



Chemische Elemente (1)

Name	Sym- bol	Ordnungs- zahl	Atommasse (u)	Haupt- gruppe	Außen- (Valenz-) elektronen	EN-Wert	Atom- radius (pm)
Actinium	Ac	89	(227)	—	3	1,1	188
Aluminium	Al	13	26,981538	III	3	1,5	143
Americium	Am	95	(243)	—	6	1,3	173
Antimon	Sb	51	121,760	V	5	1,9	141
Argon	Ar	18	39,948	VIII	8	—	180
Arsen	As	33	74,92160	V	5	2,0	121
Astat	At	85	(210)	VII	7	2,2	140
Barium	Ba	56	137,327	II	2	0,9	217
Berkelium	Bk	97	(247)	—	6	1,2	177
Beryllium	Be	4	9,012182	II	2	1,5	111
Bismut	Bi	83	208,98038	V	5	1,9	155
Blei	Pb	82	207,2	IV	4	1,9	175
Bohrium	Bh	107	(264)	—	—	—	—
Bor	B	5	10,811	III	3	2,0	81
Brom	Br	35	79,904	VII	7	2,8	114
Cadmium	Cd	48	112,411	—	2	1,7	149
Caesium	Cs	55	132,90545	I	1	0,7	265
Calcium	Ca	20	40,078	II	2	1,0	197
Californium	Cf	98	(251)	—	6	1,2	186
Cer	Ce	58	140,116	—	4	1,1	183
Chlor	Cl	17	35,453	VII	7	3,0	99
Chrom	Cr	24	51,9961	—	6	1,6	124
Cobalt	Co	27	58,933200	—	3	1,9	125
Curium	Cm	96	(247)	—	6	1,2	174
Darmstadtium	Ds	110	(281)	—	—	—	—
Dubnium	Db	105	(262)	—	—	—	—
Dysprosium	Dy	66	162,500	—	3	—	175
Einsteinium	Es	99	(252)	—	—	1,2	186
Eisen	Fe	26	55,845	—	3	1,8	124
Erbium	Er	68	167,259	—	3	1,2	173
Europium	Eu	63	151,964	—	3	—	200
Fermium	Fm	100	(257)	—	—	1,2	—
Fluor	F	9	18,9984032	VII	7	4,0	64
Francium	Fr	87	(223)	I	1	0,7	270
Gadolinium	Gd	64	157,25	—	3	1,1	179
Gallium	Ga	31	69,723	III	3	1,6	126
Germanium	Ge	32	72,64	IV	4	1,8	122
Gold	Au	79	196,96655	—	3	2,4	144
Hafnium	Hf	72	178,49	—	4	1,3	156
Hassium	Hs	108	(277)	—	—	—	—
Helium	He	2	4,002602	VIII	2	—	140
Holmium	Ho	67	164,93032	—	3	1,2	174
Indium	In	49	114,818	III	3	1,7	163
Iod	I	53	126,90447	VII	7	2,5	133
Iridium	Ir	77	192,217	—	6	2,2	136
Kalium	K	19	39,0983	I	1	0,8	227
Kohlenstoff	C	6	12,0107	IV	4	2,5	77
Krypton	Kr	36	83,798	VIII	8	—	190
Kupfer	Cu	29	63,546	—	2	1,9	128
Lanthan	La	57	138,9055	—	3	1,1	187
Lawrencium	Lr	103	(262)	—	—	—	—
Lithium	Li	3	6,941	I	1	1,0	152
Lutetium	Lu	71	174,967	—	3	1,2	172
Magnesium	Mg	12	24,3050	II	2	1,2	160
Mangan	Mn	25	54,938049	—	7	1,5	137
Meitnerium	Mt	109	(268)	—	—	—	—



Chemische Elemente (2)

Name	Sym- bol	Ordnungs- zahl	Atommasse (u)	Haupt- gruppe	Außen- (Valenz-) elektronen	EN-Wert	Atom- radius (pm)
Mendelevium . . .	Md . . .	101 . . .	(258) . . .	— . . .	— . . .	1,2 . . .	—
Molybdän	Mo	42	95,94	—	6	1,8	136
Natrium	Na	11	22,989770	I	1	0,9	186
Neodym	Nd	60	144,24	—	3	1,2	181
Neon	Ne	10	20,1797	VIII	8	—	154
Neptunium	Np	93	(237)	—	6	1,3	131
Nickel	Ni	28	58,6934	—	2	1,9	125
Niob	Nb	41	92,90638	—	5	1,6	143
Nobelium	No	102	(259)	—	—	—	—
Osmium	Os	76	190,23	—	8	2,2	134
Palladium	Pd	46	106,42	—	2	2,2	138
Phosphor	P	15	30,973761	V	5	2,1	110
Platin	Pt	78	195,078	—	6	2,2	137
Plutonium	Pu	94	(244)	—	6	1,3	151
Polonium	Po	84	(209)	VI	6	2,0	153
Praseodym	Pr	59	140,90765	—	3	1,1	181
Promethium	Pm	61	(145)	—	3	—	181
Protactinium	Pa	91	231,03588	—	5	1,4	161
Quecksilber	Hg	80	200,59	—	2	1,9	150
Radium	Ra	88	(226)	II	2	0,9	223
Radon	Rn	86	(222)	VIII	8	—	230
Rhenium	Re	75	186,207	—	7	1,9	137
Rhodium	Rh	45	102,90550	—	4	2,2	135
Roentgenium	Rg	111	(272)	—	—	—	—
Rubidium	Rb	37	85,4678	I	1	0,8	243
Ruthenium	Ru	44	101,07	—	8	2,2	133
Rutherfordium	Rf	104	(261)	—	—	—	—
Samarium	Sm	62	150,36	—	3	1,2	180
Sauerstoff	O	8	15,9994	VI	6	3,5	66
Scandium	Sc	21	44,955910	—	3	1,3	161
Schwefel	S	16	32,065	VI	6	2,5	104
Seaborgium	Sg	106	(266)	—	—	—	—
Selen	Se	34	78,96	VI	6	2,4	117
Silber	Ag	47	107,8682	—	1	1,9	144
Silicium	Si	14	28,0855	IV	4	1,8	117
Stickstoff	N	7	14,0067	V	5	3,0	70
Strontium	Sr	38	87,62	II	2	1,0	215
Tantal	Ta	73	180,9479	—	5	1,5	143
Technetium	Tc	43	(98)	—	7	1,9	135
Tellur	Te	52	127,60	VI	6	2,1	137
Terbium	Tb	65	158,92534	—	3	1,2	176
Thallium	Tl	81	204,3833	III	3	1,8	171
Thorium	Th	90	232,0381	—	4	1,3	180
Thulium	Tm	69	168,93421	—	3	1,2	172
Titan	Ti	22	47,867	—	4	1,5	145
Uran	U	92	238,02891	—	6	1,4	139
Vanadium	V	23	50,9415	—	5	1,6	131
Wasserstoff	H	1	1,00794	I	1	2,1	30
Wolfram	W	74	183,84	—	6	1,7	137
Xenon	Xe	54	131,293	VIII	8	—	210
Ytterbium	Yb	70	173,04	—	3	1,1	194
Yttrium	Y	39	88,90585	—	3	1,2	178
Zink	Zn	30	65,409	—	2	1,6	133
Zinn	Sn	50	118,710	IV	4	1,8	151
Zirkonium	Zr	40	91,224	—	4	1,4	159

(Die eingeklammerten, kursiv gedruckten Werte geben die Masse des langlebigsten Isotops des betreffenden Elements an.)