

Периодическая система химических элементов
Таблица Менделеева

1 <div>2.20</div> <div>1s</div> <div>H</div> <div>Водород</div> <div>1.00784–1.00811</div>																	2 <div>1s</div> <div>He</div> <div>Гелий</div> <div>4.002602(2)</div>						
3 <div>0.98</div> <div>2s</div> <div>Li</div> <div>Литий</div> <div>6.938–6.997</div>	4 <div>1.57</div> <div>2s</div> <div>Be</div> <div>Бериллий</div> <div>9.0121831(5)</div>	<div><div><div>Z</div><div>χ</div><div>по</div></div><div>Cи</div><div>название</div><div>сав</div></div> <div>Z: зарядовое число χ: электроотрицательность по: подуровень оболочки Си: символ название: название элемента сав: стандартный атомный вес</div>																5 <div>2.04</div> <div>2p</div> <div>B</div> <div>Бор</div> <div>10.806–10.821</div>	6 <div>2.55</div> <div>2p</div> <div>C</div> <div>Углерод</div> <div>12.0096–12.0116</div>	7 <div>3.04</div> <div>2p</div> <div>N</div> <div>Азот</div> <div>14.00643–14.00728</div>	8 <div>3.44</div> <div>2p</div> <div>O</div> <div>Кислород</div> <div>15.99903–15.99977</div>	9 <div>3.98</div> <div>2p</div> <div>F</div> <div>Фтор</div> <div>18.998403163(6)</div>	10 <div>2p</div> <div>Ne</div> <div>Неон</div> <div>20.1797(6)</div>
11 <div>0.93</div> <div>3s</div> <div>Na</div> <div>Натрий</div> <div>22.98976928(2)</div>	12 <div>1.31</div> <div>3s</div> <div>Mg</div> <div>Магний</div> <div>24.304–24.307</div>																	13 <div>1.61</div> <div>3p</div> <div>Al</div> <div>Алюминий</div> <div>26.9815385(7)</div>	14 <div>1.90</div> <div>3p</div> <div>Si</div> <div>Кремний</div> <div>28.084–28.086</div>	15 <div>2.19</div> <div>3p</div> <div>P</div> <div>Фосфор</div> <div>30.973761998(5)</div>	16 <div>2.58</div> <div>3p</div> <div>S</div> <div>Сера</div> <div>32.059–32.076</div>	17 <div>3.16</div> <div>3p</div> <div>Cl</div> <div>Хлор</div> <div>35.446–35.457</div>	18 <div>3p</div> <div>Ar</div> <div>Аргон</div> <div>39.948(1)</div>
19 <div>0.82</div> <div>4s</div> <div>K</div> <div>Калий</div> <div>39.0983(1)</div>	20 <div>1.00</div> <div>4s</div> <div>Ca</div> <div>Кальций</div> <div>40.078(4)</div>	21 <div>1.36</div> <div>3d</div> <div>Sc</div> <div>Скандий</div> <div>44.955908(5)</div>	22 <div>1.54</div> <div>3d</div> <div>Ti</div> <div>Титан</div> <div>47.867(1)</div>	23 <div>1.63</div> <div>3d</div> <div>V</div> <div>Ванадий</div> <div>50.9415(1)</div>	24 <div>1.66</div> <div>3d*</div> <div>Cr</div> <div>Хром</div> <div>51.9961(6)</div>	25 <div>1.55</div> <div>3d</div> <div>Mn</div> <div>Марганец</div> <div>54.938044(3)</div>	26 <div>1.83</div> <div>3d</div> <div>Fe</div> <div>Железо</div> <div>55.845(2)</div>	27 <div>1.88</div> <div>3d</div> <div>Co</div> <div>Кобальт</div> <div>58.933194(4)</div>	28 <div>1.91</div> <div>3d</div> <div>Ni</div> <div>Никель</div> <div>58.6934(4)</div>	29 <div>1.90</div> <div>3d*</div> <div>Cu</div> <div>Медь</div> <div>63.546(3)</div>	30 <div>1.65</div> <div>3d</div> <div>Zn</div> <div>Цинк</div> <div>65.38(2)</div>	31 <div>1.81</div> <div>4p</div> <div>Ga</div> <div>Галлий</div> <div>69.723(1)</div>	32 <div>2.01</div> <div>4p</div> <div>Ge</div> <div>Германий</div> <div>72.630(8)</div>	33 <div>2.18</div> <div>4p</div> <div>As</div> <div>Мышьяк</div> <div>74.921595(6)</div>	34 <div>2.55</div> <div>4p</div> <div>Se</div> <div>Селен</div> <div>78.971(8)</div>	35 <div>2.96</div> <div>4p</div> <div>Br</div> <div>Бром</div> <div>79.901–79.907</div>	36 <div>3.00</div> <div>4p</div> <div>Kr</div> <div>Криптон</div> <div>83.798(2)</div>						
37 <div>0.82</div> <div>5s</div> <div>Rb</div> <div>Рубидий</div> <div>85.4678(3)</div>	38 <div>0.95</div> <div>5s</div> <div>Sr</div> <div>Стронций</div> <div>87.62(1)</div>	39 <div>1.22</div> <div>4d</div> <div>Y</div> <div>Иттрий</div> <div>88.90584(2)</div>	40 <div>1.33</div> <div>4d</div> <div>Zr</div> <div>Цирконий</div> <div>91.224(2)</div>	41 <div>1.6</div> <div>4d*</div> <div>Nb</div> <div>Ниобий</div> <div>92.90637(2)</div>	42 <div>2.16</div> <div>4d*</div> <div>Mo</div> <div>Молибден</div> <div>95.95(1)</div>	43 <div>1.9</div> <div>4d</div> <div>Tc</div> <div>Технеций</div> <div>(98)</div>	44 <div>2.2</div> <div>4d*</div> <div>Ru</div> <div>Рутений</div> <div>101.07(2)</div>	45 <div>2.28</div> <div>4d*</div> <div>Rh</div> <div>Родий</div> <div>102.90550(2)</div>	46 <div>2.20</div> <div>4d*</div> <div>Pd</div> <div>Палладий</div> <div>106.42(1)</div>	47 <div>1.93</div> <div>4d*</div> <div>Ag</div> <div>Серебро</div> <div>107.8682(2)</div>	48 <div>1.69</div> <div>4d</div> <div>Cd</div> <div>Кадмий</div> <div>112.414(4)</div>	49 <div>1.78</div> <div>5p</div> <div>In</div> <div>Индий</div> <div>114.818(1)</div>	50 <div>1.96</div> <div>5p</div> <div>Sn</div> <div>Олово</div> <div>118.710(7)</div>	51 <div>2.05</div> <div>5p</div> <div>Sb</div> <div>Сурьма</div> <div>121.760(1)</div>	52 <div>2.1</div> <div>5p</div> <div>Te</div> <div>Теллур</div> <div>127.60(3)</div>	53 <div>2.66</div> <div>5p</div> <div>I</div> <div>Йод</div> <div>126.90447(3)</div>	54 <div>2.60</div> <div>5p</div> <div>Xe</div> <div>Ксенон</div> <div>131.293(6)</div>						
55 <div>0.79</div> <div>6s</div> <div>Cs</div> <div>Цезий</div> <div>132.90545196(6)</div>	56 <div>0.89</div> <div>6s</div> <div>Ba</div> <div>Барий</div> <div>137.327(7)</div>	<div>*</div> <div>Лантаноиды</div>		72 <div>1.3</div> <div>5d</div> <div>Hf</div> <div>Гафний</div> <div>178.49(2)</div>	73 <div>1.5</div> <div>5d</div> <div>Ta</div> <div>Тантал</div> <div>180.94788(2)</div>	74 <div>2.36</div> <div>5d</div> <div>W</div> <div>Вольфрам</div> <div>183.84(1)</div>	75 <div>1.9</div> <div>5d</div> <div>Re</div> <div>Рений</div> <div>186.207(1)</div>	76 <div>2.2</div> <div>5d</div> <div>Os</div> <div>Осмий</div> <div>190.23(3)</div>	77 <div>2.20</div> <div>5d</div> <div>Ir</div> <div>Иридий</div> <div>192.217(3)</div>	78 <div>2.28</div> <div>5d*</div> <div>Pt</div> <div>Платина</div> <div>195.084(9)</div>	79 <div>2.54</div> <div>5d*</div> <div>Au</div> <div>Золото</div> <div>196.966569(5)</div>	80 <div>2.00</div> <div>5d</div> <div>Hg</div> <div>Ртуть</div> <div>200.592(3)</div>	81 <div>1.62</div> <div>6p</div> <div>Tl</div> <div>Таллий</div> <div>204.382–204.385</div>	82 <div>1.87</div> <div>6p</div> <div>Pb</div> <div>Свинец</div> <div>207.2(1)</div>	83 <div>2.02</div> <div>6p</div> <div>Bi</div> <div>Висмут</div> <div>208.98040(1)</div>	84 <div>2.0</div> <div>6p</div> <div>Po</div> <div>Полоний</div> <div>(209)</div>	85 <div>2.2</div> <div>6p</div> <div>At</div> <div>Астат</div> <div>(210)</div>	86 <div>2.2</div> <div>6p</div> <div>Rn</div> <div>Радон</div> <div>(222)</div>					
87 <div>0.7</div> <div>7s</div> <div>Fr</div> <div>Франций</div> <div>(223)</div>	88 <div>0.9</div> <div>7s</div> <div>Ra</div> <div>Радий</div> <div>(226)</div>	<div>**</div> <div>Актиноиды</div>		104 <div>6d</div> <div>Rf</div> <div>Резерфордий</div> <div>(261)</div>	105 <div>6d</div> <div>Db</div> <div>Дубний</div> <div>(268)</div>	106 <div>6d</div> <div>Sg</div> <div>Сиборгий</div> <div>(269)</div>	107 <div>6d</div> <div>Bh</div> <div>Борий</div> <div>(270)</div>	108 <div>6d</div> <div>Hs</div> <div>Хассий</div> <div>(269)</div>	109 <div>6d</div> <div>Mt</div> <div>Мейтнерий</div> <div>(278)</div>	110 <div>6d</div> <div>Ds</div> <div>Драмштадт</div> <div>(281)</div>	111 <div>6d</div> <div>Rg</div> <div>Рентгений</div> <div>(282)</div>	112 <div>6d</div> <div>Cn</div> <div>Коперниций</div> <div>(285)</div>	113 <div>7p</div> <div>Nh</div> <div>Нихоний</div> <div>(286)</div>	114 <div>7p</div> <div>Fl</div> <div>Флеровий</div> <div>(289)</div>	115 <div>7p</div> <div>Mc</div> <div>Московский</div> <div>(289)</div>	116 <div>7p</div> <div>Lv</div> <div>Ливерморий</div> <div>(293)</div>	117 <div>7p</div> <div>Ts</div> <div>Теннессин</div> <div>(294)</div>	118 <div>7p</div> <div>Og</div> <div>Оганесон</div> <div>(294)</div>					
<div>*</div>				57 <div>1.1</div> <div>5d*</div> <div>La</div> <div>Лантан</div> <div>138.90547(7)</div>	58 <div>1.12</div> <div>4f*</div> <div>Ce</div> <div>Церий</div> <div>140.116(1)</div>	59 <div>1.13</div> <div>4f</div> <div>Pr</div> <div>Празеодим</div> <div>140.90766(2)</div>	60 <div>1.14</div> <div>4f</div> <div>Nd</div> <div>Неодим</div> <div>144.242(3)</div>	61 <div>1.13</div> <div>4f</div> <div>Pm</div> <div>Прометий</div> <div>(145)</div>	62 <div>1.17</div> <div>4f</div> <div>Sm</div> <div>Самарий</div> <div>150.36(2)</div>	63 <div>1.2</div> <div>4f</div> <div>Eu</div> <div>Европий</div> <div>151.964(1)</div>	64 <div>1.2</div> <div>4f*</div> <div>Gd</div> <div>Гадолиний</div> <div>157.25(3)</div>	65 <div>1.1</div> <div>4f</div> <div>Tb</div> <div>Тербий</div> <div>158.92535(2)</div>	66 <div>1.22</div> <div>4f</div> <div>Dy</div> <div>Диспрозий</div> <div>162.500(1)</div>	67 <div>1.23</div> <div>4f</div> <div>Ho</div> <div>Гольмий</div> <div>164.93033(2)</div>	68 <div>1.24</div> <div>4f</div> <div>Er</div> <div>Эрбий</div> <div>167.259(3)</div>	69 <div>1.25</div> <div>4f</div> <div>Tm</div> <div>Тулий</div> <div>168.93422(2)</div>	70 <div>1.1</div> <div>4f</div> <div>Yb</div> <div>Иттербий</div> <div>173.045(10)</div>	71 <div>1.27</div> <div>4f</div> <div>Lu</div> <div>Лютеций</div> <div>174.9668(1)</div>					
				<div>**</div>				89 <div>1.1</div> <div>6d*</div> <div>Ac</div> <div>Актиний</div> <div>(227)</div>	90 <div>1.3</div> <div>5f*</div> <div>Th</div> <div>Торий</div> <div>232.0377(4)</div>	91 <div>1.5</div> <div>5f*</div> <div>Pa</div> <div>Проактиний</div> <div>231.03588(2)</div>	92 <div>1.38</div> <div>5f*</div> <div>U</div> <div>Уран</div> <div>238.02891(3)</div>	93 <div>1.36</div> <div>5f*</div> <div>Np</div> <div>Нептуний</div> <div>(237)</div>	94 <div>1.28</div> <div>5f</div> <div>Pu</div> <div>Плутоний</div> <div>(244)</div>	95 <div>1.13</div> <div>5f</div> <div>Am</div> <div>Америций</div> <div>(243)</div>	96 <div>1.28</div> <div>5f*</div> <div>Cm</div> <div>Кюрий</div> <div>(247)</div>	97 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Bk</div> <div>Берклий</div> <div>(247)</div>	98 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Cf</div> <div>Калифорний</div> <div>(251)</div>	99 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Es</div> <div>Энштейний</div> <div>(252)</div>	100 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Fm</div> <div>Фермий</div> <div>(257)</div>	101 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Md</div> <div>Менделевий</div> <div>(258)</div>	102 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>No</div> <div>Нобелий</div> <div>(259)</div>	103 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Lr</div> <div>Лоуренсий</div> <div>(266)</div>	

Стандартные атомные веса исходят от Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights (ciaaw.org/atomic-weights.htm).
Звездочка (*) рядом с подуровнем оболочки указывает на исключение (из принципа Aufbau) в конфигурации основного состояния электронов.