

– $\text{NH}_3$	Ammoniac
– $\text{H}_3\text{O}^+$	Ion oxonium ou hydronium
– $\text{HO}^-$	Ion hydroxyde
– $\text{Na}^+$	Ion sodium
– $\text{NH}_4^+$	Ion ammonium
– $\text{SO}_4^{2-}$	Ion sulfate
– $\text{NO}_3^-$	Ion nitrate
– $\text{MnO}_4^-$	Ion permanganate
– $\text{PO}_4^{3-}$	Ion phosphate
– $\text{ClO}^-$	Ion hypochlorite
– $\text{K}^+$	Ion potassium
– $\text{Ag}^+$	Ion argent monovalent
– $\text{I}^-$	Ion iodure
– $\text{Br}^-$	Ion bromure
– $\text{Cl}^-$	Ion chlorure
– $\text{Pb}^{2+}$	Ion plomb
– $\text{CO}_3^{2-}$	Ion carbonate