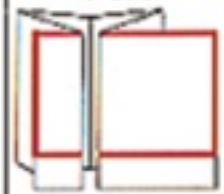
Klappbares
Periodensystem
der Elemente

(Periodensystem
der Atomarten)
nach
Helmut Kohler
Hermann Fischer

Handblatt



Gebrauchsanleitung ▶

Bayerischer
Schulbuch Verlag GmbH
Rosenheimer Straße 145
81671 München

Haupt—gruppen

Periode	I(1)	II(2)	III(13)	IV(14)	V(15)	VI(16)	VII(17)	VIII(18)	Schale Hauptquantenzahl n
1	1 1H Wasserstoff							4 2He Helium $1s^2$	K n = 1
2	7 3Li Lithium	9 4Be Beryllium	11 5B Bor	12 6C Kohlenstoff	14 7N Stickstoff	16 8O Sauerstoff	19 9F Fluor	20 10Ne Neon	L n = 2
3	23 11Na Natrium	24 12Mg Magnesium	27 13Al Aluminium	28 14Si Silicium	31 15P Phosphor	32 16S Schwefel	35 17Cl Chlor	40 18Ar Argon	M n = 3
4	39 19K Kalium	40 20Ca Calcium	69 31Ga Gallium	74 32Ge Germanium	75 33As Arsen	79 34Se Selen	80 35Br Brom	84 36Kr Krypton	N n = 4
5	85 37Rb Rubidium	88 38Sr Strontium	115 49In Indium	120 50Sn Zinn	121 51Sb Antimon	130 52Te Tellur	127 53I Iod	132 54Xe Xenon	O n = 5
6	133 55Cs Caesium	138 56Ba Barium	205 81Tl Thallium	208 82Pb Blei	209 83Bi Bismut	(209)* 84Po Polonium	(210)* 85At Astat	(222)* 86Rn Radon	P n = 6
7	(223)* 87Fr Francium	(226)* 88Ra Radium							Q n = 7
Elektronenzustand	s^1	s^2	p^1	p^2	p^3	p^4	p^5	p^6	

Erläuterungen zur Auswertung des Periodensystems

