

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 Anzahl der Elektronen auf Außenschale.	1,0 H Wasserstoff 1																4,0 He Helium 2
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Beryllium 4													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													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	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						83,8 Kr Krypton 36
5	85,5 Rb Rubidium 37	87,6 Sr Strontium 38	88,9 Y Yttrium 39	91,2 Zr Zirkonium 40	92,9 Nb Niob 41	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	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 Bis	(261) Rf Rutherfordium 104	(262) Bh Bohrium 107	(269) Hs Hassium 108	(268) Mt Meitnerium 109	(271) Ds Darmstadtium 110	(272) Rg Röntgenium 111	(277) Cn Copernicium 112	(284) Nh Nihonium 113	(284) Fl Flerovium 114	(289) Mt Moscovium 115	(288) Lv Livermorium 116	(292) Ts Tenness 117	(294) Og Oganesson 118	

Das Periodensystem der Elemente


QR-Code:  <https://goo.gl/3Vf9yZ>

Diagramm zur Elementdarstellung:
 1,0 → **H** → **Wasserstoff**
 ↑ **Atommasse in u**
 ↑ **Elementsymbol**
 ↑ **Name des Elements**
 ↑ **Ordnungszahl = Zahl der Protonen**

Anzahl der mit Elektronen besetzten Schalen.

* Nur radioaktive Isotope bekannt.

Metalle (Blau)

Edelegase (Hellblau)

Lanthanoide (Lila)

Actinoide (Dunkelblau)

Erdalkalimetalle (Gelb)

Übergangsmetalle (Grau)

Nichtmetalle (Grün)

Alkalimetalle (Orange)