

# LIST OF COMMON IONS

+			
1. Ammonium ion . . . . .	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>		
2. Aurous ion (Gold I) . . . . .	Au <sup>+</sup>	1. Acetate ion . . . . .	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>
3. Cesium ion . . . . .	Cs <sup>+</sup>	2. Antimonite ion . . . . .	SbO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
4. Cuprous ion (Copper I) . . . . .	Cu <sup>+</sup>	3. Arsenite ion . . . . .	AsO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
5. Hydrogen ion . . . . .	H <sup>+</sup>	4. Bicarbonate ion . . . . .	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
6. Lithium ion . . . . .	Li <sup>+</sup>	5. Bisulfate ion . . . . .	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
7. Potassium ion . . . . .	K <sup>+</sup>	6. Bisulfide ion . . . . .	HS <sup>-</sup>
8. Rubidium ion . . . . .	Rb <sup>+</sup>	7. Bisulfite ion . . . . .	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
9. Silver ion . . . . .	Ag <sup>+</sup>	8. Bromate ion . . . . .	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
10. Sodium ion . . . . .	Na <sup>+</sup>	9. Bromide ion . . . . .	Br <sup>-</sup>
++		10. Bromite ion . . . . .	BrO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
1. Barium ion . . . . .	Ba <sup>++</sup>	11. Chlorate ion . . . . .	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
2. Beryllium ion . . . . .	Be <sup>++</sup>	12. Chloride ion . . . . .	Cl <sup>-</sup>
3. Cadmium ion . . . . .	Cd <sup>++</sup>	13. Chlorite ion . . . . .	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
4. Calcium ion . . . . .	Ca <sup>++</sup>	14. Cyanate ion . . . . .	CNO <sup>-</sup>
5. Cobaltous ion (Cobalt II) . . . . .	Co <sup>++</sup>	15. Cyanide ion . . . . .	CN <sup>-</sup>
6. Cupric ion (Copper II) . . . . .	Cu <sup>++</sup>	16. Dihydrogen phosphate . . . . .	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
7. Ferrous ion (Iron II) . . . . .	Fe <sup>++</sup>	17. Fluoride ion . . . . .	F <sup>-</sup>
8. Magnesium ion . . . . .	Mg <sup>++</sup>	18. Hydride ion . . . . .	H <sup>-</sup>
9. Manganous ion (Manganese II) . . . . .	Mn <sup>++</sup>	19. Hydroxide ion . . . . .	OH <sup>-</sup>
10. Mercuric ion (Mercury II) . . . . .	Hg <sup>++</sup>	20. Hypobromite ion . . . . .	BrO <sup>-</sup>
11. Mercurous ion (Mercury I) . . . . .	Hg <sub>2</sub> <sup>++</sup>	21. Hypochlorite ion . . . . .	ClO <sup>-</sup>
12. Nickel ion . . . . .	Ni <sup>++</sup>	22. Hypoiodite ion . . . . .	IO <sup>-</sup>
13. Platinous ion (Platinum II) . . . . .	Pt <sup>++</sup>	23. Iodate ion . . . . .	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
14. Plumbous ion (Lead II) . . . . .	Pb <sup>++</sup>	24. Iodide ion . . . . .	I <sup>-</sup>
15. Stannous ion (Tin II) . . . . .	Sn <sup>++</sup>	25. Iodite ion . . . . .	IO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
16. Strontium ion . . . . .	Sr <sup>++</sup>	26. Nitrate ion . . . . .	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
17. Zinc ion . . . . .	Zn <sup>++</sup>	27. Nitrite ion . . . . .	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
+++		28. Perchlorate ion . . . . .	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
1. Aluminum ion . . . . .	Al <sup>+++</sup>	29. Periodate ion . . . . .	IO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
2. Antimonous ion (Antimony III) . . . . .	Sb <sup>+++</sup>	30. Permanganate ion . . . . .	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
3. Arsenous ion (Arsenic III) . . . . .	As <sup>+++</sup>	31. Thiocyanate ion . . . . .	CNS <sup>-</sup>
4. Auric ion (Gold III) . . . . .	Au <sup>+++</sup>	--	
5. Bismuth ion . . . . .	Bi <sup>+++</sup>	1. Carbonate ion . . . . .	CO <sub>3</sub> <sup>--</sup>
6. Chromic ion (Chromium III) . . . . .	Cr <sup>+++</sup>	2. Chromate ion . . . . .	CrO <sub>4</sub> <sup>--</sup>
7. Cobaltic ion (Cobalt III) . . . . .	Co <sup>+++</sup>	3. Dichromate ion . . . . .	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>--</sup>
8. Ferric ion (Iron III) . . . . .	Fe <sup>+++</sup>	4. Manganate ion . . . . .	MnO <sub>4</sub> <sup>--</sup>
9. Manganic ion (Manganese III) . . . . .	Mn <sup>+++</sup>	5. Monohydrogen Phosphate ion . . . . .	HPO <sub>4</sub> <sup>--</sup>
++++		6. Oxalate ion . . . . .	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>--</sup>
1. Platinic ion (Platinum IV) . . . . .	Pt <sup>++++</sup>	7. Oxide ion . . . . .	O <sup>-</sup>
2. Plumbic ion (Lead IV) . . . . .	Pb <sup>++++</sup>	8. Peroxide ion . . . . .	O <sub>2</sub> <sup>-</sup>
3. Stannic ion (Tin IV) . . . . .	Sn <sup>++++</sup>	9. Sulfate ion . . . . .	SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
+++++		10. Sulfide ion . . . . .	S <sup>-</sup>
1. Antimonic ion (Antimony V) . . . . .	Sb <sup>+++++</sup>	11. Sulfite ion . . . . .	SO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
2. Arsenic ion (Arsenic V) . . . . .	As <sup>+++++</sup>	12. Thiosulfate ion . . . . .	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>-</sup>
+++++		---	
1. Antimonate ion . . . . .	SbO <sub>4</sub> <sup>---</sup>	1. Antimonate ion . . . . .	SbO <sub>4</sub> <sup>---</sup>
2. Arsenate ion . . . . .	AsO <sub>4</sub> <sup>---</sup>	2. Arsenate ion . . . . .	AsO <sub>4</sub> <sup>---</sup>
3. Borate ion . . . . .	BO <sub>3</sub> <sup>---</sup>	3. Borate ion . . . . .	BO <sub>3</sub> <sup>---</sup>
4. Ferricyanide ion . . . . .	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>---</sup>	4. Ferricyanide ion . . . . .	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>---</sup>
5. Phosphate ion . . . . .	PO <sub>4</sub> <sup>---</sup>	5. Phosphate ion . . . . .	PO <sub>4</sub> <sup>---</sup>