

Inhalt

A Allgemeine und anorganische Chemie	2 – 47	B Organische Chemie	48 – 89
■ Grundlagen I	2	■ Einführung	50
■ Grundlagen II	4	■ Kohlenwasserstoffe I	52
■ Atomaufbau	6	■ Kohlenwasserstoffe II	54
■ Das Periodensystem	8	■ Kohlenwasserstoffe III	56
■ Zustände von Materie	10	■ Alkohole, Phenole, Ether	58
■ Chemische Bindung – Grundlagen	12	■ Amine und Thiole	60
■ Bindungstypen I	14	■ Aldehyde und Ketone	62
■ Bindungstypen II	16	■ Carbonsäuren	64
■ Bindungstypen III	18	■ Carbonsäureester	66
■ Chemische Reaktionen	20	■ Fette und Seifen	68
■ Stöchiometrie	22	■ Organische Reaktionen I	70
■ Energetik I	24	■ Organische Reaktionen II	72
■ Energetik II	26	■ Isomerie I	74
■ Reaktionskinetik	28	■ Isomerie II	76
■ Chemisches Gleichgewicht I	30	■ Kohlenhydrate I	78
■ Chemisches Gleichgewicht II	32	■ Kohlenhydrate II	80
■ Salzlösungen und Fällungsreaktionen	34	■ Kohlenhydrate III	82
■ Säuren und Basen I	36	■ Aminosäuren	84
■ Säuren und Basen II	38	■ Peptide und Proteine	86
■ Oxidation und Reduktion I	40	■ Nachweisreaktionen	88
■ Oxidation und Reduktion II	42	C Anhang	90 – 98
■ Komplexchemie	44	D Register	99 – 104
■ Trennverfahren	46		