

<b>KNOW YOUR IONS</b>
-----------------------

**Common Monatomic Ions**

1+	2+	3+	4+
Hydrogen, H <sup>+</sup> Lithium, Li <sup>+</sup> Sodium, Na <sup>+</sup> Potassium, K <sup>+</sup> Rubidium, Rb <sup>+</sup> Cesium, Cs <sup>+</sup> Silver, Ag <sup>+</sup> Copper, Cu <sup>+</sup>	Beryllium, Be <sup>2+</sup> Magnesium, Mg <sup>2+</sup> Calcium, Ca <sup>2+</sup> Strontium, Sr <sup>2+</sup> Barium, Ba <sup>2+</sup> Zinc, Zn <sup>2+</sup> Copper, Cu <sup>2+</sup> Iron, Fe <sup>2+</sup> Lead, Pb <sup>2+</sup> Tin, Sn <sup>2+</sup> Chromium, Cr <sup>2+</sup>	Aluminum, Al <sup>3+</sup> Iron, Fe <sup>3+</sup> Chromium, Cr <sup>3+</sup>	Lead, Pb <sup>4+</sup> Tin, Sn <sup>4+</sup>

1-	2-	3-	
Fluoride, F <sup>-</sup> Chloride, Cl <sup>-</sup> Bromide, Br <sup>-</sup> Iodide, I <sup>-</sup>	Oxide, O <sup>2-</sup> Sulfide, S <sup>2-</sup>	Nitride, N <sup>3-</sup> Phosphide, P <sup>3-</sup>	

**Type II**

**COMMON POLYATOMIC IONS**

1+		
Ammonium, NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>		
1-	2-	3-
Acetate, C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup> Bicarbonate, HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Nitrate, NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Cyanide, CN <sup>-</sup> Hydroxide, OH <sup>-</sup>	Carbonate, CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> Sulfate, SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Phosphate, PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>