

Спецификација предмета

Студијски програм: Текстилна хемија и заштита животне средине			
Назив предмета: Термодинамика			
Наставник: др Ђорђе Милтеновић			
Статус предмета: обавезан			
Број ЕСПБ: 7			
Услов: Нема			
Циљ предмета: Циљ овог предмета је да пружи студентима потребна знања из Термодинамике.			
Исход предмета Лакше праћење и разумевање ужестручних предмета из области текстила, Безбедности радне и животне средине и Текстилне хемије и заштита животне средине.			
Садржај предмета: <i>Теоријска настава</i> Основни термодинамички појмови. Термодинамички систем, величине стања, промене стања. Постулати термодинамике. Једначина стања идеалног гаса. Енергија система, унутрашња енергија, начини преношења енергије, топлота, рад. Закон о одржану енергије: Први закон термодинамике за затворени систем, специфични топлотни капацитет, ентальпија, Први закон термодинамике за отворени систем. Други закон термодинамике, ентропија, повратни и неповратни термодинамички процеси. Политропске промене стања идеалног гаса. Мешавине идеалних гасова. Реалне једнокомпонентне материје - водена пара: фазе, дијаграми стања, промене стања. Деснокретни кружни процеси (циклиси топлотних мотора); Карно-ов деснокретни циклус; основни циклиси мотора са унутрашњим сагоревањем, гасно-турбинских и парно-турбинских постројења. Левокретни кружни процеси, основни циклиси расхладних машина. Основе преношења енергије топлотом: провођење, прелажење, зрачење, комбиновано преношење. <i>Практична настава: Вежбе</i> Одређивање величина стања, једначина стања идеалног гаса. Први закон термодинамике за затворени систем, количина топлоте, извршени рад, промена енергије термодинамичког система. Специфични топлотни капацитет, специфични топлотни капацитет гасова. Први закон термодинамике за отворени систем. Други закон термодинамике, промена ентропије изолованог термодинамичког система. Политропске промене стања идеалног гаса, примери, приказивање у дијаграмима стања. Одређивање термодинамичких величине и примена термодинамичких закона за смеше идеалних гасова. Реалне једнокомпонентне материје - водена пара: дијаграми стања, величине стања, промене стања. Деснокретни кружни процеси; основни циклиси мотора са унутрашњим сагоревањем, гасно-турбинских и парно-турбинских постројења. Левокретни кружни процеси, основни циклиси расхладних машина. Рачунски примери преношења енергије топлотом. Литература: Д. Малић: ТЕРМОДИНАМИКА И ТЕРМОТЕХНИКА			
Број часова активне наставе	Теоријска настава: 2	Практична настава: 2	
Методе извођења наставе: Остварује се путем предавања, вежби, консултација.			
Оцена знања (максимални број поена 100)			
Предиспитне обавезе	поена	Завршни испит	поена
активност у току предавања и вежби	15	писмени испит	30
колоквијум-и	2 x 15 (30)		
семинарски (граф. радови)	25		