

# Tableau périodique des éléments

1																	18
1 <b>H</b> Hydrogène 1,008 1s <sup>1</sup> -1 +1																	2 <b>He</b> Hélium 4,003 1s <sup>2</sup> 0
2 <b>Li</b> Lithium 6,94 1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup> +1	3 <b>Be</b> Béryllium 9,012 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> +2																
3 <b>Na</b> Sodium 22,99 [Ne] 3s <sup>1</sup> +1	4 <b>Mg</b> Magnésium 24,31 [Ne] 3s <sup>2</sup> +2																
4 <b>K</b> Potassium 39,10 [Ar] 4s <sup>1</sup> +1	5 <b>Ca</b> Calcium 40,08 [Ar] 4s <sup>2</sup> +2	6 <b>Sc</b> Scandium 44,96 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>1</sup> +3	7 <b>Ti</b> Titane 47,87 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>2</sup> +2 +3 +4	8 <b>V</b> Vanadium 50,94 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>3</sup> +2 +3 +4 +5	9 <b>Cr</b> Chrome 52,00 [Ar] 4s <sup>1</sup> 3d <sup>5</sup> +2 +3 +6	10 <b>Mn</b> Manganèse 54,94 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>5</sup> +2 +3 +4 +6 +7	11 <b>Fe</b> Fer 55,85 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>6</sup> +2 +3	12 <b>Co</b> Cobalt 58,93 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>7</sup> +2 +3	13 <b>Ni</b> Nickel 58,69 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>8</sup> +2 +3	14 <b>Cu</b> Cuivre 63,55 [Ar] 4s <sup>1</sup> 3d <sup>10</sup> +1 +2	15 <b>Zn</b> Zinc 65,38 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> +2	16 <b>Ga</b> Gallium 69,72 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>1</sup> +1 +2 +3	17 <b>Ge</b> Germanium 72,63 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>2</sup> +2 +4	18 <b>As</b> Arsenic 74,92 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>3</sup> -3 +3 +5	19 <b>Se</b> Sélénium 78,96 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>4</sup> -2 +2 +4 +6	20 <b>Br</b> Brome 79,90 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>5</sup> -1 +1 +3 +5 +7	36 <b>Kr</b> Krypton 83,80 [Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>6</sup> 0
5 <b>Rb</b> Rubidium 85,47 [Kr] 5s <sup>1</sup> +1	6 <b>Sr</b> Strontium 87,62 [Kr] 5s <sup>2</sup> +2	7 <b>Y</b> Yttrium 88,91 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>1</sup> +2 +3	8 <b>Zr</b> Zirconium 91,22 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>2</sup> +4	9 <b>Nb</b> Niobium 92,91 [Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>4</sup> +3 +5	10 <b>Mo</b> Molybdène 95,96 [Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>5</sup> +2 +3 +4 +5 +6	11 <b>Tc</b> Technétium [98]	12 <b>Ru</b> Ruthénium 101,07 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>6</sup> +7	13 <b>Rh</b> Rhodium 102,91 [Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>8</sup> +2 +3 +4	14 <b>Pd</b> Palladium 106,42 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> +2 +4	15 <b>Ag</b> Argent 107,87 [Kr] 5s <sup>1</sup> 4d <sup>10</sup> +1	16 <b>Cd</b> Cadmium 112,41 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> +2	17 <b>In</b> Indium 114,82 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>1</sup> +1 +2 +3	18 <b>Sn</b> Etain 118,71 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>2</sup> +2 +4	19 <b>Sb</b> Antimoine 121,76 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>3</sup> -3 +3 +5	20 <b>Te</b> Tellure 127,60 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>4</sup> -2 +2 +4 +6	21 <b>I</b> Iode 126,90 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>5</sup> -1 +1 +3 +5 +7	54 <b>Xe</b> Xénon 131,29 [Kr] 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>6</sup> 0
6 <b>Cs</b> Césium 132,91 [Xe] 6s <sup>1</sup> +1	7 <b>Ba</b> Baryum 137,33 [Xe] 6s <sup>2</sup> +2	8 <b>Hf</b> Hafnium 178,49 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup> +4	9 <b>Ta</b> Tantale 180,95 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> +5	10 <b>W</b> Tungstène 183,84 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> +2 +3 +4 +5 +6	11 <b>Re</b> Rhénium 186,21 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> +2 +3 +4 +6 +7	12 <b>Os</b> Osmium 190,23 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> +2 +3 +4 +6 +8	13 <b>Ir</b> Iridium 192,22 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> +2 +3 +4 +6	14 <b>Pt</b> Platine 195,08 [Xe] 6s <sup>1</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> +2 +4	15 <b>Au</b> Or 196,97 [Xe] 6s <sup>1</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> +1 +3	16 <b>Hg</b> Mercure 200,59 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> +1 +2	17 <b>Tl</b> Thallium 204,38 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>1</sup> +1 +3	18 <b>Pb</b> Plomb 207,2 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>2</sup> +2 +5	19 <b>Bi</b> Bismuth 208,98 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6p <sup>3</sup> +3 +5	20 <b>Po</b> Polonium [209]	21 <b>At</b> Astate [210]	86 <b>Rn</b> Radon [222]	
7 <b>Fr</b> Francium [223]	8 <b>Ra</b> Radium [226]	9 <b>Rf</b> Rutherfordium [267]	10 <b>Db</b> Dubnium [268]	11 <b>Sg</b> Seaborgium [271]	12 <b>Bh</b> Bohrium [272]	13 <b>Hs</b> Hassium [277]	14 <b>Mt</b> Meitnerium [276]	15 <b>Ds</b> Darmstadtium [281]	16 <b>Rg</b> Roentgenium [280]	17 <b>Cn</b> Copernicium [285]	18 <b>Nh</b> Nihonium [286]	19 <b>Fl</b> Flérovium [289]	20 <b>Mc</b> Moscovium [288]	21 <b>Lv</b> Livermorium [293]	22 <b>Ts</b> Tennessee [294]	118 <b>Og</b> Oganesson [294]	

**Numéro atomique** — 80

**Nom de l'élément** — Mercure

**Symbole de l'élément (en gris : aucun isotope stable)** — Hg

**Masse atomique, basée sur <sup>12</sup>C** — 200,59

**Électronégativité (échelle de Pauling)** — 1,9

**[ ] : nombre de masse de l'isotope le plus stable \*** — 201

**Configuration électronique (en rouge : exception à la règle de Klechkowski)** — [Xe] 6s<sup>2</sup> 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup>

**Energie de première ionisation (eV)** — 10,43

**Principaux nombres d'oxydation (le plus fréquent en gras)** — +1 +2

\* 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.

© 2016, Clovis Darrigan - Anima-Science / www.darrigan.net - www.anima-science.fr

6 <b>La</b> Lanthane 138,91 [Xe] 6s <sup>2</sup> 5d <sup>1</sup> +3	7 <b>Ce</b> Cérium 140,12 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> +3 +4	8 <b>Pr</b> Praséodyme 140,91 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>3</sup> +3 +4	9 <b>Nd</b> Néodyme 144,24 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>4</sup> +3	10 <b>Pm</b> Prométhium [145]	11 <b>Sm</b> Samarium 150,36 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>6</sup> +2 +3	12 <b>Eu</b> Europium 151,96 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>7</sup> +2 +3	13 <b>Gd</b> Gadolinium 157,25 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> +3	14 <b>Tb</b> Terbium 158,93 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>9</sup> +3 +4	15 <b>Dy</b> Dysprosium 162,50 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>10</sup> +3	16 <b>Ho</b> Holmium 164,93 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>11</sup> +3	17 <b>Er</b> Erbium 167,26 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>12</sup> +3	18 <b>Tm</b> Thulium 168,93 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>13</sup> +2 +3	19 <b>Yb</b> Ytterbium 173,05 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> +2 +3	20 <b>Lu</b> Lutétiun 174,97 [Xe] 6s <sup>2</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> +3
7 <b>Ac</b> Actinium [227]	8 <b>Th</b> Thorium 232,04 [Rn] 7s <sup>2</sup> 6d <sup>2</sup> +4	9 <b>Pa</b> Protactinium 231,04 [Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> +4 +5	10 <b>U</b> Uranium 238,03 [Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> +3 +4 +5 +6	11 <b>Np</b> Neptunium [237]	12 <b>Pu</b> Plutonium [244]	13 <b>Am</b> Américium [243]	14 <b>Cm</b> Curium [247]	15 <b>Bk</b> Berkélium [247]	16 <b>Cf</b> Californium [251]	17 <b>Es</b> Einsteinium [252]	18 <b>Fm</b> Fermium [257]	19 <b>Md</b> Mendélévium [258]	20 <b>No</b> Nobélium [259]	21 <b>Lr</b> Lawrencium [262]