

<b>Vorwort</b>	4
<b>A Anorganische Chemie</b>	
A1 Das PSE, ein mitunter verkannter, aber äußerst hilfreicher „Assistent“	5-7
<i>Senkrechte Gruppen und waagerechte Perioden</i>	5
<i>Abbildung des Periodensystems der Elemente (PSE)</i>	6
<i>Das Ablesen der Außenelektronen</i>	7
A2 Durch Reaktionen zum stabilen Zustand	8-9
<i>Beispiel: Eine Elektronenabgabe/-aufnahme</i>	8
<i>Beispiel: Eine kovalente Bindung</i>	9
A3 Schrittweise Erstellung von Formeln und Reaktionsgleichungen	10-12
A4 Die Hydroxid-Gruppe	13-14
A5 Basen und Säuren sowie Salze	15
A6 Ionenschreibweise und Dissoziationen	16-18
<b>O Organische Chemie</b>	
O1 Summenformel, vereinfachte und ausführliche Strukturformel	19
O2 Alkane	20-21
O3 Alkene und Alkine – Doppelbindungen und Dreifachbindungen	22
O4 Kürzester Zählweg bis zur Mehrfachbindung	23
O5 Mehr als eine Mehrfachbindung	24
O6 Addition, Eliminierung und Substitution	25-26
O7 Alkohole – Hydroxy-Gruppe – alkoholische Gärung	27-28
O8 Alkohole mit mehreren Hydroxy-Gruppen und Mehrfachbindungen	29
O9 Carbonsäuren – Carboxy-Gruppen	30
O10 Carbonsäuren mit Mehrfachbindungen	31
O11 Aldehyde – mit dem Kennzeichen CHO-Gruppe	32
O12 Ketone – mit dem Kennzeichen CO-Gruppe	33
<b>Lösungen</b>	34-40