

	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 ↑ Atommasse in u H ↑ Elementsymbol Wasserstoff ↑ Name des Elements 1 ↑ Ordnungszahl = Zahl der Protonen  https://goo.gl/3Vf9yZ																	4,0 He Helium 2
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Beryllium 4											10,8 B Bor 5	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	28,1 Si Silicium 14	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											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											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											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											(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 besetzen Schalen.																			
													57 - 71	Lanthanoide			Metalle		
													89 - 103	Actinoide			Edelgase		
													Erdalkalimetalle			Übergangsmetalle			
													Nichtmetalle			Alkalimetalle			
													* Nur radioaktive Isotope bekannt.						