

TERMODINAMIKA ZMESI

UČNI NAČRT PREDMETA/COURSE SYLLABUS

Predmet:	Termodinamika zmesi
Course title:	Thermodynamics of Mixtures
Članica nosilka/UL Member:	UL FS

Študijski programi in stopnja	Študijska smer	Letnik	Semestri	Izbirnost
Strojništvo - Razvojno raziskovalni program, druga stopnja, magistrski	Procesno strojništvo (smer)	1. letnik	1. semester	obvezni

Univerzitetna koda predmeta/University course code:	0566914
Koda učne enote na članici/UL Member course code:	6015-M

Predavanja /Lectures	Seminar /Seminar	Vaje /Tutorials	Klinične vaje /Clinical tutorials	Druge oblike študija /Other forms of study	Samostojno delo /Individual student work	ECTS
30		30			65	5

Nosilec predmeta/Lecturer:	prof. dr. Iztok Golobič, doc. dr. Matic Može
-----------------------------------	--

Izvajalci predavanj:	
Izvajalci seminarjev:	
Izvajalci vaj:	
Izvajalci kliničnih vaj:	
Izvajalci drugih oblik:	
Izvajalci praktičnega usposabljanja:	

Vrsta predmeta/Course type:	Obvezni strokovni predmet na smeri Procesno strojništvo, ki je izbirni strokovni predmet na ostalih smereh./Compulsory specialised course in the study of Process Engineering, which is an elective specialised course in other fields of study.
------------------------------------	--

Jeziki/Languages:	Predavanja/Lectures:	Slovenščina
	Vaje/Tutorial:	Slovenščina

Pogoji za vključitev v delo oz. za opravljanje študijskih obveznosti:	Prerequisites:
Vpis v magistrski študijski program.	Enrolment in the study programme.

Vsebina:	Content (Syllabus outline):
1. Uvod v termodinamiko zmesi - Predstavitev učnega programa, kronološki pregled;	1. Introduction to thermodynamics of mixtures - Outline of the syllabus, chronological overview;

- Uporaba termodinamike zmesi v raziskovalnem in industrijskem okolju.	- Use of thermodynamics of mixtures in research and industrial environments.
2. Idealne plinske zmesi - Enofazni sistemi, ravnotežni pogoji, parcialne molske veličine stanja; - Gibbs Daltonov zakon, Amagatin zakon, Gibbsova prosta energija, kemijski potencial.	2. Ideal gas mixtures - Single phase systems, equilibrium conditions, partial molar quantities; - Gibbs-Dalton law, Amagat's law, Gibbs free energy, chemical potential.
3. Vlažen zrak - Zmes idealnih plinov in par, vlažen zrak, Mollierov h-x diagram, temperatura suhega in mokrega termometra, temperatura rosišča, vlažnost, relativna vlažnost; - Popis stanj vlažnega zraka.	3. Moist air - Mixture of ideal gases and water vapor, moist air, Mollier h-x diagram, wet- and dry-bulb temperature, dew point, humidity, relative humidity; - Description of moist air states.
4. Psihrometrijski procesi - Gretje in hlajenje vlažnega zraka, mešanje vlažnih zračnih tokov, vlaženje in razvlaževanje, evaporativno hlajenje; - Klimatizacija, hladilni stolp, sušenje.	4. Psychrometric processes - Heating and cooling of moist air, mixing of moist airflows, humidification and dehumidification, evaporative cooling; - Air conditioning, cooling tower, drying.
5. Eksergijska analiza psihrometrijskih procesov - Eksergija, eksergijski diagram vlažnega zraka; - Eksergijska učinkovitost psihometrijskih procesov.	5. Exergy analysis of psychrometric processes - Exergy, exergy diagram of moist air; - Exergy efficiency of psychrometric processes.
6. Relacije med termodinamičnimi veličinami stanja - Maxwellove relacije za čiste snovi - Maxwellove relacije za zmesi	6. Relation between thermodynamic quantities of state - Maxwell relations for pure substances - Maxwell relations for mixtures
7. Enačba stanja - Vrste enačb stanja, korespondenčni princip; - Metode določanja kritičnih veličin enačb stanja zmesi.	7. Equation of state - Types of equations of state, correspondence principle; - Methods of determining critical properties of equations of state.
8. Večkomponentni sistemi - Idealna plinska zmes, kemijski potencial komponente v idealni plinski zmesi, Gibbs Duhemova enačba, lastnosti večkomponentnih sistemov, fugativnost, fugativnostni koeficient; - Idealna raztopina, kemijski potencial komponente v idealni raztopini, aktivnost, aktivnostni koeficient, Lewis Randallovo pravilo.	8. Multicomponent systems - Ideal gas mixture, chemical potential of a component in an ideal gas mixture, Gibbs-Duhem equation, properties of multicomponent systems, fugacity, fugacity coefficient; - Ideal solution, chemical potential of a component in an ideal solution, activity, activity coefficient, Lewis-Randall rule.
9. Večfazni sistemi - Parno kapljevito ravnotežje, Henryjev zakon, Raoultov zakon; - Temperaturno koncentracijski dvofazni diagram, parno kapljevito ravnotežni diagram.	9. Multiphase systems - Vapor-liquid equilibrium, Henry's law, Raoult's law; - Temperature/concentration two-phase diagram, vapor-liquid equilibrium diagram.
10. Realne zmesi - Gibbsovo pravilo faz, binarni dvofazni sistemi, retrogradno uparjanje in retrogradna kondenzacija, azeotropne zmesi, ravnotežni diagram; - heterogene kapljevite zmesi, ravnotežje trdnih in kapljevityh faz, solne raztopine, snovi s hidrati.	10. Real mixtures - Gibbs' phase rule, binary two-phase systems, retrograde vaporization and condensation, azeotropic mixtures, equilibrium diagram; - Heterogeneous liquid mixtures, equilibrium of solid and liquid phases, salt solutions, substances with hydrates.
11. Termodinamični procesi z zmesmi - Gretje in hlajenje, mešanje, dušenje; - Kristalizacija, uparjanje, kondenzacija, absorpcija.	11. Thermodynamic processes with mixtures - Heating and cooling, mixing, throttling; - Crystallization, vaporization, condensation, absorption.
12. Enačba stanja kompleksnih realnih zmesi in baze podatkov - Enačba stanja GERG 2008, podatkovna baza GERG 2008; - Baze podatkov o termodinamičnih lastnostih čistih snovi in zmesi.	12. Equations of state for complex real mixtures and databases - GERG 2008 equation of state, GERG 2008 database;
13. Kemijske reakcije in kemijsko ravnotežje	- Databases for thermodynamic properties of pure

- Ravnotežni kriteriji kemijske reakcije, Hessov zakon, tvorbeni entalpija; - Tvorbeni Gibbsova prosta energija, kemijska eksergija snovi. 14. Fazno ravnotežje - Ravnotežje večkomponentnih in večfaznih sistemov; - Ravnotežna konstanta. 15. Študentska predstavitev seminarskega dela iz termodinamike zmesi - Temsko projektno delo; - 3 minutna predstavitev in diskusija.	substances and mixtures. 13. Chemical reactions and chemical equilibrium - Criteria for equilibrium of chemical reactions, Hess' law, enthalpy of formation; - Gibbs free energy of formation, chemical exergy of substances. 14. Phase equilibrium - Equilibrium of multicomponent and multiphase systems; - Equilibrium constant. 15. Student presentation of process engineering seminar work - Team projects; - 3-minute presentation and discussion.
---	--

Temeljna literatura in viri/Readings:

1. Moran, M. J., Shapiro, H. N., Boettner, D. D., Fundamentals of Engineering Thermodynamics. 9th Edition, Wiley, 2018. [COBISS.SI-ID [1024015196](#)]
2. Bejan, A., Advanced Engineering Thermodynamics. 4th Edition, Wiley, 2016. [COBISS.SI-ID [9714459](#)]
3. M. Oprešnik, Termodinamika zmesi. predelana izdaja, Fakulteta za strojništvo, Univerza v Ljubljani, Ljubljana 1988. [COBISS.SI-ID [3867648](#)]
4. Poling, B.E., Prausnitz, J.M., O'Connell, J.P., The Properties of Gases and Liquids. 4th Edition, McGraw-Hill, 1987. [COBISS.SI-ID [512534](#)]

Cilji in kompetence:

Cilji: 1. Podati študentu temeljna znanja iz razumevanja in termodinamičnega popisa zmesi in procesov z zmesmi. 2. Spoznati mehanizme in popisati dogajanja pri procesih z dvo- ali večkomponentnimi zmesmi v različnih agregatnih stanjih. 3. Krepitev usposobljenost uporabe inženirskih orodij. 4. Spoznati orodja za popis termodinamičnih lastnosti zmesi in dati temeljna znanja za nadaljni poglobljen študij na ožjih strokovnih področjih energetskega in procesnega ter okoljskega inženirstva. Kompetence: 1. Širitev sposobnosti kritičnega, analitičnega in sintetičnega mišljenja pri reševanju problemov, ki vključujejo termodinamiko zmesi. Razvijanje novega znanja in razumevanja področja večkomponentnih in večfaznih zmesi. Razvijanje višjih kognitivnih veščin, povezanih z ustvarjanjem novega znanja na področju termodinamike zmesi. Obvladovanje temeljnih teoretičnih kakor tudi aplikativnih znanj, ki so bistvena za obvladovanje procesov z zmesmi (S2-MAG, P2-MAG).	Objectives: 1. Provide the student with basic understanding and thermodynamic description of mixtures and processes with mixtures. 2. Educate the student on mechanisms and description of phenomena with two- or multicomponent mixtures in different states of matter. 3. Strengthen the student's ability to use engineering tools. 4. Educate the student on tools for description of thermodynamic properties of mixtures and provide basic knowledge for continued in-depth learning in the narrower specialised subfields of energy, process and environmental engineering. Competences: 1. Improved capability of critical, analytical and synthetical thinking when solving problems involving thermodynamics of mixtures. Development of new knowledge and comprehension of multicomponent and multiphase mixtures. Development of higher cognitive skills, related to the creation of new knowledge in thermodynamics of mixtures. Using the fundamental theoretical and applied knowledge, crucial for having command of
---	---

2. Usposobljenost za uporabo pridobljenih znanj pri samostojnem reševanju tehničnih problemov, ki vključujejo termodinamiko zmesi. Sposobnost samostojnega pridobivanja novih znanj in veščin s področja termodinamike zmesi (S7-MAG, P5-MAG). 3. Sposobnost iskanja virov, kritične presoje informacij, samostojnega nadgrajevanja pridobljenih znanj in poglobljanja znanja na področju procesov z zmesmi. Sposobnost samostojnega izvajanja zahtevnih raziskovalnih, razvojnih, inženirskih in strokovno organizacijskih dela ter sposobnost kreativnega reševanja posameznih nalog, ki vključujejo problematiko termodinamike zmesi z upoštevanjem načel trajnostnega razvoja (S8-MAG, P6-MAG).	processes involving mixtures (S2-MAG, P2-MAG). 2. The qualification to use the attained knowledge to autonomously solve technical problems involving thermodynamics of mixtures. The ability to autonomously acquire new knowledge and skills about thermodynamics of mixtures (S7-MAG, P5-MAG). 3. The ability to find sources, critically evaluate information, independently upgrade the attained knowledge and deepen the knowledge in the field of processes involving mixtures. The ability to autonomously perform demanding research, developmental, engineering and professionally-organisational work, the ability to creatively solve individual tasks involving thermodynamics of mixtures while accounting for the principles of sustainable development (S8-MAG, P6-MAG).
--	---

Predvideni študijski rezultati:

Znanja: Poglobljeno teoretično, metodološko in analitično znanje z elementi raziskovanja na področju termodinamike zmesi, ki je osnova za zelo zahtevno strokovno delo (Z2). Spretnosti: 1. Obvladovanje zelo zahtevnih, kompleksnih delovnih procesov in metodoloških orodij na področju termodinamike zmesi (S2.1). 2. Načrtovanje in vodenje delovnega procesa na podlagi ustvarjalnega reševanja problemov, povezanih s termodinamiko zmesi (2.2). 3. Sposobnost izvirnih dognanj/stvaritev in kritične refleksije pri reševanju problemov s področja termodinamike zmesi (S2.3).	Knowledge: Thorough theoretical, methodological and analytical knowledge with elements of a research work in the field of thermodynamics of mixtures that form a basis for very demanding professional work (Z2). Skills: 1. Mastering very demanding and complex work processes and methodological tools in thermodynamics of mixtures (S2.1). 2. Planning and managing of the working process on the basis of creative solving of problems that are linked to thermodynamics of mixtures (2.2). 3. Ability of unique innovations and critical reflections in solving problems in the field of thermodynamics of mixtures (S2.3).
--	---

Metode poučevanja in učenja:

P1 Avditorna predavanja z reševanjem izbranih teoretičnih in praktično uporabnih primerov termodinamike zmesi. P3 Avditorne vaje, kjer se teoretično znanje iz predavanj podkrepi z računskimi primeri obravnavanih področij termodinamike zmesi.	P1 Auditorial lectures with solving selected field-specific theoretical and applied use cases in thermodynamics of mixtures. P3 Auditorial exercises, in which theoretical content from the lectures is supplemented with practical examples of problems involving thermodynamics of mixtures.
---	--

Learning and teaching methods:

P4 Laboratorijske vaje z namenskimi eksperimentalnimi programi in didaktičnimi pripomočki za prikaz termodinamskih procesov z zmesmi. P8 Izdelava in predstavitev aplikativnih seminarских nalog iz področja termodinamike zmesi. P9 Timsko razvojno raziskovalno projektbnо delo s predstavitvijo in razpravo P12 Individualizirane domače naloge v spletni učilnici. P14 Virtualni eksperimenti iz področja termodinamike zmesi ob uporabi razvitih računalniških paketov za določanje enačb stanja realnih fluidov.	P4 Laboratory exercises with special-purpose didactic devices to showcase thermodynamic processes with mixtures. P8 Making and presenting applied seminar exercises in the field thermodynamics of mixtures. P9 Team work (discussion pro and contra, discussion of the studied content, snow ball, structured discussion, brainstorming, project work, etc.). P12 Individualised homework in a web classroom. P14 Virtual experiments in the field of process engineering using software packages for determination of equations of state of real fluids.
---	---

Načini ocenjevanja:	Delež/Weight	Assessment:
Teoretična vsebine (predavanja, računske naloge).	60,00 %	Theoretical content (lectures, calculation problems).
Samostojno/skupinsko delo na vajah.	20,00 %	Individual/group work during auditorial exercises.
Seminar.	20,00 %	Seminar.

Ocenjevalna lestvica:	Grading system:
5 - 10, pri čemer velja, da je pozitivna ocena od 6 - 10	5 - 10, a student passes the exam if he is graded from 6 to 10

Reference nosilca/Lecturer's references:

Iztok Golobič:

1. VAJC, Viktor, MOŽE, Matic, HADŽIĆ, Armin, ŠULC, Radek, GOLOBIČ, Izток. Saturated and subcooled pool boiling heat transfer in mixtures of water and glycerin. Experimental heat transfer. 2023, vol. 36, iss. 3, str. 283-311, ilustr. , DOI: 10.1080/08916152.2022.2027574. [COBISS.SI-ID [96861187](#)].
2. VAJC, Viktor, MOŽE, Matic, ZUPANČIČ, Matevž, ŠULC, Radek, GOLOBIČ, Izток. IR measurements of heat transfer coefficients and nucleation parameters during saturated nucleate boiling of water–glycerin mixtures. Case studies in thermal engineering. Apr. 2022, vol. 32, str. 1-13, ilustr. ISSN 2214-157X. DOI: 10.1016/j.csite.202101917. [COBISS.SI-ID [100823555](#)].
3. KORACIN, Nejc, ZUPANČIČ, Matevž, VREČER, Franc, HUDOVORNIK, Grega, GOLOBIČ, Izток. Characterization of the spray droplets and spray pattern by means of innovative optical microscopy measurement method with the high-speed camera. International journal of pharmaceutics. [Print ed.]. Dec. 2022, vol. 629, str. 1-8, ilustr. ISSN 0378-517 , DOI: 10.1016/j.ijpharm.2022.122412. [COBISS.SI-ID [130835715](#)].
4. ZUPANČIČ, Matevž, ZAKŠEK, Peter, GOLOBIČ, Izток. Experimental investigation of single-bubble growth during the saturated pool boiling of water and self-rewetting aqueous n-butanol mixtures. Case studies in thermal engineering. 2021, vol. 28, str. 1-21, ilustr. ISSN 2214-157X. , DOI: 10.1016/j.csite.2021.101513. [COBISS.SI-ID [79463683](#)].
5. GOLOBIČ, Izток, SEDMAK, Ivan, SITAR, Anže, VOGLAR, Jure, ZUPANČIČ, Matevž. Razvoj membranskega procesnega sistema za nanofiltracijo PAE smol : končno poročilo - IV. mejnik.

Ljubljana: Fakulteta za strojništvo, Laboratorij za toplotno tehniko, 2018. VI, 54 f., graf. prikazi. [COBISS.SI-ID [15979291](#)].

Matic Može:

1. MOŽE, Matic, VAJC, Viktor, ZUPANČIČ, Matevž, GOLOBIČ, Iztok. Hydrophilic and hydrophobic nanostructured copper surfaces for efficient pool boiling heat transfer with water, water/butanol mixtures and Novec 649. *Nanomaterials*, ISSN 2079-499 [Online ed.], 26 Nov. 2021, vol. 11, iss. 12, str. 1-26, ilustr., doi: [10.3390/nano11123216](#). [COBISS.SI-ID [87305987](#)],
2. MOŽE, Matic, ZUPANČIČ, Matevž, GOLOBIČ, Iztok. Pattern geometry optimization on superbiphilic aluminum surfaces for enhanced pool boiling heat transfer. *International journal of heat and mass transfer*, ISSN 0017-9310. [Print ed.], Nov. 2020, vol. 161, f. 1-13, ilustr., doi: [10.1016/j.ijheatmasstransfer.2020.120265](#). [COBISS.SI-ID [25544963](#)]
3. VAJC, Viktor, MOŽE, Matic, HADŽIĆ, Armin, ŠULC, Radek, GOLOBIČ, Iztok. Saturated and subcooled pool boiling heat transfer in mixtures of water and glycerin. *Experimental heat transfer*, 2022, str.1-29., doi: [10.1080/08916152.2022.2027574](#). [COBISS.SI-ID [96861187](#)].
4. MOŽE, Matic, VAJC, Viktor, ZUPANČIČ, Matevž, ŠULC, Radek, GOLOBIČ, Iztok. Pool boiling performance of water and self-rewetting fluids on hybrid functionalized aluminum surfaces. *Processes*, ISSN 2227-9717. [Online ed.], Jun. 2021, vol. 9, no. 6, str. 1-27, ilustr., doi: [10.3390/pr9061058](#). [COBISS.SI-ID [67560707](#)]
5. GOLOBIČ, Iztok, SEDMAK, Ivan, SITAR, Anže, MOŽE, Matic, ZUPANČIČ, Matevž. Študija uparjanja odpadnih topil v tankoplastnem uparjalniku : končno poročilo. Ljubljana: Fakulteta za strojništvo, Laboratorij za toplotno tehniko, 2019. IV, 19 f., graf. prikazi. [COBISS.SI-ID [16474395](#)].