
	УНИВЕРЗИТЕТ У ИСТОЧНОМ САРАЈЕВУ					
	Факултет за производњу и менаџмент Требиње					
	Студијски програм: Индустрijско инжењерство за енергетику					
	I циклус студија		II година студија			
Пун назив предмета	ТЕРМОДИНАМИКА					
Катедра	Катедра за термоенергетику и процесно машинство – Машински факултет Источно Сарајево					
Шифра предмета		Статус предмета		Семестар	ECTS	
EH-23-1-018-4		Обавезан		IV	6	
Наставник/ -ци	др Игор Вушановић, редовни професор					
Сарадник/ -ци	мр Радислав Брђанин, виши асистент					
Фонд часова/ наставно оптерећење (седмично)			Индивидуално оптерећење студента (у сатима семестрално)		Коефицијент студентског оптерећења S_o	
П	АВ	ЛВ	П	АВ	ЛВ	S_o
3	2	0	3*15*1,4 = 63	2*15*1,4 = 42	0*15*1,4 = 0	1,4
укупно наставно оптерећење (у сатима, семестрално) 3*15 + 2*15 + 0*15 = 75			укупно студентско оптерећење (у сатима, семестрално) 3*15*1,4 + 2*15*1,4 + 0*15*1,4 = 105			
Укупно оптерећење предмета (наставно + студентско): 75 + 105 = 180 сати семестрално						
Исходи учења	Савладавањем овог предмета студент ће бити оспособљен да: 1. примјењује стечена знања из термодинамике, топлотних уређаја и постројења који су заступљени у процесној техници, термотехници и термоенергетици. 2. са термодинамичког становишта сагледа преображај топлотне енергије у механички рад и стекне физичке основе о појавама које се одигравају у паротурбинским, гаснотурбинским и расхладним постројењима. 3. препозна, сагледа и анализира проблеме термодинамичких система и приступа њиховом рјешавању, 4. прати и усваја знања из одговарајућих научно стручних области термодинамике и врши њихову синтезу и примјену.					
Условљеност	Нема условљености.					
Наставне методе	Предавања, вјежбе.					
Садржај предмета по седмицама	1. Увод у термодинамику. Основни појмови. Притисак. Запремина. Температура. Енергија. Топлота. 2. Системи мјера и јединице. Систем. Равнотежа. Величине стања. 3. Рад. Квazистатичке промјене. Једначина стања. 4. Први закон термодинамике за затворен систем 5. Идеални гасови. Једначина стања идеалног гаса. Реални гасови. Специфичне топлоте. 6. Први закон термодинамике за отворен систем 7. Други закон термодинамике 8. Карактеристичне промјене стања 9. Политропски процеси. Максималан рад 10. Кружни процеси. Карно циклус. Кружни процеси са реалним гасовима. 11. Циклуси. Реални циклуси 12. Деснокрети циклуси са идеалним гасом 13. Љевокрети кружни процеси 14. Простирање топлоте 15. Смјеше. Влажан ваздух.					
Обавезна литература						
Аутор/ и	Назив публикације, издавач			Година	Странице (од-до)	
Кажих, Н.	Скрипта, Машински факултет, Подгорица			2013.		
Милинчић, Д., Вороњец, Д.	Термодинамика, Машински факултет, Београд			1991.		
Василјевић, Б., Бањац, М.	Табеле и дијаграми, Машински факултет, Београд			2010.		
Допунска литература						
Аутор/ и	Назив публикације, издавач			Година	Странице (од-до)	
Шелмић, Р.	Техничка термодинамика, Научна књига, Београд			1995.		
Вороњец, Д., Василјевић, Б.,	Ријешени задаци из термодинамике са изводима из теорије, Машински факултет, Београд			1990.		

Ђорђевић, Р., Козић, Ђ., Бекавац, В.				
Васиљевић, Б., Бањац, М.	Мапа за термодинамику, Машински факултет, Београд	2010.		
Обавезе, облици проvjере знања и оцјењивање	Врста евалуације рада студента		Бодови	Процент
	Предиспитне обавезе			
	присуство предавањима/ вјежбама		4	4 %
	тестови		21	21 %
	први колоквијум		12	12 %
	други колоквијум		12	12 %
	Завршни испит			
	завршни испит (усмени/ писмени)		51	51 %
УКУПНО		100	100 %	
Web страница	http://fpmtrebinje.com/wp/wp-content/uploads/2016/11/7_EH_Termodinamika.pdf			
Датум овјере	14.09.2022. - V. сједница Наставно-научног Вијећа Факултета за производњу и менаџмент Требиње			