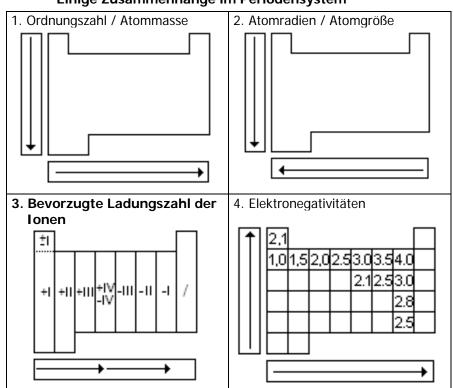
Chemie kurz und bündig Arbeitskreis Kappenberg			Mein verkürztes Periodensystem					W 04L Ilgemeine Chemie
	I	II	III	IA	٧	VI	VII	VIII
1	1.0 * * H 1 Wasserstoff							4,0
2	6,9 ↓ Li 3	9,0 + Be + 4	10,8 • B • 5	12,0 • C •	14,0 ** * N * 7	16,0 * *	19,0 ++ + F I 9 ++	* 20,2 ++ Ne 1
3	Lithium 23,0 Na 11	Beryllium 24,3 + Mg + 12	27,0 • Al •	Kohlenstoff 28,1 Si 14	Stickstoff 31,0 ↔	Sauerstoff 32,1 ↔ • S ‡ 16 •	Fluor 35,5 ↔ • Cl ‡ 17 ↔	Neon * 39,9
4	Natrium 39,1 ↓ K 19 Kalium	Magnesium 40,1 Ca + 20 Calcium	Aluminium 69,7 • Ga • 31 Gallium	Silicium 72,6 • • Ge • 32 • Germanium	Phosphor 74,9 As + 33 Arsen	Schwefel 79,0 → • Se ↓ 34 Selen	Chlor 79,9 ↔ Br ‡ 35 ↔ Brom	Argon ★ 83,8 →
5	85,5 • Rb 37 Rubidium	87,6 + Sr + 38 Strontium	114,8 + In + 49 *	118,7 + + Sn + 50 * Zinn	121,8 ++ + Sb + 51 *	127,6 ++ • Te ‡ 52 • Tellur		* 131,3 ++
6	132,9 + Cs 55 Cäsium	137,3 • Ba • 56 Barium	ar rotton i i	<u> </u>	GIMINOT	Tollar	100	1 XOTOT
	Alkalimetalle	Erdalkalimet.					Halogene	Edelgase

Trage die Symbole der Elemente in das entsprechende Kästchen und schreibe den Name des Elementes in die schmale Reihe darunter. Schreibe in die unterste Reihe den Namen der jeweiligen Gruppe.

Weitere Elemente (Metalle)

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

Einige Zusammenhänge im Periodensystem



Meist steht neben und unter dem "Umriss des verkürzten Periodensystems" noch ein Kästchen. In dieses soll ein Pfeil eingetragen werden, dessen Spitze i<u>mmer die Zunahme</u> der entsprechenden Eigenschaft charakterisiert