

IUPAC Periodic Table of the Elements

<div>1</div> <div>H</div> <div>hydrogen</div> <div>1.008</div> <div>[1.0078, 1.0082]</div>																	<div>2</div> <div>He</div> <div>helium</div> <div>4.0026</div>						
<div>3</div> <div>Li</div> <div>lithium</div> <div>6.94</div> <div>[6.938, 6.997]</div>	<div>4</div> <div>Be</div> <div>beryllium</div> <div>9.0122</div>	Key:																<div>13</div> <div>B</div> <div>boron</div> <div>10.81</div> <div>[10.806, 10.821]</div>	<div>14</div> <div>C</div> <div>carbon</div> <div>12.011</div> <div>[12.009, 12.012]</div>	<div>15</div> <div>N</div> <div>nitrogen</div> <div>14.007</div> <div>[14.006, 14.008]</div>	<div>16</div> <div>O</div> <div>oxygen</div> <div>15.999</div> <div>[15.999, 16.000]</div>	<div>17</div> <div>F</div> <div>fluorine</div> <div>18.998</div>	<div>18</div> <div>Ne</div> <div>neon</div> <div>20.180</div>
<div>11</div> <div>Na</div> <div>sodium</div> <div>22.990</div>	<div>12</div> <div>Mg</div> <div>magnesium</div> <div>24.305</div> <div>[24.304, 24.307]</div>																	<div>13</div> <div>Al</div> <div>aluminium</div> <div>26.982</div>	<div>14</div> <div>Si</div> <div>silicon</div> <div>28.086</div> <div>[28.084, 28.086]</div>	<div>15</div> <div>P</div> <div>phosphorus</div> <div>30.974</div>	<div>16</div> <div>S</div> <div>sulfur</div> <div>32.06</div> <div>[32.059, 32.076]</div>	<div>17</div> <div>Cl</div> <div>chlorine</div> <div>35.45</div> <div>[35.446, 35.457]</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>argon</div> <div>39.948</div> <div>[39.792, 39.963]</div>
<div>19</div> <div>K</div> <div>potassium</div> <div>39.098</div>	<div>20</div> <div>Ca</div> <div>calcium</div> <div>40.078(4)</div>	<div>21</div> <div>Sc</div> <div>scandium</div> <div>44.956</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>titanium</div> <div>47.867</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>vanadium</div> <div>50.942</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>chromium</div> <div>51.996</div>	<div>25</div> <div>Mn</div> <div>manganese</div> <div>54.938</div>	<div>26</div> <div>Fe</div> <div>iron</div> <div>55.845(2)</div>	<div>27</div> <div>Co</div> <div>cobalt</div> <div>58.933</div>	<div>28</div> <div>Ni</div> <div>nickel</div> <div>58.693</div>	<div>29</div> <div>Cu</div> <div>copper</div> <div>63.546(3)</div>	<div>30</div> <div>Zn</div> <div>zinc</div> <div>65.38(2)</div>	<div>31</div> <div>Ga</div> <div>gallium</div> <div>69.723</div>	<div>32</div> <div>Ge</div> <div>germanium</div> <div>72.630(8)</div>	<div>33</div> <div>As</div> <div>arsenic</div> <div>74.922</div>	<div>34</div> <div>Se</div> <div>selenium</div> <div>78.971(8)</div>	<div>35</div> <div>Br</div> <div>bromine</div> <div>79.904</div> <div>[79.901, 79.907]</div>	<div>36</div> <div>Kr</div> <div>krypton</div> <div>83.798(2)</div>						
<div>37</div> <div>Rb</div> <div>rubidium</div> <div>85.468</div>	<div>38</div> <div>Sr</div> <div>strontium</div> <div>87.62</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>yttrium</div> <div>88.906</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>zirconium</div> <div>91.224(2)</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>niobium</div> <div>92.906</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>molybdenum</div> <div>95.95</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>technetium</div> <div>98.906</div>	<div>44</div> <div>Ru</div> <div>ruthenium</div> <div>101.07(2)</div>	<div>45</div> <div>Rh</div> <div>rhodium</div> <div>102.91</div>	<div>46</div> <div>Pd</div> <div>palladium</div> <div>106.42</div>	<div>47</div> <div>Ag</div> <div>silver</div> <div>107.87</div>	<div>48</div> <div>Cd</div> <div>cadmium</div> <div>112.41</div>	<div>49</div> <div>In</div> <div>indium</div> <div>114.82</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>tin</div> <div>118.71</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>antimony</div> <div>121.76</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>tellurium</div> <div>127.60(3)</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>iodine</div> <div>126.90</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>xenon</div> <div>131.29</div>						
<div>55</div> <div>Cs</div> <div>caesium</div> <div>132.91</div>	<div>56</div> <div>Ba</div> <div>barium</div> <div>137.33</div>	<div>57-71</div> <div>lanthanoids</div>	<div>72</div> <div>Hf</div> <div>hafnium</div> <div>178.49(2)</div>	<div>73</div> <div>Ta</div> <div>tantalum</div> <div>180.95</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>tungsten</div> <div>183.84</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>rhenium</div> <div>186.21</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>osmium</div> <div>190.23(3)</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>iridium</div> <div>192.22</div>	<div>78</div> <div>Pt</div> <div>platinum</div> <div>195.08</div>	<div>79</div> <div>Au</div> <div>gold</div> <div>196.97</div>	<div>80</div> <div>Hg</div> <div>mercury</div> <div>200.59</div>	<div>81</div> <div>Tl</div> <div>thallium</div> <div>204.38</div> <div>[204.38, 204.39]</div>	<div>82</div> <div>Pb</div> <div>lead</div> <div>207.2</div>	<div>83</div> <div>Bi</div> <div>bismuth</div> <div>208.98</div>	<div>84</div> <div>Po</div> <div>polonium</div>	<div>85</div> <div>At</div> <div>astatine</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>radon</div>						
<div>87</div> <div>Fr</div> <div>francium</div>	<div>88</div> <div>Ra</div> <div>radium</div>	<div>89-103</div> <div>actinoids</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>rutherfordium</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>dubnium</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>seaborgium</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>bohrium</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>hassium</div>	<div>109</div> <div>Mt</div> <div>meitnerium</div>	<div>110</div> <div>Ds</div> <div>darmstadtium</div>	<div>111</div> <div>Rg</div> <div>roentgenium</div>	<div>112</div> <div>Cn</div> <div>copernicium</div>	<div>113</div> <div>Nh</div> <div>nihonium</div>	<div>114</div> <div>Fl</div> <div>flerovium</div>	<div>115</div> <div>Mc</div> <div>moscovium</div>	<div>116</div> <div>Lv</div> <div>livermorium</div>	<div>117</div> <div>Ts</div> <div>tennessine</div>	<div>118</div> <div>Og</div> <div>oganesson</div>						

57 La lanthanum 138.91	58 Ce cerium 140.12	59 Pr praseodymium 140.91	60 Nd neodymium 144.24	61 Pm promethium	62 Sm samarium 150.36(2)	63 Eu europium 151.96	64 Gd gadolinium 157.25(3)	65 Tb terbium 158.93	66 Dy dysprosium 162.50	67 Ho holmium 164.93	68 Er erbium 167.26	69 Tm thulium 168.93	70 Yb ytterbium 173.05	71 Lu lutetium 174.97
89 Ac actinium	90 Th thorium 232.04	91 Pa protactinium 231.04	92 U uranium 238.03	93 Np neptunium	94 Pu plutonium	95 Am americium	96 Cm curium	97 Bk berkelium	98 Cf californium	99 Es einsteinium	100 Fm fermium	101 Md mendelevium	102 No nobelium	103 Lr lawrencium

For notes and updates to this table, see www.iupac.org. This version is dated 1 December 2018.
Copyright © 2018 IUPAC, the International Union of Pure and Applied Chemistry.

INTERNATIONAL UNION OF
PURE AND APPLIED CHEMISTRY