

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2012/2013

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Studia Doktoranckie WliTCh

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: D

Stopień studiów: III

Specjalności: Technologia Chemiczna

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	III Wybrane problemy z chemii ciała stałego
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh D oIIIS C1 12/13
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty kierunkowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	1.00
SEMESTRY	3

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

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

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie się z podstawowymi problemami termodynamiki ciała stałego oraz procesami zachodzącymi w czasie ich otrzymywania i eksploatacji

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 brak

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Umiejętność określenia zakresu istnienia faz ciał stałych

EK2 Wiedza Opanowanie podstawy termodynamiki defektów punktowych

EK3 Wiedza Opanowanie podstaw dyfuzji w ciałach stałych.

EK4 Wiedza Metody otrzymywanie materiałów i ich eksploatacja

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Zakres istnienia ciał stałych, parametry termodynamiczne, wzajemne przemiany związków w zależności od temperatury i prężności utleniacza, wykresy fazowe. Podstawy termodynamiki defektów punktowych. Wpływ domieszek na stężenia defektów punktowych i własności elektryczne i transportowe materiałów. Dyfuzja w ciałach stałych, bodźce i drogi dyfuzji. Metody badania stężenia defektów i dyfuzji w ciałach stałych. Reakcje ciało stałe gaz oraz pomiędzy ciałami stałymi. Otrzymywanie materiałów i ich eksploatacja.	15

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Inne

N3 Konsultacje

N4 Dyskusja

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	2
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	10
Opracowanie wyników	10
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	0
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	22
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	1.00

9 SPOSOBY OCENY

brak

OCENA FORMUJĄCA

F1 Odpowiedź ustna

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Egzamin ustny

OCENA AKTYWNOŚCI BEZ UDZIAŁU NAUCZYCIELA

B1 Inne

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 3.0	60 % wartości odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 3.5	65 % wartości odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.0	75 % wartości odpowiedzi ustnej

NA OCENĘ 4.5	80 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 5.0	90 % wartosci odpowiedzi ustnej
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 3.0	60 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 3.5	70 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.0	75 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.5	80 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 5.0	90 % wartosci odpowiedzi ustnej
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 3.0	60 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 3.5	65 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.0	70 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.5	70 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 5.0	85 % wartosci odpowiedzi ustnej
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 3.0	60 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 3.5	65 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.0	70 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 4.5	75 % wartosci odpowiedzi ustnej
NA OCENĘ 5.0	85 % wartosci odpowiedzi ustnej

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	1	Cel 1	W1	N1 N2 N3 N4	F1 P1

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK2	2	Cel 1	W1	N1 N2 N3 N4	F1 P1
EK3	3	Cel 1	W1	N1 N2 N3 N4	F1 P1
EK4	4	Cel 1	W1	N1 N2 N3 N4	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

[1 | H. Schmalzied — *Chemical Konetics of Solids*, Weinheim, 1995, WCH

LITERATURA DODATKOWA

[1 | .

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

prof. dr hab. inż. Andrzej Stokłosa (kontakt: astoklos@chemia.pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 prof dr hab. Andrzej Stokłosa (kontakt: astoklos@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)

.....