

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 1
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

Die Module der Kernfächer (Anorganische, Organische und Physikalische Chemie) wurden im Rahmen der Reakkreditierung in Form und Inhalt neu gestaltet. Wichtigste formale Änderung ist die Trennung in Module bestehend aus Vorlesung und Übung einerseits und Module bestehend aus Praktikum und Seminar andererseits. Zudem wurden Inhalte aus dem Bachelor- in den Master-Studiengang verlagert, um die inhaltliche Überfrachtung abzubauen.

Die folgende Tabelle gibt einen Überblick über diejenigen Module aus dem alten BSc-Studiengang, die ab WiSe 2010/11 sukzessive nicht mehr angeboten werden, und die neu entwickelten Module, die ab WiSe 2010 sukzessive angeboten werden:

	<b>letztmaliges Angebot des (alten) Moduls ...</b>	<b>erstmaliges Angebot des (neuen) Moduls ...</b>
<b>WiSe 2009/10</b>	Einführung in die Allgemeine und Anorganische Chemie Praktische Einführung in die Allgemeine und Anorganische Chemie	
<b>SoSe 2010</b>	Einführung in die Organische Chemie Einführung in die Physikalische Chemie	
<b>WiSe 2010/11</b>	Organische Chemie I: Reaktionsdynamik Organische Chemie I: Praktikum Quantenchemie und Spektroskopie	Allgemeine Chemie Allgemeine Chemie, Praktikum
<b>SoSe 2011</b>	Einführung in die Nichtmetall- und Festkörperchemie Einführung in die Organometall- und Koordinationschemie Organische Chemie II: Synthese und Charakterisierung Chemische Thermodynamik	Anorganische Chemie 1 Anorganische Chemie (Praktikum 1) Organische Chemie 1 Physikalische Chemie 1
<b>WiSe 2011/12</b>	Vertiefung in die Nichtmetall- und Festkörperchemie Vertiefung in Organometall- und Koordinationschemie Organische Chemie III: Aktuelle Themen Chemische Kinetik	Anorganische Chemie 2 Organische Chemie 2 Organische Chemie (Praktikum 1) Physikalische Chemie (Praktikum 1)
<b>SoSe 2012</b>	Experimentelle Methoden der Physikalischen Chemie	Organische Chemie (Praktikum 2) Physikalische Chemie 2
<b>WiSe 2012/13</b>		Anorganische Chemie 3 Anorganische Chemie (Praktikum 2) Organische Chemie 3 Physikalische Chemie 3
<b>SoSe 2013</b>		Physikalische Chemie (Praktikum 2)

Die Modulbeschreibungen der im Rahmen der Reakkreditierung einzuführenden neuen Module sind dem Modulhandbuch zu entnehmen:

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 2
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

## **Modulhandbuch Bachelor-Studiengang Chemie**



**Chemie**

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 3
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

## Modulbeschreibungen

### Teil a

### Module des Bachelor-Studienganges Chemie

#### Anmerkung:

In einem separaten Anhang haben wir eine aktuelle Literaturliste für die Module des Bachelor-Studienganges Chemie zusammengestellt. Diese Liste wird laufend aktualisiert werden und den Studierenden zu Beginn jedes Semesters zur Verfügung gestellt.

<b>Chemie-BK01</b>		<b>Allgemeine Chemie</b>		<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>
Modulbezeichnung		<b>Allgemeine Chemie</b>			
Modulcode		Chemie-BK01			
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / alle chemischen Institute			
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, BSc Lebensmittelchemie / jeweils 1. Semester			
Modulverantwortliche/r		Hochschullehrer der chemischen Institute			
Teilnahmevoraussetzungen		keine			
Kompetenzziele	Die Studierenden				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Kennen grundlegende physikalisch-chemische Größen, Materiezustandsformen und Bindungsformen sowie Grundlagen der Wärmelehre, Prinzipien des chemischen Gleichgewichts und Grundlagen der Elektrochemie.</li> <li>• Kennen das Periodensystem und Zusammenhänge im PSE, die Valenzschreibweise und chemische Bindungsmodelle, das Massenwirkungsgesetz, Säure-Base-Theorien, Redoxreaktionen und einfache anorganisch-chemische Verbindungen sowie deren Eigenschaften</li> <li>• Kennen die Grundlagen der organisch-chemischen Nomenklatur, Formen der Isomerie, organisch-chemische Stoffgruppen sowie deren Eigenschaften, die wichtigsten Naturstoffklassen</li> <li>• Kennen chemische Alltagsphänomene</li> </ul>				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>PC:</b> Aufbau der Materie, Aggregatzustände, Stofftrennungen; Begriff des Elements; Atomaufbau, Isotope, Elektronenkonfiguration; Periodensystem; Definition des Mols; Ideales Gasgesetz; Energie und Entropie, Thermodynamische Grundlagen; Grundlagen der Kinetik; Chemische Bindung (metallische Bindung, Ionenbindung, kovalente Bindung)</li> <li>• <b>AC:</b> Valenzstrichformeln und Mesomerie; Chemie der Hauptgruppen, Eigenschaften wichtiger Verbindungen; Einfaches chemisches Rechnen; Massenwirkungsgesetz; Löslichkeitsprodukt; Säure-Base-Betrachtung, pH-Wert, pKs-Wert, Puffer; Redoxreaktionen; Elektrochemie, Elektrolyse, galvanisches Element, Nernst-Gleichung</li> <li>• <b>OC:</b> Hybridisierung, Bindungsmodelle in organischen Verbindungen; Alkane, Alkene, Alkine, Aromaten, Isomerie, einfache Nomenklatur, Redoxreaktionen, optische Aktivität, CIP-Nomenklatur; Konzept der funktionellen Gruppen, wesentliche organische Stoffgruppen.</li> </ul>				
	Lehrveranstaltungsform(en)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden			
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	V Vorlesung	60	60	24	144
	S Seminar				
Ü Übung	12	24		36	
	Summe	72	84	24	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	keine			
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2 h)			
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur			
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe:	
Aufnahmekapazität	250				
Unterrichtssprache	Deutsch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 4
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK02</b>		<b>Praktikum Allgemeine Chemie</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Praktische Einführung in die Allgemeine Chemie</b>					
Modulcode		Chemie-BK02					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / alle chemischen Institute					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, BSc Lebensmittelchemie / jeweils 1. Semester					
Modulverantwortliche/r		Hochschullehrer der chemischen Institute					
Teilnahmevoraussetzungen		keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• beherrschen die grundlegenden praktischen Laborarbeiten im Sinne einer guten Laborpraxis sicher,</li> <li>• können ihre Laborergebnisse in Form von Laborjournalen und Protokollen festhalten,</li> <li>• beherrschen grundlegende Methoden zur qualitativen und quantitativen Analyse von Stoffen,</li> <li>• beherrschen die grundlegenden Trennverfahren,</li> <li>• können einfache chemische und physikalisch-chemische Experimente planen, aufbauen, durchführen und auswerten</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• „Laborschein“ (sicheres Arbeiten im Labor)</li> <li>• Säuren und Basen, pH-Wert, chemisches Gleichgewicht, Titrationen</li> <li>• Redoxreaktionen, Galvanisches Element, Redoxpotentiale</li> <li>• Gleichgewichtskonstanten, Löslichkeitsprodukt</li> <li>• Komplexbildung</li> <li>• Filtration, Kristallisation, Destillation, Chromatographie</li> <li>• Anorganische und organische Nachweisreaktionen</li> <li>• Organisch-chemische Labortechniken (Destillieren, Ausschütteln, Umkristallisieren, etc.)</li> <li>• Einfache organisch-chemische Experimente</li> <li>• Grundlegende Versuche zur Energetik chemischer Reaktionen (exotherm, endotherm, exergonisch, endergonisch), zum chemischen Gleichgewicht, zur Elektrochemie</li> </ul>						
	Lehrveranstaltungsform(en)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	P	Praktikum	56	56			112
	S	Seminar	34	34			68
	Summe		90	90			<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Regelmäßige Teilnahme am Seminar und am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Protokolle (100 %)				
	Bildung der Modulnote		Keine Benotung; Modul ist bestanden, wenn alle Protokolle angenommen wurden				
	Form der Wiederholungsprüfung						
Angebotsrhythmus		jährlich		Dauer: 1 Semester		WiSe	
Aufnahmekapazität		250					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 5
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK03</b>		<b>Experimentalphysik I</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>7 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Experimentalphysik I – Mechanik und Wärmelehre</b>					
Modulcode		Chemie-BK03					
FB / Fach / Institut		Fachbereich 07 / Physik					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, L2 Physik					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Schlettwein					
Teilnahmevoraussetzungen		keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Kenntnisse über die grundlegenden Phänomene und Prinzipien in den Teilgebieten Mechanik und Wärmelehre besitzen,</li> <li>• Grundbegriffe und Erhaltungssätze beherrschen,</li> <li>• die Phänomene mathematisch beschreiben und Lösungen für einfache Aufgaben entwickeln können,</li> <li>• die Fähigkeit besitzen, Grundlagen einfacher Experimente aus der Literatur zu erarbeiten,</li> <li>• Kenntnisse über die grundlegenden Messgeräte besitzen,</li> <li>• experimentelle Ergebnisse darstellen können.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Grundgrößen, Kinematik, Newton'sche Axiome, Kräfte in der Natur, Scheinkräfte, Impuls, Arbeit und Energie, Drehimpuls, Statik und Dynamik starrer Körper, relativistische Mechanik, Mechanik deformierbarer Medien, mechanische Schwingungen und Wellen, Akustik,</li> <li>• Kinetische Gastheorie, Hauptsätze der Wärmelehre, reale Gase und Phasenumwandlungen, Arten des Wärmetransports,</li> <li>• Physikalische Messtechnik</li> </ul>						
	<table border="0"> <tr> <td>Lehrveranstaltungsform(en)</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vorlesung (4 SWS)</li> <li>• Übung (2 SWS)</li> <li>• Praktikum (5 Versuche, 1 SWS)</li> </ul> </td> </tr> </table>						Lehrveranstaltungsform(en)
Lehrveranstaltungsform(en)	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vorlesung (4 SWS)</li> <li>• Übung (2 SWS)</li> <li>• Praktikum (5 Versuche, 1 SWS)</li> </ul>						
Workload in Stunden	Workload insgesamt	210 Stunden = 7 ECTS-Credits					
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe	
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung				
	V Vorlesung	60	30	0	0	90	
	Ü Übung	30	30			60	
	Pra Praktikum	15	25	0	20	60	
Summe		105	85	0	20	<b>210</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Klausur zur Vorlesung: es müssen 50% der Punkte aus den Übungsaufgaben erreicht werden Abschlusskolloquium zum Praktikum: alle Versuchsprotokolle angenommen					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur zur Vorlesung (2 h) Klausur oder Abschlusskolloquium zum Praktikum (30 min)					
	Bildung der Modulnote	Klausur zur Vorlesung (75%) Klausur oder Abschlusskolloquium zum Praktikum (25%)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur bzw. Abschlusskolloquium					
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe				
Aufnahmekapazität	theoretische Kohortenbreite						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 6
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK04</b>		<b>Mathematik</b>		<b>1. Sem.</b>	<b>7 CP</b>																										
Modulbezeichnung		<b>Mathematik</b>																													
Modulcode		Chemie-BK04																													
FB / Fach / Institut		FB 07 / Physik, FB08 / Chemie																													
Verwendet im Studiengang / Semester		MatWiss BSc, Che BSc, LmCh BSc, L3 Che																													
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Herbert Over																													
Teilnahmevoraussetzungen		keine																													
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen die Fähigkeit besitzen, mathematische Methoden aus</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• der Vektorrechnung,</li> <li>• der Matrizenrechnung,</li> <li>• der Differential- und Integralrechnung in einer und mehrerer Veränderlichen,</li> <li>• dem Gebiet der Differentialgleichungen</li> <li>• anzuwenden, um hiermit chemische und physikalische Prozesse zu beschreiben.</li> </ul>																														
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <u>Analysis</u>: Zahlen, Folgen, Reihen, Funktionen (Polynome, e, ln, sin, cos, tan, cos, arcus), komplexe Zahlen, Stetigkeit, Differential- und Integralrechnung in einer Dimension, Taylorreihe, Lösen einfacher linearer und inhomogener Differentialgleichungen; Differentialrechnung in mehreren Veränderlichen (totales Differential); Integralrechnung in mehreren Veränderlichen: Kurvenintegrale, partielle Differentialgleichung am Beispiel der Wellengleichung.</li> <li>• <u>Lineare Algebra</u>: Vektoren, Matrizen, Lösen von linearen Gleichungssystemen, Determinante, Eigenwerte, Eigenvektoren.</li> </ul>																														
Lehrveranstaltungsform(en)		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vorlesung (4 SWS)</li> <li>• Übung (2 SWS)</li> </ul>																													
Workload in Stunden	Workload insgesamt	210 Stunden = 7 ECTS-Credits																													
		<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel</th> <th colspan="2">A Lehrveranstaltungen</th> <th rowspan="2">B selbst gestaltete Arbeit</th> <th rowspan="2">C Prüfung incl. Vorbereitung</th> <th rowspan="2">Summe</th> </tr> <tr> <th>a Präsenz- stunden</th> <th>b Vor-/ Nach- bereitung</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>V Vorlesung</td> <td>60</td> <td>20</td> <td>10</td> <td>10</td> <td>100</td> </tr> <tr> <td>Ü Übung</td> <td>30</td> <td>50</td> <td>10</td> <td>20</td> <td>110</td> </tr> <tr> <td>Summe</td> <td>90</td> <td>70</td> <td>20</td> <td>30</td> <td><b>210</b></td> </tr> </tbody> </table>				Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe	a Präsenz- stunden	b Vor-/ Nach- bereitung	V Vorlesung	60	20	10	10	100	Ü Übung	30	50	10	20	110	Summe	90	70	20	30	<b>210</b>
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung		Summe																								
		a Präsenz- stunden	b Vor-/ Nach- bereitung																												
V Vorlesung	60	20	10	10	100																										
Ü Übung	30	50	10	20	110																										
Summe	90	70	20	30	<b>210</b>																										
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungsaufgaben erfolgreich gelöst																													
	Prüfungsform(en) (Umfang)	2 Klausuren (je 2 h)																													
	Bildung der Modulnote	Mittelwert der beiden Klausuren: 100 %																													
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur																													
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe																												
Aufnahmekapazität	theoretische Kohortenbreite																														
Unterrichtssprache	Deutsch																														
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis																														

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 7
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK05</b>		<b>Grundlagen der EDV</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>2 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Grundlagen der EDV</b>					
Modulcode		Chemie-BK05					
FB / Fach / Institut		FB 07 / Physik, FB08 / Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc LmCh					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Herbert Over					
Teilnahmevoraussetzungen		keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>die vielseitigen Einsatzmöglichkeiten des Computers als Instrument zur Datenerfassung, Berechnung, Datenanalyse, -visualisierung und zum Datenaustausch in vernetzten Systemen erkennen</li> <li>grundlegende Aufgaben in diesen zentralen Bereichen eigenständig bewältigen</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Textverarbeitungs- und Präsentationsprogramme (Word, PowerPoint)</li> <li>Rechnen mit dem Computer (z.B. Excel, Maple, Mathematica)</li> <li>Datenanalyse und -visualisierung (z.B. Origin/Excel)</li> <li>Datenaustausch und -beschaffung (Internet)</li> <li>Elektronische Literaturrecherche und -beschaffung</li> </ul>						
	Lehrveranstaltungsform(en)						
		<ul style="list-style-type: none"> <li>Vorlesung (0,3 SWS)</li> <li>Übung (1,3 SWS)</li> </ul>					
Workload in Stunden	Workload insgesamt		60 Stunden = 2 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	5	5			10
	Ü	Übung	20	30			50
Summe		25	35			<b>60</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)						
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Übungsaufgaben				
	Bildung der Modulnote		Übungsaufgaben: 100 %				
	Form der Wiederholungsprüfung		Übungsaufgaben				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität		theoretische Kohortenbreite					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 8
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK06</b>		<b>Anorganische Chemie 1</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>4 CP</b>
Modulbezeichnung		<b>Anorganische Chemie 1 – Chemie der Nebengruppen</b>				
Modulcode		Chemie-BK06				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorganische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, BSc Lebensmittelchemie/2. Semester				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Siegfried Schindler				
Teilnahmevoraussetzungen		Allgemeine Chemie				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Prinzipien der Stoffchemie der Elemente der Nebengruppen erlernen und Trends von Reaktivität und Strukturen erkennen</li> <li>Bindungskonzepte der Komplexchemie kennenlernen und gegenüber anderen Bindungsmodellen bewerten können</li> </ul>					
Modulinhalte	Herstellung und Stoffchemie der Nebengruppenmetalle, Trends in den Reaktivitäten und Strukturen von Verbindungen der Nebengruppenelemente, komplexchemische Konzepte (Nomenklatur, Ligandenfeld, Ligandenaustausch), wesentliche großtechnische Grundprozesse (Hochofen, Kupferraffination, Titanoxid, Edelmetallgewinnung)					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (15 Wochen je 3 h), Übung (15 Wochen je 1 h)				
Workload insgesamt		120 Stunden = 4 ECTS-Credits				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	15	10	10	80
	Ü Übung	15	10	10	5	40
	S Seminar					0
	Pra Praktikum					0
	Summe	60	25	20	15	<b>120</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Aktive Teilnahme an der Übung				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote	Klausurnote (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		SoSe		
Aufnahmekapazität	90					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 9
--	------------	----------------------	------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK07</b>		<b>Physikalische Chemie 1</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>7 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Physikalische Chemie 1 – Thermodynamik und Elektrochemie</b>					
Modulcode		Chemie-BK07					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, BSc Lebensmittelchemie					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen		Allgemeine Chemie oder Mathematik					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• grundlegende Gesetzmäßigkeiten im Bereich der chemischen Thermodynamik, der Elektrochemie und der chemischen Kinetik beherrschen,</li> <li>• physikalisch-chemische Betrachtungsweisen dieser für die Chemie wichtigen Gebiete kennen und auch auf die benachbarten Gebieten anwenden können.</li> </ul>						
Modulinhalte	<b>1) Einführung in die Thermodynamik:</b> Ideale und Reale Gase, thermische und kalorische Zustandsgleichung, 1. Hauptsatz, Thermochemie, Carnot-Prozess, Entropie, Joule-Thomson-Effekt, partielle molare Größen, Grundgleichungen der Thermodynamik, Chemisches Potential, Chemisches Gleichgewicht, Phasengleichgewichte, Mischphasenthermodynamik (Phasendiagramme)						
	<b>2) Elektrochemie:</b> Grundbegriffe, Ionenwanderung, Schwache, starke Elektrolyte, Festelektrolyte, Reversible Zellenspannung (EMK), elektrische Dipolschicht, Elektrochemisches Potential, Elektrodenpotential, Halbzellen, Halbzellenspannung, Stockholmer Konvention, Diffusionspotential, verschiedene Typen galvanischer Zellen: chemische Zelle, Konzentrationszelle (z. B. $\lambda$ -Sonde)						
		<b>3) Grundbegriffe der Chemischen Kinetik:</b> Arrhenius-Gleichung, Formalkinetik, Reaktionen n-ter Ordnung, dynamisches Gleichgewicht, Kettenreaktionen und Quasistationarität					
Lehrveranstaltungsform(en)							
Workload insgesamt		210 Stunden = 7 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	60	20	10	10	100
	Ü	Übung	30	50	10	20	110
	S	Seminar					0
	Pra	Praktikum					0
	Summe		90	70	20	30	<b>210</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungszettel müssen richtig gelöst sein.					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)					
	Bildung der Modulnote	Klausurnote (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min)					
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		SoSe			
Aufnahmekapazität	90						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 10
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

Chemie-BK08		Organische Chemie 1			2. Sem.	4 CP	
Modulbezeichnung		Organische Chemie 1 (Organische Stoffchemie)					
Modulcode		Chemie-BK08					
FB / Fach / Institut							
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie / 2. Semester, BSc Materialwissenschaft / 2. Semester, BSc LmCh/ 2. Semester					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. P. R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen		Allgemeine Chemie bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Erkennen funktionelle Gruppen und können deren grundsätzliche Reaktivität bewerten</li> <li>• Beherrschen die grundlegenden Strukturen und Eigenschaften organisch-chemischer Stoffgruppen einschließlich deren Nomenklatur</li> <li>• Verstehen die Bindungsverhältnisse in CX Einfach- und Mehrfachbindungen</li> <li>• Erkennen und beherrschen alle Formen der Isomerien in organischen Molekülen, insbesondere die Stereoisomerie</li> <li>• Kennen die grundlegenden organischen Reaktionstypen</li> <li>• Können grundlegende Reaktionsmechanismen niederschreiben und erklären</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Alkane, Alkene, Alkine, Aromaten, Alkohole, Amine, Carbonylverbindungen und deren grundsätzliche Reaktionen einschl. grundlegender Mechanismen</li> <li>• Einfache Molekülorbitaltheorie, Konformationsanalyse</li> <li>• Prinzip der Potentialoberfläche, Reaktivitäts-Selektivitätsprinzip, thermodynamische u. kinetische Kontrolle</li> <li>• Einfache Heterocyclen</li> <li>• Radikalreaktionen, Kettenreaktionen</li> <li>• S<sub>N</sub>-Reaktionen</li> <li>• Stereochemie</li> <li>• Additionen und Eliminierungen</li> <li>• Konjugation und Hyperkonjugation, Resonanz, Aromatizität</li> <li>• Substitutionsreaktionen an Aromaten</li> <li>• Pericyclische Reaktionen</li> <li>• Grundlegende Carbonylchemie</li> <li>• Naturstoffklassen</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)							
Workload in Stunden	Workload insgesamt		120 Stunden				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	45	45		9	99
	Ü	Übung Titel	7	14			21
Summe		52	59		9	<b>120</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		50 % der Übungspunkte müssen erreicht sein.				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur oder mündliche Prüfung				
Angebotsrhythmus		jährlich		Dauer: 1 Semester		SoSe	
Aufnahmekapazität		150					
Unterrichtssprache		Deutsch oder Englisch (nach Bedarf); Literatur: Englisch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 11
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK09</b>	<b>Experimentalphysik II</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>7 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Experimentalphysik II – Elektrizitätslehre und Optik</b>					
Modulcode	Chemie-BK09					
FB / Fach / Institut	Fachbereich 07 / Physik					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie, L2 Physik					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. D. Schlettwein					
Teilnahmevoraussetzungen	keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen <ul style="list-style-type: none"> <li>• Kenntnisse über die grundlegenden Phänomene und Prinzipien der Physik in den Teilgebieten Elektrizitätslehre und Optik besitzen</li> <li>• Grundbegriffe und Erhaltungssätze der Physik beherrschen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Elektrostatik, elektrischer Strom, Magnetostatik, Induktion, Anwendungen des Elektromagnetismus, elektrische und magnetische Eigenschaften von Materie, Maxwell'sche Gleichungen, elektrische Schwingungen und Wellen, Licht als elektromagnetische Welle,</li> <li>• Geometrische Optik, Wellenoptik, Grundlagen der Quanten- und Wellenmechanik; einfache Beispiele</li> <li>• Physikalische Messtechnik</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vorlesung (4 SWS)</li> <li>• Übung (2 SWS)</li> <li>• Praktikum (5 Versuche, 1 SWS)</li> </ul>					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	210 Stunden = 7 ECTS-Credits				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	60	30	0	0	90
	Ü Übung	30	30			60
Pra Praktikum	15	25	0	20	60	
	Summe	105	85	0	20	<b>210</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Klausur zur Vorlesung: es müssen 50% der Punkte aus den Übungsaufgaben erreicht werden Abschlusskolloquium zum Praktikum: alle Versuchsprotokolle angenommen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur zur Vorlesung (2 h) Klausur oder Abschlusskolloquium zum Praktikum (30 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausur zur Vorlesung (75%) Klausur oder Abschlusskolloquium zum Praktikum (25%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur bzw. Abschlusskolloquium				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	theoretische Kohortenbreite					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 12
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK10</b>		<b>Anorganisch-chemisches Praktikum 1</b>		<b>2. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Anorganisch-chemisches Praktikum 1</b>				
Modulcode		Chemie-BK10				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorganische und Analytische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc LmCh, BSc Materialwissenschaft				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Sabine Schlecht, Prof. Dr. Siegfried Schindler				
Teilnahmevoraussetzungen		Praktikum zur Allgemeinen Chemie, Anorganische Chemie 1				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• grundlegende anorganisch-chemische Präparationsmethoden kennen lernen,</li> <li>• Grundtypen anorganischer Verbindungen darstellen,</li> <li>• durch die Praxis Kenntnisse über die Stoffchemie der bearbeiteten Chemikalien erhalten,</li> <li>• Erfahrungen bei der Charakterisierung der präparierten Substanzen sammeln,</li> <li>• Grundfertigkeiten bei der Auswertung der Versuche sowie der Abfassung von Protokollen erlangen,</li> <li>• die unterschiedlichen Aspekte der Sicherheit in chemischen Laboratorien kennen lernen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. <u>Versuche zu Präparationsmethoden</u>: Nasschemie (Auflösen, Aufschließen, Ausfällen), Reaktionen mit Gasen, Oxidationen und Reduktionen, Schmelzflusselektrolyse, Festkörperreaktionen, Einschmelzen empfindlicher Präparate.</li> <li>2. <u>Versuche zu Grundtypen anorganischer Verbindungen</u>: Elementoxide –halogenide, -nitride und –sulfide; Zeolithe, Gase, Hauptgruppenmoleküle, Koordinationsverbindungen, Metallorganische Verbindungen.</li> <li>3. <u>Charakterisierungsmethoden</u>: IR/Raman, NMR, LFS.</li> </ol>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Praktikum (18 Tage à 7 h), Übung (18 x 1 h; praktikumsbegleitend), Seminar (15 x 1 h)				
Workload insgesamt		300 Stunden = 10 ECTS-Credits				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	S Seminar	15	30			45
	Ü Übung	18	36			54
	Pra Praktikum	126	75			201
	Summe	159	141	0	0	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Regelmäßige Teilnahme am Seminar und am Praktikum, aktive Teilnahme an den Übungen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Protokolle				
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung; Modul ist bestanden, wenn alle Protokolle angenommen wurden				
	Form der Wiederholungsprüfung	Protokolle				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	60					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 13
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK11</b>	<b>Anorganische Chemie 2</b>			<b>3./5. Sem.</b>	<b>4 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Anorganische Chemie 2 – Hauptgruppenchemie</b>					
Modulcode	Chemie-BK11					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie, BSc Lebensmittelchemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht / Prof. Dr. Siegfried Schindler					
Teilnahmevoraussetzungen	Allgemeine Chemie, Anorganische Chemie 1					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Prinzipien der Stoffchemie der Elemente der Hauptgruppen erlernen und Bindungsverhältnisse und –konzepte von Hauptgruppenverbindungen verstehen</li> <li>Zusammenhänge von bindungstheoretischer Beschreibung und Reaktivität molekularer Verbindungen erfassen und auf andere Hauptgruppenverbindungen übertragen können</li> </ul>					
Modulinhalte	Herstellung und Stoffchemie der Hauptgruppenmetalle und der Nichtmetalle, technische Bedeutung ausgewählter Hauptgruppenelemente, Elementstrukturen der Nichtmetalle, Halbmetalle und ihre wichtigsten Verbindungen, Bindungsverhältnisse und Bindungsbeschreibung in kleinen Molekülen, Bindungskonzepte von Elektronenmangelverbindungen und hypervalenten Verbindungen, ausgewählte elementorganische Verbindungen					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (15 Wochen je 3 h), Übung (15 Wochen je 1 h)					
Workload insgesamt	120 Stunden = 4 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	15	10	10	80
	Ü Übung	15	10	10	5	40
	S Seminar					0
	Pra Praktikum					0
	Summe	60	25	20	15	<b>120</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Aktive Teilnahme an der Übung				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote	Klausurnote (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	90					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 14
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

Chemie-BK12		Physikalisch-chemisches Praktikum 1		3. Sem.	5 CP		
Modulbezeichnung		Physikalisch-chemisches Praktikum 1					
Modulcode		Chemie-BK12					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, BSc Lebensmittelchemie					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen		Praktikum zur Allgemeine Chemie, Physikalische Chemie 1					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• grundlegende physikalisch-chemische Messmethoden kennenlernen,</li> <li>• grundlegende physikalisch-chemische Größen der Thermodynamik, Elektrochemie und chemischen Kinetik experimentell bestimmen,</li> <li>• Grundfertigkeiten im Abfassen von Messprotokollen und in der Auswertung physikalisch-chemischer Experimente erlangen,</li> <li>• Grundkenntnisse in Datenpräsentation, Fehlerabschätzung und Fehlerrechnung erlangen.</li> </ul>						
Modulinhalte	<p><b>1) Versuche zur phänomenologischen Thermodynamik:</b> Ideale und Reale Gase, Kalorimetrie, 1. Hauptsatz der Thermodynamik, Thermochemie, Joule-Thompson-Effekt, Partielle molare Größen, Chemisches Gleichgewicht,  <b>2) Versuche zur Elektrochemie:</b> Leitfähigkeit starker und schwacher Elektrolyte, Ostwaldsches Verdünnungsgesetz, Ionenwanderung, Strom-Spannungs-Kennlinien elektrochemischer Zellen, Reversible Zellenspannung (EMK) und deren Temperaturabhängigkeit, Konzentrationsketten.  <b>3) Versuche zur chemischen Kinetik:</b> Reaktionen 1. und 2. Ordnung, Temperaturabhängigkeit der Reaktionsgeschwindigkeit</p>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Praktikum (12 Versuche à 5 h), Seminar (5 x 2 Std., praktikumsbegleitend)					
Workload insgesamt		150 Stunden = 5 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung					0
	Ü	Übung					0
	S	Seminar	10	10	5	5	30
	Pra	Praktikum	60	40	10	10	120
Summe		70	50	15	15	<b>150</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Antestat bestanden, Versuch erfolgreich praktisch durchgeführt					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Protokolle					
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung; Modul ist bestanden, wenn alle Protokolle angenommen wurden					
	Form der Wiederholungsprüfung	Protokolle					
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe			
Aufnahmekapazität	60						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 15
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK13</b>		<b>Analytische Chemie 1</b>		<b>3. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung		<b>Analytische Chemie 1</b>					
Modulcode		Chemie-BK13					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorg. und Analyt. Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie / 3. Semester; BSc Lebensmittelchemie / 3. Semester					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Bernhard Spengler					
Teilnahmevoraussetzungen		Allgemeine Chemie					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• die Grundlagen der chemischen Analytik kennenlernen und die Grundbegriffe des analytischen Gesamtprozesses erlernen,</li> <li>• die Prinzipien der analytischen Qualitätssicherung erlernen,</li> <li>• einfache Trenn- und Anreicherungsverfahren kennenlernen,</li> <li>• klassische Bestimmungsmethoden erlernen.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ziele der Analytischen Chemie</li> <li>• Analytische Prozesse: Probennahme, Probenvorbereitung, Messung, Auswertung</li> <li>• Empfindlichkeit, Nachweisgrenze, Selektivität, Genauigkeit/Richtigkeit</li> <li>• Haupt-, Neben-, Spurenbestandteile, Mikro- und Spurenanalyse, Umweltanalytik</li> <li>• Analytische Strategien</li> <li>• Qualitätskontrolle und Qualitätssicherung</li> <li>• Fällungsreaktionen</li> <li>• Gravimetrie, Maßanalyse</li> </ul>						
	Lehrveranstaltungsform(en)						
		Vorlesung (2 SWS), Seminar (1 SWS), Praktikum (2 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
			A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe	
	V	Vorlesung	30	12	0	0	42
	S	Seminar	14	42	0	12	68
	P	Praktikum	30	30	0	10	70
	Summe		74	84	0	22	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Praktikum und Seminar sind erfolgreich abgeschlossen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausurnote (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität		60					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 16
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK14</b>	<b>Organische Chemie 2</b>	<b>3. Sem.</b>	<b>4 CP</b>			
Modulbezeichnung	<b>Organische Chemie 2</b> (Reaktionsmechanismen und Katalyse)					
Modulcode	Chemie-BK14					
FB / Fach / Institut						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie / 3. Semester, BSc Lebensmittelchemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. P. R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen	OC-1 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• beherrschen alle grundlegenden organischen Reaktionsmechanismen</li> <li>• beherrschen die Grenzorbitaltheorie</li> <li>• kennen einfache Konzepte zur stereoselektiven Reaktionsführung</li> <li>• kennen wichtige katalysierte, organische Reaktionen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Molekülorbitaltheorie</li> <li>• Reaktionskinetiken und deren Bestimmung</li> <li>• Pericyclische Reaktionen</li> <li>• Photochemische Reaktionen</li> <li>• Umlagerungen</li> <li>• Theorie des Übergangszustands</li> <li>• Reaktionen von Carbonylverbindungen</li> <li>• HSAB-Konzept</li> <li>• Kinetisch- und thermodynamisch-kontrollierte Reaktionsführung</li> <li>• Metallorganische Reaktionsmechanismen</li> <li>• Katalyse</li> <li>• Konzepte der stereoselektiven Synthese</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	120 Stunden				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	45		9	99
	Ü Übung	7	14			21
	Summe	52	59		9	<b>120</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50% der Übungspunkte müssen erreicht sein				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2h) oder mündliche Prüfung				
	Bildung der Modulnote	Abschlussprüfung (100%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mündliche Prüfung				
Angebotsrhythmus	jährlich	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität	250					
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch (nach Bedarf); Literatur: Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 17
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK15</b>	<b>Organisch-chemisches Praktikum 1</b>	<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>			
Modulbezeichnung	<b>Organisch-chemisches Praktikum 1</b>					
Modulcode	Chemie-BK15					
FB / Fach / Institut						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie / 3.Semester, BSc Lebensmittelchemie, BSc Materialwissenschaft					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. P.R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen	Praktikum zur Allgemeinen Chemie bestanden, OC-1 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>beherrschen den sicheren Aufbau chemischer Apparaturen</li> <li>beherrschen Aspekte der Arbeitssicherheit und der sicheren Reaktionsführung</li> <li>beherrschen den sicheren Umgang mit gefährlichen Chemikalien und Reaktionen</li> <li>beherrschen organisch-chemische Trenn- und Reinigungsmethoden</li> <li>können einfache NMR-, IR- und UV-Spektren auswerten</li> <li>können einfache einstufige organische Reaktionen eigenständig durchführen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Organisch-chemische Grundoperationen</li> <li>Präparation einfacher chemischer Verbindungen (z. B. aus dem Organikum)</li> <li>Aufarbeitungen und Trennmethode</li> <li>Reaktionssteuerung</li> <li>Einfache Methoden zur Strukturaufklärung</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en)					
Lehrveranstaltungsform(en)		Seminar (1SWS), Praktikum (12 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
		V Praktikum	180	60	15	255
		Ü Seminar	15	30		45
		Summe	195	90	15	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Regelmäßige und erfolgreiche Teilnahme am Seminar und am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Präparate und Protokolle				
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung, Modul ist bestanden wenn alle Präparate hergestellt und alle Protokolle angenommen wurden				
	Form der Wiederholungsprüfung	Präparate und Protokolle				
Angebotsrhythmus	jährlich	Dauer: 1 Semester	WiSe:			
Aufnahmekapazität	80					
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch (nach Bedarf)					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 18
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK16</b>	<b>Organisch-chemisches Praktikum 2</b>	<b>4. Sem.</b>	<b>9 CP</b>			
Modulbezeichnung	<b>Organisch-chemisches Praktikum 2</b>					
Modulcode	Chemie-BK16					
FB / Fach / Institut						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie / 4.Semester					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. P. R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen	OC-Praktikum 1 bestanden, OC-2 teilgenommen					
Kompetenzziele	Die Studierenden					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Beherrschen die Präparation komplexer organischer Verbindungen</li> <li>Können unter Schutzgas arbeiten</li> <li>Können Reaktionen mit anspruchsvollen Reaktionsbedingungen sicher aufbauen und durchführen</li> <li>Beherrschen alle Aspekte der Arbeitssicherheit im organisch-chemischen Labor</li> <li>Kennen grundlegende wissenschaftliche Präsentationstechniken</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Präparation komplexerer organischer Verbindungen</li> <li>Synthese mehrstufiger organischer Präparate</li> <li>Arbeiten mit Luft- und Feuchtigkeitssensitiven Verbindungen</li> <li>Arbeiten bei tiefen Temperaturen</li> <li>Stereoselektive Reaktionen</li> <li>Spezielle Methoden und Geräte (z.B. Mikrowelle, fluorierte Phasen, Syntheseroboter, Autoklaven)</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt	270 Stunden				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
		V Praktikum	157	53	15	225
		Ü Seminar	15	30		45
		Summe	195	90	15	<b>270</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Regelmäßige und erfolgreiche Teilnahme am Seminar und am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Präparate und Protokolle				
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung, Modul ist bestanden wenn alle Präparate hergestellt und alle Protokolle angenommen wurden				
	Form der Wiederholungsprüfung	Präparate und Protokolle				
Angebotsrhythmus	jährlich	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	80					
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch (nach Bedarf)					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 19
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK17</b>		<b>Analytische Chemie 2</b>			<b>4. Sem.</b>	<b>6 CP</b>
Modulbezeichnung		<b>Analytische Chemie 2</b>				
Modulcode		Chemie-BK17				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorg. und Analyt. Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie / 4. Semester; BSc Lebensmittelchemie / 4. Semester; BSc Materialwissenschaft (Wahlpflichtmodul)				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Bernhard Spengler				
Teilnahmevoraussetzungen		Analytische Chemie 1				
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen <ul style="list-style-type: none"> <li>• elektrochemische Analysemethoden erlernen,</li> <li>• aktuelle Trennmethode kennen lernen,</li> <li>• spektroskopische und spektrometrische Bestimmungsmethoden erlernen,</li> <li>• oberflächenanalytische und lösungsbasierte Analysemethoden kennen lernen,</li> <li>• chemometrische Auswerteverfahren erlernen,</li> <li>• Grundlagen der Qualitätssicherung erlernen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Elektrochemische Verfahren: Potentiometrie, Polarographie, cycl. Voltametrie, Konduktometrie</li> <li>• Flüssig-, Gas-, Dünnschicht-Chromatographie</li> <li>• Elektrophoretische Verfahren</li> <li>• Atom- und Molekülspektroskopie und -spektrometrie</li> <li>• Massenspektrometrische Verfahren</li> <li>• Oberflächenanalytische Methoden</li> <li>• Analytische Elektronenmikroskopie</li> <li>• Laseranalytische Methoden</li> <li>• Chemometrie und statistische Bewertung von Daten</li> <li>• Versuchsplanung und Optimierung</li> <li>• Validierung und Qualitätssicherung</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Seminar (0.7 SWS), Praktikum (2.7 SWS)				
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	V	Vorlesung	30	30		60
	S	Seminar	10	10	5	30
	P	Praktikum	40	40	5	90
	Summe		80	80	10	180
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Praktikum und Seminar			
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (2 h)			
	Bildung der Modulnote		Klausurnote (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur			
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		SoSe	
Aufnahmekapazität		60				
Unterrichtssprache		Deutsch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 20
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BK18</b>		<b>Physikalische Chemie 2</b>			<b>4. Sem.</b>	<b>7 CP</b>
Modulbezeichnung		<b>Physikalische Chemie 2 – Mischphasenthermodynamik, Quantenchemie und Spektroskopie</b>				
Modulcode		Chemie-BK18				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Lebensmittelchemie				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Herbert Over				
Teilnahmevoraussetzungen		Physikalische Chemie 1				
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• die wesentlichen Inhalte der Mischphasenthermodynamik erlernen</li> <li>• die Fähigkeit zur Berechnung von Phasengleichgewichten erlangen.</li> <li>• die statistischen Methoden der Thermodynamik erlernen.</li> <li>• die Grundlagen der modernen Quantenchemie verstehen und als Basis für spektroskopische Methoden und „<i>Computational Chemistry</i>“ erkennen.</li> <li>• die Quantenchemie alternativ zur klassischen phänomenologischen Betrachtung (Thermodynamik) als wichtigen Zugang zum Verständnis chemischer Phänomene begreifen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<b>1) Vertiefung in die chemische Thermodynamik:</b> Phasengleichgewichte 1-komponentiger Systeme, Phasengleichgewichte 2-komponentiger Systeme: Flüssigkeit-Dampf, Schmelzdiagramme binärer Systeme, Grenzflächenthermodynamik, Grundlagen der Adsorption, Einführung in die statistische Thermodynamik: Zustandssumme, Boltzmann-Verteilung (Wedler)					
	<b>2) Quantenchemie:</b> Grenzen klassischer Physik, Schrödinger Gleichung, SG I: Freies Teilchen, Teilchen im Kasten, SG II: Starrer Rotator, SG III: Harmonischer Oszillator, SG IV: Wasserstoffatom, Eigenfunktionen: graphische Darstellung, Molekülorbitaltheorie <b>3) Spektroskopie:</b> Was ist Spektroskopie?, Ww zwischen el.-mag Strahlung und Materie: UV-Vis, Lambert-Beer-Gesetz, Atomspektroskopie, Schwingungsspektroskopie, Magnetische Resonanz, Photoemissions-Spektroskopie					
Lehrveranstaltungsform(en)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt	210 Stunden = 7 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	60	20	10	10	100
	Ü Übung	30	50	10	20	110
	S Seminar					0
	Pra Praktikum					0
Summe		90	70	20	30	<b>210</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungszettel müssen richtig gelöst sein.				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausurnote (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	60					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 21
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

Chemie-BK19		Toxikologie und Rechtskunde		5. Sem.	2 CP		
Modulbezeichnung		Toxikologie und Rechtskunde					
Modulcode		Chemie-BK19					
FB / Fach / Institut		01/ Öffentliches Recht, Völkerrecht und Europarecht 11/ Institut und Poliklinik für Arbeits- und Sozialmedizin					
Verwendet im Studiengang / Semester		Chemie/ 5. Semester; Materialwissenschaft/ 5. Semester; Lebensmittelchemie/ 3. Semester					
Modulverantwortliche/r		Studiendekan, FB 08					
Teilnahmevoraussetzungen		keine					
Kompetenzziele	<u>Modulteil: Rechtskunde</u> Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>kennen die grundlegenden rechtlichen Bestimmungen über den Umgang mit Gefahrstoffen</li> <li>werden in die Lage versetzt, mit den von Gefahrstoffen ausgehenden Risiken in rechtlich hinlänglicher Weise umzugehen und am rechtlichen Risikodiskurs teilzunehmen</li> <li>erlangen die Befähigung zum Sachkundenachweis gemäß § 5 Chemikalienverbotsverordnung</li> <li>werden über eine praxisorientierte Ausbildung in die Lage versetzt, sich verändernden rechtlichen Rahmenbedingungen anpassen zu können</li> </ul>						
	<u>Modulteil Toxikologie</u> Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>lernen die Grundlagen und Aufgabengebiete der Toxikologie kennen</li> <li>werden über die Quellen und Formen möglicher Expositionen unterrichtet</li> <li>verstehen toxikodynamische sowie -kinetische Prozesse und Mechanismen toxischer Wirkungen</li> <li>lernen Grundwissen der Wirkungsweise ausgewählter Substanzen bzw. Substanzklassen</li> <li>können die Grundlagen zur Risikoabschätzung anwenden</li> </ul>						
Modulinhalte	<u>Im Teil Rechtskunde:</u> <ul style="list-style-type: none"> <li>Die rechtlich vorgegebenen Inhalte für den Sachkundenachweis nach der Chemikalienverbotsverordnung, insbesondere:               <ul style="list-style-type: none"> <li>Regelungen über die Anmeldung von Gefahrstoffen.</li> <li>Regelungen über die Einstufung, Kennzeichnung und Verpackung von Gefahrstoffen.</li> <li>Regelungen über die Abgabe von und den Umgang mit Gefahrstoffen.</li> </ul> </li> <li>Grundzüge des Gefahrstoffrechts im weiteren Sinn.</li> <li>Grundkenntnisse relevanter verfassungs-, zivil- und europarechtlicher Fragestellungen</li> <li>Grundfähigkeiten im Erfassen juristischer Texte.</li> <li>Grundkenntnisse über die Gewinnung juristischer Informationen</li> </ul>						
	<u>Im Teil Toxikologie:</u> <ul style="list-style-type: none"> <li>Definition und Arbeitsfelder in der Toxikologie;</li> <li>Inkorporationsmöglichkeiten sowie Aufbau, Struktur und Funktion von Organen und Zellen;</li> <li>Akute und chronische Toxizität; Dosis-Wirkungs-Beziehungen;</li> <li>Resorption, Verteilung, Speicherung, Stoffwechsel und Ausscheidung von Fremdstoffen;</li> <li>Toxische Wirkungsprinzipien und chemische Kanzerogenese (Unterschied der Konzentrations- und Summationsgifte);</li> <li>Wirkungscharakteristik ausgewählter Stoffe/Stoffgruppen wie z. B. Lösungsmittel, Umweltschadstoffe, Metalle oder Pestizide.</li> <li>Kombinationswirkungen</li> <li>Risikoabschätzung durch Vorgabe von Grenzwerten wie MAK-, BLW- bzw. BAT-Werte</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	60					
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vor- bereitung	
			a Präsenz- stunden	b Vor- / Nach- bereitung			
	V	Vorlesung Rechtskunde	11	10		9	
	V	Vorlesung Toxikologie	11	10		9	
		Summe	22	20		18	
						Summe	60
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	keine					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur, 120 Minuten					
	Bildung der Modulnote	Klausur 100 %					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mündliche Prüfung					
Angebotsrhythmus		Wintersemester	Dauer: 1 Semester				
Aufnahmekapazität		120					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 22
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV01</b>	<b>Anorganische Chemie 3</b>			<b>3./5. Sem.</b>	<b>4 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Anorganische Chemie 3 – Festkörperchemie</b>					
Modulcode	Chemie-BV01					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht / Prof. Dr. Bernd Smarsly					
Teilnahmevoraussetzungen	Allgemeine Chemie, Anorganische Chemie 1					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Materialeigenschaften und Strukturprinzipien von Festkörpern kennenlernen und rationalisieren</li> <li>• Methoden zur Bestimmung von Eigenschaften und Strukturen verstehen</li> <li>• Ausgewählte technisch wichtige Festkörper kennenlernen und ihre Eigenschaftsprofile durch die im ersten Teil der Veranstaltung erlernten Grundlagen einordnen können</li> </ul>					
Modulinhalte	Materialeigenschaften und Struktur-Eigenschaftsbeziehungen von Festkörpern, Synthesemethoden für Festkörper, Strukturchemie der Festkörper, Grundlagen der Strukturermittlung von Festkörpern, Energie- und Stabilitätsbetrachtungen, technisch wichtige keramische und metallische Systeme					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (15 Wochen je 3 h), Übung (15 Wochen je 1 h)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	120 Stunden = 4 ECTS-Credits				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	15	10	10	80
	Ü Übung	15	10	10	5	40
	S Seminar					0
	Pra Praktikum					0
	Summe	60	25	20	15	<b>120</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Aktive Teilnahme an der Übung				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote	Klausurnote (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	90					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 23
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV02</b>		<b>Anorganisch-chemisches Praktikum 2</b>		<b>5. Sem.</b>	<b>9 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Anorganisch-chemisches Praktikum 2</b>				
Modulcode		Chemie-BV02				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorganische und Analytische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Sabine Schlecht, Prof. Dr. Siegfried Schindler				
Teilnahmevoraussetzungen		Anorganisch-chemisches Praktikum 1, Anorganische Chemie 2 oder 3				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Anspruchsvolle anorganisch-chemische Präparationsmethoden kennen lernen,</li> <li>• Komplexe, z.T. empfindliche anorganische Verbindungen darstellen</li> <li>• Erfahrungen mit modernen Charakterisierungsmethoden sammeln</li> <li>• ein Literaturthema durcharbeiten und die wesentlichen Aspekte in einem Seminarvortrag vorstellen</li> <li>• vertiefte Fertigkeiten bei der Auswertung der Versuche sowie der Abfassung von Protokollen erlangen</li> <li>• sich mit den Sicherheitsaspekten der verschiedenen Methoden (z.B. Vakuumtechnik, Hochtemperaturverfahren) vertraut machen</li> </ul>					
Modulinhalte	<p>1) <u>Präparationsmethoden</u>: Schutzgassynthesen, Hochtemperatursynthesen, Präparationen in evakuierten Quarz- und Glasampullen, mehrstufige Molekül- und Festkörpersynthesen (z.B. über den Einsatz molekularer Precursor zur Festkörpersynthese), chemischer Transport, Interkalation</p> <p>2) <u>Komplexe anorganische Verbindungen</u>: Nanopartikel (z.B. Ferrofluide), Kolloide, MOF, reaktive Komplex- und Metallorganische Verbindungen</p> <p>3) <u>Charakterisierungsmethoden</u>: Elektronenmikroskopie, Röntgenbeugung, UV/VIS, Physisorption, DTA, IR/Raman</p>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Praktikum (26 Tage à 4 h), Seminar (15 x 1 h)				
Workload insgesamt		270 Stunden = 9 ECTS-Credits				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	S Seminar	15	30	17		62
	Pra Praktikum	104	104			208
	Summe	119	134	17	0	<b>270</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Regelmäßige Teilnahme am Seminar und am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Protokolle, Seminarvortrag (15 min)				
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung; Modul ist bestanden, wenn alle Protokolle angenommen wurden und ein Seminarvortrag erfolgreich gehalten wurde				
	Form der Wiederholungsprüfung	Protokolle, Seminarvortrag				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	40					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 24
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV03</b>		<b>Physikalische Chemie 3</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Physikalische Chemie 3 – Chemische und Elektrochemische Kinetik</b>					
Modulcode		Chemie-BV03					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen		Physikalische Chemie 1 und Physikalische Chemie 2					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• ein übergreifendes Verständnis der Physikalischen Chemie erlangen,</li> <li>• ein tiefer gehendes Verständnis der chemischen Reaktionskinetik und der Transportprozesse erhalten,</li> <li>• in die Lage versetzt werden, grundlegende Aufgaben der chemischen Reaktionskinetik zu lösen.</li> <li>• die theoretischen Konzepte der Elektrochemie beherrschen und als wesentliches Element zahlreicher physikalisch-chemischer Problemstellungen begreifen</li> </ul>						
Modulinhalte	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Kinetik komplexer Reaktionen</li> <li>2) Reaktionen in kondensierten Phasen</li> <li>3) Wdh. statistische Thermodynamik</li> <li>4) Theorie der Geschwindigkeitskonstanten (Grundlagen und Beispiele) <ol style="list-style-type: none"> <li>a. Kinetische Gastheorie</li> <li>b. Theorie des Übergangszustands</li> <li>c. Butler-Volmer-Gleichung</li> </ol> </li> <li>5) Transportprozesse (Diffusion, Wärmeleitung, Migration), Anwendung auf die (elektro-)chemische Kinetik und Grenzflächenkinetik</li> <li>6) (Elektro-)Katalyse</li> </ol>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Workload insgesamt 180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe	
	V	Vorlesung	45	15	10	10	80
	Ü	Übung	30	40	10	20	100
	S	Seminar					0
	Pra	Praktikum					0
		Summe	75	55	20	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungszettel müssen richtig gelöst sein.					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (30 min)					
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 min)					
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr / Semester	Dauer: 1 Semester	WiSe				
Aufnahmekapazität	60						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 25
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV04</b>	<b>Organische Chemie 3</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>4 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Organische Chemie 3</b>					
Modulcode	Chemie-BV04					
FB / Fach / Institut						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie / 5.Semester					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. P.R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen	Organische Chemie-2 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden <ul style="list-style-type: none"> <li>• Beherrschen die Prinzipien der Retrosynthese</li> <li>• Können organische Synthesen planen und dafür gezielt Reaktionen auswählen</li> <li>• Können gängige Synthons in Syntheseäquivalente übersetzen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Konzepte der Syntheseplanung</li> <li>• Synthon-approach</li> <li>• Synthesestrategie (lineare, konvergente Synthese)</li> <li>• Regioselektivität, Chemoselektivität und Stereoselektivität in der Syntheseplanung komplexer Moleküle</li> <li>• Schutzgruppen</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt	120 Stunden				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	45		9	99
	Ü Übung Titel	7	14			21
	Summe	52	59	9	<b>120</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2 h) oder mündliche Prüfung				
	Bildung der Modulnote	Abschlussprüfung (100%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mündliche Prüfung				
Angebotsrhythmus	jährlich	Dauer: 1 Semester		WiSe:		
Aufnahmekapazität	80					
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch (nach Bedarf); Literatur: Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 26
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV05</b>	<b>Physikalisch-chemisches Praktikum 2</b>	<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>			
Modulbezeichnung	<b>Physikalisch-chemisches Praktikum 2</b>					
Modulcode	Chemie-BV05					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen	Physikalisch-chemisches Praktikum 1, PC 1, PC 2					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>fortgeschrittene physikalisch-chemische Messmethoden kennenlernen,</li> <li>physikalisch-chemische Größen der Mischphasenthermodynamik, der chemischen Kinetik komplexer Reaktionen, der elektrochemischen Kinetik, der Transporttheorie sowie der Spektroskopie experimentell bestimmen,</li> <li>vertiefte Fertigkeiten im Abfassen von Messprotokollen und Auswertungen physikalisch-chemischer Experimente erlangen,</li> <li>erweiterte Kenntnisse in Datenpräsentation, Fehlerabschätzung und Fehlerrechnung erlangen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<p><b>1) Versuche zur Mischphasenthermodynamik:</b> partielle molare Größen, Schmelz- und Siedediagramme, Theoretische Bodenzahl, Kolligative Eigenschaften, Chemisches Gleichgewicht, Oberflächenspannung,  <b>2) Versuche zur Kinetik komplexer Reaktionen:</b> Stopped-Flow-Methode, Reaktionsgeschwindigkeit und Ionenstärke, Dilatometrische Bestimmung der Reaktionsgeschwindigkeit,  <b>3) Versuche zur elektrochemischen Kinetik:</b> Butler-Volmer-Gleichung, Zykovoltammetrie, Bestimmung von Diffusionspotentialen, Bestimmung von Dielektrizitätskonstanten  <b>4) Versuche zur Transporttheorie:</b> Wärmeleitfähigkeit von Gasen, Diffusionskoeffizient von Elektrolytlösungen  <b>5) Versuche zur Spektroskopie:</b> Rastertunnelmikroskopie, FT-VIS-Spektroskopie  <b>6) Grundlagen elektrischer Schaltungen</b></p>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Praktikum (12 Versuche à 5 h), Seminar (15 h)					
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung					0
	Ü Übung					0
	S Seminar	15	5	10	10	40
	Pra Praktikum	60	60	10	10	140
	Summe	75	65	25	15	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Bestandene Antestate				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Protokolle, Präsentation (mdl.)				
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung; Modul ist bestanden, wenn alle Protokolle angenommen wurden und ein Seminarvortrag erfolgreich gehalten wurde				
	Form der Wiederholungsprüfung	Protokolle und Präsentation (mdl.)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	60					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 27
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV06</b>		<b>Biochemie</b>		<b>4. Sem.</b>	<b>8 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Biochemie</b>				
Modulcode		Chemie-BV06				
FB / Fach / Institut		Fachbereich 08 / Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc LmCh				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. A. Bindereif (Vorlesung/Übung/Klausur), Dr. P.Friedhoff (Praktikum)				
Teilnahmevoraussetzungen		keine				
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen:					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>die wichtigen Stoffklassen (Aminosäuren, Proteine, Kohlenhydrate, Lipide, Nukleinsäuren), ihren biochemischen Aufbau, ihre Eigenschaften und ihre Funktionen kennenlernen</li> <li>mit der Struktur (Konstitution, Konfiguration, Konformation) von Biopolymeren und ihren Bausteinen im Detail vertraut werden</li> <li>ein tiefergehendes Verständnis für die verschiedenen Mechanismen enzymatischer Katalyse entwickeln</li> <li>die Abläufe der wesentlichen katabolen und anabolen Stoffwechselwege und ihre Regulation kennenlernen</li> <li>Mechanismen des Stofftransports und der Signaltransduktion im molekularen Detail verstehen lernen</li> <li>mit den spezifischen Stoffwechselleistungen auf zellulärer und Gewebe-Ebene vertraut werden</li> <li>die wichtigsten Methoden der Biochemie in der Theorie kennen lernen und in der praktischen Durchführung beherrschen können (Enzymkinetik, Chromatographie, Zentrifugation, PCR)</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Aufbau, Struktur und Eigenschaften von Aminosäuren, Peptiden und Proteinen; Zuckern, Oligo- und Polysacchariden; Fettsäuren, Neutralfetten und Phospholipiden; Nukleobasen, Nukleotiden und Nukleinsäuren</li> <li>Wirkungsweise von Enzymen, Enzymmechanismen, Enzymkinetik, Regulation von Enzymen</li> <li>Biologische Membranen, Membrantransport</li> <li>Biologische Signalübertragung (Signaltransduktion)</li> <li>Kohlenhydratstoffwechsel (Glykolyse, Glukoneogenese, Glykogenstoffwechsel)</li> <li>Proteinturnover und Aminosäurestoffwechsel</li> <li>Lipidstoffwechsel (Abbau der Fette, <math>\beta</math>-Oxidation, Fettsäuresynthese)</li> <li>Bioenergetik (Citronensäurecyclus, Atmungskette, Oxidative Phosphorylierung)</li> <li>Nukleotidstoffwechsel</li> <li>Methoden der Biochemie (Gelelektrophorese zur Trennung von Proteinen und Nukleinsäuren, Gelfiltration, Ionenaustausch- und Affinitätschromatographie, Zentrifugation, PCR): Einführung in theoretische Grundlagen und experimentelle Durchführung</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en)		<ul style="list-style-type: none"> <li>Vorlesung (3 SWS)</li> <li>Übung (2 SWS)</li> <li>Praktikum (1,3 SWS)</li> </ul>			
Workload in Stunden	Workload insgesamt		240 Stunden = 8 ECTS-Credits			
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	55		20	120
	Ü Übung	30	30			60
	Pra Praktikum	25	35			60
Summe		100	120		20	<b>240</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Klausur: alle Versuchsprotokolle angenommen			
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (2 h)			
	Bildung der Modulnote		Klausur (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur bzw. Abschlusskolloquium			
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe		
Aufnahmekapazität		theoretische Kohortenbreite				
Unterrichtssprache		Deutsch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 28
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BV07</b>		<b>Bachelor Thesis</b>			<b>6. Sem.</b>	<b>12 CP</b>
Modulbezeichnung		<b>Bachelor Thesis</b>				
Modulcode		Chemie-BV07				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Institute der Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie / 6. Semester				
Modulverantwortliche/r		Professoren der Chemie				
Teilnahmevoraussetzungen		Pflichtmodule erfolgreich absolviert				
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen: <ul style="list-style-type: none"> <li>Die Kompetenz besitzen, anhand einer konkreten Aufgabenstellung aus einem Arbeitsgebiet der Chemie wissenschaftliche Methoden anzuwenden, ihre Ergebnisse als wissenschaftliche Arbeit zu präsentieren und im Rahmen eines Kolloquiums zu verteidigen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Konzeption eines Arbeitsplanes</li> <li>Einarbeitung in die Literatur</li> <li>Einarbeitung der Mess- und Auswertemethoden, Durchführung und Auswertung, Diskussion der Ergebnisse</li> <li>Erstellung der Thesis</li> <li>Vortrag über die Arbeit im Rahmen eines Kolloquiums</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Ganztägige Anleitung zu wissenschaftlichem Arbeiten in einem wissenschaftlichen Team				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	360 Stunden			Credit Points 12 CP	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	W Wissenschaftliche Arbeit	360				360
	Ü Übung					
	S Seminar					
	Pra Praktikum					
	Summe	360				<b>360</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Thesis (70%) / Verteidigung (30%)				
	Bildung der Modulnote	Thesis (70%) / Verteidigung (30%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bei nicht bestandener Thesis Neuanfertigung gemäß § 34 Abs. 2 Satz 2 AIB				
Angebotsrhythmus		Dauer: 1 Semester		SoSe		
Aufnahmekapazität		theoretische Kohortenbreite				
Unterrichtssprache		Deutsch und Englisch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 29
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW01</b>		<b>Nanochemie</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Nanochemie</b>					
Modulcode		Chemie-BW01					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, MSc Chemie, MSc Materialwissenschaft Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Sabine Schlecht					
Teilnahmevoraussetzungen		Allgemeine Chemie, Anorganische Chemie 1 und 2 oder 3					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Einen Überblick über die Synthesemethoden der Nanochemie erhalten</li> <li>• Prinzipien der Formgebung und der Organisation von Nanostrukturen erlernen</li> <li>• Vor- und Nachteile nanostrukturierter Materialien abwägen lernen</li> </ul>						
Modulinhalte	Geschichte und Anwendungsfelder der Nanochemie, Synthese von Nanopartikeln (Keimbildung/Keimwachstum, kolloidale Partikel, Stabilisierungsmethoden), Formgebung in der Nanochemie, Angewandte Nanochemie (Nanoelectronics, Oberflächenbeschichtungen)						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (15 Wochen je 2 h), Seminar (15 Wochen je 2 h)					
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	30	15	20	25	90
	S	Seminar	30	20	20	20	90
	Pra	Praktikum					0
		Summe	60	35	40	45	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Vortrag (30 min), Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausurnote (50 %), Vortragsnote (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität		20					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 30
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW02</b>	<b>Moderne Konzepte der Anorganischen Chemie</b>			<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Moderne Konzepte der Anorganischen Chemie</b>					
Modulcode	Chemie-BW02					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, MSc Chemie, MSc Materialwissenschaft Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht					
Teilnahmevoraussetzungen	Anorganische Chemie 1-3					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Neue Entwicklungen im Bereich der Anorganischen Molekül- und Festkörperchemie kennenlernen</li> <li>• Aktuelle Forschungsergebnisse einordnen und vorstellen lernen</li> </ul>					
Modulinhalte	<p>Anorganische Polymere (Synthese von Polysilanen, Polyphosphazenen, Polycarbosilanen), Chemie dünner Schichten (Arten von molekularen Precursoren und Ofensystemen, Methoden für metallische, halbleitenden und isolierende Schichten), amorphe anorganische Materialien (amorphe Keramiken, Dünnschichtsolarzellen, Phasenwechselmaterialien, Charakterisierung amorpher Stoffe) Vorstellung moderner Forschungsansätze aus den Bereichen Materialforschung, Katalyse, Bindungskonzepte, molekularer Magnetismus, o. ä.</p>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (15 Wochen je 2 h), Seminar (15 Wochen je 2 h)					
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	30	15	20	25	90
	S Seminar	30	20	20	20	90
	Pra Praktikum					0
	Summe	60	35	40	45	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Vortrag (30 min), Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausurnote (50 %), Vortragsnote (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 31
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW03</b>		<b>Metall- und Ligandenreaktivität</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Metall- und Ligandenreaktivität</b>					
Modulcode		Chemie-BW03					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, MSc Chemie / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Siegfried Schindler					
Teilnahmevoraussetzungen		Allgemeine Chemie, Anorganische Chemie 1 und 2					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Einen Überblick über die Synthesemethoden der Koordinationschemie erhalten</li> <li>• Verschiedene Untersuchungsmethoden zur Untersuchung der Reaktivität von Koordinationsverbindungen erlernen</li> <li>• Reaktivitätsverhalten und Anwendungen von Koordinationsverbindungen kennen lernen</li> </ul>						
Modulinhalte	Wichtige Metallkomplexe und ihr Reaktionsverhalten (z. B. Metall-Porphyrine); unterschiedliches Reaktionsverhalten von freien und am Metallkation gebundenen Liganden, Analysetechniken wie UV-Vis-Spektroskopie, Wichtige metallorganische Verbindungen wie z. B. Ferrocen						
	Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (15 Wochen je 3 h) Seminar (15 Wochen je 1 h) Übung (15 Wochen je 1 h)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	45	45		30	120
	S	Seminar	15	15			30
	Ü	Übung	15	15			30
Summe		75	75		30	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Regelmäßige Teilnahme am Seminar und aktive Teilnahme an den Übungen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausurnote (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität		35					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 32
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW04</b>		<b>Computational Chemistry/Molecular Modelling</b>		<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung		<b>Computational Chemistry/Molecular Modelling</b>					
Modulcode		Chemie-BW04					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Peter R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen		Organische Chemie 1 und 2, Physikalische Chemie 1 und 2					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Eine praktische und theoretische Einführung in die „Computational Chemistry“ und das „Molecular Modelling“ erhalten</li> <li>Typischen Vorgehensweisen in der Computational Chemistry anhand von Fallstudien erlernen</li> <li>Einfache computergestützter Methoden auf chemische Problemstellungen auswählen und anwenden können</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Berechnungsmethoden: Kraftfelder, Hartree-Fock-Theorie, Störungstheorie, Dichtefunktionaltheorie</li> <li>Vergleich berechneter und gemessener Daten</li> <li>Programme und deren Nutzung</li> <li>Konzept der Potentialoberfläche</li> <li>Computer-hard- und software</li> <li>Spannung und Konformationsanalyse</li> <li>Molekülorbitaltheorie</li> <li>Basissätze</li> <li>Berechnung von Moleküleigenschaften und Spektren (IR, Raman, NMR, UV, CD etc.)</li> <li>Lösungsmittleffekte</li> </ul>						
	<ul style="list-style-type: none"> <li></li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Übung (2 SWS)					
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	30	25		5	60
	Ü	Übung	30	60		30	120
	Summe		60	85		35	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)						
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Bericht über ein Modulprojekt in Form einer wissenschaftlichen Veröffentlichung (in englischer Sprache)				
	Bildung der Modulnote		Bericht (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Bericht				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr		Dauer: 1 Semester		SoSe	
Aufnahmekapazität		30					
Unterrichtssprache		Deutsch oder Englisch (nach Bedarf); Literatur: Englisch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 33
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW05</b>		<b>Organische Funktionsmaterialien</b>		<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung		<b>Organische Funktionsmaterialien</b>					
Modulcode		Chemie-BW05					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Peter R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen		Organische Chemie 1					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>aktuelle nicht-klassische, chemische Inhalte und Strukturen aus dem Bereich der Polymer- und makromolekularen Chemie beherrschen,</li> <li>die Darstellung und Charakterisierung „weicher“ chemischer Materialien aus verschiedensten Bereichen und insbesondere Eigenschaften von „soft matter“ kennen.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Polymere</li> <li>Hybridmaterialien</li> <li>Biomakromoleküle</li> <li>Kolloide</li> <li>Membranen</li> <li>Flüssigkristalle</li> <li>Amphiphile</li> <li>Schäume</li> <li>Surfactants</li> <li>Gele</li> <li>Gläser</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Übung (1 SWS)					
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	30	90			120
	Ü	Übung	15	30		15	60
		Summe	45	120		15	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)						
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur				
	Bildung der Modulnote		Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur oder mündliche Prüfung				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität		35					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 34
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW06</b>	<b>Scientific Writing and Data Dissemination</b>	<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>			
Modulbezeichnung	<b>Scientific Writing and Data Dissemination</b>					
Modulcode	Chemie-BW06					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen	Organische Chemie 1, Physikalische Chemie 1, Anorganische Chemie 1					
Kompetenzziele	<ul style="list-style-type: none"> <li>Erlernen der Elemente wissenschaftlicher Publikationen</li> <li>Beherrschen moderner Informationstechnologie (Datenbanken, Suchmaschinen etc.)</li> <li>Fähigkeit zum eigenständigen Erfassen eines Forschungsprojektes und dessen Dokumentation</li> <li>Skizzieren von Forschungsvorhaben mit Arbeits- und Zeitplan</li> <li>Präsentation der Ergebnisse</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Analyse wissenschaftlicher Publikationen</li> <li>Präsentation eigener Forschungs- und Rechercheergebnisse</li> <li>Fremdsprachliche Formulierungen und Eigenheiten</li> <li>Fachspezifisches Wissenschaftsenglisch</li> <li>Software zur Datenerfassung und Aufbereitung</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Übung (2 SWS), Seminar (2 SWS)					
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	Ü Übung	28	28			56
	Si Seminar	28	68		28	124
	Summe	56	96		28	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Bericht zur Darstellung von Recherche- oder Forschungsergebnissen in Form einer wissenschaftlichen Publikation oder eines Antrags auf wissenschaftliche Förderung (100 %)				
	Bildung der Modulnote	Bericht (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität	35					
Unterrichtssprache	Deutsch und Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 35
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW07</b>	<b>Matrixisolationstechnik / Reaktive Intermediate</b>			<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Matrixisolationstechnik / Reaktive Intermediate</b>						
Modulcode	Chemie-BW07						
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul						
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner						
Teilnahmevoraussetzungen	Organische Chemie 1 und 2						
Kompetenzziele	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Verstehen der Prinzipien der Matrixisolationstechnik</li> <li>• Fähigkeit zur Durchführung eigener Experimente unter Matrixisolutions-Bedingungen</li> <li>• Fähigkeit zur Berechnung von Moleküldaten mittels quantenmechanischer Methoden zur Unterstützung der Spektrenauflösung aus Matrixmessungen</li> <li>• Dokumentation und Präsentation von Ergebnissen</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Matrixisolationstechnik: Probenvorbereitung, Geräteaufbau, Vakuum- und Temperaturkontrollsysteme</li> <li>• Synthese geeigneter Vorstufen für die Erzeugung hochreaktiver und bislang unbekannter Moleküle und Intermediate unter Matrixisolutions-Bedingungen</li> <li>• Erzeugung und Spektroskopie reaktiver Intermediate in Matrices, selbstständige Messungen und Interpretation</li> <li>• Quantenmechanische Berechnungen von v.a. IR-, UV/Vis-spektroskopischen Daten</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)	Praktikum (2,7 SWS), Seminar (0,7 SWS)						
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits						
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	Pra	Praktikum	40	60	25	15	140
	Si	Seminar	10	10		20	40
	Summe		50	70	25	35	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)						
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Protokolle (60 %) und abschließende Präsentation (mündl.) (40 %) im Seminar				
	Bildung der Modulnote		Protokolle (60 %) und abschließende Präsentation (mündl.) (40 %) im Seminar				
	Form der Wiederholungsprüfung		Protokolle, Präsentation				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr		Dauer: 1 Semester		SoSe		
Aufnahmekapazität	10						
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch (nach Bedarf); Literatur: Englisch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 36
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW08</b>		<b>Katalyse und Synthese</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>
Modulbezeichnung		<b>Katalyse und Synthese</b>				
Modulcode		Chemie-BW08				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. R. Göttlich				
Teilnahmevoraussetzungen		Organische Chemie 2 bestanden				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Die Elementarschritte von Übergangsmetall-katalysierten Reaktionen kennen</li> <li>• Die wichtigsten Übergangsmetall-katalysierten Reaktionen kennen</li> <li>• Katalysen in der Syntheseplanung einsetzen können</li> <li>• Die Auswirkung unterschiedlicher Reaktionsbedingungen und insbesondere Liganden auf einen Katalysecyclus verstehen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pd- und Ni-Katalysen, Kupplungsreaktionen, Kaskadenreaktionen, katalysierte Reduktionen und Oxidationen, C-C Bindungsknüpfungs-Strategien, CO-Insertion, Redox-Katalysen, Enzyme, Lewissäure / -basen Katalyse, Metathese</li> <li>• Planung und Durchführung von Übergangsmetall-katalysierten Reaktionen</li> <li>• Ligandentuning, sterische und elektronische Eigenschaften von Liganden , NHC-Liganden</li> <li>• Erstellung einer Seminararbeit zu einem ausgewählten aktuellen Forschungsthema</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Seminar (0,3 SWS), Übung (1 SWS)				
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	VL Vorlesung	30	30			60
	Si Seminar	5	35			40
	Ü Übung	15	45		20	80
	Summe	50	110		20	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur oder mdl. Prüfung (2 h) Seminararbeit				
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mdl. Prüfung (70 %), Seminararbeit (30 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mdl. Prüfung				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität	35					
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 37
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW10</b>		<b>Stereoselektive Synthese</b>		<b>5./6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Stereoselektive Synthese</b>				
Modulcode		Chemie-BW10				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. R. Göttlich				
Teilnahmevoraussetzungen		Organische Chemie 2bestanden				
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Die Prinzipien der stereoselektiven Synthesemethoden verstehen</li> <li>Gängige chirale Hilfsgruppen kennen</li> <li>Enantioselektive Katalysen kennen und verstehen</li> <li>Gängige chirale Liganden und Katalysatoren kennen</li> <li>Praktische Methoden zur stereo- und enantioselektiven Synthese sowie die Trennung und Analytik der Produkte beherrschen</li> <li>Retrosynthetische Konzepte für die Darstellung von stereoisomerenreinen Produkten beherrschen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Modelle zur diastereoselektiven Synthese: Cram, Felkin-Ahn, Zimmermann-Traxler, aktives und passives Volumen</li> <li>Evans-Auxiliare, Hilfsgruppen aus Naturstoffen, Enders Oxime</li> <li>Bisoxazolin-Komplexe, BINOL-Komplexe, BINAP-Komplexe, Salen-Komplexe und deren Einsatz in der stereoselektiven Katalyse (inkl. Mechanismen)</li> <li>Bio-Katalysatoren, Enzyme in der organischen Synthese</li> <li>Racemattrennung</li> <li>Chirale GC und HPLC, ORD</li> <li>Erstellung einer Seminararbeit zu einem ausgewählten aktuellen Forschungsthema</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en) Vorlesung (2 SWS), Seminar (0,3 SWS), Übung (1 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits			
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	VL	Vorlesung	30	30		60
	Si	Seminar	5	35		40
	Ü	Übung	15	45	20	80
	Summe		50	110	20	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		keine			
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur oder mdl. Prüfung (2 h) Seminararbeit			
	Bildung der Modulnote		Klausur oder mdl. Prüfung (70 %), Seminararbeit (30 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur oder mdl. Prüfung			
Angebotsrhythmus		nV Dauer: 1 Semester				
Aufnahmekapazität		35				
Unterrichtssprache		Deutsch oder Englisch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 38
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW11</b>		<b>Radikalchemie</b>			<b>5./6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Radikalchemie</b>					
Modulcode		Chemie-BW11					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. R. Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen		Organische Chemie 2 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Die Struktur und Reaktivität unterschiedlicher Radikale kennen</li> <li>• Kaskadenreaktionen über Radikale verstehen</li> <li>• Metall-katalysierte und initiierte Radikalreaktionen kennen</li> <li>• Radikalchemische Polymerisationsmethoden kennen</li> <li>• Stereoselektivitäten bei Reaktionen über Radikale verstehen</li> <li>• Analytische Methoden in der Radikalchemie kennen</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Struktur und Stabilisierung von Radikalen</li> <li>• Reaktivität (nukleophile Radikale, elektrophile Radikale)</li> <li>• Kaskadenreaktionen, Planung und durchführung, Vermeidung von Nebenreaktionen</li> <li>• Stereoselektive Radikalreaktionen, Beckwith-Houck Übergangszustand, Verwendung von Evans-Auxiliaren</li> <li>• Sm(II), Mn(III), Cu(I), Fe(II), Ru(II), Ce(IV) und Mo(V)-initiierte Radikalreaktionen</li> <li>• Polymerisation über Radikale, lebende Radikalpolymerisation, Copolymere</li> <li>• ESR, CINDP</li> <li>• Erstellung einer Seminararbeit zu einem ausgewählten aktuellen Forschungsthema</li> </ul>						
	Lehrveranstaltungsform(en) Vorlesung (2 SWS), Seminar (0,3 SWS), Übung (1 SWS)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel			A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
				a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
		VI	Vorlesung	30	30		60
		Si	Seminar	5	35		40
		Ü	Übung	15	45	20	80
		Summe		50	110	20	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Alle Protokolle angenommen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur oder mdl. Prüfung (2 h) Seminararbeit				
	Bildung der Modulnote		Klausur oder mdl. Prüfung (70 %), Seminararbeit (30 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur oder mdl. Prüfung				
Angebotsrhythmus		nv Dauer: 1 Semester					
Aufnahmekapazität		35					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 39
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW12</b>	<b>Organokatalyse</b>	<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>				
Modulbezeichnung	<b>Organokatalyse</b>						
Modulcode	Chemie-BW12						
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, / Wahlpflichtmodul; auch für wiss. Mitarbeiter/innen						
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. P. R. Schreiner						
Teilnahmevoraussetzungen	Organische Chemie 1, 2 und 3 bestanden						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• typische organokatalytische Reaktionsführungen erlernen</li> <li>• essentielle organokatalytische Mechanismen erfassen</li> <li>• Anwendungen organokatalytischer Methoden in der Synthese und Syntheseplanung beherrschen</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Nukleophile Katalyse (Amine, N-heterocyclische Carbene, Phosphine)</li> <li>• Elektrophile Katalyse (Thioharnstoffe, allg. H-Brückenbildner)</li> <li>• Organokatalyse über nicht-dissoziierte Salze (AC/DC, Phosphorsäurederivate, u. a.)</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)	Seminar (2 SWS), Übung (als Hausaufgaben mit Nachbesprechung, 2 SWS)						
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits						
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	Si	Seminar	28	46		10	84
	Ü	Übung	28	58		10	96
	Summe		56	104		20	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)						
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur oder mdl. Prüfung (2 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausur oder mdl. Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur oder mdl. Prüfung				
Angebotsrhythmus		jährlich (SoSe)		Dauer: 1 Semester			
Aufnahmekapazität		30					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 40
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW13</b>	<b>Medizinische Chemie</b>			<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Medizinische Chemie</b>					
Modulcode	Chemie-BW13					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	N.N.					
Teilnahmevoraussetzungen	Organische Chemie 2 bestanden					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Die Grundlagen der Physiologie und Pharmakologie beherrschen</li> <li>• Die unterschiedlichen Prozesse der Wirkstoffsuche kennen</li> <li>• Die molekularen Ursachen ausgewählter klinischer Indikationen beherrschen</li> <li>• Die molekularen Wirkmechanismen ausgewählter Medikamente kennen</li> <li>• Die Synthesen ausgewählter Wirkstoffe beherrschen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• der Prozess der Wirkstofffindung</li> <li>• Targets (Proteine, DNA, RNA)</li> <li>• Gängige Wirkstoffe (Cytostatika, Virostatika, Antibiotika, Analgetika)</li> <li>• Aufnahme, Metabolismus, Verteilung und Exkretion von Wirkstoffen</li> <li>• Prodrugs</li> <li>• Rezeptoren und Enzyme, Chiralität und Rezeptorbindung</li> <li>• nicht-klassische Targets</li> <li>• Assays, Entwicklung und Interpretation, Dosis-Wirkungsbeziehungen</li> <li>• Agonismus und Antagonismus</li> <li>• Membranen und Membranpermeabilität</li> <li>• Struktur-Wirkungsbeziehungen</li> <li>• Multivalenz in biologischen Systemen</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Übung (1 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	VI Vorlesung	30	30		40	100
	Ü Übung	15	45		20	80
	Summe	45	75	60	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur oder mdl. Prüfung, Hausarbeit				
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mdl. Prüfung (80 %), Hausarbeit (20 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mdl. Prüfung, Korrektur der Hausarbeit				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	30					
Unterrichtssprache	Deutsch oder Englisch (nach Bedarf)					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 41
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW14</b>	<b>Vertiefung in die Quantenchemie</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Vertiefung in die Quantenchemie</b>					
Modulcode	Chemie-BW14					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. H. Over					
Teilnahmevoraussetzungen	Physikalische Chemie 1, Physikalische Chemie 2					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Die wichtigsten Konzepte der Quantenchemie kennen.</li> <li>• Die Anwendung von Symmetriebeziehungen in der Quantenchemie beherrschen</li> <li>• Die wichtigsten experimentellen Methoden der Oberflächenchemie zur Charakterisierung kennen und einsetzen können</li> <li>• eigenständig die Oberflächenchemie auf ein gegebenes Thema aus der Heterogenen Katalyse und der Oberflächenmodifikation bearbeiten können</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mathematischen Methoden in der Quantenchemie</li> <li>• MO und FO-Theorie</li> <li>• Symmetriebeziehungen in der Quantenchemie</li> <li>• Einbeziehung der Elektron-Elektron-Wechselwirkung in die Quantenchemie</li> <li>• Einfache Anwendungen</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (3 SWS), Übung (1 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	VI Vorlesung	45	45			90
	Ü Übung	15	45		30	90
	Summe	60	90		30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (2 h) oder mdl. Prüfung (1 h)				
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mdl. Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mdl. Prüfung				
Angebotsrhythmus	Alle zwei Jahre	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	30					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 42
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW15</b>	<b>Kolloidchemie</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Kolloidchemie</b>						
Modulcode							
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul						
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. B. Smarsly						
Teilnahmevoraussetzungen	Physikalische Chemie 1, Physikalische Chemie 2						
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>sich die Grundkenntnisse der Kolloid- und Grenzflächenchemie aneignen und auf grundsätzliche Problemstellungen anwenden</li> <li>Grundlagen der Polymerchemie kennen</li> <li>die wichtigsten experimentellen Methoden zur Charakterisierung (Ultrazentrifugation, Rheologie, Ladungsbestimmung, ...) kennen lernen</li> <li>die wichtigsten Syntheseansätze zur Herstellung von Kolloiden experimentell beherrschen</li> <li>die wichtigsten theoretischen Konzepte der Kolloidwissenschaft kennen lernen</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Oberflächen und Grenzflächen</li> <li>Kräfte in kolloidalen Systemen</li> <li>Tenside/ Kolloide</li> <li>Methoden zur Charakterisierung von Kolloiden: Ultrazentrifugation, Lichtstreuung, Bestimmung von Oberflächenladungen, Rheologie</li> <li>Synthese kolloidaler Strukturen (Kolloide, Nanopartikel, Porensysteme)</li> <li>Emulsionen (Mikro- und Miniemulsionen)</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Praktikum (1,6 SWS)						
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits						
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	VI	Vorlesung	30	30	18	2	80
	Pra	Praktikum	25	75			100
		Summe	55	105	18	2	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)						
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (2 h) oder mündliche Prüfung (1 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausur oder mdl. Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur oder mdl. Prüfung				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe			
Aufnahmekapazität	30						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 43
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW16</b>	<b>Elektrochemie I</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Elektrochemie I – von Grundlagen bis Anwendungen</b>					
Modulcode						
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. J. Janek					
Teilnahmevoraussetzungen	Physikalische Chemie 1, Physikalische Chemie 2					
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Die wesentlichen thermodynamischen, kinetischen und methodischen Grundlagen der Elektrochemie kennen</li> <li>• Die wichtigsten Anwendungsgebiete elektrochemischer Verfahren kennen</li> <li>• Die meist genutzten experimentellen Methoden kennen</li> <li>• Die theoretischen Konzepte der Elektrochemie beherrschen und als wesentliches Element zahlreicher physikalisch-chemischer Problemstellungen begreifen</li> <li>• Vertiefte Kenntnisse über aktuelle Forschungsrichtungen der (Festkörper)Elektrochemie besitzen</li> <li>• Vertiefte Kenntnisse über die Grundlagen der elektrochemischen Energietechnologie besitzen</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Thermodynamische und kinetische Grundlagen der Elektrochemie (Elektrolyte, Elektroden, Zellen)</li> <li>• Grenzflächenphänomene</li> <li>• Experimentelle Methoden (Charakterisierung von Elektrolyten, Elektroden und Zellen)</li> <li>• Anwendungsgebiete: Batterie- und Brennstoffzelltechnologie, Sensorik, Korrosion, etc.</li> <li>• Elektrochemie und Festkörperchemie, Solid State Ionics</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Übung (2 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	VI Vorlesung	30	45			75
	Ü Übung	30	45		30	105
	Summe	60	90	30	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungsaufgaben richtig gelöst				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur oder mdl. Prüfung				
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mdl. Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mdl. Prüfung				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	30					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 44
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW17</b>	<b>Elektrochemie II</b>			<b>6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Elektrochemie II – Elektrochemische Energietechnologien</b>						
Modulcode							
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie / Wahlpflichtmodul						
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. J. Janek						
Teilnahmevoraussetzungen	Physikalische Chemie 1, Physikalische Chemie 2, Elektrochemie 1						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen Kenntnisse besitzen über</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Die elektrochemischen Grundlagen elektrochemischer Energietechnologien</li> <li>• Brennstoffzellen, deren Grundlagen, deren Funktion und aktuelle Forschungsrichtungen</li> <li>• Batterien, deren Grundlagen, deren Funktion und aktuelle Forschungsrichtungen</li> <li>• Photoelektrochemische Systeme, deren Grundlagen und deren aktueller Stand der Forschung</li> <li>• Verschiedene Energiespeicherstoffe und die damit verbundenen elektrochemischen Technologien</li> <li>• Ionische Leitfähigkeit in verschiedenen Phasen als Grundlage für die Entwicklung von Elektrolyten</li> <li>• Elektrodenkinetik als wesentliches Element von Brennstoffzellen und Batterien</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Zusammenfassung der benötigten thermodynamischen, kinetischen und methodischen Kenntnisse</li> <li>• Brennstoffzellen</li> <li>• Batterien, insbesondere Lithiumionenbatterien</li> <li>• Photoelektrochemische Zellen</li> <li>• Allgemeine Grundlagen von elektrochemischen Energiewandlern und –speichern im Zusammenhang mit Energienetzen</li> <li>• Materialien für elektrochemische Energietechnologien</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Übung (2 SWS)						
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits						
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	VI	Vorlesung	30	45			75
	Ü	Übung	30	45		30	105
	Summe		60	90		30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungsaufgaben richtig gelöst					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur oder mündliche Prüfung					
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mdl. Prüfung (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur oder mdl. Prüfung					
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		SoSe			
Aufnahmekapazität	30						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 45
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW18</b>		<b>Festkörperreaktionen</b>			<b>5. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Festkörperreaktionen</b>					
Modulcode		Chemie-BW18					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft, MSc Chemie, MSc Materialwissenschaft Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen		Physikalische Chemie 1, Physikalische Chemie 2					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Die Rolle von Festkörperreaktionen in der Natur und modernen Technologien kennen</li> <li>Die Mechanismen von typischen Festkörperreaktionen kennen</li> <li>Die wichtigsten Methoden zum Studium von Festkörperreaktionen kennen</li> <li>Einige wichtige Anwendungen von Festkörperreaktionen kennen (Funktionskeramik, Halbleitertechnologie, Festkörpersynthese)</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Transportprozesse als Basis für Stofftransport im festen Zustand</li> <li>Wachstumsgesetze</li> <li>Morphologie und Formbildung bei Festkörperreaktionen</li> <li>Degradation und Alterung von Festkörpern</li> <li>Oberflächen- und Grenzflächenreaktionen</li> <li>Experimentelle Methoden</li> <li>Beispiele: u. a. Hochtemperaturkorrosion, Interkalation und Insertion in Festkörper, Wasserstoffspeicherung, Membrantechnologie</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (15 Wochen je 2 h), Seminar (15 Wochen je 2 h)					
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	30	15	20	25	90
	S	Seminar	30	20	20	20	90
	Pra	Praktikum					0
		Summe	60	35	40	45	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Vortrag (30 min), Klausur (2 h)				
	Bildung der Modulnote		Klausurnote (50 %), Vortragsnote (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (2 h)				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität		20					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Bachelor-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 5. Beschlusses vom 15.02.2012	17.03.2006	<b>7.35.08 Nr. 2</b>	S. 46
--	------------	----------------------	-------

Gültig ab Wintersemester 2012/13

<b>Chemie-BW19</b>	<b>Studienprojekt</b>	<b>5. od. 6. Sem.</b>	<b>6 CP</b>																						
Modulbezeichnung	<b>Studienprojekt</b>																								
Modulcode	Chemie-BW19																								
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Alle Institute der Chemie																								
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul																								
Modulverantwortliche/r	Proffs. Drs. S. Schlecht, B. Spengler, P. R. Schreiner, J. Janek																								
Teilnahmevoraussetzungen																									
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden sollen anhand einer abgeschlossenen Aufgabenstellung</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• die Methoden eines Spezialgebietes erprobt und ihre Kenntnisse und Fähigkeiten darin in Teamarbeit vertieft haben,</li> <li>• die Fähigkeit zur Literaturrecherche und zur wissenschaftlichen Diskussion erweitert haben,</li> <li>• die Anwendung multimedialer Präsentationstechniken unter Berücksichtigung didaktischer Gesichtspunkte vertieft haben.</li> </ul>																								
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Sichtung der Literatur,</li> <li>• Erprobung moderner Anlagen zur Herstellung und Charakterisierung von Materialien,</li> <li>• Umsetzung eines Arbeitsprogramms,</li> <li>• Diskussion und Präsentation der Ergebnisse,</li> <li>• Formulierung wöchentlicher Zwischenberichte und eines Abschlussberichts.</li> </ul>																								
Lehrveranstaltungsform(en)	Praktikum (8 SWS), Seminar (0,3 SWS) 3wöchige Mitarbeit an einem aktuellen F&E-Projekt in einem externen Betrieb (Industrie oder Forschungseinrichtung) oder in einem am Studiengang beteiligten Institut in Absprache mit einem Modulbeauftragten. Ein Hochschullehrer kontrolliert über schriftliche Wochenberichte den Fortgang.																								
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 ECTS-Credits																							
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">A Lehrveranstaltungen</th> <th rowspan="2">B selbst gestaltete Arbeit</th> <th rowspan="2">C Prüfung incl. Vorbereitung</th> <th rowspan="2">Summe</th> </tr> <tr> <th>a Präsenzstunden</th> <th>b Vor- / Nachbereitung</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Pra</td> <td>Praktikum</td> <td>120</td> <td>15</td> <td>135</td> </tr> <tr> <td>Si</td> <td>Seminar</td> <td>5</td> <td>15</td> <td>45</td> </tr> <tr> <td colspan="2">Summe</td> <td>125</td> <td>30</td> <td>180</td> </tr> </tbody> </table>		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung	Pra	Praktikum	120	15	135	Si	Seminar	5	15	45	Summe		125	30	180
	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe																				
	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung																							
	Pra	Praktikum	120	15	135																				
Si	Seminar	5	15	45																					
Summe		125	30	180																					
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)																								
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Bericht (schriftlich oder mündlich)																							
	Bildung der Modulnote	Bericht (100 %)																							
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht																							
Angebotsrhythmus	Jedes Semester	Dauer: 1 Semester	SoSe od. WiSe																						
Aufnahmekapazität	30																								
Unterrichtssprache	Deutsch																								
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis																								