

Periodic Table of Elements

<div><div>key</div><div><div>ATOMIC NUMBER</div><div>1</div><div>ELECTRONEGATIVITY</div></div><div><div>ELEMENT SYMBOL</div><div>H</div><div>ELEMENT NAME</div></div><div><div>RELATIVE ATOMIC MASS</div><div>1.008</div><div>ELECTRONIC STRUCTURE</div></div><div><div>filling of electrons</div><div>s</div><div>p</div><div>d</div><div>f</div></div></div>																		<div><div>Fe</div><div>Iron</div><div>55.845</div></div> <div><div>Ne</div><div>Neon</div><div>20.180</div></div> <div><div>Co</div><div>Cobalt</div><div>58.933</div></div> <div><div>Ag</div><div>Silver</div><div>107.868</div></div> <div><div>Pt</div><div>Platinum</div><div>195.084</div></div> <div><div>Tc</div><div>Technetium</div><div>98</div></div> <div><div>Cu</div><div>Copper</div><div>63.546</div></div> <div><div>Zn</div><div>Zinc</div><div>65.38</div></div> <div><div>Ni</div><div>Nickel</div><div>58.693</div></div> <div><div>Cr</div><div>Chromium</div><div>51.996</div></div> <div><div>Mn</div><div>Manganese</div><div>54.938</div></div> <div><div>V</div><div>Vanadium</div><div>50.941</div></div> <div><div>Ti</div><div>Titanium</div><div>47.867</div></div> <div><div>Sc</div><div>Scandium</div><div>44.956</div></div> <div><div>Y</div><div>Yttrium</div><div>88.906</div></div> <div><div>Zr</div><div>Zirconium</div><div>91.224</div></div> <div><div>Nb</div><div>Niobium</div><div>92.906</div></div> <div><div>Mo</div><div>Molybdenum</div><div>95.94</div></div> <div><div>Tc</div><div>Technetium</div><div>98</div></div> <div><div>Ru</div><div>Ruthenium</div><div>101.07</div></div> <div><div>Rh</div><div>Rhodium</div><div>102.905</div></div> <div><div>Pd</div><div>Palladium</div><div>106.42</div></div> <div><div>Ag</div><div>Silver</div><div>107.868</div></div> <div><div>Cd</div><div>Cadmium</div><div>112.411</div></div> <div><div>In</div><div>Indium</div><div>114.818</div></div> <div><div>Sn</div><div>Tin</div><div>118.710</div></div> <div><div>Sb</div><div>Antimony</div><div>121.757</div></div> <div><div>Te</div><div>Tellurium</div><div>127.6</div></div> <div><div>I</div><div>Iodine</div><div>126.905</div></div> <div><div>Xe</div><div>Xenon</div><div>131.29</div></div> <div><div>Os</div><div>Osmium</div><div>190.23</div></div> <div><div>Ir</div><div>Iridium</div><div>192.222</div></div> <div><div>Pt</div><div>Platinum</div><div>195.084</div></div> <div><div>Au</div><div>Gold</div><div>196.967</div></div> <div><div>Hg</div><div>Mercury</div><div>200.59</div></div> <div><div>Tl</div><div>Thallium</div><div>204.38</div></div> <div><div>Pb</div><div>Lead</div><div>207.2</div></div> <div><div>Bi</div><div>Bismuth</div><div>208.98</div></div> <div><div>Po</div><div>Polonium</div><div>(209)</div></div> <div><div>At</div><div>Astatine</div><div>(210)</div></div> <div><div>Rn</div><div>Radon</div><div>(222)</div></div> <div><div>Fr</div><div>Francium</div><div>(223)</div></div> <div><div>Ra</div><div>Radium</div><div>(226)</div></div> <div><div>Ac</div><div>Actinium</div><div>(227)</div></div> <div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div><div>(261)</div></div> <div><div>Db</div><div>Dubnium</div><div>(268)</div></div> <div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div><div>(269)</div></div> <div><div>Bh</div><div>Bohrium</div><div>(270)</div></div> <div><div>Hs</div><div>Hassium</div><div>(277)</div></div> <div><div>Mt</div><div>Meitnerium</div><div>(278)</div></div> <div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div><div>(281)</div></div> <div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div><div>(282)</div></div> <div><div>Cn</div><div>Copernicium</div><div>(285)</div></div> <div><div>Nh</div><div>Nihonium</div><div>(286)</div></div> <div><div>Fl</div><div>Flerovium</div><div>(289)</div></div> <div><div>Mc</div><div>Moscovium</div><div>(289)</div></div> <div><div>Lv</div><div>Livermorium</div><div>(293)</div></div> <div><div>Ts</div><div>Tennesine</div><div>(294)</div></div> <div><div>Og</div><div>Oganesson</div><div>(294)</div></div>																															
<div><div>1</div><div>H</div><div>HYDROGEN</div><div>1.008</div><div>1s¹</div></div>		<div><div>2</div><div>He</div><div>HELIUM</div><div>4.003</div><div>1s²</div></div>																<div><div>10</div><div>Ne</div><div>NEON</div><div>20.18</div><div>[He] 2s² 2p⁶</div></div>		<div><div>11</div><div>Na</div><div>SODIUM</div><div>22.99</div><div>[Ne] 3s¹</div></div>		<div><div>12</div><div>Mg</div><div>MAGNESIUM</div><div>24.31</div><div>[Ne] 3s²</div></div>																											
<div><div>19</div><div>K</div><div>POTASSIUM</div><div>39.10</div><div>[Ar] 4s¹</div></div>		<div><div>20</div><div>Ca</div><div>CALCIUM</div><div>40.08</div><div>[Ar] 4s²</div></div>		<div><div>21</div><div>Sc</div><div>SCANDIUM</div><div>44.96</div><div>[Ar] 3d¹ 4s²</div></div>		<div><div>22</div><div>Ti</div><div>TITANIUM</div><div>47.88</div><div>[Ar] 3d² 4s²</div></div>		<div><div>23</div><div>V</div><div>VANADIUM</div><div>50.94</div><div>[Ar] 3d³ 4s²</div></div>		<div><div>24</div><div>Cr</div><div>CHROMIUM</div><div>52.00</div><div>[Ar] 3d⁵ 4s¹</div></div>		<div><div>25</div><div>Mn</div><div>MANGANESE</div><div>54.94</div><div>[Ar] 3d⁵ 4s²</div></div>		<div><div>26</div><div>Fe</div><div>IRON</div><div>55.85</div><div>[Ar] 3d⁶ 4s²</div></div>		<div><div>27</div><div>Co</div><div>COBALT</div><div>58.93</div><div>[Ar] 3d⁷ 4s²</div></div>		<div><div>28</div><div>Ni</div><div>NICKEL</div><div>58.69</div><div>[Ar] 3d⁸ 4s²</div></div>		<div><div>29</div><div>Cu</div><div>COPPER</div><div>63.55</div><div>[Ar] 3d¹⁰ 4s¹</div></div>		<div><div>30</div><div>Zn</div><div>ZINC</div><div>65.39</div><div>[Ar] 3d¹⁰ 4s²</div></div>																											
<div><div>37</div><div>Rb</div><div>RUBIDIUM</div><div>85.47</div><div>[Kr] 5s¹</div></div>		<div><div>38</div><div>Sr</div><div>STRONTIUM</div><div>87.62</div><div>[Kr] 5s²</div></div>		<div><div>39</div><div>Y</div><div>YTTRIUM</div><div>88.91</div><div>[Kr] 4d¹ 5s²</div></div>		<div><div>40</div><div>Zr</div><div>ZIRCONIUM</div><div>91.22</div><div>[Kr] 4d² 5s²</div></div>		<div><div>41</div><div>Nb</div><div>NIOBIUM</div><div>92.91</div><div>[Kr] 4d⁴ 5s¹</div></div>		<div><div>42</div><div>Mo</div><div>MOLYBDENUM</div><div>95.96</div><div>[Kr] 4d⁵ 5s¹</div></div>		<div><div>43</div><div>Tc</div><div>TECHNETIUM</div><div>(98)</div><div>[Kr] 4d⁵ 5s²</div></div>		<div><div>44</div><div>Ru</div><div>RUTHENIUM</div><div>101.1</div><div>[Kr] 4d⁷ 5s¹</div></div>		<div><div>45</div><div>Rh</div><div>RHODIUM</div><div>102.9</div><div>[Kr] 4d⁸ 5s¹</div></div>		<div><div>46</div><div>Pd</div><div>PALLADIUM</div><div>106.4</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s⁰</div></div>		<div><div>47</div><div>Ag</div><div>SILVER</div><div>107.9</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s¹</div></div>		<div><div>48</div><div>Cd</div><div>CADMIUM</div><div>112.4</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s²</div></div>		<div><div>49</div><div>In</div><div>INDIUM</div><div>114.8</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²</div></div>		<div><div>50</div><div>Sn</div><div>TIN</div><div>118.7</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²</div></div>		<div><div>51</div><div>Sb</div><div>ANTIMONY</div><div>121.8</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³</div></div>		<div><div>52</div><div>Te</div><div>TELLURIUM</div><div>127.6</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴</div></div>		<div><div>53</div><div>I</div><div>IODINE</div><div>126.9</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵</div></div>		<div><div>54</div><div>Xe</div><div>XENON</div><div>131.3</div><div>[Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶</div></div>															
<div><div>55</div><div>Cs</div><div>CAESIUM</div><div>132.9</div><div>[Xe] 6s¹</div></div>		<div><div>56</div><div>Ba</div><div>BARIUM</div><div>137.3</div><div>[Xe] 6s²</div></div>		<div><div>57</div><div>La</div><div>LANTHANUM</div><div>138.9</div><div>[Xe] 5d¹ 6s²</div></div>		<div><div>72</div><div>Hf</div><div>HAfNIUM</div><div>178.5</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²</div></div>		<div><div>73</div><div>Ta</div><div>TANTALUM</div><div>180.9</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²</div></div>		<div><div>74</div><div>W</div><div>TUNGSTEN</div><div>183.9</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s²</div></div>		<div><div>75</div><div>Re</div><div>RHENIUM</div><div>186.2</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s²</div></div>		<div><div>76</div><div>Os</div><div>OSMIUM</div><div>190.2</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s²</div></div>		<div><div>77</div><div>Ir</div><div>IRIDIUM</div><div>192.2</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s²</div></div>		<div><div>78</div><div>Pt</div><div>PLATINUM</div><div>195.1</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹</div></div>		<div><div>79</div><div>Au</div><div>GOLD</div><div>197.0</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹</div></div>		<div><div>80</div><div>Hg</div><div>MERCURY</div><div>200.5</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s²</div></div>		<div><div>81</div><div>Tl</div><div>THALLIUM</div><div>204.38</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹</div></div>		<div><div>82</div><div>Pb</div><div>LEAD</div><div>207.2</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²</div></div>		<div><div>83</div><div>Bi</div><div>BISMUTH</div><div>209.0</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³</div></div>		<div><div>84</div><div>Po</div><div>POLONIUM</div><div>(209)</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴</div></div>		<div><div>85</div><div>At</div><div>ASTATINE</div><div>(210)</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵</div></div>		<div><div>86</div><div>Rn</div><div>RADON</div><div>(222)</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶</div></div>															
<div><div>87</div><div>Fr</div><div>FRANCIUM</div><div>(223)</div><div>[Rn] 7s¹</div></div>		<div><div>88</div><div>Ra</div><div>RADIUM</div><div>(226)</div><div>[Rn] 7s²</div></div>		<div><div>89</div><div>Ac</div><div>ACTINIUM</div><div>(227)</div><div>[Rn] 6d¹ 7s²</div></div>		<div><div>104</div><div>Rf</div><div>RUTHERFORDIUM</div><div>(261)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²</div></div>		<div><div>105</div><div>Db</div><div>DUBNIUM</div><div>(268)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d³ 7s²</div></div>		<div><div>106</div><div>Sg</div><div>SEABORGIUM</div><div>(269)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s¹</div></div>		<div><div>107</div><div>Bh</div><div>BOHRNIUM</div><div>(270)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s²</div></div>		<div><div>108</div><div>Hs</div><div>HASSIUM</div><div>(277)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²</div></div>		<div><div>109</div><div>Mt</div><div>MEITNERIUM</div><div>(278)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²</div></div>		<div><div>110</div><div>Ds</div><div>DARMSTADIUM</div><div>(281)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s²</div></div>		<div><div>111</div><div>Rg</div><div>ROENTGENIUM</div><div>(282)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s¹</div></div>		<div><div>112</div><div>Cn</div><div>COPERNICIUM</div><div>(285)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s²</div></div>		<div><div>113</div><div>Nh</div><div>NIHONIUM</div><div>(286)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹</div></div>		<div><div>114</div><div>Fl</div><div>FLEROVIUM</div><div>(289)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²</div></div>		<div><div>115</div><div>Mc</div><div>MOSCOVIUM</div><div>(289)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³</div></div>		<div><div>116</div><div>Lv</div><div>LIVERMORIUM</div><div>(293)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴</div></div>		<div><div>117</div><div>Ts</div><div>TENNESSINE</div><div>(294)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵</div></div>		<div><div>118</div><div>Og</div><div>OGANESSON</div><div>(294)</div><div>[Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶</div></div>															
<div><div>lanthanides</div><div><div>58</div><div>Ce</div><div>CERIUM</div><div>140.1</div><div>[Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²</div></div><div><div>59</div><div>Pr</div><div>PRASEODYMIUM</div><div>140.9</div><div>[Xe] 4f³ 6s²</div></div><div><div>60</div><div>Nd</div><div>NEODYMIUM</div><div>144.2</div><div>[Xe] 4f⁴ 6s²</div></div><div><div>61</div><div>Pm</div><div>PROMETHIUM</div><div>(145)</div><div>[Xe] 4f⁵ 6s²</div></div><div><div>62</div><div>Sm</div><div>SAMARIUM</div><div>150.4</div><div>[Xe] 4f⁶ 6s²</div></div><div><div>63</div><div>Eu</div><div>EUROPIUM</div><div>152.0</div><div>[Xe] 4f⁷ 6s²</div></div><div><div>64</div><div>Gd</div><div>GADOLINIUM</div><div>157.2</div><div>[Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²</div></div><div><div>65</div><div>Tb</div><div>TERBIUM</div><div>158.9</div><div>[Xe] 4f⁹ 6s²</div></div><div><div>66</div><div>Dy</div><div>DYSPROSIUM</div><div>162.5</div><div>[Xe] 4f¹⁰ 6s²</div></div><div><div>67</div><div>Ho</div><div>HOLMIUM</div><div>164.9</div><div>[Xe] 4f¹¹ 6s²</div></div><div><div>68</div><div>Er</div><div>ERBIUM</div><div>167.3</div><div>[Xe] 4f¹² 6s²</div></div><div><div>69</div><div>Tm</div><div>THULIUM</div><div>168.9</div><div>[Xe] 4f¹³ 6s²</div></div><div><div>70</div><div>Yb</div><div>YTTERBIUM</div><div>173.0</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 6s²</div></div><div><div>71</div><div>Lu</div><div>LUTETIUM</div><div>175.0</div><div>[Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²</div></div></div>																		<div><div>Au</div><div>Gold</div><div>196.967</div></div> <div><div>H</div><div>Hydrogen</div><div>1.008</div></div> <div><div>N</div><div>Nitrogen</div><div>14.007</div></div> <div><div>He</div><div>Helium</div><div>4.003</div></div> <div><div>Cr</div><div>Chromium</div><div>51.996</div></div> <div><div>Pt</div><div>Platinum</div><div>195.084</div></div> <div><div>Fe</div><div>Iron</div><div>55.845</div></div> <div><div>Ne</div><div>Neon</div><div>20.180</div></div> <div><div>Co</div><div>Cobalt</div><div>58.933</div></div> <div><div>Ag</div><div>Silver</div><div>107.868</div></div> <div><div>Pb</div><div>Lead</div><div>207.2</div></div> <div><div>Bi</div><div>Bismuth</div><div>208.98</div></div> <div><div>Po</div><div>Polonium</div><div>(209)</div></div> <div><div>At</div><div>Astatine</div><div>(210)</div></div> <div><div>Rn</div><div>Radon</div><div>(222)</div></div> <div><div>Fr</div><div>Francium</div><div>(223)</div></div> <div><div>Ra</div><div>Radium</div><div>(226)</div></div> <div><div>Ac</div><div>Actinium</div><div>(227)</div></div> <div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div><div>(261)</div></div> <div><div>Db</div><div>Dubnium</div><div>(268)</div></div> <div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div><div>(269)</div></div> <div><div>Bh</div><div>Bohrium</div><div>(270)</div></div> <div><div>Hs</div><div>Hassium</div><div>(277)</div></div> <div><div>Mt</div><div>Meitnerium</div><div>(278)</div></div> <div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div><div>(281)</div></div> <div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div><div>(282)</div></div> <div><div>Cn</div><div>Copernicium</div><div>(285)</div></div> <div><div>Nh</div><div>Nihonium</div><div>(286)</div></div> <div><div>Fl</div><div>Flerovium</div><div>(289)</div></div> <div><div>Mc</div><div>Moscovium</div><div>(289)</div></div> <div><div>Lv</div><div>Livermorium</div><div>(293)</div></div> <div><div>Ts</div><div>Tennesine</div><div>(294)</div></div> <div><div>Og</div><div>Oganesson</div><div>(294)</div></div>																															
<div><div>actinides</div><div><div>90</div><div>Th</div><div>THORIUM</div><div>232</div><div>[Rn] 6d² 7s²</div></div><div><div>91</div><div>Pa</div><div>PROTACTINIUM</div><div>231</div><div>[Rn] 5f² 6d¹ 7s²</div></div><div><div>92</div><div>U</div><div>URANIUM</div><div>238</div><div>[Rn] 5f³ 6d¹ 7s²</div></div><div><div>93</div><div>Np</div><div>NEPTUNIUM</div><div>(237)</div><div>[Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²</div></div><div><div>94</div><div>Pu</div><div>PLUTONIUM</div><div>(244)</div><div>[Rn] 5f⁶ 7s²</div></div><div><div>95</div><div>Am</div><div>AMERICIUM</div><div>(243)</div><div>[Rn] 5f⁷ 7s²</div></div><div><div>96</div><div>Cm</div><div>CURIUM</div><div>(247)</div><div>[Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²</div></div><div><div>97</div><div>Bk</div><div>BERKELIUM</div><div>(247)</div><div>[Rn] 5f⁹ 7s²</div></div><div><div>98</div><div>Cf</div><div>CALIFORNIUM</div><div>(251)</div><div>[Rn] 5f¹⁰ 7s²</div></div><div><div>99</div><div>Es</div><div>EINSTEINIUM</div><div>(252)</div><div>[Rn] 5f¹¹ 7s²</div></div><div><div>100</div><div>Fm</div><div>FERMIUM</div><div>(257)</div><div>[Rn] 5f¹² 7s²</div></div><div><div>101</div></div></div>																																																	