

Inhaltsverzeichnis

Vorwort zur ersten Auflage:.....	5
Einleitung.....	7
Was ist eigentlich ein Proton ?	11
Wie ist das Elektron zum Proton gekoppelt?.....	12
Was ist nun die Einheitsladung?.....	14
Was ist das Neutron?.....	14
Und was ist mit der Gravitation?.....	15
Bindungsenergie und Geometrie der Atomkerne?.....	16
Konstruktionsregeln:.....	17
2 Helium He	19
3 Lithium Li.....	22
4 Beryllium Be.....	25
5 Bor B.....	28
6 Kohlenstoff C.....	31
7 Stickstoff N.....	34
8 Sauerstoff O.....	37
9 Fluor F.....	39
10 Neon Ne.....	42
Zwischen-Resume:	45
11 Natrium Na.....	47
12 Magnesium Mg.....	50
13 Aluminium Al.....	52
14 Silizium Si.....	55
15 Phosphor P.....	58
16 Schwefel S.....	60
17 Chlor Cl.....	63
18 Argon Ar.....	65
19 Kalium K.....	68
20 Calcium Ca.....	71
21 Scandium Sc.....	77
22 Titan Ti.....	80
23 Vanadium V.....	84
24 Chrom Cr.....	88
25 Mangan Mn.....	93
Einschub.....	94
Nachdenkpause:.....	99
Kurzresume:	101
Weiter führende Anmerkung:.....	102
Kurzresume der weiterführenden Anmerkung:	109
26 Eisen Fe.....	110
Warum ist FeNdB so gut? Warum Neodym, warum nicht Cer?.....	112
Die Struktur des Protonenringelspiels.....	112
Die Kristallstruktur des betrachteten ferromagnetischen Elements.....	116
Anmerkung zum Modell:.....	118
Werkstoffbetrachtungen.....	119
27 Cobalt Co.....	121
28 Nickel Ni.....	125
Das magnetische Moment:.....	130

29 Kupfer Cu.....	136
30 Zink Zn.....	141
31 Gallium Ga.....	145
32 Germanium Ge.....	148
Nebenbemerkung.....	150
33 Arsen As.....	151
34 Selen Se.....	153
35 Brom Br.....	155
36 Krypton Kr.....	157
Schlussdiskussion von Teil 1:.....	160
Selbstkritik:.....	162
Ausblick auf Band 2.....	163
Anhang:.....	164
Nachwort zur ersten Auflage und Danksagung.....	165