁺ cobre (I)	(ClO ₃) clorato		
Cu ²⁺ cobre (II)	(ClO ₄) perclorato		
Co ²⁺ cobalto (II)	(HSO₄)⁻ hidrógeno Sulfato o Bisulfato		
Co ³⁺ cobalto (III)	O ²⁻ óxido		
Mn ²⁺ manganeso (II)	S ²⁻ sulfuro		
Mn ³⁺ manganeso (III)	(SO ₃) ²⁻ sulfito		
Fe ²⁺ hierro (II)	(SO ₄) ²⁻ sulfato		







-		<u> </u>	· ·
Fe ³⁺	hierro (III)	(CO ₃) ²⁻	carbonato
Sn ²⁺	estaño (II)	(CrO ₄) ²⁻	cromato
Sn ⁴⁺	estaño (IV)	(Cr ₂ O ₇) ²⁻	dicromato
Pb ²⁺	plomo (II)	(SiO ₃) ²⁻	silicato
Pb ⁴⁺	plomo (IV)	(HPO ₄) ²⁻	hidrógeno Fosfato
		(PO ₄) ³⁻	fosfato