

# Positive and Negative Ion Names and Formulas (Std 1)

## ===== Monatomic Ions =====

<b>+1</b>		<b>2+</b>		<b>+3</b>		<b>+4</b>	
Silver	Ag <sup>+</sup>	Beryllium	Be <sup>2+</sup>	Aluminum	Al <sup>3+</sup>	Lead (IV) or Plumbic	Pb <sup>4+</sup>
Gold (I) or Aurous	Au <sup>+</sup>	Barium	Ba <sup>2+</sup>	Gold (III) or Auric	Au <sup>3+</sup>	Tin (IV) or Stannic	Sn <sup>4+</sup>
Cesium	Cs <sup>+</sup>	Calcium	Ca <sup>2+</sup>	Iron (III) or Ferric	Fe <sup>3+</sup>		
Copper (I) or Cuprous	Cu <sup>+</sup>	Copper (II) or Cupric	Cu <sup>2+</sup>	Nickel (III)	Ni <sup>3+</sup>		
Hydrogen	H <sup>+</sup>	Iron (II) or Ferrous	Fe <sup>2+</sup>				
Potassium	K <sup>+</sup>	Mercury (II) or Mercuric	Hg <sup>2+</sup>				
Lithium	Li <sup>+</sup>	Magnesium	Mg <sup>2+</sup>				
Sodium	Na <sup>+</sup>	Nickel (II)	Ni <sup>2+</sup>				
Rubidium	Rb <sup>+</sup>	Lead (II) or Plumbous	Pb <sup>2+</sup>				
		Tin (II) or Stannous	Sn <sup>2+</sup>				
		Strontium	Sr <sup>2+</sup>				
		Zinc	Zn <sup>2+</sup>				

<b>-1</b>		<b>-2</b>		<b>-3</b>		<b>-4</b>	
Bromide	Br <sup>-</sup>	Oxide	O <sup>2-</sup>	Arsenide	As <sup>3-</sup>	Carbide	C <sup>4-</sup>
Chloride	Cl <sup>-</sup>	Sulfide	S <sup>2-</sup>	Nitride	N <sup>3-</sup>		
Fluoride	F <sup>-</sup>	Selenide	Se <sup>2-</sup>	Phosphide	P <sup>3-</sup>		
Hydride	H <sup>-</sup>	Telluride	Te <sup>2-</sup>				
Iodide	I <sup>-</sup>						

## ===== Polyatomic Ions =====

<b>+1</b>		<b>+2</b>	
Ammonium	$\text{NH}_4^+$	Mercury (I) Mercurous	$\text{Hg}_2^{+2}$

<b>-1</b>		<b>-2</b>		<b>-3</b>	
Acetate	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	Tetraborate	$\text{B}_4\text{O}_7^{-2}$	Arsenate	$\text{AsO}_4^{-3}$
Hypochlorite	$\text{ClO}^-$	Oxalate	$\text{C}_2\text{O}_4^{-2}$	Phosphate	$\text{PO}_4^{-3}$
Chlorite	$\text{ClO}_2^-$	Tartrate	$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{-2}$		
Chlorate	$\text{ClO}_3^-$	Carbonate	$\text{CO}_3^{-2}$		
Perchlorate	$\text{ClO}_4^-$	Dichromate	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$		
Cyanide	$\text{CN}^-$	Chromate	$\text{CrO}_4^{-2}$		
Hydrogen carbonate (Bicarbonate)	$\text{HCO}_3^-$	Hydrogen phosphate	$\text{HPO}_4^{-2}$		
Dihydrogen phosphate	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	Peroxide	$\text{O}_2^{-2}$		
Hydrogen sulfate (Bisulfate)	$\text{HSO}_4^-$	Thiosulfate	$\text{S}_2\text{O}_3^{-2}$		
Iodate	$\text{IO}_3^-$	Silicate	$\text{SiO}_3^{-2}$		
Permanganate	$\text{MnO}_4^-$	Sulfite	$\text{SO}_3^{-2}$		
Nitrite	$\text{NO}_2^-$	Sulfate	$\text{SO}_4^{-2}$		
Nitrate	$\text{NO}_3^-$	Persulfate	$\text{SO}_5^{-2}$		
Hydroxide	$\text{OH}^-$	Tetraborate	$\text{B}_4\text{O}_7^{-2}$		