

Le tableau périodique des éléments

Période	éléments										non-métaux						hélium	
1	1 H 1,0														4 He 4,0			
2	7 Li 6,9	béryllium 9 Be 9,0											11 B 10,8	12 C 12,0	14 N 14,0	16 O 16,0	19 F 19,0	20 Ne 20,2
3	23 Na 23,0	magnésium 12 Mg 24,3											27 Al 27,0	28 Si 28,0	15 P 31,0	soufre 32 S 32,0	35 Cl 35,5	argon 18 Ar 39,9
4	39 K 39,1	calcium 20 Ca 40,1	scandium 21 Sc 45,0	titane 22 Ti 47,9	vanadium 23 V 50,9	chrome 24 Cr 52,0	manganèse 25 Mn 54,9	fer 26 Fe 55,8	cobalt 27 Co 58,9	nickel 28 Ni 58,7	cuivre 29 Cu 63,5	zinc 30 Zn 65,4	gallium 31 Ga 69,7	germanium 32 Ge 72,6	arsenic 33 As 74,9	sélénium 34 Se 79,0	brome 35 Br 79,9	krypton 36 Kr 83,8
5	85 Rb 85,5	strontium 38 Sr 87,6	yttrium 39 Y 88,9	zirconium 40 Zr 91,2	niobium 41 Nb 92,9	molybdène 42 Mo 95,9	technétium 43 Tc 97,9	ruthénium 44 Ru 101,1	rhodium 45 Rh 102,9	palladium 46 Pd 106,4	argent 47 Ag 107,9	cadmium 48 Cd 112,4	indium 49 In 114,8	étain 50 Sn 118,7	antimoine 51 Sb 121,8	tellure 52 Te 127,6	iode 53 I 126,9	xénon 54 Xe 131,3
6	133 Cs 132,9	baryum 56 Ba 137,3	lanthanides 57-71	hafnium 72 Hf 178,5	tantalum 73 Ta 180,9	tungstène 74 W 183,8	rhenium 75 Re 186,2	osmium 76 Os 190,2	iridium 77 Ir 194,2	platine 78 Pt 195,1	or 79 Au 197,0	mercure 80 Hg 200,6	thallium 81 Tl 204,4	plomb 82 Pb 207,2	bismuth 83 Bi 209,0	polonium 84 Po [209,0]	astate 85 At [210,0]	radon 86 Rn [222,0]
7	223 Fr [223,0]	radium 88 Ra [226,0]	actinides 89-103											métaux pauvres		métalloïdes	halogènes	gaz nobles
	métaux alcalins	alcalino-terreux		métaux														
	lanthane 57 La 139,0	cérium 58 Ce 140,1	praséodyme 59 Pr 140,9	néodyme 60 Nd 144,2	prométhium 61 Pm [144,9]	samarium 62 Sm 150,4	europium 63 Eu 152,0	gadolinium 64 Gd 157,2	terbium 65 Tb 158,92535	dysprosium 66 Dy 162,500	holmium 67 Ho 164,93032	erbium 68 Er 167,259	thulium 69 Tm 168,93421	ytterbium 70 Yb 173,04	lutécium 71 Lu 174,967			
	actinium 89 Ac [227,0]	thorium 90 Th 232,0	protactinium 91 Pa 231,0	uranium 92 U 238,0	neptunium 93 Np [237,0]	plutonium 94 Pu [244,1]												

nom de l'élément (gaz, liquide ou solide à 0°C et 101,3 kPa)

nombre de nucléons → A

numéro atomique → Z

symbole chimique → X

masse molaire atomique (g/mol) → $1,0$

élément primordial

désintégration d'autres éléments

Rappel : Le numéro atomique = le nombre de protons.
 Rappel 2: Le nombre de protons = le nombre de nucléons.
 Rappel 3 : Nombre de neutrons = différence entre le nombre de masse et le numéro atomique.

