

# Periodiskā tabula

Kategorija / ģimene

|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |                                                                           |                                                                                          |                                                                               |                                                                          |                                                                            |                                                                          |                                                                           |                                                                             |                                                                              |                                                                             |                                                                              |                                                                           |                                                                            |                                                                            |                                                                              |                                                                            |                                                                            |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------|
| <div><div><div>●</div><div>Atomu Nr.</div></div><div><div>●</div><div>Simbols</div></div><div><div>●</div><div>Nosaukums</div></div><div><div>●</div><div>Atomu masa</div></div></div> <div><div><div>■</div><div>Sārsmu metāli</div></div><div><div>■</div><div>Pārejas metāli</div></div><div><div>■</div><div>Metalloīdi</div></div><div><div>■</div><div>Halogēni</div></div><div><div>■</div><div>Lantanoīdi</div></div></div> <div><div><div>■</div><div>Sārmzemju metāli</div></div><div><div>■</div><div>Pēctransīcijas metāli</div></div><div><div>■</div><div>Reaktīvie nemetāli</div></div><div><div>■</div><div>Cēlgāzes</div></div><div><div>■</div><div>Aktinoīdi</div></div></div> <div><div><div>●</div><div>Stāvoklis 20 °C</div></div><div><div>●</div><div>Ciets</div></div><div><div>●</div><div>Šķidr</div></div><div><div>●</div><div>Gāzveida</div></div><div><div>○</div><div>Nezināms</div></div></div> |                                                                           |                                                                                          |                                                                               |                                                                          |                                                                            |                                                                          |                                                                           |                                                                             |                                                                              |                                                                             |                                                                              | <div><div>1</div><div>H</div><div>Ūdeņradis</div><div>1.008</div></div>   | <div><div>2</div><div>He</div><div>Hēlijs</div><div>4.0026</div></div>     |                                                                            |                                                                              |                                                                            |                                                                            |
|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  | <div><div>3</div><div>Li</div><div>Litījs</div><div>6.94</div></div>      | <div><div>4</div><div>Be</div><div>Berīlijs</div><div>9.0122</div></div>                 | <div><div>5</div><div>B</div><div>Bors</div><div>10.81</div></div>            | <div><div>6</div><div>C</div><div>Ogleklis</div><div>12.011</div></div>  | <div><div>7</div><div>N</div><div>Slāpeklis</div><div>14.007</div></div>   | <div><div>8</div><div>O</div><div>Skābeklis</div><div>15.999</div></div> | <div><div>9</div><div>F</div><div>Fluors</div><div>18.998</div></div>     | <div><div>10</div><div>Ne</div><div>Neons</div><div>20.180</div></div>      |                                                                              |                                                                             |                                                                              |                                                                           |                                                                            |                                                                            |                                                                              |                                                                            |                                                                            |
| <div><div>11</div><div>Na</div><div>Nātrijs</div><div>22.990</div></div>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | <div><div>12</div><div>Mg</div><div>Magnījs</div><div>24.305</div></div>  | <div><div>13</div><div>Al</div><div>Alumīnijs</div><div>26.982</div></div>               | <div><div>14</div><div>Si</div><div>Silīcijs</div><div>28.085</div></div>     | <div><div>15</div><div>P</div><div>Fosfors</div><div>30.974</div></div>  | <div><div>16</div><div>S</div><div>Sērs</div><div>32.06</div></div>        | <div><div>17</div><div>Cl</div><div>Hlors</div><div>35.45</div></div>    | <div><div>18</div><div>Ar</div><div>Argons</div><div>39.948</div></div>   |                                                                             |                                                                              |                                                                             |                                                                              |                                                                           |                                                                            |                                                                            |                                                                              |                                                                            |                                                                            |
| <div><div>19</div><div>K</div><div>Kālijs</div><div>39.098</div></div>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           | <div><div>20</div><div>Ca</div><div>Kalcijs</div><div>40.078</div></div>  | <div><div>21</div><div>Sc</div><div>Skandījs</div><div>44.956</div></div>                | <div><div>22</div><div>Ti</div><div>Titāns</div><div>47.867</div></div>       | <div><div>23</div><div>V</div><div>Vanādijs</div><div>50.942</div></div> | <div><div>24</div><div>Cr</div><div>Hroms</div><div>51.996</div></div>     | <div><div>25</div><div>Mn</div><div>Mangāns</div><div>54.938</div></div> | <div><div>26</div><div>Fe</div><div>Dzelzs</div><div>55.845</div></div>   | <div><div>27</div><div>Co</div><div>Kobalts</div><div>58.933</div></div>    | <div><div>28</div><div>Ni</div><div>Niķelis</div><div>58.693</div></div>     | <div><div>29</div><div>Cu</div><div>Varš</div><div>63.546</div></div>       | <div><div>30</div><div>Zn</div><div>Cinks</div><div>65.38</div></div>        | <div><div>31</div><div>Ga</div><div>Gallījs</div><div>69.723</div></div>  | <div><div>32</div><div>Ge</div><div>Germānijs</div><div>72.630</div></div> | <div><div>33</div><div>As</div><div>Arsēns</div><div>74.922</div></div>    | <div><div>34</div><div>Se</div><div>Selēns</div><div>78.971</div></div>      | <div><div>35</div><div>Br</div><div>Broms</div><div>79.904</div></div>     | <div><div>36</div><div>Kr</div><div>Kriptons</div><div>83.798</div></div>  |
| <div><div>37</div><div>Rb</div><div>Rubīdijs</div><div>85.468</div></div>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        | <div><div>38</div><div>Sr</div><div>Stroncijs</div><div>87.62</div></div> | <div><div>39</div><div>Y</div><div>Itrijs</div><div>88.906</div></div>                   | <div><div>40</div><div>Zr</div><div>Cirkonijs</div><div>91.224</div></div>    | <div><div>41</div><div>Nb</div><div>Niobijs</div><div>92.906</div></div> | <div><div>42</div><div>Mo</div><div>Molibdēns</div><div>95.95</div></div>  | <div><div>43</div><div>Tc</div><div>Tehnēcijs</div><div>[98]</div></div> | <div><div>44</div><div>Ru</div><div>Rutēnijs</div><div>101.07</div></div> | <div><div>45</div><div>Rh</div><div>Rodijs</div><div>102.91</div></div>     | <div><div>46</div><div>Pd</div><div>Pallādijs</div><div>106.42</div></div>   | <div><div>47</div><div>Ag</div><div>Sudrabs</div><div>107.87</div></div>    | <div><div>48</div><div>Cd</div><div>Kadmijs</div><div>112.41</div></div>     | <div><div>49</div><div>In</div><div>Indijs</div><div>114.82</div></div>   | <div><div>50</div><div>Sn</div><div>Alva</div><div>118.71</div></div>      | <div><div>51</div><div>Sb</div><div>Antimons</div><div>121.76</div></div>  | <div><div>52</div><div>Te</div><div>Telūrs</div><div>127.60</div></div>      | <div><div>53</div><div>I</div><div>Jods</div><div>126.90</div></div>       | <div><div>54</div><div>Xe</div><div>Ksenons</div><div>131.29</div></div>   |
| <div><div>55</div><div>Cs</div><div>Cēzijs</div><div>132.91</div></div>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          | <div><div>56</div><div>Ba</div><div>Bārijs</div><div>137.33</div></div>   | <div><div>57-71</div><div>La-Lu</div><div>Lantanoīdi</div><div>Skatīt zem...</div></div> | <div><div>72</div><div>Hf</div><div>Hafnijs</div><div>178.49</div></div>      | <div><div>73</div><div>Ta</div><div>Tantals</div><div>180.95</div></div> | <div><div>74</div><div>W</div><div>Volframs</div><div>183.84</div></div>   | <div><div>75</div><div>Re</div><div>Rēnijs</div><div>186.21</div></div>  | <div><div>76</div><div>Os</div><div>Osmijs</div><div>190.23</div></div>   | <div><div>77</div><div>Ir</div><div>Iridijs</div><div>192.22</div></div>    | <div><div>78</div><div>Pt</div><div>Platīns</div><div>195.08</div></div>     | <div><div>79</div><div>Au</div><div>Zelts</div><div>196.97</div></div>      | <div><div>80</div><div>Hg</div><div>Dzīvsudrabs</div><div>200.59</div></div> | <div><div>81</div><div>Tl</div><div>Tallijs</div><div>204.38</div></div>  | <div><div>82</div><div>Pb</div><div>Svins</div><div>207.2</div></div>      | <div><div>83</div><div>Bi</div><div>Bismuts</div><div>208.98</div></div>   | <div><div>84</div><div>Po</div><div>Polonijs</div><div>[209]</div></div>     | <div><div>85</div><div>At</div><div>Astats</div><div>[210]</div></div>     | <div><div>86</div><div>Rn</div><div>Radons</div><div>[222]</div></div>     |
| <div><div>87</div><div>Fr</div><div>Francījs</div><div>[223]</div></div>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | <div><div>88</div><div>Ra</div><div>Rādijs</div><div>[226]</div></div>    | <div><div>89-103</div><div>Ac-Lr</div><div>Aktinoīdi</div><div>Skatīt zem...</div></div> | <div><div>104</div><div>Rf</div><div>Rezerfordijs</div><div>[267]</div></div> | <div><div>105</div><div>Db</div><div>Dubnijs</div><div>[268]</div></div> | <div><div>106</div><div>Sg</div><div>Siborgijs</div><div>[269]</div></div> | <div><div>107</div><div>Bh</div><div>Borijs</div><div>[270]</div></div>  | <div><div>108</div><div>Hs</div><div>Hasijs</div><div>[269]</div></div>   | <div><div>109</div><div>Mt</div><div>Meitnerijs</div><div>[278]</div></div> | <div><div>110</div><div>Ds</div><div>Darmštatijs</div><div>[281]</div></div> | <div><div>111</div><div>Rg</div><div>Rentgenijs</div><div>[282]</div></div> | <div><div>112</div><div>Cn</div><div>Kopernīcijs</div><div>[285]</div></div> | <div><div>113</div><div>Nh</div><div>Nihonijs</div><div>[286]</div></div> | <div><div>114</div><div>Fl</div><div>Flerovijs</div><div>[289]</div></div> | <div><div>115</div><div>Mc</div><div>Moskovijs</div><div>[290]</div></div> | <div><div>116</div><div>Lv</div><div>Livermōrijs</div><div>[293]</div></div> | <div><div>117</div><div>Ts</div><div>Tennesīns</div><div>[294]</div></div> | <div><div>118</div><div>Og</div><div>Oganesons</div><div>[294]</div></div> |

|                                                                          |                                                                         |                                                                               |                                                                          |                                                                           |                                                                           |                                                                           |                                                                             |                                                                           |                                                                             |                                                                             |                                                                          |                                                                              |                                                                           |                                                                            |
|--------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------|
| <div><div>57</div><div>La</div><div>Lantāns</div><div>138.91</div></div> | <div><div>58</div><div>Ce</div><div>Cērijs</div><div>140.12</div></div> | <div><div>59</div><div>Pr</div><div>Prazeodīms</div><div>140.91</div></div>   | <div><div>60</div><div>Nd</div><div>Neodīms</div><div>144.24</div></div> | <div><div>61</div><div>Pm</div><div>Prometijs</div><div>[145]</div></div> | <div><div>62</div><div>Sm</div><div>Samārijs</div><div>150.36</div></div> | <div><div>63</div><div>Eu</div><div>Eiropijs</div><div>151.96</div></div> | <div><div>64</div><div>Gd</div><div>Gadolīnijs</div><div>157.25</div></div> | <div><div>65</div><div>Tb</div><div>Terbijs</div><div>158.93</div></div>  | <div><div>66</div><div>Dy</div><div>Disprozijs</div><div>162.50</div></div> | <div><div>67</div><div>Ho</div><div>Holmijs</div><div>164.93</div></div>    | <div><div>68</div><div>Er</div><div>Erbījs</div><div>167.26</div></div>  | <div><div>69</div><div>Tm</div><div>Tūlijs</div><div>168.93</div></div>      | <div><div>70</div><div>Yb</div><div>Itērijs</div><div>173.05</div></div>  | <div><div>71</div><div>Lu</div><div>Lutēcījs</div><div>174.97</div></div>  |
| <div><div>89</div><div>Ac</div><div>Aktīnijs</div><div>[227]</div></div> | <div><div>90</div><div>Th</div><div>Torijs</div><div>232.04</div></div> | <div><div>91</div><div>Pa</div><div>Protaktīnijs</div><div>231.04</div></div> | <div><div>92</div><div>U</div><div>Urāns</div><div>238.03</div></div>    | <div><div>93</div><div>Np</div><div>Neptūnijs</div><div>[237]</div></div> | <div><div>94</div><div>Pu</div><div>Plutonijs</div><div>[244]</div></div> | <div><div>95</div><div>Am</div><div>Amerīcijs</div><div>[243]</div></div> | <div><div>96</div><div>Cm</div><div>Kirījs</div><div>[247]</div></div>      | <div><div>97</div><div>Bk</div><div>Berkēlijs</div><div>[247]</div></div> | <div><div>98</div><div>Cf</div><div>Kalifornijs</div><div>[251]</div></div> | <div><div>99</div><div>Es</div><div>Eiņšteinījs</div><div>[252]</div></div> | <div><div>100</div><div>Fm</div><div>Fermijs</div><div>[257]</div></div> | <div><div>101</div><div>Md</div><div>Mendeļevījs</div><div>[258]</div></div> | <div><div>102</div><div>No</div><div>Nobēlijs</div><div>[259]</div></div> | <div><div>103</div><div>Lr</div><div>Lorencījs</div><div>[266]</div></div> |