

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												SC						4,0 He Helium 2					
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Beryllium 4	1,0 H Wasserstoff Atommasse in u ↑ Elementsymbol ↑ Name des Elements ↑ Ordnungszahl= ↑ 1 Wasserstoff  https://goo.gl/3Vf9yZ												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	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	126,9 I Jod 53	127,6 Te Tellur 52	129,8 Xe Xenon 54	131,3 Xe Xenon 54							
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	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	129,8 Xe Xenon 54	127,6 Te Tellur 52	129,8 Xe Xenon 54	131,3 Xe Xenon 54							
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	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	129,8 Xe Xenon 54	127,6 Te Tellur 52	129,8 Xe Xenon 54	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	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	204,4 Tl Thallium 81	207,2 Pb Blei 82	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83	209,0 Bi Wismuth 83							
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	(284) Nh* Nihonium 113	(289) Fl* Flerovium 114	(288) Mc* Moscovium 115	(292) Lv* Livermorium 116	(292) Ts* Tenness 117	(294) Og* Oganesson 118	(294) Og* Oganesson 118	(294) Og* Oganesson 118	(294) Og* Oganesson 118	(294) Og* Oganesson 118							
Anzahl der mit Elektronen besetzten Schalen.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	57 - 71						89 - 103		Metalle		Edelgase		
* Nur radioaktive Isotope bekannt.																			Lanthanoide		Actinoide		Metalle		Edelgase