Das Periodensystem der Elemente

1,0 — Atommasse in u
H — Elementsymbol
Wasser-stoff — Name des Elements
1 — Ordnungszahl= Zahl der Protonen

https://goo.gl/3Vf9yZ

Anzahl der Elektronen auf Außen-schale.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1,0 H Wasser-stoff 1																	4,0 He Helium 2
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Bery-lium 4											10,8 B Bor 5	12,0 C Kohlen-stoff 6	14,0 N Stick-stoff 7	16,0 O Sauer-stoff 8	19,0 F Fluor 9	20,2 Ne Neon 10
3	23,0 Na Natrium 11	24,3 Mg Magne-sium 12											27,0 Al Alumi-nium 13	28,1 Si Silicium 14	31,0 P Phos-phor 15	32,1 S Schwe-fel 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 Scan-dium 21	47,9 Ti Titan 22	50,9 V Vana-dium 23	52,0 Cr Chrom 24	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	69,7 Ga Gallium 31	72,6 Ge Germa-nium 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 Rubi-dium 37	87,6 Sr Stron-tium 38	88,9 Y Yttrium 39	91,2 Zr Zirko-nium 40	92,9 Nb Niob 41	95,9 Mo Molyb-dän 42	(99,0) Tc* Techne-tium 43	101,1 Ru Ruthe-nium 44	102,9 Rh Rhod-ium 45	106,4 Pd Palla-dium 46	107,9 Ag Silber 47	112,4 Cd Cad-mium 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 55	57 bis 71	178,5 Hf Hafnium 72	180,9 Ta Tantal 73	183,9 W Wolfram 74	186,2 Re Rhe-nium 75	190,2 Os Osmium 76	192,2 Ir Iridium 77	195,1 Pt Platin 78	197,0 Au Gold 79	200,6 Hg Queck-silber 80	204,4 Tl Thallium 81	207,2 Pb Blei 82	209,0 Bi Wis-muth 83	(209) Po* Polo-nium 84	(210) At* Astat 85	(222) Rn* Radon 86
7	(223) Fr* Fran-cium 87	226,1 Ra* Radium 88	89 bis 103	(261) Rf* Ruther-fordium 104	(262) Db* Dub-nium 105	(263) Sg* Seabor-gium 106	(262) Bh* Bohrium 107	(269) Hs* Hassium 108	(268) Mt* Meit-nerium 109	(271) Ds* Darmsta-dtium 110	(272) Rg* Röntge-nium 111	(277) Cn* Coperni-cium 112	(284) Nh* Niho-nium 113	(289) Fl* Flero-vium 114	(288) Mc* Mosco-vium 115	(292) Lv* Livermo-rium 116	(292) Ts* Tenness 117	(294) Og* Ogan-esson 118

SC

Anzahl der mit Elektronen besetzen Schalen.

* Nur radioaktive Isotope bekannt.

Nichtmetalle
Alkalimetalle
Erdalkalimetalle
Übergangsmetalle
57 - 71 Lanthanoide
89 - 103 Actinoide
Metalle
Edelgase

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/periodensystem-der-elemente-2