

Tableau périodique des éléments

Les 118 éléments chimiques, colorés par famille

Métaux alcalins Alcalino-terreux Métaux de transition Métaux pauvres Métalloïdes Non-métaux Halogènes Gaz nobles Lanthanides Actinides Propriétés inconnues																		2 He Hélium 4,0026	
1 H Hydrogène 1,008 3 Li Lithium 6,94 4 Be Béryllium 9,0122 11 Na Sodium 22,99 12 Mg Magnésium 24,305 19 K Potassium 39,098 20 Ca Calcium 40,078 37 Rb Rubidium 85,468 38 Sr Strontium 87,62 55 Cs Césium 132,91 56 Ba Baryum 137,33 87 Fr Francium [223] 88 Ra Radium [226]																		5 B Bore 10,81 6 C Carbone 12,011 7 N Azote 14,007 8 O Oxygène 15,999 9 F Fluor 18,998 10 Ne Néon 20,18 13 Al Aluminium 26,982 14 Si Silicium 28,085 15 P Phosphore 30,974 16 S Soufre 32,06 17 Cl Chlore 35,45 18 Ar Argon 39,95 31 Ga Gallium 69,723 32 Ge Germanium 72,63 33 As Arsenic 74,922 34 Se Sélénium 78,971 35 Br Brome 79,904 36 Kr Krypton 83,798 49 In Indium 114,82 50 Sn Étain 118,71 51 Sb Antimoine 121,76 52 Te Tellure 127,6 53 I Iode 126,9 54 Xe Xénon 131,29 81 Tl Thallium 204,38 82 Pb Plomb 207,2 83 Bi Bismuth 208,98 84 Po Polonium [209] 85 At Astate [210] 86 Rn Radon [222] 113 Nh Nihonium [286] 114 Fl Flérovium [289] 115 Mc Moscovium [290] 116 Lv Livermorium [293] 117 Ts Tennesse [294] 118 Og Oganesson [294]	
Chaque case : numéro atomique, symbole, nom et masse molaire (g/mol). Entre crochets : nombre de masse de l'isotope le plus stable.																			
Lanthanides		58 Ce Cérium 140,12	59 Pr Praséodyme 140,91	60 Nd Néodyme 144,24	61 Pm Prométhium [145]	62 Sm Samarium 150,36	63 Eu Europium 151,96	64 Gd Gadolinium 157,25	65 Tb Terbium 158,93	66 Dy Dysprosium 162,5	67 Ho Holmium 164,93	68 Er Erbium 167,26	69 Tm Thulium 168,93	70 Yb Ytterbium 173,05	71 Lu Lutéций 174,97				
Actinides		90 Th Thorium 232,04	91 Pa Protactinium 231,04	92 U Uranium 238,03	93 Np Neptunium [237]	94 Pu Plutonium [244]	95 Am Américium [243]	96 Cm Curium [247]	97 Bk Berkélium [247]	98 Cf Californium [251]	99 Es Einsteinium [252]	100 Fm Fermium [257]	101 Md Mendélévium [258]	102 No Nobélium [259]	103 Lr Lawrencium [266]				