

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 1
--	------------	----------------------	------

## Inhaltsverzeichnis

Festkörper- und Materialchemie.....	2
Organische Chemie 4: Organisch-chemische Strukturaufklärung .....	3
Physikalische Chemie 4 – Struktur und Charakterisierung von Materie .....	4
Element- und Umweltanalytik.....	5
Bioorganik.....	6
Organische Chemie 5: Physikalisch-organische Chemie.....	7
Physikalische Chemie 5 – Grenzflächenchemie.....	8
Bioanalytik .....	9
Anorganische Chemie - Advanced Synthesis and Characterization.....	10
Vertiefungspraktikum Organische Chemie.....	11
Physikalische Chemie und Materialforschung.....	12
Analytische Methoden der Lebenswissenschaften .....	13
Lebensmittelbiotechnologie .....	14
Projektpraktikum Anorganische Chemie .....	15
Projektpraktikum Organische Chemie.....	16
Projektpraktikum Physikalische Chemie.....	17
Projektpraktikum Analytische Chemie .....	18
Projektpraktikum Biochemie .....	19
Projektpraktikum Lebensmittelchemie .....	20
Master-Thesis .....	21
Nanochemie.....	22
Moderne Konzepte der Anorganischen Chemie.....	23
Metall- und Ligandenreaktivität .....	24
Computational Chemistry / Molecular Modelling.....	25
Functional Organic and Soft Materials .....	26
Scientific Writing and Data Dissemination .....	27
Matrixisolationstechnik / Reaktive Intermediate .....	28
Unternehmensgründung und –führung .....	29
Radikalchemie.....	30
Vertiefung in die Quantenchemie .....	31
Kolloidchemie .....	32
Elektrochemie I – von Grundlagen bis zur Anwendung.....	33
Elektrochemie II – Elektrochemische Energietechnologien.....	34
Festkörperreaktionen .....	35
Introduction to Chemistry in (Cyber)space.....	36
Advanced Chemistry in (Cyber)space .....	37
Technische Chemie .....	38
Oberflächenchemie und Metallkatalyse.....	39
Elektrochemie III – Elektrochemie- und Grenzflächenpraktikum.....	40
Anorganische Reaktionsmechanismen.....	41
Automation in der Chemie .....	42
Moderne Methoden in der Organischen Synthese .....	43
Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 1.....	44
Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 2.....	45
Forschungsthemen der Organischen Chemie 1.....	46
Forschungsthemen der Organischen Chemie 2.....	47
Spezielle Aspekte der Physikalischen Chemie .....	48
Moderne Aspekte der Physikalischen Chemie .....	49
Moderne Themen aus der Physikalischen Chemie.....	50
(Organo)Katalyse und Syntheseplanung.....	51

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 2
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG01</b>	<b>Festkörper- und Materialchemie</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Festkörper- und Materialchemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	Solid State and Materials Chemistry					
Modulcode	Chemie-MNG01					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	Chemie MSc, Materialwissenschaft MSc 1. Semester					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht / Prof. Dr. Bernd Smarsly					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>fortgeschrittene Methoden und Konzepte zur Beschreibung der chemischen und physikalischen Eigenschaften auf moderne Materialien anwenden und die Resultate präsentieren,</li> <li>von der Struktur eines Festkörpers Rückschlüsse auf dessen Materialeigenschaften ziehen,</li> <li>Materialien gezielt mit Hilfe moderner experimenteller Methoden charakterisieren,</li> <li>im Team mit anspruchsvollen Synthesemethoden der anorganischen Chemie moderne Materialien darstellen,</li> <li>komplexe Synthesen unter Berücksichtigung der Arbeitssicherheit und unter Verwendung aktueller Literatur planen und mit Kommilitonen diskutieren.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Synthese, Struktur und Eigenschaften ausgewählter Clusterverbindungen,</li> <li>Einführung in die Sol-Gel-Chemie („soft chemistry“; chimie douce),</li> <li>spezielle Kapitel der Festkörperchemie und Materialwissenschaften,</li> <li>Praktikum zur präparativen anorganischen Materialchemie.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	<ul style="list-style-type: none"> <li>Vorlesung (1,3 SWS)</li> <li>Seminar (0,7 SWS)</li> <li>Praktikum (10 Tage je 5 h)</li> </ul>					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	20	20		20	60
	S Seminar	10	10		10	30
	P Praktikum	50	40		0	90
	Summe	80	70	30	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Zulassung zur Klausur: alle Protokolle testiert				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausur (100%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	40					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 3
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG02</b>	<b>Organische Chemie 4: Organisch-chemische Strukturaufklärung</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Organische Chemie 4: Organisch-chemische Strukturaufklärung</b>					
Englische Modulbezeichnung	Organic Chemistry 4: Organic Chemical Structure Elucidation					
Modulcode	Chemie-MNG02					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Richard Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>die Struktur komplexer organischer Verbindungen mit Hilfe moderner Methoden aufklären,</li> <li>Lösungsansätze zur Trennung unbekannter organischer Gemische mit Hilfe moderner Methoden entwickeln, durchführen und die erhaltenen Produkte analysieren,</li> <li>Ergebnisse analytischer und struktureller Messungen nach wissenschaftlichen Standards dokumentieren, ihren Kommilitonen vermitteln und diskutieren.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Organisch-chemische Separationstechniken (HPLC, GC, FPLC, etc.),</li> <li>Spektroskopie und Spektrometrie anspruchsvoller organischer Moleküle: (NMR, IR, Raman, VCD, ORD, MS),</li> <li>Interpretation analytischer Spektren.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (1,6 SWS), Übung (0,9 SWS), Praktikum (1,7 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	24	24			48
	Ü Übung	14	28		25	67
	P Praktikum	25	40			65
	Summe	63	92	25	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Vollständige Teilnahme am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben				
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 Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 4
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG03</b>	<b>Physikalische Chemie 4 – Struktur und Charakterisierung von Materie</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Physikalische Chemie 4 – Struktur und Charakterisierung von Materie</b>					
Englische Modulbezeichnung	Physical Chemistry 4					
Modulcode	Chemie-MNG03					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2013/14; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, MSc Materialwissenschaften					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>mit Hilfe weiterführender quantenchemischer Konzepte spektroskopische und mikroskopische Verfahren problemorientiert anwenden,</li> <li>grundlegende Aspekte des Bändermodells für die elektronische Charakterisierung von Materialien anwenden,</li> <li>Methoden der statistischen Thermodynamik auf Probleme der kondensierten Phasen anwenden,</li> <li>statistische Konzepte anwenden, um thermodynamische Daten einfacher Systeme zu berechnen,</li> <li>ihre erworbenen Kenntnisse auf die Lösung neuer Problemaufgaben anwenden und diese Lösungsansätze in der Gruppe diskutieren.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Vertiefung der Quantenchemie im Hinblick auf das Verständnis von spektroskopischen Methoden (z. B. Übergangsmoment),</li> <li>Vertiefung der chemischen Bindung (Moleküle und Festkörper),</li> <li>Spektroskopie und Strukturaufklärung mit spektroskopischen Methoden, wichtige elektronenmikroskopische Verfahren und Beugungstechniken (Vertiefung und Methoden),</li> <li>Vertiefung der Statistischen Thermodynamik (spezielle Kapitel: z. B. Festkörper, Grenzflächen, Defekte, Quantenstatistik).</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (3 SWS), Übung (2 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			
	V Vorlesung	45	15	10	10	80
	Ü Übung	30	40	10	20	100
		Summe	75	55	20	30
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungsaufgaben müssen richtig gelöst sein.				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	Kohortenbreite					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 5
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG04</b>	<b>Element- und Umweltanalytik</b>		<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>																																
Modulbezeichnung	<b>Element- und Umweltanalytik</b>																																			
Englische Modulbezeichnung	Analytical Chemistry of the Environment																																			
Modulcode	Chemie-MNG04																																			
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorg. und Analyt. Chemie																																			
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 1. Semester; MSc Lebensmittelchemie / 1. Semester; MSc Materialwissenschaften (Wahlpflichtmodul)																																			
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Bernhard Spengler																																			
Teilnahmevoraussetzungen	Keine																																			
Kompetenzziele	Die Studierenden sind in der Lage																																			
	<ul style="list-style-type: none"> <li>das fächerübergreifende Zusammenspiel von Chemie, Biologie, Geo- und Umweltwissenschaften zu verstehen und gegenseitige Überlappungen zu erkennen,</li> <li>wissenschaftliche Beobachtungen und Messungen in mathematisch greifbare Daten zu transformieren,</li> <li>wissenschaftliche Ergebnisse in strukturierter Form zu präsentieren,</li> <li>die Aufgaben und Strategien der modernen Element- und Umweltanalytik zu erkennen,</li> <li>die Bedeutung von Elementar- und Isotopenanalytik in der Chemie, Lebensmittelchemie und Materialwissenschaft zu verstehen,</li> <li>hochempfindliche instrumentelle Methoden und Techniken in Theorie und Praxis kennen zu lernen,</li> <li>die Bedeutung von Qualitätssicherung und Standardisierung zu erkennen,</li> <li>Methoden zur statistischen Bewertung von Daten anzuwenden.</li> </ul>																																			
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Perspektiven der Analytischen Chemie,</li> <li>Isotopenanalytik,</li> <li>Alters- und Herkunftsbestimmung,</li> <li>Ultrapurenanalytik,</li> <li>Partikelanalytik,</li> <li>analytische Mikrosonden,</li> <li>massenspektrometrische Ionisierungsverfahren + Massenspektrometry,</li> <li>univariate und multivariate Kalibrierung,</li> <li>Chemometrie, univariate und multivariate Kalibrierung.</li> </ul>																																			
	Lehrveranstaltungsform(en) Vorlesung (1 SWS), Seminar (1 SWS), Praktikum (3,2 SWS)																																			
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP																																		
		<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 Präsenzstunden</th> <th>b Vor- / Nachbereitung</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>V Vorlesung</td> <td>15</td> <td>15</td> <td></td> <td></td> <td>30</td> </tr> <tr> <td>S Seminar</td> <td>15</td> <td>15</td> <td></td> <td>15</td> <td>45</td> </tr> <tr> <td>P Praktikum</td> <td>48</td> <td>48</td> <td></td> <td>9</td> <td>105</td> </tr> <tr> <td>Summe</td> <td>78</td> <td>78</td> <td></td> <td>24</td> <td><b>180</b></td> </tr> </tbody> </table>			Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung	V Vorlesung	15	15			30	S Seminar	15	15		15	45	P Praktikum	48	48		9	105	Summe	78	78		24	<b>180</b>
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit		C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe																													
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung																																	
	V Vorlesung	15	15			30																														
	S Seminar	15	15		15	45																														
P Praktikum	48	48		9	105																															
Summe	78	78		24	<b>180</b>																															
Prüfungsvorleistung(en)	Praktikum und Seminar sind erfolgreich abgeschlossen																																			
Prüfungsform(en) (Umfang)	Präsentation Bericht																																			
Bildung der Modulnote	Präsentation (50 %) Bericht (50 %)																																			
Form der Wiederholungsprüfung	Bericht unter Einschluss der schriftlichen Ausarbeitung der Präsentation																																			
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe																																	
Aufnahmekapazität	Kohortenbreite																																			
Unterrichtssprache	Deutsch																																			
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis																																			

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 6
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG05</b>	<b>Bioanorganik</b>	<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>			
Modulbezeichnung	<b>Bioanorganik</b>					
Englische Modulbezeichnung	Bioinorganic Chemistry					
Modulcode	Chemie-MNG05					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Siegfried Schindler					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>die wichtigsten Konzepte der bioanorganischen Chemie auf unbekannte Problemstellungen anwenden und die Ergebnisse präsentieren,</li> <li>verschiedene Gruppen von Metalloproteinen basierend auf ihrer Struktur und Funktion erkennen,</li> <li>Metalloproteine mit niedermolekularen Komplexen modellieren und diese synthetisieren,</li> <li>die Gefährdungen durch bioanorganische Verbindungen und Komplexe einschätzen und im Rahmen ihrer Synthese berücksichtigen,</li> <li>ein effektives Zeit- und Ressourcenmanagement entwickeln, indem sie Arbeitsabläufe eigenverantwortlich planen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Chemische Struktur von Metalloproteinen,</li> <li>funktionale Modelle von Metalloenzymen,</li> <li>Wechselwirkungen von DNA mit Metallkomplexen,</li> <li>praktische Anwendungen.</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en)					
Vorlesung (1 SWS), Seminar (0,7 SWS), Praktikum (2,7 SWS)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	15	15			30
	S Seminar	10	10		38	58
	P Praktikum	40	10	20	22	92
Summe	65	35	20	60	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Alle Protokolle angenommen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min), Seminarvortrag				
	Bildung der Modulnote	Klausur (60 %), Seminarvortrag (40 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) (60 %) und mündliche Prüfung (30 min) (40 %)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	Kohortenbreite					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 7
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG06</b>	<b>Organische Chemie 5: Physikalisch-organische Chemie</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Organische Chemie 5: Physikalisch-organische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	<b>Organic Chemistry 5</b>					
Modulcode	Chemie-MNG06					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Sommersemester 2014; V2					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	<p>Die Teilnehmer/innen sind nach Abschluss der Veranstaltung in der Lage, die grundlegenden Prinzipien und Gesetze der physikalisch-organischen Chemie anzuwenden:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• selbständige Planung und Durchführung von Experimenten zur Aufklärung von Reaktionsmechanismen und deren Kinetik,</li> <li>• Evaluierung der Bindungsverhältnisse und stereoelektronischer Effekte in Molekülen und ihre Auswirkung auf Reaktionsabläufe,</li> <li>• Evaluation und Optimierungen organisch-chemischer Umsetzungen auf Basis thermochemischer Überlegungen,</li> <li>• Konzeptionelle Einordnung grundlegender organisch-chemischer Reaktionstypen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Struktur- und Bindungsmodelle von Molekülen</li> <li>• Fortgeschrittene Konzepte der elektronischen Strukturtheorie</li> <li>• Konzepte der Spannungsenergie und chemischen Stabilität</li> <li>• Lösungen und nichtkovalente Bindungskräfte</li> <li>• Säure-Base-Chemie organischer Substanzen</li> <li>• Stereochemie</li> <li>• Energiehyperflächen und Kinetik</li> <li>• Experimentelle Thermodynamik und Kinetik</li> <li>• Organisch-chemische Reaktionsmechanismen</li> <li>• Perizyklische Reaktionen</li> <li>• Photochemie (Grundlagen).</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (3 SWS), Übung (2 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	45	45			90
	Ü Übung	30	45		15	90
	Summe	75	90	15	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	Kohortenbreite					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 8
--	------------	----------------------	------

<b>Chemie-MNG07</b>		<b>Physikalische Chemie 5 – Grenzflächenchemie</b>		<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Physikalische Chemie 5 – Grenzflächenchemie</b>				
Englische Modulbezeichnung		Physical Chemistry 5 – Interface Chemistry				
Modulcode		Chemie-MNG07				
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Sommersemester 2014; V1				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		MSc Chemie, MSc Materialwissenschaften 2. Semester				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Bernd Smarsly				
Teilnahmevoraussetzungen		Keine				
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>die wichtigsten Konzepte der physikalischen Festkörperchemie auf Volumenmaterialien mit und ohne Defekte anwenden und diskutieren,</li> <li>zu Problemstellungen aus dem Bereich der Kolloidchemie in Gruppen Lösungsansätze erarbeiten und diskutieren,</li> <li>die physikalisch-chemischen Grundlagen der Oberflächen von Feststoffen zur Lösung von Fragestellungen aus dem Bereich der heterogenen Katalyse nutzen,</li> <li>wissenschaftliche Sachverhalte im Rahmen des Selbststudiums gemeinsam diskutieren.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Physikalische Chemie des Festkörpers, speziell: Eigenschaften des realen Festkörpers, Reaktivität von Festkörpern – aufbauend auf Defektchemie, -thermodynamik und -kinetik; Grundlagen der Elektrochemie fester Stoffe,</li> <li>Kolloide: Struktur und Aufbau von Kolloiden, spezielle Verfahren zur Präparation von Kolloiden, spezielle Untersuchungsmethoden für Kolloide; moderne Anwendungen von Kolloiden,</li> <li>Oberflächenchemie: Grundlagen der Wechselwirkung von Oberflächenstruktur und Reaktivität, Adsorption und heterogene Katalyse, Untersuchungsmethoden der Oberflächenchemie und grundlegende theoretische Konzepte, Thermodynamik und Kinetik von Oberflächen.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (4 SWS), Seminar (1 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
	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
	S Seminar	15	35	10	20	80
Summe		75	55	20	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (45 min)				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (45 min)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	Kohortenbreite					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	7.36.08 Nr. 2	S. 9
--	------------	---------------	------

<b>Chemie-MNG08</b>	<b>Bioanalytik</b>	<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Bioanalytik</b>				
Englische Modulbezeichnung	Bioanalytics				
Modulcode	Chemie-MNG08				
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorg. und Analyt. Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 2. Semester; MSc Lebensmittelchemie / 2. Semester; MSc Materialwissenschaften (Wahlpflichtmodul)				
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Bernhard Spengler				
Teilnahmevoraussetzungen	Keine				
Kompetenzziele	Die Studierenden sind in der Lage				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Fragestellungen und Untersuchungsergebnisse fächerübergreifend zu verstehen und zu behandeln,</li> <li>• chemische Aspekte der biologischen und biomedizinischen Forschung zu erkennen und zu bewerten,</li> <li>• Messdaten in verwertbare Untersuchungsergebnisse zu wandeln,</li> <li>• Untersuchungsergebnisse zu strukturieren und daraus allgemein verwertbare Präsentationen zu erarbeiten,</li> <li>• die Aufgaben und Strategien der modernen Bioanalytik zu erkennen,</li> <li>• aktuelle Methoden zur Trennung, Anreicherung, zum Nachweis, zur Identifizierung, zur Charakterisierung und zur quantitativen Bestimmung zu beurteilen,</li> <li>• spektroskopische, spektrometrische, oberflächengestützte, radioanalytische, enzymatische und immunochemische Techniken zu verstehen und anzuwenden,</li> <li>• aktuelle internationale Forschungsschwerpunkte zu beschreiben.</li> </ul>				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Bioanalytische Methoden der Chromatographie (Mikro-, Kapillar-, Nano-HPLC),</li> <li>• elektrophoretische Verfahren,</li> <li>• oberflächengestützte Methoden in der Bioanalytik,</li> <li>• computergestützte Methoden und Auswerteverfahren,</li> <li>• bildgebende Verfahren,</li> <li>• Proteinanalytik, Proteomics,</li> <li>• chemische und massenspektrometrische Peptidsequenzierung,</li> <li>• Analytik von Oligonukleotiden, Kohlenhydraten und Lipiden,</li> <li>• Funktionsanalytik.</li> </ul>				
	Lehrveranstaltungsform(en)				
		Vorlesung (1 SWS), Seminar (1 SWS), Praktikum (3,2 SWS)			
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen	B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		
	V Vorlesung	15	15		30
	S Seminar	15	15	13	43
	P Praktikum	48	48	11	107
					0
	Summe	78	78	24	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Seminar und Praktikum sind erfolgreich abgeschlossen			
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Präsentation Bericht			
	Bildung der Modulnote	Präsentation (50 %) Bericht (50 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung der Präsentation			
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe		
Aufnahmekapazität	Kohortenbreite				
Unterrichtssprache	Deutsch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 10
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNV01</b>	<b>Anorganische Chemie - Advanced Synthesis and Characterization</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Anorganische Chemie – Advanced Synthesis and Charaterization</b>					
Englische Modulbezeichnung	Inorganic Chemistry, Advanced Synthesis and Characterisation					
Modulcode	Chemie-MNV01					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, MSc Materialwissenschaften 3.Semester					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht / Prof. Dr. Siegfried Schindler					
Teilnahmevoraussetzungen	Grundmodule der Anorganischen Molekül- und Festkörperchemie bestanden (Chemie-MNG01, Chemie-MNG05)					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Synthesen von anspruchsvollen Verbindungen aus dem Bereich der anorganischen Chemie sowohl eigenständig als auch im Team planen, beurteilen und durchführen,</li> <li>• Konzepte zur Charakterisierung der synthetisierten Verbindungen erarbeiten und umsetzen,</li> <li>• neuartige Synthesekonzepte für die Darstellung unbekannter Verbindungen erarbeiten umfassend die internationale fachsprachliche Literatur sowohl für Synthesen als auch zur Vorbereitung der Seminarpräsentation nutzen; diese kann auch in englischer Sprache gehalten werden.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Synthese und Charakterisierung von metallorganischen und einfachen Werner-Komplexen, sowie Modellsubstanzen für Metalloproteine,</li> <li>• Einführung in die Chemie und Synthese von Nanomaterialien,</li> <li>• Vertiefung in die Sol-Gel-Chemie („soft chemistry“; chimie douce),</li> <li>• Arbeitstechniken unter inerten Bedingungen (Schlenk-Technik, Handschuhbox, "Glovebags"), Charakterisierungsmethoden: Spektroskopie, Diffraktometrie, Elektrochemie, Elektronenmikroskopie, „stopped-flow“ Messungen.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Praktische Übung (20 Tage je 3 h), Seminar (15 Tage je 1 h)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	S Seminar	15	30	40	55	140
	P Praktische Übung	60	40	30	30	160
	Summe	75	70	70	85	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Präsentation (mündlich), Bericht				
	Bildung der Modulnote	Berichtsnote (50 %), Präsentation (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung der Präsentation				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 11
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNV02</b>	<b>Vertiefungspraktikum Organische Chemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Vertiefungspraktikum Organische Chemie</b>						
Englische Modulbezeichnung	Advanced Organic Chemistry Laboratory						
Modulcode	Chemie-MNV02						
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 3. Semester						
Modulverantwortliche/r	Dozenten der Organischen Chemie						
Teilnahmevoraussetzungen	Grundmodule der Organischen Chemie bestanden (Chemie-MNG02, Chemie-MNG06)						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>anspruchsvolle Mehrstufensynthesen in den Forschungslaboren der Arbeitskreise selbstorganisiert planen und durchführen,</li> <li>unbekannte komplexe organische Verbindungen isolieren und charakterisieren,</li> <li>unter Inertgasatmosphäre arbeiten und mit hochempfindlichen Substanzen umgehen,</li> <li>Reaktionsabläufe und -mechanismen basierend auf eigenen Ergebnissen sowie auf aktueller wissenschaftlicher Literatur interpretieren und diskutieren,</li> <li>in Selbstorganisation parallel mehrere Experimente planen und durchführen,</li> <li>ihre Forschungsergebnissen mündlich und schriftlich darlegen und verteidigen.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Einfache Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>forschungsnahe Methoden der modernen Organischen Chemie,</li> <li>fortgeschrittene organisch-chemische Separationstechniken,</li> <li>spektroskopische Strukturaufklärung anspruchsvoller organischer Moleküle und reaktiver Intermediate,</li> <li>komplexe Syntheseplanung.</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)	Seminar (0,7 SWS), Praktikum (12 SWS)						
Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP						
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	S	Seminar	10	10			20
	P	Praktikum	180	90		10	280
	Summe		190	100		10	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Alle Protokolle angenommen					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	mündliche Prüfung (30 min)					
	Bildung der Modulnote	mündliche Prüfung (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	mündliche Prüfung (30 min)					
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe			
Aufnahmekapazität	20						
Unterrichtssprache	Englisch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 12
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNV03</b>	<b>Physikalische Chemie und Materialforschung</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Physikalische Chemie und Materialforschung</b>					
Englische Modulbezeichnung	Physical Chemistry and Materials Research					
Modulcode	Chemie-MNV03					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2013/14; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 3. Semester; MSc Materialwissenschaften / 3. Semester					
Modulverantwortliche/r	Die Dozenten der Physikalischen Chemie					
Teilnahmevoraussetzungen	Grundmodule der Physikalischen Chemie bestanden (Chemie-MNG04, Chemie-MNG07)					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• naturwissenschaftliche Problemstellungen auf ihre physikalisch-chemischen Aspekte hin beurteilen,</li> <li>• Modellsysteme und -situationen als zentrales Element physikalisch-chemischer Arbeit entwickeln,</li> <li>• physikalisch-chemische Phänomene basierend auf eigenen Ergebnissen sowie auf aktueller wissenschaftlicher Literatur interpretieren und diskutieren,</li> <li>• ihre Forschungsergebnisse mündlich und schriftlich darlegen und im Rahmen einer wissenschaftlichen Diskussion verteidigen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Fortgeschrittene experimentelle Methoden im Bereich der Materialforschung,</li> <li>• vertiefte theoretische Konzepte im Bereich der Materialforschung,</li> <li>• Entwicklung physikalisch-chemischer Modelle (z. B. Modellkatalysatoren, Modellelektroden, dünne Schichten, definierte Porenstrukturen) als Grundlage für das Verständnis komplexer chemischer und materialwissenschaftlicher Fragestellungen,</li> <li>• Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Seminar (0,7 SWS), Praktikum (12 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	S Seminar	10	10		10	30
	P Praktikum	180	70		20	270
	Summe	190	80		30	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Teilnahme am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Präsentation Bericht				
	Bildung der Modulnote	Präsentation (50 %) Bericht (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung der Präsentation				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 13
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNV04</b>		<b>Analytische Methoden der Lebenswissenschaften</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Analytische Methoden der Lebenswissenschaften</b>					
Englische Modulbezeichnung		Analytical Methods of Life Sciences					
Modulcode		Chemie-MNV04					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorg. und Analyt. Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		MSc Chemie / 3. Semester; MSc Lebensmittelchemie / 3. Semester; MSc Materialwissenschaften (Wahlpflichtmodul)					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Bernhard Spengler					
Teilnahmevoraussetzungen		Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden sind in der Lage						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• moderne Analysemethoden in ihrer Bedeutung, technischen Ausformung und Anwendung zu beurteilen, das Zusammenspiel der verschiedenen Methoden an konkreten analytischen Problemen der Lebenswissenschaften zu verstehen,</li> <li>• die Grenzen aktueller Analytik und neue Lösungsansätze zu beurteilen,</li> <li>• grundlegende Methoden, Werkzeuge und Techniken der modernen Analytik anzuwenden und in Stand zu setzen,</li> <li>• die Ergebnisse der Experimente mündlich und schriftlich zu präsentieren und zu diskutieren.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Fortgeschrittene Methoden der lebenswissenschaftlichen Analytik,</li> <li>• Prozesse der Überführung von Daten in Wissen,</li> <li>• Probengewinnung, -handhabung, -verarbeitung, -präparation,</li> <li>• Charakterisierung + Trennung komplexer Mischungen,</li> <li>• Biomolekülcharakterisierung, Strukturaufklärung und Datenbankauswertung,</li> <li>• Instrumentelle Werkzeuge und Techniken.</li> </ul>						
	Lehrveranstaltungsform(en) Seminar (1 SWS), Praktikum (5,3 SWS)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt		300 Stunden = 10 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	S	Seminar	15	30	70	15	130
	P	Praktikum	80	40	40	10	170
	Summe		95	70	110	25	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Praktikum und Seminar sind erfolgreich abgeschlossen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Präsentation Bericht				
	Bildung der Modulnote		Präsentation (50 %) Bericht (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung der Präsentation				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester		WiSe		
Aufnahmekapazität		20					
Unterrichtssprache		Englisch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 14
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNV05</b>		<b>Lebensmittelbiotechnologie</b>		<b>3. Semester</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung		Lebensmittelbiotechnologie				
Englische Modulbezeichnung		Food Biotechnology				
Modulcode		Chemie-MNV05				
FB / Fach / Institut		08 / Lebensmittelchemie & Chemie / LCB				
Verwendet im Studiengang / Semester		M.Sc. Chemie / 3. Semester				
Modulverantwortliche/r		Dozenten des Instituts für Lebensmittelchemie und Lebensmittelbiotechnologie				
Teilnahmevoraussetzungen		Zulassung zum M.Sc.-Studiengang Chemie				
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>anspruchsvolle Analysen- und Arbeitstechniken in den Arbeitskreisen der Lebensmittelchemie &amp; Lebensmittelbiotechnologie anwenden,</li> <li>lebensmittelchemische Problemstellungen basierend auf ihren Kenntnissen der analytischen Qualitätssicherung und der GLP beurteilen,</li> <li>ihre Forschungsergebnisse in Form eines Vortrags und von Protokollen präsentieren.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Teamarbeit mit Fragestellungen aus der aktuellen Forschung</li> <li>Forschungsnahе Methoden der modernen Lebensmittelchemie</li> <li>Lebensmittelchemische Spuren- und Hochleistungsanalysenverfahren</li> <li>Kultur von Mikroorganismen</li> <li>Enzymreinigung und Charakterisierung</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Praktikum (12 SWS) Seminar (0,7 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		
		S Seminar	10	20		30
	P Praktikum	180	90		270	
		Summe	190	110		<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Alle Protokolle angenommen, erfolgreicher Vortrag				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	mündliche Prüfung (30 min)				
	Bildung der Modulnote	mündliche Prüfung (100%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	mündliche Prüfung (30 min)				
Angebotsrhythmus	WiSe / SoSe	Dauer: 1 Semester				
Aufnahmekapazität						
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 15
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS01</b>	<b>Projektpraktikum Anorganische Chemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Projektpraktikum Anorganische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	Project Work Inorganic Chemistry					
Modulcode	Chemie-MNS01					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, MSc Materialwissenschaften 3.Semester					
Modulverantwortliche/r	Die Dozenten der Anorganischen Chemie					
Teilnahmevoraussetzungen	Grundmodule der Anorganischen Molekül- und Festkörperchemie bestanden (Chemie-MNG01, Chemie-MNG05)					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• tiefer gehende wissenschaftliche Zusammenhänge und eigene Versuchsergebnisse beurteilen und interpretieren,</li> <li>• selbstständig anspruchsvolle wissenschaftliche Literatur erschließen,</li> <li>• anspruchsvolle Forschungsexperimente und kleine Projekte eigenständig planen und durchführen und beherrschen ein effektives Zeit- und Ressourcenmanagement,</li> <li>• eigene Lösungsansätze für Problemstellungen der Anorganischen Chemie entwickeln,</li> <li>• mit Hilfe spezieller wissenschaftlicher Methoden und Techniken projektorientierte Fragestellungen der Anorganischen Chemie bearbeiten,</li> <li>• ein Forschungsvorhaben aus der Anorganischen Chemie eigenständig formulieren, ausarbeiten und verteidigen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Weiterführende Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>• Synthese und Charakterisierung von speziellen anorganischen Nanostrukturen oder neuen komplexchemischen bzw. metallorganischen Verbindungen auf Forschungsniveau,</li> <li>• Vergleich von Synthesekonzepten und Charakterisierungsstrategien.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Praktische Übung (4 SWS), Seminar (1 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	S Seminar	15	30	40	55	140
	P Praktische Übung	60	40	30	30	160
	Summe	75	70	70	85	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Präsentation (mündlich), Bericht				
	Bildung der Modulnote	Berichtsnote (50 %), Präsentation (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung der Präsentation				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	12					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 16
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS03</b>	<b>Projektpraktikum Organische Chemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Projektpraktikum Organische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	Project Work Organic Chemistry					
Modulcode	Chemie-MNS03					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, MSc Materialwissenschaft / 3. Semester					
Modulverantwortliche/r	Dozenten der Organischen Chemie					
Teilnahmevoraussetzungen	Grundmodule der Organischen Chemie bestanden (Chemie-MNG02, Chemie-MNG06)					
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• tiefer gehende wissenschaftliche Zusammenhänge und eigene Versuchsergebnisse beurteilen und interpretieren,</li> <li>• selbstständig anspruchsvolle wissenschaftliche Literatur erschließen,</li> <li>• anspruchsvolle Forschungsexperimente und kleine Projekte eigenständig planen und durchführen und beherrschen ein effektives Zeit- und Ressourcenmanagement,</li> <li>• eigene Lösungsansätze für Problemstellungen der Organischen Chemie entwickeln,</li> <li>• mit Hilfe spezieller wissenschaftlicher Methoden und Techniken projektorientierte Fragestellungen der Organischen Chemie bearbeiten,</li> <li>• ein Forschungsvorhaben aus der Organischen Chemie eigenständig formulieren, ausarbeiten und verteidigen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Weiterführende Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>• Forschungsplanung (Zeit, Raum, Ressourcen),</li> <li>• Forschungsnahe Methoden der modernen Organischen Chemie,</li> <li>• Erstellen eines wissenschaftlichen Arbeitsplans,</li> <li>• Einordnung des Forschungsvorhabens in die aktuelle Literatur,</li> <li>• praktische und theoretische Vorarbeiten zum Forschungsvorhaben, dessen Durchführung und Auswertung.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Projektarbeit/Praktikum (12 SWS) Seminar (0,7 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	S Seminar	10	10			20
	P Projektarbeit	180	90		10	280
Summe		190	100	10	<b>300</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Projektarbeit abgeschlossen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Schriftlicher Bericht und mündliche Verteidigung				
	Bildung der Modulnote	Schriftlicher Bericht (60 %) und mündliche Verteidigung (40 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 min)				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	10					
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 17
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS04</b>	<b>Projektpraktikum Physikalische Chemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>
Modulbezeichnung	<b>Projektpraktikum Physikalische Chemie</b>				
Englische Modulbezeichnung	Project Work Physical Chemistry				
Modulcode	Chemie-MNS04				
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2013/14; V1				
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 3. Semester; MSc Materialwissenschaften / 3. Semester				
Modulverantwortliche/r	Dozenten der Physikalischen Chemie				
Teilnahmevoraussetzungen	Grundmodule der Physikalischen Chemie bestanden (Chemie-MNG04, Chemie-MNG07)				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• tiefer gehende wissenschaftliche Zusammenhänge und eigene Versuchsergebnisse beurteilen und interpretieren,</li> <li>• selbstständig anspruchsvolle wissenschaftliche Literatur erschließen,</li> <li>• anspruchsvolle Forschungsexperimente und kleine Projekte eigenständig planen und durchführen und ein effektives Zeit- und Ressourcenmanagement beherrschen,</li> <li>• eigene Lösungsansätze für Problemstellungen der Physikalische Chemie entwickeln,</li> <li>• mit Hilfe spezieller wissenschaftlicher Methoden und Techniken projektorientierte Fragestellungen der Physikalischen Chemie bearbeiten,</li> <li>• ein Forschungsvorhaben aus der Physikalischen Chemie eigenständig formulieren, ausarbeiten und verteidigen.</li> </ul>				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Weiterführende Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>• wechselnde Fragenstellungen aus der Forschung im Rahmen der Physikalischen Chemie,</li> <li>• Entwicklung spezieller und erweiterter experimenteller und theoretischer Konzepte der Physikalischen Chemie,</li> <li>• Erstellen eines wissenschaftlichen Arbeitsplans,</li> <li>• Abschätzung des Finanz- und Personalaufwands</li> <li>• Einordnung des Forschungsvorhabens in die aktuelle Literatur,</li> <li>• praktische und theoretische Vorarbeiten zum Forschungsvorhaben, dessen Durchführung und Auswertung.</li> </ul>				
Lehrveranstaltungsform(en)	Übung (0,7 SWS), Projektarbeit (12 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP			
		A Lehrveranstaltungen		B selbst	C Prüfung incl.
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenz- stunden	b Vor- / Nach- bereitung	gestaltete Arbeit	Vorbereitung
	Ü Übung	10	10		20
	P Projektarbeit	180	70		30
	Summe	190	80	30	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Projektarbeit abgeschlossen			
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Bericht und mündliche Präsentation			
	Bildung der Modulnote	Bericht (50 %), mdl. Präsentation (50 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 min)			
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe		
Aufnahmekapazität	10				
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang/ Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 18
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS05</b>		<b>Projektpraktikum Analytische Chemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Projektpraktikum Analytische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung		Project Work					
Modulcode		Chemie-MNS05					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorg. und Analyt. Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		MSc Chemie / 3. Semester; MSc Lebensmittelchemie / 3. Semester; MSc Materialwissenschaften / 3. Semester					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Bernhard Spengler					
Teilnahmevoraussetzungen		Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>aktuelle analytische Verfahren verstehen und im Rahmen laufender Forschungsprojekte anwenden,</li> <li>Anforderungen und Grenzen der modernen Analytik beurteilen und Perspektiven oder Lösungsstrategien ableiten,</li> <li>selbstständig anspruchsvolle wissenschaftliche Literatur erschließen,</li> <li>eigene Lösungsansätze für Problemstellungen der Analytischen Chemie entwickeln,</li> <li>ein Forschungsvorhaben aus der Analytischen Chemie eigenständig formulieren und ausarbeiten.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Weiterführende Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>Forschungsplanung (Zeit, Raum, Ressourcen),</li> <li>forschungsnahe Methoden der modernen Analytischen Chemie,</li> <li>Erstellen eines wissenschaftlichen Arbeitsplans,</li> <li>Einordnung des Forschungsvorhabens in die aktuelle Literatur,</li> <li>praktische und theoretische Vorarbeiten zum Forschungsvorhaben, dessen Durchführung und Auswertung.</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Seminar (1 SWS), Praktikum (4 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt		300 Stunden = 10 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	S	Seminar	15	30	80		125
	P	Praktikum	60	40	60	15	175
	Summe		75	70	140	15	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Praktikum und Seminar sind erfolgreich abgeschlossen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Bericht				
	Bildung der Modulnote		Bericht (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Bericht				
Angebotsrhythmus		Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität		10					
Unterrichtssprache		Deutsch, Englisch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 19
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS06</b>	<b>Projektpraktikum Biochemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Projektpraktikum Biochemie – Biochemie der Nucleinsäuren</b>					
Englische Modulbezeichnung	Project Work Biochemistry – Biochemistry of Nucleic Acids					
Modulcode	Chemie-MNS06					
FB / Fach / Institut	08 / Biologie / Biochemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 3. Semester					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Albrecht Bindereif					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• im Team ein aktuelles Problem der Biochemie bearbeiten,</li> <li>• tiefer gehende wissenschaftliche Zusammenhänge und eigene Versuchsergebnisse beurteilen und interpretieren,</li> <li>• selbstständig anspruchsvolle wissenschaftliche Literatur erschließen,</li> <li>• anspruchsvolle Forschungsexperimente und kleine Projekte eigenständig planen und durchführen und beherrschen ein effektives Zeit- und Ressourcenmanagement,</li> <li>• eigene Lösungsansätze für Problemstellungen der Biochemie entwickeln,</li> <li>• mit Hilfe spezieller wissenschaftlicher Methoden und Techniken projektorientierte Fragestellungen der Biochemie bearbeiten,</li> <li>• ein Forschungsvorhaben aus der Biochemie eigenständig formulieren, ausarbeiten und verteidigen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Weiterführende Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>• Forschungsplanung (Zeit, Raum, Ressourcen),</li> <li>• Forschungsnahe Methoden der modernen Biochemie,</li> <li>• Erstellen eines wissenschaftlichen Arbeitsplans,</li> <li>• Einordnung des Forschungsvorhabens in die aktuelle Literatur,</li> <li>• praktische und theoretische Vorarbeiten zum Forschungsvorhaben, dessen Durchführung und Auswertung.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Praktikum (6,7 SWS), Seminar (1 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	P Praktikum	100	40		20	160
	S Seminar	15	30	80	15	140
		Summe	115	70	80	35
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Teilnahme am Praktikum				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Bericht und Seminarvortrag				
	Bildung der Modulnote	Bericht (80 %) und Seminarvortrag (20 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung des Seminarvortrags				
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	10					
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 20
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS07</b>	<b>Projektpraktikum Lebensmittelchemie</b>			<b>3. Sem.</b>	<b>10 CP</b>
Modulbezeichnung	<b>Projektpraktikum Lebensmittelchemie</b>				
Englische Modulbezeichnung	Project Work Food Chemistry				
Modulcode	Chemie-MNS07				
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Lebensmittelchemie & Lebensmittelbiotechnologie				
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 3. Semester				
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Holger Zorn				
Teilnahmevoraussetzungen					
Kompetenzziele	Die Studierenden können				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• tiefer gehende wissenschaftliche Zusammenhänge und eigene Versuchsergebnisse beurteilen und interpretieren,</li> <li>• selbstständig anspruchsvolle wissenschaftliche Literatur erschließen,</li> <li>• anspruchsvolle Forschungsexperimente und kleine Projekte eigenständig planen und durchführen und beherrschen ein effektives Zeit- und Ressourcenmanagement,</li> <li>• eigene Lösungsansätze für Problemstellungen der Lebensmittelchemie entwickeln,</li> <li>• mit Hilfe spezieller wissenschaftlicher Methoden und Techniken projektorientierte Fragestellungen der Lebensmittelchemie bearbeiten,</li> <li>• ein Forschungsvorhaben aus der Lebensmittelchemie eigenständig formulieren, ausarbeiten und verteidigen.</li> </ul>				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Weiterführende Fragestellungen aus der aktuellen Forschung der Arbeitsgruppen,</li> <li>• Forschungsplanung (Zeit, Raum, Ressourcen),</li> <li>• forschungsnahen Methoden der modernen Lebensmittelchemie,</li> <li>• Erstellen eines wissenschaftlichen Arbeitsplans,</li> <li>• Einordnung des Forschungsvorhabens in die aktuelle Literatur,</li> <li>• praktische und theoretische Vorarbeiten zum Forschungsvorhaben, dessen Durchführung und Auswertung.</li> </ul>				
Lehrveranstaltungsform(en)	Projektarbeit/Praktikum (12 SWS) Seminar (0,7 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	300 Stunden = 10 CP			
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	S Seminar	10	10		20
	P Projektarbeit	180	90	10	280
	Summe	190	100	10	<b>300</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Schriftlicher Bericht und mündliche Verteidigung			
	Bildung der Modulnote	Schriftlicher Bericht (60 %) und mündliche Verteidigung (40 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 min)			
Angebotsrhythmus	Jedes Semester	Dauer: 1 Semester	WiSe / SoSe		
Aufnahmekapazität	10				
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 21
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNS08</b>	<b>Master-Thesis</b>			<b>4. Sem.</b>	<b>30 CP</b>
Modulbezeichnung	<b>Master-Thesis</b>				
Modulcode	Chemie-MNS08				
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Alle Institute				
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / 4. Semester				
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. S. Schlecht, Prof. Dr. P.R. Schreiner, Prof. Dr. J. Janek, Prof. Dr. B. Spengler				
Teilnahmevoraussetzungen	Pflichtmodule des 1.-3. Semesters				
Kompetenzziele	Die Studierenden besitzen die Kompetenz, anhand einer konkreten Aufgabenstellung aus einem Arbeitsgebiet der Chemie eigenständig ein Projekt auszuarbeiten und durchzuführen, dabei wissenschaftliche Methoden anzuwenden, ihre Ergebnisse auszuwerten, zu interpretieren und als wissenschaftliche Arbeit zu präsentieren und zu verteidigen.				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Konzeption eines Arbeitsplanes,</li> <li>• Einarbeitung in die Literatur,</li> <li>• Erarbeitung der Mess- und Auswertemethoden, Durchführung und Auswertung, Diskussion der Ergebnisse,</li> <li>• Erstellung der Thesis,</li> <li>• eigene Arbeit in den Kontext zu anderen wissenschaftlichen Ergebnissen und Anwendungen stellen.</li> </ul>				
Lehrveranstaltungsform(en)	ganztägige Anleitung zu wissenschaftlichem Arbeiten in einem wissenschaftlichen Team				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	900 Stunden = 30 ECTS-Credits			
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	Anl	Anleitung zum selbstständigen wissenschaftlichen Arbeiten		120	900
		Summe	780	120	<b>900</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Abschlussarbeit (Thesis), mündliche Präsentation (Verteidigung)			
	Bildung der Modulnote	Abschlussarbeit (Thesis) (70 %), mündliche Präsentation (Verteidigung) (30 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung	Bei nicht bestandener Thesis Neuanfertigung gemäß § 34 Abs. 2 Satz 2 AllB			
Angebotsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 Semester	SoSe, zusätzliche Termine nach Vereinbarung		
Aufnahmekapazität	40				
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 22
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW01</b>	<b>Nanochemie</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Nanochemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	Nanochemistry					
Modulcode	Chemie-MNW01					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• Zusammenhänge zwischen Struktur und Eigenschaften von Nanomaterialien erkennen,</li> <li>• die Methoden zur Charakterisierung von Nanomaterialien einschätzen und anwenden,</li> <li>• nanostrukturierte Materialien darstellen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Synthese, Struktur und Eigenschaften von Nanopartikeln,</li> <li>• Einführung in die Kolloidchemie,</li> <li>• Praktikum zur Präparation von nanostrukturierten Materialien.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (1 SWS), Seminar (0,7 SWS), Praktikum (2,7 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	V Vorlesung	15	15		20	50
	S Seminar	10	10		40	60
	P Praktikum	40	30			70
	Summe	65	55		60	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min) und Präsentation (mündlich und schriftlich)				
	Bildung der Modulnote	Klausur (60 %), Präsentation (40 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) (60 %) und mündliche Prüfung (30 min) (40 %)				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	10					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 23
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW02</b>	<b>Moderne Konzepte der Anorganischen Chemie</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Moderne Konzepte der Anorganischen Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	Modern Concepts of Inorganic Chemistry					
Modulcode	Chemie-MNW02					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, MSc Materialwissenschaft Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Sabine Schlecht					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Zusammenhänge zwischen Synthese, Struktur und Eigenschaften von ausgewählten anorganischen Verbindungen erkennen,</li> <li>geeignete Methoden zur Charakterisierung von anorganischen Verbindungen auswählen und anwenden.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Moderne Konzepte in der Anorganischen Chemie (z.B. Synthese unter außergewöhnlichen Bedingungen oder über metastabile Zustände),</li> <li>Selbstorganisation von Materie,</li> <li>Makromolekulare Anorganische Chemie,</li> <li>Hybridmaterialien.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (1 SWS), Seminar (1,3 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			Summe
	V Vorlesung	15	15		42	72
	S Seminar	20	20	40	28	108
	Summe	35	35	40	70	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min), Präsentation				
	Bildung der Modulnote	Klausur (60 %), Präsentation (40 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) (60 %) und mündliche Prüfung (30 min) (40%)				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	15					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 24
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW03</b>	<b>Metall- und Ligandenreaktivität</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Metall- und Ligandenreaktivität</b>					
Englische Modulbezeichnung	Reactivity of Metals and Ligands					
Modulcode	Chemie-MNW03					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie, MSc Chemie / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Siegfried Schindler					
Teilnahmevoraussetzungen						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Zusammenhänge zwischen Struktur und Eigenschaften von Komplexverbindungen erkennen,</li> <li>die Methoden zur Charakterisierung von Komplexverbindungen einschätzen und anwenden.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Wichtige Metallkomplexe und ihr Reaktionsverhalten (z. B. Metall-Porphyrine);</li> <li>unterschiedliches Reaktionsverhalten von freien und am Metallkation gebundenen Liganden,</li> <li>Analysetechniken wie UV-Vis-Spektroskopie,</li> <li>wichtige metallorganische Verbindungen wie z. B. Ferrocen.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (15 Wochen je 3 h), Seminar (15 Wochen je 1 h), Übung (15 Wochen je 1 h)					
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP					
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	45		30	120
	S Seminar	15	15			30
	Ü Übung	15	15			30
		Summe	75	75	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Teilnahme am Seminar und an den Übungen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min)				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	35					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 25
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW04</b>	<b>Computational Chemistry / Molecular Modelling</b>		<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Computational Chemistry / Molecular Modelling</b>					
Modulcode	Chemie-MNW04					
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	Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• können einfache computergestützte Methoden auf chemische und biochemische Probleme auswählen und anwenden,</li> <li>• können veröffentlichungsfähige wissenschaftliche Texte in englischer Sprache verfassen,</li> <li>• haben ein vertieftes Verständnis zum Aufbau und der Strukturierung wissenschaftlicher Publikationen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• History of computational chemistry/molecular modelling,</li> <li>• Literature and internet (re)sources,</li> <li>• Comparison of computational with experimental results,</li> <li>• Molecular coordinates,</li> <li>• Potential energy hypersurfaces and energy minimization,</li> <li>• Computer hardware and software considerations,</li> <li>• Force fields (molecular mechanics),</li> <li>• Strain and conformational analysis,</li> <li>• Qualitative construction of molecular orbitals, perconjugation, anomeric effect etc.,</li> <li>• Molecular orbitals: qualitative considerations,</li> <li>• Semi-empirical theory,</li> <li>• Basis sets,</li> <li>• Electron correlation (methods),</li> <li>• Density functional theory: applications,</li> <li>• Molecular properties,</li> <li>• Solvent effects,</li> <li>• Simulating spectra: IR, Raman, NMR, UV, CD etc.,</li> <li>• Quantitative structure-activity relationships (QSAR).</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en)					
		Vorlesung (2 SWS), Übung (2 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	30	60			90
Ü Übung	30	30		30	90	
	Summe	60	90		30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Bericht in Form einer wissenschaftlichen Veröffentlichung (in englischer Sprache)				
	Bildung der Modulnote	Bericht (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	30					
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch; Literatur: Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 26
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW05		Functional Organic and Soft Materials		1. Sem.	6 CP	
Modulbezeichnung		Functional Organic and Soft Materials				
Modulcode		Chemie-MNW05				
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2013/14; V2				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaften / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Peter R. Schreiner				
Teilnahmevoraussetzungen		Keine				
Kompetenzziele	Die Studierenden beherrschen					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>aktuelle nicht-klassische, chemische Inhalte und Strukturen aus dem Bereich der Polymer- und makromolekularen Chemie,</li> <li>die Darstellung und Charakterisierung „weicher“ chemischer Materialien aus verschiedensten Bereichen und kennen insbesondere Eigenschaften von „soft matter“.</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)					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Übung (1 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 CP			
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
			a	b Vor- / Nach-		
			Präsenzstunden	bereitung		Summe
	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 (120 min)			
	Bildung der Modulnote		Klausur (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben			
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe		
Aufnahmekapazität		30				
Unterrichtssprache		Deutsch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 27
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW06</b>	<b>Scientific Writing and Data Dissemination</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Scientific Writing and Data Dissemination</b>					
Modulcode	Chemie-MNW06					
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						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• moderne Informationstechnologie zur Informations- und Datenbeschaffung anwenden,</li> <li>• Strukturelemente in wissenschaftlichen Publikationen erkennen,</li> <li>• Arbeits- und Zeitpläne für Forschungsvorhaben entwerfen,</li> <li>• Forschungsprojekte und Ergebnisse in publikationsfähiger Form zusammenstellen und diskutieren.</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 (1,9 SWS), Seminar (1,9 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	Ü Übung	28	28			56
	S Seminar	28	68		28	124
	Summe	56	96	28	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Bericht</li> <li>• Präsentation</li> </ul>				
	Bildung der Modulnote	Bericht (60%), Präsentation (40%)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Bericht einschließlich schriftlicher Ausarbeitung der Präsentation				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	30					
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 28
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW07</b>	<b>Matrixisolationstechnik / Reaktive Intermediate</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Matrixisolationstechnik / Reaktive Intermediate</b>					
Englische Modulbezeichnung	Matrix Isolation Technology / Reactive Intermediates					
Modulcode	Chemie-MNW07					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner					
Teilnahmevoraussetzungen						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>mit den Geräten zur Matrixisolation umgehen und auf spezifische Probleme anwenden,</li> <li>Moleküldaten mittels quantenmechanischer Methoden zur Unterstützung der Spektrenauflösung aus Matrixmessungen berechnen,</li> <li>ihre Ergebnisse wissenschaftlich dokumentieren und präsentieren.</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 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
	P Praktikum	40	60	25	15	140
	S Seminar	10	10		20	40
	Summe	50	70	25	35	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Protokolle, Präsentation (mündl.)				
	Bildung der Modulnote	Protokolle (60 %), Präsentation (mündl.) (40 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 min)				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe			
Aufnahmekapazität	10					
Unterrichtssprache	Deutsch, Englisch; Literatur: Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 29
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW09</b>	<b>Unternehmensgründung und -führung</b>
Englische Modulbezeichnung	Leadership and Entrepreneurship
Modulcode	Chemie-MW 09
FB / Fach / Institut	FH Gießen-Friedberg
Verwendet in Studiengängen/ Semestern	Ggf. Biologie, Chemie, Physik FH-Studiengänge 1. Semester
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. M. Rumpf
Modulberatung	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters
Dozenten	Prof. Dr. M. Rumpf (FH Gießen-Friedberg)
Voraussetzungen	keine
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen <ul style="list-style-type: none"> <li>• mit den Voraussetzungen für eine erfolgreiche Unternehmensgründung und -führung vertraut sein</li> <li>• das fachspezifische Wissen um Grundlagen der Betriebswirtschaftslehre für die Übernahme von verantwortlichen Positionen im Unternehmen beherrschen</li> <li>• wesentliche Managementmethoden kennen</li> <li>• über wesentliche Kenntnisse über die Voraussetzungen eines erfolgreichen Berufsstart in der Selbständigkeit verfügen</li> <li>• über praktische Erfahrungen der theoretisch vermittelten Grundlagen verfügen</li> </ul>
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• BWL-Kompendium (Theoretische Grundlagen zur Unternehmensgründung und -führung)</li> <li>• Projektarbeit; mit möglichen alternativen Themenschwerpunkten:</li> <li>• Innovationsmanagement</li> <li>• Gründungsplanung</li> <li>• Unternehmensentwicklung</li> <li>• Mitarbeiterführung</li> </ul>
Lehrveranstaltungsformen	Vorlesung und (betreute) Teamarbeit: Einer theoretischen Grundlagenvermittlung folgt immer die konkrete praktische Anwendung des Gelernten durch die Studierenden. Durch Gruppenarbeit werden darüber hinaus wesentliche Soft Skills durch ein „learning by doing“ trainiert.
Stud. Workload insges. in Std.	Vorlesung Kontaktstd.            4 Tage à 4 h            16 h Vor- und Nachbereitung    1 h/Vorlesungstag    4 h Projektarbeit Gruppenarbeit            8 h à 10 Wochen    80 h Besprechungen mit Dozenten    2 h à 5 Wochen    10 h Anfertigung der schriftlichen Ausarbeitung    45 h Präsentationsvorbereitung            20 h Präsentation (der eigenen Ergebnisse sowie Abnahme der Präsentation der anderen Gruppen)    5 h Σ                            180 h
Modul-Prüfungsleistungen	Bericht (60%) Präsentation (mündlich) (40 %)
Angebotsrhythmus, Dauer	Einmal pro Jahr, 1 Semester
Unterrichtssprache	deutsch
Kapazität der Lehrveranstaltung/ Anmeldungsform	Max. 25 Studierende pro Semester
Termin	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters
Vorausgesetzte Literatur	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 30
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW11		Radikalchemie		1./2. Sem.	6 CP	
Modulbezeichnung		Radikalchemie				
Englische Modulbezeichnung		Chemistry of Radicals				
Modulcode		Chemie-MNW11				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaften / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. R. Göttlich				
Teilnahmevoraussetzungen						
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Zusammenhänge zwischen Struktur und Reaktivität von Radikalen erkennen und beschreiben,</li> <li>selektive Synthesen über Radikale planen,</li> <li>die Analytik und Kinetik von Radikalreaktionen diskutieren und erstellen.</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>Polymersation 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 CP			
			A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	V	Vorlesung	30	30		60
	S	Seminar	5	35		40
	Ü	Übung	15	45	20	80
Summe		50	110	20	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)					
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (120 min)			
	Bildung der Modulnote		Klausur (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben			
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung		Dauer: 1 Semester		
Aufnahmekapazität		30				
Unterrichtssprache		Deutsch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 31
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW14</b>	<b>Vertiefung in die Quantenchemie</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Vertiefung in die Quantenchemie</b>						
Englische Modulbezeichnung	Advances Quantum Chemistry						
Modulcode	Chemie-MNW14						
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2013/14; V1						
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaften / Wahlpflichtmodul						
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. H. Over						
Teilnahmevoraussetzungen							
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• die wichtigsten Konzepte der Quantenchemie erkennen und anwenden,</li> <li>• Symmetriebeziehungen in der Quantenchemie anwenden,</li> <li>• die wichtigsten experimentellen Methoden der Oberflächenchemie zur Charakterisierung einsetzen.</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 insgesamt	180 Stunden = 6 CP						
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	45			90
	Ü	Übung	15	45		30	90
	Summe		60	90		30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben					
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mündliche Prüfung (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben					
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung		Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	30						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 32
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW15</b>	<b>Kolloidchemie</b>	<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>				
Modulbezeichnung	<b>Kolloidchemie</b>						
Englische Modulbezeichnung	Colloid Chemistry						
Modulcode	Chemie-MNW15						
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2013/14; V1						
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie						
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft, BSc/MSc Lebensmittelchemie / Wahlpflichtmodul						
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. B. Smarsly						
Teilnahmevoraussetzungen							
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• die Grundkenntnisse der Kolloid- und Grenzflächenchemie auf einfache Problemstellungen anwenden,</li> <li>• die wichtigsten experimentellen Methoden zur Charakterisierung (Ultrazentrifugation, Rheologie, Ladungsbestimmung etc.) anwenden,</li> <li>• die wichtigsten Syntheseansätze zur Herstellung von Kolloiden praktisch umsetzen,</li> <li>• die wichtigsten theoretischen Konzepte der Kolloidwissenschaft beurteilen und zur Problemlösung einsetzen.</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 CP						
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	30	18	2	80
	P	Praktikum	25	75			100
	Summe		55	105	18	2	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine					
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min)					
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben					
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe				
Aufnahmekapazität	30						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 33
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW16</b>	<b>Elektrochemie I – von Grundlagen bis zur Anwendung</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>
Modulbezeichnung	<b>Elektrochemie I – von Grundlagen bis zur Anwendung</b>				
Englische Modulbezeichnung	Electrochemistry 1 – From Basics to Application				
Modulcode	Chemie-MNW16				
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2013/14; V1				
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					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• die wesentlichen thermodynamischen, kinetischen und methodischen Grundlagen auf die Elektrochemie übertragen,</li> <li>• die wichtigsten Anwendungsgebiete elektrochemischer Verfahren nennen,</li> <li>• die häufig genutzten experimentellen Methoden zuordnen und beschreiben,</li> <li>• die theoretischen Konzepte der Elektrochemie im Zusammenhang mit physikalisch-chemischer Problemstellungen diskutieren und anwenden.</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 CP			
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	V 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 (120 min)			
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekanntgegeben			
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe		
Aufnahmekapazität	30				
Unterrichtssprache	Deutsch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 34
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW17</b>	<b>Elektrochemie II – Elektrochemische Energietechnologien</b>			<b>2. Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>Elektrochemie II – Elektrochemische Energietechnologien</b>						
Englische Modulbezeichnung	Electrochemistry 2 – Electrochemical Energy Technologies						
Modulcode	Chemie-MNW17						
Semester der erstmaligen Durchführung	Sommersemester 2014; V1						
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	Chemie-MW17 Elektrochemie I bestanden						
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• elektrotechnologische und -chemische Problemstellungen diskutieren und lösen,</li> <li>• Vor- und Nachteile sowie Funktion verschiedener Energiespeichersysteme vergleichend beschreiben.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Zusammenfassung der benötigten thermodynamischen, kinetischen und methodischen Kenntnisse,</li> <li>• Brennstoffzellen,</li> <li>• photoelektrochemische Zellen,</li> <li>• allgemeine Grundlagen von elektrochemischen Energiewandlern und -speichern im Zusammenhang mit Energienetzen,</li> <li>• Materialien für elektrochemische Energietechnologien,</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>						
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Übung (2 SWS)						
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP						
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a	b Vor- / Nach-			
			Präsenzstunden	bereitigung			
	V	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 (120 min)					
	Bildung der Modulnote	Klausur (100 %)					
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben					
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester		SoSe			
Aufnahmekapazität	30						
Unterrichtssprache	Deutsch						
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 35
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW18		Festkörperreaktionen		1. Sem.	6 CP		
Modulbezeichnung		Festkörperreaktionen					
Englische Modulbezeichnung		Solid State Theory					
Modulcode		Chemie-MNW18					
Semester der erstmaligen Durchführung		Wintersemester 2013/14; V1					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc(MSc Materialwissenschaften) Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek					
Teilnahmevoraussetzungen							
Kompetenzziele	Die Studierenden können						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>die Rolle und die Einsatzbereiche von Festkörperreaktionen in der Natur und modernen Technologien einschätzen,</li> <li>die Mechanismen von typischen Festkörperreaktionen beschreiben,</li> <li>die Struktur und Eigenschaften von Festkörpern beschreiben, präsentieren und kompetent diskutieren.</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 (2 SWS), Seminar (2 SWS)						
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 CP				
	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
	Summe		60	35	40	45	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Vortrag (45 min), Klausur (120 min)				
	Bildung der Modulnote		Klausur (50 %), Vortrag (50 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (120 min) (50%), schriftlich ausgearbeiteter Vortrag (50%)				
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung		Dauer: 1 Semester	WiSe		
Aufnahmekapazität		20					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 36
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW21		Introduction to Chemistry in (Cyber)space		5. od. 6. Sem.	6 CP	
Modulbezeichnung		Introduction to Chemistry in (Cyber)space				
Modulcode		Chemie-MNW21				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Chemische Institute				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft, BSc/MSc Lebensmittelchemie / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. S. Schindler, Prof. Dr. B. Smarsly, Prof. Dr. R. Göttlich				
Teilnahmevoraussetzungen						
Kompetenzziele	Die Studierenden können					
	<ul style="list-style-type: none"> <li>chemische Inhalte in den Medien erkennen und ihre Glaubwürdigkeit beurteilen</li> <li>dort einfache chemische Frage- und Problemstellungen erkennen und (mit Hilfestellungen) Lösungsansätze entwickeln und ausarbeiten</li> <li>Theorien verifizieren oder falsifizieren</li> <li>durch Anwendung einfacher Präsentationstechniken und unter Berücksichtigung grundlegender didaktischer Gesichtspunkte ihre Ergebnisse vermitteln</li> <li>ihre Arbeitsschritte unter Berücksichtigung eines effizienten Zeit- und Ressourcenmanagements planen und durchführen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Herausarbeiten einzelner chemischer Frage- und Problemstellung im Cyberspace</li> <li>Chemie im Weltraum, z.B. Ernährung und Energieversorgung</li> <li>Erarbeitung von Lösungsansätzen</li> <li>Sichtung der Literatur zu chemischen Problemstellungen</li> <li>Erstellung und Umsetzung eines Arbeitsprogramms,</li> <li>Diskussion und Präsentation der Ergebnisse</li> </ul>					
	Lehrveranstaltungsform(en)					
		Vorlesung (1 SWS), Seminar (1 SWS), Übung (2 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
	V	Vorlesung	15	15		30
	S	Seminar	15	15	60	90
	Ü	Übung	30	30		60
Summe		60	60	60	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Beteiligung an den Übungsdiskussionen			
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Präsentation			
	Bildung der Modulnote		Präsentation (100 %)			
	Form der Wiederholungsprüfung		Präsentation			
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe od. WiSe		
Aufnahmekapazität		30				
Unterrichtssprache		Deutsch				
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 37
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW22		Advanced Chemistry in (Cyber)space		5. od. 6. Sem.		6 CP	
Modulbezeichnung		Advanced Chemistry in (Cyber)space					
Modulcode		Chemie-MNW22					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Chemische Institute					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft, BSc/MSc Lebensmittelchemie / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. S. Schindler, Prof. Dr. B. Smarsly, Prof. Dr. R. Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen							
Kompetenzziele	Die Studierenden können						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Komplexe chemische Inhalte in den Medien selbstständig erkennen und ihre Glaubwürdigkeit beurteilen</li> <li>• dort komplexe chemische Frage- und Problemstellungen erkennen und eigenständig Lösungsansätze entwickeln und ausarbeiten</li> <li>• Geeignete Theorien entwickeln und kompetent diskutieren</li> <li>• durch Anwendung multimedialer Präsentationstechniken und unter Berücksichtigung fortgeschrittener didaktischer Gesichtspunkte ihre Ergebnisse vermitteln</li> <li>• ihre Arbeitsschritte unter Berücksichtigung eines effizienten Zeit- und Ressourcenmanagements eigenständig planen und durchführen.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Herausarbeiten komplexer chemischer Frage- und Problemstellung im Cyberspace</li> <li>• Selbstständige Erarbeitung von Lösungsansätzen und Entwicklung von Theorien</li> <li>• Sichtung der Literatur zu komplexen chemischen Problemstellungen</li> <li>• Selbstständige Erstellung und Umsetzung eines Arbeitsprogramms,</li> <li>• Kompetente Diskussion und Präsentation der Ergebnisse</li> </ul>						
	Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (1 SWS), Seminar (1 SWS), Übung (2 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			
	V	Vorlesung	15	15			30
	S	Seminar	15	15	60		90
	Ü	Übung	30	30			60
Summe		60	60	60		<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Beteiligung an den Übungsdiskussionen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Präsentation				
	Bildung der Modulnote		Präsentation (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Präsentation				
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung		Dauer: 1 Semester		SoSe od. WiSe	
Aufnahmekapazität		30					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 38
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW23		Technische Chemie		1. Sem.	6 CP		
Modulbezeichnung		Technische Chemie					
Englische Modulbezeichnung		Technical Chemistry					
Modulcode		Chemie-MNW23					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		MSc Chemie, MSc Materialwissenschaften / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. H. Over					
Teilnahmevoraussetzungen		BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>theoretische und experimentelle Methoden der Untersuchung und Entwicklung von Katalysatoren beschreiben und sie auf technisch interessante Reaktionen in der chemischen Industrie anwenden,</li> <li>typische experimentelle Methoden der Technischen Chemie einsetzen,</li> <li>eine grundlegende Analyse zur Wirtschaftlichkeit technischer Prozesse erstellen.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Technische Thermodynamik realer Systeme;</li> <li>Mikrokinetik geschlossener Reaktionssequenzen; Näherungsmodelle zur Interpretation von Reaktionsgeschwindigkeiten; makrokinetische Beschreibung des Stoff- und Wärmetransports;</li> <li>Ähnlichkeitstheorie;</li> <li>Verweilzeitcharakteristik und Umsatzberechnung idealer und realer Reaktoren;</li> <li>analytische Methoden der Katalysatorcharakterisierung;</li> <li>molekulare Beschreibung von Oberflächen und katalytischen Reaktionen;</li> <li>ausgewählte Beispiele technischer, industrieller Anwendungen der homogenen und heterogenen Katalyse.</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Übung (1 SWS), Praktikum (2 SWS)					
Workload insgesamt		180 Stunden = 6 CP					
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nach- bereitung			
	V	Vorlesung	30	20		10	60
	Ü	Übung	15	20			35
	P	Praktikum	30	40		15	85
	Summe	75	80		25	<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		50 % der Übungsaufgaben richtig gelöst, alle Protokolle angenommen				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Mündliche Prüfung (30 min)				
	Bildung der Modulnote		Mündliche Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Mündliche Prüfung (30 min)				
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität		30					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 39
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW24</b>	<b>Oberflächenchemie und Metallkatalyse</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Oberflächenchemie und Metallkatalyse</b>					
Englische Modulbezeichnung						
Modulcode	Chemie-MNW24					
Semester der erstmaligen Durchführung	Wintersemester 2013/14; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie, MSc Materialwissenschaften / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. H. Over					
Teilnahmevoraussetzungen	BSc Chemie, BSc Materialwissenschaft					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• die wichtigsten Konzepte der Physikalischen Chemie von Oberflächen auf spezielle Probleme der Katalyse anwenden,</li> <li>• die wichtigsten Methoden zur Steuerung von Flächeneigenschaften anwenden,</li> <li>• die wichtigsten experimentellen Methoden der Oberflächenchemie zur Charakterisierung einsetzen,</li> <li>• eigenständig die Oberflächenchemie auf ein gegebenes Problem aus der Heterogenen Katalyse und der Oberflächenmodifikation bearbeiten.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Oberflächenstruktur,</li> <li>• reaktive Oberflächen,</li> <li>• Herstellungsverfahren,</li> <li>• Methoden der Oberflächenchemie inklusive der Theorie,</li> <li>• Hauptanwendungsgebiete der <i>Surface Science</i>.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Seminar (2 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst	C Prüfung incl.	
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung	gestaltete Arbeit	Vorbereitung	
					Summe	
	V Vorlesung	30	30		60	
S Seminar	30	15	45	30	120	
	Summe	60	45	45	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Klausur oder mündliche Prüfung (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe			
Aufnahmekapazität	30					
Unterrichtssprache	Deutsch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 40
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW25</b>	<b>Elektrochemie III – Elektrochemie- und Grenzflächenpraktikum</b>			<b>1. Sem.</b>	<b>6 CP</b>
Modulbezeichnung	Elektrochemie III – Elektrochemie- und Grenzflächenpraktikum				
Englische Modulbezeichnung	Electrochemistry III – Lab Course in Electrochemistry and Interfaces				
Modulcode	Chemie-MNW25				
Semester der erstmaligen Durchführung	Sommersemester 2014; V1				
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. J. Janek				
Teilnahmevoraussetzungen	Chemie-MW17 Elektrochemie I oder Chemie-MW18 Elektrochemie II bestanden				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• die wichtigsten experimentellen Methoden der Elektrochemie und Grenzflächenchemie anwenden,</li> <li>• die wichtigsten experimentell ermittelbaren Größen der Elektrochemie und Grenzflächenchemie messen,</li> <li>• typische Messaufgaben der Elektrochemie beherrschen,</li> <li>• Wichtige Messgeräte der Elektrochemie einsetzen.</li> </ul>				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Grundlegende Experimente zur elektrochemischen Thermodynamik und Kinetik,</li> <li>• Experimente zu wichtigen elektrochemischen Anwendungen (z. B. Brennstoffzellen, Batterien, Sensoren, Korrosion, Photoelektrochemie, etc.),</li> <li>• Grundlegende Modelle zur Auswertung von elektrochemischen Messungen.</li> </ul>				
Lehrveranstaltungsform(en)	Seminar (1 SWS), Praktikum (4 SWS)				
Workload insgesamt	180 Stunden = 6 CP				
Workload in Stunden	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe
	S Seminar	15	30		45
	P Praktikum	60	60	15	90
	Summe	75	90	15	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Alle Antestate bestanden. Alle Versuche erfolgreich praktisch durchgeführt.			
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Protokolle			
	Bildung der Modulnote	Keine Benotung; Modul ist bestanden, wenn alle Protokolle angenommen wurden			
	Form der Wiederholungsprüfung	Wiederholung der nicht erfolgreich beendeten Versuche inkl. Protokoll			
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe		
Aufnahmekapazität	20				
Unterrichtssprache	Deutsch				
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis				

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 41
--	------------	----------------------	-------

Modulbezeichnung	<b>Anorganische Reaktionsmechanismen</b>																																	
Englische Modulbezeichnung	Inorganic Reaction Mechanisms																																	
Modulcode	Chemie-MNW26																																	
FB / Fach / Institut	FB 08 / Chemie																																	
Verwendet in Studiengängen/ Semestern	Chemie MSc, Materialwissenschaft MSc 1. Semester																																	
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. S. Schindler																																	
Modulberatung	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters																																	
Dozenten	Prof. Dr. S. Schindler, Prof. Dr. S. Schlecht																																	
Voraussetzungen	Keine																																	
Kompetenzziele	Die Studierenden sollen <ul style="list-style-type: none"> <li>• die wichtigsten Aspekte von anorganischen Reaktionsmechanismen kennen</li> <li>• die unterschiedlichen Typen der chemischen Reaktionen (Ligandensubstitution und Elektronenübertragung) kennen</li> <li>• Anorganische Photochemie</li> <li>• vertiefte Kenntnisse über die Aufklärung von Reaktionsmechanismen in der anorganischen Chemie haben</li> </ul>																																	
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Assoziative, Dissoziative und Interchange Ligandenaustausch-reaktionen</li> <li>• Redoxreaktionen (Innensphären und Aussensphären Mechanismus, Marcus-Theorie)</li> <li>• Zusammenhang der Konzentrationen, Temperatur und Druck mit dem Reaktionsmechanismus (Aktivierungsparameter)</li> <li>• Techniken zur Bestimmung von Reaktionsmechanismen (UV/Vis-Spektroskopie, Stopped-Flow, Relaxationsmethoden)</li> <li>• Auswertungsprogramme (Global Analysis) für kinetische Messungen und Datenanalyse</li> </ul>																																	
Lehrveranstaltungsformen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vorlesung (1 SWS), Seminar (0,7 SWS), Praktische Übung (2,7 SWS)</li> </ul>																																	
Stud. Workload insges. in Std.	<p>Vorlesung</p> <table> <tr> <td>Kontaktstd.</td> <td>1 SWS * 15 Wochen</td> <td>15 h</td> </tr> <tr> <td>Vor- und Nachbereitung</td> <td>1 h/Kontaktstd.</td> <td>15 h</td> </tr> </table> <p>Praktische Übung</p> <table> <tr> <td>Kontaktstd.</td> <td>10 Tage à 4 h</td> <td>40 h</td> </tr> <tr> <td>Vor- und Nachbereitung</td> <td>1 h/Praktikumstag</td> <td>10 h</td> </tr> <tr> <td>Protokolle</td> <td>2 h/Praktikumstag</td> <td>20 h</td> </tr> </table> <p>Seminar</p> <table> <tr> <td>Kontaktstd.</td> <td>10 Tage à 1 h</td> <td>10 h</td> </tr> <tr> <td>Vor- und Nachbereitung</td> <td>1 h/Kontaktstd.</td> <td>10 h</td> </tr> <tr> <td>Präsentation und Ausarbeitung</td> <td></td> <td>38 h</td> </tr> </table> <p>Klausur</p> <table> <tr> <td>Klausurvorbereitung</td> <td></td> <td>20 h</td> </tr> <tr> <td>Klausur</td> <td>2 h</td> <td></td> </tr> <tr> <td><math>\Sigma</math></td> <td>180 h</td> <td></td> </tr> </table>	Kontaktstd.	1 SWS * 15 Wochen	15 h	Vor- und Nachbereitung	1 h/Kontaktstd.	15 h	Kontaktstd.	10 Tage à 4 h	40 h	Vor- und Nachbereitung	1 h/Praktikumstag	10 h	Protokolle	2 h/Praktikumstag	20 h	Kontaktstd.	10 Tage à 1 h	10 h	Vor- und Nachbereitung	1 h/Kontaktstd.	10 h	Präsentation und Ausarbeitung		38 h	Klausurvorbereitung		20 h	Klausur	2 h		$\Sigma$	180 h	
Kontaktstd.	1 SWS * 15 Wochen	15 h																																
Vor- und Nachbereitung	1 h/Kontaktstd.	15 h																																
Kontaktstd.	10 Tage à 4 h	40 h																																
Vor- und Nachbereitung	1 h/Praktikumstag	10 h																																
Protokolle	2 h/Praktikumstag	20 h																																
Kontaktstd.	10 Tage à 1 h	10 h																																
Vor- und Nachbereitung	1 h/Kontaktstd.	10 h																																
Präsentation und Ausarbeitung		38 h																																
Klausurvorbereitung		20 h																																
Klausur	2 h																																	
$\Sigma$	180 h																																	
Modul-Prüfungsleistungen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Klausur oder mündliche Prüfung (60%) (Zulassung zur Klausur: alle Protokolle und Präsentation)</li> <li>• Präsentation (mündlich und schriftlich) (40%)</li> </ul>																																	
Credit-Points	6 CP																																	
Angebotsrhythmus, Dauer	WS, 1 Semester																																	
Unterrichtssprache	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters																																	
Kapazität der Lehrveranstaltung/ Anmeldungsform	10 / Internet																																	
Termin	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters																																	
Vorausgesetzte Literatur	* s. gesonderte Liste des aktuellen Semesters																																	

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 42
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW27</b>		<b>Automation in der Chemie</b>		<b>1. od. 2.Sem.</b>	<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung		<b>Fortgeschrittene Laborpraxis – Reaktionstechnik im Chemielabor</b>					
Englische Modulbezeichnung		<b>Automation in Chemistry</b>					
Modulcode		Chemie-MNW27					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Chemische Institute					
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. S. Schindler, Prof. Dr. J. Janek, Prof. Dr. R. Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen							
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• Vor- und Nachteile von unterschiedlichen Reaktorsystemen einschätzen,</li> <li>• Laborsynthesen auf geeignete Reaktorsysteme übertragen,</li> <li>• Probleme beim „upscaling“ erkennen, analysieren und geeignete Lösungsansätze erarbeiten,</li> <li>• Neue Synthesetechnologien gezielt anwenden.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Reaktorsysteme und Reaktionstechnologien</li> <li>• Reaktionsüberwachung, -kontrolle und -optimierung</li> <li>• Batch-Verfahren</li> <li>• Parallelsynthese</li> <li>• Kombinatorik und Syntheseroboter</li> <li>• Labview</li> <li>• Exkursion</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Seminar (2 SWS), Praktische Übung (4 SWS), Exkursion					
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	30	30			60
	E	Exkursion	10	10			20
	PÜ	Prakt.Übung	60	40			100
	Summe	100	80			<b>180</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Protokolle				
	Bildung der Modulnote		Aus allen abzugebenden Protokollen (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Überarbeitung der Protokolle				
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe od. WiSe			
Aufnahmekapazität		30					
Unterrichtssprache		Deutsch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 43
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW28		Moderne Methoden in der Organischen Synthese		1. od. 2.Sem.	6 CP
Modulbezeichnung		Moderne Methoden in der Organischen Chemie			
Englische Modulbezeichnung		Modern methods in organic chemistry			
Modulcode		Chemie-MNW28			
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2014/15; V1			
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Organische Chemie			
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft, BSc/MSc Lebensmittelchemie / Wahlpflichtmodul			
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. H. A. Wegner			
Teilnahmevoraussetzungen		Chemie-BK14 Organische Chemie 2 bestanden			
Kompetenzziele	Die Studierenden können				
	<ul style="list-style-type: none"> <li>ein komplexes organisches Molekül dreidimensional zeichnen,</li> <li>organische Moleküle retrosynthetisch analysieren,</li> <li>synthetische Synthons und Retrons erkennen,</li> <li>verschiedenen Strategien zur Synthese von organischen Molekülen erkennen und anwenden,</li> <li>ein breites Spektrum von organisch-chemischen Reaktionen in komplexen Synthesen anwenden.</li> </ul>				
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Kurzer historische Abriss der organischen Retrosynthese</li> <li>Analyse verschiedener Synthesebeispiele aus der Literatur</li> <li>Erarbeitung von Syntheseansätzen für komplexe Moleküle</li> <li>Sichtung der Literatur zu chemischen Problemstellungen</li> <li>Erstellung und Umsetzung eigener Synthesen</li> <li>Diskussion und Präsentation der Ergebnisse</li> </ul>				
	Lehrveranstaltungsform(en)				
Workload insgesamt		Vorlesung (2 SWS), Seminar (1 SWS).			
Workload in Stunden	Workload insgesamt		180 Stunden = 6 ECTS-Credits		
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst	C Prüfung incl.
		a	b Vor- / Nach-	gestaltete Arbeit	Vorbereitung
			Präsenzstunden	bereitigung	Summe
	V	Vorlesung	30	45	75
	Si	Seminar	15	30	60
Ü					
Summe		45	75	60	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		Vollständige Teilnahme an dem Seminar Nach Entscheidung des/der Lehrenden kann in besonders begründeten Ausnahmefällen zur Aufrechterhaltung des Anspruchs auf Zulassung zur Prüfung für versäumte Sitzungen eine Kompensationsleistung erbracht werden. Art und Umfang der Kompensationsleistung bestimmt ebenfalls die/der Lehrende.		
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Hausarbeiten		
	Bildung der Modulnote		Hausarbeit (Midterm, 33%), Hausarbeit (Final, 67%)		
	Form der Wiederholungsprüfung		Hausarbeit (100%)		
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	SoSe od. WiSe	
Aufnahmekapazität		30			
Unterrichtssprache		Deutsch/Englisch			
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis			

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 44
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW29		Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 1		1. od. 2.Sem.	3 CP	
Modulbezeichnung		Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 1				
Englische Modulbezeichnung		Research topics in inorganic chemistry 1				
Modulcode		Chemie-MNW29				
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2014/15; V1				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Anorganische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/ MSc Chemie, BSc Lebensmittelchemie, BSc/MSc Materialwissenschaft/Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Siegfried Schindler, Prof. Dr. Bernd Smarsly; NN				
Teilnahmevoraussetzungen		Chemie-BK06 Anorganische Chemie 1 bestanden				
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• Konzepte, Zielsetzungen und Aufgaben bei forschersichen Fragestellungen verstehen und mit Hilfestellungen entwickeln,</li> <li>• geeignete Methoden und Ansätze für die Lösung von Fragestellungen der anorganischen Chemie finden/entwickeln,</li> <li>• aus Beobachtungen neue Fragestellungen ableiten,</li> <li>• moderne, forschungsrelevante Charakterisierungsmethoden theoretisch und experimentell beherrschen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung anorganisch-chemischer Konzepte aus ausgewählten Bereichen der <ul style="list-style-type: none"> <li>- Komplexchemie,</li> <li>- Materialchemie,</li> <li>- Charakterisierungsmethoden von Festkörpern ,</li> <li>- Nanochemie.</li> </ul> </li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (1 SWS), Seminar (2 SWS)				
Workload in Stunden	Workload insgesamt	90 Stunden = 3 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	15	15	--	--	30
	Se Seminar	30	--	--	30	60
	Summe	45	15	--	30	<b>90</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung oder Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten) (100%), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch/Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 45
--	------------	----------------------	-------

Chemie-MNW30		Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 2		1. od. 2.Sem.	6 CP	
Modulbezeichnung		Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 2				
Englische Modulbezeichnung		<b>Research topics in inorganic chemistry 2</b>				
Modulcode		Chemie-MNW30				
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2014/15; V1				
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Institut für Anorganische und Analytische Chemie				
Verwendet im Studiengang / Semester		BSc/MSc Chemie, BSc/MSc Materialwissenschaft / Wahlpflichtmodul				
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Siegfried Schindler, Prof. Dr. Bernd Smarsly; NN				
Teilnahmevoraussetzungen		Chemie-BK06 Anorganische Chemie 1 und Chemie-BK11 Anorganische Chemie 2 bestanden				
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Konzepte, Zielsetzungen und Aufgaben bei forschersichen Fragestellungen verstehen und mit Hilfestellungen entwickeln,</li> <li>• geeignete Methoden und Ansätze für die Lösung von Fragestellungen moderner anorganischer Forschung finden/entwickeln,</li> <li>• aus Beobachtungen neue Fragestellungen ableiten,</li> <li>• moderne, forschungsrelevante Charakterisierungsmethoden theoretisch und experimentell beherrschen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung anorganisch-chemischer Konzepte aus ausgewählten Bereichen der <ul style="list-style-type: none"> <li>- Komplexchemie,</li> <li>- Materialchemie,</li> <li>- Charakterisierungsmethoden von Festkörpern,</li> <li>- Nanochemie.</li> </ul> </li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (2 SWS), Seminar (2 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			
	V Vorlesung	30	30	--	--	60
	Se Seminar	30	30	--	30	90
	Ü Übung	15	15			30
	Summe	75	75	--	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung oder Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten) (100%), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch/Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 46
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW31</b>	<b>Forschungsthemen der Organischen Chemie 1</b>			<b>1. od. 2.Sem.</b>	<b>3 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Forschungsthemen der Organischen Chemie 1</b>					
Englische Modulbezeichnung	<b>Research topics in organic chemistry 1</b>					
Modulcode	Chemie-MNW31					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie, BSc Lebensmittelchemie / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner, Prof. Dr. Hermann Wegner, Prof. Dr. Richard Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen	Chemie-BK14 Organische Chemie 2 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• Konzepte, Zielsetzungen und Aufgaben bei forschersichen Fragestellungen verstehen und mit Hilfestellungen entwickeln,</li> <li>• geeignete Methoden und Ansätze für die Lösung von Fragestellungen finden/entwickeln,</li> <li>• aus Beobachtungen neue Fragestellungen ableiten.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung organisch-chemischer Konzepte aus ausgewählten Bereichen der               <ul style="list-style-type: none"> <li>- stereoselektiven Synthese,</li> <li>- Reaktionsentwicklung,</li> <li>- Synthesepaltung,</li> <li>- physikalisch-organischen Chemie.</li> </ul> </li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (1 SWS), Seminar (2 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	90 Stunden = 3 ECTS-Credits				
		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel	a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V Vorlesung	15	15	--	--	30
	Se Seminar	30	--	--	30	60
	Summe	45	15	--	30	<b>90</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung oder Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten) (100%), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch/Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 47
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW32</b>	<b>Forschungsthemen der Organischen Chemie 2</b>			<b>1. od. 2.Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Forschungsthemen der Organischen Chemie 2</b>					
Englische Modulbezeichnung	<b>Research topics in organic chemistry 2</b>					
Modulcode	Chemie-MNW32					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc/MSc Chemie / Wahlpflichtmodul					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner, Prof. Dr. Hermann Wegner, Prof. Dr. Richard Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen	Chemie-BK14 Organische Chemie 2 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• Konzepte, Zielsetzungen und Aufgaben bei forschersichen Fragestellungen verstehen und mit Hilfestellungen entwickeln,</li> <li>• geeignete Methoden und Ansätze für die Lösung von Fragestellungen finden/entwickeln,</li> <li>• aus Beobachtungen neue Fragestellungen ableiten.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vertiefung organisch-chemischer Konzepte aus ausgewählten Bereichen der <ul style="list-style-type: none"> <li>- stereoselektiven Synthese,</li> <li>- Reaktionsentwicklung,</li> <li>- Synthesepaltung,</li> <li>- physikalisch-organischen Chemie.</li> </ul> </li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (2 SWS), Seminar (2 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			
	V Vorlesung	30	30	--	--	60
	Se Seminar	30	30	--	30	90
	Ü Übung	15	15			30
	Summe	75	75	--	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung oder Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten) (100%), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch/Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 48
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW33</b>		<b>Spezielle Aspekte der Physikalischen Chemie</b>		<b>1. od. 2.Sem.</b>	<b>3 CP</b>		
Modulbezeichnung		<b>Spezielle Aspekte der Physikalische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung		<b>Special Aspects of Physical Chemistry</b>					
Modulcode		Chemie-MNW33					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek, Prof. Dr. Herbert Over, Prof. Dr. Bernd Smarsly					
Teilnahmevoraussetzungen		Keine					
Kompetenzziele	Die Studierenden können						
	<ul style="list-style-type: none"> <li>mit Hilfe weiterführender physikalisch-chemischer Konzepte spektroskopische und mikroskopische Verfahren problemorientiert anwenden,</li> <li>moderne Methoden und Aspekte der Physikalischen Chemie anhand von Originalliteratur erfassen, verstehen und auf Probleme anwenden können,</li> <li>Interaktiv mit dem Dozenten komplexe Sachverhalte der physikalischen Chemie erarbeiten und auf komplexe Probleme anwenden.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Vertiefung physikalisch chemischer Konzepte aus der <ul style="list-style-type: none"> <li>- Thermodynamik,</li> <li>- Chemischen Kinetik,</li> <li>- Elektrochemie,</li> </ul> </li> <li>oder</li> <li>- der Quantenchemie.</li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (1 SWS), Übung (1 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt		90 Stunden = 3 ECTS-Credits				
	Veranstaltungsart und Veranstaltungstitel		A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vorbereitung	Summe
			a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung			
	V	Vorlesung	15	15	--	--	30
	Ü	Übung	15	30	--	15	60
Summe		30	45	--	15	<b>90</b>	
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		50 % der Übungsaufgaben müssen richtig gelöst sein				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote		Klausur oder mündliche Prüfung (100%)				
	Form der Wiederholungsprüfung		Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min) (100%), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe			
Aufnahmekapazität		20					
Unterrichtssprache		Deutsch/Englisch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 49
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW34</b>		<b>Moderne Aspekte der Physikalischen Chemie</b>			<b>1. od. 2.Sem.</b>	<b>3 CP</b>	
Modulbezeichnung		<b>Moderne Aspekte der Physikalische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung		<b>Modern Aspects of Physical Chemistry</b>					
Modulcode		Chemie-MNW34					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer		Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut		08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester		MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r		Prof. Dr. Jürgen Janek, Prof. Dr. Herbert Over, Prof. Dr. Bernd Smarsly					
Teilnahmevoraussetzungen		Keine					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>mit Hilfe weiterführender physikalisch-chemischer Konzepte spektroskopische und mikroskopische Verfahren problemorientiert anwenden,</li> <li>moderne Methoden und Aspekte anhand von aktueller Originalliteratur erfassen, verstehen und auf Probleme anwenden,</li> <li>interaktiv mit dem Dozenten komplexe Sachverhalte der Physikalischen Chemie erarbeiten und auf komplexe Probleme der Physikalischen Chemie anwenden.</li> </ul>						
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Vertiefung moderner physikalisch-chemischer Konzepte aus der <ul style="list-style-type: none"> <li>- Thermodynamik,</li> <li>- chemischen Kinetik,</li> <li>- Elektrochemie</li> </ul> oder <ul style="list-style-type: none"> <li>- der Quantenchemie.</li> </ul> </li> </ul>						
Lehrveranstaltungsform(en)		Vorlesung (1 SWS), Seminar (2 SWS)					
Workload insgesamt		90 Stunden = 3 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	15	15	--	--	30
	Se	Seminar	30	--	--	30	60
	Summe		45	15	--	30	<b>90</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)		vollständige Teilnahme am Seminar Nach Entscheidung des/der Lehrenden kann in besonders begründeten Ausnahmefällen zur Aufrechterhaltung des Anspruchs auf Zulassung zur Prüfung für versäumte Sitzungen eine Kompensationsleistung erbracht werden. Art und Umfang der Kompensationsleistung bestimmt ebenfalls die/der Lehrende.				
	Prüfungsform(en) (Umfang)		Vortrag im Seminar (45 min)				
	Bildung der Modulnote		Vortrag (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung		mündliche Prüfung (30 min)				
Angebotsrhythmus		Nach Vereinbarung		Dauer: 1 Semester		WiSe oder SoSe	
Aufnahmekapazität		20					
Unterrichtssprache		Deutsch/Englisch					
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 50
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW35</b>	<b>Moderne Themen aus der Physikalischen Chemie</b>			<b>1. od. 2.Sem.</b>	<b>6 CP</b>	
Modulbezeichnung	<b>Moderne Themen aus der Physikalische Chemie</b>					
Englische Modulbezeichnung	<b>Modern Aspects of Physical Chemistry</b>					
Modulcode	Chemie-MNW35					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Physikalische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Jürgen Janek, Prof. Dr. Herbert Over, Prof. Dr. Bernd Smarsly					
Teilnahmevoraussetzungen	Keine					
Kompetenzziele	<p>Die Studierenden können</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>mit Hilfe weiterführender physikalisch-chemischer Konzepte spektroskopische und mikroskopische Verfahren problemorientiert anwenden,</li> <li>moderne Methoden und Aspekte anhand von aktueller Originalliteratur erfassen, verstehen und auf Probleme anwenden,</li> <li>Interaktiv mit dem Dozenten komplexe Sachverhalte der physikalischen Chemie erarbeiten und auf komplexe Probleme der Physikalischen Chemie anwenden.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>Vertiefung moderner physikalisch chemischer Konzepte aus der <ul style="list-style-type: none"> <li>- Thermodynamik,</li> <li>- chemischen Kinetik,</li> <li>- Elektrochemie</li> </ul> oder <ul style="list-style-type: none"> <li>- der Quantenchemie.</li> </ul> </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	
		a Präsenzstunden	b Vor- / Nachbereitung		Summe	
	V Vorlesung	45	60	--	15	120
	Se Seminar	15	30	--	15	60
	Summe	60	90	--	30	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	50 % der Übungsaufgaben müssen richtig gelöst sein				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung oder Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Klausur (120 min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach Vereinbarung	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe			
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch/ Englisch					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					

Spezielle Ordnung für den Master-Studiengang Chemie Anlage 2: Modulbeschreibungen In der Fassung des 8. Beschlusses vom 05.02.2014	23.03.2006	<b>7.36.08 Nr. 2</b>	S. 51
--	------------	----------------------	-------

<b>Chemie-MNW36</b>	<b>(Organo)Katalyse und Syntheseplanung</b>			<b>6 CP</b>		
Modulbezeichnung	<b>(Organo)Katalyse und Syntheseplanung</b>					
Englische Modulbezeichnung	<b>(Organo)Catalysis and Synthesis</b>					
Modulcode	Chemie-MNW36					
Semester der erstmaligen Durchführung / Versionsnummer	Wintersemester 2014/15; V1					
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Organische Chemie					
Verwendet im Studiengang / Semester	BSc Chemie, MSc Chemie					
Modulverantwortliche/r	Prof. Dr. Peter R. Schreiner, Prof. Dr. Hermann Wegner, Prof. Dr. Richard Göttlich					
Teilnahmevoraussetzungen	Chemie-BK14 Organische Chemie 2 bestanden					
Kompetenzziele	Die Studierenden können <ul style="list-style-type: none"> <li>• stereoselektive Synthesen von unbekanntem Zielmolekülen planen (Retrosynthese) und kritisch reflektieren,</li> <li>• aktuelle (englischsprachige) Literatur aufarbeiten, hinterfragen und diskutieren,</li> <li>• organokatalytische Reaktionen für die Lösung von theoretischen Syntheseproblemen einsetzen.</li> </ul>					
Modulinhalte	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Moderne Mehrstufensynthesen,</li> <li>• fortgeschrittene Stereochemie und deren Kontrolle,</li> <li>• Katalysen, organokatalytische Methoden,</li> <li>• stereoselektive Methoden und Retrosynthese,</li> <li>• chirale Reagenzien und Auxilliare.</li> </ul>					
Lehrveranstaltungsform(en)	Vorlesung (3 SWS), Übung (1 SWS), Seminar (1 SWS)					
Workload in Stunden	180 Stunden = 6 CP	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			90
	Ü Übung	15	30		15	60
	S Seminar	15	15			30
	Summe	75	90		15	<b>180</b>
Modulprüfung	Prüfungsvorleistung(en)	Keine				
	Prüfungsform(en) (Umfang)	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung oder Klausur (100 %)				
	Form der Wiederholungsprüfung	Mündliche Prüfung (30 Minuten) oder Klausur (90 Minuten) (100%), Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben				
Angebotsrhythmus	Nach	Dauer: 1 Semester	WiSe oder SoSe		Vereinbarung	
Aufnahmekapazität	20					
Unterrichtssprache	Deutsch/Englisch, wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben					
Hinweise	Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis					