

Anzahl der Elektronen besetzen Außen-Schale.	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/3Vfy9Z												SC						4,0 He Helium 2
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Beryllium 4													20,2 Ne Neon 10					
3	23,0 Na Natrium 11	24,3 Mg Magnesium 12	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	39,9 Ar Argon 18												
4	39,1 K Kalium 19	40,1 Ca Calcium 20	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	83,8 Kr Krypton 36												
5	85,5 Rb Rubidium 37	87,6 Sr Strontium 38	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	131,3 Xe Xenon 54												
6	132,9 Cs Caesium 55	137,3 Ba Barium 56	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	(222) Rn* Radon 86												
7	(223) Fr* Francium 87	226,1 Ra* Radium 88	204,4 Tl Thallium 81	207,2 Pb Blei 82	209,0 Bi Wismuth 83	(209) Po* Polonium 84	(210) At* Astat 85	(294) Og* Oganesson 118												
Anzahl der mit Elektronen besetzten Schalen.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	57 - 71		Lanthanoide		Metalle			
													89 - 103		Actinoide		Edelgase			
															Erdalkalimetalle					
															Übergangsmetalle					
															Nichtmetalle					
															Alkalimetalle					
															* Nur radioaktive Isotope bekannt.					