

Kemijsko inženjerska termodinamika

(Termodinamika realnih sistema)

"Thermodynamics is a funny subject. The first time you go through it, you don't understand it at all. The second time you go through it, you think you understand it, except for one or two small points. The third time you go through it, you know you don't understand it, but by that time you are so used to it, it doesn't bother you any more."

- Arnold Sommerfield

TERMODINAMIKA

- Proučava, objašnjava i predviđa vladanje sustava u međuzavisnosti s okolinom

proučava: → eksperiment

objašnjava → teorija

predviđa → modeli, proračuni

makroskopska razina - makroskopske veličine
(tlak, temperatura, volumen, sastav, energija, entropija...)

Podjela termodinamike

Standardni pristup TERMODINAMIKA

- RAVNOTEŽNIH STANJA
(termostatika)
- NERAVNOTEŽNIH STANJA
- STACIONARNIH STANJA
(linearni nepovrativi procesi)
- NESTACIONARNIH STANJA
(nelinearni nepovrativi procesi)

Historijski pristup TERMODINAMIKA

- OPĆA
- KEMIJSKA
- TEHNIČKA
- KEMIJSKO-INŽENJERSKA
- STATISTIČKA
- NEPOVRATIVIH PROCESA

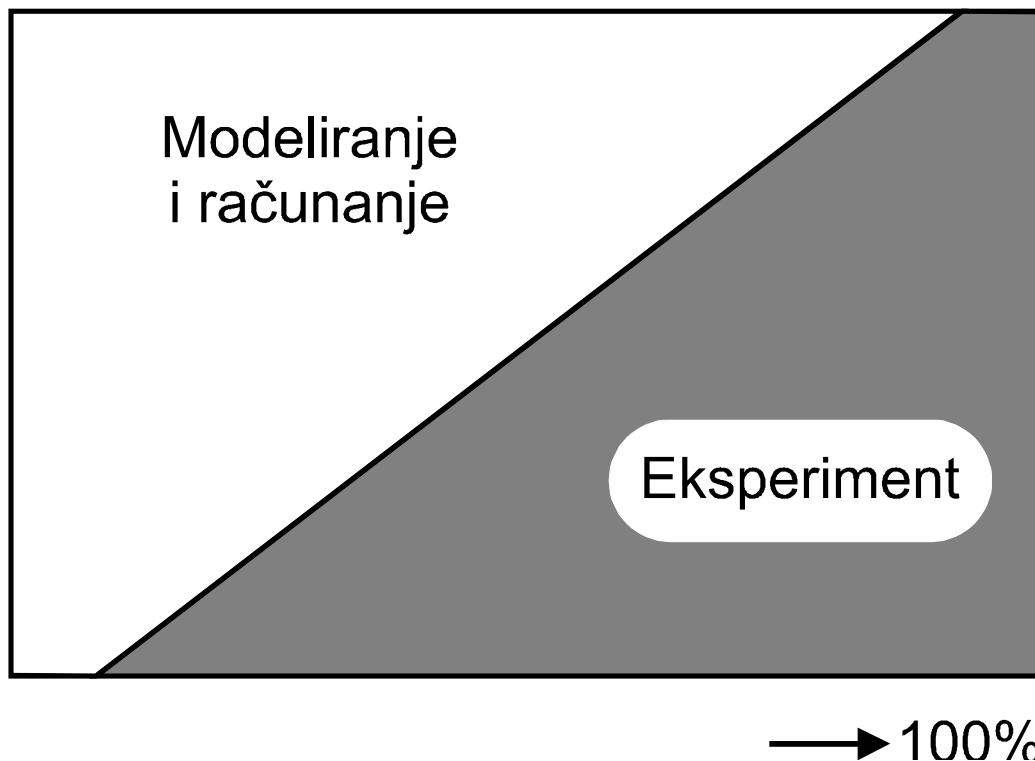
Termodinamika realnih sustava

(Kemijskoinženjerska termodinamika)

- A) OPĆI UVOD
 - termodinamičke veličine i funkcije
međuovisnost veličina
- B) RAVNOTEŽNA STANJA
**Realna stanja jedno i višekomponentnih sustava
realni plinovi, realne otopine**
**Fazna ravnoteža
V-L, L-L, S-L, S-S**
**Kemijska ravnoteža
homogena, heterogena**
 - eksperimentalne metode
obrada eksperimentalnih podataka
matematičke metode i
primjena računala
 - modeliranje realnih sustava
procjena iznosa termodinamičkih veličina
proračuni realnih plinova,
proračuni realnih otopina
proračuni fazne ravnoteže
proračuni kemijske ravnoteže
matematičke metode
primjena računala
- C) NEPOVRATIVI PROCESI

Omjer modeliranja i računanja prema eksperimentu:

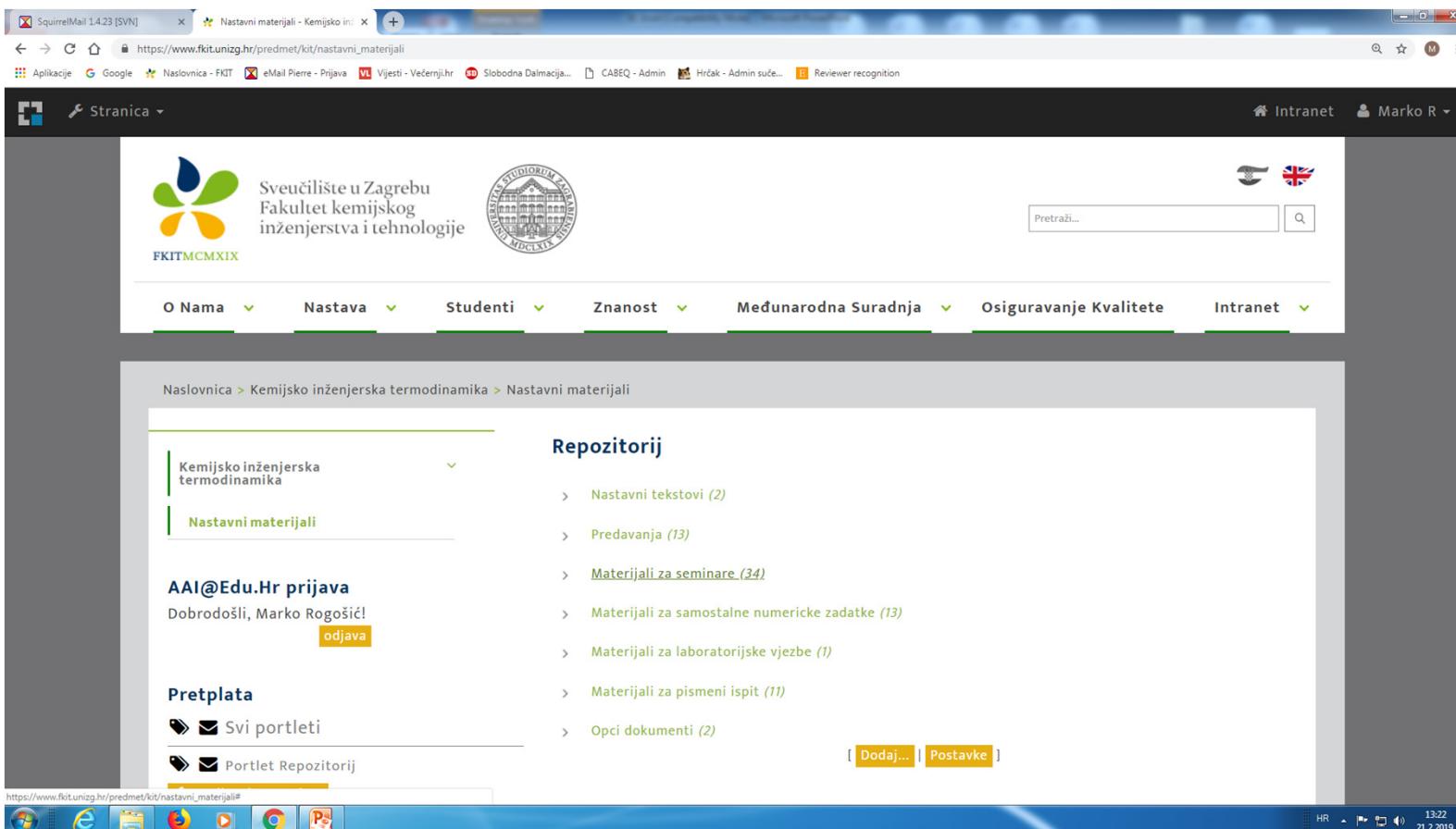
Destilacija
Apsorpcija
Ekstrakcija
Adsorpcija
Kristalizacija



Literatura

- Kondepudi, D.; Prigogine, I.,
Modern Thermodynamics, Wiley, New York, 1998.
- Prausnitz, J.M.; Lichenthaler, R.N.; de Azevedo, E.G.,
Molecular Thermodynamics of Fluid-Phase Equilibria, 3rd ed., Prentice Hall, Englewood Cliffs, 1999.
- Kyle, B.G.,
Chemical and Process Thermodynamics, 3rd ed., Prentice-Hall, Englewood Cliffs, 1999.
- Poling, B. E.; Prausnitz, J. M.; O'Connell, J. P., The Properties of Gases and Liquid, 5th ed., McGraw-Hill, New York, 2000.
- Sandler, S.I.,
Chemical and Engineering Thermodynamics, Wiley, 3rd ed., New York, 1999.
- Smith, J. M.; Van Ness, H. C.; Abbott,M. M.,
Introduction to Chemical Engineering Thermodynamics, 5th ed., McGraw-Hill, New York, 1996.
- Walas, S.M.,
Phase Equilibria in Chemical Engineering, Butterworth, Boston, 1985.
- [WEB FKIT-a?!](#)

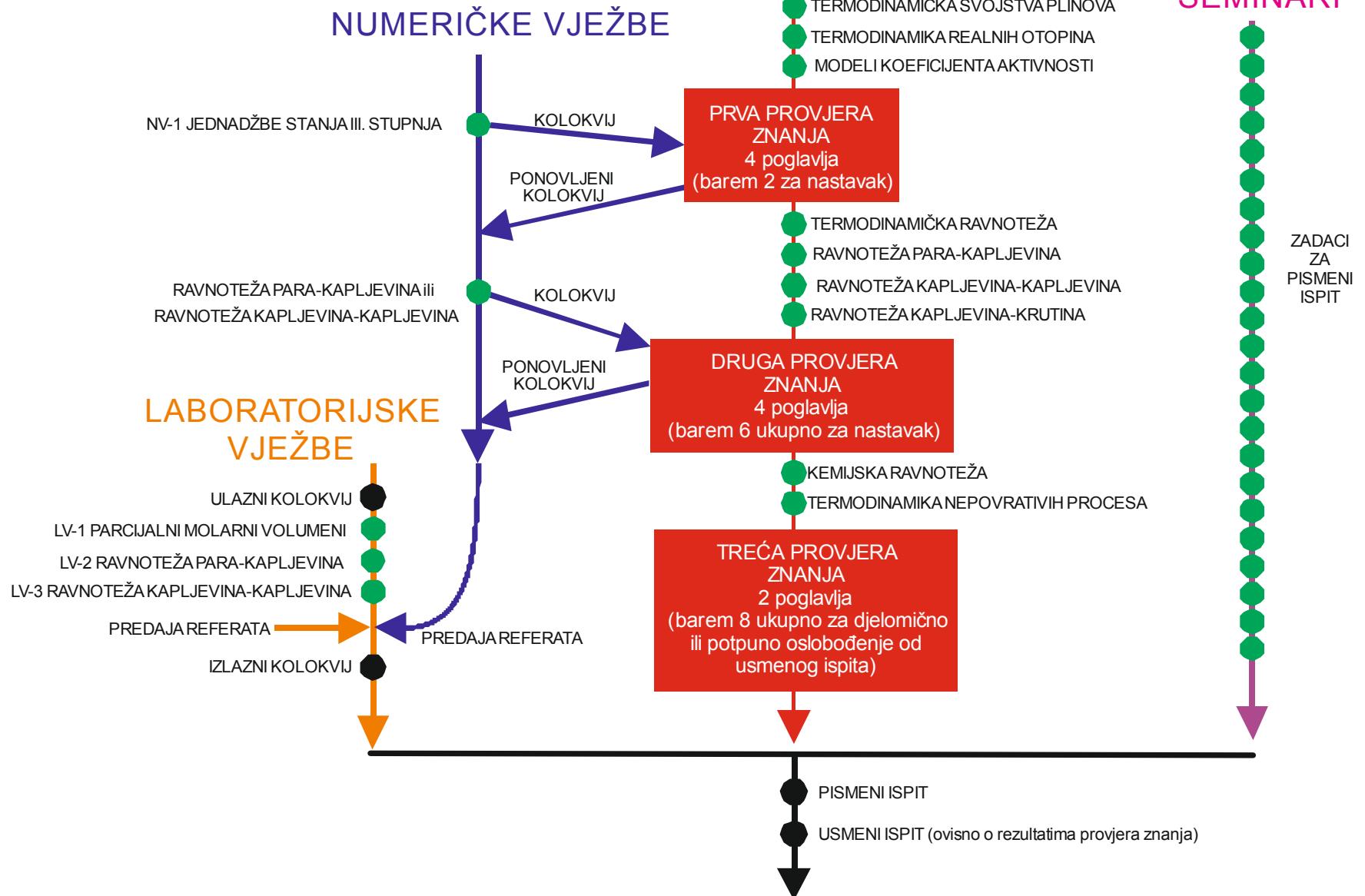
Dokumenti na mrežnoj stranici FKIT-a (KIT)



Dokumenti na mrežnoj stranici FKIT-a (TRS)

The screenshot shows a web browser window with the URL https://www.fkit.unizg.hr/predmet/trs_b/nastavni_materijali. The page is titled "Nastavni materijali - Termodinamika realnih sustava". The header includes the FKIT logo, the university crest, and language selection (Croatian, English). The navigation menu at the top has items: O Nama, Nastava, Studenti, Znanost, Međunarodna Suradnja, Osiguravanje Kvalitete, and Intranet. The main content area shows the breadcrumb path: Naslovica > Termodinamika realnih sustava > Nastavni materijali. On the left, there's a sidebar with "Termodinamika realnih sustava" and "Nastavni materijali". Below that is a section for "AAI@Edu.Hr prijava" with a "Dobrodošli, Marko Rogošić!" message and an "odjava" button. On the right, there's a "Repozitorij" section listing: Nastavni tekstovi (2), Predavanja (13), Materijali za pismeni ispit (11), Materijali za seminare (34), and Opci dokumenti (2). Buttons for "Dodaj..." and "Postavke" are at the bottom of this list. At the very bottom of the page, there's a toolbar with icons for various applications and a status bar showing the date and time.

PREDAVANJA



TRS

PREDAVANJA

- UVOD
- VOLUMETRIJSKA SVOJSTVA PLINOVА
- TERMODINAMIČKA SVOJSTVA PLINOVА
- TERMODINAMIKA REALNIH OTOPINA
- MODELI KOEFICIJENTA AKTIVNOSTI

**PRVA PROVJERA
ZNANJA**
4 poglavlja
(barem 2 za nastavak)

- TERMODINAMIČKA RAVNOTEŽA
- RAVNOTEŽA PARA-KAPLJEVINA
- RAVNOTEŽA KAPLJEVINA-KAPLJEVINA
- RAVNOTEŽA KAPLJEVINA-KRUTINA
- KEMIJSKA RAVNOTEŽA

**DRUGA PROVJERA
ZNANJA**
5 poglavlja
(barem 7 ukupno za djelomično
ili potpuno oslobođenje od
usmenog ispita)

NUMERIČKI SEMINARI

ZADACI
ZA
PISMENI
ISPIT

- PISMENI ISPIT
USMENI ISPIT (ovisno o rezultatima provjera znanja)