

## Common Ions

<b>1<sup>+</sup> ions</b>		<b>1<sup>-</sup> ions</b>	
H <sup>+</sup>	hydrogen	H <sup>-</sup>	hydride
Li <sup>+</sup>	lithium	F <sup>-</sup>	fluoride
Na <sup>+</sup>	sodium	Cl <sup>-</sup>	chloride
K <sup>+</sup>	potassium	Br <sup>-</sup>	bromide
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	ammonium	I <sup>-</sup>	iodide
Ag <sup>+</sup>	silver	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrite
		NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrate
		BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	bromate
		ClO <sup>-</sup>	hypochlorite
		ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	chlorite
		ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	chlorate
		ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	perchlorate
		IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	iodate
		OH <sup>-</sup>	hydroxide
		CN <sup>-</sup>	cyanide
		HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	bicarbonate
		HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	bisulfite
		HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	bisulfate
		C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>	acetate
		MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	permanganate
			<b>2<sup>-</sup> ions</b>
		O <sup>2-</sup>	oxide
		S <sup>2-</sup>	sulfide
		CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	carbonate
		SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfite
		SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfate
		CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	chromate
		S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	thiosulfate
		C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	oxalate
		O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	peroxide
			<b>3<sup>-</sup> ions</b>
		N <sup>3-</sup>	nitride
		P <sup>3-</sup>	phosphide
		PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	phosphite
		PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	phosphate
		BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	borate