

Periodic Table of the Elements

Period	1	<div>1</div> <div>H</div> <div>Hydrogen</div> <div>1.007 94</div> <div>1s¹</div>									<div>Key:</div> <div>Atomic number — 6</div> <div>Symbol — C</div> <div>Name — Carbon</div> <div>Average atomic mass — 12.0107</div> <div>Electron configuration — [He]2s²2p²</div>
	2	Group 1	Group 2								
		<div>3</div> <div>Li</div> <div>Lithium</div> <div>6.941</div> <div>[He]2s¹</div>	<div>4</div> <div>Be</div> <div>Beryllium</div> <div>9.012 182</div> <div>[He]2s²</div>								
	3	<div>11</div> <div>Na</div> <div>Sodium</div> <div>22.989 770</div> <div>[Ne]3s¹</div>	<div>12</div> <div>Mg</div> <div>Magnesium</div> <div>24.3050</div> <div>[Ne]3s²</div>								
	4	Group 3	Group 4	Group 5	Group 6	Group 7	Group 8	Group 9			
		<div>19</div> <div>K</div> <div>Potassium</div> <div>39.0983</div> <div>[Ar]4s¹</div>	<div>20</div> <div>Ca</div> <div>Calcium</div> <div>40.078</div> <div>[Ar]4s²</div>	<div>21</div> <div>Sc</div> <div>Scandium</div> <div>44.955 910</div> <div>[Ar]3d¹4s²</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>Titanium</div> <div>47.867</div> <div>[Ar]3d²4s²</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>Vanadium</div> <div>50.9415</div> <div>[Ar]3d³4s²</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>Chromium</div> <div>51.9961</div> <div>[Ar]3d⁵4s¹</div>	<div>25</div> <div>Mn</div> <div>Manganese</div> <div>54.938 049</div> <div>[Ar]3d⁵4s²</div>	<div>26</div> <div>Fe</div> <div>Iron</div> <div>55.845</div> <div>[Ar]3d⁶4s²</div>	<div>27</div> <div>Co</div> <div>Cobalt</div> <div>58.933 200</div> <div>[Ar]3d⁷4s²</div>	
	5	<div>37</div> <div>Rb</div> <div>Rubidium</div> <div>85.4678</div> <div>[Kr]5s¹</div>	<div>38</div> <div>Sr</div> <div>Strontium</div> <div>87.62</div> <div>[Kr]5s²</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>Yttrium</div> <div>88.905 85</div> <div>[Kr]4d¹5s²</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>Zirconium</div> <div>91.224</div> <div>[Kr]4d²5s²</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>Niobium</div> <div>92.906 38</div> <div>[Kr]4d⁴5s¹</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>Molybdenum</div> <div>95.94</div> <div>[Kr]4d⁵5s¹</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>Technetium</div> <div>(98)</div> <div>[Kr]4d⁵5s¹</div>	<div>44</div> <div>Ru</div> <div>Ruthenium</div> <div>101.07</div> <div>[Kr]4d⁷5s¹</div>	<div>45</div> <div>Rh</div> <div>Rhodium</div> <div>102.905 50</div> <div>[Kr]4d⁸5s¹</div>	
6	<div>55</div> <div>Cs</div> <div>Cesium</div> <div>132.905 43</div> <div>[Xe]6s¹</div>	<div>56</div> <div>Ba</div> <div>Barium</div> <div>137.327</div> <div>[Xe]6s²</div>	<div>57</div> <div>La</div> <div>Lanthanum</div> <div>138.9055</div> <div>[Xe]5d¹6s²</div>	<div>72</div> <div>Hf</div> <div>Hafnium</div> <div>178.49</div> <div>[Xe]4f¹⁴5d²6s²</div>	<div>73</div> <div>Ta</div> <div>Tantalum</div> <div>180.9479</div> <div>[Xe]4f¹⁴5d³6s²</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>Tungsten</div> <div>183.84</div> <div>[Xe]4f¹⁴5d⁴6s²</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>Rhenium</div> <div>186.207</div> <div>[Xe]4f¹⁴5d⁵6s²</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>Osmium</div> <div>190.23</div> <div>[Xe]4f¹⁴5d⁶6s²</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>Iridium</div> <div>192.217</div> <div>[Xe]4f¹⁴5d⁷6s²</div>		
7	<div>87</div> <div>Fr</div> <div>Francium</div> <div>(223)</div> <div>[Rn]7s¹</div>	<div>88</div> <div>Ra</div> <div>Radium</div> <div>(226)</div> <div>[Rn]7s²</div>	<div>89</div> <div>Ac</div> <div>Actinium</div> <div>(227)</div> <div>[Rn]6d¹7s²</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordium</div> <div>(261)</div> <div>[Rn]5f¹⁴6d²7s²</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>Dubnium</div> <div>(262)</div> <div>[Rn]5f¹⁴6d³7s²</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgium</div> <div>(266)</div> <div>[Rn]5f¹⁴6d⁴7s²</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>Bohrium</div> <div>(264)</div> <div>[Rn]5f¹⁴6d⁵7s²</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>Hassium</div> <div>(277)</div> <div>[Rn]5f¹⁴6d⁶7s²</div>	<div>109</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerium</div> <div>(268)</div> <div>[Rn]5f¹⁴6d⁷7s²</div>		

* The systematic names and symbols for elements greater than 110 will be used until the approval of trivial names by IUPAC.

internet connect

Topic: Periodic Table
Go To: go.hrw.com
Keyword: HOLT PERIODIC

Visit the HRW Web site for updates on the periodic table.

<div>58</div> <div>Ce</div> <div>Cerium</div> <div>140.116</div> <div>[Xe]4f¹5d¹6s²</div>	<div>59</div> <div>Pr</div> <div>Praseodymium</div> <div>140.907 65</div> <div>[Xe]4f³6s²</div>	<div>60</div> <div>Nd</div> <div>Neodymium</div> <div>144.24</div> <div>[Xe]4f⁴6s²</div>	<div>61</div> <div>Pm</div> <div>Promethium</div> <div>(145)</div> <div>[Xe]4f⁵6s²</div>	<div>62</div> <div>Sm</div> <div>Samarium</div> <div>150.36</div> <div>[Xe]4f⁶6s²</div>
<div>90</div> <div>Th</div> <div>Thorium</div> <div>232.0381</div> <div>[Rn]6d²7s²</div>	<div>91</div> <div>Pa</div> <div>Protactinium</div> <div>231.035 88</div> <div>[Rn]5f²6d¹7s²</div>	<div>92</div> <div>U</div> <div>Uranium</div> <div>238.028 91</div> <div>[Rn]5f³6d¹7s²</div>	<div>93</div> <div>Np</div> <div>Neptunium</div> <div>(237)</div> <div>[Rn]5f⁴6d¹7s²</div>	<div>94</div> <div>Pu</div> <div>Plutonium</div> <div>(244)</div> <div>[Rn]5f⁶7s²</div>

FIGURE 6 In the common periodic table, the elements are arranged in vertical groups and in horizontal periods.