

Symbole	Nom scientifique	Nom courant	ions	Nom ion dans l'eau	Caractéristiques
Na	sodium	sodium métallique	Na <sup>+</sup>	sodium	métal dangereux
NaOH	hydroxide de sodium	soude caustique	Na <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>		base caustique
			OH <sup>-</sup>	hydroxide	
NaCl	chlorure de sodium	sel	Na <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup>		sel
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	carbonate de sodium	cristaux de soude	Na <sup>+</sup> + CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	carbonate	sel soluble transparent s'hydrate à l'air libre en NaHCO <sub>3</sub>
NaHCO <sub>3</sub>	carbonate acide de sodium	bicarbonate	Na <sup>+</sup> + HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	hydrocarbonate	sel soluble blanc
NaClO	hypochlorite de sodium	javel	Na <sup>+</sup> + ClO <sup>-</sup>	hypochlorite	instable, soluble
KClO <sub>4</sub>	Perchlorate de potassium	perchlorate	K <sup>+</sup> + ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	perchlorate	Très oxydant, à la base des bombes et feu artificiel
Ca(OH) <sub>2</sub>	hydroxide de calcium	eau de chaux	Ca <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>		chaux éteinte
CaO	oxyde de calcium	chaux vive			réagit violemment avec l'eau en Ca(OH) <sub>2</sub>
CaCO <sub>3</sub>	carbonate de calcium	craie, calcaire, calcite			quasi insoluble (rend l'eau calcaire)
H <sub>2</sub>	dihydrogène	gaz hydrogène	H <sup>+</sup>	hydrogène	gaz incolore
H <sub>2</sub> O	eau	eau	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>		liquide polaire
			H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	oxonium	
D <sub>2</sub> O		eau lourde			eau isotopique
Fe	fer	fer	Fe <sup>2+</sup>	ferreux ou Fe II	métal oxyde : Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
			Fe <sup>3+</sup>	ferrique ou Fe III	métal oxyde : Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>
Cu	cuivre	cuivre	Cu <sup>+</sup>	cuivreux ou Cu I	métal oxyde : Cu <sub>2</sub> O
			Cu <sup>2+</sup>	cuivrique ou Cu II couleur verte	métal oxyde : CuO
Zn	zinc	zinc	Zn <sup>2+</sup>	zinc	métal oxyde : ZnO
			ZnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	zincate	
Cl <sub>2</sub>	dichlore	gaz chlore	Cl <sup>-</sup>	chlore	gaz vert piquant
HCl	chlorure d'hydrogène	gaz chlorhydrique	H <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup>	acide chlorhydrique	gaz incolore très nocif et très soluble dans l'eau
N <sub>2</sub>	diazote	azote			gaz incolore inodore
NH <sub>3</sub>	ammoniac	gaz ammoniac	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	ammonium	gaz incolore pue
	hydroxide d'ammonium	ammoniaque	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>		solution basique
NO	monoxyde d'azote				gaz de combat
NO <sub>2</sub>	dioxyde d'azote		NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrite	vapeurs rousses
HNO <sub>3</sub>		acide nitrique	H <sup>+</sup> + NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrate	soluble

CH <sub>4</sub>	méthane	méthane gaz des marais			gaz pue inflammable
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	éthane	éthane			gaz sent le gaz inflammable
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	éthylène	éthylène			gaz insoluble inflammable
C	carbone	carbone, graphite, diamant			solide combustible
CO <sub>2</sub>	dioxyde de carbone	gaz carbonique			gaz incolore inodore
CO	monoxyde de carbone	oxyde de carbone			gaz incolore inodore toxique
			HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	hydrogénocarbonate	
			CO <sub>3</sub> <sup>++</sup>	carbonate	
S	soufre	soufre			solide combustible jaune
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	acide sulfurique	acide sulfurique	2H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>--</sup>		acide fumant
SO <sub>2</sub>	dioxyde de soufre	gaz sulfureux			
SO <sub>3</sub>	trioxyde de soufre	anhydride sulfurique			
			SO <sub>4</sub> <sup>--</sup>	sulfate	
			HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	hydrogénosulfate	
			S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>--</sup>	thiosulfate	
			S <sub>4</sub> O <sub>6</sub> <sup>--</sup>	tétrathionate	
			SCN <sup>-</sup>	thiocyanate	
			MnO <sub>4</sub> <sup>--</sup>	permanganate	rouge
Précipités insolubles					
Fe(OH) <sub>2</sub>	hydroxyde ferreux				vert
Fe(OH) <sub>3</sub>	hydroxyde ferrique	rouille			rouille
Cu(OH) <sub>2</sub>	hydroxyde cuivrique	Vert de gris			bleu
AgCl	Chlorure d'argent				blanc
BaSO <sub>4</sub>	sulfate de baryum				blanc
CaCO <sub>3</sub>	carbonate de calcium	Calcite, marbre			blanc

Air	en volume	78% N <sub>2</sub> 4/5
		21% O <sub>2</sub> 1/5
		1% autre
	en masse	76% N <sub>2</sub> 3/4
		23% O <sub>2</sub> 1/4
		1% autre