

Ralf Martens-Menzel

Physikalische Chemie in der Analytik

Eine Einführung in die Grundlagen mit Anwendungsbeispielen



Teubner

B.G.Teubner Stuttgart • Leipzig • Wiesbaden

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 Verteilungsvorgänge 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