

Details zum Modul										
Code						Studienjahr			Studiensemester	
CHE112						1			SoSe	
Bezeichnung						VL	UE	LU	ECT:	S
Chemie II						2	1	2	6	
Sprache	Deutsch									
Studium	Bachelor X Master					Doktor				
Studiengang	Molekulare Bio	otechnol	ogie							
Lehr- und Lernformen	Face-to-Face L	.ehrvortr	ag							
Modultyp	Pflichtfac	:h		X		Wal	nlfach			
Lernziele	Die Studierenden erwerben Grundkenntnisse der organischen Chemie. Sie haben ein gutes Verständnis für die gängigen Stoffklassen, die Verknüpfung von Struktur, Bindung und Klassifizierung organischer Verbindungen. Neben einem tieferen Verständnis der chemischen Prinzipien, einem guten Verständnis der organisch-chemischen Standardreaktionen mit mechanistischen Details, dem Einfluss der Gerüstbedingungen bei einer organisch-chemischen Reaktion und den wichtigsten Analysemethoden (zB Massenspektrometrie, IR- und NMR-Spektroskopie) sollte entwickelt werden.									
Lerninhalte	Struktur und Bindung organischer Moleküle, Struktur und Reaktivität: Einführung in organische Molekülreaktionen: Kinetik, Säure / Basizität und Mechanismen, funktionelle Gruppen, Alkane und ihre Reaktionen, Nomenklatur und Stereochemie, Alkohole und Ether und ihre Reaktionen, Alkene und Halogenalkane, Massenspektrometrie , IR- und NMR-Spektroskopie zur Strukturaufklärung, Alkine und ihre Reaktionen, Aromaten und ihre Reaktionen, Reaktionen von Carbonylverbindungen, Aldehyden, Ketonen und Carbonsäuren, Aminen und Thiolen, Kohlenhydraten, Aminosäuren, Peptiden und Proteinen									
Teilnahmevoraussetzungen										
Koordination										
Vortrgende(r)										
Mitwirkende(r)										
Praktikumsstatus	Nein									
Fachliteratur										
Bücher / Skripte	K.P.C. Vollhardt, N.E. Schore, K. Peter. "Organische Chemie"									
Weitere Quellen	 K.P.C. Vollhardt, N.E. Schore, K. Peter. "Organische Chemie" N.E. Schore. "Arbeitsbuch Organische Chemie" H.G.O Becker et al. "Organikum" R. Brückner "Reaktionsmechanismen" M. Hesse, H. Meier, B. Zeeh. "Spektroskopische Methoden in der organischen Chemie" 									
Lernmaterialien										
Dokumente										



	INIODOLDES						
Prüfungen							
Zusammensetzung des Mod	luls						
Mathematik und Grundlagenwissenschaften			%				
Ingenieurwesen							
Konstruktionsdesign							
Sozialwissenschaften		%					
Erziehungswissenschaften			%				
Naturwissenschaften	1	100	%				
Gesundheitswissenschaften			%				
Fachkenntnis			%				
Bewertungssystem							
Aktivität	Ar	Anzahl					
Zwischenprüfungen		1	30				
Quiz							
Hausaufgaben							
Anwesenheit							
Übung		30					
Projekte							
Abschlussprüfung		40					
		100					
ECTS Leistungspunkte und	Arbeitsaufwand						
A Latinitation							
Aktivität	Anzahl	Dauer	Gesamtaufwand (Stunden)				
Vorlesungszeit	Anzahl 15	Dauer 2	Gesamtaufwand (Stunden) 30				
Vorlesungszeit	15	2	30				
Vorlesungszeit Selbsstudium	15 15	2 5	30 75				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation /	15 15	2 5	30 75				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung	15 15 10	2 5 4	30 75 40				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung Zwischenprüfungen	15 15 10	2 5 4	30 75 40				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung Zwischenprüfungen Übung	15 15 10	2 5 4	30 75 40 2				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung Zwischenprüfungen Übung Labor	15 15 10	2 5 4	30 75 40 2				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung Zwischenprüfungen Übung Labor Projekte	15 15 10 1	2 5 4 2 2	30 75 40 2				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung Zwischenprüfungen Übung Labor Projekte	15 15 10 1 1	2 5 4 2 2 2	30 75 40 2 20				
Vorlesungszeit Selbsstudium Hausaufgaben Präsentation / Seminarvorbereitung Zwischenprüfungen Übung Labor Projekte	15 15 10 1 1	2 5 4 2 2 Summe Arbeitsaufwand	30 75 40 2 20 2 184				



	Reaktivität; Ei Mechanismen	_	d Verhalten org	ganischer Verbir	ndungen. Organi	sche Synthese ur	nd			
2										
3										
4										
5										
6										
7										
8										
9										
10										
11										
12										
Wöchentliche Th	nemenverteilu	ıng								
1	Atome, Moleküle, Bindungen, polare und unpolare Moleküle, intermolekulare Kräfte, Löslichkeiten, Lewis- Strukturen, Resonanz, Säuren und Basen									
2	Einführung in	Orbitale, molek	ulare Orbitalbe	eschreibung von	Bindung, Hybrid	disierung, Struktu	ır von Methan			
3	Alkan-Konformationsanalyse, Strukturisomerie und Nomenklatur, Alkylgruppen									
4	Alkenstruktur und Bindung, Nomenklatur, E-Z-Notation, Hydrierung, relative Stabilität.									
5	Stereochemie									
6	Ringsysteme									
7	Alkylhalogenide, Substitutionsreaktionen von Alkylhalogeniden - SN 2 - und SN 1 -Mechanismen. Eliminierungsreaktionen - E1- und E2-Mechanismen									
8	Überblick über Substitutions- und Eliminierungsreaktionen, Oxidation von Alkoholen, Raten und Gleichgewichte, Synthesen									
9	Funktionsgruppen I									
10	Funktionsgruppen II									
11	Funktionsgruppen III									
12	Funktionsgruppen IV									
13	Funktionsgruppen V									
14	Biologische Ve	erbindungen I								
15	Biologische Verbindungen II									
Beitrag der Lern	ergebnisse zu	den Lernziele	n des Progran	nms (1-5)						
	P1 P2 P3 P4 P5 P6 P7									
1	3	3	3			3				



2							
3							
4							
5							
6							
7							
8							
9							
10							
11							
12							
Beitragsgrad: 1: Sehr Niedrig 2: Niedrig 3: Mittel 4: Hoch 5: Sehr Hoch							
Erstellt von:							
Datum der Aktual	Datum der Aktualisierung: 01.03.2021						