

## Wiley Schnellkurs Organische Chemie III. Synthese

Bearbeitet von  
David R. Klein, Ulf Ritgen

1. Auflage 2014. Buch. 349 S. Softcover

ISBN 978 3 527 53007 6

Format (B x L): 14,8 x 21 cm

Gewicht: 452 g

[Weitere Fachgebiete > Chemie, Biowissenschaften, Agrarwissenschaften >  
Analytische Chemie > Organische Chemie](#)

schnell und portofrei erhältlich bei

The logo for beck-shop.de features the text 'beck-shop.de' in a bold, red, sans-serif font. Above the 'i' in 'shop' are three red dots of increasing size. Below the main text, 'DIE FACHBUCHHANDLUNG' is written in a smaller, red, all-caps sans-serif font.

**beck-shop.de**  
DIE FACHBUCHHANDLUNG

Die Online-Fachbuchhandlung [beck-shop.de](http://beck-shop.de) ist spezialisiert auf Fachbücher, insbesondere Recht, Steuern und Wirtschaft. Im Sortiment finden Sie alle Medien (Bücher, Zeitschriften, CDs, eBooks, etc.) aller Verlage. Ergänzt wird das Programm durch Services wie Neuerscheinungsdienst oder Zusammenstellungen von Büchern zu Sonderpreisen. Der Shop führt mehr als 8 Millionen Produkte.

|                          |   |            |
|--------------------------|---|------------|
| <input type="checkbox"/> | <b>Inhalt</b>   |            |
| <input type="checkbox"/> | <b>Einführung</b>   | <b>11</b>  |
| <input type="checkbox"/> | <b>1 Elektrophile Substitution am Aromaten (SEAr)</b>           | <b>15</b>  |
|                          | Halogenierung und die Bedeutung der Lewis-Säuren                | 18         |
|                          | Nitrierung  | 24         |
|                          | Friedel-Crafts-Alkylierung und -Acylierung                      | 27         |
|                          | Sulfonierung  | 37         |
|                          | Aktivierung und Desaktivierung                                  | 43         |
|                          | Dirigierende Effekte  | 47         |
|                          | Aktivierende und desaktivierende Substituenten erkennen         | 59         |
|                          | Sterische Effekte vorhersagen und ausnutzen                     | 72         |
|                          | Synthesestrategien  | 81         |
| <input type="checkbox"/> | <b>2 Nucleophile Substitution am Aromaten (S<sub>N</sub>Ar)</b> | <b>89</b>  |
|                          | Kriterien für die nucleophile Substitution am Aromaten          | 89         |
|                          | Der S <sub>N</sub> Ar-Mechanismus                               | 92         |
|                          | Eliminierungs-Additions-Mechanismus                             | 100        |
|                          | Strategischer Umgang mit Reaktionsmechanismen                   | 107        |
| <input type="checkbox"/> | <b>3 Aldehyde und Ketone</b>                                    | <b>111</b> |
|                          | Synthese von Aldehyden und Ketonen                              | 111        |
|                          | Stabilität und Reaktivität von C=O-Bindungen                    | 116        |
|                          | H-Nucleophile   | 118        |
|                          | O-Nucleophile   | 126        |
|                          | S-Nucleophile   | 142        |
|                          | N-Nucleophile   | 145        |
|                          | C-Nucleophile   | 155        |
|                          | Einige wichtige Ausnahmen von der Regel                         | 168        |
|                          | Wie man Fragen zur Syntheseplanung angeht                       | 173        |
| <input type="checkbox"/> | <b>4 Carbonsäurederivate</b>                                    | <b>181</b> |
|                          | Reaktivität von Carbonsäurederivaten                            | 181        |
|                          | Allgemeingültige Regeln   | 183        |
|                          | Säurehalogenide   | 188        |

|                   |     |
|-------------------|-----|
| Säureanhydride    | 197 |
| Ester             | 199 |
| Amide und Nitrile | 209 |
| Synthese-Planung  | 219 |

|                          |                            |            |
|--------------------------|----------------------------|------------|
| <input type="checkbox"/> | <b>5 Enole und Enolate</b> | <b>229</b> |
|--------------------------|----------------------------|------------|

|                          |     |
|--------------------------|-----|
| $\alpha$ -Protonen       | 229 |
| Reaktionen mit Enolen    | 238 |
| Synthese von Enolaten    | 243 |
| Haloform-Reaktion        | 247 |
| Alkylierung von Enolaten | 251 |
| Aldol-Reaktionen         | 257 |
| Claisen-Kondensation     | 267 |
| Decarboxylierung         | 277 |
| Michael-Reaktionen       | 286 |

|                          |                |            |
|--------------------------|----------------|------------|
| <input type="checkbox"/> | <b>6 Amine</b> | <b>295</b> |
|--------------------------|----------------|------------|

|  |     |
|--|-----|
| Nucleophilie und Basizität von Aminen          | 295 |
| Synthese von Aminen durch $S_N2$ -Reaktionen   | 297 |
| Synthese von Aminen durch reduktive Aminierung | 302 |
| Acylierung von Aminen                          | 308 |
| Reaktionen von Aminen mit Salpetriger Säure    | 313 |
| Aromatische Diazoniumsalze                     | 317 |

|                          |                  |            |
|--------------------------|------------------|------------|
| <input type="checkbox"/> | <b>Antworten</b> | <b>321</b> |
|--------------------------|------------------|------------|

|                          |                 |            |
|--------------------------|-----------------|------------|
| <input type="checkbox"/> | <b>Register</b> | <b>347</b> |
|--------------------------|-----------------|------------|