

**MENPERATU BEHAR DITUZUN ANIOIAK ETA KATIOIAK**

<b>Katioiak</b>		<b>Anioiak</b>	
<b>Formula</b>	<b>Izena</b>	<b>Formula</b>	<b>Izena</b>
H <sup>+</sup>	hidrogeno iola	H <sup>-</sup>	hidruro iola
Li <sup>+</sup>	litio iola	F <sup>-</sup>	fluoruro iola
Na <sup>+</sup>	sodio iola	Cl <sup>-</sup>	kloruro iola
K <sup>+</sup>	potasio iola	Br <sup>-</sup>	bromuro iola
Ag <sup>+</sup>	zilarra iola	I <sup>-</sup>	ioduro iola
Cu <sup>+</sup>	kobre(I) iola	S <sup>2-</sup>	sulfuro iola
Cu <sup>2+</sup>	kobre(II) iola	O <sup>2-</sup>	oxido iola
Mg <sup>2+</sup>	magnesio iola	OH <sup>-</sup>	hidroxido iola
Ca <sup>2+</sup>	kaltzio iola	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrito iola
Ba <sup>2+</sup>	bario iola	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrato iola
Zn <sup>2+</sup>	zink iola	*ClO <sup>-</sup>	hipoklorito iola
Al <sup>3+</sup>	aluminio iola	*ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	klorito iola
Sn <sup>2+</sup>	eztainua(II) iola	*ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	klorato iola
Sn <sup>4+</sup>	eztainua(IV) iola	*ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	perklorato iola
Pb <sup>2+</sup>	beruna(II) iola	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfito iola
Pb <sup>4+</sup>	beruna(IV) iola	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfato iola
Fe <sup>2+</sup>	burdina(II) iola	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	karbonato iola
Fe <sup>3+</sup>	burdina(III) iola	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	bikarbonato iola
Co <sup>2+</sup>	kobalto(II) iola	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	kromato iola
Co <sup>3+</sup>	kobalto(III) iola	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	dikromato iola
Ni <sup>2+</sup>	nikel(II) iola	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	permanganato iola
Ni <sup>3+</sup>	nikel(III) iola	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	fosfato iola
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	amonio iola		

(\*) Aderazitako kloroaren oxoantiolekin batera, bromoarenak eta iodoarenak ere sartu behar dira (hipobromitoa, periodatoa, etab..)