

Inhaltsverzeichnis

1	Zielsetzungen von Physikalischer und Analytischer Chemie	9
2	Beispiele zur Reaktionskinetik	14
3	Thermodynamische Grundlagen	29
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	Verteilungsvorgange	100
4	Beispiele zur Elektroanalytik	110
4.1	Elektroanalytische Bestimmungsmethoden	110
4.2	Elektroanalytische Indikationsmethoden	130
5	Physikalisch-Chemische Analysenmethoden	141
5.1	Besonderheit der Physikalisch-Chemischen Analysenmethoden	141
5.2	Kryoskopie	142
5.3	Ebullioskopie	146
5.4	Bestimmung des osmotischen Drucks	147

- 6 Tabellen** 153
- 7 Naturkonstanten** 158
- 8 Symbole** 159
- 9 Literatur** 163
- 10 Register** 168