


	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
Anzahl der Elektronen auf Außen-Schale.	1	2																	
	1,0 H Wasserstoff 1																	4,0 He Helium 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
	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
	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
	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
	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	(210) At* Astat 85	(222) Rn* Radon 86	
(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 mit Elektronen besetzten Schalen.																			

Das Periodensystem der Elemente



<https://goo.gl/3Vf9yZ>

1,0 → **Atommasse in u**

H → **Elementsymbol**

Wasserstoff → **Name des Elements**

1 → **Ordnungszahl = Zahl der Protonen**

* Nur radioaktive Isotope bekannt.

Nichtmetalle
 Alkalimetalle
 Erdalkalimetalle
 Übergangsmetalle
 Lanthanoide
 Actinoide
 Metalle
 Edelgase