

	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																	1 He		
	IIA																VIIA		VIII A	
2	3 Li lithium	4 Be béryllium															9 F fluor	10 Ne néon		
<p style="text-align: center;">NOMENCLATURE DES IONS</p> <p>Cette table contient les ions les plus courants.</p> <p>Les hydrogéoanions ne sont pas indiqués.</p> <p>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).</p> <p>Les synonymes sont en petits caractères.</p> <p>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</p> <p>⁽¹⁾ <i>ammoniac</i> est le nom de l'espèce pure, gazeuse dans les conditions normales ; <i>ammoniaque</i> est le nom de l'espèce en solution aqueuse</p> <p>⁽²⁾ le préfixe <i>thio-</i> signifie qu'un atome de soufre –S– a pris la place d'un atome d'oxygène –O– dans l'anion générique</p> <p>⁽³⁾ <i>peroxo-</i> signifie qu'un groupe peroxyde –O–O– a pris la place d'un atome d'oxygène –O– dans l'anion générique</p> <p style="text-align: center;">jacques villars, lycée cantonal, porrentruy, 2^{ème} édition janvier 1998, 2^{ème} révision septembre 2001</p>																				
3	11 Na sodium	12 Mg magnésium															15 P phosphore	16 S soufre	17 Cl chlore	18 Ar argon
<p style="text-align: center;">VIII B</p> <p>III B IV B VB VI B VII B VIII B IX B XB IB IIB</p>																				
4	19 K potassium	20 Ca calcium	21 Sc scandium	22 Ti titane	23 V vanadium	24 Cr chrome CrO ₂ ⁻ chromite CrO ₄ ²⁻ chromate Cr ₂ O ₇ ²⁻ dichromate	25 Mn manganèse MnO ₄ ⁻ permanganate MnO ₄ ²⁻ manganate	26 Fe fer [Fe(CN) ₆] ⁴⁻ hexacyanoferrate(II) ferrocyanure [Fe(CN) ₆] ³⁻ hexacyanoferrate(III) ferricyanure Fe ²⁺ Fe ³⁺	27 Co cobalt	28 Ni nickel	29 Cu cuivre	30 Zn zinc	31 Ga gallium	32 Ge germanium	33 As arsenic As ³⁻ arséniure 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	38 Sr strontium	39 Y yttrium	40 Zr zirconium	41 Nb niobium	42 Mo molybdène	43 Tc technétium	44 Ru ruthénium	45 Rh rhodium	46 Pd palladium	47 Ag argent	48 Cd cadmium	49 In indium	50 Sn étain SnO ₂ ²⁻ stannite SnO ₃ ²⁻ stannate	51 Sb antimoine SbO ⁺ antimonyle	52 Te tellure TeO ₆ ⁴⁻ (ortho) tellurate	53 I iode I ⁻ iodure IO ⁻ triiodure IO ₃ ⁻ hypoiodite IO ₄ ⁻ iodate IO ₆ ⁵⁻ periodate <small>IO₆⁵⁻ para ou orthoperiodate</small>	54 Xe xénon		
6	55 Cs césium	56 Ba baryum	57 La lanthane	72 Hf hafnium	73 Ta tantale	74 W tungstène	75 Re rhénium	76 Os osmium	77 Ir iridium	78 Pt platine	79 Au or Au ⁺	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		
<p style="text-align: right;">semi-métaux métaux ← → non-métaux</p>																				