

Peter W Atkins, Charles A. Trapp

Physikalische Chemie

Lösungen zu den Aufgaben

2. Auflage

Übersetzt und bearbeitet von Michael Zillgitt



Inhalt

Teil 1: Gleichgewicht

| 1 | Die Eigenschaften der Gase 1 | |
|---|--|-----|
| 2 | Der Erste Hauptsatz: Grundlagen 45 | |
| 3 | Der Erste Hauptsatz: Hilfsmittel 78 | |
| 4 | Der Zweite Hauptsatz: Grundlagen 106 | |
| 5 | Der Zweite Hauptsatz: Hilfsmittel 146 | |
| 6 | Physikalische Umwandlungen reiner Stoffe | 164 |
| 7 | Die Eigenschaften einfacher Mischungen | 178 |
| 8 | Phasendiagramme 200 | |
| 9 | Das Chemische Gleichgewicht 230 | |

Quantentheorie: Einführung und Grundlagen

QuiintciUliyoiic Methoden und Anwendungen

Teil 2: Struktur

11

10 Elektrochemie im Gleichgewicht

| 13 | Atomstruktur und Atomspektren 340 | |
|----|---|-----|
| 14 | Molekülstruktur 359 | |
| 15 | Molekülsymmetrie 389 | |
| 16 | Spektroskopie 1: Rotations-und Schwingungsübergänge 408 | |
| 17 | Spektroskopie 2: Elektronenübergänge 437 | |
| 18 | Spektroskopie 3: Magnetische Resonanz 452 | |
| 19 | Statistische Thermodynamik: Grundlagen 470 | |
| 20 | Statistische Thermodynamik: Anwendungen 487 | |
| 21 | Strukturaufklärung mit Beugungsmethoden 507 | |
| 22 | Die elektrischen und magnetischen Eigenschaften von Molekülen | 530 |
| 23 | Makromoleküle 552 | |

577

298

UN

Teil 3: Veränderung

| 25 | Die Geschwindigkeit chemischer Reaktionen | 602 |
|----|---|-----|
| 26 | Die Kinetik komplexer Reaktionen 630 | |
| 27 | Molekulare Reaktionsdynamik 648 | |
| 28 | Die Eigenschaften von Oberflächen 671 | |

29 Dynamische Elektrochemie 698

Die Bewegung von Molekülen