

I n h a l t

	Seite
Einleitung	1
Qualitative und quantitative Analyse organischer Verbindungen	4
Bestimmung des Molekulargewichtes	13
Das Element Kohlenstoff	20
Die Valenz	21
Chemische Operationen	21
Einteilung der organischen Chemie	33

Erster Teil

Fettkörper.

(Aliphatische Verbindungen.)

Gesättigte Kohlenwasserstoffe	35
Alkohole, $C_nH_{2n+1}O$	47
Halogenalkyle, Ester, Äther	64
Alkyl gebunden an Schwefel	72
Alkyl gebunden an Stickstoff	76
I. Amine	76
II. Nitroverbindungen	83
Alkyl gebunden an Phosphor, Arsen, Antimon und Wismut	86
Alkyl gebunden an die Elemente der Kohlenstoffgruppe	88
Alkyl gebunden an Metall	89
Nitrile und Isonitrile	90
Säuren $C_nH_{2n}O_2$	93
Elektrolytische Dissoziation	103
Derivate der Fettsäuren durch Modifikation am Carboxyl	105
Aldehyde und Ketone	114
Aldehyde	121
Ketone	128

	Seite
Ungesättigte Kohlenwasserstoffe	130
I. Alkylene oder Olefine C_nH_{2n}	130
Über die Natur der doppelten Kohlenstoffbindung	134
II. Polymethylenverbindungen. C_nH_{2n}	139
III. Kohlenwasserstoffe, C_nH_{2n-2}	139
Ungesättigte Halogenverbindungen	144
Ungesättigte Alkohole	146
Einbasische ungesättigte Säuren	148
I. Säuren, $C_nH_{2n-2}O_2$ (Ölsäurereihe)	148
II. Säuren, $C_nH_{2n-4}O_2$ (Propiolsäurereihe)	152
Ungesättigte Aldehyde und Ketone	154
Polyhalogenverbindungen	157
I. Halogenderivate des Methans	157
II. Halogenderivate der Homologen des Methans	160
III. Mehrwertige Alkohole	162
IV. Mehrwertige Verbindungen, die Halogen-, Hydroxyl-, Nitro- oder Amidogruppen enthalten	169
Mehrbasische Säuren	172
Oxysäuren oder Alkoholsäuren	193
Über racemische Stoffe und ihre Spaltung in optisch aktive Kom- ponenten	213
Amidosäuren	217
Mehrwertige Aldehyde und Ketone. Halogenverbindungen der Aldehyde und Ketone	222
Aldehyd- und Ketonalkohole (Zuckerarten)	227
I. Monosen	233
II. Biosen	244
Über Gärung und Enzymwirkung	250
III. Polyosen	254
Amidoderivate der Aldehyde und Ketone	259
Aldehyd- und Ketonensäuren	260
Über Tautomerie	266
Pyronderivate	271
Cyanverbindungen	276
Kohlensäurederivate	285
Harnsäuregruppe	294
Über die Elektroreduktion von Purinderivaten	300

Zweiter Teil

Aromatische Verbindungen.

Körper mit einer geschlossenen Atomkette.

	Seite
Einleitung	302
Tri-, Tetra- und Pentamethylenverbindungen	303
I. Trimethylenverbindungen	303
II. Tetramethylenverbindungen	304
III. Pentamethylenverbindungen	304
Strukturformel des Benzols	306
Charakteristische Eigenschaften der aromatischen Verbindungen; Synthesen aus Fettkörpern	312
Aromatische Kohlenwasserstoffe mit gesättigten Seitenketten	314
Monosubstitutionsprodukte der aromatischen Kohlenwasserstoffe	318
I. Monosulfosäuren	318
II. Monohalogenverbindungen	319
III. Einwertige Phenole und aromatische Alkohole	321
IV. Mononitroverbindungen	325
V. Monoamidverbindungen	328
VI. Zwischenprodukte bei der Reduktion der Nitrokörper	335
Über Elektroreduktion von Nitrokörpern	337
VII. Phenyl, gebunden an andre Elemente	340
Benzoessäure und ihre Homologen	341
Aldehyde und Ketone	345
Diazverbindungen und Hydrazine	351
Verbindungen mit einer ungesättigten Seitenkette	360
Verbindungen mit mehreren gleichen Substituenten	362
I. Poly-Sulfosäuren	362
II. Poly-Halogenverbindungen	363
III. Mehrwertige Phenole	363
IV. Chinone	366
V. Polynitroverbindungen	368
VI. Mehrwertige Amidverbindungen und ihre Derivate	369
VII. Mehrbasische Säuren	373
Verbindungen mit ungleichen Substituenten	378
Ortsbestimmung bei aromatischen Verbindungen	393
Die gegenseitige Beeinflussung der Substituenten	401
Hydro-aromatische Verbindungen	403
Benzolkern, welche durch Kohlenstoff miteinander verbunden sind	418
Kondensierte Benzolringe	426
I. Naphtalin $C_{10}H_8$	426
II. Anthracen $C_{14}H_{10}$	434
III. Phenanthren $C_{14}H_{10}$	440

Heterocyklische Verbindungen.

	Seite
Einleitung	431
I. Pyridin C_5H_5N	442
II. Furfuran C_4H_4O	448
III. Pyrrol C_4H_5N	451
IV. Thiophen C_4H_4S	453
V. Pyrazol	455
Kondensation des Benzolkernes mit heterocyklischen Kernen.	
I. Chinolin C_9H_7N	456
II. Isochinolin C_9H_7N	459
III. Indol C_8H_7N	460
Alkaloide	464
Eiweißstoffe	469
Bau des Eiweißmoleküls	475
Register	481
