

Annexe 1 : Tableaux périodique des éléments

1 <b>H</b> Hydrogène 1,008	N° Atomique																2 <b>He</b> Hélium 4,002602																																																																																																																								
Symbole																	Nom																																																																																																																								
Masse Atomique																	Masse Atomique																																																																																																																								
Solide																	Métalloïdes																	Non-métaux																																																																																																							
Liquide																	Non-métaux																	Halogènes																	Gaz rares																																																																																						
Gaz																	Métaux																	Métaux alcalins																	Métaux alcalino-terreux																	Lanthanides																	Actinides																	Métaux de transition																	Post-transition metals																		
Inconnu																	Métaux																	Métaux alcalins																	Métaux alcalino-terreux																	Lanthanides																	Actinides																	Métaux de transition																	Post-transition metals																		
3 <b>Li</b> Lithium 6,94	4 <b>Be</b> Béryllium 9,0121...																	5 <b>B</b> Bore 10,81	6 <b>C</b> Carbone 12,011	7 <b>N</b> Azote 14,007	8 <b>O</b> Oxygène 15,999	9 <b>F</b> Fluor 18,998...	10 <b>Ne</b> Néon 20,1797																	13 <b>Al</b> Aluminium 26,981...	14 <b>Si</b> Silicium 28,085	15 <b>P</b> Phosphore 30,973...	16 <b>S</b> Soufre 32,06	17 <b>Cl</b> Chlore 35,45	18 <b>Ar</b> Argon 39,948																																																																																												
11 <b>Na</b> Sodium 22,989...	12 <b>Mg</b> Magnésium 24,305																	19 <b>K</b> Potassium 39,0983	20 <b>Ca</b> Calcium 40,078	21 <b>Sc</b> Scandium 44,955...	22 <b>Ti</b> Titane 47,867	23 <b>V</b> Vanadium 50,9415	24 <b>Cr</b> Chrome 51,9961	25 <b>Mn</b> Manganèse 54,938...	26 <b>Fe</b> Fer 55,845	27 <b>Co</b> Cobalt 58,933...	28 <b>Ni</b> Nickel 58,6934	29 <b>Cu</b> Cuivre 63,546	30 <b>Zn</b> Zinc 65,38	31 <b>Ga</b> Gallium 69,723	32 <b>Ge</b> Germanium 72,63	33 <b>As</b> Arsenic 74,921...	34 <b>Se</b> Sélénium 78,971	35 <b>Br</b> Brome 79,904	36 <b>Kr</b> Krypton 83,798																	37 <b>Rb</b> Rubidium 85,4678	38 <b>Sr</b> Strontium 87,62	39 <b>Y</b> Yttrium 88,90584	40 <b>Zr</b> Zirconium 91,224	41 <b>Nb</b> Niobium 92,90637	42 <b>Mo</b> Molybdène 95,95	43 <b>Tc</b> Technétium (98)	44 <b>Ru</b> Ruthénium 101,07	45 <b>Rh</b> Rhodium 102,90...	46 <b>Pd</b> Palladium 106,42	47 <b>Ag</b> Argent 107,8682	48 <b>Cd</b> Cadmium 112,414	49 <b>In</b> Indium 114,818	50 <b>Sn</b> Étain 118,710	51 <b>Sb</b> Antimoine 121,760	52 <b>Te</b> Tellure 127,60	53 <b>I</b> Iode 126,90...	54 <b>Xe</b> Xénon 131,293																	55 <b>Cs</b> Césium 132,90...	56 <b>Ba</b> Baryum 137,327	57-71	72 <b>Hf</b> Hafnium 178,49	73 <b>Ta</b> Tantale 180,94...	74 <b>W</b> Tungstène 183,84	75 <b>Re</b> Rhénium 186,207	76 <b>Os</b> Osmium 190,23	77 <b>Ir</b> Iridium 192,217	78 <b>Pt</b> Platine 195,084	79 <b>Au</b> Or 196,96...	80 <b>Hg</b> Mercure 200,59	81 <b>Tl</b> Thallium 204,38	82 <b>Pb</b> Plomb 207,2	83 <b>Bi</b> Bismuth 208,98...	84 <b>Po</b> Polonium (209)	85 <b>At</b> Astate (210)	86 <b>Rn</b> Radon (222)																	87 <b>Fr</b> Francium (223)	88 <b>Ra</b> Radium (226)	89-103	104 <b>Rf</b> Rutherfordium (267)	105 <b>Db</b> Dubnium (268)	106 <b>Sg</b> Seaborgium (271)	107 <b>Bh</b> Bohrium (272)	108 <b>Hs</b> Hassium (270)	109 <b>Mt</b> Meitnérium (276)	110 <b>Ds</b> Darmstadtium (281)	111 <b>Rg</b> Roentgenium (280)	112 <b>Cn</b> Copernicium (285)	113 <b>Uut</b> Ununtrium (284)	114 <b>Flerovium</b> (289)	115 <b>Uup</b> Ununpentium (288)	116 <b>Lv</b> Livermorium (293)	117 <b>Uus</b> Ununseptium (294)	118 <b>Uuo</b> Ununoctium (294)

Les masses atomiques entre parenthèses sont celles de l'isotope le plus stable ou le plus commun.

Tableau Périodique Copyright du design et interface © 1997 Michael Dayah Ptable.com Dernière mise à jour 22 mai 2015

57 <b>La</b> Lanthane 138,90...	58 <b>Ce</b> Cérium 140,116	59 <b>Pr</b> Praséodyme 140,90...	60 <b>Nd</b> Néodyme 144,242	61 <b>Pm</b> Prométhium (145)	62 <b>Sm</b> Samarium 150,36	63 <b>Eu</b> Europium 151,964	64 <b>Gd</b> Gadolinium 157,25	65 <b>Tb</b> Terbium 158,92...	66 <b>Dy</b> Dysprosium 162,500	67 <b>Ho</b> Holmium 164,93...	68 <b>Er</b> Erbium 167,259	69 <b>Tm</b> Thulium 168,93...	70 <b>Yb</b> Ytterbium 173,054	71 <b>Lu</b> Lutécium 174,9668																	89 <b>Ac</b> Actinium (227)	90 <b>Th</b> Thorium 232,0377	91 <b>Pa</b> Protactinium 231,03...	92 <b>U</b> Uranium 238,02...	93 <b>Np</b> Neptunium (237)	94 <b>Pu</b> Plutonium (244)	95 <b>Am</b> Américium (243)	96 <b>Cm</b> Curium (247)	97 <b>Bk</b> Berkélium (247)	98 <b>Cf</b> Californium (251)	99 <b>Es</b> Einsteinium (252)	100 <b>Fm</b> Fermium (257)	101 <b>Md</b> Mendélévium (258)	102 <b>No</b> Nobélium (259)	103 <b>Lr</b> Lawrencium (262)
--	--------------------------------------	--	---------------------------------------	--	---------------------------------------	--	---	---	--	---	--------------------------------------	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--------------------------------------	--	--	--	---------------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	---------------------------------------	---	---	--------------------------------------	--	---------------------------------------	---