Электронные конфигурации элементов

ChemTable chemtable.org

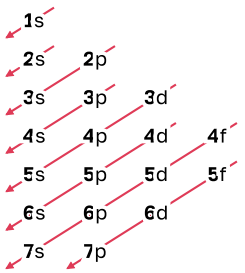
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Водород 1s¹																	2 He Гелий 1s²
2	3 Li Литий [He] 2s¹	4 Be Бериллий [He] 2s²											5 B Бор [He] 2s² 2p¹	6 C Углерод [He] 2s² 2p²	7 N Азот [He] 2s² 2p³	8 O Кислород [He] 2s² 2p⁴	9 F Фтор [He] 2s² 2p⁵	10 Ne Неон [He] 2s² 2p⁶
3	11 Na Натрий [Ne] 3s¹	12 Mg Магний [Ne] 3s²											13 Al Алюминий [Ne] 3s² 3p¹	14 Si Кремний [Ne] 3s² 3p²	15 P Фосфор [Ne] 3s² 3p³	16 S Сера [Ne] 3s² 3p⁴	17 Cl Хлор [Ne] 3s² 3p⁵	18 Ar Аргон [Ne] 3s² 3p⁶
4	19 K Калий [Ar] 4s¹	20 Ca Кальций [Ar] 4s²	21 Sc Скандий [Ar] 3d¹ 4s²	22 Ti Титан [Ar] 3d² 4s²	23 V Ванадий [Ar] 3d³ 4s²	24 Cr Хром [Ar] 3d⁵ 4s¹	25 Mn Марганец [Ar] 3d⁵ 4s²	26 Fe Железо [Ar] 3d⁶ 4s²	27 Co Кобальт [Ar] 3d⁷ 4s²	28 Ni Никель [Ar] 3d⁸ 4s²	29 Cu Медь [Ar] 3d¹⁰ 4s¹	30 Zn Цинк [Ar] 3d¹⁰ 4s²	31 Ga Галлий [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹	32 Ge Германий [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p²	33 As Мышьяк [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³	34 Se Селен [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴	35 Br Бром [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵	36 Kr Криптон [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
5	37 Rb Рубидий [Kr] 5s¹	38 Sr Стронций [Kr] 5s²	39 Y Иттрий [Kr] 4d¹ 5s²	40 Zr Цирконий [Kr] 4d² 5s²	41 Nb Ниобий [Kr] 4d⁴ 5s¹	42 Mo Молибден [Kr] 4d⁵ 5s¹	43 Tc Технеций [Kr] 4d⁵ 5s²	44 Ru Рутений [Kr] 4d⁷ 5s¹	45 Rh Родий [Kr] 4d⁸ 5s¹	46 Pd Палладий [Kr] 4d¹⁰	47 Ag Серебро [Kr] 4d¹⁰ 5s¹	48 Cd Кадмий [Kr] 4d¹⁰ 5s²	49 In Индий [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹	50 Sn Олово [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²	51 Sb Сурьма [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³	52 Te Теллур [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴	53 I Иод [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵	54 Xe Ксенон [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶
6	55 Cs Цезий [Xe] 6s¹	56 Ba Барий [Xe] 6s²	57–71	72 Hf Гафний [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²	73 Ta Тантал [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²	74 W Вольфрам [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s²	75 Re Рений [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s²	76 Os Осмий [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s²	77 Ir Иридий [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s²	78 Pt Платина [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹	79 Au Золото [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹	80 Hg Ртуть [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s²	81 Tl Таллий [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹	82 Pb Свинец [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²	83 Bi Висмут [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³	84 Po Полоний [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴	85 At Астат [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵	86 Rn Радон [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶
7	87 Fr Франций [Rn] 7s¹	88 Ra Радий [Rn] 7s²	89–103	104 Rf Резерфордий [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²	105 Db Дубний [Rn] 5f¹⁴ 6d³ 7s²	106 Sg Сиборгий [Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s²	107 Bh Борий [Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s²	108 Hs Хассий [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²	109 Mt Мейтнерий [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²	110 Ds Дармштадтий [Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s²	111 Rg Рентгений [Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s²	112 Cn Коперниций [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s²	113 Nh Нихоний [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹	114 Fl Флеровий [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²	115 Mc Московий [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³	116 Lv Ливерморий [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴	117 Ts Теннессин [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵	118 Og Оганесон [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶

57 La Лантан [Xe] 5d¹ 6s²	58 Ce Церий [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²	59 Pr Празеодим [Xe] 4f³ 6s²	60 Nd Неодим [Xe] 4f⁴ 6s²	61 Pm Прометий [Xe] 4f⁵ 6s²	62 Sm Самарий [Xe] 4f⁶ 6s²	63 Eu Европий [Xe] 4f⁷ 6s²	64 Gd Гадолиний [Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²	65 Tb Тербий [Xe] 4f⁹ 6s²	66 Dy Диспрозий [Xe] 4f¹⁰ 6s²	67 Ho Гольмий [Xe] 4f¹¹ 6s²	68 Er Эрбий [Xe] 4f¹² 6s²	69 Tm Тулий [Xe] 4f¹³ 6s²	70 Yb Иттербий [Xe] 4f¹⁴ 6s²	71 Lu Лютеций [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²
89 Ac Актиний [Rn] 6d¹ 7s²	90 Th Торий [Rn] 6d² 7s²	91 Pa Протактиний [Rn] 5f² 6d¹ 7s²	92 U Уран [Rn] 5f³ 6d¹ 7s²	93 Np Нептуний [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²	94 Pu Плутоний [Rn] 5f⁶ 7s²	95 Am Америций [Rn] 5f⁷ 7s²	96 Cm Кюрий [Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²	97 Bk Берклий [Rn] 5f⁹ 7s²	98 Cf Калифорний [Rn] 5f¹⁰ 7s²	99 Es Эйнштейний [Rn] 5f¹¹ 7s²	100 Fm Фермий [Rn] 5f¹² 7s²	101 Md Менделевий [Rn] 5f¹³ 7s²	102 No Нобелий [Rn] 5f¹⁴ 7s²	103 Lr Лоуренсий [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹

26
Fe
Железо
[Ar] 3d⁶ 4s²

Атомный номер
Символ
Название
Электронная конфигурация

Порядок заполнения подуровней



s-элементы
p-элементы
d-элементы
f-элементы

Как электроны распределены по подуровням. В квадратных скобках — конфигурация предыдущего благородного газа, верхний индекс — число электронов на подуровне.

* предсказано

Источники данных: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25