

**Table 1. MONATOMIC CATIONS**

<b>SINGLE CHARGE</b>				
<b>1+</b>	<b>2+</b>	<b>3+</b>	<b>4+</b>	<b>5+</b>
Hydrogen, H <sup>+</sup>	Beryllium, Be <sup>2+</sup>	Aluminum, Al <sup>3+</sup>		
Lithium, Li <sup>+</sup>	Magnesium, Mg <sup>2+</sup>	Boron <sup>3+</sup>		
Sodium, Na <sup>+</sup>	Calcium, Ca <sup>2+</sup>			
Potassium, K <sup>+</sup>	Strontium, Sr <sup>2+</sup>			
Rubidium, Rb <sup>+</sup>	Barium, Ba <sup>2+</sup>			
Cesium, Cs <sup>+</sup>	Radium, Ra <sub>2</sub> <sup>+</sup>			
Francium, Fr <sup>+</sup>	Zinc, Zn <sup>2+</sup>			
Silver, Ag <sup>+</sup>	Cadmium, Cd <sup>2+</sup>			
<b>VARIABLE CHARGES</b>				
Copper (I), Cu <sup>+</sup>	Copper(II), Cu <sup>2+</sup>			
Gold (I), Au <sup>+</sup>		Gold(III), Au <sup>3+</sup>		
	Iron(II), Fe <sup>2+</sup>	Iron(III), Fe <sup>3+</sup>		
	Chromium(II) Cr <sup>2+</sup>	Chromium(III) Cr <sup>3+</sup>		
	Cobalt(II), Co <sup>2+</sup>	Cobalt(III), Co <sup>3+</sup>		
	Manganese(II), Mn <sup>2+</sup>	Manganese(III), Mn <sup>3+</sup>		
	Lead(II), Pb <sup>2+</sup>		Lead(IV), Pb <sup>4+</sup>	
	Platinum(II) Pt <sup>2+</sup>		Platinum(IV), Pt <sup>4+</sup>	
	Tin(II) , Sn <sup>2+</sup>		Tin(IV), Sn <sup>4+</sup>	
		Antimony(III), Sb <sup>3+</sup>		Antimony(V), Sb <sup>5+</sup>
		Arsenic(III), As <sup>3+</sup>		Arsenic(V), As <sup>5+</sup>
		Bismuth(III), Bi <sup>3+</sup>		Bismuth(III), Bi <sup>5+</sup>
	Titanium(II), Ti <sup>2+</sup>	Titanium(III), Ti <sup>3+</sup>	Titanium(IV), Ti <sup>4+</sup>	
	Vanadium(II), V <sup>2+</sup>	Vanadium(III), V <sup>3+</sup>	Vanadium(IV), V <sup>4+</sup>	Vanadium(V) ,V <sup>5+</sup>

**Table 2. MONATOMIC ANIONS**

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

**Table 3. POLYATOMIC IONS**

1+	1-	2-	3-
Ammonium, NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Acetate, CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	Hydrogen carbonate, HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Carbide, C <sub>2</sub> <sup>2-</sup>
Hydronium, H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	Bromate, BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Hydrogen sulfate, HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Carbonate, CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
	Iodate, IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Hydroxide, OH <sup>-</sup>	Chromate, CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
	Nitrate, NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Perchlorate, ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Dichromate, Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>
	Nitrite, NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Permanganate, MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Manganate, MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
	Chlorate, ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Thiocyanate, SCN <sup>-</sup>	Monohydrogen phosphate, HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
	Chlorite, ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Dihydrogen phosphate, H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Oxalate C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
	Hypochlorite, ClO <sup>-</sup>		Peroxide, O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>
	Cyanate, OCN <sup>-</sup>		Sulfate, SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
			Sulfite, SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
			Aluminate, AlO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>
			Arsenate, AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
			Borate, BO <sub>3</sub> <sup>3+</sup>
			Phosphate, PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>