

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2014/2015

Wydział Mechaniczny

Kierunek studiów: Mechanika i Budowa Maszyn

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: niestacjonarne

Kod kierunku: M

Stopień studiów: II

Specjalności: Aparatura i Instalacje Przemysłowe, Budowa i Badania Pojazdów Samochodowych, Mechanika Konstrukcji i Materiałów, Silniki Spalinowe, Urządzenia Chłodnicze i Klimatyzacyjne

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	Procesy termodynamiczne
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	Thermodynamic processes
KOD PRZEDMIOTU	WM MIBM oIIN C10 14/15
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty kierunkowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	1

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁAD	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
1	9	0	9	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie z metodami i perspektywami współczesnej termodynamiki i analizy procesów cieplnych.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Znajomość termodynamiki na poziomie inżynierskim

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Formułuje równania spalania w sposób rozszerzony, zna problemy współczesnych metod analizy spalania.

EK2 Wiedza Opisuje proces przemysłowy za pomocą metod termodynamiki współczesnej.

EK3 Umiejętności Oblicza i potarfi zmierzyć parametry procesu spalania.

EK4 Umiejętności Oblicza i analizuje termodynamicznie proces przemysłowy.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁAD		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Stechiometria spalania. Wartość opałowa i entalpia spalania. Paliwa, skład i podział. Wielkości charakteryzujące proces spalania. Spalanie niezupełne i niecałkowite. Temperatura spalania, straty energii i egzergii w procesach spalania	2
W2	Pojęcie entropii w procesach termodynamicznych. Pojęcie egzergii procesu rzeczywistego. Analiza egzergetyczna procesu termodynamicznego	2
W3	Zasada zachowania energii w układach otwartych. Obiegi i maszyny termodynamiczne stosowane przy wykorzystaniu energii odnawialnej. Obiegi wykorzystujące zjawiska absorpcji	2
W4	Procesy ciepło-przepływowe zachodzące w wielostopniowych urządzeniach wyparnych.	1
W5	Podstawy symulacji komputerowej procesów termodynamicznych. Podstawy termodynamiki procesów nierównowagowych.	2

LABORATORIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L1	Podstawy spalania. Bilans bomby kalorymetrycznej, pomiar ciepła spalania i wartości opałowej paliwa stałego	2
L2	Bilans kalorymetru Junkersa: pomiar ciepła spalania i wartości opałowej paliw płynnych.	2
L3	Analiza strat energetycznych spalania i jakości spalania: analiza gazów, analizatory elektroniczne. Analiza gazów spalinowych aparatem Orsata.	2

LABORATORIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L4	Badanie kondensacyjnego kotła grzewczego opalanego gazem f-my Buderus. Bilans cieplny kotła, określenie sprawności.	3

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Ćwiczenia laboratoryjne

N3 Praca w grupach

N4 Konsultacje

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

FORMA AKTYWNOŚCI	ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	0
Konsultacje przedmiotowe	6
Egzaminy i zaliczenia w sesji	0
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	18
Opracowanie wyników	18
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	0
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	42
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Sprawozdanie z ćwiczenia laboratoryjnego

F2 Kolokwium

OCENA PODSUMOWUJĄCA**P1** Średnia ważona ocen formujących**WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU****W1** Uzyskanie oceny pozytywnej ze wszystkich efektów kształcenia.**W2** Ocena ostateczna jest średnią ważoną z ocen poszczególnych efektów.**KRYTERIA OCENY**

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	Nie formułuje równań procesu spalania.
NA OCENĘ 3.0	Formułuje podstawowe równania procesu spalania.
NA OCENĘ 3.5	·
NA OCENĘ 4.0	·
NA OCENĘ 4.5	·
NA OCENĘ 5.0	·
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	Nie opisuje procesu termodynamicznego za pomocą właściwych pojęć termodynamicznych.
NA OCENĘ 3.0	Opisuje ogólnie proces termodynamiczny z pewnymi błędami stosując właściwe pojęcia termodynamiczne.
NA OCENĘ 3.5	·
NA OCENĘ 4.0	·
NA OCENĘ 4.5	·
NA OCENĘ 5.0	·
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Nie potrafi obliczyć ani dokonać pomiaru procesu spalania.
NA OCENĘ 3.0	Potrafi częściowo obliczyć i dokonać pomiaru procesu spalania.
NA OCENĘ 3.5	·
NA OCENĘ 4.0	·
NA OCENĘ 4.5	·
NA OCENĘ 5.0	·
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	

NA OCENĘ 2.0	Nie potrafi dokonać analizy termodynamicznej procesu przemysłowego.
NA OCENĘ 3.0	Dokonuje uproszczonej analizy termodynamiczną procesu przemysłowego używając właściwych symboli i pojęć.
NA OCENĘ 3.5	.
NA OCENĘ 4.0	.
NA OCENĘ 4.5	.
NA OCENĘ 5.0	.

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓLOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K2_W05 K2_W09 K2_W13	Cel 1	W1 W2 W3 W4	N1 N4	P1
EK2	K2_W05 K2_W09 K2_W13	Cel 1	W1 W2 W3 W4 W5	N1 N4	P1
EK3	K2_UB06 K2_UB07 K2_UP03 K2_UP08 K2_UP09	Cel 1	L1 L2 L3 L4	N2 N3	F1 F2 P1
EK4	K2_UB06 K2_UB07 K2_UP03 K2_UP08 K2_UP09	Cel 1	L1 L2 L3 L4	N2 N3	F1 F2 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

[1] T.R.Fodemski i inni — *Pomiary Ciepłne*, Warszawa, 2001, WNT

- [2] Szewczyk W., Wojciechowski J. — *Wykłady z termodynamiki z przykładami zadań, Część I Procesy termodynamiczne.*, Kraków, 2007, AGH
- [3] Kubasiewicz A. — *Wyparki konstrukcja i obliczanie*, Warszawa, 1997, WNT

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

- [1] Kondepudi D., Prigogine I. — *Modern Thermodynamics.*, New York, 1999, JW&S

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

prof. dr hab. inż. Piotr, Jerzy Cyklis (kontakt: pcyklis@mech.pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

- 1 dr hab inż. Antoni Gondek (kontakt: agondek@mech.pk.edu.pl)
- 2 dr inż. Ryszard Kantor (kontakt: rkantor@mech.pk.edu.pl)
- 3 dr inż. Jerzy Króll (kontakt: jerzykroll@poczta.fm)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejsowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....

.....

.....