

## Common Ions and Their Charges

Monatomic Cations	Name
H <sup>+</sup>	hydrogen
Li <sup>+</sup>	lithium
Na <sup>+</sup>	sodium
K <sup>+</sup>	potassium
Rb <sup>+</sup>	rubidium
Cs <sup>+</sup>	cesium
Be <sup>2+</sup>	beryllium
Mg <sup>2+</sup>	magnesium
Ca <sup>2+</sup>	calcium
Sr <sup>2+</sup>	strontium
Ba <sup>2+</sup>	barium
Al <sup>3+</sup>	aluminum
Ga <sup>3+</sup>	gallium
In <sup>3+</sup>	indium
Ag <sup>+</sup>	silver ( <i>memorize</i> )
Zn <sup>2+</sup>	zinc ( <i>memorize</i> )
Monatomic Cations (multiple oxidation state)	Name (Roman numeral gives the positive charge!)
Fe <sup>3+</sup>	iron(III)
Fe <sup>2+</sup>	iron(II)
Cu <sup>2+</sup>	copper(II)
Cu <sup>+</sup>	copper(I)
Cr <sup>3+</sup>	chromium(III)
Ni <sup>2+</sup>	nickel(II)
Pb <sup>4+</sup>	lead(IV)
Pb <sup>2+</sup>	lead(II)
Hg <sup>2+</sup>	mercury(II)

Monatomic Anions	Name
F <sup>-</sup>	fluoride
Cl <sup>-</sup>	chloride
Br <sup>-</sup>	bromide
I <sup>-</sup>	iodide
O <sup>2-</sup>	oxide
S <sup>2-</sup>	sulfide
Se <sup>2-</sup>	selenide
Te <sup>2-</sup>	telluride
N <sup>3-</sup>	nitride
P <sup>3-</sup>	phosphide
As <sup>3-</sup>	arsenide
Polyatomic Ions To memorize	Name
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	ammonium
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrite
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrate
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfite
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfate
OH <sup>-</sup>	hydroxide
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	phosphate
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	carbonate
ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	chlorate
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>	acetate

