

Anions					
H <sup>-</sup>	hydrure			PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	phosphate
		Cl <sup>-</sup>	chlorure	P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>	diphosphate
		ClO <sup>-</sup>	hypochlorite		
OH <sup>-</sup>	hydroxyde	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	chlorite	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	carbonate**
O <sup>2-</sup>	oxyde	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	chlorate	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	oxalate
O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	peroxyde	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	perchlorate	CN <sup>-</sup>	cyanure
				OCN <sup>-</sup>	cyanate
S <sup>2-</sup>	sulfure* *	Br <sup>-</sup>	bromure	SCN <sup>-</sup>	thiocyanate
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfite	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	bromate	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	acétate
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfate				
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	thiosulfate	I <sup>-</sup>	iodure	BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	borate
S <sub>4</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>	tétrathionate	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	iodate	Al(OH) <sub>4</sub> <sup>-</sup>	aluminate
S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup>	peroxodisulfate			MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	permanganate
		NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrite	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	chromate
F <sup>-</sup>	fluorure	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrate	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	dichromate
Cations *					
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	hydronium	Mg <sup>2+</sup>	magnésium	Sn <sup>2+</sup>	étain II
		Ca <sup>2+</sup>	calcium	Pb <sup>2+</sup>	plomb II
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	ammonium	Sr <sup>2+</sup>	strontium		
		Ba <sup>2+</sup>	baryum	Al <sup>3+</sup>	aluminium
Li <sup>+</sup>	lithium	Zn <sup>2+</sup>	zinc	Fe <sup>3+</sup>	fer III
Na <sup>+</sup>	sodium	Cu <sup>2+</sup>	cuivre II	Cr <sup>3+</sup>	chrome III
K <sup>+</sup>	potassium	Fe <sup>2+</sup>	fer II		
Ag <sup>+</sup>	argent	Mn <sup>2+</sup>	manganèse II		
		Ni <sup>2+</sup>	nickel II	Ti <sup>4+</sup>	titane IV
Cu <sup>+</sup>	cuivre I	Co <sup>2+</sup>	cobalt II	Sn <sup>4+</sup>	étain IV
Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	mercure I	Hg <sup>2+</sup>	mercure II	Pb <sup>4+</sup>	plomb IV
* La plupart des cations en solution aqueuse forment avec l'eau des complexes hydratés dont l'hydratation n'est pas mentionnée (sauf H <sup>+</sup> )					
** Les anions à plusieurs charges peuvent former des ampholytes intermédiaires (HS <sup>-</sup> par ex) hydrogéné- .... non mentionnés ici (sauf OH <sup>-</sup> )					