

Universitäts- und Landesbibliothek Tirol

Lehrbuch der Chemie für Oberrealschulen

Anorganische Chemie

Mitteregger, Josef

1879

Inhalt

[urn:nbn:at:at-ubi:2-3714](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:at:at-ubi:2-3714)

I n h a l t.

Einleitung.

	Seite
Chemische Zersetzung	1
Elemente	2
Chemische Verbindungen	2
Affinität	3
Chemischer Process	3
Stöchiometrie	4
Atom und Molekül	5
Chemische Zeichen	6
Chemische Formeln und Gleichungen	7
Allotropie	8
Eintheilung der Chemie	8

Metalloide.

1. Wassertoff	9
Messen der Gase	11
2. Chlorgruppe.	
Chlor	15
Chlorwasserstoff	18
Zusammensetzung des Chlorwasserstoffs	20
Brom	24
Jod	26
Fluor	27
Typus Wasserstoff	29
3. Sauerstoffgruppe.	
Sauerstoff	30
Ozon	33
Knallgas	36

Wasser	37
Zusammensetzung des Wassers	41
Typus Wasser	43
Sauerstoff und Chlor	45
Einfache und zusammengesetzte Radicale	48
Gesättigte und ungesättigte Verbindungen	49
Werthigkeit	49
Theorie der Sauerstoffsäuren	50
Empirische und rationelle Formeln	50
Schwefel	52
Schwefelwasserstoff	54
Typus Schwefelwasserstoff	56
Schwefel und Sauerstoff	57
Schwefeldioxyd	57
Schwefeltrioxyd	59
Schwefelsäure	60
Dihydrische Säuren	65
Selen und Tellur	66
4. Stickstoffgruppe.	
Stickstoff	68
Atmosphärische Luft	69
Ammoniak	71
Zusammensetzung des Ammoniaks	73
Typus Ammoniak	75
Salpetersäure	76
Oxyde des Stickstoffs	80
Phosphor	83
Phosphorwasserstoff	87
Phosphor und Sauerstoff	89
Phosphorsäuren	90
5. Bor	92
6. Kohlenstoffgruppe.	
Kohlenstoff	95
Sumpfgas	98
Typus Sumpfgas	99
Kohlensäure	100
Kohlenoxyd	104
Schwefelkohlenstoff	104
Anhang. Trockene Destillation	105
Leuchtgas	107
Verbrennungsprocess	109
Heizung	110
Beleuchtung	112

Silicium	115
Kieselsäure	116
Silicate	117
Recapitulation	119
Typen	120
Chemische Charaktere	121
Bestimmung der Molekular- und Atomgewichte	122
Beziehungen der Gasvolumgewichte zu den Atom- und Molekular- gewichten	124

Metalle.

Die Metalle im Allgemeinen	127
--------------------------------------	-----

A. Leichte Metalle.

1. Kaliumgruppe.

/ Kalium	129
/ Natrium	137
Lithium	145
Rubidium, Cäsium	146
/ Ammonium	146

2. Calciumgruppe.

/ Calcium	149
Glas	156
/ Strontium	159
/ Barium	160
Spectralanalyse	162
Massanalyse	164

3. Magnesiumgruppe.

/ Magnesium	167
Beryllium	169

4. Aluminiumgruppe.

/ Aluminium	170
Thon	175
Thonwaaren	177

B. Schwere Metalle.

5. Zinkgruppe.

/ Zink	181
/ Cadmium	184
Indium	185

6. Eisengruppe.

/ Eisen	185
Roh Eisen	187
Stabeisen	190
Stahl	192
Eisenverbindungen	197

VIII

	Seite
Mangan	202
Chrom	206
Uran	209
Kobalt	210
Nickel	212
7. Zinngruppe.	
Zinn	214
Titan	218
Zirconium	218
Thorium	218
8. Antimongruppe.	
Arsen	219
Antimon	223
Wismuth	227
Vanadium	229
9. Wolframgruppe.	
Wolfram	230
Molybdän	230
10. Bleigruppe.	
Blei	231
Thallium	236
11. Silbergruppe.	
Kupfer	236
Quecksilber	242
Silber	247
12. Goldgruppe.	
Gold	253
Platin	256
Platinmetalle	257
Uebersicht der Metalle	258