

Inhalt

Vorwort von Jan Scholten.....	vii
Einleitung.....	viii
Serien und Stadien.....	xii
Die Silberserie.....	xiv

A. Fallteil: Aufstieg und Fall der Silberserie

mit Beispielen aus der Praxis	1
1. Rubidium	2
2. Strontium	9
3. Yttrium	23
4. Zirkonium.....	30
5. Niobium	42
6. Molybdaenum.....	58
7. Technetium	70
8. Ruthenium.....	77
9. Rhodium.....	84
10. Palladium	98
11. Argentum	112
12. Cadmium	123
13. Indium.....	138
14. Stannum	149
15. Antimonium	160
16. Tellurium	180
17. Iodum	198
18. Xenon.....	209

B. Differentialdiagnose der Stadien.....	219
Bestimmung des Stadiums	221
Übergreifende Themen der Stadien	222
Rudimentäre oder volle Entfaltung der Stadien	223

Stadium 1:	Spontaner Beginn – impulsiver Start	225
Stadium 2:	Schüchtern und angepasst – Standortbestimmung.	226
Stadium 3:	Suchen, zweifeln, unverbindlich bleiben – die ersten Schritte	228
Stadium 4:	Hat sich festgelegt und tritt über die Schwelle – es geht aufwärts.	230
Stadium 5:	Immer neue Anläufe und Rückfälle – schwankender Fortschritt.	232
Stadium 6:	Herausforderung: den Beweis antreten – die Hälfte ist geschafft.	234
Stadium 7:	Lernen und Lehren, Lob und Tadel – jetzt läuft es gut.	237
Stadium 8:	Unter schwerem Druck durchhalten – weit fortgeschritten	239
Stadium 9:	Praktisch vollendet, nur noch einen Schritt – fast am Ziel	241
Stadium 10:	Glänzender Sieg – auf dem Zenit.	242
Stadium 11:	Bewahren und mehren – den Zenit überschritten	244
Stadium 12:	Übertriebene Wiederholung alter Erfolgsmuster – es geht bergab.	245
Stadium 13:	Reduziert, nostalgische Beschränkung – halb abgestiegen	247
Stadium 14:	Fern, formal und distanziert – der größte Teil ist vorbei	249
Stadium 15:	Verlust und Niederlage, Opfer und Vergebung – der Untergang.	251
Stadium 16:	Verfall und versöhnliche Erinnerung – es war einmal.	252
Stadium 17:	Das letzte Kapitel, die Steigerung im Finale – der Schlussakt	255
Stadium 18:	Die Ruhepause, die Transformation – Ende, Pause	257

C. Differentialdiagnose der Serien	259
Serie 1: Wasserstoffserie	260
Serie 2: Kohlenstoffserie	261
Serie 3: Siliziumserie	263
Serie 4: Eisenserie	266
Serie 5: Silberserie	268
Serie 6a: Lanthanide (DD Silberserie)	271
Serie 6: Goldserie	276
Serie 7: Uranserie	280
 D. Anhang: Das Periodensystem der Elemente	 283
1. Das Periodensystem in der Chemie, Physik, Philosophie und Homöopathie	284
2. Mendelejew: „Die periodische Gesetzmäßigkeit der Elemente“	287
3. Die homöopathisch relevante Form des Periodensystems	290
4. Die atomphysikalische Begründung des Periodensystems	291
4.1 Periodensystem und Atomtheorie	293
4.2 Die sieben Serien sind die sieben Energieniveaus für Elektronen	295
4.3 Die Stadien und ihre Beziehung zur Elektronegativität	297
5. Die allgemeine Gültigkeit des Periodensystems	298
6. Die homöopathische Interpretation des Periodensystems	299
7. Theorie der Elemente und klassische Homöopathie	304
Literaturverzeichnis	307
Die Stadien im Überblick	308