

# Inhalt

	Seite
<b>Vorwort</b> zur 2. und 1. Auflage . . . . .	4
<b>Einführung:</b> Aufgaben und Einarbeiten . . . . .	6
<b>I. Allgemeine Grundbegriffe der Chemie.</b>	
Erste Einführung für jedermann in die Stoffkunde . . . . .	9—36
Stofflicher Aufbau: Elemente, Atome und Molekel . . . . .	10—13
Physikalische Eigenschaften, Formart . . . . .	13
Verbindungen, Gemenge, Lösungen . . . . .	14
Reaktion, Affinität, periodisches System . . . . .	17
Analyse und Synthese; Atomgewicht, Wertigkeit . . . . .	19
Chemische Zeichensprache: Symbole, Formeln usw. . . . .	22
Gase: Sauerstoff, Wasserstoff, Stickstoff . . . . .	24, 30
Säuren, Basen, Salze . . . . .	25
Mörtelstoffe: Kalk, Tonerde, Magnesia . . . . .	30, 33
Gesteinsgrundstoff Silicium oder Kiesel . . . . .	32
Eisen, der wichtigste Metall-Grundstoff . . . . .	34
Kohlenstoff, der Grundstoff der organischen Chemie . . . . .	34
<b>II. Besprechung der Grundbegriffe.</b>	
Wiederholung und Vertiefung in Frage und Antwort . . . . .	36—40
<b>III. Chemie der Baustoffe.</b>	
Stofflicher Aufbau . . . . .	41—58
Werkstoffe und Metalle: Entstehen, Verhalten, Vergehen Verwendung, Tauglichkeit usw. . . . .	41—53
Steine und Erden: ein Blick in die Gesteinskunde; Verwendung in Baufach und Baustoffindustrie . . . . .	53—58
<b>IV. Deutung chemischer Vorgänge.</b>	
Stoffliche Änderungen . . . . .	58—70
Abbinden, aufschließen, absorbieren, ausblühen usw.; Ursache, Verlauf und Wirkung chemischer und technischer Vorgänge . . . . .	59—70
<b>V. Gesamtübersicht in Tafeln.</b>	
Elemente: Symbole, Wertigkeit, Gewichte, Vorkommen und Verwendung, Schmelz- und Siedepunkt usw. . . . .	71—74
Verbindungen: Art, Anwendung, Formel . . . . .	75—85
<b>VI. Führer durch die Bauchemie.</b>	
Kleines „Schlagnach“ und Stichwortverzeichnis	86—96