

Informationen zur Veranstaltung									
Modulbezeichnung		Physikalische Chemie II							
Modulkode	Semester	Semester Studienjahr VL+UE+Lab ECTS							
NWI202	4	2	5	6					

Veranstaltungssprache	Deutsch	Deutsch							
Vorlesungsniveau	Bachelor X Master Promotio				otion				
Studiengang	Materialwiss	Materialwissenschaften und -technologie							
Bildungstype	Präsenzstud	ium							
Stellung im Studienplan	Pflichtfa	ıch		X	Wahlfac	h			
Lernziele des Moduls	erfolgreicher sein: • das Phas Gleichgewich erörtern. • über grund zu verfügen • die wich physikalisch	• das Phasenverhalten realer Systeme, Vorgänge an Elektroden und chemische Gleichgewichte auf der Basis molekularer und thermodynamischer Konzepte zu							
Lerninhalt	Atmosphäre Abhängigkei Flüssigkeitei Rohrzuckerii Ladungstran	Theorie: Reaktionen in Wasser; Elektrochemie; Reaktionskinetik; Atmosphärenchemie. Praktikum: Schmelzdiagramm binärer Mischungen, pH-Abhängigkeit einer Solvolysereaktion, Doppel-brechung des Lichts durch nematische Flüssigkeiten, Viskosität von Flüssig¬keiten, Verdampfungswärme, Rohrzuckerinversion, Viskosität von Gasen, Zersetzung von Diacetonalkohol, Ladungstransport in Elektrolyt¬lösungen, pH-Gleichgewicht von Puffer¬lösungen, Nernstscher Verteilungssatz, Mischverhalten von Flüssigkeiten.							
Voraussetzung für die Teilnahme			J	,	<u>-</u>				
Koordinator der Vorlesung									
Vortragende(r)	Dr. Sibel Öz	enler							
Mitwirkende(r)									
Praktikumsstatus	Keine								



Fachliteratur	
Lehrbücher/ Vorlesungsskripte	G. Wedler: Lehrbuch der Physikalischen Chemie; VCH, 5. Aufl., 2004
Weitere Quellen	1. P.W. Atkins: Physikalische Chemie; VCH-Wiley, 4. Aufl., 2006 2. T Engel/P. Reid; Physikalische Chemie

Lernmaterialien						
Dokumente	-					
Aufgaben	-					
Prüfungen	-					

Verhältnis mit den Wissenschaftsfelder	
Mathematik und Grundlagenwissenschaften	60%
Ingenieurwesen	40%
Konstruktionsdesign	
Sozialwissenschaften	
Erziehungswissenschaften	
Naturwissenschaften	
Gesundheitswissenschaften	
Feldkenntnis	

Bewertungssystem							
Semesteraktivitäten	Anzahl	Gewichtung in der Endnote					
Zwischenprüfung(en)	1	20%					
Quiz							
Aufgaben							
Labor							



Anwesenheit		
Übung	1	30%
Projekte	1	10%
Abschlussprüfung	1	40%
Summe	4	100%

ECTS/ Arbeitsaufwand - Tabelle						
Aktivitäten	Anzahl	Dauer (Stunden)	Gesamtaufwand (Stunden)			
Vorlesungszeit	14	2	28			
Selbststudium	14	9	126			
Aufgaben						
Präsentation /Seminarvorbereitung						
Zwischenprüfung(en)	1	2	2			
Übungen	14	1	14			
Labor						
Projekte	1	10	10			
Abschlussprüfung	1	2	2			
Summe Arbeitsaufwand	182					
Summe Arbeitsaufwand / 30 Stunden	6,1					
ECTS Punkte	6					

Lernergebnisse						
Nr.	Erklärung					
1						
2						



3	
4	
5	

Vöchentliche Themenverteilung								
Themen	Vorbereitung	Dokumente						

Beitrag	Beitrag der Lernergebnisse zu den Lernzielen des Studienprogramms									
	L.Z. 1	L.Z. 2	L.Z. 3	L.Z. 4	L.Z. 5	L.Z. 6	L.Z. 7	L.Z. 8	L.Z. 9	L.Z. 10
Alle										
L.E. 1										



MODULBESCHREIBUNG

L.E. 2					
L.E. 3					
L.E. 4					
L.E. 5					

Beitragsstufe: 1: Sehr Niedrig 2: Niedrig 3: Mittelstufe 4: Hoch 5: Sehr Hoch

L.Z.: Lernziele des Studienprogramms

L.E.: Lernergebnisse

Erstellt von:	
Datum der Aktualieriserung:	