## Tableau périodique des éléments

Tableau de Mendeleïev

	1 IA																	18 VIIIA
1	1 2.20 1s <b>H</b> Hydrogène 1.00784–1.00811	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	2 1s He Hélium 4.002602(2)
2	3 0.98 2s <b>Li</b> Lithium 6.938–6.997												5 2.04 2p B Bore 10.806-10.821	6 2.55 2p C Carbone 12.0096–12.0116	7 3.04 2p  N Azote 14.00643- 14.00728	8 3.44 2p  O Oxygène 15.99903- 15.99977	9 3.98 2p <b>F</b> Fluor 18.998403163(6)	10 2p Ne Néon 20.1797(6)
3	11 0.93 3s Na Sodium 22.98976928(2)	12 1.31 3s Mg Mg Magnésium 24.304–24.307	3 IIIA	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	13 1.61 3 <i>p</i> Al  Aluminium  26.9815385(7)	14 1.90 3 <i>p</i> Si Silicium 28.084–28.086	15 2.19 3 <i>p</i> P Phosphore 30.973761998(5)	16 2.58 3p S Soufre 32.059–32.076	17 3.16 3 <i>p</i> Cl Chlore 35.446-35.457	18 3p Ar Argon 39.948(1)
4	19 0.82 4s  K Potassium 39.0983(1)	20 1.00 4s Ca Ca Calcium 40.078(4)	21 1.36 3 <i>d</i> Sc Scandium 44.955908(5)	22 1.54 3 <i>d</i> <b>Ti</b> Titane 47.867(1)	23 1.63 3 <i>d</i> V Vanadium 50.9415(1)	24 1.66 3 <i>d*</i> Cr  Chrome 51.9961(6)	25 1.55 3 <i>d</i> Mn Manganèse 54.938044(3)	26 1.83 3 <i>d</i> Fe Fer 55.845(2)	27 1.88 3 <i>d</i> Co Cobalt 58.933194(4)	28 1.91 3 <i>d</i> Ni Nickel 58.6934(4)	29 1.90 3 <i>d*</i> Cu Cuivre 63.546(3)	30 1.65 3 <i>d</i> 2n Zinc 65.38(2)	31 1.81 4 <i>p</i> Ga Gallium 69.723(1)	32 2.01 4p Ge Germanium 72.630(8)	33 2.18 4p As Arsenic 74.921595(6)	34 2.55 4p Se Sélénium 78.971(8)	35 2.96 4 <i>p</i> <b>Br</b> Brome 79.901–79.907	36 3.00 4p <b>Kr</b> Krypton 83.798(2)
5	37 0.82 5s <b>Rb</b> Rubidium 85.4678(3)	38 0.95 5s Sr Strontium 87.62(1)	39 1.22 4 <i>d</i> <b>Y</b> Yttrium  88.90584(2)	40 1.33 4 <i>d</i> <b>Zr</b> Zirconium 91.224(2)	41 1.6 4 <i>d*</i> Nb Niobium 92.90637(2)	42 2.16 4 <i>d</i> *  Mo  Molybdène 95.95(1)	$\begin{array}{ccc} 43 & 1.9 & 4d \\ & \mathbf{Tc} \\ & \text{Techn\'etium} \\ & & & & & & & & & & & & & & & & & & $	44 2.2 4 <i>d*</i> Ru Ruthénium 101.07(2)	45 2.28 4 <i>d*</i> Rh Rhodium 102.90550(2)	46 2.20 4 <i>d*</i> Pd Palladium 106.42(1)	47 1.93 4 <i>d*</i> Ag Argent 107.8682(2)	48 1.69 4 <i>d</i> Cd Cadmium 112.414(4)	49 1.78 5 <i>p</i> In  Indium  114.818(1)	50 1.96 5 <i>p</i> Sn Étain 118.710(7)	$\begin{array}{c} 51  2.05  5p \\ \mathbf{Sb} \\ \text{Antimoine} \\  121.760(1) \end{array}$	52 2.1 5 <i>p</i> <b>Te</b> Tellure  127.60(3)	53 2.66 5 <i>p</i> I  Iode 126.90447(3)	$ \begin{array}{ccc}  & 2.60 & 5p \\  & Xe \\  & Xénon \\  & 131.293(6) \end{array} $
6	55 0.79 6s Cs Césium 132.90545196(6)	56 0.89 6s Ba Baryum 137.327(7)	* Lanthanides	72 1.3 5 <i>d</i> <b>Hf</b> Hafnium  178.49(2)	73 1.5 5 <i>d</i> Ta  Tantale  180.94788(2)	74 2.36 5 <i>d</i> W  Tungstène 183.84(1)	75 1.9 5 <i>d</i> Re Rhénium 186.207(1)	76 2.2 5 <i>d</i> Os Osmium 190.23(3)	77 2.20 5 <i>d</i> Ir  Iridium  192.217(3)	78 2.28 5 <i>d</i> *  Pt  Platine  195.084(9)	79 2.54 5 <i>d*</i> Au Or 196.966569(5)	80 2.00 5 <i>d</i> <b>Hg</b> Mercure 200.592(3)	81 1.62 6 <i>p</i> T1  Thallium 204.382–204.385	82 1.87 6 <i>p</i> <b>Pb</b> Plomb 207.2(1)	83 2.02 6 <i>p</i> <b>Bi</b> Bismuth  208.98040(1)	Po Polonium (209)	85 2.2 6 <i>p</i> At Astate (210)	86 2.2 6p Rn Radon (222)
7	${ m Fr} \ { m Fr} \ { m Francium} \ { m (223)}$	88 0.9 7s <b>Ra</b> Radium (226)	** Actinides	$\mathbf{Rf}$ Rutherfordium $\mathbf{Rf}$	Db	$\begin{array}{cc} 106 & 6d \\ \mathbf{Sg} \\ \mathrm{Seaborgium} \\ ^{(269)} \end{array}$	$ \begin{array}{cc}  & 6d \\  & Bh \\  & Bohrium \\  & (270) \end{array} $	${\displaystyle \mathop{\mathrm{Hs}}_{ ext{(269)}}^{ ext{6d}}}$	$\mathbf{M}\mathbf{t}$	Ds	$ m Rg  m _{Roentgenium}$	Cn	Nh	$\begin{array}{c} 114 & 7p \\ \hline Fl \\ Fl\'{e}rovium \\ (289) \end{array}$	Mc	$\mathbf{Lv}$ Livermorium (293)	Ts	Og Oganesson (294)
	Métal alcalin  Métal alcalino-terreux  Métal  Métalloïde		*	57 1.1 5 <i>d*</i> La Lanthane 138.90547(7)	58 1.12 4 <i>f</i> *  Ce  Cérium  140.116(1)	59 1.13 4f <b>Pr</b> Praséodyme 140.90766(2)	60 1.14 4f Nd Néodyme 144.242(3)	61 1.13 4 <i>f</i>	62 1.17 4f Sm Samarium 150.36(2)	63 1.2 4f Eu Europium 151.964(1)	64 1.2 4f* <b>Gd</b> Gadolinium 157.25(3)	65 1.1 4f <b>Tb</b> Terbium  158.92535(2)	66 1.22 4f <b>Dy</b> Dysprosium 162.500(1)	67 1.23 4 <i>f</i> Ho Holmium 164.93033(2)	68 1.24 4f Er Erbium 167.259(3)	69 1.25 4f Tm Thulium 168.93422(2)	70 1.1 4 <i>f</i> <b>Yb</b> Ytterbium 173.045(10)	71 1.27 4f  Lu  Lutécium  174.9668(1)
	Non-métal Halogène Gaz noble Lanthanide	e/Actinide	**	89 1.1 6 <i>d*</i> Ac Actinium (227)	90 1.3 5f*  Th  Thorium 232.0377(4)	91 1.5 5 <i>f*</i> <b>Pa</b> Protactinium 231.03588(2)	92 1.38 5f* U Uranium 238.02891(3)	$\begin{array}{ccc} 93 & 1.36 & 5f^* \\ & \mathbf{Np} \\ & \text{Neptunium} \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ \end{array}$	94 1.28 5 <i>f</i> <b>Pu</b> Plutonium  (244)	95 1.13 5 <i>f</i>	96 1.28 5 <i>f</i> *  Cm  Curium (247)	97 1.3 5 <i>f</i> <b>Bk</b> Berkélium (247)	$\begin{array}{ccc} 98 & 1.3 & 5f \\ \textbf{Cf} \\ \text{Californium} \\ \text{\tiny (251)} \end{array}$	99 1.3 5 <i>f</i> <b>Es</b> Einsteinium (252)	100 1.3 5 <i>f</i> <b>Fm</b> Fermium  (257)	$\begin{array}{ccc} 101 & 1.3 & 5f \\ \hline \mathbf{Md} \\ \mathrm{Mend\acute{e}l\acute{e}vium} \\ (258) \end{array}$	102 1.3 5 <i>f</i> <b>No</b> Nobélium  (259)	103 1.3 5 <i>f</i> Lr  Lawrencium (266)

Les poids atomiques standards sont issus de la Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights (ciaaw.org/atomic-weights.htm). Une astérisque (\*) apposée à une sous-couche électronique indique une exception (au principe d'Aufbau) dans la configuration des électrons à l'état fondamental.