

Der Präsident

### Mitteilungen der Justus-Liebig-Universität Gießen

Ausgabe vom **27.09.2019** 

7.82.00 und 7.85.00

Studien- und Prüfungsordnungen "Lehramt an Haupt- und Realschulen" und Lehramt an Förderschulen"

# 38. Beschluss zur Änderung der Speziellen Ordnung der Studien-und Prüfungsordnungen für die Studiengänge "Lehramt an Hauptund Realschulen" und "Lehramt an Förderschulen" der Justus-Liebig-Universität Gießen (betrifft das Fach Chemie)

Aufgrund von § 44 Abs. 1 Nr. 1 des Hessischen Hochschulgesetzes vom 14. Dezember 2009 hat der Fachbereichsrat des Fachbereichs 08 – Biologie und Chemie – am 12.06.2019 und das Direktorium des Zentrums für Lehrerbildung am 12.06.2019 die nachstehenden Änderungen beschlossen:

#### Art. 1 Änderungen

Die Studien- und Prüfungsordnungen vom 23.08.2006, zuletzt geändert durch Beschluss vom 13.02.2019, wird wie folgt geändert:

1. Die folgenden Module der Anlage 2 erhalten folgende Fassung:

Spezielle Ordnung für die Studiengänge "Lehramt an Haupt- und		
Realschulen" und "Lehramt an Förderschulen"	27.09.2019	7.82.00 / 7.85.00
(betrifft das Fach Chemie)		

	ulbezeichnung	Allgemeine Chemie (P)			
	ulcode	08-ChemF-L2/L5-P-01			
	Fach / Institut	08 / Chemie / Chemie			
	vendet in Studiengängen /	L2, L5			
	estern	1. Semester			
	ulverantwortliche/r:	Professuren für Anorganische und Organis	che Chemie*		
Vora	ussetzungen für Teilnahme	Keine speziellen Voraussetzungen			
Kompetenzen	<ul> <li>beherrschen,</li> <li>die grundlegenden Prinzipien ir Chemie verstanden haben,</li> <li>einen Überblick über die stofflich Hauptgruppenelemente haben,</li> <li>die grundlegenden Prinzipien ir haben,</li> </ul>	n organischer Chemie (Funktionelle Gruppen	und organischer (Funktionelle Gruppen) ndungen besonders wichtiger , Reaktivität, Nomenklatur) verstanden		
Modulinhalte	<ul> <li>über ein fundiertes Grundwissen der wichtigsten chemischen Reaktionen in der anorganischen und organischen Chemie verfügen</li> <li>Atom- und Molekülbau, Periodensystem, Elemente in der Natur, Einführung in ausgewählte s- und p-Block-Elemente, Chemische Bindung, Reaktionsgleichungen, Stöchiometrie</li> <li>Stoffeigenschaften, Lösungen, Mischungen, Osmose</li> <li>Säure-Base Reaktion; Puffersysteme; pH-Wert</li> <li>Redoxreaktionen, Redoxpotentiale, Elektrochemie</li> <li>Chemisches Gleichgewicht/Thermodynamik/Katalyse</li> <li>Grundbegriffe der Spektroskopie</li> <li>Organische Moleküle: Chemie der funktionellen Gruppen und deren grundlegende Reaktionsmechanismen, Alkane, Alkene, Alkine, Ether, Aldehyde und Ketone, Carbonsäuren und deren Derivate, Aromaten, Strukturen ausgewählter Naturstoffe (Zucker, Peptide, Alkaloide, Prostaglandine, Nukleotide, Steroide, Vitamine)</li> </ul>				
Lehr		smechanismen, Grundbegriffe der Stereoche Vorlesung 4 SWS			
		Übung 1 SWS			
	ungsform	Modulabschließende Prüfung			
len	Insgesamt	180			
ŭ	davon für				
St.	A Lehrveranstaltungen	Vorlesung	Übung		
ρ	Aa Präsenzstunden:	60	15		
ıfwan	Ab Vor- und Nachbereitung, modulbegleitende Prüfungen	38	45		
Arbeitsaufwand in Stunden	B Selbstgestaltete Arbeit im Modul:				
Ark	C Modul(abschluss)prüfung	22			
Modulabschließende Prüfung  Klausur (120-90 min oder mündliche Prüfung (3 Modulverantwortlichen.  Wiederholungsprüfung: Klausur (120-90 min) of Entscheidung des Modulverantwortlichen.			in) oder mündliche Prüfung (30 min) nach		
Σ	Modulabschlussnote	Klausur oder mündliche Prüfung 100%			
Leist		6			
0 1		Jedes Semester, Dauer 1 Semester			
	rrichtssprache	Deutsch			
Aufn	ahme-Kapazität der einzelnen	60			

\*derzeit: Prof. Dr. S. Schindler, Prof. Dr. Richard Göttlich

Lehrveranstaltung

Hinweise

Spezielle Ordnung für die Studiengänge "Lehramt an Haupt- und		
Realschulen" und "Lehramt an Förderschulen"	27.09.2019	7.82.00 / 7.85.00
(betrifft das Fach Chemie)		

Modulbezeichnung	Praktische Einführung in die Allgemeine Chemie (P)	
Modulcode	08-ChemF-L2/L5-P-02	
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Chemie	
Verwendet in Studiengängen /	L2, L5	
Semestern	2. Semester, möglich ab 1. Semester	
Modulverantwortliche/r:	Professuren für Anorganische und Organische Chemie*	
Voraussetzungen für Teilnahme	Allgemeine Chemie bestanden	

#### Die Studierenden

# Kompetenzen

Modulinhalte

- beherrschen die grundlegenden praktischen Laborarbeiten im Sinne einer guten Laborpraxis sicher,
- können ihre Laborergebnisse in Form von Laborjournalen und Protokollen festhalten,
- beherrschen grundlegende Methoden zur qualitativen und quantitativen Analyse von Stoffen,
- beherrschen die grundlegenden Trennverfahren,
- können einfache chemische und physikalisch-chemische Experimente planen, aufbauen, durchführen und auswerten
- kennen Experimente mit Alltagsbezug (z.B. Nahrungsmittel/Medikamente)
- Laborschein" (sicheres Arbeiten im Labor)
- Säuren und Basen, pH-Wert, chemisches Gleichgewicht, Titrationen
- Redoxreaktionen, Galvanisches Element, Redoxpotentiale
- Gleichgewichtskonstanten, Löslichkeitsprodukt
- Komplexbildung
- Filtration, Kristallisation, Destillation, Chromatographie
- Anorganische und organische Nachweisreaktionen
- Organisch-chemische Labortechniken
- Einfache organisch-chemische Experimente
- grundlegende Versuche zur Energetik chemischer Reaktionen (exotherm, endotherm, exergonisch, endergonisch), zum chemischen Gleichgewicht, zur Elektrochemie

• Experimente mit Alltagsprodukteneinfacher chemischer Verbindungen

Lehr	veranstaltungsform (en)	Naturwissenschaftliche Laborübungen (2,1 SWS), Seminar (2,1 SWS)		
Prüfu	ungsform	Modulabschließende Prüfung		
	Insgesamt	150		
.⊑	davon für			
anc	A Lehrveranstaltungen	Prakt. Übungen	Seminar in Kleingruppen	
Arbeitsaufwand	Aa Präsenzstunden:	32	32	
Sat	Ab Vor- und Nachbereitung	42	32	
Deit	B Selbstgestaltete Arbeit im	_		
Ark	Modul:			
	C Modul(abschluss)prüfung	12		
	Modulabschließende Prüfung	Prüfungsvoraussetzung: Praktikum erfolgr	eich abgeschlossen	
<b>DO</b>		Klausur ( <del>120</del> - <u>90</u> min) oder mündliche Prüfung (30 min), Form wird zu Beginn des		
gun		Moduls bekannt gegeben.		
rüf				
Modulprüfung			nin) oder mündliche Prüfung (30 min), Form	
lod		wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeb	en	
2	Modulabschlussnote	Klausur oder mündliche Prüfung 100%		
Leist	ungspunkte	5		
	botsrhythmus, Dauer in Semestern	Jedes Semester, Dauer 1 Semester		
Unterrichtssprache		Deutsch		
Aufnahme-Kapazität der einzelnen		60		
Lehrveranstaltung				
Hinweise		*derzeit: Prof. Dr. S. Schindler, Prof. Dr. Richard Göttlich		

Spezielle Ordnung für die Studiengänge "Lehramt an Haupt- und Realschulen" und "Lehramt an Förderschulen"	27.09.2019	7.82.00 / 7.85.00
(betrifft das Fach Chemie)		,

Modulbezeichnung	Akt. Aspekte der Chemie für den Schulunterricht (P)	
Modulcode	08-ChemF-L2/L5-P-05	
FB / Fach / Institut	08 / Chemie / Chemie	
Verwendet in Studiengängen /	L2, L5	
Semestern	ab 4. Semester	
Modulverantwortliche/r:	Professuren für Anorganische und Organische Chemie*	
Voraussetzungen für Teilnahme Chemisches Praktikum bestanden und Physikalische Chemie belegt		
D: C: !:   "		

#### Die Studierenden müssen

- Chemische Anwendungsbeispiele aus der Alltagschemie kennen,
- Informationen zur Chemie im Alltag <u>und aus den Medien/Internet</u>richtig bewerten können,
- Aktuelle Verfahren/Methoden und Anwendungen kennenlernen,
- Zielgruppengerechte Präsentationen und Erläuterungen chemischer Zusammenhänge, auch mit Hilfe von Experimenten, geben können,
- Moderne Medien und Präsentationstechniken nutzen können.
- Mit digitalen Medien in der und für die Lehre umgehen können.

# Modulinhalte

Kompetenzen

- Chemische Erläuterungen zu Anwendungen, Methoden, Inhalte und Verfahren aus der aktuellen Chemie <del>(z.B. Reinigungsmittel, moderne Werkstoffe, Trennmethoden, Lebensmittelzusatzstoffe, Geschmacks- und Geruchsstoffe)</del>
- Präsentationsübungen
- Anschauliche Experimente und Methoden für den Schulunterricht
- Nutzung digitaler Medien
- Erstellung digitaler Medien

Lehr	veranstaltungsform (en)	Seminar (2 SWS), Naturwissenschaftliche Laborübungen (1 SWS)		
Prüfungsform		Modulabschließende Prüfung		
en	Insgesamt	120		
Stunden	davon für			
	A Lehrveranstaltungen	Seminar	Prakt. Übungen	
i.	Aa Präsenzstunden:	30	15	
anc	Ab Vor- und Nachbereitung,	30	15	
ηŧ	modulbegleitende Prüfungen			
Arbeitsaufwand in	B Selbstgestaltete Arbeit im	-		
oeit	Modul:			
Arł	C Modul(abschluss)prüfung	30		
Modulprüfung	Modulabschließende Prüfung	Prüfung: Klausur (120 min) oder mündl. Prüfung (30 min) oder Vortrag oder Hausarbeit oder Ausarbeitung nach Entscheidung des Modulverantwortlicher wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben  Wiederholungsprüfung: Klausur (120 min) oder mündl. Prüfung (30 min) ode oder Hausarbeit oder Ausarbeitung nach Entscheidung des Modulverantwort Form wird zu Beginn des Moduls bekannt gegeben		
	Modulabschlussnote	Abschlussprüfung 100%		
Leist	ungspunkte	4		
Ange	botsrhythmus, Dauer in Semestern	Jährlich mit Beginn im SS, Dauer 1 Semester		
Unterrichtssprache		Deutsch		
Aufnahme-Kapazität der einzelnen		30	·	
Lehr	veranstaltung			
Hinweise		*derzeit: Prof. Dr. Siegfried Schindler, Prof. Dr. Richard Göttlich		

Spezielle Ordnung für die Studiengänge "Lehramt an Haupt- und		
Realschulen" und "Lehramt an Förderschulen"	27.09.2019	7.82.00 / 7.85.00
(betrifft das Fach Chemie)		

Modulbezeichnung	Didaktik der Chemie 3 (P)	
Modulcode	08-ChemD-L2/L5-P-03	
FB / Fach / Institut	08/ Chemie/ Didaktik der Chemie	
Verwendet in Studiengängen /	L2, L5	
Semestern	ab 4. Semester	
Modulverantwortliche/r:	Professur für Didaktik der Chemie*	
Voraussetzungen für Teilnahme	Didaktik der Chemie 2	

#### Die Studierenden

- können Experimente demonstrieren und Experimentalunterricht planen,
- kennen Rahmenbedingungen und Prüfungsmodalitäten für den Chemieunterricht,
- können eine Lernkontrolle mit Bewertungsgrundlagen konzipieren,
- kennen fachmethodische Besonderheiten beim Einsatz von Modellen im Chemieunterricht,
- können Schulbücher vergleichend analysieren,
- kennen Anwendungsmöglichkeiten moderner Medien und Messverfahren im Unterricht.
- können lernförderliche und lernhinderliche Effekte des Lernens mit digitalen Medien beschreiben.
- können mediendidaktisch die Gestaltung eines digitalen Lernproduktes planen und umsetzen.

#### Seminar:

- Diskussion verschiedener Unterrichtskonzepte; fächerübergreifende Fragestellungen
- Lern- und Prüfungsaufgaben für den Chemieunterricht; Leistungsbewertung
- Fachsprache, Schulbuch, klassische und neue Medien, Modelle im Chemieunterricht Mediendidaktik und Einsatz digitaler Medien im Chemieunterricht

#### Ein Praktikum ist von den Studierenden je nach Angebot auszuwählen:

- Mediendidaktik Alltagschemie (wahlobligatorisch)
  - Gestaltung digitaler Medie Anfertigung von Versuchsprotokollen zu den Experimenten
  - <u>Untersuchung der Wahrnehmung eines digitalen Mediums</u>

#### Experimente zu aktuellen chemiedidaktischen Forschungsthemen (wahlobligatorisch)

Anfertigung von Versuchsprotokollen zu den Experimenten

#### Demonstrationsübung

- Demonstration eines Schulexperiments incl. fachlicher und curricularer Einordnung
- Anfertigung einer Planungsskizze und eines Phasenverlaufsplans

Seminar (2 SWS)

Lehr	hrveranstaltungsform (en) Seminar (2 SWS)			
		Praktikum (2 SWS)		
		Demonstrationsübung (2 SWS)		
Prüf	Prüfungsform modulbegleitende Prüfung			
_	Insgesamt	240 Stunden		
dei				Demonstrationsübungen (demonstrieren von
tun	davon für A			chemischen Schulexperimenten durch die
Arbeitsaufwand in Stunden	Lehrveranstaltungen	Seminar	Praktikum	Studierenden unter praxisnahen Bedingungen)
j br	Aa Präsenzstunden:	30	30	30
war	Ab Vor- und Nachbereitung,	30	60	60
auf	Leistungsnachweis:			
its	B Selbstgestaltete Arbeit im			
rbe	Modul:			
⋖	C Modul(abschluss)prüfung			
			ieren eines komplexen Schulexperiments mit curricularer	
			er Einordnung ode	r Projektarbeit (schriftlich) über ein komplexes
ഇ		Schulexperiment mit curricularer und fachlicher Einordnung oder Hausarbeit oder		
Modulprüfung		mündliche Prüfung (30 min) oder Klausur (90 min). Die jeweilige Prüfungsform wird zu		
lpri		Beginn des M	1oduls bekannt ge	geben.
npc		Wiederholun	gsprüfung: münd	liche Prüfung (30 min) oder Klausur (90 min), nach
ž		'	g der/des Modulv	. ,
	Modulabschlussnote		Note für die Demonstration oder für die Projektarbeit oder für die Hausarbeit oder für	
				r die Klausur (100%)
Leist	ungspunkte	8		
Ange	ebotsrhythmus, Dauer in	Jährlich im Sommersemester, 1 Semester		
Sem	estern			
Unte	errichtssprache	Deutsch		
Aufn	ahme-Kapazität der einzelnen	Vorlesung: 50 / Seminar: 2 x maximal 25 / Laborpraktikum: 2 x maximal 25		
Lehr	veranstaltung			
Hinweise		*derzeit: Prof. Dr. Nicole Graulich		

Modulinhalte

Kompetenzen

Spezielle Ordnung für die Studiengänge "Lehramt an Haupt- und		_
Realschulen" und "Lehramt an Förderschulen"	27.09.2019	7.82.00 / 7.85.00
(betrifft das Fach Chemie)		

#### 2. § 29 Inkrafttreten wird wie folgt neu gefasst:

"Diese Ordnung in der Fassung des 38. Änderungsbeschlusses gilt ab Wintersemester 2019/20. Bis dahin gelten die bisherigen Bestimmungen fort."

### 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 07.08.2019

Prof. Joybrato Mukherjee Präsident der Justus-Liebig-Universität Gießen