

## **Inhaltsverzeichnis**

<b>1</b>	<b>Zielsetzungen von Physikalischer und Analytischer Chemie</b>	<b>9</b>
<b>2</b>	<b>Beispiele zur Reaktionskinetik</b>	<b>14</b>
<b>3</b>	<b>Thermodynamische Grundlagen</b>	<b>29</b>
3.1	Das chemische Gleichgewicht und seine Abhängigkeiten	29
3.2	Löslichkeit und Fällung	45
3.3	Komplexbildung und –zerfall	52
3.4	Säure-Base-Reaktionen	63
3.5	Redoxreaktionen	87
3.6	Verteilungsvorgänge	100
<b>4</b>	<b>Beispiele zur Elektroanalytik</b>	<b>110</b>
4.1	Elektroanalytische Bestimmungsmethoden	110
4.2	Elektroanalytische Indikationsmethoden	130
<b>5</b>	<b>Physikalisch-Chemische Analysenmethoden</b>	<b>141</b>
5.1	Besonderheit der Physikalisch-Chemischen Analysenmethoden	141
5.2	Kryoskopie	142
5.3	Ebullioskopie	146
5.4	Bestimmung des osmotischen Drucks	147

<b>6</b>	<b>Tabellen</b>	153
<b>7</b>	<b>Naturkonstanten</b>	158
<b>8</b>	<b>Symbole</b>	159
<b>9</b>	<b>Literatur</b>	163
<b>10</b>	<b>Register</b>	168