

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2017/2018

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Innovative Chemical Technologies (4sem)

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	ST-2_ICT Chemical reactors engineering
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	Chemical reactors engineering
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIS C8 17/18
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty kierunkowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	3.00
SEMESTRY	3

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
3	15	15	0	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 To familiarize students with chemical reactors engineering and its importance in the field of chemical engineering and chemical technology

Cel 2 To familiarize students with the methods of formulation of stoichiometric, thermodynamic and kinetic models of homogenous chemical processes

Cel 3 To familiarize students with the methods of balancing and designing batch reactor, CSTR and PFR

Cel 4 To familiarize students with the methods of mathematical modeling and their application for the analysis of process properties and design of chemical reactors

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Completed courses of mathematics, physical chemistry and course of chemical engineering

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Umiejętności Ability to develop stoichiometric, thermodynamic and kinetic models of homogenous chemical processes

EK2 Umiejętności Ability to independently formulate mathematical models of batch reactor, CSTR and cascade of CSTR, and PFR

EK3 Wiedza Knowledge concerning the application of nonlinear analysis methods for the analysis of chemical reactors properties

EK4 Umiejętności Ability of determination of steady states of the reactor for a given operating conditions

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Introduction to chemical reactor engineering for homogenous processes. Elements of stoichiometry for a single chemical reaction and for complex processes.	2
W2	Thermodynamic analysis of chemical processes. Thermodynamic functions of chemical reactions.	2
W3	Fundamentals of kinetic analysis of chemical processes. Rate laws, relative rates of chemical reactions, temperature dependence of reaction rates. Methods for determination of the rate equations.	2
W4	General mole balance for ideal isothermal tank reactors: batch reactor, continuous stirred tank reactor (CSTR) and cascade of CSTRs.	3
W5	Non-isothermal non-adiabatic CSTR model. Autothermicity of the process. Elements of the dynamics of non-isothermal CSTR.	2
W6	Flow patterns in tubular reactors: ideal and non-ideal flows. Plug flow reactor (PFR) model, dispersion model and laminar flow model.	3
W7	Principles of selecting a reactor for a given process. Comparison of the performance of different types of reactors.	1

ĆWICZENIA		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
C1	Determination of a number of linearly independent chemical reactions.	1
C2	Determination of a composition of reacting mixture for a single chemical reaction and for complex processes.	2
C3	Calculation of a composition of an equilibrium mixture.	2
C4	Determination of rate curves of chemical reactions.	1
C5	Estimation of parameters in rate equations.	2
C6	Design and sizing of an isothermal batch reactor, CSTR and cascade of CSTR.	3
C7	Determination of steady states of non-isothermal non-adiabatic CSTR. Stability analysis of the steady.	1
C8	Design and sizing of a plug flow reactor.	2
C9	Comparision of the performance of different types of reactors.	1

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Lectures

N2 Excercises

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

FORMA AKTYWNOŚCI	ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	30
Konsultacje przedmiotowe	5
Egzaminy i zaliczenia w sesji	5
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	20
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	0
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	60
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	3.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Tests

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Final exam

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 3.0	A student has learned 51-60% of the material
NA OCENĘ 3.5	A student has learned 61-70% of the material
NA OCENĘ 4.0	A student has learned 71-80% of the material
NA OCENĘ 4.5	A student has learned 81-90% of the material
NA OCENĘ 5.0	A student has learned 91-100% of the material
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 3.0	A student has learned 51-60% of the material

NA OCENĘ 3.5	A student has learned 61-70% of the material
NA OCENĘ 4.0	A student has learned 71-80% of the material
NA OCENĘ 4.5	A student has learned 81-90% of the material
NA OCENĘ 5.0	A student has learned 91-100% of the material
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 3.0	A student has learned 51-60% of the material
NA OCENĘ 3.5	A student has learned 61-70% of the material
NA OCENĘ 4.0	A student has learned 71-80% of the materia
NA OCENĘ 4.5	A student has learned 81-90% of the material
NA OCENĘ 5.0	A student has learned 91-100% of the material
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 3.0	A student has learned 51-60% of the material
NA OCENĘ 3.5	A student has learned 61-70% of the material
NA OCENĘ 4.0	A student has learned 71-80% of the material
NA OCENĘ 4.5	A student has learned 81-90% of the material
NA OCENĘ 5.0	A student has learned 91-100% of the material

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K2_W02 K2_W09	Cel 2	W1 W2 W3 C1 C2 C3 C4 C5	N1 N2	F1 P1
EK2	K2_W09 K2_U09 K2_U13	Cel 2 Cel 3	C6 C7 C8 C9	N1 N2	F1 P1
EK3	K2_W09	Cel 4	W5 C7	N1 N2	F1 P1

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK4	K2_W02 K2_W09 K2_U09	Cel 1 Cel 3 Cel 4	W4 W5 W6 W7 C6 C7 C8 C9	N1 N2	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] | O. Levenspiel — *Chemical reaction engineering*, New York, 1999, John Wiley & Sons
- [2] | S.H. Fogler — *Elements of chemical reaction engineering*, Upper Saddle River, 2005, Prentice Hall PTR

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

- [1] | T. O. Salmi et al. — *Chemical reaction engineering and reactor technology*, Boca Raton, 2009, CRC Press
- [2] | L. Theodeore — *Chemical reactor analysis and applications for the practicing engineer*, New Jersey, 2012, John Wiley & Sons
- [3] | H. Kramers, K.R. Westerterp — *Elements of chemical reactor design and operation*, Amsterdam, 1963, Netherlands University Press

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. inż. prof. PK Katarzyna Bizon (kontakt: katarzyna.bizon@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

- 1 dr inż Katarzyna Bizon (kontakt: kbizon@chemia.pk.edu.pl)
- 2 dr inż Szymon Skoneczny (kontakt: skoneczny@chemia.pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data) (odpowiedzialny za przedmiot) (dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....
.....