

Periodensystem der Elemente

1 / I																		18 / IIX																																																																		
1 H 1s¹ Wasserstoff -259 2.2 -253 0.08 -1,1																		2 He 1s² Helium -272 - -269 0.17 0																																																																		
2 / II																		13 / III		14 / IV		15 / V		16 / VI		17 / VII																																																										
3 Li 1s²2s¹ Lithium 181 0.97 1342 0.53 1	4 Be 1s²2s² Beryllium 1287 1.47 2469 1.85 2																	5 B 1s²2s²p¹ Bor 2075 2.01 3927 2.46 3	6 C 1s²2s²p² Kohlenstoff 3550 2.5 4827 3.51 -4,2,4	7 N 1s²2s²p³ Stickstoff 210 3.07 -196 1.17 -3,2,3,4,5	8 O 1s²2s²p⁴ Sauerstoff -219 3.5 -183 1.33 -2,-1	9 F 1s²2s²p⁵ Fluor -220 4.1 -188 1.58 -1	10 Ne 1s²2s²p⁶ Neon -249 - -246 0.84 0																																																													
11 Na [Ne]3s¹ Natrium 98 1.01 883 0.97 1	12 Mg [Ne]3s² Magnesium 650 1.23 1090 1.74 2																	13 Al [Ne]3s²p¹ Aluminium 660 1.47 2519 2.7 3	14 Si [Ne]3s²p² Silizium 1414 1.74 2365 2.33 -4,4	15 P [Ne]3s²p³ Phosphor 44 2.06 277 1.82 -3,3,5	16 S [Ne]3s²p⁴ Schwefel 115 2.44 445 2.06 -2,2,4,6	17 Cl [Ne]3s²p⁵ Chlor -102 2.83 -34 2.95 -1,1,3,5,7	18 Ar [Ne]3s²p⁶ Argon -189 - -186 1.66 0																																																													
19 K [Ar]4s¹ Kalium 63 0.91 759 0.86 1	20 Ca [Ar]4s² Calcium 842 1.04 1484 1.54 2	21 Sc [Ar]3d¹4s² Scandium 1541 1.2 2836 2.99 3	22 Ti [Ar]3d²4s² Titan 1668 1.32 3287 4.51 3,4	23 V [Ar]3d³4s² Vanadium 1910 1.45 3407 6.09 0,2,3,6	24 Cr [Ar]3d⁵4s¹ Chrom 1907 1.56 2671 7.14 0,2,3,6	25 Mn [Ar]3d⁵4s² Mangan 1246 1.6 2061 7.44 -1,0,2,3,4,6,7	26 Fe [Ar]3d⁶4s² Eisen 1538 1.64 2861 7.87 -2,0,2,3,6	27 Co [Ar]3d⁷4s² Cobalt 1495 1.7 2927 8.89 -1,0,2,3	28 Ni [Ar]3d⁸4s² Nickel 1455 1.75 2913 8.91 0,2,3	29 Cu [Ar]3d¹⁰4s¹ Kupfer 1085 1.75 2562 8.92 1,2	30 Zn [Ar]3d¹⁰4s² Zink 420 1.66 907 7.14 2	31 Ga [Ar]3d¹⁰4s²p¹ Gallium 30 1.82 2204 5.91 3	32 Ge [Ar]3d¹⁰4s²p² Germanium 938 2.02 2833 5.32 4	33 As [Ar]3d¹⁰4s²p³ Arsen 615 2.2 615 5.72 -3,3,5	34 Se [Ar]3d¹⁰4s²p⁴ Selen 221 2.48 685 4.82 -2,4,6	35 Br [Ar]3d¹⁰4s²p⁵ Brom -7 2.74 59 3.14 -1,1,3,5,7	36 Kr [Ar]3d¹⁰4s²p⁶ Krypton -157 - -153 3.48 2,4	37 Rb [Kr]5s¹ Rubidium 39 0.89 688 1.53 1	38 Sr [Kr]5s² Strontium 777 0.99 1382 2.63 2	39 Y [Kr]4d¹5s² Yttrium 1526 1.11 3336 4.47 3	40 Zr [Kr]4d²5s² Zirkonium 1855 1.22 4409 6.51 4	41 Nb [Kr]4d⁴5s¹ Niob 2477 1.23 4744 8.58 3,5	42 Mo [Kr]4d⁵5s¹ Molybdän 2623 1.3 4639 10.28 0,2,3,4,5,6	43 Tc [Kr]4d⁵5s² Technetium 2157 1.36 4265 11.49 7	44 Ru [Kr]4d⁷5s¹ Ruthenium 2334 1.42 4150 12.45 -2,0,2,3,4,6,8	45 Rh [Kr]4d⁸5s¹ Rhodium 1964 1.45 3695 12.41 0,1,2,3,4,5	46 Pd [Kr]4d¹⁰ Palladium 1555 1.3 2963 12.02 0,2,4	47 Ag [Kr]4d¹⁰5s¹ Silber 1062 1.42 2162 10.49 1,2	48 Cd [Kr]4d¹⁰5s² Cadmium 321 1.46 767 8.64 2	49 In [Kr]4d¹⁰5s²p¹ Indium 157 1.49 2072 7.31 3	50 Sn [Kr]4d¹⁰5s²p² Zinn 232 1.72 2602 7.29 2,4	51 Sb [Kr]4d¹⁰5s²p³ Antimon 631 1.82 1587 6.69 -3,3,5	52 Te [Kr]4d¹⁰5s²p⁴ Tellur 450 2.01 988 6.25 -2,4,6	53 I [Kr]4d¹⁰5s²p⁵ Iod 114 2.21 184 4.94 -1,1,3,5,7	54 Xe [Kr]4d¹⁰5s²p⁶ Xenon -112 - -108 4.49 2,4,6	55 Cs [Xe]6s¹ Cäsium 28 0.86 671 1.09 1	56 Ba [Xe]6s² Barium 727 0.97 1897 3.65 2	57 La [Xe]5d¹6s² Lanthan 920 1.08 3464 6.16 3	58 Ce [Xe]4f¹5d¹6s² Cer 795 1.08 3443 6.77 3,4	59 Pr [Xe]4f³6s² Praseodym 1024 1.07 3074 7 3	60 Nd [Xe]4f⁴6s² Neodym 1042 1.07 3000 7.22 3	61 Pm [Xe]4f⁶6s² Promethium 1072 1.07 1794 7.54 2,3	62 Sm [Xe]4f⁶6s² Samarium 1072 1.07 1794 7.54 2,3	63 Eu [Xe]4f⁷6s² Europium 826 1.01 1529 5.25 2,3	64 Gd [Xe]4f⁷5d¹6s² Gadolinium 1312 1.11 3273 7.89 3	65 Tb [Xe]4f⁹6s² Terbium 1356 1.1 3230 8.25 1,2,3,4	66 Dy [Xe]4f¹⁰6s² Dysprosium 1407 1.1 2567 8.56 2,3,4	67 Ho [Xe]4f¹¹6s² Holmium 1461 1.1 2720 8.78 2,3	68 Er [Xe]4f¹²6s² Erbium 1529 1.11 2868 9.05 3	69 Tm [Xe]4f¹³6s² Thulium 1545 1.11 1950 9.32 2,3,4	70 Yb [Xe]4f¹⁴6s² Ytterbium 824 1.06 1196 6.97 3	71 Lu [Xe]4f¹⁴5d¹6s² Lutetium 1652 1.14 3402 9.84 3	72 Hf [Xe]4f¹⁴5d²6s² Hafnium 2233 1.23 4603 13.31 -2,0,3,4	73 Ta [Xe]4f¹⁴5d³6s² Tantal 3017 1.33 5458 16.68 2,3,4,5	74 W [Xe]4f¹⁴5d⁴6s² Wolfram 3422 1.4 5555 19.26 0,2-5,6	75 Re [Xe]4f¹⁴5d⁵6s² Rhenium 3186 1.46 5012 22.61 -1,4, 6,7	76 Os [Xe]4f¹⁴5d⁶6s² Osmium 3033 1.52 5012 22.61 -2,3,4,5,8	77 Ir [Xe]4f¹⁴5d⁷6s² Iridium 2446 1.55 4428 22.65 -3,-1,-2,3,4,5,9	78 Pt [Xe]4f¹⁴5d⁹6s¹ Platin 1768 1.42 3825 21.45 -2,-1,0,2,4,5,6	79 Au [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s¹ Gold 1064 1.42 2856 19.32 -1,1,2,3,5	80 Hg [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s² Quecksilber -39 1.44 357 13.55 0,1,2,4	81 Tl [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²p¹ Thallium 304 1.44 1473 11.85 -1,1,3	82 Pb [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²p² Blei 327 1.55 1749 11.34 2,4	83 Bi [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²p³ Bismut 272 1.67 1564 9.8 -3,1,3,5	84 Po [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²p⁴ Polonium 254 1.76 962 9.2 2,4,6	85 At [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²p⁵ Astat 302 1.96 337 - -1,1,3,5,7	86 Rn [Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²p⁶ Radon -71 - -62 9.23 0,2	87 Fr [Rn]7s¹ Francium 27 0.86 677 - 1	88 Ra [Rn]7s² Radium 700 0.97 1737 5.5 2	89 Ac [Rn]6d¹7s² Actinium 1050 1 3198 10.07 2,3	90 Th [Rn]6d²7s² Thorium 1842 1.11 4788 11.72 2,3,4	91 Pa [Rn]5f²6d¹7s² Protactinium 1568 1.14 4027 15.37 4,5	92 U [Rn]5f³6d¹7s² Uran 1132 1.22 4131 18.97 3,4,5,6	93 Np [Rn]5f⁴6d¹7s² Neptunium 644 1.22 4000 20.48 3,4,5,6,7	94 Pu [Rn]5f⁶7s² Plutonium 639 1.22 3228 19.74 2,3,4,5,6,7	95 Am [Rn]5f⁷7s² Americium 1176 1.2 2607 13.67 2,3,4,7	96 Cm [Rn]5f⁷6d¹7s² Curium 1340 1.2 3110 13.51 3,4	97 Bk [Rn]5f⁹7s² Berkelium 1050 1.2 - 13.25 3,4	98 Cf [Rn]5f¹⁰7s² Californium 900 1.2 - 15.1 2,3,4	99 Es [Rn]5f¹¹7s² Einsteinium 860 1.2 - - 2,3	100 Fm [Rn]5f¹²7s² Fermium 1527 1.2 - - (3)	101 Md [Rn]5f¹³7s² Mendelevium 827 1.2 - - (3)	102 No [Rn]5f¹⁴7s² Nobelium 827 1.2 - - (2,3)	103 Lr [Rn]5f¹⁴6d¹7s² Lawrencium 1627 - - - (3)

Ordnungszahl 46 106.42 Atommasse (gerundet auf 2 Stellen)
 Elementsymbol* Pd
 Elektronenkonfiguration [Kr]4d¹⁰
 Elementname Palladium
 Schmelzpunkt (°C) 1555 1.3
 Siedepunkt (°C) 2963 12.02
 Oxidationszahl 0,2,4
 Elektronegativität
 Dichte**

*Aggregatzustand:
 Die Farbe des Elementsymbols signalisiert gleichzeitig den Aggregatzustand bei Raumtemperatur (20 °C)
 Schwarz: fest
 Blau: flüssig
 Rot: gasförmig
 Grau: keine Angabe

**Dichte:
 Für die meisten Elemente ist die Dichte in g/cm³ angegeben.
 Für Gase (rotes Elementsymbol) ist die Dichte in g/l angegeben.