

Lehrveranstaltungshandbuch EEZ

Elektrische Energieerzeugung

Version: 2 | Letzte Änderung: 29.04.2022 16:25 | Entwurf: 0 | Status: vom verantwortlichen Dozent freigegeben

- <u>Allgemeine Informationen</u>

Langname	Elektrische Energieerzeugung
Anerkennende LModule	EEZ BaET
Verantwortlich	Prof. Dr. Wolfgang Evers Professor Fakultät IME
Gültig ab	Sommersemester 202
Niveau	Bachelor
Semester im Jahr	Sommersemester
Dauer	Semester
Stunden im Selbststudium	60
ECTS	5
Dozenten	Prof. Dr. Wolfgang Evers Professor Fakultät IME

Literatur

Günter Cerbe and Gernot Wilhelms, Technische Thermodynamik Carl Hanser Verlag, München, 2013, ISBN 978-3-446-43638-1

Klaus Lucas, Thermodynamik Springer Verlag, Berlin, 2008, ISBN 978-3-540-68645-3

Dietrich Oeding, Bernd R. Oswald, Elektrische Kraftwerke und Netze Springer Vieweg Verlag, Berlin, 2016, ISBN 978-3-662-52702-3

Adolf J. Schwab, Elektroenergiesysteme Springer Verlag, Berlin, 2009, ISBN 978-3-540-92226-1

Abschlussprüfung

Prüfungstyp

Details	Klausur, in Einzelfällen auch mündliche
	Prüfung, mit folgenden
	Inhalten:
	- Single choice-Fragen
	zum Inhalt der
	Vorlesung
	- Textaufgaben zu
	thermodynamischen
	Kreisprozessen
Mindeststandard	Erreichen von 50% der
	Punkte in den Fragen
	und Aufgaben

Klausur

Die Studierenden beherrschen die mathematischen Grundbegriffe und können insbesondere mit Mengen, Funktionen, Termen und Gleichungen umgehen. Sie können die Eigenschaften und die Graphen der wichtigsten reellen Funktionen bestimmen. Sie können Grenzwerte für Folgen und Funktionen berechnen und Funktionen auf Stetigkeit untersuchen. Sie kennen die Definition der Ableitung und ihre anschauliche Bedeutung, beherrschen die Anwendung der verschiedenen Ableitungsregeln und können Tangenten bestimmen. Sie beherrschen das Riemann-Integral und können Integralwerte abschätzen. Sie verwenden den Hauptsatz der Differential- und Integralrechnung und die wichtigsten Integrationsregeln zur Berechnung von Integralen.

Unterrichtssprache

Voraussetzungen

deutsch

separate Abschlussprüfung Ja

nziele	Besondere Vorauss	etzungen
Beschreibung	keine	
	Begleitmaterial	- Elektronisches Vorlesungsskript - Detaillierte Übungsaufgabensammlu mit Lösungen
	Separate Prüfung	Nein

Kenntnisse - Grundlagen und Definitionen aus der klassischen Thermodynamik * System und Systemgrenze * Zustandsgrößen * Zustandsgleichung idealer Gase * Die kinetische Energie der Moleküle * Die spezifischen Wärmekapazitäten * Die innere Energie U * Die Energieform Arbeit * Die Energieform Wärme (1. Hauptsatz der Thermodynamik) * Die Enthalpie H * Wirkungsgrade von thermischen Energiewandlern - Arbeitsdiagramme * Das q,T-Diagramm * Zustandsänderungen der Gase und deren Darstellung im q,T-Diagramm * Definition der Entropie * Das T,s-Diagramm * Das p,v-Diagramm - Thermodynamische Kreisprozesse * Der Carnot-Prozess * Der Ericsson Prozess * Stirling-Prozess * Vergleich der Prozesse im T,s-Diagramm - Gasturbinen - Der Dampfkraftwerksprozess

* Das p,v-Diagramm

* Wasserdampftafeln* Das h,s-Diagramm für

von Dampfkraftwerken

Wasser/Dampf

- Kernkraftwerke

* Kernspaltung

* Reaktortypen* Wiederaufarbeitung

* Entsorgung- Wasserkraft* Bedeutung

* Wasserturbinen

* Reaktorregelung
* Brutreaktoren
* Brennelemente
* Selbstregelverhalten
* Einheiten der Kerntechnik
* Sicherheitsphilosophie

Dampfes

* Spezifische Zustandsgrößen des

* Der Clausius-Rankine-Prozess * Erhöhung des Wirkungsgrads

* GuD-Kraftwerke (Gas und Dampf)

* Arbeitsvermögen der Wasserkraft

* Grundlagen der Kernenergie

* Moderation der Neutronen

Fertigkeiten	Lösen von Aufgabenstellungen zu
reragaetteri	3
	in Wärmekraftwerken verwendeten
	thermodynamischen
	Kreisprozessen.

Тур	Präsenzzeit (h/Wo.)
Vorlesung	2
Übungen (ganzer Kurs)	2
Übungen (geteilter Kurs)	0
Tutorium (freiwillig)	0

Praktikum

Lernziele

Zieltyp	Beschreibung
Fertigkeiten	 Prüfungen planen und sicher durchführen * Versuchse aufbauen * Sicherheitsregeln anwenden - Versuche mit realisierten Schaltungen durchführen - Ergebnisse erklären - Komplexe Aufgaben im Team bewältigen

Aufwand Präsenzlehre

Тур	Präsenzzeit (h/Wo.)
Praktikum	1
Tutorium (freiwillig)	0

Besondere Voraussetzungen

keine

Begleitmaterial	Elektronische Anleitungen zum Praktikum
Separate Prüfung	Ja

Separate Prüfung

repare to recent	
Prüfungstyp	Projektaufgabe im Team bearbeiten (z.B. im Praktikum)
Details	Schritftlicher Eingangstest zur Kontrolle der Vorbereitung der Studierenden Bewertung der vorbereitenden Unterlagen Bewertung der Diskussion mit den Studierenden und der Praktikumsdurchführung anhand eines struktierten Protokolls
Mindeststandard	70 % des schriftlichen Tests richtig 80 % der vorbereiteten Unterlagen 80 % des Versuchsaufbaus richtig 80 % der Diskussion sinnvoll