

## CFQ - 8º ano - Tabela de iões



Catiões	
Nome	Símbolo
Alumínio	Al <sup>3+</sup>
Amónio	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
Bário	Ba <sup>2+</sup>
Berílio	Be <sup>2+</sup>
Boro	B <sup>3+</sup>
Cádmio	Cd <sup>2+</sup>
Cálcio	Ca <sup>2+</sup>
Chumbo	Pb <sup>2+</sup>
Cobalto (II)	Co <sup>2+</sup>
Cobre (I)	Cu <sup>+</sup>
Cobre (II)	Cu <sup>2+</sup>
Crómio (III)	Cr <sup>3+</sup>
Estanho (II)	Sn <sup>2+</sup>
Estrôncio	Sr <sup>2+</sup>
Ferro (II)	Fe <sup>2+</sup>
Ferro (III)	Fe <sup>3+</sup>
Hidrogénio	H <sup>+</sup>
Lítio	Li <sup>+</sup>
Magnésio	Mg <sup>2+</sup>
Manganésio (II)	Mn <sup>2+</sup>
Mercúrio (I)	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>
Mercúrio (II)	Hg <sup>2+</sup>
Níquel (II)	Ni <sup>2+</sup>
Ouro (I)	Au <sup>+</sup>
Potássio	K <sup>+</sup>
Prata	Ag <sup>+</sup>
Sódio	Na <sup>+</sup>
Zinco	Zn <sup>2+</sup>

Aniões	
Nome	Símbolo
Acetato	CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
Brometo	Br <sup>-</sup>
Carbonato	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Cianeto	CN <sup>-</sup>
Clorato	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Cloreto	Cl <sup>-</sup>
Cromato	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Dicromato	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>
Fluoreto	F <sup>-</sup>
Fosfato	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
Hidrogenocarbonato	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Hidrogenofosfato	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Hidrogenossulfato	HSO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Hidrogenossulfito	HSO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Hidrogenossulfureto	HS <sup>-</sup>
Hidróxido	HO <sup>-</sup>
Hipoclorito	ClO <sup>-</sup>
Iodeto	I <sup>-</sup>
Nitrato	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Nitrito	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
Óxido	O <sup>2-</sup>
Perclorato	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
Permanganato	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
Peróxido	O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>
Sulfato	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Sulfito	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Sulfureto	S <sup>2-</sup>
Tiosulfato	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>