

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

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