

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18						
	IA																VIIA		VIII A					
1	1 H	IIA																1 H hydrogène H ⁻ hydruure H ⁺ hydron proton	2 He hélium					
2	3 Li lithium	4 Be béryllium	NOMENCLATURE DES IONS																7 N azote N ³⁻ nitruure NH ²⁻ imidure NH ₂ ⁻ amidure NH ₃ ammoniac ⁽¹⁾ NH ₄ ⁺ ammonium	8 O oxygène O ²⁻ oxyde OH ⁻ hydroxyde H ₂ O eau H ₃ O ⁺ hydroxonium oxonium O ₂ ²⁻ peroxyde ⁽³⁾ O ₂ ⁻ hyperoxyde O ₃ ⁻ ozonure	9 F fluor F ⁻ fluorure	10 Ne néon		
3	11 Na sodium	12 Mg magnésium	Cette table contient les ions les plus courants. Les hydrogénoanions ne sont pas indiqués. Les métaux de transition forment de très nombreux cations et anions complexes : quelques-uns seulement, les plus fréquents, figurent dans cette table ; pour les autres on a recours à une nomenclature systématique (voir le cours sur les composés de coordination et les complexes). Les synonymes sont en petits caractères. Les cations métalliques simples les plus remarquables sont indiqués : s'ils sont uniques, en caractères ordinaires ; s'il y en a plusieurs, en caractères gras les plus stables , et en <i>italiques</i> les <i>moins stables</i> ; leur nomenclature ne pose pas de problème, et ne figure pas dans cette table, faute de place																13 Al aluminium AlO ₂ ⁻ aluminate Al ³⁺	14 Si silicium SiO ₃ ²⁻ silicate méta-silicate SiO ₄ ⁴⁻ orthosilicate	15 P phosphore P ³⁻ phosphure PO ₄ ³⁻ phosphate PO ₅ ³⁻ peroxophosphate ⁽³⁾ P ₂ O ₅ ⁴⁻ diphosphite pyrophosphite P ₂ O ₆ ⁴⁻ hypophosphite P ₂ O ₇ ⁴⁻ diphosphate pyrophosphate P ₂ O ₈ ⁴⁻ peroxodiphosphate peroxyphosphate ⁽³⁾ PHO ₃ ²⁻ phosphite PH ₂ O ₂ ⁻ hypophosphite	16 S soufre S ²⁻ sulfure S ₂ ²⁻ persulfure disulfure SO ₃ ²⁻ sulfoxylate SO ₃ ²⁻ sulfite SO ₄ ²⁻ sulfate SO ₅ ²⁻ peroxosulfate ⁽³⁾ S ₂ O ₃ ²⁻ thiosulfite ⁽²⁾ S ₂ O ₃ ²⁻ thiosulfate ⁽²⁾ S ₂ O ₄ ²⁻ dithionite S ₂ O ₅ ²⁻ pyrosulfite disulfite S ₂ O ₆ ²⁻ dithionate S ₂ O ₇ ²⁻ pyrosulfate disulfate S ₂ O ₈ ²⁻ peroxodisulfate ⁽³⁾ S ₂ O ₈ ²⁻ tétrathionate SO ₂ ²⁺ sulfynyle thionyle SO ₂ ²⁺ sulfonyle sulfuryle	17 Cl chlore Cl ⁻ chlorure ClO ⁻ hypochlorite ClO ₂ ⁻ chlorite ClO ₃ ⁻ chlorate ClO ₄ ⁻ perchlorate	18 Ar argon
	VIII B																							
	III B	IV B	V B	VI B	VII B	VIII B	IX B	X B	I B	II B														
4	19 K potassium K ⁺	20 Ca calcium Ca ²⁺	21 Sc scandium Sc ³⁺	22 Ti titane Ti ³⁺	23 V vanadium V ²⁺ V ³⁺	24 Cr chrome CrO ₂ ⁻ chromite CrO ₄ ²⁻ chromate Cr ₂ O ₇ ²⁻ dichromate Cr ³⁺	25 Mn manganèse MnO ₄ ⁻ permanganate MnO ₄ ²⁻ manganate Mn ²⁺ Mn ³⁺	26 Fe fer [Fe(CN) ₆] ⁴⁻ hexacyanoferrate(II) ferrocyanure [Fe(CN) ₆] ³⁻ hexacyanoferrate(III) ferricyanure Fe ²⁺ Fe ³⁺	27 Co cobalt Co ²⁺ Co ³⁺	28 Ni nickel Ni ²⁺ Ni ³⁺	29 Cu cuivre Cu ⁺ Cu ²⁺	30 Zn zinc Zn ²⁺	31 Ga gallium	32 Ge germanium	33 As arsenic As ³⁻ arsénure AsO ₃ ³⁻ arsénite AsO ₄ ³⁻ arséniate	34 Se sélénium Se ²⁻ sélénure SeO ₃ ²⁻ sélénite SeO ₄ ²⁻ séléniate	35 Br brome Br ⁻ bromure BrO ⁻ hypobromite BrO ₃ ⁻ bromate BrO ₄ ⁻ perbromate	36 Kr krypton						
5	37 Rb rubidium Rb ⁺	38 Sr strontium Sr ²⁺	39 Y yttrium Y ³⁺	40 Zr zirconium	41 Nb niobium	42 Mo molybdène	43 Tc technétium	44 Ru ruthénium	45 Rh rhodium	46 Pd palladium	47 Ag argent Ag ⁺	48 Cd cadmium Cd ²⁺	49 In indium	50 Sn étain stannite stannate SnO ₂ ²⁻ SnO ₃ ²⁻ Sn ²⁺ Sn ⁴⁺	51 Sb antimoine SbO ⁺ antimonyle	52 Te tellure TeO ₆ ⁶⁻ (ortho) tellurate	53 I iode I ⁻ iodure I ₂ triiodure IO ⁻ hypoiodite IO ₃ ⁻ iodate IO ₄ ⁻ périodate IO ₆ ⁵⁻ para ou orthoperiodate	54 Xe xénon						
6	55 Cs césium Cs ⁺	56 Ba baryum Ba ²⁺	57 La lanthane La ³⁺	72 Hf hafnium	73 Ta tantale	74 W tungstène	75 Re rhénium	76 Os osmium	77 Ir iridium	78 Pt platine Pt ²⁺	79 Au or Au ⁺ Au ³⁺	80 Hg mercure Hg ₂ ²⁺ Hg ²⁺	81 Tl thallium	82 Pb plomb Pb ²⁺ Pb ⁴⁺	83 Bi bismuth BiO ⁺ bismuthyle	84 Po polonium	85 At astate	86 Rn radon						
																semi-métaux	métaux ←	→ non-métaux						