Tableau périodique des éléments

Tableau de Mendeleïev

1 2.20 1s H Hydrogène 1.00784-1.00811								2 1s He Hélium 4.002602(2)
3 0.98 2s 4 1.57 2s Be Lithium 6.938-6.997 Béryllium 9.0121831(5)	$ \begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$							10 2p Ne Néon 20.1797(6)
11 0.93 3s 12 1.31 3s	m					$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	S Cl Chlore	18 3p Ar Argon 39.948(1)
K Ca S	Sc Ti Indium Titane Van	$\begin{array}{c ccccc} 1.63 & 3d & 24 & 1.66 & 3d^* & 25 & 1.55 & 3 \\ \hline V & & Cr & Mn \\ & & Chrome & Manganèse \\ 9415(1) & & 51.9961(6) & & 54.938044(3) \end{array}$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	28 1.91 3 <i>d</i> 29 1.90 3 <i>d*</i> Ni Nickel 58.6934(4) Cuivre 63.546(3)	30 1.65 3d 31 1.81 4 Ga Gallium 69.723(1)	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	36 3.00 4p Kr Krypton 83.798(2)
Rb Sr Strontium Ytt	Y Zr I crium Zirconium Nic	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	Ru Rh	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	48 1.69 4d 49 1.78 5 Cd In Cadmium 112.414(4) Indium 114.818(1)	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	Xe Xénon 131.293(6)
Cárirona Brannana	* Hf Tanides Hafnium Ta	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	d 76 2.2 5d 77 2.20 5d OS Ir Osmium 190.23(3) Iridium 192.217(3)	78 2.28 5 <i>d*</i> 79 2.54 5 <i>d*</i> Pt Au Platine 195.084(9) Or 196.966569(5)	80 2.00 5d 81 1.62 6 Hg Tl Mercure 200.592(3) Thallium 204.382-204.38	Pb Bi Bismuth	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	86 2.2 6p Rn Radon (222)
E i D ii	inides Rutherfordiur Dul	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$egin{array}{c cccc} d & 108 & 6d & 109 & 6d \\ \hline HS & MS & Meitnérium \\ & & & & & & & & & & & & & & & & & & $	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	Cn Nh	Fl Mc	Lv Ts	$\begin{array}{c} \mathbf{Og} \\ \mathbf{Og} \\ \mathbf{Oganesson} \\ \mathbf{(294)} \end{array}$
k	* La Cé	1.12 4f* 59 1.13 4f 60 1.14 4 Ce Pr érium Praséodyme 140.90766(2) Néodyme 144.242(3)	f 61 1.13 4f 62 1.17 4f Pm Sm Samarium 150.36(2)	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	65 1.1 4f 66 1.22 4 Tb Dy Terbium Dysprosium 158.92535(2) Dysprosium 162.500(1)	Ho Er	f 69 1.25 4f 70 1.1 4f Tm Yb Thulium 168.93422(2) 173.045(10)	71 1.27 4f Lu Lutécium 174.9668(1)
*	* Ac Actinium The	1.3 5f* 91 1.5 5f* 92 1.38 5. Th Pa U Protactinium Uranium 231.03588(2) 238.02891(3)	* 93 1.36 5 <i>f</i> * 94 1.28 5 <i>f</i> Pu Neptunium (237) Plutonium (244)	95 1.13 5 <i>f</i> 96 1.28 5 <i>f*</i> Am Américium (243) Curium (247)	97 1.3 5f 98 1.3 9 Cf Berkélium (247) Californium (251)	Es Fm	f 101 1.3 5f 102 1.3 5f No Mendélévium (258) Nobélium (259)	103 1.3 5f 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.