LIST OF COMMON IONS

+

1. Ammonium ion . . . . . NH_4^+
2. Aurous ion (Gold I) . . . . . Au^+
3. Cesium ion . . . . . Cs^+
4. Cuprous ion (Copper I) . . . . . Cu^+
5. Hydrogen ion . . . . . H^+
6. Lithium ion . . . . . Li^+
7. Potassium ion . . . . . K^+
8. Rubidium ion . . . . . Rb^+
9. Silver ion . . . . . Ag^+
10. Sodium ion . . . . . Na^+

++

1. Barium ion . . . . . Ba^{++}
2. Beryllium ion . . . . . Be^{++}
3. Cadmium ion . . . . . Cd^{++}
4. Calcium ion . . . . . Ca^{++}
5. Cobaltous ion (Cobalt II) . . . . . Co^{++}
6. Cupric ion (Copper II) . . . . . Cu^{++}
7. Ferrous ion (Iron II) . . . . . Fe^{++}
8. Magnesium ion . . . . . Mg^{++}
9. Manganous ion (Manganese II) . . . . . Mn^{++}
10. Mercuric ion (Mercury II) . . . . . Hg^{++}
11. Mercurous ion (Mercury I) . . . . . Hg_2^{++}
12. Nickel ion . . . . . Ni^{++}
13. Platinous ion (Platinum II) . . . . . Pt^{++}
14. Plumbous ion (Lead II) . . . . . Pb^{++}
15. Stannous ion (Tin II) . . . . . Sn^{++}
16. Strontium ion . . . . . Sr^{++}
17. Zinc ion . . . . . Zn^{++}

+++

1. Aluminum ion . . . . . Al^{+++}
2. Antimonous ion (Antimony III) . . . . . Sb^{+++}
3. Arsenous ion (Arsenic III) . . . . . As^{+++}
4. Auric ion (Gold III) . . . . . Au^{+++}
5. Bismuth ion . . . . . Bi^{+++}
6. Chromic ion (Chromium III) . . . . . Cr^{+++}
7. Cobaltic ion (Cobalt III) . . . . . Co^{+++}
8. Ferric ion (Iron III) . . . . . Fe^{+++}
9. Manganic ion (Manganese III) . . . . . Mn^{+++}

++++

1. Platinic ion (Platinum IV) . . . . . Pt^{++++}
2. Plumbic ion (Lead IV) . . . . . Pb^{++++}
3. Stannic ion (Tin IV) . . . . . Sn^{++++}

+++++

1. Antimonic ion (Antimony V) . . . . . Sb^{+++++}
2. Arsenic ion (Arsenic V) . . . . . As^{+++++}

-

1. Acetate ion . . . . . $C_2H_3O_2^-$
2. Antimonite ion . . . . . SbO_2^-
3. Arsenite ion . . . . . AsO_2^-
4. Bicarbonate ion . . . . . HCO_3^-
5. Bisulfate ion . . . . . HSO_4^-
6. Bisulfide ion . . . . . HS^-
7. Bisulfite ion . . . . . HSO_3^-
8. Bromate ion . . . . . BrO_3^-
9. Bromide ion . . . . . Br^-
10. Bromite ion . . . . . BrO_2^-
11. Chlorate ion . . . . . ClO_3^-
12. Chloride ion . . . . . Cl^-
13. Chlorite ion . . . . . ClO_2^-
14. Cyanate ion . . . . . CNO^-
15. Cyanide ion . . . . . CN^-
16. Dihydrogen phosphate . . . . . $H_2PO_4^-$
17. Fluoride ion . . . . . F^-
18. Hydride ion . . . . . H^-
19. Hydroxide ion . . . . . OH^-
20. Hypobromite ion . . . . . BrO^-
21. Hypochlorite ion . . . . . ClO^-
22. Hypoiodite ion . . . . . IO^-
23. Iodate ion . . . . . IO_3^-
24. Iodide ion . . . . . I^-
25. Iodite ion . . . . . IO_2^-
26. Nitrate ion . . . . . NO_3^-
27. Nitrite ion . . . . . NO_2^-
28. Perchlorate ion . . . . . ClO_4^-
29. Periodate ion . . . . . IO_4^-
30. Permanganate ion . . . . . MnO_4^-
31. Thiocyanate ion . . . . . CNS^-

--

1. Carbonate ion . . . . . CO_3^{--}
2. Chromate ion . . . . . CrO_4^{--}
3. Dichromate ion . . . . . $Cr_2O_7^{--}$
4. Manganate ion . . . . . MnO_4^{--}
5. Monohydrogen Phosphate ion . . . . . HPO_4^{--}
6. Oxalate ion . . . . . $C_2O_4^{--}$
7. Oxide ion . . . . . O^{--}
8. Peroxide ion . . . . . O_2^{--}
9. Sulfate ion . . . . . SO_4^{--}
10. Sulfide ion . . . . . S^{--}
11. Sulfite ion . . . . . SO_3^{--}
12. Thiosulfate ion . . . . . $S_2O_3^{--}$

---

1. Antimonate ion . . . . . SbO_4^{---}
2. Arsenate ion . . . . . AsO_4^{---}
3. Borate ion . . . . . BO_3^{---}
4. Ferricyanide ion . . . . . $Fe(CN)_6^{---}$
5. Phosphate ion . . . . . PO_4^{---}