

Informationen zur Veranstaltung								
Modulbezeichnung	Chemie der We	Chemie der Werkstoffe						
Modulkode	Semester	Studienjahr	VL+UE+Lab	ECTS				
MWT203	3	2	4	6				

Veranstaltungssprache	Deutsch	Deutsch							
Vorlesungsniveau	Bachelor	X		Master		Prom	otion		
Studiengang	Materialwisser	nschafte	en und	-technologie					
Bildungstype	Präsenzstudiu	m							
Stellung im Studienplan	Pflichtfac	h			Wahlfac	h		x	
Lernziele des Moduls	die bereits be wesentlichen und organisc charakteristisc Werkstoffe ei Grundlagen,	Bearbeitungskonzepten der wichtigsten metallischen und nichtmetallischen Elemente							
Lerninhalt	<ul> <li>Atom/Molekülaufbau</li> <li>Struktur - Metalle / Nichtmetalle</li> <li>Säuren, Basen, Salze</li> <li>Werkstoffspezifische Chemie und Anwendungen einiger nichtmetallischer Elemente</li> <li>Haupt- und Nebengruppenmetalle</li> <li>Struktureller Aufbau und allgemeine Eigenschaften der Metalle, Kunststoffe und Keramiken</li> </ul>								
Voraussetzung für die Teilnahme	Gute Kenntnisse in allgemeiner Chemie								
Koordinator der Vorlesung	Asst. Prof. Dr. Duygu Ekinci								
Vortragende(r)	Asst. Prof. Dr. Duygu Ekinci								
Mitwirkende(r)									
Praktikumsstatus	Keine								



Fachliteratur	
Lehrbücher/ Vorlesungsskripte	1. H. Briehl, Chemie der Werkstoffe, Springer Vieweg.
Weitere Quellen	2. M. Baerns, A. Behr et al. Technische Chemie, Wiley-VCH 3. M. Binnewies, Allgemeine und Anorganische Chemie, Springe-Spektrum

Lernmaterialien						
Dokumente	-					
Aufgaben	-					
Prüfungen	-					

Verhältnis mit den Wissenschaftsfelder	
Mathematik und Grundlagenwissenschaften	%
Ingenieurwesen	%
Konstruktionsdesign	%
Sozialwissenschaften	%
Erziehungswissenschaften	%
Naturwissenschaften	70%
Gesundheitswissenschaften	%
Feldkenntnis	30%

Bewertungssystem							
Semesteraktivitäten	Anzahl	Gewichtung in der Endnote					
Zwischenprüfung(en)	1	30%					
Quiz		%					
Aufgaben		%					
Labor	2	15%					



Anwesenheit		%
Übung		%
Projekte	1	15%
Abschlussprüfung	1	40%
Summe	5	100%

ECTS/ Arbeitsaufwand - Tabelle							
Aktivitäten	Anzahl	Dauer (Stunden)	Gesamtaufwand (Stunden)				
Vorlesungszeit	14	2	28				
Selbststudium	16	4	52				
Aufgaben							
Präsentation /Seminarvorbereitung							
Zwischenprüfung(en)	1	2	2				
Übungen	14	1	14				
Labor	14	1	14				
Projekte	2	25	50				
Abschlussprüfung	1	2	2				
Summe Arbeitsaufwand		174					
Summe Arbeitsaufwand / 30 Stunden	n 5,8						
ECTS Punkte	6						

Lernergebnisse							
Nr.	Erklärung						
1	Beherrschung der Grundlagen allgemeiner Prinzipien der Werkstoffchemie.						
2	Verbindung der Vermittlung von Schlüsselqualifikationen (insbesondere Methodenkompetenz, Arbeitsplanung, Teamarbeit, Erstellung von Protokollen) mit chemischen Inhalten.						



Woche	Themen					
1	Atom/Molekülaufbau, Struktur – Metalle / Nichtmetalle, Säuren, Basen, Salze					
2	Werkstoffspezifische Chemie und Anwendungen einiger nichtmetallischer Elemente - Wasserstoff - Edelgase - Halogene - Chalkogene - Nichtmetalle der V. Hauptgruppe - Nichtmetalle der IV. Hauptgruppe					
3	Hauptgruppenmetalle - Alkalimetalle - Erdalkalimetalle					
4	<ul> <li>Metalle der III. Hauptgruppe des PSE (Bor, Aluminum, Gallium, Indium, Thallium)</li> <li>Metalle der IV. Hauptgruppe des PSE (Silicium, Germanium, Zinn, Blei)</li> </ul>					
5	<ul> <li>Metalle der V. Hauptgruppe des PSE (Arsen, Antimon, Bismut)</li> <li>Metalle der VI. Hauptgruppe des PSE (Selen, Tellur)</li> </ul>					
6	Nebengruppenelemente - Metalle der I. Nebengruppe (Kupfergruppe) (Kupfer, Silber, Gold) - Metalle der II. Nebengruppe (Zinkgruppe) (Zink, Cadmium, Quecksilber)					
7	<ul> <li>Metalle der III. Nebengruppe (Scandiumgruppe) (Yttrium, Lanthan,</li> <li>Lanthanoide, Actinoide)</li> <li>Metalle der IV. Nebengruppe (Titangruppe) (Titan, Zirconium, Hafnium)</li> </ul>					
8	<ul> <li>Metalle der V. Nebengruppe (Vanadiumgruppe) (Vanadium, Niob, Tantal)</li> <li>Metalle der VI. Nebengruppe (Chromgruppe) (Chrom, Molybdän, Wolfram)</li> </ul>					
9	<ul> <li>Metalle der VII. Nebengruppe (Mangangruppe) (Mangan, Rhenium)</li> <li>Metalle der VIII. Nebengruppe (Eisen, Cobalt, Nickel, Ruthenium, Osmium, Rhodium Iridium, Palladium, Platin)</li> </ul>					
10	Struktureller Aufbau und allgemeine Eigenschaften der Metalle					
11	Struktureller Aufbau und allgemeine Eigenschaften der Kunststoffe-1					
12	Struktureller Aufbau und allgemeine Eigenschaften der Kunststoffe-2					
13	Struktureller Aufbau und allgemeine Eigenschaften der Keramiken-1					
14	Struktureller Aufbau und allgemeine Eigenschaften der Keramiken-2					

Beitr	Beitrag der Lernergebnisse zu den Lernzielen des Studienprogramms									
	L.Z. 1	L.Z. 2	L.Z. 3	L.Z. 4	L.Z. 5	L.Z. 6	L.Z. 7	L.Z. 8	L.Z. 9	L.Z. 10
Alle	3	2	3	3	1	2	1	3	-	-
Beitra	Beitragsstufe: 1: Sehr Niedrig 2: Niedrig 3: Mittelstufe 4: Hoch 5: Sehr Hoch									
L.Z. : I	Lernziele d	es Studier	programn	าร						



L.E.: Lernergebnisse							
Erstellt von:							
Datum der Aktualieriserung:							