Электронные конфигурации элементов

ChemTable chemtable.org

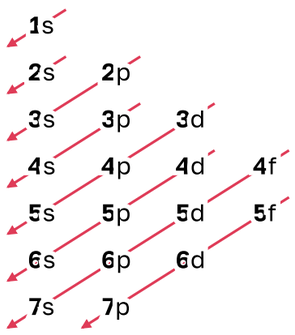
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	**1** H Водород 1s¹																	**2** He Гелий 1s²
2	**3** Li Литий [He] 2s¹	**4** Be Бериллий [He] 2s²											**5** B Бор [He] 2s² 2p¹	**6** C Углерод [He] 2s² 2p²	**7** N Азот [He] 2s² 2p³	**8** O Кислород [He] 2s² 2p⁴	**9** F Фтор [He] 2s² 2p⁵	**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