

Inhalts-Verzeichniss.

	pag.
Einleitung.	
Definition	1
Atomistische Hypothese	2
Chemische Verbindung, Affinität, Elemente	3
Tafel der Elemente	4
Lavoisier's Fundamentalversuch; Gesetze von Gay-Lussac und Boyle	7
Gesetz der Unzerstörbarkeit der Materie	8
Gesetz der constanten Proportionen	9
Gesetz der multiplen Proportionen	10
Aequivalentgewichte	11
Faraday's elektrolytisches Gesetz, Avogadro's Lehrsatz	12
Atomgewichte und deren Bestimmung	14
Beziehung zwischen Aequivalentgewicht, Atomgewicht u. Valenz	18
Periodisches System der Elemente	19
Consequenzen des Systems in Bezug auf die atomistische Hypothese	35
Eintheilung der Chemie	36
 Anorganische Chemie.	
<i>I. Gruppe des Systems</i>	37
Wasserstoff	38
Lithium	65
Kalium	68
Rubidium und Cäsium	87
Natrium	88
Kupfer	100
Silber	112
Gold	119
<i>II. Gruppe des Systems</i>	123
Beryllium	124
Calcium	126
Strontium	138
Baryum	139
Magnesium	144

	pag.
Zink	150
Cadmium	155
Quecksilber	156
<i>III. Gruppe des Systems</i>	168
Metalle der seltenen Erden	169
Gallium, Indium, Thallium	170
Bor	172
Aluminium	177
<i>IV. Gruppe des Systems</i>	185
Titan	186
Zircon und Thorium, Kohlenstoff	187
Silicium	204
Germanium	213
Zinn	214
Blei	222
<i>V. Gruppe des Systems</i>	228
Vanadin	229
Niob und Tantal, Stickstoff	230
Phosphor	250
Arsen	258
Antimon	264
Wismuth	268
<i>VI. Gruppe des Systems</i>	270
Selen und Tellur	271
Molybdän, Wolfram	272
Uran	273
Sauerstoff	274
Schwefel	278
Chrom	292
<i>VII. Gruppe des Systems, Fluor</i>	298
Chlor	300
Brom	308
Jod	310
Mangan	314
<i>VIII. Gruppe des Systems, Ruthenium, Osmium</i>	320
Rhodium, Iridium, Palladium	321
Eisen	322
Nickel und Kobalt	335
Platin	339