

## List of Common Ions

<b>Monatomic Cations</b>		
1+	H <sup>+</sup>	hydrogen
	Li <sup>+</sup>	lithium
	Na <sup>+</sup>	sodium
	K <sup>+</sup>	potassium
	Rb <sup>+</sup>	rubidium
	Cs <sup>+</sup>	cesium
	Ag <sup>+</sup>	silver
2+	Mg <sup>2+</sup>	magnesium
	Ca <sup>2+</sup>	calcium
	Sr <sup>2+</sup>	strontium
	Ba <sup>2+</sup>	barium
	Zn <sup>2+</sup>	zinc
	Cd <sup>2+</sup>	cadmium
3+	Al <sup>3+</sup>	aluminum
	Bi <sup>3+</sup>	bismuth
<b>Monatomic Anions</b>		
1-	H <sup>-</sup>	hydride
	F <sup>-</sup>	fluoride
	Cl <sup>-</sup>	chloride
	Br <sup>-</sup>	bromide
	I <sup>-</sup>	iodide
2-	O <sup>2-</sup>	oxide
	S <sup>2-</sup>	sulfide
3-	N <sup>3-</sup>	nitride
	P <sup>3-</sup>	phosphide
4-	C <sup>4-</sup> (C <sub>2</sub> <sup>2-</sup> )	carbide

<b>Polyatomic Cations</b>	
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	ammonium
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	hydronium
<b>Polyatomic Anions</b>	
OH <sup>-</sup>	hydroxide
CN <sup>-</sup>	cyanide
O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	peroxide
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	carbonate
C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	oxalate
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrite
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrate
PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	phosphite
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	phosphate
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfite
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfate
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	thiosulfate
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
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> or C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>	acetate
AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	arsenate
BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	borate
SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	silicate
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	permanganate
CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	chromate
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	dichromate
CHO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	formate
	<b>hydrogen carbonate or bicarbonate</b>
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	
HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	hydrogen sulfite or bisulfite
	hydrogen sulfate or bisulfate
HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	
HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	hydrogen phosphate
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	dihydrogen phosphate

### Some Common Ions

IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB	VIIIB	IIB	IB	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
H <sup>+</sup>															H <sup>-</sup>	
Li <sup>+</sup>													N <sup>3-</sup>	O <sup>2-</sup>	F <sup>-</sup>	
Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>										Al <sup>3+</sup>		P <sup>3-</sup>	S <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	
K <sup>+</sup>	Ca <sup>2+</sup>				Cr <sup>2+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Co <sup>2+</sup>		Cu <sup>1+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Ga <sup>3+</sup>				Br <sup>-</sup>
					Cr <sup>3+</sup>	Mn <sup>3+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Co <sup>3+</sup>		Cu <sup>2+</sup>						
Rb <sup>+</sup>	Sr <sup>2+</sup>									Ag <sup>+</sup>	Cd <sup>2+</sup>	In <sup>3+</sup>	Sn <sup>2+</sup>			I <sup>-</sup>
													Sn <sup>4+</sup>			
Cs <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>									Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>			Pb <sup>2+</sup>			
										Hg <sup>2+</sup>			Pb <sup>4+</sup>			

Metals with more than one ion			
Element	Ion	Stock system	Classical (ous, ic) System
Chromium	Cr <sup>2+</sup>	chromium(II)	chromous
	Cr <sup>3+</sup>	chromium(III)	chromic
Cobalt	Co <sup>2+</sup>	cobalt(II)	cobaltous
	Co <sup>3+</sup>	cobalt(III)	cobaltic
Copper	Cu <sup>+</sup>	copper(I)	cuprous
	Cu <sup>2+</sup>	copper(II)	cupric
Iron	Fe <sup>2+</sup>	iron(II)	ferrous
	Fe <sup>3+</sup>	iron(III)	ferric
Lead	Pb <sup>2+</sup>	lead(II)	plumbous
	Pb <sup>4+</sup>	lead(IV)	plumbic
Manganese	Mn <sup>2+</sup>	manganese(II)	manganous
	Mn <sup>3+</sup>	manganese(III)	manganic
	Mn <sup>4+</sup>	manganese(IV)	-
Mercury	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	mercury(I)	mercurous
	Hg <sup>2+</sup>	mercury(II)	mercuric
Tin	Sn <sup>2+</sup>	tin(II)	stannous
	Sn <sup>4+</sup>	tin(IV)	stannic