

POLYATOMIC IONS

<u>Symbol</u>	<u>Name</u>
$\text{CH}_3\text{COO}^{1-}$	acetate ion
NH_4^{1+}	ammonium ion
AsO_4^{3-}	arsenate ion
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^{1-}$	benzoate ion
HCO_3^{1-}	bicarbonate ion
BrO_3^{1-}	bromate ion
CO_3^{2-}	carbonate ion
ClO_3^{1-}	chlorate ion
ClO_2^{1-}	chlorite ion
CrO_4^{2-}	chromate ion
$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7^{3-}$	citrate ion
CN^{1-}	cyanide ion
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	dichromate ion
OH^{1-}	hydroxide ion
ClO^{1-}	hypochlorite ion
IO_3^{1-}	iodate ion
NO_3^{1-}	nitrate ion
NO_2^{1-}	nitrite ion
$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	oxalate ion
ClO_4^{1-}	perchlorate ion
IO_4^{1-}	periodate ion
MnO_4^{1-}	permanganate ion
PO_4^{3-}	phosphate ion
PO_3^{3-}	phosphite ion
SiO_3^{2-}	silicate ion
SO_4^{2-}	sulfate ion
SO_3^{2-}	sulfite ion
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	thiosulfate ion

MONATOMIC IONS

<u>Symbol</u>	<u>Name</u>
Cd^{2+}	cadmium ion
Cr^{2+}	chromium (II) ion
Cr^{3+}	chromium (III) ion
Co^{2+}	cobalt (II) ion
Co^{3+}	cobalt (III) ion
Cu^{1+}	copper (I) ion
Cu^{2+}	copper (II) ion
Au^{1+}	gold (I) ion
Au^{3+}	gold (III) ion
Fe^{2+}	iron (II) ion
Fe^{3+}	iron (III) ion
Pb^{2+}	lead (II) ion
Pb^{4+}	lead (IV) ion
Pt^{2+}	platinum (II) ion
Pt^{4+}	platinum (IV) ion
Sn^{2+}	tin (II) ion
Sn^{4+}	tin (IV) ion
Ti^{3+}	titanium (III) ion
Ti^{4+}	titanium (IV) ion
W^{4+}	tungsten (IV) ion
W^{5+}	tungsten (V) ion
U^{3+}	uranium (III) ion
U^{4+}	uranium (IV) ion
U^{5+}	uranium (V) ion
U^{6+}	uranium (VI) ion
V^{3+}	vanadium (III) ion
V^{4+}	vanadium (IV) ion
V^{5+}	vanadium (V) ion

*Must memorize BOLD ions

POLYATOMIC IONS

<u>Symbol</u>	<u>Name</u>
$\text{CH}_3\text{COO}^{1-}$	acetate ion
NH_4^{1+}	ammonium ion
AsO_4^{3-}	arsenate ion
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^{1-}$	benzoate ion
HCO_3^{1-}	bicarbonate ion
BrO_3^{1-}	bromate ion
CO_3^{2-}	carbonate ion
ClO_3^{1-}	chlorate ion
ClO_2^{1-}	chlorite ion
CrO_4^{2-}	chromate ion
$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7^{3-}$	citrate ion
CN^{1-}	cyanide ion
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	dichromate ion
OH^{1-}	hydroxide ion
ClO^{1-}	hypochlorite ion
IO_3^{1-}	iodate ion
NO_3^{1-}	nitrate ion
NO_2^{1-}	nitrite ion
$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	oxalate ion
ClO_4^{1-}	perchlorate ion
IO_4^{1-}	periodate ion
MnO_4^{1-}	permanganate ion
PO_4^{3-}	phosphate ion
PO_3^{3-}	phosphite ion
SiO_3^{2-}	silicate ion
SO_4^{2-}	sulfate ion
SO_3^{2-}	sulfite ion
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	thiosulfate ion

MONATOMIC IONS

<u>Symbol</u>	<u>Name</u>
Cd^{2+}	cadmium ion
Cr^{2+}	chromium (II) ion
Cr^{3+}	chromium (III) ion
Co^{2+}	cobalt (II) ion
Co^{3+}	cobalt (III) ion
Cu^{1+}	copper (I) ion
Cu^{2+}	copper (II) ion
Au^{1+}	gold (I) ion
Au^{3+}	gold (III) ion
Fe^{2+}	iron (II) ion
Fe^{3+}	iron (III) ion
Pb^{2+}	lead (II) ion
Pb^{4+}	lead (IV) ion
Pt^{2+}	platinum (II) ion
Pt^{4+}	platinum (IV) ion
Sn^{2+}	tin (II) ion
Sn^{4+}	tin (IV) ion
Ti^{3+}	titanium (III) ion
Ti^{4+}	titanium (IV) ion
W^{4+}	tungsten (IV) ion
W^{5+}	tungsten (V) ion
U^{3+}	uranium (III) ion
U^{4+}	uranium (IV) ion
U^{5+}	uranium (V) ion
U^{6+}	uranium (VI) ion
V^{3+}	vanadium (III) ion
V^{4+}	vanadium (IV) ion
V^{5+}	vanadium (V) ion