

## Noms et formules de quelques espèces chimiques à connaître par cœur

<i>Espèces moléculaires</i>	<i>Composés ioniques</i>	<i>Anions</i>	<i>Cations</i>
<p>Acide chlorhydrique : <math>HCl</math>                      Acide bromhydrique : <math>HBr</math>                      Acide iodhydrique : <math>HI</math>                      Acide fluorhydrique : <math>HF</math>                      Difluor : <math>F_2</math>                      Dichlore : <math>Cl_2</math>                      Dibrome : <math>Br_2</math>                      Diiode : <math>I_2</math></p> <p>Acide cyanhydrique : <math>HCN</math>                      Acide nitrique : <math>HNO_3</math>                      Acide sulfurique : <math>H_2SO_4</math>                      Acide phosphorique : <math>H_3PO_4</math>                      Acide acétique (éthanoïque) : <math>CH_3COOH</math></p> <p>Ammoniac (si gazeux) ammoniaque (si en solution aqueuse) : <math>NH_3</math>                      Eau : <math>H_2O</math></p> <p>Dioxyde de carbone : <math>CO_2</math>                      Dioxyde de soufre : <math>SO_2</math>                      Ozone : <math>O_3</math>                      Diazote : <math>N_2</math>                      Dioxygène : <math>O_2</math>                      Peroxyde d'hydrogène (eau oxygénée en solution aqueuse) : <math>H_2O_2</math></p> <p>Acétone : <math>CH_3 - CO - CH_3</math>                      Ethanol : <math>CH_3 - CH_2 - OH</math></p>	<p>Pour la formule chimique, on indique d'abord le cation, puis l'anion alors que le nom en français est « anion de cation ».</p> <p>Voici quelques exemples :                      Chlorure de sodium : <math>NaCl = Na^+, Cl^-</math>                      Nitrate d'argent : <math>AgNO_3 = Ag^+, NO_3^-</math>                      Chlorure de fer (III) : <math>FeCl_3 = Fe^{3+}, 3Cl^-</math></p> <p>Deux composés présentant un nom d'usage très courant :                      Soude (solution aqueuse d'hydroxyde de sodium) : <math>NaOH</math>                      Potasse (solution aqueuse d'hydroxyde de potassium) : <math>KOH</math></p>	<p>Hydroxyde : <math>HO^-</math>                      Nitrate : <math>NO_3^-</math>                      Sulfate : <math>SO_4^{2-}</math>                      Hydrogénosulfate : <math>HSO_4^-</math>                      Phosphate : <math>PO_4^{3-}</math>                      Hydrogénophosphate : <math>HPO_4^{2-}</math>                      Dihydrogénophosphate : <math>H_2PO_4^-</math>                      Chlorure : <math>Cl^-</math>                      Bromure : <math>Br^-</math>                      Iodure : <math>I^-</math>                      Fluorure : <math>F^-</math>                      Permanganate : <math>MnO_4^-</math>                      Dichromate : <math>Cr_2O_7^{2-}</math>                      Chromate : <math>CrO_4^{2-}</math>                      Thiosulfate : <math>S_2O_3^{2-}</math>                      Carbonate : <math>CO_3^{2-}</math>                      Hydrogénocarbonate : <math>HCO_3^-</math>                      Ethanoate : <math>CH_3COO^-</math>                      Cyanure : <math>CN^-</math>                      Thiocyanate : <math>SCN^-</math></p>	<p>Oxonium : <math>H_3O^+</math> ou <math>H^+</math>                      Ammonium : <math>NH_4^+</math>                      Potassium : <math>K^+</math>                      Sodium : <math>Na^+</math>                      Calcium : <math>Ca^{2+}</math>                      Magnésium : <math>Mg^{2+}</math>                      Argent : <math>Ag^+</math>                      Aluminium : <math>Al^{3+}</math>                      Fer (II) : <math>Fe^{2+}</math>                      Fer (III) : <math>Fe^{3+}</math>                      Cuivre : <math>Cu^{2+}</math>                      Zinc : <math>Zn^{2+}</math>                      Nickel : <math>Ni^{2+}</math>                      Manganèse : <math>Mn^{2+}</math></p>