

INHALTSVERZEICHNIS.

	Seite
I. Geschichtliche Einleitung	
Der Gewürz- und Spezereihandel im Altertum und im Mittelalter	3
Allgemeine Geschichte der ätherischen Öle	15
Geschichte einzelner ätherischer Öle	99
Geschichte der Destillierweisen und der Destilliergeräte	214
II. Gewinnung der Riechstoffe aus Blüten durch Extraktion, Enfleurage und Mazeration	
Allgemeines	259
Extraktion mit flüchtigen Lösungsmitteln	261
Extraktion mit einem nicht flüchtigen Lösungsmittel	273
III. Hauptbestandteile der ätherischen Öle, natürliche und künstliche Riechstoffe	
Allgemeines	285
Kohlenwasserstoffe	
Aliphatische Kohlenwasserstoffe	292
Aromatische Kohlenwasserstoffe	296
Alicyclische Kohlenwasserstoffe	300
Sesquiterpene	343
Alkohole	
Aliphatische Alkohole	364
Cyclische Alkohole	387
Alicyclische Alkohole	391
Sesquiterpenalkohole	416
Aldehyde	
Aliphatische Aldehyde	422
Cyclische Aldehyde	438
Alicyclische Aldehyde	449
Ketone	
Aliphatische Ketone	450
Aromatische Ketone	456
Alicyclische Ketone	457
Phenole und Phenoläther	489
Säuren	516

VIII

	Seite
Ester	520
Lactone	538
Oxyde	542
Stickstoff- und schwefelhaltige Verbindungen	
Allgemeines	548
Nitrile	549
Nitroverbindungen	553
Amido- und Imidoverbindungen	558
Sulfide	563
Senföle	564

IV. Die Prüfung der ätherischen Öle

Allgemeines	571
Die Feststellung der physikalischen Eigenschaften	574
Spezifisches Gewicht	574
Optisches Drehungsvermögen	578
Brechungsvermögen	580
Erstarrungspunkt	581
Siedeverhalten und fraktionierte Destillation	583
Löslichkeit	585
Chemische Prüfungsmethoden	587
Allgemeines	587
Verseifung	589
Acetylierung	594
Formylierung	599
Bestimmung von Aldehyden und Ketonen	601
Phenolbestimmung	611
Methylzahl	619
Cineolbestimmung	621
Blausäurebestimmung	624
Senfölbestimmung	626
Prüfung auf Chlor	630
Der Nachweis einiger häufig vorkommender Verfälschungsmittel	632
Terpentinöl	632
Cedernholz-, Copaiva- und Gurjunbalsamöl	632
Alkohol	633
Fettes Öl	634
Mineralöl, Petroleum	635
Chloroform	636
Zusätze zur Erhöhung des Estergehalts	636
Tabelle I zur Berechnung des Prozentgehaltes an Alkoholen der Formel $C_{10}H_{18}O$, $C_{10}H_{20}O$, $C_{15}H_{24}O$ und $C_{15}H_{26}O$ aus dem vor und nach dem Acetylieren gefundenen Verseifungszahlen, sowie an Essigestern dieser Alkohole	638
Tabelle II zur Ermittlung der Esterzahl (Säurezahl, Verseifungs- zahl) sowie des Prozentgehaltes an Alkohol und Ester unmittelbar aus den verbrauchten $\text{ccm} \frac{n}{2}$ Kalilauge bei An- wendung von 1,50 g Öl	652
Register	663