

Periode Energie- niveau	Hauptgruppen		Nebengruppen										Hauptgruppen					
	I(1)	II(2)	III(3)	IV(4)	V(5)	VI(6)	VII(7)	VIII(8)	VIII(9)	VIII(10)	I(11)	II(12)	III(13)	IV(14)	V(15)	VI(16)	VII(17)	VIII(18)
1 K	1,0 H 1 1s ¹ Wasserstoff 2,10		Das Periodensystem der Atomsorten															4,0 He 2 1s ² Helium ---
2 L	6,9 Li 3 1s ² 2s ¹ Lithium 0,98	9,0 Be 4 1s ² 2s ² Beryllium 1,57	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: left;"> <p>Atommasse in u (Ein eingeklammerter Wert gibt bei radioaktiven Atomen die Nukleonenzahl des langlebigsten Isotops an.)</p> </div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> <p>55,8 Fe 26 [Ar]3d⁶4s² Eisen 1,83</p> </div> <div style="text-align: right;"> <p>Atomsymbol (Umriss bei radioaktiven Atomen)</p> </div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center; margin-top: 10px;"> <div style="text-align: left;"> <p>Protonenzahl (Ordnungszahl)</p> </div> <div style="text-align: right;"> <p>Name der Atomsorte</p> </div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center; margin-top: 10px;"> <div style="text-align: left;"> <p>Elektronenkonfiguration</p> </div> <div style="text-align: right;"> <p>Elektronegativität nach Pauling</p> </div> </div>										10,8 B 5 1s ² 2s ² 2p ¹ Bor 2,04	12,0 C 6 1s ² 2s ² 2p ² Kohlenstoff 2,55	14,0 N 7 1s ² 2s ² 2p ³ Stickstoff 3,04	16,0 O 8 1s ² 2s ² 2p ⁴ Sauerstoff 3,44	19,0 F 9 1s ² 2s ² 2p ⁵ Fluor 3,98	20,2 Ne 10 1s ² 2s ² 2p ⁶ Neon ---
3 M	23,0 Na 11 [Ne]3s ¹ Natrium 0,93	24,3 Mg 12 [Ne]3s ² Magnesium 1,31	© B. Schnepf										27,0 Al 13 [Ne]3s ² 3p ¹ Aluminium 1,61	28,1 Si 14 [Ne]3s ² 3p ² Silicium 1,90	31,0 P 15 [Ne]3s ² 3p ³ Phosphor 2,19	32,1 S 16 [Ne]3s ² 3p ⁴ Schwefel 2,58	35,5 Cl 17 [Ne]3s ² 3p ⁵ Chlor 3,16	39,9 Ar 18 [Ne]3s ² 3p ⁶ Argon ---
4 N	39,1 K 19 [Ar]4s ¹ Kalium 0,82	40,1 Ca 20 [Ar]4s ² Calcium 1,00	45,0 Sc 21 [Ar]3d ¹ 4s ² Scandium 1,36	47,9 Ti 22 [Ar]3d ² 4s ² Titan 1,54	50,9 V 23 [Ar]3d ³ 4s ² Vanadium 1,63	52,0 Cr 24 [Ar]3d ⁵ 4s ¹ Chrom 1,66	54,9 Mn 25 [Ar]3d ⁵ 4s ² Mangan 1,55	55,8 Fe 26 [Ar]3d ⁶ 4s ² Eisen 1,83	58,9 Co 27 [Ar]3d ⁷ 4s ² Cobalt 1,88	58,7 Ni 28 [Ar]3d ⁸ 4s ² Nickel 1,91	63,5 Cu 29 [Ar]3d ¹⁰ 4s ¹ Kupfer 1,90	65,4 Zn 30 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² Zink 1,65	69,7 Ga 31 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹ Gallium 1,81	72,6 Ge 32 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ² Germanium 2,01	74,9 As 33 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ³ Arsen 2,18	79,0 Se 34 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴ Selen 2,55	79,9 Br 35 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵ Brom 2,96	83,8 Kr 36 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶ Krypton ---
5 O	85,5 Rb 37 [Kr]5s ¹ Rubidium 0,82	87,6 Sr 38 [Kr]5s ² Strontium 0,95	88,9 Y 39 [Kr]4d ¹ 5s ² Yttrium 1,22	91,2 Zr 40 [Kr]4d ² 5s ² Zirkonium 1,33	92,9 Nb 41 [Kr]4d ⁴ 5s ¹ Niob 1,60	95,9 Mo 42 [Kr]4d ⁵ 5s ¹ Molybdän 2,16	(97) Tc 43 [Kr]4d ⁵ 5s ² Technetium 1,90	101,1 Ru 44 [Kr]4d ⁷ 5s ¹ Ruthenium 2,20	102,9 Rh 45 [Kr]4d ⁸ 5s ¹ Rhodium 2,28	106,4 Pd 46 [Kr]4d ¹⁰ Palladium 2,20	107,9 Ag 47 [Kr]4d ¹⁰ 5s ¹ Silber 1,93	112,4 Cd 48 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² Cadmium 1,69	114,8 In 49 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹ Indium 1,78	118,7 Sn 50 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ² Zinn 1,96	121,8 Sb 51 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ³ Antimon 2,05	127,6 Te 52 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴ Tellur 2,10	126,9 I 53 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵ Iod 2,66	131,3 Xe 54 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶ Xenon 2,60
6 P	132,9 Cs 55 [Xe]6s ¹ Caesium 0,79	137,3 Ba 56 [Xe]6s ² Barium 0,89	175,0 Lu 71 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ² Lutetium 1,27	178,5 Hf 72 [Xe]4f ¹⁴ 5d ² 6s ² Hafnium 1,30	180,9 Ta 73 [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ² Tantal 1,50	183,9 W 74 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ² Wolfram 2,36	186,2 Re 75 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ² Rhenium 1,90	190,2 Os 76 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ² Osmium 2,20	192,9 Ir 77 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ² Iridium 2,20	195,1 Pt 78 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁹ 6s ¹ Platin 2,28	197,0 Au 79 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ¹ Gold 2,54	200,6 Hg 80 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² Quecksilber 2,00	204,4 Tl 81 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁹ 6s ² 6p ¹ Thallium 2,04	207,2 Pb 82 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ² Blei 2,33	209,0 Bi 83 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ³ Bismut 2,02	(209) Po 84 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁴ Polonium 2,00	(210) At 85 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁵ Astat 2,20	(222) Rn 86 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁶ Radon ---
7 Q	(223) Fr 87 [Rn]7s ¹ Francium 0,70	226,0 Ra 88 [Rn]7s ² Radium 0,89	(260) Lr 103 [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ² Lawrencium 1,30	* Rf 104 [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ² Rutherfordium ---	* Db 105 [Rn]5f ¹⁴ 6d ³ 7s ² Dubnium ---	* Sg 106 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁴ 7s ² Seaborgium ---	* Bh 107 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁵ 7s ² Bohrium ---	* Hs 108 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁶ 7s ² Hassium ---	* Mt 109 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ² Meitnerium ---	* Ds 110 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁸ 7s ² Darmstadtium ---	* Rg 111 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁹ 7s ² Röntgerium ---							

Hauptgruppenmetallatomsymbole sind hellblau, Nebengruppenmetallatomsymbole sind blau, Halbmetallatomsymbole rot, Nichtmetallatomsymbole gelb unterlegt.

Lanthanoide	138,9 La 57 [Xe]5d ¹ 6s ² Lanthanum 1,10	140,1 Ce 58 [Xe]4f ¹ 5d ¹ 6s ² Cer 1,12	140,9 Pr 59 [Xe]4f ³ 6s ² Praseodym 1,13	144,2 Nd 60 [Xe]4f ⁴ 6s ² Neodym 1,14	(145) Pm 61 [Xe]4f ⁶ 6s ² Promethium 1,13	150,4 Sm 62 [Xe]4f ⁶ 6s ² Samarium 1,17	152,0 Eu 63 [Xe]4f ⁷ 6s ² Europium 1,20	157,3 Gd 64 [Xe]4f ⁷ 5d ¹ 6s ² Gadolinium 1,20	158,9 Tb 65 [Xe]4f ⁹ 6s ² Terbium 1,10	162,5 Dy 66 [Xe]4f ¹⁰ 6s ² Dysprosium 1,22	164,9 Ho 67 [Xe]4f ¹¹ 6s ² Holmium 1,23	167,3 Er 68 [Xe]4f ¹² 6s ² Erbium 1,24	168,9 Tm 69 [Xe]4f ¹³ 6s ² Thulium 1,25	173 Yb 70 [Xe]4f ¹⁴ 6s ² Ytterbium 1,10
	Actinoide	227,0 Ac 89 [Rn]6d ¹ 7s ² Actinium 1,10	232,0 Th 90 [Rn]6d ² 7s ² Thorium 1,3	231,0 Pa 91 [Rn]5f ² 6d ¹ 7s ² Protactinium 1,50	238,0 U 92 [Rn]5f ³ 6d ¹ 7s ² Uran 1,38	237,0 Np 93 [Rn]5f ⁴ 6d ¹ 7s ² Neptunium 2,10	(244) Pu 94 [Rn]5f ⁶ 7s ² Plutonium 1,28	(243) Am 95 [Rn]5f ⁷ 7s ² Americium 1,30	(247) Cm 96 [Rn]5f ⁷ 6d ¹ 7s ² Curium 1,30	(247) Bk 97 [Rn]5f ⁹ 7s ² Berkelium 1,30	(251) Cf 98 [Rn]5f ¹⁰ 7s ² Californium 1,30	(254) Es 99 [Rn]5f ¹¹ 7s ² Einsteinium 1,30	(257) Fm 100 [Rn]5f ¹² 7s ² Fermium 1,30	(258) Md 101 [Rn]5f ¹³ 7s ² Mendelevium 1,30

*Bei diesen künstlichen, kurzlebigen Atomarten ist die Angabe der Atommasse noch nicht möglich. Auch die Namen dieser Atomarten sind noch nicht offiziell bestätigt.

