

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