

Der Präsident

# Mitteilungen der Justus-Liebig-Universität Gießen

Ausgabe vom

09.04.2018

7.35.08 Nr. 2

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang "Chemie"

# Elfter Beschluss zur Änderung der Speziellen Ordnung für den Bachelorstudiengang "Chemie" des Fachbereichs 08 – Biologie und Chemie – der Justus-Liebig-Universität Gießen

Aufgrund von § 44 Abs. 1 des Hessischen Hochschulgesetzes vom 14. Dezember 2009 hat der Fachbereichsrat des Fachbereichs 08 – Biologie und Chemie – am 17.01.2018 die nachstehenden Änderungen beschlossen:

# Art. 1 Änderungen

Die Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang "Chemie" vom 25.05.2015, zuletzt geändert durch Beschluss vom 27.01.2016, wird wie folgt geändert:

#### 1. § 4 Abs. 3 entfällt:

- (1) Der Besuch eines Moduls kann in der Modulbeschreibung vom Bestehen eines anderen Moduls abhängig gemacht werden.
- (2) In der Modulbeschreibung kann die Zulassung zu bestimmten Veranstaltungen oder zur modulabschließenden Prüfung von Prüfungsvorleistungen (im Sinne von §1 Abs. 4 AllB) abhängig gemacht werden. Dies gilt insbesondere, wenn die Sicherheit in einer praktischen Übung von ausreichenden theoretischen Vorkenntnissen abhängt.
- (3) Bei nicht erfolgreichem Abschluss von modulbegleitenden Prüfungen oder bei Nicht-Erreichen der Prüfungsvorleistungen erfolgen die Abmeldung vom betreffenden Modul und die Wiederanmeldung im nächsten Turnus. Hiervon bleibt die Möglichkeit der Abmeldung nach § 23 Abs. 3 AllB unberührt.

#### 2. § 7a erhält folgende Fassung:

- "§ 7a (zu § 10 Abs. 3 und § 25 Abs. 2 und 5 und § 34 Abs. 2 AllB)
- (1) Die Prüfungsformen für Erst- und Wiederholungsprüfungen regelt die jeweilige Modulbeschreibung (Anlage°2). Ausnahmen hiervon regelt auf Antrag der Prüfungsausschuss.
- (2) Es werden keine Ausgleichsprüfungen angeboten.
- (3) Die Prüfung kann nach Entscheidung der Prüfungskommission als Gruppenprüfung durchgeführt werden.

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2016	7.33.06 NI. 2

- (4) Die Dauer einer mündlichen Prüfung beträgt je Prüfling und Fach mindestens 15 Minuten und maximal 60 Minuten.
- (5) Die Dauer einer Klausur beträgt mindestens 45 Minuten und maximal 180 Minuten."

#### 3. § 10 Abs. 2 entfällt:

- (1) Bei der Meldung zum Thesis-Modul sind die Nachweise über den erfolgreichen Besuch der Pflichtmodule aus den ersten fünf Studiensemestern nach Studienverlaufsplan vorzulegen. Ausnahmen regelt der Prüfungsausschuss.
- (2) Bei der Meldung zum Thesis-Modul ist dem Prüfungsausschuss die Zusammenstellung der Prüfungsergebnisse (Transcript of Records) vorzulegen.
- 4. § 13 entfällt.
- 5. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie BK-20 wie folgt geändert:

Chei	Chemie-BK20 - Allgemeine und anorganische Chemie (AC1)  1. Se				
Modu	lbezeichnung	Allgemeine und anorganische Chemie (AC1)			
Seme: Durch mer	ster der erstmaligen führung / Versionsnum-	Wintersemester 2016/17; V1			
Englis	che Modulbezeichnung	General and inorganic Chemistry			
Modu	lcode	Chemie-BK20			
FB / F	ach / Institut	08 / Chemie / Anorganische und Analytische Chemie			
Verwe	endet im Studiengang / Se- er	B.Sc. Chemie, B.Sc. Materialwissenschaft, B.Sc. Lebensmittelchemie, Lehramt Chemie (L3), mit Unterrichtsfach Chemie / jeweils 1. Semester			
Modu	lverantwortliche/r	Professoren der Anorganischen Chemie			
Teilna	hmevoraussetzungen	Keine			
Kompetenzziele	Grundlagen der mie. • Kennen das Peri delle, das Masse Verbindungen so • Kennen grundle	gende physikalisch-chemische Größen, Materiezustandsformen und Thermodynamik, Prinzipien des chemischen Gleichgewichts und Grodensystem und Zusammenhänge im PSE, die Valenzschreibweise un enwirkungsgesetz, Säure-Base-Theorien, Redoxreaktionen und einfarbwie deren Eigenschaften gende organisch-chemische Stoffgruppen sowie deren Eigenschafteiche Alltagsphänomene, können Sie erklären und in Bezug zu einer Le	undlagen der Elek ind chemische Bin che anorganisch-c	troche- dungsmo- hemische	
Modulinhalte	Aufbau der Materie, Aggregatzustände, Begriff des Elements; Atomaufbau, Isotope, Elektronenkonfiguration; Periodens tem; Definition des Mols; Ideales Gasgesetz; Energie und Entropie, Thermodynamische Grundlagen; Chemische Bindu (metallische Bindung, Ionenbindung, kovalente Bindung); Hybridisierung; Valenzstrichformeln und Mesomerie; Chemie Hauptgruppen, Eigenschaften wichtiger anorganischer und organischer Verbindungen; Einfaches chemisches Rechn Massenwirkungsgesetz; Löslichkeitsprodukt; Säure-Base-Betrachtung, pH-Wert, pKs-Wert, Puffer; Redoxreaktionen; Elektrolyse, galvanisches Element, Nernst-Gleichung, Chemie der Hauptgruppen				

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2018	7.35.08 NI. 2

## 6. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie BK-05 wie folgt geändert:

Che	emi	e-BK	05 - Grundlaย	gen der EDV			1. Sem	. 2
Mod	dulbe	ezeichn	ung	Grundlagen der ED	V			
Engl	ische	e Modu	ılbezeichnung	IT Basics				
Mod	dulco	de		Chemie-BK05				
FB/	Fach	n / Insti	tut	FB 07 / Physik, FB08	3 / Chemie			
	wend este		Studiengang /	B.Sc. Chemie, B.Sc.	Lebensmittelchemie			
Modulverantwortliche/r			ortliche/r	Professur für Physik	alische Chemie *			
Teilnahmevoraussetzungen			ıssetzungen	keine				
Lehr	vera	nstaltu	ingsform(en)	Vorlesung, Übung				
	Wo	orkload	insgesamt	60 Stunden = 2 CP				
Workload in Stunden		Veranstaltungsart und			eranstaltungen b Vor- / Nach- be-	B selbst gestaltete Arbeit	C Prüfung incl. Vor- bereitung	_
in St		Staitu	ngstitel	stunden	reitung			Summe
load		V	Vorlesung	5	5			10
Worl		Ü	Übung	14	36			50
			Summe	19	41			60
Hinv	veise	9		*derzeit: Prof. Dr. H	erbert Over			

## 7. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie-BK23 wie folgt geändert:

Chemie	e-BK23 - Organische	e Stoffchemie (OC1)	2. Sem.	6 CP
Modulver	Professur für Organische Chemie*		l	
Kompetenzziele	<ul> <li>funktionelle (ihrer Analytik treffen</li> <li>()</li> </ul>	en Gruppen erkennen und können deren grundsätzliche Reaktivität ber	werten sowie Aussa	agen zu
Modulinhalte		ssen (Proteine, Fette, Kohlenhydrate) Methoden in der Organischen Chemie		
Hinweise	*derzeit: Prof. Dr. P. R. S	Schreiner		

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2016	7.55.06 NI. 2

## 8. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie BK11 wie folgt geändert:

Chemie-BK11 - Anorga	Chemie-BK11 - Anorganische Chemie für Fortgeschrittene (AC2)			
Modulbezeichnung	Anorganische Chemie für Fortgeschrittene (AC2)			
Modulverantwortliche/r	odulverantwortliche/r Professoren für Anorganische Chemie*			
Teilnahmevoraussetzungen	ceilnahmevoraussetzungen Chemie-BK20 (bzw. BLC-31) Allgemeine und Anorganische Chemie (AC1) bestanden			
*derzeit: Prof. Dr. S. Schindler, NN				

## 9. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie BK14 wie folgt geändert:

Chemie-BK14 - Organische Chemie 2 – Reaktionsmechanismen					3. Sem.	4 CP		
Mod	ulvera	ntwortliche/r	Profess	sur für Organi	sche Chemie*			
Modulinhalte	()     Grundkonzepte der stereoselektiven Synthese     Analytische Methoden zur Untersuchung von Reaktionsmechanismen							
Lehr	erans	staltungsform(en)	Vorles	ung, Übung				
	Workload insgesamt		120 St	unden = 4 CP				
ıden	Ve	ranstaltungsart und Ver	A Lehrveranstaltungen		B selbst gestaltete  Arbeit	C Prüfung incl. Vorbe- reitung		
tur		ngstitel		a Präsenz-	b Vor- / Nach- be-	Arbeit	reitung	
l in S				stunden	reitung			Summe
Workload in Stunden	V	Vorlesung		42	37		2	81
Wor	Ü	Übung		13	26			39
		5	Summe	55	63		2	120
	ı							
Hinw	eise	*derzeit: Prof. Dr. R.	Göttlich					

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	00.04.2019	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2

## 10. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie-BK16 wie folgt geändert:

Chem	nie-BK16 - Organi	4. Sem.	9 CP		
Modul	verantwortliche/r	Professur für Organische Chemie*			
• () • Spezielle Methoden und Geräte (z.B. Mikrowelle, fluorierte Phasen, Syntheseroboter, Autoklaven) • Methoden zur Strukturaufklärung komplexerer Produkte					
Hin- weise	*derzeit: Prof. Dr. P. R	. Schreiner			

# 11. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie-BV01 wie folgt geändert:

Chemie-BV01 - Struktur	5. Sem.	4 CP	
Modulbezeichnung	Struktur und Bindung (AC3)		
Englische Modulbezeichnung	Structure and Bonding		
Modulcode	odulcode Chemie-BV01		
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Anorganische Chemie		
Verwendet im Studiengang / Semester	B.Sc. Chemie		
Modulverantwortliche/r	Professuren für Anorganische Chemie*		
Teilnahmevoraussetzungen	nmevoraussetzungen Chemie-BK20 Allgemeine und Anorganische Chemie bestanden		
Hinweise	*derzeit: Prof. Dr. S. Schindler, NN		

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2

## 12. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie-BV02 wie folgt geändert:

Chemie-BV02 - Anorganisch-chemisches Praktikum 2			9 CP
Englische Modulbezeichnung	Inorganic Chemistry Laboratory 2		
Modulverantwortliche/r	Professuren für Anorganische Chemie*		
Hinweise	*derzeit: Prof. Dr. S. Schindler, NN		

## 13. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) wird das Modul Chemie-BV04 wie folgt geändert:

Chemie-BV04 - Organische Chemie 3 – Katalyse und Synthese					5. Sem.	4 CP		
Modulverantwortliche/r Professur für Organische Chemie*								
Teilnah	nmevoraussetzungen	Chemie-BK14 Organische Chemie-2 bestanden						
Modulinhalte	()     Synthesestrategie (lineare, konvergente Synthese), Retrosynthese     Analysemethoden zur Identifizierung von Intermediaten und Produkten							
Lehrve	ranstaltungsform(en)	Vorlesung (3 SWS),	Übung (2 SWS)					
Workload in Stunden	Workload insgesamt	120 Stunden = 4 CP	)					
	Veranstaltungsart und Verans tungstitel	tal- a Präsenz-	b Vor- / Nach- be-	B selbst gestaltete  Arbeit	C Prüfung incl. Vor- bereitung			
		stunden	reitung			Summe		
rkloa	V Vorlesung	45	30		2	77		
Wo	Ü Übung	28	15			43		
	Summe 73 45 2 <b>120</b>							
	Prüfungsvorleistung(en)	Keine						
Modulprüfung	Prüfungsform(en) (Um- fang)	Mündliche Prüfung	(20-40 min)					
dınp	Bildung der Modulnote	Mündliche Prüfung	(100%)					
Mo	Form der Wiederholungs- prüfung	Mündliche Prüfung	(20-40 min)					
Angeb	otsrhythmus	Jedes Jahr	Dauer: 1 S	Semester Wis	Se			
Aufnahmekapazität		Theoretische Koho	rtenbreite					
Unterrichtssprache		Deutsch oder Englisch (nach Bedarf); Literatur: Englisch						
Hinweise		Modulberatung und Literatur: siehe Semesteraushang / Termin: siehe Vorlesungsverzeichnis						
Hinwei	ise	*derzeit: Prof. Dr. R	. Göttlich					

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2018	7.55.06 NI. 2

#### 14. In Anlage 2 (Modulbeschreibungen) entfallen folgende Module:

Chemie-BW02 - Moderne Konzepte der Anorganischen Chemie

Chemie-BW03 - Metall- und Ligandenreaktivität

Chemie-BW04 - Computational Chemistry / Molecular Modelling

Chemie-BW05 - Functional Organic and Soft Materials

Chemie-BW06 - Scientific Writing and Data Dissemination

Chemie-BW10 - Stereoselektive Synthese

Chemie-BW11 - Radikalchemie

Chemie-BW15 - Kolloidchemie

Chemie-BW16 - Elektrochemie I - von Grundlagen zur Anwendung

Chemie-BW17 - Elektrochemie II - Elektrochemische Energietechnologien

Chemie-BW18 - Festkörperreaktionen

Chemie-BW19 - Studienprojekt

Chemie-BW22 - Advanced Chemistry in (Cyber)space

Chemie-BW27 - Automation in der Chemie

Chemie-BW28 - Moderne Methoden in der Organischen Synthese

Chemie-BW29 - Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 1

Chemie-BW30 - Forschungsthemen der Anorganischen Chemie 2

Chemie-BW31 - Forschungsthemen der Organischen Chemie 1

Chemie-BW32 - Forschungsthemen der Organischen Chemie 2

Chemie-BW36 - (Organo)Katalyse und Syntheseplanung

Chemie-BW37 - Quantenchemie

Chemie-BW38 - Quantenchemie der Festkörper / Oberflächen

Chemie-BW39 - Modern Drug Discovery

Chemie-BW40 - Moderne Massenspektrometrie

Chemie-BW41 - Molekülsymmetrie und Spektroskopie

Chemie-BW42 Quantenmechanik für Chemiker I

Chemie-BW43 - Moleküldynamik und die Theorie des Übergangszustandes

Chemie-BW44 - Thermoelektrische Materialien

Chemie-BW45 - Pharmazeutische Chemie

Chemie-BW46 - Risiko- und Qualitätsmanagement

#### 15. § 20 wird wie folgt neu gefasst:

#### "§ 20 Inkrafttreten

Diese Ordnung in der Fassung des 11. Änderungsbeschlusses gilt ab dem Wintersemester 2018/2019. Bis dahin gelten die bisherigen Bestimmungen fort."

Spezielle Ordnung für den Bachelorstudiengang	00.04.2019	7.35.08 Nr. 2
"Chemie"	09.04.2018	7.35.08 Nr. 2

# Art. 2 Inkrafttreten

Dieser Beschluss tritt am Tage nach seiner Verkündung in Kraft. Der neue Wortlaut der geänderten Ordnung wird in den Mitteilungen der Universität Gießen bekannt gemacht.

Gießen, den 28.03.2018 Prof. Joybrato Mukherjee Präsident der Justus-Liebig-Universität Gießen