

Das Periodensystem der Elemente

1 1s ¹ H -1, 1																	2 1s ² He 0						
3 [He] 2s ¹ Li 1	4 [He] 2s ² Be 2																	5 [He] 2s ² 2p ¹ B 3	6 [He] 2s ² 2p ² C -4, -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3, 4	7 [He] 2s ² 2p ³ N -3, -2, -1, 1, 2, 3, 4, 5	8 [He] 2s ² 2p ⁴ O -2, -1	9 [He] 2s ² 2p ⁵ F -1	10 [He] 2s ² 2p ⁶ Ne 0
11 [Ne] 3s ¹ Na 1	12 [Ne] 3s ² Mg 2																	13 [Ne] 3s ² 3p ¹ Al 3	14 [Ne] 3s ² 3p ² Si -4, 4	15 [Ne] 3s ² 3p ³ P -3, 3, 5	16 [Ne] 3s ² 3p ⁴ S -2, 2, 4, 6	17 [Ne] 3s ² 3p ⁵ Cl -1, 1, 3, 5, 7	18 [Ne] 3s ² 3p ⁶ Ar 0
19 [Ar] 4s ¹ K 1	20 [Ar] 4s ² Ca 2	21 [Ar] 3d ¹ 4s ² Sc 3	22 [Ar] 3d ² 4s ² Ti 3, 4	23 [Ar] 3d ³ 4s ² V 0, 2, 3, 4, 5	24 [Ar] 3d ⁵ 4s ¹ Cr 0, 2, 3, 4, 5, 6	25 [Ar] 3d ⁵ 4s ² Mn -1, 0, 2, 3, 4, 6, 7	26 [Ar] 3d ⁶ 4s ² Fe -2, 0, 2, 3, 4, 6	27 [Ar] 3d ⁷ 4s ² Co -1, 0, 2, 3	28 [Ar] 3d ⁸ 4s ² Ni 0, 2, 3, 4	29 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ¹ Cu 1, 2	30 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² Zn 2	31 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹ Ga 3	32 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ² Ge 2, 4	33 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ³ As -3, 3, 5	34 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴ Se -2, 4, 6	35 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵ Br -1, 1, 3, 5, 7	36 [Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶ Kr 0, 2						
37 [Kr] 5s ¹ Rb 1	38 [Kr] 5s ² Sr 2	39 [Kr] 4d ¹ 5s ² Y 3	40 [Kr] 4d ² 5s ² Zr 2, 3, 4	41 [Kr] 4d ⁴ 5s ¹ Nb 3, 5	42 [Kr] 4d ⁵ 5s ¹ Mo 0, 2, 3, 4, 5, 6	43 [Kr] 4d ⁶ 5s ¹ Tc* 4, 7	44 [Kr] 4d ⁷ 5s ¹ Ru -2, 0, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8	45 [Kr] 4d ⁸ 5s ¹ Rh 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6	46 [Kr] 4d ¹⁰ Pd 0, 2, 4	47 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ¹ Ag 1, 2	48 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² Cd 2	49 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹ In 1, 3	50 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ² Sn 2, 4	51 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ³ Sb -3, 3, 5	52 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴ Te -2, 4, 6	53 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵ I -1, 1, 3, 5, 7	54 [Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶ Xe 0, 2, 4, 6, 8						
55 [Xe] 6s ¹ Cs 1	56 [Xe] 6s ² Ba 2	71 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ² Lu 3	72 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ² 6s ² Hf 4	73 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ³ 6s ² Ta 5	74 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ² W 0, 2, 3, 4, 5, 6	75 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ² Re 0, 2, 3, 4, 6, 7	76 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ² Os -2, 0, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8	77 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ² Ir -1, 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6	78 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ⁸ 6s ¹ Pt 0, 2, 4, 5, 6	79 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ¹ Au 1, 3	80 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² Hg 1, 2	81 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ¹ Tl 1, 3	82 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ² Pb 2, 4	83 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ³ Bi 3, 5	84 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁴ Po* 2, 4, 6	85 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁵ At* -1, 1, 3, 5, 7	86 [Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁶ Rn* 0, 2						
87 [Rn] 7s ¹ Fr* 1	88 [Rn] 7s ² Ra* 2	103 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ² Lr* 3	104 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ² 7s ² Rf*	105 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ³ 7s ² Db*	106 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ⁴ 7s ² Sg*	107 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ⁵ 7s ² Bh*	108 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ⁶ 7s ² Hs*	109 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ² Mt*	110 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ⁹ 7s ¹ Ds*	111 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ¹ Rg*	112 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² Cn*	113 Nh*	114 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ² Fl*	115 Mc*	116 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ⁴ Lv*	117 Ts*	118 [Rn] 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ⁶ Og*						

Ordnungszahl → 7
 Elektronenkonfiguration → [He] 2s² 2p³
 Symbol → N
 Oxidationszahlen (Hervorgehobene OZ bevorzugt) → -3, -2, -1, 1, 2, 3, 4, 5

Farbe der Elementsymbole:
 He gasförmig
 Br flüssig
 Li fest

Farbe des Hintergrundes:
 Metalle (hellblau)
 Halbmetalle (dunkelblau)
 Nichtmetalle (rosa)

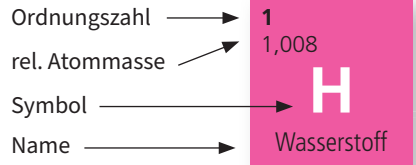
57 [Xe] 5d ¹ 6s ² La 3	58 [Xe] 4f ² 6s ² Ce 3, 4	59 [Xe] 4f ³ 6s ² Pr 3, 4	60 [Xe] 4f ⁴ 6s ² Nd 3, 4	61 [Xe] 4f ⁵ 6s ² Pm* 3	62 [Xe] 4f ⁶ 6s ² Sm 2, 3	63 [Xe] 4f ⁷ 6s ² Eu 2, 3	64 [Xe] 4f ⁷ 5d ¹ 6s ² Gd 3	65 [Xe] 4f ⁹ 6s ² Tb 3, 4	66 [Xe] 4f ¹⁰ 6s ² Dy 3, 4	67 [Xe] 4f ¹¹ 6s ² Ho 3	68 [Xe] 4f ¹² 6s ² Er 3	69 [Xe] 4f ¹³ 6s ² Tm 2, 3	70 [Xe] 4f ¹⁴ 6s ² Yb 2, 3
89 [Rn] 6d ¹ 7s ² Ac* 3	90 [Rn] 6d ² 7s ² Th* 4	91 [Rn] 5f ² 6d ¹ 7s ² Pa* 4, 5	92 [Rn] 5f ³ 6d ¹ 7s ² U* 3, 4, 5, 6	93 [Rn] 5f ⁴ 6d ¹ 7s ² Np* 3, 4, 5, 6	94 [Rn] 5f ⁶ 7s ² Pu* 3, 4, 5, 6	95 [Rn] 5f ⁷ 7s ² Am* 3, 4, 5, 6	96 [Rn] 5f ⁷ 6d ¹ 7s ² Cm* 3, 4	97 [Rn] 5f ⁹ 7s ² Bk* 3, 4	98 [Rn] 5f ¹⁰ 7s ² Cf* 3, 4	99 [Rn] 5f ¹¹ 7s ² Es* 3	100 [Rn] 5f ¹² 7s ² Fm* 3	101 [Rn] 5f ¹³ 7s ² Md* 3	102 [Rn] 5f ¹⁴ 7s ² No* 2, 3

* Radioaktives Element

** Ab Element 100 handelt es sich bei der Zuordnung zu Metallen und Nichtmetallen sowie beim Aggregatzustand um theoretische Vorhersagen, die bisher nicht experimentell überprüfbar sind, da von diesen Elementen zu geringe Mengen hergestellt werden konnten. Quelle für die angegebenen Daten: www.webelements.com

Das Periodensystem der Elemente

1 1,008 H Wasserstoff																	2 4,00 He Helium
3 6,94 Li Lithium	4 9,01 Be Beryllium																
11 22,99 Na Natrium	12 24,31 Mg Magnesium																
19 39,10 K Kalium	20 40,08 Ca Calcium	21 44,96 Sc Scandium	22 47,88 Ti Titan	23 50,94 V Vanadium	24 52,00 Cr Chrom	25 54,94 Mn Mangan	26 55,85 Fe Eisen	27 58,93 Co Cobalt	28 58,96 Ni Nickel	29 63,55 Cu Kupfer	30 65,38 Zn Zink	31 69,72 Ga Gallium	32 72,61 Ge Germanium	33 74,92 As Arsen	34 78,96 Se Selen	35 79,90 Br Brom	36 83,80 Kr Krypton
37 85,47 Rb Rubidium	38 87,62 Sr Strontium	39 88,91 Y Yttrium	40 91,22 Zr Zirkonium	41 92,91 Nb Niob	42 95,94 Mo Molybdän	43 (99) Tc* Technetium	44 101,1 Ru Ruthenium	45 102,9 Rh Rhodium	46 106,4 Pd Palladium	47 107,9 Ag Silber	48 112,4 Cd Cadmium	49 114,8 In Indium	50 118,7 Sn Zinn	51 121,7 Sb Antimon	52 127,6 Te Tellur	53 126,9 I Iod	54 131,3 Xe Xenon
55 132,9 Cs Caesium	56 137,3 Ba Barium	71 175,0 Lu Lutetium	72 178,5 Hf Hafnium	73 180,9 Ta Tantal	74 183,8 W Wolfram	75 186,2 Re Rhenium	76 190,2 Os Osmium	77 192,2 Ir Iridium	78 195,1 Pt Platin	79 197,0 Au Gold	80 200,6 Hg Quecksilber	81 204,4 Tl Thallium	82 207,2 Pb Blei	83 209,0 Bi Bismut	84 (209) Po* Polonium	85 (210) At* Astat	86 (222) Rn* Radon
87 (223) Fr* Francium	88 (226) Ra* Radium	103 (262) Lr* Lawrencium	104 (263) Rf* Rutherfordium	105 (262) Db* Dubnium	106 (266) Sg* Seaborgium	107 (264) Bh* Bohrium	108 (277) Hs* Hassium	109 (268) Mt* Meitnerium	110 (271) Ds* Darmstadtium	111 (272) Rg* Roentgenium	112 (277) Cn* Copernicium	113 (287) Nh* Nihonium	114 (289) Fl* Flerovium	115 (288) Mc* Moscovium	116 (289) Lv* Livermorium	117 (293) Ts* Tennessine	118 (294) Og* Oganesson



Farbe der Elementsymbole:

- He gasförmig
- Br flüssig
- Li fest

Farbe des Hintergrundes:

- Metalle
- Halbmetalle
- Nichtmetalle

57 138,9 La Lanthan	58 140,1 Ce Cer	59 140,9 Pr Praseodym	60 144,2 Nd Neodym	61 (145) Pm* Promethium	62 150,4 Sm Samarium	63 152,0 Eu Europium	64 157,2 Gd Gadolinium	65 159,0 Tb Terbium	66 162,5 Dy Dysprosium	67 164,9 Ho Holmium	68 167,3 Er Erbium	69 168,9 Tm Thulium	70 173,0 Yb Ytterbium
89 (277) Ac* Actinium	90 232,04 Th* Thorium	91 (231) Pa* Protactinium	92 238,03 U* Uran	93 (237) Np* Neptunium	94 (244) Pu* Plutonium	95 (243) Am* Americium	96 (247) Cm* Curium	97 (247) Bk* Berkelium	98 (251) Cf* Californium	99 (252) Es* Einsteinium	100 (257) Fm* Fermium	101 (258) Md* Mendelevium	102 (259) No* Nobelium

* Radioaktives Element

** Ab Element 100 handelt es sich bei der Zuordnung zu Metallen und Nichtmetallen sowie beim Aggregatzustand um theoretische Vorhersagen, die bisher nicht experimentell überprüfbar sind, da von diesen Elementen zu geringe Mengen hergestellt werden konnten. Quelle für die angegebenen Daten: www.webelements.com