

Common Cations, Anions, Acids, and Organic Compounds

H ⁺	<i>Hydrogen ion (proton)</i>	H ⁻	<i>Hydride ion</i>		
NH ₄ ⁺	<i>Ammonium ion</i>	OH ⁻	<i>Hydroxide ion</i>		
Li ⁺	<i>Lithium ion</i>	F ⁻	<i>Fluoride ion</i>	HF	<i>Hydrofluoric acid</i>
Na ⁺	<i>Sodium ion</i>	Cl ⁻	<i>Chloride ion</i>	HCl	<i>Hydrochloric acid</i>
K ⁺	<i>Potassium ion</i>	Br ⁻	<i>Bromide ion</i>	HBr	<i>Hydrobromic acid</i>
Rb ⁺	<i>Rubidium ion</i>	I ⁻	<i>Iodide ion</i>	HI	<i>Hydroiodic acid</i>
Cs ⁺	<i>Cesium ion</i>	O ²⁻	<i>Oxide ion</i>		
		O ₂ ²⁻	<i>Peroxide ion</i>		
Be ²⁺	<i>Beryllium ion</i>	S ²⁻	<i>Sulfide ion</i>	H ₂ S	<i>Hydrosulfuric acid</i>
Mg ²⁺	<i>Magnesium ion</i>	N ³⁻	<i>Nitride ion</i>		
Ca ²⁺	<i>Calcium ion</i>	P ³⁻	<i>Phosphide ion</i>		
Sr ²⁺	<i>Strontium ion</i>	C ⁴⁻	<i>Carbide ion</i>		
Ba ²⁺	<i>Barium ion</i>				
Cr ²⁺	<i>Chromium(II) ion (chromous ion)</i>	ClO ⁻	<i>Hypochlorite ion</i>	HClO	<i>Hypochlorous acid</i>
Cr ³⁺	<i>Chromium(III) ion (chromic ion)</i>	ClO ₂ ⁻	<i>Chlorite ion</i>	HClO ₂	<i>Chlorous acid</i>
Mn ²⁺	<i>Manganese(II) ion (manganous ion)</i>	ClO ₃ ⁻	<i>Chlorate ion</i>	HClO ₃	<i>Chloric acid</i>
Mn ³⁺	<i>Manganese(III) ion (manganic ion)</i>	ClO ₄ ⁻	<i>Perchlorate ion</i>	HClO ₄	<i>Perchloric acid</i>
Fe ²⁺	<i>Iron(II) ion (ferrous ion)</i>	IO ₄ ⁻	<i>Periodate ion</i>	HIO ₄	<i>Periodic acid</i>
Fe ³⁺	<i>Iron(III) ion (ferric ion)</i>				
Co ²⁺	<i>Cobalt(II) ion (cobaltous ion)</i>	SO ₃ ²⁻	<i>Sulfite ion</i>		
Co ³⁺	<i>Cobalt(III) ion (cobaltic ion)</i>	SO ₄ ²⁻	<i>Sulfate ion</i>	H ₂ SO ₄	<i>Sulfuric acid</i>
Ni ²⁺	<i>Nickel(II) ion (nickelous ion)</i>	HSO ₄ ⁻	<i>Hydrogen sulfate ion</i>		
Ni ³⁺	<i>Nickel(III) ion (nickelic ion)</i>	NO ₂ ⁻	<i>Nitrite ion</i>	HNO ₂	<i>Nitrous acid</i>
Cu ⁺	<i>Copper(I) ion (cuprous ion)</i>	NO ₃ ⁻	<i>Nitrate ion</i>	HNO ₃	<i>Nitric acid</i>
Cu ²⁺	<i>Copper(II) ion (cupric ion)</i>	PO ₃ ³⁻	<i>Phosphite ion</i>	H ₃ PO ₃	<i>Phosphorous acid</i>
Ag ⁺	<i>Silver(I) ion</i>	PO ₄ ³⁻	<i>Phosphate ion</i>	H ₃ PO ₄	<i>Phosphoric acid</i>
Ag ²⁺	<i>Silver(II) ion</i>	HPO ₄ ²⁻	<i>Hydrogen phosphate ion</i>		
Au ⁺	<i>Gold(I) ion (aurous ion)</i>	H ₂ PO ₄ ⁻	<i>Dihydrogen phosphate ion</i>		
Au ³⁺	<i>Gold(III) ion (auric ion)</i>	CO ₃ ²⁻	<i>Carbonate ion</i>		
Zn ²⁺	<i>Zinc ion</i>	HCO ₃ ⁻	<i>Hydrogen carbonate ion (bicarbonate ion)</i>		
Cd ²⁺	<i>Cadmium ion</i>				
Hg ₂ ²⁺	<i>Mercury(I) ion (mercurous ion)</i>	CN ⁻	<i>Cyanide ion</i>	HCN	<i>Hydrocyanic acid</i>
Hg ²⁺	<i>Mercury(II) ion (mercuric ion)</i>	NCO ⁻	<i>Cyanate ion</i>		
Al ³⁺	<i>Aluminum ion</i>	SCN ⁻	<i>Thiocyanate ion</i>		
Sn ²⁺	<i>Tin(II) ion (stannous ion)</i>				
Sn ⁴⁺	<i>Tin(IV) ion (stannic ion)</i>	CrO ₄ ²⁻	<i>Chromate ion</i>		
Pb ²⁺	<i>Lead(II) ion (plumbous ion)</i>	Cr ₂ O ₇ ²⁻	<i>Dichromate ion</i>		
Pb ⁴⁺	<i>Lead(IV) ion (plumbic ion)</i>	MnO ₄ ⁻	<i>Permanganate ion</i>		
Sb ³⁺	<i>Antimony(III) ion (antimonous ion)</i>				
Sb ⁵⁺	<i>Antimony(V) ion (antimonic ion)</i>	O ₃	<i>Ozone</i>		
		NH ₃	<i>Ammonia</i>		

CH ₄	<i>Methane</i>	CH ₃ OH	<i>Methanol</i>	HCO ₂ H	<i>Formic acid</i>	HCO ₂ ⁻	<i>Formate ion</i>
C ₂ H ₆	<i>Ethane</i>	C ₂ H ₅ OH	<i>Ethanol</i>	CH ₃ CO ₂ H	<i>Acetic acid</i>	CH ₃ CO ₂ ⁻	<i>Acetate ion</i>
C ₃ H ₈	<i>Propane</i>	C ₃ H ₇ OH	<i>Propanol</i>	C ₂ H ₅ CO ₂ H	<i>Propionic acid</i>		
C ₄ H ₁₀	<i>Butane</i>	C ₄ H ₉ OH	<i>Butanol</i>	C ₃ H ₇ CO ₂ H	<i>Butyric acid</i>		
C ₅ H ₁₂	<i>Pentane</i>	C ₅ H ₁₁ OH	<i>Pentanol</i>	C ₄ H ₉ CO ₂ H	<i>Pentanoic acid</i>		
C ₆ H ₁₄	<i>Hexane</i>	C ₆ H ₁₃ OH	<i>Hexanol</i>				
C ₇ H ₁₆	<i>Heptane</i>	C ₇ H ₁₅ OH	<i>Heptanol</i>				
C ₈ H ₁₈	<i>Octane</i>	C ₈ H ₁₇ OH	<i>Octanol</i>				
C ₆ H ₆	<i>Benzene</i>	C ₆ H ₅ OH	<i>Phenol</i>				
C ₆ H ₅ CH ₃	<i>Toluene</i>			C ₆ H ₅ CO ₂ H	<i>Benzoic acid</i>	C ₆ H ₅ CO ₂ ⁻	<i>Benzoate ion</i>