

Modulhandbuch Studiengang Master of Science Materialwissenschaft (Materials Science)

Prüfungsordnung: 2011

Wintersemester 2013/14 Stand: 01. Oktober 2013



Kontaktpersonen:

Studiendekan/in:	Prof.DrIng. Eric Jan Mittemeijer Institut für Materialwissenschaft Tel.: E-Mail: eric-jan.mittemeijer@mf.mpg.de
Prüfungsausschussvorsitzende/r:	Prof.DrIng. Eric Jan Mittemeijer Institut für Materialwissenschaft Tel.: E-Mail: eric-jan.mittemeijer@mf.mpg.de
Fachstudienberater/in:	Dr. Ralf Schacherl Institut für Materialwissenschaft Tel.: E-Mail: r.schacherl@mf.mpg.de

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 2 von 91



Inhaltsverzeichnis

Qualifikationsziele	
100 Vertiefungsmodule	
38150 Material Science Seminar	
38140 Materials Science Laboratory	
17710 Nanocomposite Materials	
17650 New Materials and Materials Characterization Methods	
17560 Phase Transformations	
17660 Polymer Chemistry Laboratory	
39190 Polymer Materials Science	
17690 Statistische Thermodynamik	
17700 Synthesis and Properties of Ceramic Materials	
400 Schlüsselqualifikationen	
•	
410 Compulsory Optional (unrelated to the subject)	
32240 Aufbau- und Verbindungstechnik - Sensor- und Systemaufbau	
33760 Aufbau- und Verbindungstechnik - Technologien	
13940 Energie- und Umwelttechnik	
22150 Energiewandlung	
13540 Grundlagen der Mikrotechnik	
36170 Innovationsmanagement	
14010 Kunststofftechnik - Grundlagen und Einführung	
21410 Luftfahrttechnik und Luftfahrtantriebe	
45830 Molekulare Quantenmechanik	
41650 Optoelectronic Devices and Circuits II	
41170 Speichertechnik für elektrische Energie	
420 Compulsory Optional (related to the subject)	
17740 Computational Chemistry	
37100 Diffraction methods in Materials Science	
35620 Diffraktions- und Streumethoden (mit Übung und Praktikum)	
32760 Diodenlaser	
29280 Elektrooptik der Flüssigkristallbildschirme und ihre industrielle Anwendung	
40460 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I	
28510 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I	
13040 Fertigungsverfahren Faser- und Schichtverbundwerkstoffe	
41490 Fortgeschrittene Molekül- und Festkörperphysik	
39370 Grundlagen der Experimentalphysik V: Molekül- und Festkörperphysik	
13550 Grundlagen der Umformtechnik	
37290 Halbleiterphysik	
14150 Leichtbau	
28560 Mikroelektronik I	
36030 Molecular Quantum Mechanics	
25470 Nanotechnologie II - Technische Prozesse und Anwendungen	
32500 Neue Werkstoffe und Verfahren in der Fertigungstechnik	
32460 Oberflächen- und Beschichtungstechnik I	
11710 Optoelectronics I	
29270 Organische Transistoren	
11590 Photovoltaik I	
21930 Photovoltaik II	
21870 Solid State Electronics	
40400 Symmetrien und Gruppentheorie	
42990 Vertiefende Mikroanalytik von Werkstoffen	
39960 Zerstörunasfreie Prüfuna	



Stand: 01. Oktober 2013 Seite 4 von 91



Qualifikationsziele

Die Absolventinnen und Absolventen des Master Studiengangs "Materialwissenschaft"

- verfügen über ein vertieftes mathematisch-, natur- und materialwissenschaftliches Wissen, dass Sie befähigt materialwissenschaftliche Problemstellungen richtig einzustufen, zu verstehen und vor dem Hintergrund der multidisziplinären Ausrichtung des Fachgebietes auf wissenschaftlichem Niveau zu lösen.
- Haben sowohl ein breites als auch grundlegendes Verständnis über die Beziehung zwischen Eigenschaften und dem Aufbau/Mikrostruktur von Materialien erworben, und sind somit in der Lage gezielt Eigenschaften von Materialien durch kontrollierte Prozesse einzustellen.
- Haben Kenntnisse über die wesentlichen und neuesten Materialcharakterisierungsmethoden und sind somit in der Lage ein sehr breites Spektrum materialwissenschaftliche Fragestellungen systematisch zu Lösen bzw. neue Verfahren für neue Fragestellungen zu entwickeln.
- Sind in der Lage mit Fachleuten und Spezialisten aus dem materialwissenschaftlichen Kernspektrum und anderen naturwissenschaftlichen und ingenieurswissenschaftlichen Disziplinen zu kommunizieren.
- Sind durch die naturwissenschaftlich grundlegend geprägte Ausbildung in der Lage Ihre Kenntnisse zu vertiefen, sich neue Wissensgebiete im naturwissenschaftlichen Spektrum zu erschließen und wesentlich beizutragen an der wissenschaftlichen Entwicklung des Fachgebiets.
- Sind in der Lage selbständig Projekte aus dem Bereich Forschung und Entwicklung zu Planen und durchzuführen.

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 5 von 91



100 Vertiefungsmodule

Zugeordnete Module: 17560 Phase Transformations

17650 New Materials and Materials Characterization Methods

17660 Polymer Chemistry Laboratory17690 Statistische Thermodynamik

17700 Synthesis and Properties of Ceramic Materials

17710 Nanocomposite Materials
38140 Materials Science Laboratory
38150 Material Science Seminar
39190 Polymer Materials Science

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 6 von 91



Modul: 38150 Material Science Seminar

2. Modulkürzel:	031400012	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Englisch
8. Modulverantwortlich	ner:	Prof.DrIng. Eric Jan Mitteme	ijer
9. Dozenten:		Eric Jan Mittemeijer	
10. Zuordnung zum Co Studiengang:	urriculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissensor → Chalmers → Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011
		M.Sc. Materialwissenschaft (N → Vertiefungsmodule	Materials Science), PO 2011
11. Empfohlene Vorau	ıssetzungen:		
12. Lernziele:		materials science; • can present a topic within a audience;	ted with a complex topic in the field of limited time span in front of a professionably suitable presentation techniques.
13. Inhalt:		 Literature research of a give Presentation of the topic in a Preparation of an abstract a 	a talk
14. Literatur:		E.J. Mittemeijer; FundamentFahlman, B. D.: Materials C	tals of Materials Science; Springer (2010) hemistry, Springer, 2008.
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	381501 Material Science Se	eminar
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Lecture Presence hours: 56h	
		Self-study: 120h Total: 176	
	า und -name:	Self-study: 120h Total: 176	ninar (USL), Sonstiges, Gewichtung: 1.0
17. Prüfungsnummer/ı 18. Grundlage für :	า und -name:	Self-study: 120h Total: 176	ninar (USL), Sonstiges, Gewichtung: 1.0
	n und -name:	Self-study: 120h Total: 176	ninar (USL), Sonstiges, Gewichtung: 1.0

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 7 von 91



Modul: 38140 Materials Science Laboratory

2. Modulkürzel:	031400089		5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	12.0 LP		6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS:	18.0		7. Sprache:	Englisch		
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.D	rIng. Eric Jan Mitteme	ijer		
9. Dozenten:		Eric Ja	n Mittemeijer			
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	ırriculum in diesem	→ (DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Chalmers → Outgoing			
			Materialwissenschaft (N /ertiefungsmodule	Materials Science), PO 2011		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:					
12. Lernziele:		Materia • can e • are a (theore	ble to perform independ als Science; evaluate the results, obt ble to to interpret the re	dently complex experiments in the field of ained from the experiments; esults, against the background of existing ding assessments of possible sources of		
13. Inhalt:		The lal	ooratory course covers:			
		PhasAdvaMech	modynamics of material e-transformations nced characterization nanical properties of ma nesis of advanced mate	nethods of materials Iterials		
14. Literatur:				rals of Materials Science; Springer (2010) nemistry, Springer, 2008.		
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	38140	1 Materials Science La	aboratory		
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Presence time: 216h Self-study: 144h Total: 360				
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	38141	Materials Science Lab	poratory (USL), Sonstiges, Gewichtung:		
18. Grundlage für :						
19. Medienform:						
20. Angeboten von:						

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 8 von 91



Modul: 17710 Nanocomposite Materials

2. Modulkürzel:	031400061		5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP		6. Turnus:	jedes 4. Semester, SoSe	
4. SWS:	4.0		7. Sprache:	Englisch	
8. Modulverantwortlich	er:	Apl. F	Prof.Dr. Joachim Bill		
9. Dozenten:		Joach	nim Bill		
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	ırriculum in diesem	\rightarrow	leM.D. Materialwissenso Chalmers Incoming	chaft (Materials Science), PO 2011	
		\rightarrow	leM.D. Materialwissenso Chalmers Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011	
			Materialwissenschaft (N Vertiefungsmodule	Materials Science), PO 2011, 4. Semester	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	BSc N	Materialwissenschaft (Ma	aterials Science)	
12. Lernziele:	The students: - have knowledge of preparation of nanocomposit inorganic hybrids - are able to identify correlations between the strumaterials - are able to create new application fields based oproperty correlation			ons between the structure and properties of	
13. Inhalt:		- bion	ic principles		
		- bion	nineralization		
		- bio-i	nspired materials		
		- nan	ocomposites derived fro	m molecular precursors	
14. Literatur:		Colombo,R. et al. (eds.): Polymer Derived Ceramics. DEStech Publication, 2010.			
		Fahln	nan, B. D.: Materials Ch	emistry, Springer, 2008.	
		Mann	, S.: Biomineralization.	Oxford University Press, 2001.	
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:		101 Lecture Nanocompo 102 Excercise Nanocom		
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Lecture Presence hours: 28h Self-study: 63h			
			sises ent hours: 28h etudy: 56h		
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	 17711 Nanocomposite Materials (PL), schriftlich oder mündlich, Gewichtung: 1.0, Accreditation: presence during exercises V Vorleistung (USL-V), Sonstiges 			
18. Grundlage für :					

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 9 von 91



1	9	M	ed	ien	fο	rm	٠

20. Angeboten von:

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 10 von 91



Modul: 17650 New Materials and Materials Characterization Methods

2. Modulkürzel:	031420056	5. Module	dauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus	S:	jedes 4. Semester, SoSe
4. SWS:	6.5	7. Sprach	ne:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Horst Stru	nk	
9. Dozenten:		Eduard Arzt		
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	ırriculum in diesem	DoubleM.D. Materi Semester → Chalmers → Incoming	alwissenschaf	ft (Materials Science), PO 2011, 2.
		DoubleM.D. Materi Semester → Chalmers → Outgoing	alwissenschat	ft (Materials Science), PO 2011, 2.
		M.Sc. Materialwiss → Vertiefungsm		erials Science), PO 2011, 2. Semeste
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	BSc Materialwisse	nschaft (Mater	rials Science)
structured materials • have knowledge of the b techniques • are able to select a proplem. • are able to communicate			s of the basic pr a proper mea unicate with e	e and function of biological and nano- inciples of testing and characterizations of testing/analysis for a given prob xperts in this field about biological and characterization method
13. Inhalt:		Biological materials	s: wood, bone	, teeth, silk, resilin
		Bio-inspired materi	als: functional	surfaces
			kin), adhesior	ng (lotus effect), reduction of flow design (insects and reptiles), self-
				crystalline metals, nano-particles, thin films, structuring, applications
		characterization matechniques	ethods: high re	esolution microscopy, synchrotron
14. Literatur:		Julian Vincent, "Str University Press, F		terials", revised edition, Princeton
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	176501 Lecture N Methods	New Materials	and Materials Characterization
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Presence time: 92l Self-Study: 88h Total: 180h	า	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 11 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	17651 New Materials and Materials Characterization Methods mündliche Prüfung, 30 Min., Gewichtung: 1.0, Zulassung Praktikum bestanden		
18. Grundlage für :	• V	Vorleistung (USL-V), mündliche Prüfung, 30 Min.	
19. Medienform:			
20. Angeboten von:			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 12 von 91



Modul: 17560 Phase Transformations

2. Modulkürzel:	031400010	5. Moduldauer:	2 Semester		
3. Leistungspunkte:	9.0 LP	6. Turnus:	jedes 4. Semester, WiSe		
4. SWS:	7.0	7. Sprache:	Englisch		
8. Modulverantwortlich	ner:	Prof.DrIng. Eric Jan Mitteme	eijer		
9. Dozenten:		Eric Jan Mittemeijer			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Incoming	chaft (Materials Science), PO 2011, 1.		
		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011, 1.		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester → Vertiefungsmodule 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	BSc Materialwissenschaft (Ma	aterials Science)		
12. Lernziele:		The students			
		 are proficient in the field of materials; 	thermodynamics and solid state kinetics		
		 know the most important surface-treatment methods of materials an the properties obtained after the treatment; 			
		 are able to apply the conce 	pts of thermodynamics, solid state kinetion of the research and development of		
 have the competence to communicate, o in the field of science and engineering ab (e.g. on symposia). 			•		
12 Inhalts		Thermedynamics of Meteric			

13. Inhalt:

Thermodynamics of Materials

Thermodynamics of mixed phases (integral mixing functions, partial mixing functions); general definition of partial state variables, solution models (ideal, regular, real); melting equilibria; solid-liquid equilibria; partial vapour pressure; EMF methods; calorimeter; order-transition in mixed crystals; piezoelectricity; thermodynamic properties of alloys; influence of atom-volume differences; Miedema model; analytical description of thermodynamic mixing functions; calculation and description of phase equilibria; potential -partial pressure diagram; Ellingham diagram; electron theoretical "first principle" calculation of thermodynamic mixing functions.

Solid state kinetics: diffusion and phase transformation kinetics

Meaning of diffusion for the microstructure, defects;

Fick's laws, thermodynamic factor, examples, Boltzmann-Matano analysis;

Substitutional and interstitial diffusion, experiment of Simmons and Balluffi;

Kirkendall-effect; Darken-equation; Onsager-relations;

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 13 von 91



Grain-boundary diffusion (Fisher, Suzoka, Whipple), diffusion along dislocations; diffusion-induced grain boundary migration; Schottky- and Frenkel-defects, mass transport in chemical and electrical potential fields, effect of impurities; Diffusion in ionic semiconductors: diffusion in semiconductors: Electromigration; interstitials in metals # electromigration; homogenous and heterogeneous reactions; Johnson-Mehl-Avrami equation; nucleation, growth and impingement; analysis of transformation kinetics; **Surface Engineering** Thermochemical processes: carburizing, nitriding, oxidation, CVD etc. PVD. Characterisation of surfaces and thin layers: development and measurement of residual stresses; depth- profile analysis. 14. Literatur: • E.J. Mittemeijer; Fundamentals of Materials Science; Springer (2010) . D.R. Gaskell; Introduction to the Tmermodynamics of Materials; Taylor & Francis (2009) • C.H.P. Lupis; Chemical Thermodynamics of Materials; North Holland (1983) M. Hillert; Phase Equilibria, Phase Diagrams and Phase Transformations: Their Thermodynamic Basis; Cambridge University Press (2007) • D.A. Porter, K.E. Easterling, M.Y. Sherif; Phase Transformations in Metals and Alloys; CRC Press (2009) • P. Shewmon; Diffusion in Solids; John Wiley & Sons (1988) • J. Crank; The Mathematics of Diffusion; Oxford University Press (1979) • 175601 Lecture Phase Transformations 15. Lehrveranstaltungen und -formen: • 175602 Excercise Phase Transformations 16. Abschätzung Arbeitsaufwand: Presence time: 100 h Self-study: 161 h Total: 261 h 17. Prüfungsnummer/n und -name: • 17561 Phase Transformations (PL), mündliche Prüfung, Gewichtung: 1.0, Zulassung: Übungsklausur bestanden V Vorleistung (USL-V), schriftliche Prüfung 18. Grundlage für ...: 19. Medienform: 20. Angeboten von: Institut für Materialwissenschaft

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 14 von 91



Modul: 17660 Polymer Chemistry Laboratory

2. Modulkürzel:	031210099	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	unregelmäßig		
4. SWS:	9.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Sabine Ludwig	S		
9. Dozenten:		Klaus DirnbergerMichael BuchmeiserSabine Ludwigs			
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	urriculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissensor Semester → Chalmers → Incoming	chaft (Materials Science), PO 2011, 2.		
		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011, 2.		
		M.Sc. Materialwissenschaft (I→ Vertiefungsmodule	Materials Science), PO 2011, 2. Semester		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	Pflichtveranstaltung "Grundlagen der Makromolekularen Chemie" (6 ECTS) im Bachelor-Studium			
12. Lernziele:		 The Students Have the ability to understand synthesis processes of polymers in the laboratory and praxis. Can characterize polymers and determine their properties. Have the ability to transfer the acquired knowledge and skills into the polymer technology. Can communicate on the field of polymer chemistry and similar disciplines with specialists about synthesis, characterization and properties of polymers. 			
13. Inhalt:		 Polymer analog reaction Polycondensation and polyaddition Radical polymerization Radical copolymerization Ionic polymerization Insertion polymerization Emulsion polymerization Viscosimetry Size Exclusion Chromatography (SEC) Differential Scanning Calorimetry (DSC) Polymer Rheology 			
14. Literatur:		Polymer Synthesis: Theory and Practice, D. Braun, H. Cherdron, M. Rehahn, H. Ritter, B. Voit, 5th ed. 2012, published by Springer			
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	• 176601 Polymer Chemistry • 176602 Polymer Chemistry	•		
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Presence time: 105h Self-study: 75h Total: 90h			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 15 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	• 17661 Polymer Chemistry Laboratory (BSL), mündliche Prüfung,			
	• V	Gewichtung: 1.0 Vorleistung (USL-V), mündliche Prüfung		
18. Grundlage für :				
19. Medienform:				
20. Angeboten von:				

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 16 von 91



Modul: 39190 Polymer Materials Science

2. Modulkürzel:	031210088	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	9.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe
4. SWS:	6.0	7. Sprache:	Englisch
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Sabine Ludwig	s
9. Dozenten:		Michael Buchmeiser Sabine Ludwigs	
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	urriculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissensor → Chalmers → Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011
		M.Sc. Materialwissenschaft (I → Vertiefungsmodule	Materials Science), PO 2011
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:		
12. Lernziele:		polymers.	e in solution and solid properties of ve competence in polymer engineering and ortant polymers.
13. Inhalt:		phase equilibrium and phase	ck copolymers and polymer blends polymer state ytes, polymer surfaces, conducting poly- ymers , anti-microbals, fire retardants,) ((V)UV curing, electron beam curing, sur- istry and micellar catalysis s, fiber-matrix composites e fibers (PBI, PBO, PBTZ, M5,)
14. Literatur:		U. W. Gedde, Polymer Physic HG. Elias, Makromolecules,	·
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	391901 Vorlesung Physikali	sche Chemie und Physik der Polymeren
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Lecture Presence hours 14 x 6 h = 84	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 17 von 91

examination 2 h



Sel	lf-stu	dv 1	84	h
\sim	ıı Sta	uv i	σ	

Summe: 270 h

17. Prüfungsnummer/n und -name:	39191	Polymer Materials Science (PL), schriftlich oder mündlich, Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :		
19. Medienform:		
20. Angeboten von:		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 18 von 91



Modul: 17690 Statistische Thermodynamik

2. Modulkürzel:	030710022	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe
4. SWS:	5.0	7. Sprache:	Nach Ankuendigung
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Frank Gießelm	ann
9. Dozenten:		Dozenten der Physikalischen	Chemie
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Incoming	chaft (Materials Science), PO 2011, 2.
		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011, 2.
		M.Sc. Materialwissenschaft (I → Vertiefungsmodule	Materials Science), PO 2011, 2. Semester
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	B.Sc. in Chemie oder Materia	alwissenschaft (Materials Science)
12. Lernziele:		Die Studierenden	
13. Inhalt:		thermodynamischer Funktion rotatorische, vibratorische und reception of the control of the contr	akrozustände, Postulate und Verteilung, Zustandssummen, Berechnung onen, Quantenstatistiken; translatorische, und elektronische Zustandssummen idealer hgewichtskonstanten chem. Reaktionen.
		 Reale Gase und Flüssigkei Virialkoeffizienten, intermol Theorie. 	iten: Konfigurationsintegral, lekulare Wechselwirkungen, Debye-Hückel-
		Festkörper: Spezifische Wa	ärme, Einstein- und Debye-Theorie.
		 Transportphänomene: Diffu und Wärmeleitung, Kreuze 	usion, Viskosität, elektrische Leitfähigkeit ffekte.
		Schwankungserscheinunge der Brownschen Bewegung	en: Thermische Fluktuationen und Theorie g, kritische Phänomene.
		 Grundzüge der molekulare des aktivierten Komplexes, 	n Reaktionsdynamik: Stoßtheorie, Theorie, Potentialhyperflächen
14. Literatur:		P.W. Atkins, J. de Paula, Phy	vsikalische Chemie, 4. Auflage, Wiiley, 2007
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	176901 Vorlesung Statistisc176902 Übung Statistische176903 Praktikum Statistisc	Thermodynamik
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Vorlesung:	
		Präsenzzeit: 28 h;	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 19 von 91



	Vor- und Nachbereitung (2 h pro Präsenzstunde): 56 h		
	Übung:		
	Präsenzzeit: 14 h;		
	Vor- und Nachbereitung (1 h pro Präsenzstunde): 14 h		
	Praktikum:		
	4 Versuche à 6 h: 24 h;		
	Vorbereitung und Protokoll: 6 h pro Versuch: 24 h		
	Abschlussprüfung:		
	Prüfung, inkl. Vorbereitung: 20 h		
	Gesamt: 180 h		
17. Prüfungsnummer/n und -name:	 17691 Statistische Thermodynamik (PL), schriftlich oder mündlich, Gewichtung: 1.0 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich, erfolgreiche Übungsteilnahme, alle Versuchsprotokolle testier 		
18. Grundlage für :			
19. Medienform:			
20. Angeboten von:	Physikalische Chemie I		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 20 von 91



Modul: 17700 Synthesis and Properties of Ceramic Materials

2. Modulkürzel:	030500014	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 4. Semester, WiSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	er:	Apl. Prof.Dr. Joachim Bill			
9. Dozenten:		Joachim Bill			
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	urriculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissenso Semester → Chalmers → Incoming	chaft (Materials Science), PO 2011, 3.		
		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Outgoing	chaft (Materials Science), PO 2011, 3.		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 3. Semeste → Vertiefungsmodule 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	BSc Materialwissenschaft (Ma	aterials Science)		
12. Lernziele:		The students - have knowledge about ceramics produced by powder technology and by molecular precursors - have knowledge about ceramic fibers and fiber-reinforced composites are able to understand bio-inspired processes and materials			
13. Inhalt:		Ceramics produced by powder technology, ceramics derived from molecular precursors, ceramic fibers and fiber-reinforced composites, bio-inspired processes and materials.			
14. Literatur:		Reed, J. S.: Principles of C	eramics Processing, Wiley & Sons, 1995		
		Rahaman, M. N.: Sintering	of Ceramics, CRC Press, 2008.		
		 Carter, C. B. & Norton, M. C Engineering, Springer, 200 	G.: Ceramic Materials - Science and 7.		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		 177001 Lecture Synthesis and Properties of Ceramic Materials 177002 Excercise Synthesis and Properties of Ceramic Materials 			
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Lecture Presence hours: 28h Self-study: 63 h			
		Exercises Present hours: 28h Self-study: 56h			
17. Prüfungsnummer/r	n und -name:	•	rties of Ceramic Materials (PL), schriftlich		
 18. Grundlage für :		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 21 von 91



20. Angeboten von:

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 22 von 91



400 Schlüsselqualifikationen

Zugeordnete Module: 410 Compulsory Optional (unrelated to the subject)

420 Compulsory Optional (related to the subject)

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 23 von 91



410 Compulsory Optional (unrelated to the subject)

Zugeordnete Module: 13540 Grundlagen der Mikrotechnik

13940 Energie- und Umwelttechnik

14010 Kunststofftechnik - Grundlagen und Einführung

21410 Luftfahrttechnik und Luftfahrtantriebe

22150 Energiewandlung

32240 Aufbau- und Verbindungstechnik - Sensor- und Systemaufbau

33760 Aufbau- und Verbindungstechnik - Technologien

36170 Innovationsmanagement

41170 Speichertechnik für elektrische Energie41650 Optoelectronic Devices and Circuits II

45830 Molekulare Quantenmechanik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 24 von 91



Modul: 32240 Aufbau- und Verbindungstechnik - Sensor- und Systemaufbau

2. Modulkürzel:	073400003	5. Moduldauer:	2 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes Semester		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	ner:	Prof.Dr. Heinz Kück			
9. Dozenten:		Heinz Kück Tobias Grözinger			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		→ Schlüsselqualifikationen	 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (unrelated to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ıssetzungen:	keine			
12. Lernziele:		Systemaufbau" bildet zusamn Verbindungstechnik - Techno der Gehäuse-, Aufbau- und V Die Studierenden erwerben g wesentliche Fragestellungen I	pei der Entwicklung der Aufbau- und oren und Systemen aus verschiedenen		
		der Technologien der Aufba erkennen, wie das Einsatzg Anforderungen an die Aufba welche Anforderungen zu e die Einflüsse insbesondere Verbindungstechnik auf die erkennen; die Auswirkungen der Aufba Zuverlässigkeit und Kosten die von der Stückzahl abhä bei der Aufbauund Verbinde kennenlernen. Ein besonde	die parasitären Einflüsse der Aufbau- und Eigenschaften der Sensoren und Systeme au- und Verbindungstechniken auf Qualität,		
13. Inhalt:		Einführung; Übersicht zu Aufb	pauten von Mikrosystemen; Einteilung der		

13. Inhalt:

Einführung; Übersicht zu Aufbauten von Mikrosystemen; Einteilung der Sensoren und Mikrosysteme nach Anforderungen und Spezifikationen für verschiedene Branchen; Übersicht zu mikrotechnischen Bauelementen für Sensoren; Grundzüge zu Systemarchitektur und elektronischen Schaltungen, Übersicht über Aufbaustrategien und Montageprozesse; grundlegende Eigenschaften der eingesetzten Werkstoffe; umweltund betriebsbedingte Beanspruchungen und Stress in verschiedenen Anwendungen; wesentliche Ausfallmechanismen bei mikrotechnischen Bauelementen und Aufbauten; Qualität und Zuverlässigkeit von Sensoren und Mikrosystemen; Funktionsprüfung und Kalibrierung; Besonderheiten von speziellen Sensorsystemen u. a. für Vektorgrößen, fluidische Größen; Aspekte der Fertigung von Sensoren und Mikrosystemen bei kleinen und großen Stückzahlen. Die jeweiligen Lehrinhalte werden anhand von einschlägigen Beispielen diskutiert und veranschaulicht. Die

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 25 von 91



	Lehrinhalte werden durch Übungen vertieft. In einem praktischen Teil wird der Bezug der Lehrinhalte zur industriellen Praxis dargestellt.		
14. Literatur:	Vorlesungsmanuskript und Literaturangaben darin		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	322401 Vorlesung (inkl. Übungen, praktischer Teil am Institut, und Exkursion): Aufbau- und Verbindungstechnik I - Sensorund Systemaufbau, Vorlesung (inkl. Übungen, praktischer Teil am Institut, und Exkursion),		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 42 Stunden Selbststudium: 138 Stunden Summe: 180 Stunden		
17. Prüfungsnummer/n und -name:	32241 Aufbau- und Verbindungstechnik - Sensor- und Systemaufb (PL), schriftlich, eventuell mündlich, Gewichtung: 1.0		
18. Grundlage für :			
19. Medienform:	Beamerpräsentation, Overheadprojektor, Tafel, Demonstrationsobjek		
20. Angeboten von:	Institut für Mikrointegration		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 26 von 91



Modul: 33760 Aufbau- und Verbindungstechnik - Technologien

2. Modulkürzel:	073400002	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Heinz Kück			
9. Dozenten:		Heinz KückBernhard Polzinger			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		→ Schlüsselqualifikationer	M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (unrelated to the subject)		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	keine			
12. Lernziele:		Das Modul "Aufbau- und Verbindungstechnik - Technologien" bildet zusammen mit dem Modul "Aufbau- und Verbindungstechnik - Sensorund Systemaufbau" den Kern der Ausbildung in der Gehäuse-, Aufbau- und Verbindungstechnik für Mikrosysteme. Die Studierenden erwerben Kenntnisse über die Technologien und Fertigungsverfahren bei der Montage von Mikrosystemen.			
		Die Studierenden sollen:			
		 die wichtigsten Fertigungsverfahren der Aufbau- und Verbindungstechnik kennen und in Abhängigkeit der Systemerfordernisse zu bewerten lernen; die Eigenschaften der wichtigen Werkstoffe und deren Einfluss auf Qualität und Zuverlässigkeit der Mikrosysteme kennenlernen; die wesentlichen technologischen Einflussgrößen der Verfahren kennenlernen; die wichtigsten Merkmale der Fertigungsanlagen kennen und zu bewerten lernen; 			
13. Inhalt:		Einführung in die Aufbau- und Verbindungstechnik; Leiterplatten; Löten und Kleben in der SMDTechnik; Dickschichttechnik; Gehäusearten und Typen; Chipmontage mit Die-Bonden, Drahtbonden, Flip-Chip-Technik, TAB-Bonden; Thermoplastische Systemträger (Moulded Interconnect Devices "MID") mit Spritzgießtechnik, Zweikomponentenspritzguss- MID Technik, Laserbasierte MID-Technik; Chemische Metallbeschichtung vor Kunststoffen; Chip-und SMD -Montage auf MID; Heißpräge-MID-Technic Sensoren und Aktoren in MID-Technik; Fügen und Verbinden von Kunststoffbauteilen mit Kleben und Schweißen; Qualitätsmanagement in der Aufbau- und Verbindungstechnik.			
		diskutiert und veranschaulich	erden anhand von einschlägigen Beispielen t. Die Lehrinhalte werden durch Übungen Teil wird der Bezug der Lehrinhalte zur lt.		
14. Literatur:		Vorlesungsmanuskript und Li	teraturangaben darin		
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	337601 Vorlesung(inkl. ÜB, Verbindungstechnik	Pr, Exkursion) Aufbau- und k II - Technologien		
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Präsenzzeit: 42 Stunden Selbststudium: 138 Stunden			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 27 von 91



	Summe: 180 Stunden
17. Prüfungsnummer/n und -name:	33761 Aufbau- und Verbindungstechnik - Technologien (PL), schriftlich, eventuell mündlich, Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	Beamerpräsentation, Overheadprojektor, Tafel, Demonstrationsobjek
20. Angeboten von:	Institut für Mikrointegration

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 28 von 91



Modul: 13940 Energie- und Umwelttechnik

2. Modulkürzel:	042510001	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Günter Scheffkne	cht	
9. Dozenten:		Günter Scheffknecht		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 2. Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (unrelated to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 2. Semester → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (unrelated to the subject)		
 11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	Companies, Spinone	(
12. Lernziele:		Die Studierenden des Moduls haben die Prinzipien der Energieumwandlung und Vorräte sowie Eigenschaften verschiedener Primärenergieträger als Grundlagenwissen verstanden und können beurteilen, mit welcher Anlagentechnik eine möglichst hohe Energieausnutzung mit möglichst wenig Schadstoffemissionen erreicht wird. Die Studierenden haben damit für das weitere Studium und für die praktische Anwendung im Berufsfeld Energie und Umwelt die erforderliche Kompetenz zur Anwendung und Beurteilung der relevanter Techniken erworben.		
13. Inhalt:		Vorlesung und Übung, 4	sws	
		 Grundlagen zur Energieumwandlung, Einheiten, energetische Eigenschaften, verschiedene Formen von Energie, Transport und Speicherung von Energie, Energiebilanzen verschiedener System Energiebedarf Statistik, Reserven und Ressourcen, Primärenergieversorgung und Endenergieverbrauch Fossile Brennstoffe: Charakterisierung, Verarbeitung und Verwendung: 1. Kohle, 2. Erdöl, 3. Erdgas 4.Heizwert Techniken zur Energieumwandlung in verschiedenen Sektoren: Stromerzeugung, Industrie, Hausheizungen Techniken zur Begrenzung der Umweltbeeinflussungen Treibhausgasemissionen Erneuerbare Energieträger: Geothermie, Wasserkraft, Sonnenenergie, Photovoltaik, Wind, Wärmepumpe, Biomasse, Wasserstoff und Brennstoffzelle 		
14. Literatur:		 Vorlesungsmanuskript Unterlagen zu den Übun 	gen	
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	139401 Vorlesung und Ü	bung Energie- und Umwelttechnik	
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Präsenzzeit:	56 h	
		Selbststudiumszeit / Nach	arhaitszait: 124 h	
		Colbototaalamozott/ Haon	arbenszen. 124 ii	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 29 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	13941 Energie- und Umwelttechnik (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	TafelanschriebSkripte zu den Vorlesungen und zu den Übungen
20. Angeboten von:	Institut für Feuerungs- und Kraftwerkstechnik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 30 von 91



Modul: 22150 Energiewandlung

2. Modulkürzel:	050513022	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Jürgen Heinz Werner	r	
9. Dozenten:		Jürgen Heinz Werner		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		 M.Sc. Materialwissenschaft (I → Schlüsselqualifikationer → Compulsory Optional (u))	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:			
12. Lernziele:		Die Studierenden		
		 kennen das Potential der Nu kennen die verschiedenen T Speicherung/Nutzung von Err 	der Erneuerbaren Energien beurteilen utzung von Sonnenenergie Typen von Brennstoffzellen und Batterien zu	
13. Inhalt:		 Energieerhaltung, Exergie Kernspaltung und Fusion Sonnenspektrum, Potential der Sonnenenergie Wasserkraft und Windenergie Solarthermie und Photovoltaik Brennstoffzellen und Batterien 		
14. Literatur:		 V. Quaschning, Regenerativ R. Gasch, J. Twele, Windkra M. Kaltschmitt, W. Streicher Springer, Berlin, 2006 J. Giesecke, E. Mosonyi, Wa 	e Energien und Klimaschutz, Hanser, 2008 ve Energiesysteme, Hanser, 2007 aftanlagen, Vieweg+Teubner, 2007, A. Wiese (Hrsg.), Erneuerbare Energien, asserkraftanlagen, Springer, Berlin, 2005 tterien und Akkumulatoren, Springer, Berlin, reg+Teubner, 1997	
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	221501 Vorlesung Energiew221502 Übung Energiewand		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:		Präsenzzeit: 56 h Selbststudium: 124 h Gesamt: 180 h		
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	22151 Energiewandlung (PL Gewichtung: 1.0	.), schriftlich oder mündlich, 60 Min.,	
18. Grundlage für :				
19. Medienform:		Powerpoint, Tafel		
20. Angeboten von:		Institut für Photovoltaik		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 31 von 91



Modul: 13540 Grundlagen der Mikrotechnik

2. Modulkürzel:	073400001	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe	
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Heinz Kück		
9. Dozenten:		Heinz Kück	Heinz Kück	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		B.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2008, 5. Semester → Schlüsselqualifikationen → Wahlpflichtmodul A (Fachaffin)		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (unrelated to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	keine		
12. Lernziele:		Die Studierenden erwerben Kenntnisse über die wichtigsten Werkstoffeigenschaften, sowie Grundlagen der Konstruktion und Fertigung von mikrotechnischen Bauteilen und Systemen. Die Studierenden sind in der Lage, die Besonderheiten der Konstruktion und Fertigung von mikrotechnischen Bauteilen und Systemen in der Produktentwicklung und Produktion zu erkennen und sich eigenständig in Lösungswege einzuarbeiten.		
13. Inhalt:		 Eigenschaften der wichtigsten Werkstoffe der MST Silizium-Mikromechanik Einführung in die Vakuumtechnik Herstellung und Eigenschaften dünner Schichten (PVD- und CVD-Technik, Thermische Oxidation) Lithographie und Maskentechnik Ätztechniken zur Strukturierung (Nasschemisches Ätzen, RIE, IE, Plasmaätzen) Reinraumtechnik Elemente der Aufbau- und Verbindungstechnik für Mikrosysteme (Bondverfahren, Chipgehäusetechniken) LIGA-Technik Mikrotechnische Bauteile aus Kunststoff (Mikrospritzguss, Heißprägen Mikrobearbeitung von Metallen (Funkenerosion, spanende Mikrobearbeitung) Messmethoden der Mikrotechnik Prozessfolgen der Mikrotechnik 		
14. Literatur:		Vorlesungsmanuskript und Literaturangaben darin		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		 135401 Vorlesung Grundlagen der Mikrotechnik 135402 Freiwillige Übung zur Vorlesung Grundlagen der Mikrotechnik 		
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Präsenzzeit: 42 h		
		Selbststudiumszeit / Nacharbeitszeit: 138 h		
		Gesamt: 180 h		
17. Prüfungsnummer/n und -name:		13541 Grundlagen der Mikro Min., Gewichtung: 1.0	otechnik (PL), mündliche Prüfung, 40	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 32 von 91



1Ω	Grundlage für	
10.	Grundlage ful	

19. Medienform:	Beamerpräsentation, Overhead-Projektor-Anschrieb, Tafelanschrieb, Demonstrationsobjekte
20. Angeboten von:	Institut für Mikrointegration

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 33 von 91



Modul: 36170 Innovationsmanagement

2. Modulkürzel:	100110004	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe	
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Nach Ankuendigung	
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Wolfgang Burr		
9. Dozenten:		Wolfgang Burr Toni Grünheid		
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	ırriculum in diesem	 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (unrelated to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	keine		
12. Lernziele:		Die Studierenden besitzen Kenntnisse über Kernfunktionen der Unternehmensführung im Industrie- und Dienstleistungsunternehmen aus dem Blickwinkel des Innovationsmanagements und des Patentmanagements. Die Studierenden können nach Abschluss des Studiums diese unterschiedlichen Managementfunktionen zur ganzheitlichen Bewältigung von Aufgaben der Unternehmensführung heranziehen und an praktischen Beispielen anwenden.		
13. Inhalt:		In der Vorlesung "Innovationsmanagement" werden ausgewählte Aspekte des betriebswirtschaftlichen Innovationsmanagements behandelt. Dabei wird besonderer Wert auf eine ökonomische Analyse dieser ausgewählten Aspekte des betrieblichen Innovationsmanagements gelegt. Die ökonomische Analyse basiert unter anderem auf den Theorien der Neuen Institutionenökonomik, des Ressourcenbasierten Ansatzes und des Strategieansatzes der Industrial Organization-Forschung.		
		In der Übung "Innovationsmanagement" werden ausgewählte Aspekte des Innovationsmanagements behandelt und anhand von Fallstudienbeispielen praxisbezogen angewandt.		
14. Literatur:		Vorlesung Innovationsmana Burr, W., Innovationen in O Stuttgart, aktuelle Auflage Vorlesungsfolien	agement: rganisationen, Kohlhammer Verlag,	
		Stuttgart, aktuelle Auflage • Tidd, J. / Bessant, J., Managaktuelle Auflage	ment: rganisationen, Kohlhammer Verlag, ging Innovation, Wiley Verlag, Haddington, gement, Oxford, aktuelle Auflage	
		Vorlesungsfolien, Übungsfolie Downloadbereich der Abteilur	en und aktuelle Fallstudien stehen im ng I, BWI zur Verfügung.	
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		361701 Vorlesung Innovationsmanagement361702 Übung Innovationsmanagement		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:		Vorlesung		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 34 von 91



	- Präsenzzeit: 28 h - Selbststudium: 62 h	
	Übung	
	- Präsenzzeit: 28 h - Selbststudium: 62 h	
	Gesamt: 180 h	
17. Prüfungsnummer/n und -name:	36171 Innovationsmanagement (PL), schriftliche Prüfung, 90 Min., Gewichtung: 1.0	
18. Grundlage für :		
19. Medienform:	Tafel, Flipchart, Beamer, Overhead-Projektor	
20. Angeboten von:	ABWL, insb. Innovation und Dienstleistungsmanagement	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 35 von 91



Modul: 14010 Kunststofftechnik - Grundlagen und Einführung

2. Modulkürzel:	041710001	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	ner:	UnivProf.DrIng. Christian E	Bonten
9. Dozenten:		Christian Bonten	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		B.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationer → Wahlpflichtmodul B (Fac	
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationer → Compulsory Optional (u 	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:		
12. Lernziele:		Die Studierenden werden Kenntnisse über werkstoffkundliche Grundlagen auffrischen, wie z.B. dem chemischen Aufbau von Polymeren, Schmelzeverhalten, sowie die unterschiedlichen Eigenschaften des Festkörpers. Darüber hinaus kennen die Studierenden die Kunststoffverarbeitungstechniken und können vereinfachte Fließprozesse mit Berücksichtigung thermischer und rheologischer Zustandsgleichungen analytisch/numerisch beschreiben. Durch die Einführungen in Faserkunststoffverbunde (FVK), formlose Formgebungsverfahren, Schweißen und Thermoformen, sowie Aspekten der Nachhaltigkeit werden die Studierenden das Grundwissen der Kunststofftechnik erweitern. Die zu der Vorlesung gehörenden Workshops helfen den Studierenden dabei, Theorie und Praxis zu vereinen.	
13. Inhalt:		 Einführung der Grundlagen: Einleitung zur Kunststoffgeschichte, die Unterteilung und wirtschaftliche Bedeutung von Polymerwerkstoffen; chemischer Aufbau und Struktur vom Monomer zu Polymer Erstarrung und Kraftübertragung der Kunststoffe Rheologie und Rheometrie der Polymerschmelze Eigenschaften des Polymerfestkörpers: elastisches, viskoelastisches Verhalten der Kunststoffe; thermische, elektrische und weitere Eigenschaften; Methoden zur Beeinflussung der Polymereigenschaften; Alterung der Kunststoffe Grundlagen zur analytischen Beschreibung von Fließprozessen: physikalische Grundgleichungen, rheologische und thermische Zustandgleichungen Einführung in die Kunststoffverarbeitung: Extrusion, Spritzgießen und Verarbeitung vernetzender Kunststoffe Einführung in die Faserkunststoffverbunde und formlose Formgebungsverfahren Einführung der Weiterverarbeitungstechniken: Thermoformen, Beschichten; Fügetechnik Nachhaltigkeitsaspekte: Biokunststoffe und Recycling 	
14. Literatur:		Präsentation in pdf-Format	
		• W. Michaeli, E. Haberstroh, Werkstoffkunde Kunststoffe,	E. Schmachtenberg, G. Menges: Hanser Verlag

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 36 von 91



	• W. Michaeli: Einführung in die Kunststoffverarbeitung, Hanser Verla
	• G. Ehrenstein: Faserverbundkunststoffe, Werkstoffe - Verarbeitung Eigenschaften , Hanser Verlag
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	140101 Vorlesung Grundlagen der Kunststofftechnik
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 56 Stunden Nachbearbeitungszeit: 124 Stunden
	Summe : 180 Stunden
	Es gibt keine alten Prüfungsaufgaben
17. Prüfungsnummer/n und -name:	14011 Kunststofftechnik - Grundlagen und Einführung (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	37690 Kunststoff-Konstruktionstechnik
	 37700 Kunststoffverarbeitungstechnik
	 18380 Kunststoffverarbeitung 1
	 39420 Kunststoffverarbeitung 1
	 18390 Kunststoffverarbeitung 2
	39430 Kunststoffverarbeitung 2
	 41150 Kunststoff-Werkstofftechnik
	 18400 Auslegung von Extrusions- und Spritzgießwerkzeugen
	 32690 Auslegung von Extrusions- und Spritzgießwerkzeugen
	 18410 Kunststoffaufbereitung und Kunststoffrecycling
	 39450 Kunststoffaufbereitung und Kunststoffrecycling
	 18420 Rheologie und Rheometrie der Kunststoffe
	32700 Rheologie und Rheometrie der Kunststoffe
19. Medienform:	Beamer-Präsentation
	Tafelanschriebe
20. Angeboten von:	Institut für Kunststofftechnik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 37 von 91



Modul: 21410 Luftfahrttechnik und Luftfahrtantriebe

2. Modulkürzel:	060400003	5. Moduldauer:	2 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe
4. SWS:	5.0	7. Sprache:	-
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.DrIng. Stephan Staudach	her
9. Dozenten:		Rudolf Voit-Nitschmann Stephan Staudacher	
•	urriculum in diesem	M.Sc. Materialwissenschaft (M → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (un	laterials Science), PO 2011, 4. Semester irelated to the subject)
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	-	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang: 11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele:		- sind in der Lage die Grundlag Luftfahrzeugsysteme zu besch - kennen die wichtigsten Strukt Luft- und Raumfahrt - beherrschen die Definition de - kennen die Schichtung des A Betrieb von Luftfahrzeugen - sind in der Lage stationäre Fl und Widerstand zu bestimmen - verstehen die Grundlagen vo - sind in der Lage die Grundlag Die Studierenden verstehen da und sind in der Lage die histori diesem Hintergrund zu beurteil Den Studierenden kennen die Antriebe und können diese kat Die Studierenden sind in der La Gesamtwirkungsgrad der einze Wirkungsgradkategorien zu un Die Studierenden verstehen di und Nebenstromtriebwerken, s Nebenstromverhältnissen (Ultr Die Studierenden kennen die a nahe und mittelfristige Zukunft Die Studierenden kennen den moderner Turboflugtriebwerke Die Studierenden sind in der La Gas durchzuführen Die Studierenden verstehen die Turbinen als auch deren Unter	areiben turkomponenten und Bauweisen in der er Begriffe Sicherheit, Kosten und Leistung atmosphäre und deren Bedeutung für den dugzustände, Flugleistungen sowie Auftrieb en Stabilität und Steuerbarkeit gen der Windenergie zu beschreiben as Fliegen als ein energetisches Problem ische Entwicklung der Luftfahrtantriebe vor den wichtigsten Konzepte für luftatmende eregorisieren age den elnen Antriebsarten in sinnvolle aterteilen e Vor- und Nachteile von Einstrom- sowie von Triebwerken mit sehr hohen a High Bypass Ratio Konzepte) aktuell diskutierten Antriebskonzepte für die grundsätzlichen mechanischen Aufbau age Zyklusrechnungen mit halbidealem e Wirkungsweise von Verdichtern und
13. Inhalt:		Luftfahrttechnik Nach einer Einleitung über die werden folgende Themen beha - Grundlagen des Konstruieren - das System Flugzeug	andelt:

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 38 von 91



	- Strukturkomponenten und Bauweisen in der Luft- und Raumfahrt - Sicherheit, Kosten, Leistung - die Schichtung der Atmosphäre - aerodynamische und flugmechanische Grundlagen - Flugzustände und Flugleistungen - Bestimmung von Auftrieb und Widerstand - Stabilität und Steuerbarkeit Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen Historische Entwicklung Luftfahrtantriebe Vortriebs-, Transfer-, Gesamtwirkungsgrad Optimierung des idealen und des realen Kreisprozesses Nebenstromtriebwerk und dessen Optimierung Moderne Antriebssysteme Wirkungsweise von Verdichtern und Turbinen Geschwindigkeitsdreiecke und Ts-Diagramme Eulersche Turbomaschinengleichung Turbomaschinenkennfelder Spezielle Fragestellungen zur Beschreibung von Düsen Im freiwilligen Tutorium werden die Inhalte der Vorlesung ``Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen'' mit der Unterstützung von Tutoren im Selbststudium vertieft. Hierzu werden ausgewählte Übungsaufgaben zur Verfügung gestellt und selbstständig bearbeitet. Die Tutoren stehen für etwaige Rückfragen zur Verfügung.
14. Literatur:	Luftfahrttechnik: Skript, Foliensatz, Übungsaufgaben. Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen: Skriptum, Foliensatz, Übungsaufgaben mit Musterlösungen, praktischer Versuch zur Wirkungsweise von Turbomaschinen.
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	 214101 Vorlesung Luftfahrttechnik 214102 Übung Luftfahrttechnik 214103 Übung Luftfahrttechnik 214104 Vorlesung Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen 214105 Übung Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen 214106 Tutorium Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	180h (56h Präsenzzeit, 124h Selbststudium)
17. Prüfungsnummer/n und -name:	 21411 Luftfahrttechnik (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0, Fragenteil: 30 min, ohne HilfsmittelAufgabenteil: 90 min, alle Hilfsmittel, außer Laptop und Handy 21412 Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0, Fragenteil 45 min, ohne HilfsmittelRechenteil 75 min, zugel. Hilfsmittel: ILAFormelsammlung und Taschenrechner (auch programmierbar)
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	Luftfahrttechnik: PowerPoint, Tafel, Kurzvideos, Live Tutorials. Luftfahrtantriebe und Turbomaschinen: Tafel, Beamer (Power Point und Filme), Experiment.
20. Angeboten von:	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 39 von 91



Modul: 45830 Molekulare Quantenmechanik

2. Modulkürzel:	[pord.modulcode]	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Englisch		
8. Modulverantwortlich	er:	Dr. Johannes Kästner			
9. Dozenten:		Dozenten des Instituts			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissensc → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (un	chaft (Materials Science), PO 2011 nrelated to the subject)		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (un 	, I		
11. Empfohlene Voraus	ssetzungen:				
12. Lernziele:		The students:			
		Understand the techniques	used in quantum theory		
		 Can solve Schrödinger's eq problems 	 Can solve Schrödinger's equation for special one-dimensional problems 		
		 Understand the quantization of the angular momentum and its additions 			
		Can derive and apply perture	rbation theory		
		Know the consequences of relativity on quantum-mechanical systems			
		Can interpret band structure	es of periodic solid materials		
		Are able to calculate reaction	on rates by using transition state theory		
		Understand the basis of sca	attering theory		
13. Inhalt:		Vector spaces, function spaces, and operators; operators and observables; one-dimensional potential problems, tunneling effect, be and scattering-states. Angular momentum, creation- and destruction operators, eigenfunctions (spherical harmonics), addition of angular momentum, application of the algebra of the angular momentum in spectroscopy and dynamics. Time-dependent perturbation theory, interaction of electromagnetic radiation with molecules, intensities, Einstein-coefficients, oscillator strengths. Quantum statistics (bosons fermions). Relativistic effects (scalar, spin-orbit coupling). Theory of the solid state: band structures, reciprocal space, conductors and semiconductors. Transition state theory. Wave packets, basis of scattering theory.			
14. Literatur:		Atkins: Molecular Quantum	Mechanics		
		Cohen-Tannoudji: Quanten	mechanik		
15. Lehrveranstaltunge	n und -formen:	458301 Lecture Molecular Q 458302 Exercise Molecular (

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 40 von 91



16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 56 Stunden Selbststudium: 124 Stunden
	Summe: 180 Stunden
17. Prüfungsnummer/n und -name:	45831 Molekulare Quantenmechanik (PL), schriftlich, eventuell mündlich, Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	80250 Masterarbeit Chemie
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 41 von 91



Modul: 41650 Optoelectronic Devices and Circuits II

2. Modulkürzel:	050200007	5. Moduldauer	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Englisch		
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.DrIng. Manfred Be	rroth		
9. Dozenten:		Manfred Berroth			
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	urriculum in diesem	→ Schlüsselqualifikat	 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (unrelated to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	Basic knowledge of wave recommended.	e propagation and optical components is		
12. Lernziele:		Students			
			blems of planar integrated waveguides and for telecommunication applications		
13. Inhalt:		 Wave propagation in p Integrated waveguides Optical amplifiers Semiconductor lasers Modulators Photodiodes Systems 			
14. Literatur:			ot, exercises toelectronics, Springer-Verlag, Berlin, 1992 s of Optoelectronics, Irwin-Verlag, Berlin, 1999		
	en und -formen:		pelectronic Devices and Circuits II octronic Devices and Circuits II		
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Presence time: 56 hSelf study: 124 hTotal: 180 h			
17. Prüfungsnummer/r	n und -name:		evices and Circuits II (PL), schriftliche, Gewichtung: 1.0		
18. Grundlage für :					
19. Medienform:		Blackboard, projector, be	eamer		
20. Angeboten von:					

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 42 von 91



Modul: 41170 Speichertechnik für elektrische Energie

2. Modulkürzel:	051001027	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.DrIng. Nejila Pars	pour
9. Dozenten:		Nejila Parspour	
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	urriculum in diesem	 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (ur 	,.
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:		
12. Lernziele:		Die Studierenden lernen die Skennen.	Speichertechniken für elektrische Energie
13. Inhalt:		Aufbau und Funktionsweise von	on:
		 Elektro-mechanischen Spei 	praleitende Spule, Super Kondensator) chern (Schwungrad, Druckluft, Wasser) ern (Li-Ion-akku, Pb-Akku, Elektrolyse- v-Zellen)
		Charakterisierung der Speiche	er anhand
		EnergieinhaltLeistung (dynamisch/stationKostenBetriebssicherheit	när)
14. Literatur:		 U.Bünger, W.Weindorf: Brei 	nd Ladetechniken, Franzis 2008 nnstoffzellen - Einsatzmöglichkeiten für orgung. Ludwig-Bölkow-Systemtechnik,
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	411701 Vorlesung Speicher411702 Übung Speicher für	
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Präsenzzeit: 56 h Selbststudium: ca. 124 h Summe: 180h	
17. Prüfungsnummer/r	n und -name:	41171 Speichertechnik für el Prüfung, 90 Min., Gew	ektrische Energie (PL), schriftliche vichtung: 1.0
18. Grundlage für :			
19. Medienform:			
20. Angeboten von:		Institut für Elektrische Energie	wandlung

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 43 von 91



420 Compulsory Optional (related to the subject)

Zugeordnete Module: 11590 Photovoltaik I

11710 Optoelectronics I

13040 Fertigungsverfahren Faser- und Schichtverbundwerkstoffe

13550 Grundlagen der Umformtechnik

14150 Leichtbau

17740 Computational Chemistry21870 Solid State Electronics

21930 Photovoltaik II

25470 Nanotechnologie II - Technische Prozesse und Anwendungen

28510 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I

28560 Mikroelektronik I

29270 Organische Transistoren

29280 Elektrooptik der Flüssigkristallbildschirme und ihre industrielle Anwendung

32460 Oberflächen- und Beschichtungstechnik I

32500 Neue Werkstoffe und Verfahren in der Fertigungstechnik

32760 Diodenlaser

35620 Diffraktions- und Streumethoden (mit Übung und Praktikum)

36030 Molecular Quantum Mechanics

37100 Diffraction methods in Materials Science

37290 Halbleiterphysik

39370 Grundlagen der Experimentalphysik V: Molekül- und Festkörperphysik

39960 Zerstörungsfreie Prüfung

40400 Symmetrien und Gruppentheorie

40460 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I

40500 Zerstörungsfreie Prüfung (Übungen & Praktikum)

41490 Fortgeschrittene Molekül- und Festkörperphysik

42990 Vertiefende Mikroanalytik von Werkstoffen

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 44 von 91



Modul: 17740 Computational Chemistry

2. Modulkürzel:	031110024	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	5.0	7. Sprache:	Nach Ankuendigung	
8. Modulverantwortlich		Prof.Dr. Hans-Joachim Werne		
9. Dozenten:	G1.	Hans-Joachim Werner Johannes Kästner		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (re 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	B.Sc. in Chemie		
12. Lernziele:		Die Studierenden		
		Zusammenspiel mit experin Thermodynamik	der Computational Chemistry sowie ihr nentellen Methoden und der statistischen Berechnungen selbständig durchführen, n.	
13. Inhalt:		flächen, Variationsprinzip, Pau LCAO Näherung, Basissätze, von Moleküleigenschaften, Str zeitabhängig), dynamische un Paartheorien, Strukturoptimiel harmonische Schwingungsspr Größen, Theorie des Übergan Geschwindigkeitskon-stanten, Charakterisierung elektronisch	, Charakterisierung von Potential- uliprinzip, Hartree-Fock Theorie, Dichtefunktionaltheorie, Berech-nung örungstheorie (zeitunabhängig und d statische Elektronenkorrelation, rung, Normalschwingungen und ektren, Berechnung thermodynamischer ngszustandes, Berechnung von , elektronisch angeregte Zustände, ner Zustände, Elektronenspektren, In, Molecular Modeling, QM/MM Kopplun	
14. Literatur:		F. Jensen, Introduction to computational chemistry, 2006, John Wiley		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		 177401 Vorlesung Computational Chemistry 177402 Übung Computational Chemistry 177403 Praktikum Computational Chemistry 		
16. Abschätzung Arbe	tsaufwand:	Präsenzzeit:		
		Vorlesung: 2 x 14 = 28 h, Computer-Praktikum: 4 x 14 = 56 h		
		Selbststudiumszeit / Nacharbeitszeit:		
		Vorlesung: 2 h pro Präsenzstunde 56 h, Praktikum: Vorbereitung u Protokolle 28 h		
		Abschlussprüfung incl. Vorber	reitung 12 h	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 45 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	 17741 Computational Chemistry (PL), schriftlich, eventuell mündlich, Gewichtung: 1.0 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich, Testat aller Computerübungen
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	Theoretische Chemie

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 46 von 91



Modul: 37100 Diffraction methods in Materials Science

2. Modulkürzel:	031400025	Ę	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6	S. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	4.0	7	7. Sprache:	Englisch	
8. Modulverantwortlich	ner:				
9. Dozenten:					
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.I → Chal → Inco	mers	haft (Materials Science), PO 2011	
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	BSc Mater	rialwissenschaft (Ma	aterials Science)	
12. Lernziele:		Perform th Interpret d	The students will be able to: Perform themselves diffraction experiments Interpret diffraction data Extract relevant microstructural information from the diffraction data		
13. Inhalt:		The course covers the application of different diffraction methods for the study of basic and advanced materials. Topics covered include:			
		DefectsBasics ofDiffractionMicrostrDiffractionDiffraction	of X-ray and neutror on studies of Polycr uctural Analysis by on studies of Thin F on studies of Nanon	ystalline Materials Diffraction ilms	
14. Literatur:		Diffraction Analysis of the Microstructure of Materials, E.J. Mittemeijer, Scardi, 2004			
15. Lehrveranstaltung	en und -formen:		/orlesung mit Übun Science	gen Diffraction Methods in Material	
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Präsenzze Selbststud	eit 4 SWS liumszeit 2 SWS		
17. Prüfungsnummer/ı	n und -name:	Pr	ffraction methods in üfung, 60 Min., Gev orleistung (USL-V), s	•	
18. Grundlage für :					
19. Medienform:					
20. Angeboten von:	<u> </u>	<u></u>	<u> </u>		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 47 von 91



Modul: 35620 Diffraktions- und Streumethoden (mit Übung und Praktikum)

2. Modulkürzel:	030710023	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	6.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Frank Gießelma	ann	
9. Dozenten:		Thomas Schleid Dozenten der Physikalischei	n Chemie	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissensor → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	chaft (Materials Science), PO 2011	
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:			
12. Lernziele:			n Streumethoden wie Lichtstreuung und hre Anwendung in der Chemie in Theorie	
13. Inhalt:		Korrelationsfunktionen. Streumethoden: Komponente statische und dynamische Lic Neutronenstreuung. Kristallstrukturanalyse: • Aufbau von Kristallen, Krista und -klassen, Raumgruppen), • Röntgenstrukturanalyse mit von Einkristallen, Mess- und I	Einkristallmethoden (Präparation Detektionsmethoden, Streu-, Atom- ngsbedingungen, Strukturfaktoren,	
14. Literatur:				
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		 356201 Vorlesung Diffraktions- und Streumethoden 356202 Praktikum Diffraktions- und Streumethoden 356203 Übung Diffraktions- und Streumethoden 		
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Vorlesung:		
		Präsenzstunden: 2 SWS * 7	14 Wochen 28 h	
		Vor- und Nachbereitung: 2 h pro Präsenzstunde 56 h		
		Laborpraktikum:		
		• 6 Versuchstage à 8 h 48 h		
		Vorbereitung u. Protokoll: 6 h pro Versuchstag 36 h		
		 Abschlussprüfung incl. Vorb 	pereitung: 12 h	
		7 to contracopiarang mon von	3	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 48 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	 35621 Diffraktions- und Streumethoden (mit Übung und Praktikum (PL), mündliche Prüfung, 30 Min., Gewichtung: 1.0 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	Physikalische Chemie I

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 49 von 91



Modul: 32760 Diodenlaser

2. Modulkürzel:	073000008	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes Semester
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Thomas Graf	
9. Dozenten:		Uwe Brauch Andreas Voß	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwisse → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optiona	enschaft (Materials Science), PO 2011
		M.Sc. Materialwissenscha→ Schlüsselqualifikatio→ Compulsory Optiona	ft (Materials Science), PO 2011 nen Il (related to the subject)
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	keine	
12. Lernziele:		Die Grundlagen und Funk verstehen.	tionsprinzipien von Diodenlasern kennen und
13. Inhalt:		Übergänge, Dotierung, pn Eigenschaften der verschi und Vertikalemitter, Leistu	nergieniveaus und deren Besetzung, optische -Übergang, Materialaspekte), Aufbau und edenen Laserdioden-Bauformen (Kanten- ingsskalierung) und deren technologische hographie, Konfektionierung).
14. Literatur:		Skript und Folien der Vorle	esung
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	327601 Vorlesung Diode	enlaser
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Präsenzzeit: 21 Stunden Selbststudium: 69 Stunder Summe: 90 Stunden	n
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	32761 Diodenlaser (BSL) 1.0), mündliche Prüfung, 20 Min., Gewichtung:
18. Grundlage für :			
19. Medienform:			
20. Angeboten von:		Institut für Strahlwerkzeug	e

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 50 von 91



Modul: 29280 Elektrooptik der Flüssigkristallbildschirme und ihre industrielle Anwendung

2. Modulkürzel:	051620010	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Norbert Frühauf		
9. Dozenten:		Bernhard Scheuble		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:			
12. Lernziele:		Der Studierenden		
			prinzipien der heutigen teile von Flüssigkristallbildschirmen hirmtechnologien abwägen und beurteile	
13. Inhalt:		 Allgemeine Grundlagen de Einführung in die Chemie u Die TN-Zelle Die STN-Zelle LCD-Bildschirme mit große Industrielle Herstellung von 	und Physik der Flüssigkristalle em Blickwinkel	
14. Literatur:		 Liquid Crystal Displays Ernst-Lueder, John Wile Nonemissive Electroopti Kmetz, von Willisen, Ple The Physics of Liquid Cr P.G. de Gennes, Claren Skript der Vorlesung 	c Displays num Press, New York 1976 rystals	
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	292801 Vorlesung Elektroo ihre industrielle Anv	ptik der Flüssigkristallbildschirme und wendung I	
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunder Summe: 90 Stunder	1	
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	•	sigkristallbildschirme und ihre industrielle nündliche Prüfung, 30 Min., Gewichtung:	
18. Grundlage für :				
19. Medienform:		Tafel, Beamer, Projektor, ILI	AS	
20. Angeboten von:		Institut für Großflächige Mikro	oelektronik	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 51 von 91

072200011

2. Modulkürzel:



1 Semester

Modul: 40460 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I

3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortliche	er:	UnivProf.Dr.Dr.h.c. Rainer	Gadow
9. Dozenten:		Rainer Gadow	
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	rriculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissens → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (schaft (Materials Science), PO 2011 related to the subject)
		 M.Sc. Materialwissenschaft → Schlüsselqualifikatione → Compulsory Optional (
11. Empfohlene Voraus	ssetzungen:		
12. Lernziele:		Die Studenten können:	
		 Merkmale und Eigenheit beschreiben und beurteile 	en keramischer Werkstoffe unterscheiden, en.
		•	erschiede zwischen metallischen und wiedergeben und erklären.
		 Technologien zur Verstä Mechanismen benennen, 	rkung von Werkstoffen sowie die wirkenden vergleichen und erklären.
			zur Herstellung von massivkeramischen klären, bewerten, gegenüberstellen, n.
13. Inhalt:		keramischer Materialien zun und deren Eigenschaften erl metallische Werkstoffe abge	toff- und fertigungstechnischen Grundlagen in Inhalt. Es werden keramische Materialien läutert. Keramische werden gegen egrenzt. Anhand von ingenieurstechnischen llen Praxis werden die Einsatzgebiete und - Verkstoffen aufgezeigt.
		Grundlagen von Festkör	pern im Allgemeinen und der Keramik.
		<u> </u>	ach anwendungs-technischen und stoffliche d-/ Nichtoxidkeramiken und Struktur-/
		Abgrenzung Keramik zu	Metallen.
		Klassische Herstellungsv Endprodukt.	verfahren vom Rohstoff bis zum keramische
		Formgebungsverfahren k	keramischer Massen.
		Industrielle Anwendunge	en (Überblick und Fallbeispiele).
14. Literatur:		Skript, Literaturempfehlunge	en, z.B.:

5. Moduldauer:

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 52 von 91



	Hermann Salmang, Horst Scholze, Rainer Telle: Keramik, 7.Auflage Springer Verlag, 2006, ISBN 978-3540632733
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	• 404601 Vorlesung Fertigungstechnik keramischer Bauteile I • 404602 Übung Fertigungstechnik keramischer Bauteile I
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 21 Stunden Selbststudium: 69 Stunden Summe: 90 Stunden
17. Prüfungsnummer/n und -name:	40461 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I (BSL), schriftliche Prüfung, 60 Min., Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 53 von 91



Modul: 28510 Fertigungstechnik keramischer Bauteile I

O. Marakallaiine ala	070000044	C. Madadalaran	4.0
2. Modulkürzel:	072200011	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortliche	er:	UnivProf.Dr.Dr.h.c. Rainer G	Sadow
9. Dozenten:		Rainer Gadow	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		 → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re 	• /
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (re 	r
11. Empfohlene Voraus	setzungen:	Keine	
12. Lernziele:		Die Studenten können:	
		 beschreiben und beurteilen werkstoffspezifische Unters keramischen Werkstoffen w Technologien zur Verstärku Mechanismen benennen, v Verfahren und Prozesse zu 	schiede zwischen metallischen und viedergeben und erklären. Ing von Werkstoffen sowie die wirkenden
13. Inhalt:		keramischer Materialien zum und deren Eigenschaften erlä metallische Werkstoffe abgeg	ff- und fertigungstechnischen Grundlagen Inhalt. Es werden keramische Materialien utert. Keramische werden gegen renzt. Anhand von ingenieurstechnischen Praxis werden die Einsatzgebiete und erkstoffen aufgezeigt.
		 Einteilung der Keramik nach Kriterien, Trennung in Oxid- Funktionskeramiken. Abgrenzung Keramik zu Me 	fahren vom Rohstoff bis zum keramischer amischer Massen.
14. Literatur:		Skript, Literaturempfehlungen Hermann Salmang, Horst Sch Springer Verlag, 2006, ISBN 9	nolze, Rainer Telle: Keramik, 7.Auflage,
15. Lehrveranstaltunge	n und -formen:	285101 Vorlesung Fertigung285102 Übung Fertigungste	gstechnik keramischer Bauteile I chnik keramischer Bauteile I
16. Abschätzung Arbeit	saufwand:	Präsenzzeit: 21 Stunden Selbststudium: 69 Stunden	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 54 von 91



	Summ	e: 90 Stunden
17. Prüfungsnummer/n und -name:	28511	Fertigungstechnik keramischer Bauteile I (PL), schriftliche Prüfung, 60 Min., Gewichtung: 1.0, bei weniger als 5 Kandidaten: mündlich, 20 min
18. Grundlage für :		
19. Medienform:		
20. Angeboten von:		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 55 von 91



Modul: 13040 Fertigungsverfahren Faser- und Schichtverbundwerkstoffe

2. Modulkürzel:	072210001	5. Moduldauer:	2 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes Semester
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr.Dr.h.c. Rainer G	adow
9. Dozenten:		Rainer Gadow	
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	urriculum in diesem	B.Sc. Materialwissenschaft (M → Schlüsselqualifikationen → Wahlpflichtmodul A (Fac	·
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (re 	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	abgeschlossene Prüfung in W +II mit Einführung in die Festi	/erkstoffkunde I+II und Konstruktionslehre I gkeitslehre
12. Lernziele:		Studierende können nach Bes	such dieses Moduls:
		charakteristische Eigenschabeschreiben und beurteilen Belastungsfälle und Versag verstehen und analysieren. Verstärkungsmechanismen Hochfeste Fasern und dere Technologien zur Verstärku und auswählen. Verfahren und Prozesse zu Schichtverbunden benenne auswählen und anwenden. Herstellungsprozesse hinsie Herausforderungen bewerte In Produktentwicklung und Stoffsysteme bzw. Verbund auswählen. Prozesse abstrahieren sow	benennen, erklären und berechnen. n textiltechnische Verarbeitung beurteilen. ing von Werkstoffen benennen, vergleichen r Herstellung von Verbundwerkstoffen und en, erklären, bewerten, gegenüberstellen, chtlich der techn. und wirtschaftl.
13. Inhalt:		von Werkstoffen durch die An und Verbundbauweisen zum I konstruktive und fertigungsted werden Materialien für die Ma	denen Möglichkeiten zur Verstärkung wendung von Werkstoff-Verbunden Inhalt. Dabei werden stoffliche sowie chnische Konzepte berücksichtigt. Es trix und die Verstärkungskomponenten utert. Verbundwerkstoffe werden gegen

Dieser Modul hat die verschiedenen Möglichkeiten zur Verstärkung von Werkstoffen durch die Anwendung von Werkstoff-Verbunden und Verbundbauweisen zum Inhalt. Dabei werden stoffliche sowie konstruktive und fertigungstechnische Konzepte berücksichtigt. Es werden Materialien für die Matrix und die Verstärkungskomponenten und deren Eigenschaften erläutert. Verbundwerkstoffe werden gegen monolithische Werkstoffe abgegrenzt. Anhand von Beispielen aus der industriellen Praxis werden die Einsatzgebiete und -grenzen von Verbundwerkstoffen beleuchtet. Den Schwerpunkt bilden die Herstellungsverfahren von Faser- und Schichtverbundwerkstoffen. Die theoretischen Inhalte werden durch Praktika vertieft und verdeutlicht.

Stichpunkte:

• Grundlagen Festkörper

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 56 von 91



- Metalle, Polymere und Keramik; Verbundwerkstoffe in Natur und Technik; Trennung von Funktions- und Struktureigenschaften.
- Auswahl von Verstärkungsfasern und Faserarchitekturen; Metallische und keramische Matrixwerkstoffe.
- Klassische und polymerabgeleitete Herstellungsverfahren.
- Mechanische, textiltechnische und thermische Verfahrenstechnik.
- Grenzflächensysteme und Haftung.
- Füge- und Verbindungstechnik.
- Grundlagen der Verfahren zur Oberflächen-veredelung, funktionelle Oberflächeneigenschaften.
- · Vorbehandlungsverfahren.
- Thermisches Spritzen.
- Vakuumverfahren; Dünnschichttechnologien PVD, CVD, DLC
- Konversions und Diffusionsschichten.
- Schweiß- und Schmelztauchverfahren
- Industrielle Anwendungen (Überblick).
- Aktuelle Forschungsgebiete.
- Strukturmechanik, Bauteildimensionierung und Bauteilprüfung.
- Grundlagen der Schichtcharakterisierung.

14. Literatur:

- Skript
- Filme
- Normblätter

Literaturempfehlungen:

- R. Gadow (Hrsg.): "Advanced Ceramics and Composites Neue keramische Werkstoffe und Verbundwerkstoffe". Renningen-Malmsheim: expert-Verl., 2000.
- K. K. Chawla: "Composite Materials Science and Engineering". Berlin: Springer US, 2008.
- K. K. Chawla: "Ceramic Matrix Composites". Boston: Kluwer, 2003.
- M. Flemming, G. Ziegmann, S. Roth: "Faserverbundbauweisen Fasern und Matrices". Berlin: Springer, 1995.
- H. Simon, M. Thoma: "Angewandte Oberflächentechnik für metallische Werkstoffe". München: Hanser, 1989.
- R. A. Haefer: "Oberflächen- und Dünnschichttechnologie". Berlin: Springer, 1987.
- L. Pawlowski: "The Science and Engineering of Thermal Spray Coatings". Chichester: Wiley, 1995

15. Lehrveranstaltungen und -formen:

- 130401 Vorlesung Verbundwerkstoffe I: Anorganische Faserverbundwerkstoffe
- 130402 Vorlesung Verbundwerkstoffe II: Oberflächentechnik und Schichtverbundwerkstoffe
- 130403 Exkursion Fertigungstechnik Keramik und Verbundwerkstoffe
- 130404 Praktikum Verbundwerkstoffe mit keramischer und metallischer Matrix
- 130405 Praktikum Schichtverbunde durch thermokinetische Beschichtungsverfahren

16. Abschätzung Arbeitsaufwand:

Präsenzzeit: 42 h

Selbststudiumszeit / Nacharbeitszeit: 138 h

Gesamt: 180 h

17. Prüfungsnummer/n und -name:

13041 Fertigungsverfahren Faser- und Schichtverbundwerkstoffe (PL), schriftlich, eventuell mündlich, 120 Min., Gewichtung: 1.0

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 57 von 91



18. Grundlage für:	
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	Institut für Fertigungstechnologie keramischer Bauteile

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 58 von 91



Modul: 41490 Fortgeschrittene Molekül- und Festkörperphysik

2. Modulkürzel:	081700401	5. Moduldauer:	2 Semester
3. Leistungspunkte:	9.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	6.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortliche	r:	UnivProf.Dr. Peter Michler	
9. Dozenten:		Jörg Wrachtrup	
10. Zuordnung zum Cur Studiengang:	riculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissensch → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	naft (Materials Science), PO 2011
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (re 	,
11. Empfohlene Voraus	setzungen:	BA Physik	
12. Lernziele:		Materie bis zur atomaren Skal * Kenntnis der grundlegenden Festkörperphysik, Verständnis Grundlagen der Materialwisse	Konzepte der Molekül- und der Molekül- und Materialeigenschafte nschaften. ommunikationsfähigkeit und die
13. Inhalt:		Vorlesung und Übung Molekül	physik:
		Wechselwirkung von MolektModerne Methoden der MoleKern- und Elektronenspinres	ekülspektroskopie
		Vorlesung und Übung Festkör	perphysik:
		 Halbleiter Supraleiter Dia- und Paramagnetismus Ferro- und Antiferromagnetis Optische Prozesse und Exzi Dielektrische und ferroelektr Nanostrukturen 	itonen
14. Literatur:		Molekülphysik:	
		Haken Wolf, MolekülphysikAtkins, Friedmann, Molecula	und Quantenchemie, Springer ar Quantum Mechanics, Oxford
		Festkörperphysik:	
15. Lehrveranstaltunger	n und -formen:	• 414901 Vorlesung Molekül- u • 414902 Übung Molekül- und	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 59 von 91



16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Vorlesung: Präsenzstunden: 3 h (4 SWS) * 14 Wochen = 42h Vor- und Nachbereitung: 2 h pro Präsenzstunde = 84h Übungen: Präsenzstunden: 1,5 h (2 SWS) * 14 Wochen = 21h Vor- und Nachbereitung: 3 h pro Präsenzstunde = 63h Prüfung inkl. Vorbereitung = 70h Gesamt: 280h
17. Prüfungsnummer/n und -name:	 41491 Fortgeschrittene Molekül- und Festkörperphysik (PL), schriftlich, eventuell mündlich, Gewichtung: 1.0 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 60 von 91



Modul: 39370 Grundlagen der Experimentalphysik V: Molekül- und Festkörperphysik

2. Modulkürzel:	-	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	9.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	6.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Jörg Wrachtrup	1
9. Dozenten:		Jörg Wrachtrup	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissensor → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	chaft (Materials Science), PO 2011
		 M.Sc. Materialwissenschaft (N → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (re 	· 1
11. Empfohlene Voraussetzungen:		Inhalte der Module Experimer	ntalphysik I - IV
12. Lernziele:		Die Studierenden sollen grundlegende Kenntnisse im Bereich der Molekül- und Festkörperphysik erwerben.	
13. Inhalt:		Molekülphysik	
		 Chemische Bindung Molekülspektroskopie (Rota Elektronenzustände und Monauswahlregeln) Festkörperphysik Bindungsverhältnisse in Krienen Reziprokes Gitter und Krista 	allstrukturanalyse
		 Kristallwachstum und Fehlo Gitterdynamik (Phononensp Wärmeleitung) Fermi-Gas freier Elektroner Energiebänder Halbleiterkristalle 	pektroskopie, Spezifische Wärme,
14. Literatur:		 Atkins, Friedmann, "Molecu Kittel, "Einführung in die Fe Ibach/Lüth, "Festkörperphys Ashcroft/Mermin, "Festkörp 	k und Quantenchemie", Springer Ilar Quantum Mechanics", Oxford Istkörperphysik", Oldenbourg Isik, Einführung in die Grundlagen", Springe Ierphysik", Oldenbourg Ing in die Festkörperphysik", Teubner
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	• 393701 Vorlesung Grundlag • 393702 Übung Grundlagen	
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Präsenzzeit: 84 h	
		Selbststudiumszeit: 186 h	
		Gesamt: 270 h	
		• 393702 Übung Grundlagen e Präsenzzeit: 84 h Selbststudiumszeit: 186 h	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 61 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich 39372 Grundlagen der Experimentalphysik V: Molekül- und Festkörperphysik (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	Overhead, Projektion, Tafel, Demonstration

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 62 von 91



Modul: 13550 Grundlagen der Umformtechnik

2. Modulkürzel:	073210001	5. Moduldauer:	2 Semester		
3. Leistungspunkte: 6.0 LP		6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS: 4.0		7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlicher:		Prof.DrIng. Mathias Liewald			
9. Dozenten:		Mathias Liewald			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	• •		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 5. Semester → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:		Ingenieurwissenschaftliche Grundlagen: vor allem Werkstoffkunde, aber auch Technische Mechanik und Konstruktionslehre		
12. Lernziele:		Erworbene Kompetenzen: Die Studierenden			
		 kennen die Grundlagen und Verfahren der spanlosen Formgebung von Metallen in der Blech- und Massivumformung können teilespezifisch die zur Herstellung optimalen Verfahren auswählen kennen die Möglichkeiten und Grenzen einzelner Verfahren, sowie ihre stückzahlabhängige Wirtschaftlichkeit können die zur Formgebung notwendigen Kräfte und Leistungen abschätzen sind mit dem Aufbau und der Herstellung von Werkzeugen vertraut 			
13. Inhalt:		Grundlagen:			
		Vorgänge im Werkstoff (Verformungsmechanismen, Verfestigung, Energiehypothese, Fließkurven), Oberfläche und Oberflächen behandlung, Reibung und Schmierung, Erwärmung vor dem Umformen, Kraft und Arbeitsbedarf, Toleranzen in der Umformtechnik, Verfahrensgleichung nach DIN 8582 (Übersicht, Beispiele) Druckumformen (DIN 8583), Walzen (einschl. Rohrwalzen), Freiformen (u. a. Rundkneten, Stauchen, Prägen, Auftreiben), Gesenkformen, Eindrücken, Durchdrücken (Verjüngen, Strangpressen, Fließpressen), Zugdruckumformen (DIN 8584): Durchziehen, Tiefziehen, Drücken, Kragenziehen, Zugumformen (DIN 8585): Strecken, Streckrichten, Weiten, Tiefen, Biegeumformen (DIN 8586), Schubumformen (DIN 8587 Simulation von Umformvorgängen, Wirtschaftlichkeitsbetrachtungen.			
		Freiwillige Exkursionen: 1 Tag im WS, 1 Woche im SS, jeweils zu Firmen und Forschungseinrichtungen.			
14. Literatur:		 Download: Folien "Einführung in die Umformtechnik 1/2" K. Lange: Umformtechnik, Band 1 - 3 K. Siegert: Strangpressen H. Kugler: Umformtechnik K. Lange, H. Meyer-Nolkemper: Gesenkschmieden Schuler: Handbuch der Umformtechnik 			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 63 von 91



	 G. Oehler/F. Kaiser: Schneid-, Stanz- und Ziehwerkzeuge R. Neugebauer: Umform- und Zerteiltechnik 		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	135501 Vorlesung Grundlagen der Umformtechnik I 135502 Vorlesung Grundlagen der Umformtechnik II		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 42 h		
	Selbststudiumszeit / Nacharbeitszeit: 138 h Gesamt: 180 h		
17. Prüfungsnummer/n und -name:	13551 Grundlagen der Umformtechnik (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0		
18. Grundlage für :			
19. Medienform:	Download-Skript, Beamerpräsentation, Tafelaufschrieb		
20. Angeboten von:	Institut für Umformtechnik		
			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 64 von 91



Modul: 37290 Halbleiterphysik

2. Modulkürzel:	081400314	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	9.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
4. SWS:	0.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Apl. Prof.Dr. Heinz Klemens S	chweizer	
9. Dozenten:		Heinz Klemens Schweizer Gabriel Bester		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenson → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	haft (Materials Science), PO 2011 lated to the subject)	
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:			
12. Lernziele:		Vorlesung Halbleiterphysik I u	nd Übungen für Masterstudierende:	
		Die Studierenden erwerben spezielle Grundlagenkenntnisse zur Halbleiterphysik		
		und ihrer Anwendung. Die Übungen vertiefen den Vorlesungsstoff und fördern die		
		Kommunikationsfähigkeit und die Methodenkompetenz bei der Umsetzung von		
		Fachwissen.		
		Vorlesung Halbleiterphysik II ւ	ınd Übungen für Masterstudierende:	
		Die Studierenden erwerben au I	uf der Basis der Vorlesung Halbleiterphys	
		grundlegende Kenntnisse zur Herstellung und Physik von Bau		
		und ihrer Anwendung. Die Übe fördern die	ungen vertiefen den Vorlesungsstoff und	
		Kommunikationsfähigkeit und die Methodenkompetenz bei der Umsetzung von		
		Fachwissen.		

13. Inhalt:

Vorlesung Halbleiterphysik I und Übungen für Masterstudierende:

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 65 von 91



- * Kristallstruktur (chem. Bindung. Grundbegriffe, reales/reziprokes Gitter, Brillouinzone)
- * Methoden der Bandstrukturberechnung (Symmetrien, Kronig-Penny-Modell, Brillouin-/

Blochnäherung, APW(OPW-Methode, Pseudopotentiale, kp-Methode)

* Experimentelle Bestimmung der Bandstruktur (optische Spektroskopie, Röntgenstreuexperimente,

Resonanzexperimente)

* Statistik (Zustandsdichte und Dimension, Besetzungszahlfunktionen für Elektronen und Löcher.

Thermodynamik der freien Elektronen, Störstellenstatistik, Dotierung)

- * Nichtgleichgewicht (Abweichungen vom thermodynamischen Gleichgewicht, Feldeffekt, Ströme, Rekombinationsmechanismen)
- * Transport (Beweglichkeit der Ladungsträger (Phonon-Störstellenstreuung), Ladungsträgerstreuung in niederdimensionalen Halbleitern)
- * Optische Eigenschaften (Absorption, Emission, niederdimensionale Halbleiter)

Vorlesung Halbleiterphysik II und Übungen für Masterstudierende:

- * Bauelementtechnologien (Kristallzucht, Dotierverfahren, Strukturierung (Lithographie.
 - Ätzverfahren))
- * Bipolartechnik (pn-Übergang (DC- und Hochfrequenzverhalten), Ausführungsformen von Dioden,

Heteroübergänge, bipolar Transistor (DC- und Hochfrequenzverhalten), bipolare Integration)

- * Unipolare Technik (Schottky-Diode, Feldeffekttransistor (DC- und Hochfrequenzverhalten), Kennlinie JFET, MOSFET, Rauschen)
- * Optoelektronik (Leuchtdioden, Detektoren, Halbleiterlaser)

14. Literatur:

- * Yu/Cardona, Fundamentals of Semiconductors, Springer Verlag
- * K. Seeger, Semiconductor Physics, Springer Verlag Berlin, Heidelberg, New York
- * Weissbuch/Winter, Quantum Semiconductor Structures, Academic Press Inc.
- * Ashcroft/Mermin, Solid State Physics, Holt-Saunders, New York
- * Kittel, Introduction to Solid State Phasics, John Wiley & Sons

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 66 von 91



	* Hauig, Koch, Quantum theory of the Optical and Electronic Properties o Semiconductors, World Scientific	
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	 372901 Vorlesung Halbleiterphysik I 372902 Übung Halbleiterphysik I 372903 Vorlesung Halbleiterphysik II 372904 Übung Halbleiterphysik II 	
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Halbleiterphysik I: 134 h (Contact time: 32 h; self study: 102 h)	
17. Prüfungsnummer/n und -name:	 37291 Halbleiterphysik (PL), schriftlich, eventuell mündlich, Gewichtung: 3.0 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich 	
18. Grundlage für :		
19. Medienform:		
20. Angeboten von:		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 67 von 91



Modul: 14150 Leichtbau

2. Modulkürzel:	041810002	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte: 6.0 LP 4. SWS: 4.0		6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe	
		7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	DrIng. Michael Seidenfuß		
9. Dozenten:				
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		B.Sc. Materialwissenschaft (M → Schlüsselqualifikationen → Wahlpflichtmodul A (Fac		
		 B.Sc. Materialwissenschaft (M → Schlüsselqualifikationen → Wahlpflichtmodul B (Fac 		
		DoubleM.D. Materialwissensc Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	haft (Materials Science), PO 2011, .	
		M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 2. Semester → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject)		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	Einführung in die FestigkeitsWerkstoffkunde I und II	slehre	
12. Lernziele:		Die Studierenden sind in der Lage anhand des Anforderungsprofils leichte Bauteile durch Auswahl von Werkstoff, Herstell- und Verarbeitungstechnologie zu generieren. Sie können eine Konstruktion bezüglich ihres Gewichtsoptimierungspotentials beurteilen und gegebenenfalls verbessern. Die Studierenden sind mit den wichtigsten Verfahren der Festigkeitsberechnung, der Herstellung und des Fügens vertraut und können Probleme selbstständig lösen.		
13. Inhalt:		 Werkstoffe im Leichtbau Festigkeitsberechnung Konstruktionsprinzipien Stabilitätsprobleme: Knicken und Beulen Verbindungstechnik Zuverlässigkeit Recycling 		
14. Literatur:		 - Manuskript zur Vorlesung - Ergänzende Folien (online verfügbar) - Klein, B.: Leichtbau-Konstruktion, Vieweg Verlagsgesellschaft - Petersen, C.: Statik und Stabilität der Baukonstruktionen, Vieweg Verlagsgesellschaft 		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		141501 Vorlesung Leichtbau141502 Leichtbau Übung	I	
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Präsenzzeit: 42 h		
		Selbststudiumszeit / Nacharbeitszeit: 138 h		
		Gesamt:	180 h	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 68 von 91



17. Prüfungsnummer/n und -name:	14151 Leichtbau (PL), schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	PPT auf Tablet PC, Animationen u. Simulationen
20. Angeboten von:	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 69 von 91



Modul: 28560 Mikroelektronik I

2. Modulkürzel:	050513005	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	ner:	Prof.Dr. Jürgen Heinz Werner	r		
9. Dozenten:		Jürgen Heinz Werner			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 3. Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 3. Semester → Schlüsselqualifikationen			
		→ Compulsory Optional (related to the subject)			
11. Empfohlene Vorau	issetzungen:				
12. Lernziele:		Die Studierenden kennen			
		 die Unterschiede zwischen Metallen, Halbleitern und Isolatoren die gesamte Prozesskette der Herstellung von Silizium für die Mikroelektronik und Photovoltaik die elementaren Eigenschaften von Elektronen und Löchern in Halbleiter Feld- und Diffusionsströme in Halbleitern die Fermi-Verteilung die Funktionsweise und Beschreibung von pn-Übergängen in Gleichgewicht und Nichtgleichtgewicht die Anwendungsmöglichkeiten von Dioden 			
13. Inhalt:		 Silizium als Werkstoff der Mikroelektronik Elektronen und Löcher Ströme in Halbleitern Elektrostatik und Kennlinie des pn-Übergangs Anwendungen von pn-Dioden 			
14. Literatur:		- R. F. Pierret, Semiconductor Fundamentals (Addison-Wesley, Readi MA, 1988)			
		- G. W. Neudeck, R. F. Pierret, The PN Junction Diode (Addison-Wesle Reading, MA, 1989)			
		- T. Dille, D. Schmitt-Landsiedel, Mikroelektronik (Springer, Berlin, 2005)			
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		285601 Vorlesung Mikroelektronik I285602 Übung Mikroelektronik I			
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:		Präsenzzeit: 56 h Selbststudium: 124 h Gesamt: 180			
17. Prüfungsnummer/r	n und -name:		28561 Mikroelektronik I (PL), schriftliche Prüfung, 60 Min., Gewichtung: 1.0		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 70 von 91



19. Medienform:	Powerpoint, Tafel
20. Angeboten von:	Institut für Photovoltaik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 71 von 91



Modul: 36030 Molecular Quantum Mechanics

2. Modulkürzel:	031100055		5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP		6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe	
4. SWS:	4.0		7. Sprache:	Englisch	
8. Modulverantwortlich	er:				
9. Dozenten:					
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (related to the subject)			
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:				
12. Lernziele:					
13. Inhalt:					
14. Literatur:					
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		360301 Lecture Molecular Quantummechanics360302 Exercise Molecular Quantummechanics			
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:				
17. Prüfungsnummer/n und -name:		36031 Molecular Quantum Mechanics (PL), schriftlich, eventu mündlich, Gewichtung: 1.0			
18. Grundlage für :					
19. Medienform:					
20. Angeboten von:					

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 72 von 91



Modul: 25470 Nanotechnologie II - Technische Prozesse und Anwendungen

2. Modulkürzel:	041400012	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Thomas Hirth			
9. Dozenten:		Günter Tovar Thomas Hirth			
10. Zuordnung zum Cւ Studiengang։	urriculum in diesem	DoubleM.D. Materialwissensor → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	chaft (Materials Science), PO 2011		
		→ Schlüsselqualifikationer	 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	<u> </u>	verfahrenstechnik, Grundlagen der dlagen der Prozess- und Anlagentechnik		
12. Lernziele:		Die Studierenden			
		Nanomaterialien unterschiedl	sse zur Synthese und Verarbeitung von icher Dimensionalität (3 D, 2 D, 1 D und 0 physikalischen Phasen (gasförmig, flüssig en illustrieren.		
		mechanischen, chemischen,	Nanomaterialien mit besonderen Biochemischen, elektrischen, optischen, ınd medizinischen Eigenschaften verstehei		
			Wahrnehmung von Nanotechnologien nen reale Chancen und Risiken von naterialien bewerten.		
13. Inhalt:			nthese und Verarbeitung von icher Dimensionalität (3 D, 2 D, 1 D und 0 physikalischen Phasen (gasförmig, flüssig		
			ilien mit besonderen mechanischen, elektrischen, optischen, magnetischen, en Eigenschaften.		
		Öffentliche Wahrnehmung un Nanotechnologien und Nanor	d reale Chancen und Risiken von naterialien.		
14. Literatur:		Vorlesungsmanuskript.			
		Hirth, Thomas und Tovar, Gü Prozesse und Anwendungen,	nter, Nanotechnologie II - Technische		
		Köhler, Michael; Fritzsche, W	olfgang, Nanotechnology, Wiley-VCH.		
		Ulmann, Encyclopedia of Industrial Chemistry, Wiley-VCH.			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 73 von 91



15. Lehrveranstaltungen und -formen:	254701 Vorlesung Nanotechnologie II - Technische Prozesse und Anwendungen		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	28 h Präsenzzeit		
	62 h Selbststudiumszeit.		
17. Prüfungsnummer/n und -name:	25471 Nanotechnologie II - Technische Prozesse und Anwendung (PL), schriftliche Prüfung, 90 Min., Gewichtung: 1.0		
18. Grundlage für :	80130 Masterarbeit Verfahrenstechnik		
19. Medienform:	Beamer und Overhead-Präsentation, Tafelanschrieb, Exkursion.		
20. Angeboten von:	Institut für Grenzflächenverfahrenstechnik und Plasmatechnologie		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 74 von 91



Modul: 32500 Neue Werkstoffe und Verfahren in der Fertigungstechnik

2. Modulkürzel:	072200004	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes Semester		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch		
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr.Dr.h.c. Rainer G	Sadow		
9. Dozenten:		Andreas Killinger Frank Kern	<u> </u>		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (related to the subject)			
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:				
12. Lernziele:		Die Studenten können: • Funktionsprinzipien thermokinetischer Beschichtungsverfahren			

- beschreiben und erklären.
- verfahrensspezifische Eigenschaften von Schichten auflisten und
- Unterschiede der einzelnen Verfahrensvarianten untereinander wiedergeben und gegenüberstellen.
- Eignung einer bestimmten Verfahrensvariante hinsichtlich vorgegebener Schichteigenschaften beurteilen und begründen.
- Herstellverfahren für Pulver und Drähte wiedergeben, vergleichen und Beispiele geben.
- Einfluss der Pulvereigenschaften auf den Prozess vorhersagen und bewerten.
- Einfluss der Pulvereigenschaften auf die Schichteigenschaften verstehen und ableiten.
- industrielle Anwendungsfelder im Maschinenbau benennen und wiedergeben.
- Chemie des Kohlenstoffs beschreiben und erklären.
- Pulverrohstoffe und Bindemittel auflisten und benennen.
- Rohstoffquellen, Rohstoffgewinnung und Aufbereitung wiedergeben und veranschaulichen.
- Elektrodenmaterialien und deren Fertigung auflisten, unterscheiden und beschreiben.
- Strukturwerkstoffe für Ingenieuranwendungen benennen und beurteilen.
- Kohlenstoffwerkstoffe für den Leichtbau aufzeigen und Beispiele geben.
- Eigenschaften, Herstellung und Anwendung von Carbon Nanotubes beschreiben und erklären.

13. Inhalt:

Dieser Modul hat die Grundlagen und Verfahrensvarianten der thermokinetischen Beschichtungsverfahren, sowie die verschiedenen Fertigungstechniken technischer Kohlenstoffe und deren Anwendung zum Inhalt. Dabei wird auf Fertigungs- und Anlagentechnik, Spritzzusatzwerkstoffe, moderne Online- Diagnoseverfahren, zerstörende und zerstörungsfreie Prüfverfahren für Schichtverbunde eingegangen. Anhand von Beispielen aus der industriellen Praxis wird eine Übersicht über die wichtigsten industriellen Anwendungen und aktuelle Forschungsschwerpunkte gegeben. Des Weiteren wird auf

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 75 von 91



die Chemie des Kohlenstoffs, Rohstoffquellen, Rohstoffgewinnung und Aufbereitung eingegangen. Es werden Elektrodenmaterialien und deren Fertigung für die Stahlund Aluminiumindustrie erläutert. Anhand von Beispielen aus der industriellen Praxis werden die Einsatzgebiete von Strukturwerkstoffen für Ingenieuranwendungen und Kohlenstoffen im Leichtbau beleuchtet. Des Weiteren wird auf die Herstellung, Eigenschaften und Anwendungen neuer Werkstoffe wie Carbon Nanotubes eingegangen.

Stichpunkte:

- Flammspritzen, Elektrolichtbogendrahtspritzen, Überschallpulverflammspritzen, Suspensionsflammspritzen, Plasmaspritzen.
- Herstellung und Eigenschaften von Spritzzusatzwerkstoffen.
- Fertigungs- und Anlagentechnik.
- Industrielle Anwendungen (Überblick).
- Grundlagen der Schichtcharakterisierung.
- Chemie des Kohlenstoffs.
- Pulverrohstoffe und Bindemittel.
- Feinkorngraphite (FG) und Sinterkohlenstoffe.
- Endkonturnahe Fertigung von FG-Komponenten.
- Kohlenstofffasern.
- Beschichtung von Kohlenstofffasern.
- Feuerfestmaterialien aus Kohlenstoff.
- Kohlenstofffaserverstärkte Verbundwerkstoffe.
- Kohlenstoff-Kohlenstoff-Faserverbunde.
- Carbon Nanotubes.

14. Literatur:	Skript, Literaturliste		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	 325001 Vorlesung Thermokinetische Beschichtungsverfahren 325002 Vorlesung Werkstoffe und Fertigungstechnik technischer Kohlenstoffe 		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 42 Stunden Selbststudium: 138 Stunden Summe: 180 Stunden		
17. Prüfungsnummer/n und -name:	32501 Neue Werkstoffe und Verfahren in der Fertigungstechnik (PL) schriftliche Prüfung, 120 Min., Gewichtung: 1.0, bei weniger als 5 Kandidaten: mündlich, 40 min		
18. Grundlage für :			
19. Medienform:			
20. Angeboten von:			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 76 von 91



Modul: 32460 Oberflächen- und Beschichtungstechnik I

2. Modulkürzel:	072410011		5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	3.0 LP		6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe	
4. SWS:	2.0		7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Un	vProf.DrIng. Thomas Ba	auernhansl	
9. Dozenten:		Wo	Ifgang Klein		
10. Zuordnung zum Co Studiengang:	urriculum in diesem	- - -	→ Chalmers→ Outgoing→ Compulsory Optional (re	• •	
		-	 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:				
12. Lernziele:		Stu	dierende können:		
		• [• (•) • (enennen, unterscheiden, e Die physikalischen u. chem Oberflächeneigenschaften b Verfahren der Oberflächente n Produktentwicklung und I Stoffsysteme identifizieren. Unter Berücksichtigung öko	ischen Grundlagen für spez. Denennen und darstellen. echnik vergleichen und hinterfragen. Konstruktion geeignete Verfahren und nomischer und ökologischer und Anlagen auswählen, um gezielt	
13. Inhalt:		Die Vorlesung vermittelt die allgemeinen Grundlagen der Oberflächen- und Beschichtungstechnik. Dabei werden vor allem die industrierelevanten und technologisch interessanten Beschichtungsverfahren aus der Lackiertechnik und Galvanotechnik vorgestellt und besondere Aspekte der Schicht-Funktionalität, Qualität, Wirtschaftlichkeit und Umweltverträglichkeit behandelt. Der Stoff wird darüber hinaus praxisnah durch einen Besuch in den institutseigenen Versuchsfeldern veranschaulicht. Die Einführung in die Beschichtungstechnik behandelt Themen wie Vorbehandlungsverfahrer industrielle Nass- und Pulver- Lackierverfahren und galvanische Abscheideverfahren und die erforderliche Anlagentechnik. Stichpunkte: • Einführung Oberflächentechnik • Grundlagen Lackauftragsverfahren • Funktionelle Oberflächeneigenschaften			
		• G • In	orbehandlungsverfahren ur alvanische Abscheideverfa dustrielle Nass- und Pulver rundlagen der numerischer	hren r-Lackierverfahren und -anlagen	
14. Literatur:		Bü	cher:		
		1)	Jahrbuch Besser Lackiere Vincentz-Verlag, Hannove	en, Herausgeber: D. Ondratschek, er	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 77 von 91



- 2) Obst, M.: Lackierereien planen und optimieren, Vincentz Verlag, Hannover 2002
- 3) P. Svejda: Prozesse und Applikationsverfahren in der industriellen Lackiertechnik, Vincentz-Verlag, Hannover
- 4) H. Kittel: Lehrbuch der Lacke und Beschichtungen, Bd. 9: Verarbeitung von Lacken und Beschichtungsstoffen,2. Auflage, S. Hirzel-Verlag, Stuttgart, 2. Auflage, Vincentz-Verlag, Hannover

Zeitschriften:

- 1) JOT-Journal für Oberflächentechnik, Vieweg-Verlag Wiesbaden
- 2) MO-Metalloberfäche, IGT-Informationsgesellschaft Technik, München
- 3) Farbe und Lack, Vincentz-Verlag, Hannover
- 4) besser lackieren! Vincentz Network, Hannover

	4) Dessei lackieren: Vincentz Network, Hannover
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	324601 Vorlesung Oberflächen- und Beschichtungstechnik I
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 21 Stunden Selbststudium: 69 Stunden Summe: 90 Stunden
17. Prüfungsnummer/n und -name:	32461 Oberflächen- und Beschichtungstechnik I (BSL), schriftliche Prüfung, 60 Min., Gewichtung: 1.0
18. Grundlage für :	
19. Medienform:	
20. Angeboten von:	Institut für Industrielle Fertigung und Fabrikbetrieb

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 78 von 91



Modul: 11710 Optoelectronics I

2. Modulkürzel:	050513001	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Englisch		
8. Modulverantwortliche	er:	Prof.Dr. Jürgen Heinz Werner			
9. Dozenten:		Jürgen Heinz Werner			
10. Zuordnung zum Cu Studiengang:	rriculum in diesem	Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	 → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 6. Semester 		
		→ Compulsory Optional (re			
11. Empfohlene Voraus	ssetzungen:				
12. Lernziele:		The students know			
		laser diodes	rent and coherent radiation by light emitting diodes and semiconductor a glass fibers and its detection using phot		
13. Inhalt:		 Basics of incoherent and coherent radiation Semiconductor basics Excitation and recombination processes in semiconductors Light emitting diodes Semiconductor lasers Glass fibers Photodetectors 			
14. Literatur:		 H. G. Wagemann and H. So Halbleiterbauelemente (Teu) H. Weber and G. Herziger, Anwendungen(Physik-Verlater) J. I. Pankove, Optical Proces Publications, New York, 197 W. Bludau, Halbleiteroptoel der LEDs, Diodenlaser und 1995). W. L. Leigh, Devices for Opton O. Strobel, Lichtwellenleiter Verlage, Berlin, 1992). B. E. Daleh and M. T. Teich Interscience, New York, 198 	Laser - Grundlagen und ag Weinheim, 1972). esses in Semiconductors (Dover 71). ektronik: Die physikalischen Grundlagen pn-Photodioden (Carl Hanser, München toelectronics (Dekker, New York, 1996) Übertragungs- und Sensortechnik (VD n, Fundamentals of Photonics (Wiley		
15. Lehrveranstaltunge	n und -formen:	• 117101 Vorlesung Optoelectron			
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Presence time: 56 h			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 79 von 91



	Self studies: Total:	124 h 180 h
17. Prüfungsnummer/n und -name:	1.0, gr	ectronics I (PL), schriftlich und mündlich, Gewichtung oup presentation in seminar (60 min, once per year) exam (60 min, twice per year)
18. Grundlage für :		
19. Medienform:	- Powerpoint, k	blackboard
20. Angeboten von:	Institut für Pho	tovoltaik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 80 von 91



Modul: 29270 Organische Transistoren

3. Leistungspunkte: 3.0 LP 6. Turnus: jedes 2. Semester, WiSe 4. SWS: 2.0 7. Sprache: Deutsch 8. Modulverantwortlicher: Prof. Dr. Norbert Frühauf 9. Dozenten: Hagen Klauk 10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang: Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Challenger: Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Compulsory Optional (related to the subject) 11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele: Die Studierenden • kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermaterialien und können sie elektrischen Eigenschaften die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen • können die elektrischen Eigenschaften und lihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren und können sie einsatz organischer Festkörper; • Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; • Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; • Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; • Kristallstruktur molekularer organischer Transistoren; • Finktionsweise organischer Transistoren in Flachbildschimmen 14. Literatur: • Skript • Organic Elec	2. Modulkürzel:	051620011	5. Moduldauer:	1 Semester		
8. Modulverantwortlicher: 9. Dozenten: Hagen Klauk 10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang: Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Chalmers Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Schlüsselqualifikationen Compulsory Optional (related to the subject) 11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele: Die Studierenden kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbeitermaterialien und können sie beschreiben kennen den Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und könner die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen können die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren beutreilen können die elektrischen Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; Ferquenzverhalten organischer Transistoren; Frequenzverhalten organischer Transistoren 14. Literatur: Skript Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 15. Lehrveranstaltungen und -formen: 29270 Vorlesung Organische Transistoren Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Selbststudium: 63 Min., Gewichtung: 1.0	3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
9. Dozenten: Hagen Klauk 10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang: DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Chalmers Outgoing Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Schlüsselqualifikationen Compulsory Optional (related to the subject) 11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele: Die Studierenden kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermaterialien und können sie beschreiben kennen den Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und können die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurtellen Kennen die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren beurteilen 13. Inhalt: Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften vorganischer Festkörper; Aufbau und Herstellung organischer Transistoren; Einsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: Skript Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 ISBN-13: 9	4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang: DoubleM.D. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Chalmers Outgoing Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester Schlüsselqualifikationen Compulsory Optional (related to the subject) 11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele: Die Studierenden kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermaterialien und können sie beschreiben kennen die Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und können die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen können die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren beurteilen 13. Inhalt: Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften organischer Transistoren; Elektronische Eigenschaften organischer Transistoren; Einsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: Skript Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 ISBN-	8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Norbert Frühauf			
Semester - Chalmers - Outgoing - Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester - Schlüsselqualifikationen - Compulsory Optional (related to the subject) 11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele: Die Studierenden - kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermateriallen und können sie beschreiben - kennen den Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und können die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen - können die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Fransistoren beurteilen - können die elektrischen Eigenschaften vonjugierter Kohlenwasserstoffe; - Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; - Aufbau und Herstellung organischer Festkörper; - Aufbau und Herstellung organischer Transistoren; - Frequenzverhalten organischer Transistoren; - Frequenzverhalten organischer Transistoren; - Frequenzverhalten organischer Transistoren; - Frequenzverhalten organischer Transistoren; - Einsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: - Skript - Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber. Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 - ISBN-13: 978-3-527-31264-1 - ISBN-13: 978-3-527-31264-1 - Schuden - Summe: - 90 Stunden - Präsenzzeit: 28 Stunden - Selbststudium: 62 Stunden - Summe: - 90 Stunden - 17. Prüfungsnummer/n und -name: - 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0	9. Dozenten:		Hagen Klauk			
11. Empfohlene Voraussetzungen: 12. Lernziele: Die Studierenden • kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermaterialien und können sie beschreiben • kennen den Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und können die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen • können die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren beurteilen 13. Inhalt: • Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; • Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; • Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; • Aufbau und Herstellung organischer Fransistoren; • Frequenzverhalten organischer Transistoren; • Frequenzverhalten organischer Transistoren; • Frequenzverhalten organischer Transistoren; • Einsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: • Skript • Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 15. Lehrveranstaltungen und -formen: 292701 Vorlesung Organische Transistoren 16. Abschätzung Arbeitsaufwand: Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Summe: 90 Stunden 30 Min., Gewichtung: 1.0 17. Prüfungsnummer/n und -name: 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0	<u> </u>		Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (r M.Sc. Materialwissenschaft (→ Schlüsselqualifikationel	Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (related to the subject) M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester		
12. Lernziele: Die Studierenden • kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermaterialien und können sie beschreiben • kennen den Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und könner die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen • können die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren beurteilen 13. Inhalt: • Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; • Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; • Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; • Aufbau und Herstellung organischer Transistoren; • Frequenzverhalten organischer Transistoren; • Frequenzverhalten organischer Transistoren; • Einsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: • Skript • Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 ISBN-13:	11 Empfohlene Vorau	ecetziinaen:	→ Compulsory Optional (I	erated to the subject)		
kennen die molekulare Struktur und die elektronischen Eigenschafter konjugierter organischer Halbleitermaterialien und können sie beschreiben kennen den Aufbau organischer Dünnschichttransistoren und könner die zugehörigen Herstellungsverfahren beschreiben und beurteilen können die elektrischen Eigenschaften und ihren Einfluss auf den Einsatz organischer Transistoren beurteilen 13. Inhalt: Elektronische Eigenschaften konjugierter Kohlenwasserstoffe; Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; Aufbau und Herstellung organischer Transistoren; Frequenzverhalten organischer Transistoren; Finsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 15. Lehrveranstaltungen und -formen: 292701 Vorlesung Organische Transistoren Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Summe: 90 Stunden 17. Prüfungsnummer/n und -name: 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0 18. Grundlage für: 19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS	-	ssetzungen.	Die Studierenden			
 Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; Aufbau und Herstellung organischer Transistoren; Frunktionsweise organischer Transistoren; Frequenzverhalten organischer Transistoren; Frequenzverhalten organischer Transistoren; Einsatz organischer Transistoren in Flachbildschirmen 14. Literatur: Skript Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 15. Lehrveranstaltungen und -formen: 292701 Vorlesung Organische Transistoren Abschätzung Arbeitsaufwand: Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Summe: 90 Stunden Prüfungsnummer/n und -name: 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0 18. Grundlage für: 19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS 			 kennen die molekulare Strukonjugierter organischer H beschreiben kennen den Aufbau organi die zugehörigen Herstellun können die elektrischen Eine 	albleitermaterialien und können sie scher Dünnschichttransistoren und können igsverfahren beschreiben und beurteilen genschaften und ihren Einfluss auf den		
Organic Electronics. Materials, Manufacturing and Applications, Herausgeber: Hagen Klauk, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1 ISBN-13: 978-3-527-31264-1 15. Lehrveranstaltungen und -formen: 292701 Vorlesung Organische Transistoren 16. Abschätzung Arbeitsaufwand: Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunden Summe: 90 Stunden 17. Prüfungsnummer/n und -name: 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0 18. Grundlage für: 19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS	13. Inhalt:		 Kristallstruktur molekularer Elektronische Eigenschafte Aufbau und Herstellung or Funktionsweise organische Frequenzverhalten organis 	 Kristallstruktur molekularer organischer Festkörper; Elektronische Eigenschaften organischer Festkörper; Aufbau und Herstellung organischer Transistoren; Funktionsweise organischer Transistoren; Frequenzverhalten organischer Transistoren; 		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand: Präsenzzeit: 28 Stunden Selbststudium: 62 Stunden 90 Stunden 17. Prüfungsnummer/n und -name: 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0 18. Grundlage für: 19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS	14. Literatur:		 Organic Electronics. Mater Herausgeber: Hagen Klaul 	k, Wiley-VCH, ISBN-10: 3-527-31264-1		
Selbststudium: 62 Stunden Summe: 90 Stunden 17. Prüfungsnummer/n und -name: 29271 Organische Transistoren (BSL), schriftlich, eventuell mündlich, 30 Min., Gewichtung: 1.0 18. Grundlage für: 19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS	15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	292701 Vorlesung Organiso	che Transistoren		
30 Min., Gewichtung: 1.0 18. Grundlage für: 19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS	16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Selbststudium: 62 Stunder	1		
19. Medienform: Tafel, Beamer, ILIAS	17. Prüfungsnummer/r	ı und -name:	_	· · ·		
	18. Grundlage für :					
20. Angeboten von: Institut für Großflächige Mikroelektronik	19. Medienform:		Tafel, Beamer, ILIAS			
	20. Angeboten von:		Institut für Großflächige Mikroelektronik			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 81 von 91



Modul: 11590 Photovoltaik I

2. Modulkürzel:	050513002	5. Mod	duldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:		jedes 2. Semester, SoSe
4. SWS:	4.0	7. Sprache:		Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Jürgen	Heinz Werner	
9. Dozenten:		Jürgen Heinz W	erner	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		→ Chalmers→ Outgoing		haft (Materials Science), PO 2011
		→ Schlüsseld	qualifikationen	laterials Science), PO 2011 lated to the subject)
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	Grundkenntniss aus "Mikroelekti		termaterialien und Halbleiterdioden, z.B
12. Lernziele:		Die Studierende	n kennen	
		 die Grundpriziq die Energieerti 	reise von Sola Technologier Dien von Wech äge verschied Stand des Pho	rzellen n der Herstellung von Solarmodulen
13. Inhalt:		 Der photovoltaische Effekt Sonnenleistung und Energieumsätze in Deutschland Maximaler Wirkungsgrad von Solarzellen Grundprinzip von Solarzellen Ersatzschaltbilder von Solarzellen Photovoltaik-Materialien und -technologien Modultechnik- Erträge von Photovoltaik-Systemen Photovoltaik-Markt 		
14. Literatur:		1994P. Würfel, PhyM. A. Green, System Applic Sydney, 1986F. Staiß, Phot	ysik der Solarz Solar Cells - C cations, Centre	n, Sonnenenergie: Photovoltaik, Teubne zellen, Spektrum, 1995 Operating Principles, Technology and e for Photovoltaic Devices and Systems nnik, Potentiale und Perspektiven der ieweg, 1996
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	• 115901 Vorles • 115902 Übung		
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Präsenzzeit: Selbststudium/N Gesamt:	lacharbeitszei	56 h t: 142 h 180 h
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	11591 Photovo 1.0	oltaik I (PL), sc	hriftliche Prüfung, 90 Min., Gewichtung:
18. Grundlage für:		21930 Photovo		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 82 von 91



19. Medienform:	Powerpoint, Tafel
20. Angeboten von:	Institut für Photovoltaik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 83 von 91



Modul: 21930 Photovoltaik II

2. Modulkürzel:	050513020	5. Moduldauer:	1 Semester		
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe		
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	-		
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Jürgen Heinz Werne	r		
9. Dozenten:		Jürgen Heinz Werner			
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissenson Semester → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	chaft (Materials Science), PO 2011, 1.		
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011, 1. Semester → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 			
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	Photovoltaik I			
12. Lernziele:		 Verständnis der theoretische Wirkungsgraden 	 Vertiefte Kenntnisse der Funktionsweise von Solarzellen Verständnis der theoretischen und praktischen Begrenzung von Wirkungsgraden Kenntnis der wichtigsten Rekombinationsprozesse in Halbleitern 		
13. Inhalt:		1. Absorption von Strahlung i	n Halbleitern		
		2. Lebensdauer von Ladungs	trägern/Rekombinationsprozesse		
		3. Elektrische und optische Kenngrößen der Solarzelle			
		4. Maximale Wirkungsgrade (experimentell und theoretisch)			
		5. Wie optimiert man eine Solarzelle? (Hocheffizienzprozesse)			
		6. Tiefe Störstellen in Halbleitern			
		7. Ohmsche Kontakte, Schottky-Kontakte, Silizide			
		8. Photovoltaische Messtechnik, Überblick			
		9. Höchsteffizienz-Konzepte: Photovoltaik	Konzentratorzellen, 3. Generation		
14. Literatur:		 - P. Würfel, Physik der Solarzellen, Spektrum, 1995 - M. A. Green, Solar Cells - Operating Principles, Technology and Syst Applications, Centre for Photovoltaic Devices and Systems, Sydney, 1986 			
45 Laboure 1-11	an and forces		on Photovoltaics, Springer, 2003		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:		219301 Vorlesung Photovoltaik II219302 Übung Photovoltaik II			
16. Abschätzung Arbei	itsaufwand:	Präsenzzeit: 56 h Selbststudium: 124 h Gesamt: 180 h			
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	21931 Photovoltaik II (PL), s Gewichtung: 1.0	schriftlich oder mündlich, 90 Min.,		

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 84 von 91



18. Grundlage für ...:

19. Medienform:	Powerpoint, Tafel
20. Angeboten von:	Institut für Photovoltaik

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 85 von 91



Modul: 21870 Solid State Electronics

2. Modulkürzel:	050513021	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Jürgen Heinz Werne	 9r
9. Dozenten:		Jürgen Heinz Werner	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissens → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (r	related to the subject)
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:		
12. Lernziele:		The students understand	
		the description of free and leads tructures of semicone	•
13. Inhalt:		 Electrons described by waves Electronic bands in solids Band structures Quasi-Fermi-levels Emission of electrons from solids Schottky contacts 	
14. Literatur:		 Robert F. Pierret, Advanced Semiconductor Fundamentals, 2nd ed (Prentice Hall, Upper Saddle River, NJ USA), 2002 	
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	218701 Vorlesung Solid State Electronics218702 Übung Solid State Electronics	
16. Abschätzung Arbei	tsaufwand:	Presence time: 56 h Self studies: 124 h Total: 180 h	
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	21871 Solid State Electronic Gewichtung: 1.0	cs (PL), schriftliche Prüfung, 90 Min.,
18. Grundlage für :			
19. Medienform:		Powerpoint, Black Board	
20. Angeboten von:		Institut für Photovoltaik	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 86 von 91



Modul: 40400 Symmetrien und Gruppentheorie

2. Modulkürzel:	081100412	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	unregelmäßig	
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	-	
8. Modulverantwortlich	ner:	Prof.Dr. Martin Dressel		
9. Dozenten:		Manfred Fähnle		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		→ Chalmers→ Outgoing→ Compulsory Optional	• •	
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	issetzungen:	Molekül- und Festkörp (Matrizen usw)	perphysik, Quantenmechanik, Mathematik	
12. Lernziele:		Aufbau der Materie, Struktur und Eigenschaften von Molekülen und Festkörpern		
13. Inhalt:		 Symmetrie-Elemente und -Operationen Mathematische Definition einer Gruppe Reduzible und Irreduzible Darstellungen Charaktertafeln Punktgruppen- und Raumgruppensymmetrie Anwendungen der Gruppentheorie 		
14. Literatur:		 Atkins/Friedman: Molecular Quantum Mechanics, Oxford University Press Böhm, Symmetrien in Festkörpern, VCH Berlin Wagner, Gruppentheoretische Methoden in der Physik, Vieweg Braunschweig Sternberg, Group Theory and Physics, Cambridge University Press Jacobs, Group theory with applications in chemical physics, Cambrid University Press 		
15. Lehrveranstaltung	en und -formen:	404001 Vorlesung Festkö Gruppentheorie	rperphysik: Symmetrien und	
16. Abschätzung Arbe	itsaufwand:	Präsenzstunden und Selbs	tstudium: 180h	
17. Prüfungsnummer/n und -name: • 404 • V		30 Min., Gewichtun	ruppentheorie (BSL), mündliche Prüfung, og: 1.0	
18. Grundlage für :				
19. Medienform:				
20. Angeboten von:				

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 87 von 91



Modul: 42990 Vertiefende Mikroanalytik von Werkstoffen

2. Modulkürzel:	031300010	5. Moduldauer:	1 Semester	
3. Leistungspunkte:	6.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe	
4. SWS:	4.0	7. Sprache:	Deutsch	
8. Modulverantwortlich	er:	Prof.Dr. Hans-Joachim Masso	nne	
9. Dozenten:		Hans-Joachim Massonne		
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissensc → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	haft (Materials Science), PO 2011	
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 		
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	keine		
12. Lernziele:		zur hoch ortsauflösenden Fes eingeführt werden. An ausgew	sgewählte mikrochemische Methoden tkörperanalytik (z.B. Diffusionsprofile) vählten Fallbeispielen sollen praktische lgen, wobei die Möglichkeiten und Grenzen en.	
13. Inhalt:		Vorlesung: Vertiefende Einführung in ausgewählte mikrochemische Methoden Übung: Praktische Arbeit mit der Elektronenstrahl-Mikrosonde, Lasergekoppelten ICP-MS sowie am Raman-Mikroskop mit Erarbeitung der methodischen Grundlagen		
14. Literatur:		 Practical Guide to ICP-MS: A Tutorial for Beginners by R. Thomas. Cr Pr Inc. Second edition, 2008. Modern Raman spectroscopy by E. Smith & G. Dent. Wiley, 2005. Electron Microprobe Analysis by S. J. B. Reed. Cambridge Univ Press Second edition, 1993. 		
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	429901 Vorlesung Vertiefend429902 Übung Vertiefende M	de Mikroanalytik von Werkstoffen Aikroanalytik von Werkstoffen	
16. Abschätzung Arbeitsaufwand: Präsenzzeit: 42 Stunden Selbststudium: 138 Stunden Summe: 180 Stunden				
17. Prüfungsnummer/r	n und -name:	 42991 Protokoll Vertiefende Gewichtung: 1.0 V Vorleistung (USL-V), s 	Mikroanalytik (PL), mündliche Prüfung, schriftliche Prüfung	
18. Grundlage für :				
19. Medienform:				
20. Angeboten von:				

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 88 von 91



Modul: 39960 Zerstörungsfreie Prüfung

2. Modulkürzel:	041711023	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, SoSe
4. SWS:	2.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Gerhard Bu	sse
9. Dozenten:		Gerhard Busse	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwisse → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optiona	nschaft (Materials Science), PO 2011 I (related to the subject)
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:	keine	
12. Lernziele:		Anwendungsbereichen de vertraut, sie kennen die Be geeigneten Verfahren für s	dem Prinzip und den typischen r einzelnen zerstörungsfreien Prüfverfahren esonderheiten, so daß sie die am besten spezifische Anwendungen auswählen und di e zuverlässig interpretieren können.
13. Inhalt:		werden die modernen zers und zwar geordnet nach e Wellen (linear und nichtline (z.B. Lockin-Thermografie) liegende physikalische Pri	r Grundlagen von Schwingungen und Weller störungsfreien Prüfverfahren (ZfP) vorgestell lektromagnetischen Wellen, elastischen ear) und dynamischem Wärmetransport). Zu jedem Verfahren wird das zugrunde nzip erläutert, Vorteile und Einschränkunger nwendungsbeispiele an industrierelevanten
14. Literatur:	 Detailliertes Vorlesungsskript Handbook of nondestructive evaluation, Charles J. Hellier Hill, Inc., 2001, ISBN: 0-07-028121-1 Nondestructive testing, Lous Cartz, ASM Int., 1995, ISBN 0-87170-517-6 Spezielle und aktuelle Veröffentlichungen, die im Laufe de Vorlesungen verteilt werden. Weiterführende Literaturzitate. 		ctive evaluation, Charles J. Hellier, McGraw- 07-028121-1 Lous Cartz, ASM Int., 1995, ISBN: eröffentlichungen, die im Laufe der den.
15. Lehrveranstaltunge	en und -formen:	399601 Vorlesung Zerstö	örungsfreie Prüfverfahren
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:		Präsenzzeit:	21 h
		Selbststudiumszeit / Nacharbeitszeit: 69 h	
		Gesamt:	90 h
17. Prüfungsnummer/r	und -name:	39961 Zerstörungsfreie F Gewichtung: 1.0	Prüfung (BSL), mündliche Prüfung, 30 Min.,
18. Grundlage für :			
19. Medienform:		Overhead-Projektor, Tafel	anschriebe, vereinzelt auch Beamer.
		Institut für Kunststofftechnik	

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 89 von 91



Modul: 40500 Zerstörungsfreie Prüfung (Übungen & Praktikum)

2. Modulkürzel:	041711019	5. Moduldauer:	1 Semester
3. Leistungspunkte:	3.0 LP	6. Turnus:	jedes 2. Semester, WiSe
4. SWS:	3.0	7. Sprache:	Deutsch
8. Modulverantwortlich	er:	UnivProf.Dr. Gerhard Busse	
9. Dozenten:		Gerhard Busse	
10. Zuordnung zum Curriculum in diesem Studiengang:		DoubleM.D. Materialwissensc → Chalmers → Outgoing → Compulsory Optional (re	haft (Materials Science), PO 2011
		 M.Sc. Materialwissenschaft (Materials Science), PO 2011 → Schlüsselqualifikationen → Compulsory Optional (related to the subject) 	
11. Empfohlene Vorau	ssetzungen:		
12. Lernziele:		Lage, bauteil- und werkstoffsp Prüfverfahren (ZfP) auszuwäh anzuwenden, den Messablauf interpretieren und die Genauig sind in der Lage, die werkstoff auch zu charakterisieren. Sie jeweiligen Prüfverfahren anko	en Übungen und dem Praktikum in der bezifisch das optimale zerstörungsfreie alen, im Prüflabor auf vorgegebene Baute zu protokollieren, das Ergebnis zu gkeit der Aussage zu quantifizieren. Sie spezifischen Fehler zu klassifizieren und wissen, worauf es bei Messungen mit de mmt (Messtechnikaspekt) und können di hnischen Komponenten auswählen und
13. Inhalt:		werden konkrete Beispiele aus Schwingungen und Wellen ge Verfahren aus dem Bereich de Wellen und dem dynamischer detailliert und behandelt. Hiert vertieft, sondern inhaltlich Vor	dem Aufbau der Vorlesung. Demzufolge s dem Grundlagenbereich der rechnet. Anschließend werden zu jedem er elektromagnetischen und elastischen Wärmetransport Beispiele quantitativ bei wird nicht nur der Vorlesungsstoff bereitungsarbeit für das anspruchsvolle es besteht aus den Versuchen:
		• Wellenmesstechnik,	
		• Röntgen,	
		optische Messverfahren (Interferometrie und Mikroskopie)	
		Vibrometrie / Utraschall	
		elastic waves	
		passive Thermografie,	
		aktive Thermografie	
			u der Vorlesung und der Übungen. auf konkrete praxisrelevante Beispiele isse erzielt und interpretiert.
14. Literatur:		Detailliertes Vorlesungsski	ript

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 90 von 91



	• Übungsaufgaben		
	Ausführliche Praktikumsanleitungen auf Homepage		
	 Handbook of nondestructive evaluation, Charles J. Hellier, McGrav Hill, Inc., 2001, ISBN: 0-07-028121-1 		
	 Nondestructive testing, Lous Cartz, ASM Int., 1995, ISBN: 0-87170-517-6 		
15. Lehrveranstaltungen und -formen:	405001 Übung Zerstörungsfreie Prüfung405002 Praktikum Zerstörungsfreie Prüfung		
16. Abschätzung Arbeitsaufwand:	Präsenzzeit: 21 Stunden Selbststudium: 69 Stunden Summe: 90 Stunden		
	Vorlesung, Übungen und Praktikum sind zeitlich und inhaltlich aufeinander abgestimmt, üblicherweise wählen die Studenten dieses ganze Paket.		
17. Prüfungsnummer/n und -name:	 40501 Zerstörungsfreie Prüfung (Übungen & Praktikum) (BSL), mündliche Prüfung, 45 Min., Gewichtung: 1.0 V Vorleistung (USL-V), schriftlich, eventuell mündlich, 45 Min., Praktikum 		
18. Grundlage für :			
19. Medienform:			
20. Angeboten von:			

Stand: 01. Oktober 2013 Seite 91 von 91