

Die Naturwissenschaftlich-Technischen Fakultäten der Universität des Saarlandes

# Modulhandbuch des Bachelor-Studiengangs Bachelor Plus MINT



# Inhaltsverzeichnis

Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure I	3
Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure II	5
Einführung in die Naturwissenschaften I	7
Einführung in die Naturwissenschaften II	8
Übungen zur Einführung in die Naturwissenschaften I	9
Übungen zur Einführung in die Naturwissenschaften II	10
Allgemeine Chemie	11
Einführung in die Physik I	14
Einführung in die Physik II	15
Einführung in die Biologie I	16
Einführung in die Biologie II	18
Einführung in die Materialwissenschaft	20
Ideen der Informatik	22
Perspektiven der Ingenieurwissenschaften	24
Forschung in Natur- und Ingenieurwissenschaften	25
Naturwissenschaftliches Praktikum	26
Ingenieurwissenschaftliches Praktikum	20



Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure I					HMNII
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	10	10

Modulverantwortliche/r Studiendekan bzw. Studienbeauftragter der NTF II

**Dozent/inn/en** Dozenten/Dozentinnen der Mathematik

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen benotete schriftliche Abschlussprüfung;

Die Zulassung zur Prüfung erfordert die erfolgreiche Bearbeitung der Übungsaufgaben (Bekanntgabe der genauen Regeln zu

Beginn der Lehrveranstaltung)

**Lehrveranstaltungen / SWS**Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure I:

Vorlesung: 4 SWS, Übung: 2 SWS Präsenzübung: 4 SWS

Arbeitsaufwand Präsenzzeit Vorlesung + Übungen 15 Wochen 6 SWS 90 h

Präsenzübung 15 Wochen 4 SWS 60 h Vor- und Nachbereitung, Übungsbearbeitung 90 h Klausurvorbereitung 60 h

Summe (10CP) 300 h

Modulnote Abschlussprüfungsnote

#### Lernziele / Kompetenzen

Beherrschung der grundlegenden Begriffe, Methoden und Techniken der Analysis und linearen Algebra sowie die Fähigkeit, diese in ersten Anwendungen umzusetzen (auch mithilfe von Computern).

## Inhalt

Vorlesung und Übung Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure I (10 CP):

- Aussagen, Mengen und Funktionen
- Zahlbereiche: N, Z, Q, R, vollständige Induktion
- Kombinatorik, Gruppen, Körper
- Reelle Funktionen, Polynominterpolation
- Folgen, Reihen, Maschinenzahlen
- Funktionenfolgen, Potenzreihen, Exponentialfunktion
- Der R<sup>n</sup>: Vektorraum, Geometrie und Topologie
- Die komplexen Zahlen

## Universität des Saarlandes: Die Naturwissenschaftlich-Technischen Fakultäten



# **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: deutsch

Literaturhinweise: Bekanntgabe jeweils vor Beginn der Vorlesung auf der Vorlesungsseite im Internet. Methoden: Information durch Vorlesung; Vertiefung durch Eigentätigkeit

(Nacharbeit, aktive Teilnahme an den Übungen).

Anmeldung: Bekanntgabe jeweils rechtzeitig vor Semesterbeginn durch Aushang und im Internet.



Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure II					HMNI II
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	8	10

Modulverantwortliche/r Studiendekan bzw. Studienbeauftragter der NTF II

**Dozent/inn/en** Dozenten/Dozentinnen der Mathematik

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen benotete schriftliche Abschlussprüfung;

Die Zulassung zur Prüfung erfordert die erfolgreiche Bearbeitung der Übungsaufgaben (Bekanntgabe der genauen Regeln zu

Beginn der Lehrveranstaltung)

**Lehrveranstaltungen / SWS** Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure II:

Vorlesung: 4 SWS Übung: 2 SWS

Präsenzübung: 2 SWS

Arbeitsaufwand Präsenzzeit Vorlesung + Übungen 15 Wochen 6 SWS 90 h

Präsenzübung 15 Wochen 2 SWS 30 h Vor- und Nachbereitung, Übungsbearbeitung 120 h Klausurvorbereitung 60 h

Summe (10CP) 300 h

Modulnote Abschlussprüfungsnote

#### Lernziele / Kompetenzen

Sicherer Umgang mit Matrizen, linearen Abbildungen und der eindimensionalen Analysis inkl. numerischer Anwendungen. Erster Einblick in die Theorie gewöhnlicher Differentialgleichungen. Fähigkeit, den erlernten Stoff zur Lösung konkreter Probleme anzuwenden.

#### Inhalt

Vorlesung und Übung Höhere Mathematik für Naturwissenschaftler und Ingenieure II (10 CP):

- Matrizen und lineare Gleichungssysteme
- Lineare Abbildungen
- Stetige Funktionen (auch in mehreren Veränderlichen)
- Differentialrechnung in einer Veränderlichen
- Eindimensionale Integration (inkl. Numerik)
- Satz von Taylor, Fehlerabschätzungen
- Gewöhnliche lineare Differentialgleichungen

## Universität des Saarlandes: Die Naturwissenschaftlich-Technischen Fakultäten



# **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: deutsch

Literaturhinweise: Bekanntgabe jeweils vor Beginn der Vorlesung auf der Vorlesungsseite im Internet. Methoden: Information durch Vorlesung; Vertiefung durch Eigentätigkeit

(Nacharbeit, aktive Teilnahme an den Übungen).

Anmeldung: Bekanntgabe jeweils rechtzeitig vor Semesterbeginn durch Aushang und im Internet.



Einführung in die	EN I				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	9	11

**Modulverantwortliche/r** Prof. Dr. Ludger Santen

**Dozent/inn/en** Dr. Andreas Rammo, Dozentlnnen der Anorganischen Chemie,

DozentInnen der Experimentalphysik

Zuordnung zum Curriculum Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausuren oder mündliche Prüfungen

Lehrveranstaltungen / SWS Einführung in die Physik I, Einführung in die Biologie I,

Allgemeine Chemie, Übungen zur Einführung in die

Naturwissenschaften I

Arbeitsaufwand Gesamtaufwand Summe (11CP) 330 h

Modulnote Aus den Klausuren bzw. mündl. Prüfungen der gewählten

benoteten Teilmodule. Das Gewicht der Teilnote entspricht den

ECTS-Punkten der Veranstaltung.

#### Lernziele / Kompetenzen

Übergeordnete Lernziele:

- Erwerb von Grundlagenkenntnissen in den Naturwissenschaften
- Entwicklung interdisziplinärer Methodenkompetenz

#### Inhalt

Siehe Beschreibungen der Teilmodule.

# **Weitere Informationen**



Einführung in die	EN II				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	7	7

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Ludger Santen

**Dozent/inn/en** Dr. Andreas Rammo, DozentInnen der Anorganischen Chemie,

DozentInnen der Experimentalphysik

Zuordnung zum Curriculum Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausuren oder mündliche Prüfungen

Lehrveranstaltungen / SWS Einführung in die Physik II, Einführung in die Biologie II,

Übungen zur Einführung in die Naturwissenschaften II

Arbeitsaufwand Gesamtaufwand Summe (7CP) 210 h

Modulnote Aus den Klausuren bzw. mündl. Prüfungen der gewählten

benoteten Teilmodule. Das Gewicht der Teilnote entspricht den

ECTS-Punkten der Veranstaltung.

#### Lernziele / Kompetenzen

Übergeordnete Lernziele:

- Erwerb von Grundlagenkenntnissen in den Naturwissenschaften
- Entwicklung interdisziplinärer Methodenkompetenz

## Inhalt

Siehe Beschreibungen der Teilmodule.

#### **Weitere Informationen**



Übungen zur Ein	ÜEN I				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	3	4

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Ludger Santen

**Dozent/inn/en** Dozentlnnen der Experimentalphysik

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausuren oder mündliche Prüfungen

Lehrveranstaltungen / SWS 3 SWS Übung zur Einführung in die Naturwiss. I

Arbeitsaufwand Präsenzzeit 15 Wochen à 3 SWS 45 h

Bearbeitung der Übungsaufgaben 75 h

Summe (4CP) 120 h

Modulnote unbenotet

## Lernziele / Kompetenzen

Übergeordnete Lernziele:

- Erwerb von Grundlagenkenntnissen in den Naturwissenschaften
- Entwicklung interdisziplinärer Methodenkompetenz

# Inhalt

Vertiefung der Inhalte der Teilmodule EE und EZB durch die Bearbeitung von Übungsaufgaben.

# **Weitere Informationen**



Übungen zur Ein	ÜEN II				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	3	3

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Ludger Santen

**Dozent/inn/en** DozentInnen der Experimentalphysik

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausuren oder mündliche Prüfungen

Lehrveranstaltungen / SWS 3 SWS Übung zur Einführung in die Naturwiss. II

Arbeitsaufwand Präsenzzeit 15 Wochen à 3 SWS 45 h

Bearbeitung der Übungsaufgaben 45 h

Summe (3CP) 90 h

Modulnote unbenotet

# Lernziele / Kompetenzen

Übergeordnete Lernziele:

- Erwerb von Grundlagenkenntnissen in den Naturwissenschaften
- Entwicklung interdisziplinärer Methodenkompetenz

#### Inhalt

Vertiefung der Inhalte der Teilmodule EE und EZB durch die Bearbeitung von Übungsaufgaben.

# Weitere Informationen



Allgemeine Cher	CHEM				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	2	3

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. David Scheschkewitz

Dozent/inn/en Dr. Andreas Rammo, DozentInnen der Anorganischen Chemie

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausuren zu den Vorlesungen

Lehrveranstaltungen / SWS 2 SWS Vorlesung Allgemeine Chemie für Studierende mit

Nebenfach Chemie mit Übung (1. Hälfte des Wintersemesters)

2 SWS Vorlesung Organische Chemie für Studierende mit

Nebenfach Chemie und Biochemie mit Übung

(2. Hälfte des Wintersemesters)

Arbeitsaufwand Vorlesung Allgemeine Chemie

Präsenzzeit 28 h Klausurvorbereitung 17 h

Vorlesung Biochemie für Lehramtstudierende

Präsenzzeit 28 h Klausurvorbereitung 17 h

Summe (3CP) 90 h

Modulnote Arithmetisches Mittel der Einzelnoten

#### Lernziele / Kompetenzen

#### Vorlesung Allgemeine Chemie

- Entwicklung des Verständnisses für chemische, physikalische und mathematische Grundlagen der Chemie
- Grundlagen zu:
  - Atommodelle
  - Chemische Bindung und Molekülstrukturen
  - Chemisches Gleichgewicht
  - Redox- und Elektrochemie
  - Säure-Base-Reaktionen
  - Löslichkeitsprodukt
  - Anwendung der Mathematik in der Chemie
  - Thermodynamik, Kinetik, Energieumsatz, Quantenchemie

#### Vorlesung Organische Chemie und Biochemie

# Die Studierenden sollen:

- die Grundlagen der Organischen Chemie kennenlernen
- · die Nomenklatur organischer Verbindungen erlernen.
- Herstellung, Eigenschaften und Reaktionen der verschiedenen Substanzklassen



#### beherrschen

- Reaktionsmechanismen der Organischen Chemie verstehen und anwenden
- Komplexere biologisch relevante Stoffklassen kennenlerne

#### Inhalt

#### Vorlesung Allgemeine Chemie

- Einführung in die Chemie
- Klassifizierung der Stoffe (Elemente, Verbindung, Gemische)
- Chemische Grundgesetze (Erhaltung der Masse, konstante und multiple Proportionen, Gasgesetze, etc.)
- Atomhypothese und Avogadrosche Molekülhypothese
- Aufbau der Atome, Kern und Hülle, Isotope, Bohrsches und Rutherford Atommodell, Wasserstoffspektrum, Heisenbergsche Unschärferelation, Frank-Hertz-Versuch, de Broglie-Beziehung
- Absolute und relative Atommassen, Element- und Atomsymbole
- Das Mol, molare Masse, relative Molekül- und Formelmasse, SI-Einheiten
- Aggregatzustände, ideale Gase und Gasgesetze, Osmose
- Schrödinger-Gleichung, Stern-Gerlach-Versuch, Orbitalmodell und Quantenzahlen,
- Aufbau des Periodensystems, Periodizitäten, Moseleysches Gesetz
- Chemische Bindung (MO-Theorie, Valence-Bond, Ionenbindung, Metallbindung, van-der-Waals-Kräfte, Wasserstoffbrückenbindung, Dipole)
- Hybridisierung, Oktettregel und negative Hyperkonjugation
- VSEPR-Modell
- Kryos- und Ebullioskopie, Lösungswärmen von Salzen
- · Energieumsatz bei chemischen Reaktionen
- Reaktionskinetik
- Chemisches Gleichgewicht, Prinzip des kleinsten Zwanges (Le Chatelier)
- Säure-Base-Reaktionen
- · Redoxreaktionen und Elektrochemie, Elektrolyse, Faradaysche Gesetze
- Löslichkeitsprodukt

# Vorlesung Organische Chemie und Biochemie

- Geschichtliche Einführung zur Organischen Chemie
- Das Element Kohlenstoff und seine Sonderstellung im Periodensystem
- Hybridisierungen
- · Funktionelle Gruppen
- Gewinnung und Synthese von chemischen Verbindungen
- Grundbegriffe, Formelschreibweise und Definitionen zu chemischen Reaktionen
- Kohlenwasserstoffe, Alkane, Alkene, Alkine
- · Arene und deren Reaktionen
- Zweitsubstitution bei Arenen, mesomere und induktive Effekte von Substituenten
- · Chiralität, Sequenzregel nach Cahn, Prelog und Ingold
- Chemische Reaktionen, Redoxreaktionen, nukleophile Substitutionen, Additionsreaktionen an Mehrfachbindungen, Eliminierungsreaktionen, Additions-Eliminierungsreaktion
- Organische Stoffklassen, z.B. Alkylhalogenide, Alkohole, Aldehyde, Carbonsäuren und –
  derivate, Amine, Aminosäuren, Nucleinsäuren und DNA, Mono-, Di- und Polysaccharide,
  einfache Polymere



# **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: deutsch

Literaturhinweise: Bekanntgabe jeweils vor Beginn der Vorlesung auf der Vorlesungsseite im Internet. Methoden: Information durch Vorlesung; Vertiefung durch Eigentätigkeit

Nacharbeit: aktive Teilnahme an den Übungen).

Anmeldung: Bekanntgabe jeweils rechtzeitig vor Semesterbeginn durch Aushang und im Internet.



Einführung in die	EP I				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	2	2

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Karin Jacobs

**Dozent/inn/en**Dozent der Fachrichtung Experimentalphysik

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausur

Lehrveranstaltungen / SWS 2 SWS Vorlesung Einführung in die Physik I

Arbeitsaufwand Präsenzzeit 30 h

Klausurvorbereitung 30 h

Summe (2CP) 60 h

Modulnote unbenotet

#### Lernziele / Kompetenzen

Die Studierenden sollen:

- sicheres und strukturiertes Wissen zu den unten genannten physikalischen Themenbereichen erwerben
- Kenntnis von Schlüsselexperimenten und experimentellen Techniken/Messmethoden nachweisen
- Fähigkeit zur Anwendung von quantitativen Behandlung einschlägiger Phänomene erwerben

#### Inhalt

- Physikalische Grundlagen: Mechanik, Akustik, Wärmelehre, Schwingungen und Wellen; wichtige physikalische Grundgrößen und Gesetze
- Mechanik: Newtonsche Mechanik, Kinematik, Dynamik, Erhaltungssätze, Stoßgesetze,
- Schwingungen, Rotation, Gravitation, Himmelsmechanik; ideale Flüssigkeiten
- Wärmelehre: Ideales Gas, Zustandsänderung, Gleichgewicht/Nichtgleichgewicht, Entropie, Kreisprozesse, Phasenumwandlung, reale Gase
- Schwingungen und Wellen: Klassifikation von Wellen, Akustik, Ebenen Wellen

### Weitere Informationen

Unterrichtssprache: deutsch

# Literaturhinweise:

- A.X. Trautwein, U. Kreibig, J. Hüttermann, "Physik für Mediziner, Biologen, Pharmazeuten", de Gruyter, Berlin, Boston, 2014
- U. Haas "Physik für Pharmazeuten und Mediziner" WVG, Stuttgart 2002
- H.A Stuart, Klages "Kurzes Lehrbuch der Physik", Springer, Berlin 2010
- D. Halliday, R. Resnick, J. Walker "Halliday Physik Bachelor Edition", Wiley-VCH, Berlin 2007



Einführung in die	EP II				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	2	2

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Karin Jacobs

**Dozent/inn/en**Dozent der Fachrichtung Experimentalphysik

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen Zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausur

Lehrveranstaltungen / SWS 2 SWS Vorlesung Einführung in die Physik II

Arbeitsaufwand Präsenzzeit 30 h

Klausurvorbereitung 30 h

Summe (2CP) 60 h

Modulnote unbenotet

## Lernziele / Kompetenzen

Die Studierenden sollen:

- sicheres und strukturiertes Wissen zu den unten genannten physikalischen Themenbereichen erwerben
- Kenntnis von Schlüsselexperimenten und experimentellen Techniken/Messmethoden nachweisen
- Fähigkeit zur Anwendung von quantitativen Behandlung einschlägiger Phänomene erwerben

## Inhalt

- Physikalische Grundlagen: E-Lehre, Optik; wichtige physikalische Grundgrößen und Gesetze
- Elektromagnetische Wellen: Einführung in die Optik, Polarisation

## Weitere Informationen

Unterrichtssprache: deutsch

# Literaturhinweise:

- A.X. Trautwein, U. Kreibig, J. Hüttermann, "Physik für Mediziner, Biologen, Pharmazeuten", de Gruyter, Berlin, Boston, 2014
- U. Haas "Physik für Pharmazeuten und Mediziner" WVG, Stuttgart 2002
- H.A Stuart, Klages "Kurzes Lehrbuch der Physik", Springer, Berlin 2010
- D. Halliday, R. Resnick, J. Walker "Halliday Physik Bachelor Edition", Wiley-VCH, Berlin 2007



Einführung in die	EB I				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	2	2

Modulverantwortliche/r Jun.Prof. Franziska Lautenschläger

Dozent/inn/en Jun.Prof. Franziska Lautenschläger

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausur

Lehrveranstaltungen / SWS Vorlesung Einführung in die Biologie I (2 SWS)

Arbeitsaufwand Vorlesung 15 Wochen 2 SWS 30 h

Vor- und Nachbereitung, Klausuren 30 h

Summe (2CP) 60 h

Modulnote Note der Abschlussklausur

## Lernziele / Kompetenzen

Die Studierenden sollen:

- Eine Übersicht über die unten genannten biologischen Themenbereiche erwerben.
- Kenntnisse über Schlüsselexperimente und experimentelle Techniken und Messmethoden erwerben
- Fähigkeiten zur Anwendung von Mikroskopie mit quantitativer / statistischer Auswertung erwerben.

## Inhalt

- Biomoleküle (was unterscheidet eine Zelle von einem Wassertropfen?)
- Wasser und Buffer
- DNA/RNA
- · Einführung in Proteine
  - o Aminosäuren
  - o Protein-Strukturen und Funktionen
  - Enzym-aktivität und Konformations-Änderungen
- Membran-Strukturen und Funktion
  - Membran Proteine (Transport, Trans-membrane Proteine, Rezeptoren und Signaling)
- Zell-Adhäsion
- Extrazelluläre Matrix
- Zytoskelett
  - Aufbau und Funktion
  - Molekulare Motoren
- Zell-Kommunikation



# **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: Deutsch

**Literaturhinweise**: Werden zu Beginn des Semesters bekannt gegeben.



Einführung in die	EB II				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	2	2

Modulverantwortliche/r Jun.Prof. Franziska Lautenschläger

Dozent/inn/en Jun.Prof. Franziska Lautenschläger

**Zuordnung zum Curriculum** Teilmodul zur Einführung in die Naturwissenschaften,

Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Klausur

Lehrveranstaltungen / SWS Vorlesung Einführung in die Biologie II (2 SWS)

Arbeitsaufwand Vorlesung 15 Wochen 2 SWS 30 h

Vor- und Nachbereitung, Klausuren 30 h

Summe (2CP) 60 h

Modulnote Note der Abschlussklausur

#### Lernziele / Kompetenzen

Die Studierenden sollen:

- Eine Übersicht über die unten genannten biologischen Themenbereiche erwerben.
- Kenntnisse über Schlüsselexperimente und experimentelle Techniken und Messmethoden erwerben.
- Fähigkeiten zur Anwendung von Mikroskopie mit quantitativer / statistischer Auswertung erwerben.

#### Inhalt

- Woher nehmen Zellen Energie?
  - o Mitochondrium
  - o Photosynthese
- Zell-Zyklus
- Apoptose/Nekrose
- Zell-migration
  - Mesenchyme
  - Amboeboid
- Stammzellen
- Krebs
- Überblick Immun-System
- Techniken der Zell-Biologie
  - o Proteine, DNA und RNA
  - o Visualisierung von Zellen



# **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: Deutsch

# Literaturhinweise:

Werden zu Beginn des Semesters bekannt gegeben.



Einführung in die	EMW				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1 1	jährlich	1 Semester	3	4

Modulverantwortliche/r Mücklich

Dozent/inn/en Mücklich, Velichko, Woll

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach
Zulassungsvoraussetzungen zum Modul:

keine

zur Modulprüfung:

bestandener Single-Choice-Test

Leistungskontrollen / Prüfungen benotet:

Klausur nach Abschluss der Lehrveranstaltung

Lehrveranstaltungen / SWS EinfMW Einführung in die Materialwissenschaft (2V)

Arbeitsaufwand Vorlesung 15 Wochen 2 SWS 30 h

Übung 15 Wochen 1 SWS 15 h Vor- und Nachbereitung, Klausuren 75 h

Summe (4CP) 120 h

Modulnote Note der Abschlussklausur

# Lernziele / Kompetenzen

Die Studierenden erwerben grundlegende Kenntnisse in den Kernbereichen der Materialwissenschaft:

- Vom atomistischen Festkörperaufbau zur Kristallstruktur
- Kristallbaufehler
- Gefüge und Mikrostruktur
- Legierungen
- Thermisch aktivierbare Prozesse
- Mechanische Eigenschaften
- Versagensmechanismen von Werkstoffen
- Physikalische Eigenschaften

## Inhalt

- Grundlagen der atomaren Bindung; Bindungstypen; Kristallstrukturen (Bravais-Gitter); Indizierung von Ebenen und Richtungen
- 0-Dimensionale Defekte (Punktdefekte); 1-Dimensionale Defekte (Versetzungen); 2-Dimensionale Defekte (Korngrenzen, Phasengrenzen)
- Definition des Gefügebegriffes; Bedeutung des Gefüges im Rahmen der Materialforschung
- Thermodynamik der Legierungen; Phasendiagramme; Erstarrung von Schmelzen Phasenbegriff; Mischkristalle; Intermetallische Phasen; Mehrstoffsysteme
- Diffusion; Erholung und Rekristallisation; Kriechen
- Fließkurve; Versetzungsbewegung und plastische Verformung; kritische Schubspannung; Festigkeitsmechanismen
- Grundlagen der Bruchmechanik; Bruchmerkmale (mikroskopisch, makroskopisch); Korrosion Elektrische Eigenschaften (Leiter-, Halbleiter-, Supraleiterwerkstoffe; Magnetische



Eigenschaften (hart- und weichmagnetische Werkstoffe)

## **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: Deutsch; Unterrichtsfolien: Englisch; Begleitendes Glossary; die Vorlesung wird multimedial im Internet dargestellt (MuVoMat); Geeignet zur sprachlichen als auch fachlichen Adaption von Masterstudenten;

# Literaturhinweise:

- G. Gottstein: "Physikalische Grundlagen der Materialkunde", Springer
- W. Schatt, H. Worch: "Werkstoffwissenschaft", Deutscher Verlag für Grundstoffindustrie Stuttgart



Ideen der Informatik					ldl
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	4	4

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Kurt Mehlhorn

Dozent/inn/en Prof. Dr. Kurt Mehlhorn

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen benotete schriftliche Abschlussprüfung;

Die Zulassung zur Prüfung erfordert die erfolgreiche Bearbeitung der Übungsaufgaben (Bekanntgabe der genauen Regeln zu

Beginn der Lehrveranstaltung)

Lehrveranstaltungen / SWS Vorlesung (2 SWS)

Übung (2 SWS)

Arbeitsaufwand Präsenzzeit Vorlesung + Übungen 15 Wochen 4 SWS 60 h

Vor- und Nachbereitung, Klausuren

60 h

Summe (4CP) 120 h

Modulnote Abschlussprüfungsnote

#### Lernziele / Kompetenzen

Informatik hat die Welt verändert und wird sie weiter verändern: Internet, Suchmaschinen, Skype und Mobiltelefonie, Electronic Banking, Suchmaschinen, Navigationssysteme, virtuelle soziale Netzwerke, Roboter und Wikipedia. Informatik hat auch verändert, wie wir arbeiten, kommunizieren und interagieren, spielen und unsere Freizeit verbringen, wie Wissenschaft betrieben wird und wie große Firmen geleitet werden.

Die Vorlesung hat drei Ziele:

- Die Studierenden sollen mit Grundbegriffen der Informatik vertraut werden: Was ist ein Algorithmus? Was ist ein Computer? Sind alle Computer gleich? Können Computer alles oder gibt es Probleme, die prinzipiell nicht durch einen Algorithmus gelöst werden können? Welchen Rechenaufwand braucht es zur Lösung eines Problems? Wie kann man sicher verschlüsseln?
- Die Studierenden sollen die Grundlagen wichtiger Informatiksysteme verstehen. Welche wissenschaftlichen Erkenntnisse haben die in der Einleitung genannten und andere Errungenschaften möglich gemacht? Wo sind die Grenzen dieser Systeme und was bedeutet das für sie?
- Die Studierenden sollen genügend Informatikwissen erwerben, damit sie die gesellschaftlichen Konsequenzen von Informatiksystemen (soziale Netzwerke, Roboter, Verlust von Privatsphäre) fundiert diskutieren können.

#### Inhalt

Berechenbarkeit, Turingmaschinen, suchen und sortieren, kürzeste Wege, Internet, Kryptographie, Optimierung, Komplexität, Maschinelles Lernen, Quantenrechner



# **Weitere Informationen**

Unterrichtssprache: deutsch Literaturhinweise: Bekanntgabe jeweils vor Beginn der Vorlesung auf der Vorlesungsseite im Internet.



Perspektiven der Ingenieurwissenschaften					PING
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
1	1	jährlich	1 Semester	2	2

Modulverantwortliche/r Romanus Dyczij-Edlinger

**Dozent/inn/en** Dozent/inn/en der Fachrichtung Mechatronik

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Ausarbeitung von Protokollen

Lehrveranstaltungen / SWS Vorlesung (2 SWS)

Arbeitsaufwand Präsenzzeit Vorlesung 15 Wochen 30 h

Ausarbeitung (3x 4h) 12 h Vor- und Nachbereitung 18 h

Summe (2CP) 60 h

Modulnote Unbenotet. Zum Bestehen sind mindestens drei positiv

bewertete Protokolle erforderlich.

## Lernziele / Kompetenzen

Die Lehrveranstaltung gibt Studierenden einen Überblick über aktuelle Forschungsgebiete der Lehrstühle der Fachrichtung Mechatronik. Sie zielt darauf ab, den Studierenden die Wahl ihrer Vertiefungsrichtung zu erleichtern. Studierende lernen, wichtige Kernpunkte einer Vorlesung zu exzerpieren und strukturiert widerzugeben.

#### Inhalt

Vorträge zu aktuellen Forschungsgebieten der Fachrichtung Mechatronik.

## Weitere Informationen

Die aktuellen Vortragsthemen sowie die Regeln zum Erwerb der Leistungspunkte finden sich im Internet unter http://www.uni-saarland.de/lehrstuhl/lte/lehre/details-lehrveranstaltungen/perspektivender-ingenieurwissenschaften-ping.html



Forschung in Na	RV				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	4	4

Modulverantwortliche/r Prof. Dr. Ludger Santen

**Dozent/inn/en**Dozenten der Naturwissenschaftlich-Technischen Fakultäten

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Ausarbeitung von Protokollen

Lehrveranstaltungen / SWS Ringvorlesung Forschung: 4 SWS

Arbeitsaufwand Präsenzzeit Vorlesung 15 Wochen 4 SWS 60 h

Ausarbeitung (6 x 4h) 24 h Vor- und Nachbereitung 36 h

Summe (4CP) 120 h

Modulnote unbenotet

## Lernziele / Kompetenzen

Die Lehrveranstaltung gibt Studierenden einen Überblick über aktuelle Forschungsthemen in den mathematisch-naturwissenschaftlichen Fächern. Sie zielt darauf ab, den Studierenden die Wahl ihres Schwerpunktfachs zu erleichtern. Studierende lernen, wichtige Kernpunkte einer Vorlesung zu exzerpieren und strukturiert widerzugeben.

#### Inhalt

Vorträge zu aktuellen Forschungsthemen in den mathematisch naturwissenschaftlichen Fächern der Universität des Saarlandes

# Weitere Informationen

Die aktuellen Vortragsthemen sowie die Regeln zum Erwerb der Leistungspunkte finden sich auf der Internetpräsenz des Studiengangs.



Naturwissenschaftliches Praktikum					NP
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	4	5

Modulverantwortliche/r Deicher, John, Lautenschläger, Scheschkewitz

**Dozent/inn/en**Jeweilige Praktikumsleiter und 1 studentischer Betreuer pro

Praktikumsgruppe

Zuordnung zum Curriculum Wahlbereich

Zulassungsvoraussetzungen zum Modul: keine

Leistungskontrollen / Prüfungen Für jeden Versuch Eingangsgespräch mit Versuchsbetreuer(in),

Durchführung und Protokollierung, Versuchsauswertung und

Testat, Abschlussgespräch mit Versuchsbetreuer(in)

Lehrveranstaltungen / SWS Naturwissenschaftliches Praktikum

Arbeitsaufwand Physik:

Durchführung der Versuche 12 h Vorbereitung und Auswertung 44 h

Chemie

Durchführung der Versuche 12 h Vorbereitung und Auswertung 44 h

Biologie

Durchführung der Versuche 8 h Vorbereitung und Auswertung 30 h

Summe (5CP) 150 h

Modulnote unbenotet

#### Lernziele / Kompetenzen

## Physik

- Vertiefung des Verständnisses ausgewählter physikalischer Konzepte und Theorien durch das Experiment.
- Kennenlernen verschiedener Instrumente und Messverfahren zur Durchführung verlässlicher Messungen sowie der Anwendung von PCs zur Steuerung und Datenerfassung.
- Lernen, wie und mit welcher Genauigkeit mit einem vorgegebenen Versuchsaufbau und Messinstrumenten Messungen durchgeführt werden können.
- Einüben der Fähigkeit, ein genaues und vollständiges Versuchsprotokoll zu führen.
- Fähigkeit, Daten mathematisch zu analysieren (Kurvenanpassung, Fehlerrechnung), wesentliche funktionale Zusammenhänge graphisch darzustellen und Messergebnisse zu beurteilen.

#### **Chemie**

- Kennenlernen einfacher Arbeitsgeräte und Apparaturen
- Erlernen grundlegender naturwissenschaftlicher und chemischer Arbeitsmethoden
- Mischen, Rühren, Erhitzen, Dekantieren, Filtrieren
- Abwiegen und volumetrisches Dosieren von Substanzen und Lösungen, Titrimetrie
- Herstellung von Lösungen definierter Konzentration
- Messung Bestimmung physikalischer Größen (Temperatur, pH-Wert, Elektrodenpotentiale)



- Sicherer Umgang mit gefährlichen Stoffen
- Genaue Durchführung, Beobachtung, Protokollierung und Auswertung von Experimenten
- Diskussion und kritische Bewertung von Versuchsergebnissen
- Fähigkeit zu Teamwork und Kleingruppenarbeit

#### Biologie

- Erlernen biologischer Arbeitsweisen (steriles Arbeiten im Labor)
- Kennenlernen biologischer Geräte, insbesondere eines inversen Lichtmikroskopes
- Probenpräparation
- Experimentelle Überprüfung von in Vorlesung dargestellten Fakten
- Erfassen und Darstellen statistischer Konzepte

#### Inhalt

#### Physik:

3 Versuche verschiedenen Bereichen der Physik, z.B. Mechanische Schwingungen, Wechselstromkreise, Photometrische Analyse.

#### Chemie

3 Versuche zu folgenden Themengebieten:

- Physikalische Eigenschaften von Elementen, Stoffen, Verbindungen und Stoffsystemen
- Chemische Bindung: Ionenbindung, kovalente Bindung, Metallbindung
- Ausgewählte Versuche zur Chemie und Reaktionen von Hauptgruppenlementen
- Chemische Gleichgewichte (Massenwirkungsgesetz)
- Säure-Base-Systeme
- Titrimetrie (Säure-Base- und Redoxtitrationen)
- Elektrochemie
- Reaktionskinetik

## **Biologie**

2 Versuche zur Einführung in die Mikroskopie

- Einführung in die Mikrokopie für biologische Messungen am Beispiel des menschlichen Haares.
- Beobachtung und Charakterisierung eukariotischer Zellen am Mikroskop

# Weitere Informationen

Unterrichtssprache: deutsch

# Physik:

Literaturhinweise:

W. Schenk, F. Kremer, Physikalisches Praktikum, 14. Auflage, Springer Verlag, 2014

Eine aktuelle Liste der Praktikumsversuche sowie Versuchsanleitungen und weitere Literaturangaben zum Praktikum unter http://grundpraktikum.physik.uni-saarland.de/

## Chemie

Literaturhinweise: Bekanntgabe jeweils vor Beginn der Vorlesung auf der Vorlesungsseite im Internet. Methoden: Information durch Vorlesung; Vertiefung durch Eigentätigkeit

Nacharbeit: aktive Teilnahme an den Übungen).

Anmeldung: Bekanntgabe jeweils rechtzeitig vor Semesterbeginn durch Aushang und im Internet.

## Universität des Saarlandes: Die Naturwissenschaftlich-Technischen Fakultäten



Biologie Literaturhinweise:

Alberts, Molekularbiologie der Zelle, Viley-VCH, 5. Auflage, 2011



Ingenieurwissen	IP				
Studiensem.	Regelstudiensem.	Turnus	Dauer	SWS	ECTS-Punkte
2	2	jährlich	1 Semester	2	3

Modulverantwortliche/r Prof. Dr.-Ing. G. Frey

**Dozent/inn/en** Professoren der Mechatronik und Mitarbeiter/-innen

Zuordnung zum Curriculum Wahlfach

**Zulassungsvoraussetzungen** Keine formalen Voraussetzungen

Leistungskontrollen / Prüfungen Überprüfung während / nach Versuchsdurchführung

Lehrveranstaltungen / SWS 3 SWS Praktikum

Arbeitsaufwand Präsenzzeit:

Einführungsveranstaltung, 9 Versuche à 6 Std

Durchführung 54 h

Vorbereitung: 9 Versuche à 4 Std.

Vorbereitung 36 h

Summe (3CP) 90 h

Modulnote unbenotet

# Lernziele / Kompetenzen

Das Ingenieurwissenschaftliche Praktikum bietet den Studierenden einen komprimierten Einblick in wichtige Lehrgebiete, die sie im weiteren Verlauf ihres Studiums vertieft kennen lernen können.

#### Inhalt

- HiFi-Leistungsverstärker (Möller)
- Drahtlose Energieübertragung mit Hochfrequenz: Tesla-Trafo (Dyczij-Edlinger)
- Frequenzabhängige Anregung eines elektroaktiven Polymeraktorsystems (Seelecke)
- Konfiguration und Programmierung eines Automatisierungsmodells (Frey)
- Reglerprogrammierung auf eingebetteten Systemen (Rudolph)
- Berührungslose Spannungsmessung mit dem Kelvinsensor (Kliem)
- Aufbau und Analyse eines Antriebssystems (Nienhaus)
- Iridium Flare (Seidel)
- Kalibrierung eines Beschleunigungssensors (Schütze)

#### Weitere Informationen

Unterrichtssprache: Deutsch