

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2013/2014

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Analityka Przemysłowa i Środowiskowa (4sem)

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	ST-2_17_APIs - Chemometria II
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIS D23 13/14
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty specjalnościowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	4.00
SEMESTRY	2

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
2	0	0	0	30	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Umiejętność doboru metod chemometrycznych w analizie danych uzyskanych z pomiarów eksperymentalnych

Cel 2 Wykorzystanie zaawansowanych metod chemometrycznych do interpretacji wyników pomiarów

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

- 1 Podstawowa znajomość obsługi programu MS Excel
- 2 Znajomość podstawowych zagadnień z zakresu analizy statystycznej danych pomiarowych

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Ma rozszerzona wiedzę z matematyki niezbędną do tworzenia modeli matematycznych procesów technologicznych, analizy termodynamicznej i kinetycznej procesów chemicznych oraz symulowania i optymalizacji tych procesów z wykorzystaniem metod numerycznych.

EK2 Umiejętności Przy formułowaniu i rozwiązywaniu zadań inżynierskich potrafi integrować zdobytą wiedzę z zakresu chemii, inżynierii chemicznej i procesowej, technologii chemicznej, ochrony środowiska i przedmiotów specjalnościowych oraz zastosować podejście systemowe, uwzględniające także aspekty pozatechniczne.

EK3 Umiejętności Potrafi formułować i testować hipotezy związane z problemami inżynierskimi i prostymi problemami badawczymi w zakresie ukończonej specjalności.

EK4 Umiejętności W oparciu o nabytą wiedzę potrafi porównać między sobą różne rozwiązania technologiczne i zaproponować ich modyfikacje zmierzające do poprawy jakości produktu lub wydajności procesu.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

LABORATORIUM KOMPUTEROWE		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
K1	Obliczanie podstawowych parametrów statystycznych. Metody chemometryczne stosowane do analizy danych.	4
K2	Estymacja parametrów populacji na podstawie próby, przedziały ufności. Zależności między zmiennymi, wykresy kor	10
K3	Testy istotności i weryfikacja hipotez statystycznych. Analiza regresji, analiza skupień, analiza podobieństwa, analiza składowych głównych, karty kontrolne.	16

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

- N1 Dyskusja
- N2 Zadania tablicowe
- N3 Konsultacje
- N4 Ćwiczenia projektowe

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	4
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	10
Opracowanie wyników	40
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	30
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	90
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	4.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Zadanie tablicowe

F2 Sprawozdanie z ćwiczenia laboratoryjnego

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Kolokwium

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 3.0	Obliczanie podstawowych parametrów statystycznych
NA OCENĘ 3.5	Obliczanie podstawowych parametrów statystycznych, tworzenie modeli matematycznych procesów
NA OCENĘ 4.0	Obliczanie podstawowych parametrów statystycznych, tworzenie modeli matematycznych procesów, symulowanie procesów
NA OCENĘ 4.5	Obliczanie podstawowych parametrów statystycznych, tworzenie modeli matematycznych procesów, symulowanie i optymalizacja procesów

NA OCENĘ 5.0	Obliczanie podstawowych parametrów statystycznych, tworzenie modeli matematycznych procesów, symulowanie i optymalizacja procesów, wnioskowanie statystyczne
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 3.0	Dobór metod chemometrycznych
NA OCENĘ 3.5	Dobór metod chemometrycznych, obliczenia statystyczne za pomocą programów komputerowych
NA OCENĘ 4.0	Dobór metod chemometrycznych, obliczenia statystyczne za pomocą programów komputerowych, zastosowanie zaawansowanych technik chemometrycznych
NA OCENĘ 4.5	Dobór metod chemometrycznych, obliczenia statystyczne za pomocą programów komputerowych, zastosowanie zaawansowanych technik chemometrycznych, interpretacja wyników
NA OCENĘ 5.0	Dobór metod chemometrycznych, obliczenia statystyczne za pomocą programów komputerowych, zastosowanie zaawansowanych technik chemometrycznych, interpretacja wyników i wnioskowanie wyników
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 3.0	Formułowanie hipotez statystycznych
NA OCENĘ 3.5	Formułowanie hipotez statystycznych, dobranie testów weryfikujących,
NA OCENĘ 4.0	Formułowanie hipotez statystycznych, dobranie testów weryfikujących, testowanie
NA OCENĘ 4.5	Formułowanie hipotez statystycznych, dobranie testów weryfikujących, testowanie, wnioskowanie statystyczne
NA OCENĘ 5.0	Formułowanie hipotez statystycznych, dobranie testów weryfikujących, testowanie, wnioskowanie statystyczne, graficzne przedstawienie danych
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 3.0	Samodzielne formułowanie zadań
NA OCENĘ 3.5	Samodzielne formułowanie zadań, dobranie metod obliczeniowych
NA OCENĘ 4.0	Samodzielne formułowanie zadań, dobranie metod obliczeniowych, planowanie doświadczeń
NA OCENĘ 4.5	Samodzielne formułowanie zadań, dobranie metod obliczeniowych, planowanie doświadczeń, testowanie hipotez statystycznych
NA OCENĘ 5.0	Samodzielne formułowanie zadań, dobranie metod obliczeniowych, planowanie doświadczeń, testowanie hipotez statystycznych, wnioskowanie końcowe i kontrola wyników

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K_W02	Cel 1	K1	N2	F2
EK2	K_U09	Cel 1 Cel 2	K2 K3	N1 N2	F2 P1
EK3	K_U10	Cel 1 Cel 2	K2 K3	N1 N2	F1 F2
EK4	K_U13	Cel 1 Cel 2	K2 K3	N3 N4	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

[1] | Jan Mazerski — *Chemometria praktyczna*, Warszawa, 2009, Malamut

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr inż. Joanna Kuc (kontakt: joanna.kuc@pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)