

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18		
Anzahl der Elektronen auf Außenschale.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18		
1	1,0 H Wasserstoff 1	Das Periodensystem der Elemente 1,0 H Wasserstoff Atommasse in u ↑ Elementsymbol Name des Elements ↑ Ordnungszahl= Zahl der Protonen  https://goo.gl/3Vf9yZ												SC						4,0 He Helium 2
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Beryllium 4													12,0 C Kohlenstoff 6	14,0 N Stickstoff 7	16,0 O Sauerstoff 8	19,0 F Fluor 9	20,2 Ne Neon 10	
3	23,0 Na Natrium 11	24,3 Mg Magnesium 12													27,0 Al Aluminium 13	31,0 P Phosphor 15	32,1 S Schwefel 16	35,5 Cl Chlor 17	39,9 Ar Argon 18	
4	39,1 K Kalium 19	40,1 Ca Calcium 20	45,0 Sc Scandium 21	47,9 Ti Titan 22	50,9 V Vanadium 23	52,0 Cr Chrom 24	54,9 Mn Mangan 25	55,8 Fe Eisen 26	58,9 Co Cobalt 27	58,7 Ni Nickel 28	63,5 Cu Kupfer 29	65,4 Zn Zink 30	69,7 Ga Gallium 31	72,6 Ge Germanium 32	74,9 As Arsen 33	79,0 Se Selen 34	79,9 Br Brom 35	83,8 Kr Krypton 36		
5	85,5 Rb Rubidium 37	87,6 Sr Strontium 38	88,9 Y Yttrium 39	91,2 Zr Zirkon 40	92,9 Nb Niobium 41	95,9 Mo Molybdän 42	(99,0) Tc Technetium 43	101,1 Ru Ruthenium 44	102,9 Rh Rhodium 45	106,4 Pd Palladium 46	107,9 Ag Silber 47	112,4 Cd Cadmium 48	114,8 In Indium 49	118,7 Sn Zinn 50	121,8 Sb Antimon 51	127,6 Te Tellur 52	126,9 I Jod 53	131,3 Xe Xenon 54		
6	132,9 Cs Caesium 55	137,3 Ba Barium 56	57 bis 71	178,5 Hf Hafnium 72	180,9 Ta Tantal 73	183,9 W Wolfram 74	186,2 Re Rhenium 75	190,2 Os Osmium 76	192,2 Ir Iridium 77	195,1 Pt Platin 78	197,0 Au Gold 79	200,6 Hg Quecksilber 80	204,4 Tl Thallium 81	207,2 Pb Blei 82	209,0 Bi Wismuth 83	(209) Po* Polonium 84	(210) At* Astat 85	(222) Rn* Radon 86		
7	(223) Fr* Francium 87	226,1 Ra* Radium 88	89 bis 103	(261) Rf* Rutherfordium 104	(262) Db* Dubnium 105	(263) Sg* Seaborgium 106	(262) Bh* Bohrium 107	(269) Hs* Hassium 108	(268) Mt* Meitnerium 109	(271) Ds* Darmstadtium 110	(272) Rg* Röngium 111	(277) Cn* Copernicium 112	(284) Nh* Nihonium 113	(289) Fl* Flerovium 114	(288) Mc* Moscovium 115	(292) Lv* Livermorium 116	(292) Ts* Tenness 117	(294) Og* Oganesson 118		
Anzahl der Elektronen mit besetzten Schalen.													57 - 71 Lanthanoide	89 - 103 Actinoide	Metalle		Edeleise			

Nur radioaktive Isotope bekannt.

Nichtmetalle

Erdalkalimetalle

Übergangsmetalle

Lanthanoide

Actinoide

Metalle

Edeleise