	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1,0 H 1 Wasserstoff							4,0 He 2 Helium
2	6,9 Li 3 Lithium	9,0 Be 4 Beryllium	10,8 B 5 Bor	12,0 C 6 Kohlenstoff	14,0 N 7 Stickstoff	16,0 O 8 Sauerstoff	19,0 F 9 Fluor	20,2 Ne 10 Neon
3	23,0 Na 11 Natrium	24,3 Mg 12 Magnesium	27,0 Al 13 Aluminium	28,1 Si 14 Silicium	31,0 P 15 Phosphor	32,1 S 16 Schwefel	35,5 Cl 17 Chlor	39,9 Ar 18 Argon
4	39,1 K 19 Kalium	40,1 Ca 20 Calcium	69,7 Ga 31 Gallium	72,6 Ge 32 Germanium	74,9 As 33 Arsen	79,0 Se 34 Selen	79,9 Br 35 Brom	83,8 Kr 36 Krypton
5	85,5 Rb 37 Rubidium	87,6 Sr 38 Strontium	114,8 In 49 Indium	118,7 Sn 50 Zinn	121,8 Sb 51 Antimon	127,6 Te 52 Tellur	126,9 I 53 Iod	131,3 Xe 54 Xenon
6	132,9 Cs 55 Cäsium	137,3 Ba 56 Barium						
	Alkalimetalle	Erdalkalimet.					Halogene	Edelgase

Nichtmetall
Metall
Halbmetall

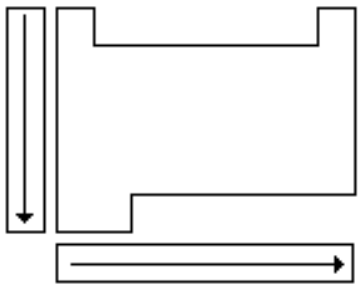
Vorkommen: 2-atomig
Edelgas: in der Regel keine Bindungen

Weitere Elemente (Metalle)

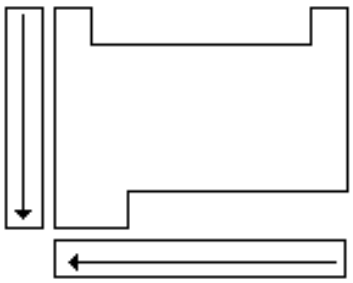
54,9 Mn 25 Mangan	55,8 Fe 26 Eisen
58,7 Ni 28 Nickel	63,5 Cu 29 Kupfer
65,4 Zn 30 Zink	106,4 Pd 46 Palladium
107,9 Ag 47 Silber	195,1 Pt 78 Platin
197,0 Au 79 Gold	207,2 Pb 82 Blei

Einige Zusammenhänge im Periodensystem

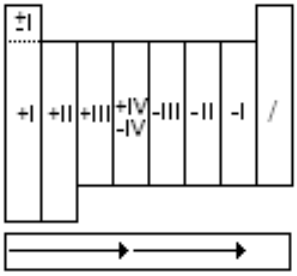
1. Ordnungszahl / Atommasse



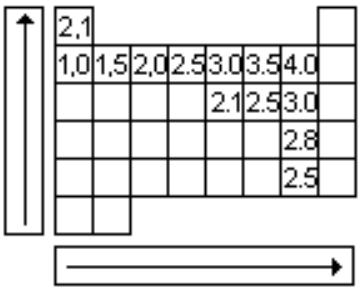
2. Atomradien / Atomgröße



3. Bevorzugte Ladungszahl der Ionen



4. Elektronegativitäten



Meist steht neben und unter dem "Umriss des verkürzten Periodensystems" noch ein Kästchen mit einem Pfeil, dessen Spitze immer die Zunahme der entsprechenden Eigenschaft charakterisiert