Tableau périodique des éléments

Numéro atomique — Nom de l'élément — Masse atomique, basée sur ^{12}C — [ ] : nombre de masse de l'isotope le plus stable * — Énergie de première ionisation (eV) — Symbole de l'élément (en gris : aucun isotope stable) — Électronégativité (échelle de Pauling) — Configuration électronique (en rouge : exception à la règle de Klechkowski) — Principaux nombres d'oxydation (le plus fréquent en **gras**)

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 **H** Hydrogène 1,008 13,59 2,1 $1s^1$ −1 +1																	2 **He** Hélium 4,003 24,58 — $1s^2$ 0
2	3 **Li** Lithium 6,94 5,391 1,0 $1s^2 2s^1$ +1	4 **Be** Béryllium 9,012 9,322 1,5 $1s^2 2s^2$ +2											5 **B** Bore 10,81 8,298 2,0 $1s^2 2s^2 2p^1$ +3	6 **C** Carbone 12,01 11,26 2,5 $1s^2 2s^2 2p^2$ −4 +2 **+4**	7 **N** Azote 14,01 14,53 3,0 $1s^2 2s^2 2p^3$ **−3** +1 +2 +3 +4 +5	8 **O** Oxygène 16,00 13,61 3,5 $1s^2 2s^2 2p^4$ **−2** −1 +2	9 **F** Fluor 19,00 17,42 4,0 $1s^2 2s^2 2p^5$ **−1**	10 **Ne** Néon 20,18 21,56 — $1s^2 2s^2 2p^6$ 0
3	11 **Na** Sodium 22,99 5,139 0,9 [Ne] $3s^1$ +1	12 **Mg** Magnésium 24,31 7,646 1,2 [Ne] $3s^2$ +2											13 **Al** Aluminium 26,98 5,985 1,5 [Ne] $3s^2 3p^1$ +3	14 **Si** Silicium 28,09 8,151 1,8 [Ne] $3s^2 3p^2$ −4 **+4**	15 **P** Phosphore 30,97 10,48 2,1 [Ne] $3s^2 3p^3$ −3 +3 +4 **+5**	16 **S** Soufre 32,06 10,36 2,5 [Ne] $3s^2 3p^4$ −2 +2 +4 **+6**	17 **Cl** Chlore 35,45 12,96 3,0 [Ne] $3s^2 3p^5$ **−1** +1 +3 +5 +7	18 **Ar** Argon 39,95 15,75 — [Ne] $3s^2 3p^6$ 0
4	19 **K** Potassium 39,10 4,340 0,8 [Ar] $4s^1$ +1	20 **Ca** Calcium 40,08 6,113 1,0 [Ar] $4s^2$ +2	21 **Sc** Scandium 44,96 6,561 1,3 [Ar] $4s^2 3d^1$ +3	22 **Ti** Titane 47,87 6,828 1,5 [Ar] $4s^2 3d^2$ +2 +3 **+4**	23 **V** Vanadium 50,94 6,746 1,6 [Ar] $4s^2 3d^3$ +2 +3 +4 **+5**	24 **Cr** Chrome 52,00 6,766 1,6 [Ar] $4s^1 3d^5$ +2 **+3** +6	25 **Mn** Manganèse 54,94 7,434 1,5 [Ar] $4s^2 3d^5$ +2 +3 **+4** +6 +7	26 **Fe** Fer 55,85 7,902 1,8 [Ar] $4s^2 3d^6$ +2 **+3**	27 **Co** Cobalt 58,93 7,881 1,8 [Ar] $4s^2 3d^7$ **+2** +3	28 **Ni** Nickel 58,69 7,639 1,8 [Ar] $4s^2 3d^8$ **+2** +3	29 **Cu** Cuivre 63,55 7,726 1,9 [Ar] $4s^1 3d^{10}$ +1 **+2**	30 **Zn** Zinc 65,38 9,394 1,6 [Ar] $4s^2 3d^{10}$ **+2**	31 **Ga** Gallium 69,72 5,999 1,6 [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^1$ +1 +2 **+3**	32 **Ge** Germanium 72,63 7,899 1,8 [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^2$ +2 **+4**	33 **As** Arsenic 74,92 9,788 2,0 [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^3$ −3 **+3** +5	34 **Se** Sélénium 78,96 9,752 2,4 [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^4$ −2 +2 +4 +6	35 **Br** Brome 79,90 11,81 2,8 [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^5$ **−1** +1 +5 +7	36 **Kr** Krypton 83,80 13,99 3,0 [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^6$ 0
5	37 **Rb** Rubidium 85,47 4,177 0,8 [Kr] $5s^1$ +1	38 **Sr** Strontium 87,62 5,694 1,0 [Kr] $5s^2$ +2	39 **Y** Yttrium 88,91 6,217 1,2 [Kr] $5s^2 4d^1$ +2 +3	40 **Zr** Zirconium 91,22 6,633 1,4 [Kr] $5s^2 4d^2$ **+4**	41 **Nb** Niobium 92,91 6,758 1,6 [Kr] $5s^1 4d^4$ +3 **+5**	42 **Mo** Molybdène 95,96 7,092 1,8 [Kr] $5s^1 4d^5$ +2 +3 +4 +5 **+6**	43 **Tc** Technétium [98] 7,28 1,9 [Kr] $5s^2 4d^5$ **+7**	44 **Ru** Ruthénium 101,07 7,360 2,2 [Kr] $5s^1 4d^7$ +2 **+3** +4 +6 +8	45 **Rh** Rhodium 102,91 7,456 2,2 [Kr] $5s^1 4d^8$ +2 **+3** +4	46 **Pd** Palladium 106,42 9,336 2,2 [Kr] $5s^0 4d^{10}$ **+2** +4	47 **Ag** Argent 107,87 7,576 1,9 [Kr] $5s^1 4d^{10}$ **+1**	48 **Cd** Cadmium 112,41 8,993 1,7 [Kr] $5s^2 4d^{10}$ **+2**	49 **In** Indium 114,82 5,786 1,7 [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^1$ +1 +2 **+3**	50 **Sn** Etain 118,71 7,343 1,8 [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^2$ +2 **+4**	51 **Sb** Antimoine 121,76 8,608 1,9 [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^3$ −3 **+3** +5	52 **Te** Tellure 127,60 9,009 2,1 [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^4$ −2 +2 **+4** +6	53 **I** Iode 126,90 10,45 2,5 [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^5$ **−1** +1 +3 +5 +7	54 **Xe** Xénon 131,29 12,12 2,6 [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^6$ 0
6	55 **Cs** Césium 132,91 3,893 0,7 [Xe] $6s^1$ +1	56 **Ba** Baryum 137,33 5,211 0,9 [Xe] $6s^2$ +2	57 à 71	72 **Hf** Hafnium 178,49 6,825 1,3 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^2$ **+4**	73 **Ta** Tantale 180,95 7,549 1,5 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^3$ **+5**	74 **W** Tungstène 183,84 7,864 1,7 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^4$ +2 +3 +4 +5 **+6**	75 **Re** Rhénium 186,21 7,833 1,9 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^5$ +2 +3 +4 +6 **+7**	76 **Os** Osmium 190,23 8,438 2,2 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^6$ +2 +3 +4 +6 **+8**	77 **Ir** Iridium 192,22 8,967 2,2 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^7$ +2 +3 **+4** +6	78 **Pt** Platine 195,08 8,958 2,2 [Xe] $6s^1 4f^{14} 5d^9$ +2 **+4**	79 **Au** Or 196,97 9,225 2,4 [Xe] $6s^1 4f^{14} 5d^{10}$ +1 **+3**	80 **Hg** Mercure 200,59 10,43 1,9 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10}$ +1 **+2**	81 **Tl** Thallium 204,38 6,108 1,8 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^1$ **+1** +3	82 **Pb** Plomb 207,2 7,416 1,9 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^2$ +2 **+4**	83 **Bi** Bismuth 208,98 7,285 1,9 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^3$ **+3** +5	84 **Po** Polonium [209] 8,416 2,0 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^4$ +2 **+4**	85 **At** Astate [210] 9,597 2,2 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^5$ **−1** +1 +3 +5 +7	86 **Rn** Radon [222] 10,74 — [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$ 0
7	87 **Fr** Francium [223] 4,072 0,7 [Rn] $7s^1$ +1	88 **Ra** Radium [226] 5,278 0,9 [Rn] $7s^2$ +2	89 à 103	104 **Rf** Rutherfordium [267] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^2$ **+4**	105 **Db** Dubnium [268] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^3$ **+5**	106 **Sg** Seaborgium [271] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^4$ **+6**	107 **Bh** Bohrium [272] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^5$ **+7**	108 **Hs** Hassium [277] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^6$ —	109 **Mt** Meitnerium [276] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^7$ —	110 **Ds** Darmstadtium [281] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^8$ —	111 **Rg** Roentgenium [280] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^9$ —	112 **Cn** Copernicium [285] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10}$ —	113 **Nh** Nihonium [286] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^1$ —	114 **Fl** Flérovium [289] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^2$ —	115 **Mc** Moscovium [288] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^3$ —	116 **Lv** Livermorium [293] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^4$ —	117 **Ts** Tennessine [294] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^5$ —	118 **Og** Oganesson [294] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$ 0

Lanthanides 6	57 **La** Lanthane 138,91 5,577 1,1 [Xe] $6s^2 5d^1$ +3	58 **Ce** Cérium 140,12 5,538 1,1 [Xe] $6s^2 4f^1 5d^1$ +3 +4	59 **Pr** Praséodyme 140,91 5,464 1,1 [Xe] $6s^2 4f^3$ +3 +4	60 **Nd** Néodyme 144,24 5,525 1,1 [Xe] $6s^2 4f^4$ +3	61 **Pm** Prométhium [145] 5,58 1,2 [Xe] $6s^2 4f^5$ +3	62 **Sm** Samarium 150,36 5,643 1,2 [Xe] $6s^2 4f^6$ +2 +3	63 **Eu** Europium 151,96 5,670 1,1 [Xe] $6s^2 4f^7$ +2 +3	64 **Gd** Gadolinium 157,25 6,150 1,2 [Xe] $6s^2 4f^7 5d^1$ +3	65 **Tb** Terbium 158,93 5,863 1,2 [Xe] $6s^2 4f^9$ +3 +4	66 **Dy** Dysprosium 162,50 5,938 1,2 [Xe] $6s^2 4f^{10}$ +3	67 **Ho** Holmium 164,93 6,021 1,2 [Xe] $6s^2 4f^{11}$ +3	68 **Er** Erbium 167,26 6,107 1,2 [Xe] $6s^2 4f^{12}$ +3	69 **Tm** Thulium 168,93 6,184 1,2 [Xe] $6s^2 4f^{13}$ +2 +3	70 **Yb** Ytterbium 173,05 6,254 1,2 [Xe] $6s^2 4f^{14}$ +2 +3	71 **Lu** Lutétium 174,97 5,425 1,3 [Xe] $6s^2 4f^{14} 5d^1$ +3
Actinides 7	89 **Ac** Actinium [227] 5,17 1,1 [Rn] $7s^2 6d^1$ +3	90 **Th** Thorium 232,04 6,306 1,3 [Rn] $7s^2 6d^2$ +4	91 **Pa** Protactinium 231,04 5,89 1,5 [Rn] $7s^2 5f^2 6d^1$ +4 **+5**	92 **U** Uranium 238,03 6,194 1,7 [Rn] $7s^2 5f^3 6d^1$ +3 +4 +5 **+6**	93 **Np** Neptunium [237] 6,265 1,3 [Rn] $7s^2 5f^4 6d^1$ +3 +4 **+5** +6	94 **Pu** Plutonium [244] 6,026 1,3 [Rn] $7s^2 5f^6$ +3 **+4** +5 +6	95 **Am** Américium [243] 5,973 1,3 [Rn] $7s^2 5f^7$ +3 **+4** +5 +6	96 **Cm** Curium [247] 6,02 1,3 [Rn] $7s^2 5f^7 6d^1$ +3	97 **Bk** Berkélium [247] 6,23 1,3 [Rn] $7s^2 5f^9$ +3 +4	98 **Cf** Californium [251] 6,30 1,3 [Rn] $7s^2 5f^{10}$ +3	99 **Es** Einsteinium [252] 6,42 1,3 [Rn] $7s^2 5f^{11}$ +3	100 **Fm** Fermium [257] 6,50 1,3 [Rn] $7s^2 5f^{12}$ +3	101 **Md** Mendélévium [258] 6,58 1,3 [Rn] $7s^2 5f^{13}$ +3	102 **No** Nobélium [259] 6,65 1,5 [Rn] $7s^2 5f^{14}$ +3	103 **Lr** Lawrencium [262] — [Rn] $7s^2 5f^{14} 6d^1$ +3

* *Pure Appl. Chem.*, Vol. 78, No. 11, pp. 2051–2066, 2006. Actualisé en 2016 selon recommandations de l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée.