

# Modulhandbuch

**Studiengänge  
Bachelor of Education  
und  
Master of Education  
im Fach**

## **Chemie**

**Campus Landau  
Universität Koblenz-Landau**

Ansprechpartner:

Prof. Dr. Björn Risch (Fachleiter)  
Tel.: 06341/280-3533  
E-Mail: risch@uni-landau.de

Prof. Dr. Gabriele E. Schaumann  
Tel.: 06341/280-3571  
E-Mail: schaumann@uni-landau.de

# Inhaltsverzeichnis

<b>Inhaltsverzeichnis .....</b>	<b>2</b>
<b>1. Studienverlaufspläne .....</b>	<b>3</b>
<b>2. Modulbeschreibungen .....</b>	<b>8</b>
2.1 Bachelor-Studiengang .....	8
2.2 Master-Studiengang Realschule plus .....	17
2.3 Master-Studiengang Gymnasium.....	22

# 1. Studienverlaufspläne

## Lehramtsbezogener Bachelorstudiengang Chemie – Lehramter RS plus/GY

Studienverlaufsplan – Studienbeginn Wintersemester

<p><b>1. Fachsemester</b> (WiSe, 7 SWS, 9 LP)</p>	<p><b>Modul 1: Allgemeine und anorganische Chemie 1</b> (7 SWS – 9 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>1.1 Allgemeine Chemie I</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>1.3 Anorganische Chemie I</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>		<p><b>Modul 2: Allgemeine und anorganische Chemie 2</b> (8 SWS – 9 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>2.1 Qualitative Analyse</b> (LÜ, 3 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>2.2 Quantitative Analyse</b> (LÜ, 3 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>2.3 Stöchiometrie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	
<p><b>2. Fachsemester</b> (SoSe, 8 SWS, 9 LP)</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>1.2 Allgemeine Chemie II</b> (V, 1 SWS, 1 LP)</li> <li>- <b>1.4 Anorganische Chemie II</b> (V, 2 SWS, 2 LP)</li> </ul>			
<p><b>3. Fachsemester</b> (WiSe, 15 SWS, 20 LP)</p>	<p><b>Modul 3: Fachdidaktik 1</b> (6 SWS – 8 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>3.1 Didaktische Übungen Anorganische Chemie</b> (Ü, 4 SWS, 6 LP)</li> <li>- <b>3.2 Grundlagen der Fachdidaktik</b> (S, 2 SWS, 2 LP)</li> </ul>	<p><b>Modul 4: Organische Chemie 1</b> (4 SWS – 6 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>4.1 Organische Chemie I</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>4.2 Organische Chemie I Vertiefung</b> (V, 1 SWS, 1 LP)</li> <li>- <b>4.3 Übung Organische Chemie</b> (Ü, 1 SWS, 2 LP)</li> </ul>	<p><b>Modul 6: Physikalische Chemie</b> (6 SWS – 9 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>6.1 Grundlagen der Physikalischen Chemie</b> (V, 3 SWS, 4 LP)</li> <li>- <b>6.2 Übung Physikalische Chemie</b> (Ü, 1 SWS, 1 LP)</li> </ul>	
<p><b>4. Fachsemester</b> (SoSe, 7 SWS, 11 LP)</p>	<p><b>Modul 5: Organische Chemie 2</b> (6 SWS – 8 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>5.1 Organische Chemie II</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>5.2 Laborübung Organische Chemie</b> (LÜ, 4 SWS, 5 LP)</li> </ul>		<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>6.3 Laborübung Physikalische Chemie</b> (S/LÜ, 2 SWS, 3LP)</li> </ul>	
<p><b>5. Fachsemester</b> (WiSe, 5-7 SWS, 7-10 LP)</p>	<p><b>Modul 8: Alltags- und Umweltchemie</b> (6 SWS – 9 LP)</p> <p><i>Wahlpflichtbereich: 3 Veranstaltungen aus dem Angebot:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>8.3 Lebensmittelchemie</b> (S, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>		<p><b>Modul 7: Fachdidaktik 2</b> (5 SWS – 7 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>7.1 Didaktische Übungen Organische Chemie</b> (Ü, 3 SWS, 5 LP)</li> <li>- <b>7.2 Methoden des Chemieunterrichts</b> (S, 2 SWS, 2 LP)</li> </ul>	
<p><b>6. Fachsemester</b> (SoSe, 4-6 SWS, 6-9 LP)</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>8.1 Projekt Umweltchemie</b> (Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.2 Chemie der Gebrauchsartikel</b> (S, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.4 Boden- und Wasserchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.5 Grundlagen der Umweltchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.6 Weitere Veranstaltungen aus dem Fach Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>			

## Lehramtsbezogener Bachelorstudiengang Chemie – Lehramter RS plus/GY

Studienverlaufsplan – Studienbeginn Sommersemester

<b>1. Fachsemester (SoSe, 11 SWS, 12 LP)</b>	<b>Modul 1: Allgemeine und anorganische Chemie 1</b> (7 SWS – 9 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>1.2 Allgemeine Chemie II</b> (V, 1 SWS, 1 LP)</li> <li>- <b>1.4 Anorganische Chemie II</b> (V, 2 SWS, 2 LP)</li> </ul>	<b>Modul 2: Allgemeine und anorganische Chemie 2</b> (8 SWS – 9 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>2.1 Qualitative Analyse</b> (LÜ, 3 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>2.2 Quantitative Analyse</b> (LÜ, 3 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>2.3 Stöchiometrie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	
<b>2. Fachsemester (WiSe, 10 SWS, 14 LP)</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>1.1 Allgemeine Chemie I</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>1.3 Anorganische Chemie I</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<b>Modul 3: Fachdidaktik 1</b> (6 SWS – 8 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>3.2 Grundlagen der Fachdidaktik</b> (S, 2 SWS, 2 LP)</li> </ul>	<b>Modul 4: Organische Chemie 1</b> (4 SWS – 6 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>4.1 Organische Chemie I</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>4.2 Organische Chemie Vertiefung</b> (V, 1 SWS, 1 LP)</li> <li>- <b>4.3 Übung Organische Chemie</b> (Ü, 1 SWS, 2 LP)</li> </ul>
<b>3. Fachsemester (SoSe, 6 SWS, 8 LP)</b>	<b>Modul 5: Organische Chemie 2</b> (6 SWS – 8 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>5.1 Organische Chemie II</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>5.2 Laborübung Organische Chemie</b> (LÜ, 4 SWS, 5 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>3.1 Didaktische Übungen Anorganische Chemie</b> (Ü, 4 SWS, 6 LP)</li> </ul>	
<b>4. Fachsemester (WiSe, 9 SWS, 12 LP)</b>	<b>Modul 6: Physikalische Chemie</b> (6 SWS – 9 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>6.1 Grundlagen der Physikalischen Chemie</b> (V, 3 SWS, 4 LP)</li> <li>- <b>6.2 Übung Physikalische Chemie</b> (Ü, 1 SWS, 1 LP)</li> </ul>		
<b>5. Fachsemester (SoSe, 5-7 SWS, 9-12 LP)</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>6.3 Laborübung Physikalische Chemie (S/LÜ, 2 SWS, 3LP)</b></li> </ul>	<b>Modul 8: Alltags- und Umweltchemie</b> (6 SWS – 9 LP) <i>Wahlpflichtbereich: 3 Veranstaltungen aus dem Angebot:</i> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>8.1 Projekt Umweltchemie</b> (Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.2 Chemie der Gebrauchsartikel</b> (S, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.4 Boden- und Wasserchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.5 Grundlagen der Umweltchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>8.6 Weitere Veranstaltungen aus dem Fach Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	
<b>6. Fachsemester (WiSe, 5-7 SWS, 7-10 LP)</b>	<b>Modul 7: Fachdidaktik 2</b> (5 SWS – 7 LP) <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>7.1 Didaktische Übungen Organische Chemie</b> (Ü, 3 SWS, 5 LP)</li> <li>- <b>7.2 Methoden des Chemieunterrichts</b> (S, 2 SWS, 2 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>8.3 Lebensmittelchemie</b> (S, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	

## Lehramtsbezogener Masterstudiengang Chemie – Lehramter RS plus

Studienverlaufsplan – Studienbeginn Wintersemester

<p><b>1. Fachsemester</b> (WiSe, 5-9 SWS, 6-12 LP)</p>		<p><b>Modul 9: Experimentelle Alltags- und Umweltchemie</b> (6 SWS – 9 LP)</p> <p><i>Wahlpflichtbereich:</i> 3 Veranstaltungen aus dem Angebot:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>9.1 Grundlagen der Umweltanalytik</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.3 Projekt Organische Chemie</b> (Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.5 Spezielle Organische und Ökologische Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<p><b>Modul 10: Aktuelle Themen der Fachdidaktik</b> (6 SWS – 6 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>10.1 Vertiefende Fachdidaktik</b> (S, 3 SWS, 3 LP)</li> </ul>
<p><b>2. Fachsemester</b> (SoSe, 3-7 SWS, 3-9 LP)</p>	<p><b>Modul 15: Bereichsfach Naturwissenschaften</b> (6 SWS – 8 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>15.1 Naturwissenschaften</b> (V/Ü, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>9.2 Komplexchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.4 Projekt Physikalische Chemie</b> (S/Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.6 Weitere Veranstaltungen aus dem Fach Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>10.2 Aktuelle Themen des Chemieunterrichts</b> (Ü, 3 SWS, 3 LP)</li> </ul>
<p><b>3. Fachsemester</b> (WiSe, 3 SWS, 4 LP)</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>15.2 Naturwissenschaften</b> (S, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul>		

## Lehramtsbezogener Masterstudiengang Chemie – Lehramter RS plus

Studienverlaufsplan – Studienbeginn Sommersemester

<p><b>1. Fachsemester</b> (SoSe, 3-7 SWS, 4-10 LP)</p>		<p><b>Modul 9: Experimentelle Alltags- und Umweltchemie</b> (6 SWS – 9 LP)</p> <p><i>Wahlpflichtbereich: 3 Veranstaltungen aus dem Angebot:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>9.2 Komplexchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.4 Projekt Physikalische Chemie</b> (S/Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.6 Weitere Veranstaltungen aus dem Fach Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<p><b>Modul 15: Bereichsfach Naturwissenschaften</b> (6 SWS – 8 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>15.1 Naturwissenschaften</b> (V/Ü, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul>
<p><b>2. Fachsemester</b> (WiSe, 8-12 SWS, 10-16 LP)</p>	<p><b>Modul 10: Aktuelle Themen der Fachdidaktik</b> (6 SWS – 6 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>10.1 Vertiefende Fachdidaktik</b> (S, 3 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>9.1 Grundlagen der Umweltanalytik</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.3 Projekt Organische Chemie</b> (Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>9.5 Spezielle Organische und Ökologische Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>15.2 Naturwissenschaften</b> (S, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul>
<p><b>3. Fachsemester</b> (SoSe, 3 SWS, 3 LP)</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>10.2 Aktuelle Themen des Chemieunterrichts</b> (Ü, 3 SWS, 3 LP)</li> </ul>		

## Lehramtsbezogener Masterstudiengang Chemie – Lehramter GY

Studienverlaufsplan – Studienbeginn Wintersemester

<p><b>1. Fachsemester (WiSe, 7 SWS, 10 LP)</b></p>	<p><b>Modul 11: Organische Chemie 3</b> (7 SWS – 10 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>11.1 Organische Chemie III</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>11.2 Laborübung Organische Chemie für Fortgeschrittene</b> (LÜ, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul> <p style="text-align: center;"><i>Wahlpflichtbereich: insgesamt 3 LP aus dem Angebot:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>11.3 Spezielle Organische und Ökologische Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>11.4 Projekt Organische Chemie</b> (Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	
<p><b>2. Fachsemester (SoSe, 12-16 SWS, 17-20 LP)</b></p>	<p style="text-align: center;"><b>Modul 12: Anorganische Chemie III</b> (7 SWS – 11 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>12.1 Anorganische Chemie III</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>12.2 Laborübung Anorganische Chemie für Fortgeschrittene</b> (LÜ, 3 SWS, 5 LP)</li> <li>- <b>12.3 Komplexchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<p style="text-align: center;"><b>Modul 14: Physikalische Chemie – Vertiefung</b> (8 SWS – 12 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>14.1 Physikalische Chemie für Fortgeschrittene</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.2 Anwendungen der Physikalischen Chemie</b> (S/LÜ, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul> <p style="text-align: center;"><i>Wahlpflichtbereich: insgesamt 6 LP aus dem Angebot:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>14.3 Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Lehre</b> (S/Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.4 Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Forschung</b> (S/Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.5 Grundlagen der Umweltanalytik</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.6 Veranstaltung des Fachs Umweltchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>
<p><b>3. Fachsemester (WiSe, 5-7 SWS, 7-10 LP)</b></p>	<p style="text-align: center;"><b>Modul 13: Aktuelle Themen der modernen Chemie und vertiefende Fachdidaktik</b> (6 SWS – 9 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>13.1 Vertiefende Fachdidaktik</b> (S, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul>	
<p><b>4. Fachsemester (SoSe, 3 SWS, 4 LP)</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>13.2 Spezielle Didaktik für Gymnasiallehrer</b> (S, 3 SWS, 5 LP)</li> </ul>	

**Lehramtsbezogener Masterstudiengang Chemie – Lehramter GY**  
 Studienverlaufsplan – Studienbeginn Sommersemester

<p><b>1. Fachsemester (SoSe, 8 SWS, 11 LP)</b></p>	<p align="center"><b>Modul 12: Anorganische Chemie III</b> (7 SWS – 11 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>12.1 Anorganische Chemie III</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>12.2 Laborübung Anorganische Chemie für Fortgeschrittene</b> (LÜ, 3 SWS, 5 LP)</li> <li>- <b>12.3 Komplexchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	
<p><b>2. Fachsemester (WiSe, 11 SWS, 14 LP)</b></p>	<p align="center"><b>Modul 11: Organische Chemie 3</b> (7 SWS – 10 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>11.1 Organische Chemie III</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>11.2 Laborübung Organische Chemie für Fortgeschrittene</b> (LÜ, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul> <p align="center"><i>Wahlpflichtbereich: insgesamt 3 LP aus dem Angebot:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>11.3 Spezielle Organische und Ökologische Chemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>11.4 Projekt Organische Chemie</b> (Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<p align="center"><b>Modul 13: Aktuelle Themen der modernen Chemie und vertiefende Fachdidaktik</b> (6 SWS – 9 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>13.1 Vertiefende Fachdidaktik</b> (S, 3 SWS, 4 LP)</li> </ul>
<p><b>3. Fachsemester (SoSe, 7-9 SWS, 11-14 LP)</b></p>	<p align="center"><b>Modul 14: Physikalische Chemie – Vertiefung</b> (8 SWS – 12 LP)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>14.1 Physikalische Chemie für Fortgeschrittene</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.2 Anwendungen der Physikalischen Chemie</b> (S/LÜ, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>13.2 Spezielle Didaktik für Gymnasiallehrer</b> (S, 3 SWS, 5 LP)</li> </ul>
<p><b>4. Fachsemester (WS, 2-4 SWS, 3-6 LP)</b></p>	<p><i>Wahlpflichtbereich: insgesamt 6 LP aus dem Angebot:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>14.3 Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Lehre</b> (S/Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.4 Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Forschung</b> (S/Ü, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.5 Grundlagen der Umweltanalytik</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> <li>- <b>14.6 Veranstaltung des Fachs Umweltchemie</b> (V, 2 SWS, 3 LP)</li> </ul>	

## 2. Modulbeschreibungen

### 2.1 Bachelor-Studiengang

<b>Modul 1: Allgemeine und anorganische Chemie 1 – Grundlagen</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 1	270 h	9 LP	ab 1. BA-Semester	1.1 jährlich (WiSe) 1.2 jährlich (SoSe) 1.3 jährlich (WiSe) 1.4 jährlich (SoSe)	2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	1.1 Allgemeine Chemie I (V) (2)		2 SWS / 30 h	30 h	120
	1.2 Allgemeine Chemie II (V) (1)		1 SWS / 15 h	15 h	120
	1.3 Anorganische Chemie I (V) (3)		2 SWS / 30 h	60 h	120
	1.4 Anorganische Chemie II (V) (3)		2 SWS / 30 h	60 h	120
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen				
	Die Studierenden				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>entwickeln ein grundlegendes Verständnis der Prinzipien und Methoden in der Chemie sowie der zugrunde liegenden Nomenklatur. Sie sind in der Lage, mit ihrem erworbenen Wissen an weiterführenden Veranstaltungen in der Chemie teilzunehmen</li> <li>erwerben grundlegende Kenntnisse der Chemie ausgewählter Hauptgruppenelemente des Periodensystems unter anwendungsorientierten Gesichtspunkten.</li> <li>kennen die wichtigsten Basiskonzepte der Chemie</li> </ul>				
3.	Inhalte				
	Verbindungsgesetze, Gasgesetze und Atommassenbestimmung, Atombau und Periodensystem, Chemische Bindung, Struktur-Eigenschafts-Beziehungen, Reaktionsgeschwindigkeit, Massenwirkungsgesetz, Löslichkeitsprodukt, Säure-Base-Theorie, Hauptgruppenelemente mit den Schwerpunkten: Physikalische Eigenschaften, Vorkommen, Darstellung in Labor und Technik, Chemische Eigenschaften, wichtigste Verbindungen, Anwendungen in Natur und Technik				
4.	Lehrformen				
	1.1: Vorlesung, 1.2: Vorlesung, 1.3: Vorlesung, 1.4: Vorlesung				
5.	Teilnahmevoraussetzungen				
	keine				
6.	Prüfungsformen				
	Modulabschlussklausur (90 min)				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten				
	Durch das Bestehen der Modulabschlussklausur erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)				
	Veranstaltungen können auch in Modulen der folgenden Studiengänge verwendet werden:				
	Bachelor of Science Umweltwissenschaften				
	Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie				
	Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Wahlfach) Umweltchemie				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote				
	Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r				
	Dr. Schmidkonz				
11.	Sonstige Informationen				
	Empfohlene Voraussetzung: Abiturwissen (Grundkurs) Chemie				



<b>Modul 2: Allgemeine und anorganische Chemie 2 – Umgang mit Stoffen</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 2	270 h	9 LP	ab 1. BA-Semester	2.1 jedes Semester 2.2 jedes Semester 2.3 jährlich (SoSe)	1-2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	2.1 Qualitative Analyse (LÜ) (3)		3 SWS / 45 h	45 h	24
	2.2 Quantitative Analyse (LÜ) (3)		3 SWS / 45 h	45 h	24
	2.3 Stöchiometrie (V) (3)		2 SWS / 30 h	60 h	80
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• erwerben grundlegende Kenntnisse der Chemie von Ionen in wässriger Lösung.</li> <li>• erwerben Stoffkenntnisse der wichtigsten im Labor gebräuchlichen anorganischen Substanzen</li> <li>• lernen wichtige nasschemische Verfahren zur quantitativen Bestimmung von Ionen in wässrigen Lösungen kennen und können dieses Wissen in der praktischen Laborarbeit anwenden.</li> <li>• führen eigenständig Analysen durch und präsentieren Praktikumsinhalte in mündl. Kurzvorträgen.</li> <li>• verfügen über einen persönlichen experimentellen Bezug zu den wichtigsten Themen aus den Vorlesungen des Moduls 1</li> <li>• können Stoffmengenberechnungen chemischer Umsetzungen durchführen</li> </ul>				
3.	Inhalte <b>Qualitative und Quantitative Analyse:</b> Gefahrensymbole und R- und S-Sätze, Gasbrenner, Glasbearbeitung, Chemie wässriger Lösungen, Arbeitsgerät und Grundoperationen, Anionennachweise, Kationennachweise, modifizierter klassischer Trennungsgang, Analyse von Mineralien, Entsorgung und Recycling, Gehaltsangaben, Volumenmessgeräte, Gravimetrie, Maßlösungen, Neutralisationsanalyse, Manganometrie, Iodometrie, Komplexometrie, Fällungstiteration, Mikroanalytische Bestimmung von Wasserinhaltsstoffen, Konduktometrie, Spektralphotometrie <b>Stöchiometrie:</b> Physikalische Größen und SI-Einheiten, Gehaltsangaben, Mischungsrechnen, Chemische Formel, Chemische Gleichung, Titrationsen, Anwendungen der Gasgesetze, Fachenglisch				
4.	Lehrformen 2.1: Laborübung, 2.2: Laborübung, 2.3: Vorlesung				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Zulassung zum Praktikum Qualitative Analyse erfolgt nach einer Eingangsklausur am ersten Praktikumstag. Zulassung zum Praktikum Quantitative Analyse erfolgt nach bestandener Klausur zur Stöchiometrie.				
6.	Prüfungsformen 3 Modulteilprüfungen: Klausur ((90 min)/mündliche Prüfung (20 min) /Seminararbeit/Portfolio (schriftlich)/Referat. Der Dozent legt eine der fünf Prüfungsformen fest.				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulteilprüfungen und Studienleistungen (erfolgreiche Teilnahme an den Laborübungen 2.1 und 2.2) erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des jeweiligen Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) Veranstaltungen können auch in Modulen der folgenden Studiengänge verwendet werden: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Dr. Schmidkonz				
11.	Sonstige Informationen				

<b>Modul 3: Fachdidaktik 1 – Schülergerechtes Experimentieren</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 3	240 h	8 LP	3	3.1 jährlich (WiSe) 3.2 jährlich (WiSe)	1 Semester
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	3.1 Didaktische Übungen Anorganische Chemie (Ü) (6)		4 SWS / 60 h	120 h	24
	3.2 Grundlagen der Fachdidaktik (S) (2)		2 SWS / 30 h	30 h	30
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• haben fundierte Kenntnisse von nicht belastbaren Schülervorstellungen und von den typischen Verständnishürden in den verschiedenen Themengebieten des Unterrichts in der Allgemeinen und der Anorganischen Chemie</li> <li>• kennen und nutzen fachdidaktische Erkenntnisse sowie Ergebnisse der Lehr- und Lernforschung zum Lernen von naturwissenschaftlichen Inhalten und im Speziellen zum Lernen in der Anorganischen Chemie</li> <li>• sind vertraut mit unterrichtlich relevanten Medien und deren Einsatz und kennen deren Wirkung,</li> <li>• haben einen fachbezogenen Einblick im Hinblick auf das Berufsfeld Schule,</li> <li>• können didaktische Reduktionen vornehmen und Bezüge zwischen Didaktik und Methodik aufstellen sind in der Lage, schulbezogene Experimente unter Berücksichtigung didaktischer und methodischer Aspekte und entsprechendem Medieneinsatz durchzuführen.</li> <li>• erlangen Teamfähigkeit bei der Bewältigung laborpraktischer Aufgaben</li> <li>• sind in der Lage, chemische Sachverhalte in verschiedenen Kontexten zu erkennen und zu bewerten</li> </ul>				
3.	Inhalte <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vermittlung des Umgangs mit zeitgemäßen Medien</li> <li>• Vorbereitung auf das Berufsfeld Schule</li> <li>• Schülergerechtes Aufarbeiten von Unterrichtsinhalten</li> <li>• Sicherheit im Chemieunterricht</li> <li>• Berücksichtigung der Gefahrstoffverordnung</li> <li>• Demonstrationsversuche und Schülerversuche mit dem Schwerpunkt Anorganische Chemie</li> <li>• Beachtung der Sicherheit</li> <li>• Arbeitsblattgestaltung</li> </ul>				
4.	Lehrformen 3.1: Übung, 3.2: Seminar				
5.	Teilnahmevoraussetzungen 3.1: Kompetenzen aus Modul 2 3.2: Keine Voraussetzungen				
6.	Prüfungsformen Modulprüfung: Klausur ((90 min)/mündliche Prüfung (20 min)/Seminararbeit/Portfolio (schriftlich)/Referat. Der jeweilige Dozent legt eine der fünf Prüfungsformen fest.				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 3.2: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Wahlfach) Umweltbildung im Kinder und Jugendalter				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Risch				
11.	Sonstige Informationen				

<b>Modul 4: Organische Chemie 1 – Grundlagen</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 4	180 h	6 LP	3	4.1 jährlich (WiSe) 4.2 jährlich (WiSe) 4.3 jährlich (WiSe)	1 Semester
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	4.1 Organische Chemie I (V) (3)		2 SWS / 30 h	60 h	120
	4.2 Übung Organische Chemie (Ü) (2)		1 SWS / 15 h	45 h	30
	4.3 Vertiefung Organische Chemie I (V) (1)		1 SWS / 15 h	15 h	80
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen				
	4.1 und 4.2: Die Studierenden				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• verstehen die Grundlagen der chemischen Bindung in der Organischen Chemie und die Prinzipien der Strukturlehre</li> <li>• verfügen über ein grundlegendes Verständnis der Verwendung von Modellen in der Organischen Chemie</li> <li>• beherrschen die Nomenklaturregeln</li> <li>• kennen wichtige Stoffklassen und ihre Eigenschaften</li> <li>• verstehen die Bedeutung organischer Verbindungen für Mensch und Umwelt</li> <li>• sind in der Lage, Reaktionsmechanismen anhand von Reaktionsabläufen zu deuten</li> </ul>				
	4.3: Die Studierenden				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• beherrschen die Herstellungsverfahren und können Reaktionsabläufe verknüpfend betrachten</li> <li>• können Zusammenhänge deuten und Experimente synthetisch nachvollziehen</li> <li>• sind in der Lage gängige Prinzipien der organischen Chemie über die Stoffklassen hinaus zu vernetzen</li> </ul>				
3.	Inhalte				
	4.1 und 4.2:				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Grundbegriffe und Systematik der Organischen Chemie, Nomenklatur, funktionelle Gruppen</li> <li>• Grundlagen der Stereochemie</li> <li>• Einführung in die Stoffklassen in der Organischen Chemie</li> <li>• Einführung in die Naturstoffe</li> <li>• Grundlegende Transformationen, industrielle Prozesse</li> </ul>				
	4.3				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Darstellung von organisch-chemischen Verbindungen</li> <li>• Verknüpfung von Reaktionstypen</li> <li>• Erkennen von Substanzklassen</li> </ul>				
4.	Lehrformen				
	4.1: Vorlesung, 4.2: Übung, 4.3: Vorlesung,				
5.	Teilnahmevoraussetzungen				
	Keine Teilnahmevoraussetzungen				
6.	Prüfungsformen				
	Modulabschlussklausur (90 min)				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten				
	Durch das Bestehen der Modulabschlussklausur und der Studienleistungen (erfolgreiche Teilnahme an den Übungen 4.2) erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des jeweiligen Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)				
	4.1: Bachelor of Science Umweltwissenschaften				
	4.1: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie				
	4.1: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Wahlfach) Umweltchemie				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote				
	Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r				
	Jun-Prof. Dr. Schuhen				

<b>Modul 5: Organische Chemie 2 – Organische Synthesechemie</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 5	240 h	8 LP	4	5.1 jährlich (SoSe) 5.2 jährlich (SoSe)	1 Semester
1.	Lehrveranstaltungen 5.1 Organische Chemie II (V) (3) 5.2 Laborübung Organische Chemie (LÜ) (5)		Kontaktzeit 2 SWS / 30 h 4 SWS / 60 h	Selbststudium 60 h 90 h	Geplante Gruppengröße 80 20
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen ausgewählte Stoffklassen (z.B. Aromaten, Kunststoffe und Proteine) und deren Umwandlungen</li> <li>• deuten Reaktionsmechanismen anhand von Reaktionsabläufen</li> <li>• können Substanzen mit Hilfe geeigneter Methoden klassifizieren</li> <li>• verfügen über Kompetenzen in der Laborpraxis und sind in der Lage Versuchsabläufe und -ergebnisse protokollarisch zu dokumentieren</li> <li>• erlangen Teamfähigkeit bei der Bewältigung laborpraktischer Aufgaben</li> <li>• sind in der Lage sach- und fachbezogene Informationen zu erschließen und auszutauschen</li> </ul>				
3.	Inhalte <ul style="list-style-type: none"> <li>• Transformation funktioneller Gruppen (C-Atom-Heteroatom), Anwendung an praktischen Beispielen</li> <li>• Grundlagen zu wichtigen analytischen Methoden</li> <li>• Reaktionsmechanismen: Substitution / Addition / Eliminierung / Umlagerung</li> <li>• Grundlagen spektroskopischer Methoden</li> <li>• Ein- bis zweistufige Präparate zu oben genannten Themenkreisen, ausgewählte Handversuche</li> </ul>				
4.	Lehrformen 5.1: Vorlesung, 5.2: Laborübung				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Kompetenzen aus Modul 4, Erfolgreiche Teilnahme an der Laborübung 2.1 oder 2.2 (Studienleistung)				
6.	Prüfungsformen Modulabschlussklausur (90 min)				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulabschlussklausur, Studienleistungen (erfolgreiche Teilnahme an den Laborübungen sowie der Anfertigung von Versuchsprotokollen in 5.2.) erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des jeweiligen Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 5.1 / Teile aus 5.2: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie 5.1: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Wahlfach) Umweltchemie				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Jun-Prof. Dr. Schuhen				
11.	Sonstige Informationen				

<b>Modul 6: Physikalische Chemie– Grundlagen</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 6	270 h	9 LP	3+4	6.1 WiSe 6.2 WiSe 6.3 SoSe 6.4 SoSe	2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	6.1 Grundlagen der Physikalischen Chemie (V) (5)		3 SWS / 45 h	105 h	80
	6.2 Übung Physikalische Chemie (Ü) (1)		1 SWS / 15 h	15 h	30
	6.3 Laborübung Physikalische Chemie (S/LÜ) (3)		2 SWS / 30 h	60 h	17
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• haben ein grundlegendes Verständnis physikalisch-chemischer Phänomene,</li> <li>• kennen die wichtigsten Konzepte Thermodynamik, Reaktionskinetik, Elektrochemie und Grenzflächenchemie</li> <li>• können grundlegende physikalisch-chemische Experimente planen, durchführen, auswerten und deren Ergebnisse diskutieren.</li> </ul>				
3.	Inhalte <ul style="list-style-type: none"> <li>• Grundlegende Konzepte und Arbeitsweisen der Physikalischen Chemie</li> <li>• Mathematische physikalische Grundlagen</li> <li>• Thermodynamik und Gleichgewichtslehre</li> <li>• Grundlagen und Anwendungen der Elektrochemie</li> <li>• Reaktionskinetik</li> <li>• Grenzflächenchemie</li> <li>• Wissenschaftliches Arbeiten, Datenanalyse</li> <li>• Ausgewählte Laborexperimente der physikalischen Chemie</li> </ul>				
4.	Lehrformen 6.1: Vorlesung, 6.2: Seminar/6.3: Seminar/Laborübung				
5.	Teilnahmevoraussetzungen 6.3: Kompetenzen aus Modul 1 und bestandene Modulteilprüfung zu 2.2				
6.	Prüfungsformen Modulabschlussklausur (90 min)				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Regelmäßige und erfolgreiche Teilnahme an den Laborübungen (6.3), Bestandene Modulabschlussklausur				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 6.1 / 6.2 / 6.3: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie 6.1: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Wahlfach) Umweltchemie				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Schaumann				
11.	Sonstige Informationen				

<b>Modul 7: Fachdidaktik 2 – Methoden des Chemieunterrichts</b>						
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer	
CB 7	210 h	7 LP	5	jährlich (WiSe)	1 Semester	
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße	
	7.1 Didaktische Übungen Organische Chemie (Ü) (5)		3 SWS / 45 h	105 h	20	
	7.2 Methoden des Chemieunterrichts (S) (2)		2 SWS / 30 h	30 h	30	
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• haben fundierte Kenntnisse von nicht belastbaren Schülervorstellungen und von den typischen Verständnishürden in den verschiedenen Themengebieten des Unterrichts in der Organischen Chemie</li> <li>• kennen und nutzen fachdidaktische Erkenntnisse sowie Ergebnisse der Lehr- und Lernforschung zum Lernen von naturwissenschaftlichen Inhalten und im Speziellen zum Lernen in der Organischen Chemie</li> <li>• sind vertraut mit unterrichtlich relevanten Medien und deren Einsatz und kennen deren Wirkung,</li> <li>• haben Erfahrungen im Planen und Gestalten von Lernumgebungen im Rahmen selbst gesteuerten fachlichen Lernens (Projekte, Lernstationen, Freiarbeit etc.)</li> <li>• sind geübt in der Planung und Gestaltung von Unterrichtsstunden mit verschiedenen Kompetenzbereichen (Breite) und allen Anforderungsbereichen (Tiefe).</li> <li>• können einzelne Unterrichtsformen unter didaktischen und methodischen Gesichtspunkten angemessen einsetzen,</li> <li>• verfügen über einen sicheren Umgang mit Unterrichtsformen,</li> <li>• können Modelle im Unterricht sinnvoll einsetzen,</li> <li>• können schulbezogene Experimente unter Berücksichtigung didaktischer und methodischer Aspekte undentsprechender Medien wirkungsvoll einsetzen.</li> </ul>					
3.	Inhalte <ul style="list-style-type: none"> <li>• Sozial- und Aktionsformen im Unterricht</li> <li>• Denken in und Arbeiten mit Modellen</li> <li>• Demonstrations- und Schülerversuche mit dem Schwerpunkt Organische Chemie</li> </ul>					
4.	Lehrformen 7.1: Übung, 7.2 Seminar					
5.	Teilnahmevoraussetzungen Kompetenzen aus Modul 4 und bestandene Modulteilprüfung in 2.1 oder 2.2					
6.	Prüfungsformen Modulprüfung: Klausur ((90 min)/mündliche Prüfung (20 min)/Seminararbeit/Portfolio (schriftlich)/Referat. Der jeweilige Dozent legt eine der fünf Prüfungsformen fest.					
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.					
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)					
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.					
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Risch					
11.	Sonstige Informationen					

<b>Modul 8: Alltags- und Umweltchemie</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CB 8	270 h	9 LP	6	8.1 jährlich (SoSe) 8.2 jährlich (SoSe) 8.3 jährlich (WiSe) 8.4 jährlich (SoSe) 8.5 jährlich (SoSe)	1-2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen <u>Wahlpflichtbereich:</u> (3 aus dem Angebot:) 8.1 Projekt Umweltchemie (Ü) (3) 8.2 Chemie der Gebrauchsartikel (S) (3) 8.3 Lebensmittelchemie (S) (3) 8.4 Boden- und Wasserchemie (V) (3) 8.5 Grundlagen der Umweltchemie (V) (3) 8.6 Weitere Veranstaltung aus dem Fach Chemie nach Abstimmung mit dem zuständigen Modulverantwortlichen (3)		Kontaktzeit 2 SWS / 30 h 2 SWS / 30 h 2 SWS / 30 h 2 SWS / 30 h 2 SWS / 30 h 2 SWS / 30 h	Selbststudium 60 h 60 h 60 h 60 h 60 h 60 h	Geplante Gruppengröße 15 30 30 120 120 120
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• sind in der Lage, die Anwendung chemischer Phänomene in alltagsrelevanten Gebrauchsartikeln zu erkennen und zu präsentieren</li> <li>• Betrachtung ausgewählter chemischer Phänomene mit engem Alltagsbezug</li> <li>• Untersuchung an Beispielen aus folgenden Bereichen: Chemische Stromgewinnung, Atmosphärenchemie, Luft- und Wasserreinigung, Umweltschadstoffe</li> </ul>				
3.	Inhalte <b>Projekt Umweltchemie:</b> Mitarbeit an umweltchemischen/umweltbildenden Forschungsprojekten, Planung und Vorbereitung von Labor- und Freilandversuchen, Durchführung von umweltbildenden Maßnahmen für Schülerinnen und Schüler <b>Chemie der Gebrauchsartikel:</b> Alternative Energieformen, Verpackungsmaterialien, Kosmetika, Agrochemie, Textilveredelung, Nanotechnologie <b>Lebensmittelchemie:</b> Nährstoffe, Mineralstoffe, Vitamine, Methoden zur Fettherstellung und -konservierung, Bio- und Ökorientierungen, Lebensmittelzusatzstoffe, Gentechnik, nachwachsende Rohstoffe <b>Boden- und Wasserchemie:</b> Chemie der Gewässer und des Bodens; Schadstoffe in Boden und Gewässern <b>Umweltchemie:</b> Chemische und physikalische Prozesse in der Umwelt und im Alltag; Luft- und Wasserreinigung; Atmosphärenchemie; Schadstoffe in der Umwelt; Schadstoffe in Alltagsprodukten <b>Veranstaltung aus dem Angebot des Fachs Chemie.</b> Nach Freigabe durch die Modulverantwortlichen kann aus dem Angebot der Chemie eine Veranstaltung gewählt werden				
4.	Lehrformen 8.1: Übung, 8.2: Seminar, 8.3: Seminar, 8.4: Vorlesung, 8.5: Vorlesung				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Kompetenzen aus Modulen 1, 2 und 4				
6.	Prüfungsformen 3 Modulteilprüfungen: Klausur (60 min pro Teilprüfung)/mündliche Prüfung (20 min)/Seminararbeit/Portfolio (schriftlich)/Referat. Der Dozent legt eine der fünf Prüfungsformen fest.				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 8.4 / 8.5: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Christopher Jahnel				

<b>Bachelorarbeit</b>					
Kennnummer CB	Workload 300 h	Credits 10 LP	Studiensemester ab 5. BA-Semester	Häufigkeit des Angebots nach Bedarf	Dauer 11 Wochen
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Kenntnisse aus Teildisziplinen der Chemie und/oder der Chemiedidaktik, über die Grundlagen hinaus, bis an aktuelle Forschungsgebiete heran. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Anwendung der Kompetenzen aus dem Studium auf aktuelle Anwendungsfelder</li> <li>• Eigenständiges wissenschaftliches Arbeiten in einem überschaubaren Rahmen</li> </ul>				
3.	Inhalte Es werden spezielle Fragen aus einem fachwissenschaftlichen und/oder fachdidaktischen Bereich bearbeitet. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung von fachwissenschaftlichen Schwerpunkten</li> <li>• Vertiefung von fachdidaktischen Schwerpunkten</li> </ul>				
4.	Lehrformen				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Geltende Prüfungsordnung				
6.	Prüfungsformen Bewertung der Bachelorarbeit				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Bachelorarbeit erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Bachelorabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 10 Leistungspunkten gewichteten Note der Bachelorarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Schaumann, Jun.-Prof. Dr. Schuhen, Prof. Dr. Risch und hauptamtlich Lehrende				
11.	Sonstige Informationen Die Anmeldung zur Bachelorarbeit ist gem. § 15 Abs. 5 der Prüfungsordnung für die Prüfung im lehr- amtsbezogenen Bachelorstudiengang (PO) ab Mitte des 5. Fachsemesters, nicht jedoch bevor die/der Studierende mindestens 120 Leistungspunkte erreicht hat, möglich.				



## 2.2 Master-Studiengang Realschule plus

<b>Modul 9: Experimentelle Alltags- und Umweltchemie</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CMR 9	270 h	9 LP	ab 1. MA-Semester	9.1 jährlich (WiSe) 9.2 jährlich (SoSe) 9.3 jährlich (WiSe) 9.4-9.6 jedes Semester	2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen <u>Wahlpflichtbereich:</u> (3 aus dem Angebot:)		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	9.1 Grundlagen der Umweltanalytik (V) (3)		2 SWS/ 30 h	60 h	120
	9.2 Komplexchemie (V) (3)		2 SWS/ 30 h	60 h	80
	9.3 Projekt Organische Chemie (Ü) (3)		2 SWS/ 30 h	60 h	15
	9.4 Projekt Physikalische Chemie (S/Ü) (3)		2 SWS/ 30 h	60 h	15
	9.5 Spezielle Organische und Ökologische Chemie (V) (3)		2 SWS / 30 h	60 h	80
	9.6 Weitere Veranstaltung aus dem Fach Chemie nach Abstimmung mit dem zuständigen Modulverantwortlichen (3)		2 SWS / 30 h	60 h	120
	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen die grundlegenden Techniken der Umweltanalytik</li> <li>• können Umweltschadstoffe im gesellschaftlichen und chemischen Kontext beurteilen</li> <li>• kennen die Prinzipien und Arbeitstechniken der Umweltanalytik</li> <li>• können selbständig chemische Experimente zu Alltagsthemen konzipieren und durchführen, und die alltagsrelevanten Zusammenhänge zur physikalischen und organischen Chemie herstellen</li> <li>• können alltagsrelevante Inhalte der Organischen und der physikalischen Chemie herausarbeiten, didaktisch reduzieren und zielgruppengerecht vermitteln.</li> </ul>				
3.	Inhalte <u><b>Wahlpflichtbereich:</b></u> <b>Grundlagen der Umweltanalytik:</b> Umweltschadstoffe, Analytischer Prozess (Umweltanalytik (Analytischer Prozess, Probenahme, Aufreinigungs-, Aufkonzentrations- und Extraktionsverfahren, Methoden der instrumentellen Analytik), instrumentelle und nasschemische Methoden der Analytischen Chemie <b>Komplexchemie:</b> Aufbau und Eigenschaften von Komplexen, Komplexbildungsreaktionen, kinetische und thermodynamische Stabilität sowie Nomenklatur von Komplexen, Komplexe von Hauptgruppen- und Übergangsmetallen, Organometallverbindungen in chemisch-technischen Verfahren <b>Projekt Organische Chemie:</b> <u>Schwerpunkt Forschung:</u> Mitarbeit an einem organisch-chemischen Forschungsprojekt, hypothesengesteuerte Entwicklung, Durchführung und Auswertung von Experimenten mit Alltagsbezug, wissenschaftliches Arbeiten, Literaturrecherche. <u>Schwerpunkt Lehre:</u> Aktive Beteiligung an der Laborausbildung (Laborübungen Modul 5) im Bachelor-Studium unter Anleitung Lehrender; Planung und Vorbereitung von Laborversuchen mit Alltags- und Umweltbezug, Betreuung der Bachelorstudierenden, aktive Hilfestellung im Labor, Problemlösung bei unerwarteten Reaktionen <b>Projekt Physikalische Chemie:</b> <u>Schwerpunkt Forschung:</u> Mitarbeit an einem physikalisch-chemischen Forschungsprojekt mit Umwelt- oder Alltagsbezug, hypothesengesteuerte Entwicklung, Durchführung und Auswertung von Experimenten, wissenschaftliches Arbeiten, Literaturrecherche. <u>Schwerpunkt Lehre:</u> Aktive Beteiligung an der Laborausbildung (Laborübungen Modul 6) im Bachelor-Studium unter Anleitung Lehrender; Planung und Vorbereitung von Laborversuchen mit Alltags- oder Umweltbezug, Betreuung der Bachelorstudierenden, aktive Hilfestellung im Labor, Problemlösung bei unerwarteten Reaktionen <b>Veranstaltung aus dem Angebot des Fachs Chemie.</b> Nach Abstimmung durch die Modulverantwortlichen kann aus dem Angebot der Umweltchemie eine Veranstaltung gewählt werden.				

4.	<p>Lehrformen</p> <p>9.1, 9.2: Vorlesung, 9.3, Seminar/Übung , 9.4: Seminar/Übung</p>
5.	<p>Teilnahmevoraussetzungen</p> <p>Bachelor of Education Chemie</p>
6.	<p>Prüfungsformen</p> <p>Modulteilprüfungen: Klausur (60 min)/mündliche Prüfung (20 min)/Seminararbeit/Portfolio (schriftlich)/Referat. Der jeweilige Dozent legt eine der fünf Prüfungsformen fest.</p>
7.	<p>Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten</p> <p>Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.</p>
8.	<p>Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)</p> <p>9.1 Bachelor of Science Umweltwissenschaften</p> <p>9.1: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie</p> <p>9.1: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Wahlfach) Umweltchemie</p> <p>9.2/9.3/9.4/9.5: Master of Education Chemie (GY)</p>
9.	<p>Stellenwert der Note für die Endnote</p> <p>Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie der mit 16 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.</p>
10.	<p>Modulbeauftragte/r</p> <p>Prof. Dr. Gabriele Schaumann</p>
11.	<p>Sonstige Informationen</p>

<b>Modul 10: Aktuelle Themen der Fachdidaktik</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CMR 10	180 h	6 LP	ab 1. MA-Semester	10.1 jährlich (WiSe) 10.2 jährlich (SoSe)	2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen 10.1 Vertiefende Fachdidaktik (S) (3) 10.2 Aktuelle Themen des Chemieunterrichts (Ü) (3)		Kontaktzeit 3 SWS / 45 h 3 SWS / 45 h	Selbststudium 45 h 45 h	Geplante Gruppengröße 30 30
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• Unterrichtsmaterialiendifferenziert didaktisch-methodisch aufbereiten</li> <li>• Kenntnisse über chemische Prozesse/Verfahren zu aktualisieren und für den Unterricht aufarbeiten</li> <li>• relevante Unterrichtskonzepte zu reflektieren und in eine konkrete Unterrichtsplanung integrieren</li> <li>• chemische Sachverhalte schülergerecht unter Berücksichtigung von sinnstiftenden Kontexten aufbereiten</li> <li>• verschiedene Unterrichtsmethoden in die Unterrichtsplanung der Realschule einfließen lassen</li> <li>• ihre Kenntnisse über Schülervorstellungen sowie die Interessen von Schülern bei der Vermittlung von Chemie angemessen zu berücksichtigen und das Kerncurriculum Chemie in miteinander vernetzte, auf die Basiskonzepte bezogene Unterrichtseinheiten der Realschule umsetzen</li> <li>• chemiedidaktische Positionen und Konzepte für den Chemieunterricht umzusetzen, Kenntnisse über chemische Prozesse/Verfahren zu aktualisieren und für den Unterricht aufzuarbeiten</li> <li>• verfügen über ein breites Methodenrepertoire und nutzen angemessen verschiedene Darstellungsformen</li> <li>• können situativ flexibel reagieren, indem sie ihr vielfältiges Wissen sowie die unterschiedlichen Wahrnehmungen und Vorstellungen der Lernenden zum Chemielernen nutzen;</li> <li>• verfügen über Strategien des Darstellens und des Erklärens fachlicher Zusammenhänge im Spannungsfeld formaler, fachlicher Korrektheit und schülergemäßer Vereinfachung</li> </ul>				
3.	Inhalte <b>Vertiefende Fachdidaktik:</b> Aktuelle Themen aus den Teilfächern der Chemie und der Fachdidaktik, Beispielhafte fachdidaktische Umsetzungen und Vertiefungen <b>Aktuelle Themen des Chemieunterrichts:</b> Demonstrations- und Schülerversuche mit dem Schwerpunkt Realschule				
4.	Lehrformen 10.1: Seminar, 10.2: Übung				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Bachelor of Education Chemie				
6.	Prüfungsformen Modulprüfung: Mündliche Prüfung (30 Minuten)				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 10.1: Master of Education Chemie (GY)				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie der mit 16 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Risch				
11.	Sonstige Informationen				

<b>Modul 15: Bereichsfach Naturwissenschaften</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CMR 15	240 h	8 LP	ab 1. MA-Semester	15.1 jährlich (SoSe) 15.2 jährlich (WiSe)	2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
	15.1 Naturwissenschaften (V/Ü) (4)		3 SWS/ 45 h	75 h	70
	15.2 Naturwissenschaften (S) (4)		3 SWS / 45 h	75 h	30
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• besitzen ein grundlegendes Verständnis der mit den Themenfeldern verbundenen naturwissenschaftlichen Basiskonzepte;</li> <li>• können die naturwissenschaftlichen Basiskonzepte gegenüber Alltagsvorstellungen abgrenzen;</li> <li>• kennen Vorstellungen von Schülerinnen und Schülern zu naturwissenschaftlichen Konzepten und können sich daraus ergebende Lernschwierigkeiten diagnostizieren;</li> <li>• sind vertraut mit fächerübergreifenden Experimentiermöglichkeiten und deren besonderen Lernmöglichkeiten (z.B. Mikroskopieren, Wahrnehmung, Grenzflächenphänomene, Elektrochemie, Umweltwissenschaften) als Lernsituationen;</li> <li>• können naturwissenschaftliche Sachverhalte unter Berücksichtigung des Vorverständnisses von Schülerinnen und Schülern erklären;</li> <li>• kennen spezifische Möglichkeiten zur Steigerung der Motivation des Lernens durch fächerübergreifende naturwissenschaftliche Phänomene und Themenfelder ergeben;</li> <li>• können eine gezielte Auswahl von Medien zur Veranschaulichung zentraler Inhalte treffen.</li> </ul>				
3.	Inhalte Das Modul umfasst wichtige fachliche und didaktische Grundlagen des Faches Naturwissenschaften in Rheinland-Pfalz. Die Modul Inhalte enthalten die in den Bildungsstandards und den Lehrplänen zugrunde liegenden übergeordneten naturwissenschaftlichen Basiskonzepte als Leitideen, um naturwissenschaftliche Sachverhalte fach- und themenübergreifend zu betrachten und zu verstehen. Im Rahmen der Veranstaltung werden die folgenden Inhalte auf die Themenfelder des Lehrplans bezogen und daran konkretisiert. <ul style="list-style-type: none"> <li>• System (Materie- und Energieströme, Information, Kreisläufe, Regulation von dynamischen Systemen, Systemebenen, Gleichgewicht, Kompartimentierung)</li> <li>• Struktur – Eigenschaft – Funktion (Angepasstheit und Optimierung, Funktionsweise, Bionik)</li> <li>• Stoff – Teilchen – Materie (Materie und Raum, Stoffe und ihre Eigenschaften, Modelle von der Struktur der Materie, Quantitative Betrachtungen)</li> <li>• Chemische Reaktion (Stoff- und Energieumwandlung, Umkehrbarkeit)</li> <li>• Wechselwirkung (Strahlung und Materie, Schwingungen und Wellen, Felder, Kraft)</li> <li>• Energie (Energie als Grundgröße, Speicherformen der Energie, Energieträger, Energieaustauschprozesse, Energieerhaltung, Energieentwertung, Wirkungsgrad, Schülervorstellungen, Nachhaltigkeit)</li> <li>• Entwicklung (Reproduktion, biologische und technische Evolution, zeitliche Veränderungen (Lebenszyklen, Verwandtschaft), Vielfalt (Artenvielfalt, Züchtung), Nachhaltigkeit)</li> </ul>				
4.	Lehrformen 15.1: Vorlesung/Übung, 15.2: Seminar				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Bachelor of Education Chemie				
6.	Prüfungsformen Modulprüfung: Schriftliche Portfolioprüfung (2 Wochen)				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie der mit 16 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Risch und hauptamtlich Lehrende der Fächer Biologie, Chemie und Physik				

<b>Masterarbeit RS plus</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CM RS	480 h	16 LP	ab 2. MA-Semester	nach Bedarf	20 Wochen
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Vernetzte Kenntnisse aus Teildisziplinen der Chemie und/oder der Chemiedidaktik, über die Grundlagen hinaus, bis an aktuelle Forschungsgebiete heran. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Anwendung der Kompetenzen aus dem Studium auf aktuelle Anwendungsfelder</li> <li>• Eigenständige Erstellung eines Exposé</li> <li>• Eigenständiges wissenschaftliches Arbeiten an einem größeren Projekt</li> <li>• Eigenständige Planung, Durchführung, Auswertung eines Forschungsprojektes</li> </ul>				
3.	Inhalte Es werden spezielle Fragen aus einem fachwissenschaftlichen und/oder fachdidaktischen Bereich bearbeitet. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung von fachwissenschaftlichen Schwerpunkten</li> <li>• Vertiefung von fachdidaktischen Schwerpunkten</li> </ul> Die Kandidatin/der Kandidat muss innerhalb einer vorgegebenen Zeit ein fachwissenschaftliches und/oder fachdidaktisches Thema bearbeiten und die Ergebnisse in einer wissenschaftlichen Arbeit darstellen. Von der Kandidatin/dem Kandidaten wird erwartet, dass sie/er die Fähigkeit besitzt, unter fachlicher Anleitung weitgehend selbständig wissenschaftliche Ergebnisse zu erzielen, diese kritisch zu bewerten und in den jeweiligen Erkenntnisstand einzuordnen.				
4.	Lehrformen				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Geltende Prüfungsordnung				
6.	Prüfungsformen Bewertung der Masterarbeit				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Masterarbeit erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 16 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Schaumann, Jun.-Prof. Dr. Schuhen, Prof. Dr. Risch und hauptamtlich Lehrende				
11.	Sonstige Informationen				

## 2.3 Master-Studiengang Gymnasium

Modul 11: Organische Chemie 3 – Reaktionsmechanismen					
Kennnummer CMG 11	Workload 300 h	Credits 10 LP	Studiensemester ab 1. MA-Semester	Häufigkeit des Angebots 11.1 jährlich (WiSe) 11.2 jährlich (WiSe) 11.3 jährlich (WiSe) 11.4 jährlich (SoSe)	Dauer 2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen 11.1 Organische Chemie III (V) (3) 11.2 Laborübung Organische Chemie für Fortgeschrittene (LÜ) (4) <u>Wahlpflichtbereich</u> (insges. 3 LP aus dem Angebot): 11.3 Projekt Organische Chemie (Ü) (3) 11.4 Spezielle Organische und Ökologische Chemie (V) (3)		Kontaktzeit 2 SWS / 30 h 3 SWS / 45 h 2 SWS / 30 h 2 SWS / 30 h	Selbststudium 60 h 75h 60 h 60 h	Geplante Gruppengröße 80 20 15 80
2.	<p>Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen</p> <p><b>Organische Chemie III / Organische Chemie für Fortgeschrittene:</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen wichtige funktionelle Gruppen und deren Bedeutung für die Eigenschaften von Stoffklassen in der organischen Chemie</li> <li>• wissen, wie diese funktionellen Gruppen synthetisiert und ineinander umgewandelt werden können und können Zusammenhänge zwischen Phänomen und Mechanismus erkennen</li> <li>• besitzen ein umfangreiches Wissen über die Eigenschaften sowie die Bedeutung ausgewählter organischer Verbindungen in der Natur und in der chemischen Industrie</li> <li>• verstehen die Grundlagen und Zusammenhänge der Chemie der organischen Umweltschadstoffe und Naturstoffe und können grundlegende biochemische Fragestellungen (z.B. Kohlenhydrate und Eiweiße in physiologischen Prozessen) erläutern</li> <li>• sind in der Lage, Struktur-Eigenschafts-Beziehungen abzuleiten</li> <li>• kennen ausgewählte Transformationen funktioneller Gruppen</li> </ul> <p><b>Projekt Organische Chemie</b> <b>Schwerpunkt Forschung</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen den Ablauf wissenschaftlichen Arbeitens in der organischen Chemie und sind in der Lage, forschungsorientierte Experimente der organischen Chemie aus Hypothesen abzuleiten, zu entwickeln und durchzuführen</li> <li>• kennen die Grundsätze wissenschaftlichen Publizierens und können über Experimente im Rahmen eines größeren Forschungsprojekts berichten</li> </ul> <p><b>Schwerpunkt Lehre</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• besitzen ein vertieftes und vernetztes Wissen der organischen Synthesechemie</li> <li>• können größere Zusammenhänge organisch-chemischer Synthesen spontan erkennen und erklären</li> <li>• können situativ flexibel reagieren, indem sie das vielfältige Wissen sowie die unterschiedlichen Wahrnehmungen und Vorstellungen der Lernenden zum Chemielernen nutzen;</li> <li>• verfügen über Strategien des Darstellens und des Erklärens fachlicher Zusammenhänge und über eingeübte Strategien der Gesprächsführung</li> <li>• können auf unerwartete Reaktionen, Beobachtungen und Ergebnisse spontan reagieren</li> <li>• können Versuchsaufbauten zu organischen Synthesen selbstständig entwerfen und aufbauen</li> <li>• können ihr vernetztes Wissen der organischen Chemie anwenden, um neue Zusammenhänge zu erschließen.</li> </ul> <p><b>Spezielle Organische und Ökologische Chemie</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• erhalten erweitertes Wissen zu ökologischen Aspekten der organischen Chemie</li> <li>• sind in der Lage anwendungsbezogenen Synthesen nachzuvollziehen</li> <li>• erlernen Arbeitshypothesen für Reaktionsmechanismen selbstständig zu erstellen</li> </ul>				

	<ul style="list-style-type: none"> <li>• sind in der Lage mit gängiger organisch-chemischer Fachliteratur zu arbeiten</li> <li>• sind mit dem erlernten Fachwissen in der Lage chemischen Reaktionen aufzustellen, nachzuvollziehen und/oder auf ihre Richtigkeit und Sinnhaftigkeit zu überprüfen</li> <li>• kennen sich mit organisch-chemischen Datenbanken aus</li> <li>• erhalten erweiterte Einblicke in umweltchemische Abläufe und können für Prozesse Ablaufhypothesen erstellen</li> </ul>
3.	<p>Inhalte</p> <p><b>Organische Chemie III:</b> Chemie alicyclischer und heterocyclischer Verbindungen, Relevanz und Reaktionen aromatischer Verbindungen, Oxidationen und Reduktionen, Anwendung aromatischer Verbindungen in pharmakologischen Wirkstoffen, als Synthesebaustein und in der industriellen Organischen Chemie, Anwendung heterocyclischer Verbindungen, Stickstoffverbindungen in der organischen Chemie; Amine, Aminosäuren, Hydroxylamine, Hydrazine u.a., Stickstoffverbindungen als Naturstoffe, Naturstoffsynthesen. Transformationen funktioneller Gruppen, C-C- Bindungsknüpfungen. Anwendung organisch-chemischer Vorgänge an schulrelevanten Beispielen.</p> <p><b>Organische Chemie für Fortgeschrittene:</b> Erweiterte Arbeitstechniken zur Stofftrennung bzw. Stoffreinigung (Dünnschicht- und Säulenchromatographie, Destillation unter Ölpumpenvakuum, Wasserdampfdistillation, kontinuierliche Extraktion, Kristallisation) Anwendung von Methoden zur Identifizierung organischer Verbindungen (UV/VIS-Spektroskopie, IR-Spektroskopie, LC/FD, LC/MS, GC/FID, GC/ECD, GC/MS) Mehrstufige Synthesen (Funktionalisierung von Aromaten durch elektrophile Substitution, Cycloaddition, Synthese von Heterocyclen, Reaktionen von Carbonyl- und C-H-aciden Verbindungen)</p> <p><b>Projekt Organische Chemie: Schwerpunkt Forschung:</b> Mitarbeit an einem organisch-chemischen Forschungsprojekt, hypothesengesteuerte Entwicklung, Durchführung und Auswertung von Experimenten, wissenschaftliches Arbeiten, Publizieren, Literaturrecherche. <b>Schwerpunkt Lehre:</b> Aktive Beteiligung an der Laborausbildung (Laborübungen Modul 5) im Bachelor-Studium unter Anleitung Lehrender; Planung und Vorbereitung der Laborversuche, Betreuung der Bachelorstudierenden, aktive Hilfestellung im Labor, Problemlösung bei unerwarteten Reaktionen.</p> <p><b>Vorlesung Spezielle Organische und Ökologische Chemie:</b> Aktuelle Entwicklungen in der Forschung der organischen und ökologischen Chemie</p>
4.	<p>Lehrformen</p> <p>11.1: Vorlesung, 11.2: Laborübung, 11.3: Übung, 11.4: Vorlesung</p>
5.	<p>Teilnahmevoraussetzungen</p> <p>Bachelor of Education Chemie</p>
6.	<p>Prüfungsformen</p> <p>Modulabschlussklausur (90 min)</p>
7.	<p>Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten</p> <p>Durch das Bestehen der Modulabschlussklausur, die regelmäßige und erfolgreiche Teilnahme an den Laborübungen / Übungen sowie der Anfertigung von Versuchsprotokollen in 11.2 und 11.3 erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des jeweiligen Moduls.</p>
8.	<p>Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)</p> <p>11.3: Master of Education Chemie RS plus (Wahlfach in Modul 9)</p>
9.	<p>Stellenwert der Note für die Endnote</p> <p>Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie ggf. der mit 20 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.</p>
10.	<p>Modulbeauftragte/r</p> <p>Jun-Prof. Dr. Schuhen</p>
11.	<p>Sonstige Informationen</p>

<b>Modul 12: Anorganische Chemie 3 – Chemie der Haupt- und Nebengruppenelemente</b>					
Kennnummer CMG 12	Workload 330 h	Credits 11 LP	Studiensemester ab 1. MA-Semester	Häufigkeit des Angebots 12.1 jährlich (SoSe) 12.2 jährlich (SoSe) 12.3 jährlich (SoSe)	Dauer 1 Semester
1.	Lehrveranstaltungen 12.1 Anorganische Chemie III (V) (3) 12.2 Laborübung Anorganische Chemie für Fortgeschrittene (LÜ) (5) 12.3 Komplexchemie (V) (3)		Kontaktzeit 2 SWS / 30 h 3 SWS / 45 h 2 SWS / 30 h	Selbststudium 60 h 105 h 60 h	Geplante Gruppengröße 80 24 80
2.	<p>Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen</p> <p><b>Anorganische Chemie III:</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• besitzen umfassende Kenntnisse zur anorganischen Chemie der Haupt- und Nebengruppenelemente.</li> <li>• können die wichtigen bindungstheoretischen Konzepte der anorganischen Chemie anwenden</li> <li>• beherrschen wichtige anorganisch-chemische Reaktionsmechanismen.</li> <li>• können den Bezug anorganisch-chemischer Verbindungen zu deren technischer Bedeutung herstellen</li> <li>• sind in der Lage, die Erkenntnisse der anorganischen Chemie mit denen der anderen naturwissenschaftlichen Bereiche zu verknüpfen</li> <li>• erwerben grundlegende Kenntnisse der Chemie ausgewählter Übergangselemente des Periodensystems unter den Gesichtspunkten: Vorkommen in Erdkruste/Atmosphäre/Weltall, Darstellung und physikalische Eigenschaften, chemische Reaktionen, technisch wichtige Prozesse und Anwendungen.</li> </ul> <p><b>Anorganische Chemie für Fortgeschrittene:</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• besitzen experimentelle Fähigkeiten in der chemischen Synthese, der Herstellung von Präparaten und deren Charakterisierung mittels moderner instrumenteller Analytik.</li> <li>• beherrschen den Umgang mit komplizierten Laborgeräten und den Aufbau von funktionalen Glasapparaturen und den Umgang mit sauerstoff- und feuchtigkeitsempfindlichen Verbindungen sowie das Arbeiten unter Vakuum</li> <li>• planen selbständig die Synthese und Charakterisierung von anorganischen Verbindungen und erstellen detaillierte Versuchsprotokolle während der Experimente</li> <li>• planen eigenständig einen Forschungsversuch</li> </ul> <p><b>Vorlesung Komplexchemie</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• entwickeln ein grundlegendes Verständnis der Prinzipien und Methoden in der Komplexchemie Hauptgruppen- und Übergangsmetallen sowie der zugrunde liegenden Nomenklatur</li> <li>• erhalten einen Einblick in moderne analytische Methoden und bioanorganische Vorgänge</li> <li>• wenden grundlegende Struktur-Wirkungs-Prinzipien auf relevante Komplexbildungsreaktionen an und erkennen die Zusammenhänge zwischen den Eigenschaften und dem Reaktionsverhalten von Komplexverbindungen</li> <li>• sind in der Lage, die Ergebnisse moderner Methoden der strukturanalytischen Charakterisierung von Komplexverbindungen zu erklären und entsprechende Daten aus der Fachliteratur zu erfassen</li> </ul>				
3.	<p>Inhalte</p> <p><b>Anorganische Chemie III / Anorganische Chemie für Fortgeschrittene:</b> Vertiefung der Kenntnisse der Chemie der Haupt- und Nebengruppenelemente, Ableitung wichtiger Eigenschaften und Trends im Reaktionsverhalten, Bedeutung von Struktur-Eigenschafts-Beziehungen, Herstellung und Anwendung ausgewählter Verbindungen der Haupt- und Nebengruppenelemente in der chemischen Industrie, Anwendung von bindungs- und reaktions-theoretischen Konzepten, Regeln und Gesetze zum Verständnis des strukturellen Aufbaus kristalliner Materie, Korrosionsvorgänge, Katalysatoren, Metallgewinnung und -reinigung, Chemische Stromgewinnung, aktuelle Entwicklungen in der Anorganischen Chemie, Analyse- und Synthesemethoden der anorganischen Chemie, Forschungsbezüge zu aktuellen Themen der Anorganischen Chemie, Oberstufenrelevante Schulversuche zur Anorganischen Chemie</p>				



	<b>Vorlesung Komplexchemie:</b> Aufbau und Eigenschaften von Komplexen, Komplexbildungsreaktionen, kinetische und thermodynamische Stabilität sowie Nomenklatur von Komplexen, Komplexe von Hauptgruppen- und Übergangsmetallen, Beteiligung von d-Orbitalen an Bindungen, Ligandeneigenschaften, Liganden als Elektronendonoren und -akzeptoren, Besonderheit der Metall-Kohlenstoff-Bindung, metall-organische Chemie der Übergangsmetalle, metallorganische $\sigma$ - und $\pi$ -Komplexe, Anwendung bindungstheoretischer Konzepte, Organometallverbindungen in chemisch-technischen Verfahren
4.	Lehrformen 12.1: Vorlesung, 12.2: Laborübung, 12.3: Vorlesung
5.	Teilnahmevoraussetzungen Bachelor of Education Chemie
6.	Prüfungsformen Modulabschlussklausur (90 min)
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulabschlussklausur, die regelmäßige und erfolgreiche Teilnahme an den Laborübungen / Übungen sowie der Anfertigung von Versuchsprotokollen in 12.2 erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des jeweiligen Moduls.
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 12.1 / 12.3: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie ggf. der mit 20 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Schmidkonz
11.	Sonstige Informationen

<b>Modul 13: Aktuelle Themen der modernen Chemie und vertiefende Fachdidaktik</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CMG 13	270 h	9 LP	ab 1. MA-Semester	13.1 jährlich (WiSe) 13.2 jährlich (SoSe)	2 Semester
1.	Lehrveranstaltungen 13.1 Vertiefende Fachdidaktik (S) (4) 13.2 Spezielle Didaktik für Gymnasiallehrer (S) (5)		Kontaktzeit 3 SWS / 45 h 3 SWS / 45 h	Selbststudium 75 h 105h	Geplante Gruppengröße 30 30
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• können auf der Grundlage ihres Fachwissens Unterrichtskonzepte, und -medien fachlich gestalten, inhaltlich bewerten, neuere chemische Forschung in Übersichtsdarstellungen verfolgen und neue Themen adressatengerecht in den Unterricht einbringen</li> <li>• haben ein solides und strukturiertes Wissen über fachdidaktische Positionen und Strukturierungsansätze und können fachwissenschaftliche Inhalte auf ihre Bildungswirksamkeit hin und unter didaktischen Aspekten analysieren</li> <li>• verfügen über anschlussfähiges fachdidaktisches Wissen, insbesondere über grundlegende Kenntnisse der Ergebnisse chemiebezogener Lehr-Lernforschung, fachdidaktischer Konzeptionen und curricularer Ansätze, diagnostische Kompetenz zum Erkennen von Lernschwierigkeiten und Schülervorstellungen in den Themengebieten des Chemieunterrichts sowie der Grundlagen standard- und kompetenzorientierter Vermittlungsprozesse von Chemie</li> <li>• kennen und nutzen Ergebnisse fachdidaktischer und lernpsychologischer Forschung über das Lernen in ihren Fächern</li> <li>• kennen die Grundlagen fach- und anforderungsgerechter Leistungsbeurteilung und kennen Grundlagen der Leistungsdiagnose im Fach.</li> <li>• haben fundierte Kenntnisse über Merkmale von Schülerinnen und Schülern, die den Lernerfolg fördern oder hemmen können und wie daraus Lernumgebungen differenziert zu gestalten sind</li> <li>• verfügen über ein Repertoire zur Gestaltung von Lernumgebungen mit hoher Selbstständigkeit und Selbsttätigkeit</li> <li>• machen Kompetenzzuwächse bewusst durch Verknüpfungen von früheren, aktuellen und zukünftigen Lerninhalten (z.B. Spiralcurriculum, kumulatives Lernen);</li> <li>• schaffen Zugänge zur Chemie über Alltags-, Kontext- und Handlungsorientierung;</li> <li>• haben Erfahrungen in der Individualisierung von Lernprozessen (z.B. Binnendifferenzierung, Stärkung des Vertrauens in das eigene Können, Nutzung von Expertenwissen)</li> <li>• verfügen über vielfältige Strategien zur Sicherung und Vertiefung (z.B. Wiederholen und Üben, Strukturieren und Vernetzen, Übertragen und Anwenden).</li> <li>• sind fähig, Kenntnisse über chemische Prozesse und Verfahren für den Unterricht aufzuarbeiten und besitzen die Fähigkeit Medien gezielt und unterstützend im Unterricht einzusetzen</li> <li>• können oberstufenspezifische Themen und komplexe Zusammenhänge der Module 11,12 und 14 verständlich vermitteln und fächerverbindende naturwissenschaftliche Arbeitsweisen entwickeln</li> </ul>				
3.	Inhalte <ul style="list-style-type: none"> <li>• Fachdidaktische Reflexion von Basiskonzepten der Chemie</li> <li>• Fachdidaktische Forschung und Positionen</li> <li>• Konzeptionen und Curricula</li> <li>• Lernprozesse, Diagnose von Lernschwierigkeiten, Motivation und Interesse</li> <li>• Aktuelle Themen aus Teilfächern der Chemie und der Fachdidaktik</li> <li>• Beispielhafte fachdidaktische Umsetzungen und Vertiefungen</li> <li>• Vermitteln von aktueller Forschung</li> <li>• Unterricht in der gymnasialen Oberstufe</li> <li>• Schulorientiertes Experimentieren in der gymnasialen Oberstufe</li> <li>• Computer-unterstütztes Experimentieren, Computer-Simulation, Arbeiten mit dem Internet im Unterricht, Anwenden von Lernsoftware und Softwarealternativen, didaktische Einordnung von Computern und Modellen im Chemieunterricht</li> </ul>				
4.	Lehrformen 13.1: Seminar, 13.2: Seminar				

5.	Teilnahmevoraussetzungen Bachelor of Education Chemie
6.	Prüfungsformen Modulprüfung: Mündliche Prüfung (30 Minuten)
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Modulprüfung erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des jeweiligen Moduls.
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen) 13.1: Master of Education Chemie (RS plus)
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie ggf. der mit 20 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Risch
11.	Sonstige Informationen

<b>Modul 14: Physikalische Chemie – Vertiefung</b>						
Kennnummer CMG 14	Workload 360 h	Credits 12 LP	Studiensemester ab 1. MA-Semester	Häufigkeit des Angebots 14.1 jährlich (SoSe) 14.2 jährlich (SoSe) 14.3 jährlich (WiSe) 14.4 jährlich (SoSe) 14.5 jährlich (WiSe) 14.6 jedes Semester	Dauer 2 Semester	
1.	Lehrveranstaltungen 14.1 Physikalische Chemie für Fortgeschrittene (V) (3) 14.2 Anwendungen der Physikalischen Chemie (LÜ) (3) <u>Wahlpflichtbereich</u> (insges. 6 LP aus dem Angebot): 14.3 Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Lehre (S/Ü) (3) 14.4 Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Forschung (S/Ü) (3) 14.5 Grundlagen der Umweltanalytik (V) (3) 14.6 Veranstaltung aus dem Angebot der Umweltchemie nach Abstimmung mit dem Modulverantwortlichen (V) (3)		Kontaktzeit 2 SWS / 30 h  2 SWS / 30 h  2 SWS / 30 h  2 SWS / 30 h  2 SWS / 30 h  2 SWS / 30 h	Selbststudium 60 h  60 h  60 h  60 h  60 h	Geplante Gruppengröße 80  17  15  15  120  120	
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen <b>Physikalische Chemie für Fortgeschrittene / Anwendungen der Physikalischen Chemie und Experimente in der Physikalischen Chemie: Planen, Experimentieren, Auswerten (kombinierte Veranstaltung):</b> Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• haben einen vertieften Einblick in komplexe physikalisch-chemische Zusammenhänge</li> <li>• kennen Grundlagen der Quantenchemie und der Thermoanalyse</li> <li>• besitzen vertiefte Kenntnisse der Grenzflächen- und Kolloidchemie, verstehen das Verhalten und die Bedeutung synthetischer Nanopartikel und natürlicher Kolloide und kennen die wichtigsten kolloidchemischen und grenzflächenchemischen Untersuchungsmethoden</li> <li>• kennen die wichtigsten modernen Methoden der Spektroskopie und hochauflösenden Mikroskopie</li> <li>• können anspruchsvolle physikalisch-chemische Themen vermitteln, deren Komplexität didaktisch reduzieren sowie am Beispiel aktueller Themen die Bedeutung der physikalischen Chemie darstellen</li> <li>• sind mit dem Aufbau physikalisch-chemischer Experimente vertraut und können die wichtigsten Messmethoden der physikalischen Chemie und instrumentellen Analytik einsetzen</li> <li>• kennen instrumentell-analytische Methoden, verstehen deren physikalisch-chemisches Grundprinzip und können diese zur Analyse unbekannter Substanzen einsetzen</li> <li>• haben die Kompetenz zur Planung und quantitativen Auswertung physikalisch-chemischer Experimente</li> <li>• können die Genauigkeit und Grenzen eines Versuchsaufbaus einschätzen</li> </ul> <b>Wahlpflichtbereich:</b> <b>Grundlagen der Umweltanalytik / Environmental Chemistry Lab Course</b> Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen und verstehen die physikalisch-chemischen Grundlagen des Übergangs, Transports und Verbleibs von Umweltschadstoffen</li> <li>• kennen die wichtigsten umweltphysikochemischen und umweltchemischen Untersuchungsmethoden</li> <li>• sind in der Lage, Inhaltsstoffe und Verunreinigungen in Umweltproben mit ausgewählten Analysegeräten nachzuweisen (nur Laborübungen)</li> <li>• können Umweltschadstoffe im gesellschaftlichen und chemischen Kontext beurteilen</li> </ul> <b>Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Forschung</b> Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• kennen den Ablauf wissenschaftlichen Arbeitens in der physikalischen Chemie und sind in der Lage, forschungsorientierte Experimente der physikalischen Chemie aus Hypothesen abzuleiten, zu entwi-</li> </ul>					

	<p>ckeln und durchzuführen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>kennen die Grundsätze wissenschaftlichen Publizierens und können über Experimente im Rahmen eines größeren Forschungsprojekts berichten</li> </ul> <p><b>Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Lehre</b> Die Studierenden</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>besitzen ein vertieftes und vernetztes Wissen der physikalischen Chemie</li> <li>können größere physikochemische Zusammenhänge spontan erkennen und erklären</li> <li>können auf unerwartete Reaktionen, Beobachtungen und Ergebnisse spontan reagieren</li> <li>können situativ flexibel reagieren, indem sie das vielfältige Wissen sowie die unterschiedlichen Wahrnehmungen und Vorstellungen der Lernenden zum Chemielernen nutzen;</li> <li>verfügen über Strategien des Darstellens und des Erklärens fachlicher Zusammenhänge und über eingebaute Strategien der Gesprächsführung</li> <li>können Versuchsaufbauten zu neuen physikalisch-chemischen Experimenten selbständig entwerfen und aufbauen</li> <li>können ihr vernetztes Wissen der physikalischen Chemie anwenden, um neue Zusammenhänge zu erschließen</li> </ul>
3.	<p>Inhalte</p> <p><b>Physikalische Chemie III:</b> Erweiterung des physikalisch-chemischen Grundlagenwissens um Quantenchemie und Spektroskopie sowie Einführung in aktuelle Forschungsgebiete der Physikalischen Chemie: Kolloidchemie, Grenzflächenchemie, Nanopartikel, Wechselwirkung zwischen elektromagnetischer Strahlung und Materie, Moderne Verfahren der Spektroskopie (UV/VIS, IR, NMR), und hochauflösenden Mikroskopie, statische und dynamische Lichtstreuung. Thermodynamik und Kinetik umwelt- und alltagsrelevanter Prozesse.</p> <p><b>Anwendungen der Physikalischen Chemie:</b> Ausgewählte Experimente zur Thermodynamik (z.B. Thermoanalyse), Elektrochemie (ionensensitive Elektroden, Elektrophorese, redoxchemische Vorgänge in der Umwelt), Grenzflächen- und Kolloidchemie (Oberflächenspannung, Kontaktwinkel, Stabilität von Kolloiden und Suspensionen), Kinetik und instrumentellen Analytik.</p> <p><b>Wahlpflichtbereich:</b></p> <p><b>Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Forschung:</b> Mitarbeit an einem organisch-chemischen Forschungsprojekt, hypothesengesteuerte Entwicklung, Durchführung und Auswertung von Experimenten, wissenschaftliches Arbeiten, Publizieren, Literaturrecherche.</p> <p><b>Projekt Physikalische Chemie Schwerpunkt Lehre:</b> Aktive Beteiligung an der Laborausbildung (Laborübungen Modul 6) im Bachelor-Studium unter Anleitung Lehrender; Planung und Vorbereitung von Laborversuchen und vorlesungsunterstützenden Experimenten, Betreuung der Bachelorstudierenden, aktive Hilfestellung im Labor, Problemlösung bei unerwarteten Reaktionen</p> <p><b>Grundlagen der Umweltanalytik:</b> Umweltschadstoffe, Analytischer Prozess (Umweltanalytik (Analytischer Prozess, Probenahme, Aufreinigungs-, Aufkonzentrations- und Extraktionsverfahren, Methoden der instrumentellen Analytik), instrumentelle und nasschemische Methoden der Analytischen Chemie</p> <p><b>Veranstaltung aus dem Angebot der Umweltchemie.</b> Nach Abstimmung mit dem Modulverantwortlichen kann aus dem Angebot der Umweltchemie eine Veranstaltung gewählt werden.</p>
4.	<p>Lehrformen</p> <p>14.1: Vorlesung, 14.2: Seminar/Laborübung, 14.3, 14.4: Seminar/Übung, 14.5, 14.6: Vorlesung</p>
5.	<p>Teilnahmevoraussetzungen</p> <p>Bachelor of Education Chemie</p>
6.	<p>Prüfungsformen</p> <p>Modulprüfung: Mündliche Prüfung (30 min)</p>
7.	<p>Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten</p> <p>Bestandene Modulprüfung; regelmäßige und erfolgreiche Teilnahme an 14.2 (Studienleistung) und gegebenenfalls 14.3 und 14.4 (Studienleistung)</p> <p>Die Projekte Physikalische Chemie können angerechnet werden, wenn deren erfolgreiche Teilnahme bestätigt ist.</p>
8.	<p>Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)</p> <p>14.5: Zwei-Fach-Bachelor: Teilstudiengang (Basisfach) Umweltchemie</p> <p>14.3, 14.4: Master of Education Chemie RS plus (Wahlfach in Modul 9)</p> <p>14.5: Bachelor of Science Umweltwissenschaften</p> <p>14.6: Bachelor bzw. Master of Science Umweltwissenschaften, Master of Science Ecotoxicology</p>

9.	<p>Stellenwert der Note für die Endnote</p> <p>Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den Modulen zugeordneten Leistungspunkten gewichtet werden, sowie ggf. der mit ihren Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.</p>
10.	<p>Modulbeauftragte/r</p> <p>Prof. Dr. Schaumann</p>
11.	<p>Sonstige Informationen</p>

<b>Masterarbeit GY</b>					
Kennnummer	Workload	Credits	Studiensemester	Häufigkeit des Angebots	Dauer
CM GY	600 h	20 LP	ab 3. MA-Semester	nach Bedarf	25 Wochen
1.	Lehrveranstaltungen		Kontaktzeit	Selbststudium	Geplante Gruppengröße
2.	Lernergebnisse (learningoutcomes)/Kompetenzen Vernetzte Kenntnisse aus Teildisziplinen der Chemie und/oder der Chemiedidaktik, über die Grundlagen hinaus, bis an aktuelle Forschungsgebiete heran. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Anwendung der Kompetenzen aus dem Studium auf aktuelle Anwendungsfelder</li> <li>• Eigenständige Erstellung eines Exposé</li> <li>• Eigenständiges wissenschaftliches Arbeiten an einem größeren Projekt</li> <li>• Eigenständige Planung, Durchführung, Auswertung eines Forschungsprojektes</li> </ul>				
3.	Inhalte Es werden spezielle Fragen aus einem fachwissenschaftlichen und/oder fachdidaktischen Bereich bearbeitet. <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung von fachwissenschaftlichen Schwerpunkten</li> <li>• Vertiefung von fachdidaktischen Schwerpunkten</li> </ul> Die Kandidatin/der Kandidat muss innerhalb einer vorgegebenen Zeit ein fachwissenschaftliches und/oder fachdidaktisches Thema bearbeiten und die Ergebnisse in einer wissenschaftlichen Arbeit darstellen. Von der Kandidatin/dem Kandidaten wird erwartet, dass sie/er die Fähigkeit besitzt, unter fachlicher Anleitung weitgehend selbständig wissenschaftliche Ergebnisse zu erzielen, diese kritisch zu bewerten und in den jeweiligen Erkenntnisstand einzuordnen.				
4.	Lehrformen				
5.	Teilnahmevoraussetzungen Geltende Prüfungsordnung				
6.	Prüfungsformen Bewertung der Masterarbeit				
7.	Voraussetzungen für die Vergabe von Kreditpunkten Durch das Bestehen der Masterarbeit erhält die/der Studierende die Gesamtpunktzahl des Moduls.				
8.	Verwendung des Moduls (in anderen Studiengängen)				
9.	Stellenwert der Note für die Endnote Die Gesamtnote des Masterabschlusses wird gebildet als das arithmetische Mittel der Noten der Modulprüfungen, die jeweils mit den, den Modulen zugeordneten Leistungspunkten, gewichtet werden, sowie der mit 20 Leistungspunkten gewichteten Note der Masterarbeit.				
10.	Modulbeauftragte/r Prof. Dr. Schaumann, Jun.-Prof. Dr. Schuhen, Prof. Dr. Risch und hauptamtlich Lehrende				
11.	Sonstige Informationen				