

Gekürztes Periodensystem der Atomarten



Periode	Haupt-		gruppen														Haupt- energie- niveau (Schale)						
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII (bzw. II)															
1	1,0 H 1 Wasserstoff 2,1																4,0 He 2 Helium	K					
2	6,9 Li 3 Lithium 1,0	9,0 Be 4 Beryllium 1,6																L					
3	23,0 Na 11 Natrium 0,9	24,3 Mg 12 Magnesium 1,3																M					
Nebengruppen																							
4	39,1 K 19 Kalium 0,8	40,1 Ca 20 Calcium 1,0	45,0 Sc 21 Scandium 1,4	47,9 Ti 22 Titan 1,5	50,9 V 23 Vanadium 1,6	52,0 Cr 24 Chrom 1,7	54,9 Mn 25 Mangan 1,6	55,9 Fe 26 Eisen 1,8	58,9 Co 27 Cobalt 1,9	58,7 Ni 28 Nickel 1,9	63,6 Cu 29 Kupfer 1,9	65,4 Zn 30 Zink 1,7	69,7 Ga 31 Gallium 1,8	72,6 Ge 32 Germanium 2,0	74,9 As 33 Arsen 2,2	79,0 Se 34 Selen 2,6	79,9 Br 35 Brom 3,0	83,8 Kr 36 Krypton	N				
5	85,5 Rb 37 Rubidium 0,8	87,6 Sr 38 Strontium 1,0	88,9 Y 39 Yttrium 1,2	91,2 Zr 40 Zirkonium 1,3	92,9 Nb 41 Niob 1,6	95,9 Mo 42 Molybdän 2,2	98,9 Tc 43 Technetium 1,9	101,1 Ru 44 Ruthenium 2,2	102,9 Rh 45 Rhodium 2,3	106,4 Pd 46 Palladium 2,2	107,9 Ag 47 Silber 1,9	112,4 Cd 48 Cadmium 1,7	114,8 In 49 Indium 1,8	118,7 Sn 50 Zinn 1,8	121,8 Sb 51 Antimon 2,1	127,6 Te 52 Tellur 2,1	126,9 I 53 Iod 2,7	131,3 Xe 54 Xenon	O				
6	132,9 Cs 55 Cäsium 0,8	137,3 Ba 56 Barium 0,9	Lantha- noide 57 - 71	178,5 Hf 72 Hafnium 1,3	181,0 Ta 73 Tantal 1,5	183,8 W 74 Wolfram 1,7	186,2 Re 75 Rhenium 1,9	190,2 Os 76 Osmium 2,2	192,2 Ir 77 Iridium 2,2	195,1 Pt 78 Platin 2,2	197,0 Au 79 Gold 2,4	200,6 Hg 80 Quecksilber 2,0	204,4 Tl 81 Thallium 1,8	207,2 Pb 82 Blei 1,8	209,0 Bi 83 Bismut 1,9	209,0 Po 84 Polonium 2,0	210,0 At 85 Astat 2,2	222,0 Rn 86 Radon	P				
7	223,0 Fr 87 Francium 0,7	226,0 Ra 88 Radium 0,9	Acti- noide 89 - 103															Dieses Periodensystem gehört dem Staf- felsee-Gymnasium Murnau. Bitte nicht mitnehmen!					Q

1,0

H

1

Wasserstoff

2,1

Atommasse (Einheit: u)

Elementsymbol

Ordnungszahl → 1

Wasserstoff

Elektronegativität → 2,1

Name des Elements →

MetalleHalbmetalleNichtmetalle