

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_12w - Wybrane czystsze technologie
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIS C6 13/14
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty kierunkowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	2

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

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

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie z interdyscyplinarną dziedziną wiedzy jaką jest nanotechnologia, aktualnymi metodami syntezy nanozwiązków (głównie związków nanosrebra i nanozłota) oraz analizą ich właściwości. Poznanie na tym przykładzie alternatywnych technologii i metod syntezy chemicznej zapobiegających skażeniu środowiska.

Cel 2 Zaznajomienie się z wybranymi metodami utylizacji i zagospodarowania odpadów. Termiczna utylizacja odpadów. Unieszkodliwianie odpadów przemysłowych w procesie spalania. Hydroliza materiałów keratynowych.

Oczyszczanie gazów ze związków żłownych.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Brak

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Posiadanie podstawowej wiedzy z zakresu zielonej chemii i zrównoważonego rozwoju.

EK2 Umiejętności Umiejętność określenia wydajności zaprojektowanych procesów w ramach czystej produkcji.

EK3 Umiejętności Umiejętność przygotowania badań, ich przeprowadzenia oraz analizy uzyskanych wyników.

EK4 Wiedza Wiedza w zakresie stosowanych technologii utylizacji i recyklingu odpadów przemysłowych.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

LABORATORIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L1	Zrównoważony rozwój, czystsza produkcja i zielona chemia.	6
L2	Wybrane metody utylizacji i zagospodarowania odpadów. Termiczna utylizacja odpadów.	6
L3	Oczyszczanie gazów ze związków żłownych. Neutralizacja amoniaku.	6
L4	Utylizacja odpadów z chowu drobiu.	6
L5	Otrzymywanie srebra nanocząsteczkowego metodą redukcji chemicznej i charakterystyka jego cząsteczek.	6

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Ćwiczenia laboratoryjne

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	6
Opracowanie wyników	12
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	6
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	30
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Ćwiczenie praktyczne

F2 Odpowiedź ustna

F3 Sprawozdanie z ćwiczenia laboratoryjnego

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Średnia ważona ocen formujących

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	Brak
NA OCENĘ 3.0	Znajomość pojęć zrównoważonego rozwoju, czystszych technologii i zielonej chemii
NA OCENĘ 3.5	Zrównoważony rozwój jako perspektywa dalszego rozwoju cywilizacji
NA OCENĘ 4.0	Podstawowe zasady zielonej chemii
NA OCENĘ 4.5	Współczesne problemy energetyczne.

NA OCENĘ 5.0	Nowoczesne syntezы chemiczne.
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	Brak
NA OCENĘ 3.0	Czystsza produkcja.
NA OCENĘ 3.5	Hierarchia zarządzania odpadami.
NA OCENĘ 4.0	Redukcja odpadów u źródła.
NA OCENĘ 4.5	Przykłady wdrożonych projektów w dziedzinie Czystszej Produkcji.
NA OCENĘ 5.0	Określenie związku wykonywanych ćwiczeń laboratoryjnych z ideą zrównoważonego rozwoju, czystszej produkcji i zielonej chemii.
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Brak
NA OCENĘ 3.0	Obecność na zajęciach.
NA OCENĘ 3.5	Znajomość podstaw tematu ćwiczeń.
NA OCENĘ 4.0	Samodzielne wykonanie ćwiczeń.
NA OCENĘ 4.5	Opracowanie wyników i przygotowanie sprawozdania.
NA OCENĘ 5.0	Podstawy teoretyczne dotyczące wykonywanych ćwiczeń.
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	Brak
NA OCENĘ 3.0	Termiczna utylizacja odpadów.
NA OCENĘ 3.5	Unieszkodliwianie odpadów w procesie spalania.
NA OCENĘ 4.0	Hydroliza.
NA OCENĘ 4.5	Niebezpieczne reagenty i odpady.
NA OCENĘ 5.0	Recykling.

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_W04, K_W06, K_W08, K_W10, K_W12, K_U01, K_U08, K_U09	Cel 1	L1	N1	F1 F2 F3 P1
EK2	K_W04, K_W06, K_W08, K_W10, K_W12, K_U01, K_U08, K_U09	Cel 1	L1 L2	N1	F1 F2 F3 P1
EK3	K_W04, K_W06, K_W08, K_W10, K_W12, K_U01, K_U08, K_U09	Cel 2	L2 L3 L4 L5	N1	F1 F2 F3 P1
EK4	K_W04, K_W06, K_W08, K_W10, K_W12, K_U01, K_U08, K_U09	Cel 2	L2 L3 L4	N1	F1 F2 F3 P1

11 WYKAZ LITERATURY

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. inż. prof. PK Marcin Banach (kontakt: marcin.banach@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 mgr inż. Jolanta Pulit (kontakt: jolantapulit@chemia.pk.edu.pl)

2 mgr inż. Justyna Kwaśny (kontakt: kwasnyjustyna@chemia.pk.edu.pl)

3 mgr inż. Marta Marszałek (kontakt: martamarszalek@indy.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)

.....
.....
.....