

# Tableau périodique des éléments

1 (1c)																	18						
1 IA																	VIII A						
1 <b>1</b> <sup>+1</sup> <sub>-1</sub> 1,008 <b>H</b> Hydrogène																	<b>2</b> <b>He</b> 4,00 Hélium						
2 <b>3</b> <sup>+1</sup> 6,94 <b>Li</b> Lithium	<b>2</b> (2c) II A <b>4</b> <sup>+2</sup> 9,01 <b>Be</b> Bérylium																	<b>13</b> (3c) III A <b>5</b> <sup>+3</sup> 10,811 <b>B</b> Bore	<b>14</b> (4c) IV A <b>6</b> <sup>-4</sup> <sub>+2</sub> 12,011 <b>C</b> Carbone	<b>15</b> (1p 3c) VA <b>7</b> <sup>-3</sup> <sub>+1</sub> 14,007 <b>N</b> Azote	<b>16</b> (2p 2c) VIA <b>8</b> <sup>-2</sup> <sub>+2</sub> 15,999 <b>O</b> Oxygène	<b>17</b> (3p 1c) VII A <b>9</b> <sup>-1</sup> 19,00 <b>F</b> Fluor	<b>10</b> <b>Ne</b> 20,18 Néon
3 <b>11</b> <sup>+1</sup> 22,99 <b>Na</b> Sodium	<b>12</b> <sup>+2</sup> 24,31 <b>Mg</b> Magnésium	<b>3</b> III B <b>21</b> <sup>+3</sup> 44,96 <b>Sc</b> Scandium	<b>4</b> IV B <b>22</b> <sup>+2</sup> 47,87 <b>Ti</b> Titane	<b>5</b> V B <b>23</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 50,94 <b>V</b> Vanadium	<b>6</b> VI B <b>24</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 52,00 <b>Cr</b> Chrome	<b>7</b> VII B <b>25</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 54,94 <b>Mn</b> Manganèse	<b>8</b> VIII B <b>26</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 55,85 <b>Fe</b> Fer	<b>9</b> VIII B <b>27</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 58,93 <b>Co</b> Cobalt	<b>10</b> VIII B <b>28</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 58,69 <b>Ni</b> Nickel	<b>11</b> IB <b>29</b> <sup>+1</sup> 63,55 <b>Cu</b> Cuivre	<b>12</b> II B <b>30</b> <sup>+2</sup> 65,41 <b>Zn</b> Zinc	<b>13</b> <b>Al</b> 26,98 Aluminium	<b>14</b> <b>Si</b> 28,09 Silicium	<b>15</b> <b>P</b> 30,974 Phosphore	<b>16</b> <b>S</b> 32,065 Soufre	<b>17</b> <b>Cl</b> 35,45 Chlore	<b>18</b> <b>Ar</b> 39,95 Argon						
4 <b>19</b> <sup>+1</sup> 39,10 <b>K</b> Potassium	<b>20</b> <sup>+2</sup> 40,08 <b>Ca</b> Calcium	<b>21</b> <sup>+3</sup> 44,96 <b>Sc</b> Scandium	<b>22</b> <sup>+2</sup> 47,87 <b>Ti</b> Titane	<b>23</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 50,94 <b>V</b> Vanadium	<b>24</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 52,00 <b>Cr</b> Chrome	<b>25</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 54,94 <b>Mn</b> Manganèse	<b>26</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 55,85 <b>Fe</b> Fer	<b>27</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 58,93 <b>Co</b> Cobalt	<b>28</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 58,69 <b>Ni</b> Nickel	<b>29</b> <sup>+1</sup> 63,55 <b>Cu</b> Cuivre	<b>30</b> <sup>+2</sup> 65,41 <b>Zn</b> Zinc	<b>31</b> <sup>+1</sup> 69,72 <b>Ga</b> Gallium	<b>32</b> <sup>+2</sup> 72,64 <b>Ge</b> Germanium	<b>33</b> <sup>-3</sup> <sub>+3</sub> 74,92 <b>As</b> Arsenic	<b>34</b> <sup>-2</sup> <sub>+2</sub> 78,96 <b>Se</b> Sélénium	<b>35</b> <sup>-1</sup> <sub>+1</sub> 79,90 <b>Br</b> Brome	<b>36</b> <sup>+2</sup> 83,80 <b>Kr</b> Krypton						
5 <b>37</b> <sup>+1</sup> 85,47 <b>Rb</b> Rubidium	<b>38</b> <sup>+2</sup> 87,62 <b>Sr</b> Strontium	<b>39</b> <sup>+3</sup> 88,91 <b>Y</b> Yttrium	<b>40</b> <sup>+4</sup> 91,22 <b>Zr</b> Zirconium	<b>41</b> <sup>+3</sup> 92,91 <b>Nb</b> Niobium	<b>42</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 95,94 <b>Mo</b> Molybdène	<b>43</b> <sup>+7</sup> [98] <b>Tc</b> Technétium	<b>44</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 101,07 <b>Ru</b> Ruthénium	<b>45</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 102,91 <b>Rh</b> Rhodium	<b>46</b> <sup>+2</sup> <sub>+4</sub> 106,42 <b>Pd</b> Palladium	<b>47</b> <sup>+1</sup> 107,87 <b>Ag</b> Argent	<b>48</b> <sup>+2</sup> 112,41 <b>Cd</b> Cadmium	<b>49</b> <sup>+1</sup> 114,82 <b>In</b> Indium	<b>50</b> <sup>+2</sup> 118,71 <b>Sn</b> Étain	<b>51</b> <sup>-3</sup> <sub>+3</sub> 121,76 <b>Sb</b> Antimoine	<b>52</b> <sup>-2</sup> <sub>+2</sub> 127,60 <b>Te</b> Tellure	<b>53</b> <sup>-1</sup> <sub>+1</sub> 126,96 <b>I</b> Iode	<b>54</b> <sup>+2</sup> 131,29 <b>Xe</b> Xénon						
6 <b>55</b> <sup>+1</sup> 132,91 <b>Cs</b> Césium	<b>56</b> <sup>+2</sup> 137,33 <b>Ba</b> Baryum	<b>57</b> <sup>+3</sup> 138,91 <b>La</b> Lanthane	<b>72</b> <sup>+4</sup> 178,49 <b>Hf</b> Hafnium	<b>73</b> <sup>+5</sup> 180,95 <b>Ta</b> Tantale	<b>74</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 183,84 <b>W</b> Tungstène	<b>75</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 186,21 <b>Re</b> Rhénium	<b>76</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 190,23 <b>Os</b> Osmium	<b>77</b> <sup>+2</sup> <sub>+3</sub> 192,22 <b>Ir</b> Iridium	<b>78</b> <sup>+2</sup> <sub>+4</sub> 195,08 <b>Pt</b> Platine	<b>79</b> <sup>+1</sup> 196,97 <b>Au</b> Or	<b>80</b> <sup>+2</sup> 200,59 <b>Hg</b> Mercure	<b>81</b> <sup>+1</sup> 204,38 <b>Tl</b> Thallium	<b>82</b> <sup>+2</sup> 207,2 <b>Pb</b> Plomb	<b>83</b> <sup>+3</sup> 208,98 <b>Bi</b> Bismuth	<b>84</b> <sup>+2</sup> [209] <b>Po</b> Polonium	<b>85</b> <sup>-1</sup> <sub>+1</sub> [210] <b>At</b> Astate	<b>86</b> <sup>+2</sup> [222] <b>Rn</b> Radon						
7 <b>87</b> <sup>+1</sup> [223] <b>Fr</b> Francium	<b>88</b> <sup>+2</sup> [226] <b>Ra</b> Radium	<b>89</b> <sup>+3</sup> [227] <b>Ac</b> Actinium	<b>104</b> <sup>+4</sup> [261] <b>Rf</b> Rutherfordium	<b>105</b> <sup>+5</sup> [262] <b>Db</b> Dubnium	<b>106</b> <sup>+6</sup> [266] <b>Sg</b> Seaborgium	<b>107</b> <sup>+7</sup> [264] <b>Bh</b> Bohrium	<b>108</b> <sup>+8</sup> [277] <b>Hs</b> Hassium	<b>109</b> <sup>+8</sup> [268] <b>Mt</b> Meitnerium	<b>110</b> <sup>+8</sup> [281] <b>Ds</b> Darmstadtium	<b>111</b> <sup>+8</sup> [272] <b>Rg</b> Roentgenium	<b>112</b> <sup>+8</sup> [285] <b>Cn</b> Copernicium	<b>113</b> <sup>+8</sup> [284] <b>Uut</b> Ununtrium	<b>114</b> <sup>+8</sup> [289] <b>Fl</b> Flévorium	<b>115</b> <sup>+8</sup> [288] <b>Uup</b> Ununpentium	<b>116</b> <sup>+8</sup> [292] <b>Lv</b> Livermorium	<b>117</b> <sup>+8</sup> [292] <b>Uus</b> Ununseptium	<b>118</b> <sup>+8</sup> [294] <b>Uuo</b> Ununoctium						

**Numéro atomique:** 53  
**Principaux nombres d'oxydation:** -1, +1, +3, +5, +7 (Le plus fréquent est en gras)  
**Nom:** Iode  
**Symbole de l'élément:** I  
**Masse atomique:** 126,96  
**Électronégativité:** 2,7

(2c): deux électrons célibataires  
 (3p): trois paires d'électrons

Métaux	Métaux de transition	Non métaux	Gaz rares et inertes
éléments artificiels			

\* Signifie élément radioactif (instable)