

# Inhaltsverzeichnis

<b>Vorwort</b> .....	v
----------------------	---

## Klassische qualitative Analytik

<b>1 Grundlagen und allgemeine Arbeitsweisen der qualitativen anorganischen Analyse</b> .....	3
<b>1.1 Grundbegriffe, Validierung</b> .....	3
<b>1.2 Vorproben</b> .....	4
<b>1.3 Lösen</b> .....	11
<b>1.4 Alkalicarbonatauszug</b> .....	12
<b>1.5 Aufschlüsse</b> .....	13
<b>2 Anorganische Bestandteile</b> .....	17
<b>2.1 Analyse nichtionischer Stoffe</b> .....	17
<b>2.2 Analyse von Anionen</b> .....	18
Nachweis pharmazeutisch relevanter Anionen .....	22
<b>2.3 Analyse von Kationen</b> .....	46
Trennungsgänge .....	46
Nachweis pharmazeutisch relevanter Kationen .....	54
Prüfungen des Arzneibuches .....	75
Themenübergreifende Fragen .....	76
<b>3 Organische Bestandteile</b> .....	83
<b>3.1 Siedetemperatur und Siedebereich</b> .....	83
<b>3.2 Schmelztemperatur</b> .....	84
<b>3.3 Relative Dichte</b> .....	86

<b>3.4</b>	<b>Analyse von Elementen</b>	87
	Nachweis von Elementen in organischen Verbindungen	87
<b>3.5</b>	<b>Chemische Analyse funktioneller Gruppen</b>	93
	Prüfungen des Arzneibuches	128
<b>4</b>	<b>Prüfung Frühjahr 2009</b>	141
<b>5</b>	<b>Prüfung Herbst 2009</b>	145
<b>6</b>	<b>Prüfung Frühjahr 2010</b>	149
<b>7</b>	<b>Prüfung Herbst 2010</b>	153
<b>8</b>	<b>Prüfung Frühjahr 2011</b>	157
<b>9</b>	<b>Prüfung Herbst 2011</b>	161
<b>10</b>	<b>Prüfungsfragen aus Grundlagen der Physik, der physikalischen Chemie und der Arzneiformenlehre</b>	165

## Kommentare

<b>1</b>	<b>Grundlagen und allgemeine Arbeitsweisen der qualitativen anorganischen Analyse</b>	173
<b>1.1</b>	<b>Grundbegriffe, Validierung</b>	173
<b>1.2</b>	<b>Vorproben</b>	174
<b>1.3</b>	<b>Lösen</b>	180
<b>1.4</b>	<b>Alkalicarbonatauszug (Soda-Auszug)</b>	182
<b>1.5</b>	<b>Aufschlüsse</b>	183
<b>2</b>	<b>Anorganische Bestandteile</b>	185
<b>2.1</b>	<b>Analyse nichtionischer Stoffe</b>	185
<b>2.2</b>	<b>Analyse von Anionen</b>	186
<b>2.3</b>	<b>Analyse von Kationen</b>	215
<b>3</b>	<b>Organische Bestandteile</b>	257
<b>3.1</b>	<b>Siedetemperatur und Siedebereich</b>	257
<b>3.2</b>	<b>Schmelztemperatur</b>	260
<b>3.3</b>	<b>Dichte</b>	262
<b>3.4</b>	<b>Analyse von Elementen</b>	264
<b>3.5</b>	<b>Chemische Analyse funktioneller Gruppen</b>	270

<b>4</b>	<b>Prüfung Frühjahr 2009 .....</b>	325
<b>5</b>	<b>Prüfung Herbst 2009 .....</b>	331
<b>6</b>	<b>Prüfung Frühjahr 2010 .....</b>	337
<b>7</b>	<b>Prüfung Herbst 2010 .....</b>	341
<b>8</b>	<b>Prüfung Frühjahr 2011 .....</b>	347
<b>9</b>	<b>Prüfung Herbst 2011 .....</b>	353
<b>10</b>	<b>Prüfungsfragen aus Grundlagen der Physik, der Physikalischen Chemie und der Arzneiformenlehre .....</b>	359

## **Beiheft**

<b>Erklärung der Aufgabentypen .....</b>	1
<b>Grundsätzliche Hinweise .....</b>	2
<b>Lösungen der MC-Fragen .....</b>	3
<b>Anmerkungen zu einzelnen MC-Fragen .....</b>	8