

Периодическая система химических элементов
Таблица Менделеева

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

Основывается на таблицах от Ivan Griffin и Paul Danese.
Ref.: ru-PeriodicTable - v1.0.1 - 2020/07/22
Vincent Charrade - <https://github.io/StorkST/>
Licence CC BY-SA 4.0