

Informacje ogólne	
Jednostka prowadząca kierunek:	Wydział Mechaniczny
Kierunek studiów:	Technologia Żywności i Żywnienie Człowieka
Nazwa kursu:	Chemia Nieorganiczna, Organiczna
Przynależność do modułu:	MODUŁ PRZYRODNICZO-CHEMICZNY

Forma zajęć	Wykład	Ćwiczenia	Laboratorium	Projekt	Seminarium	Konwersatorium
Liczba godzin kursu		15				
Liczba punktów ECTS	0					
Sposób zaliczenia	zaliczenie					

KARTA KURSU							
Informacje ogólne o kursie							
Jednostka realizująca:	Wydział Mechaniczny						
Katedra/Zakład:	Katedra Inżynierii Systemów Technicznych i Informatycznych						
Osoba odpowiedzialna dydaktycznie:	prof. dr hab. inż. Wojciech Kacalak, dr mult. hc.						
Profil studiów:	ogólnoakademicki						
Forma studiów:	stacjonarne						
Poziom kształcenia:	pierwszego stopnia						
Semestr:	I						
Kod kursu:							
Język wykładowy:	polski						
Rodzaj kursu:							
Forma zajęć:			15				
	W	W+Ć	Ć	L	P	S	K
Cel/-e kursu							
1	Zapoznanie studentów z budową i właściwościami materii.						
2	Zapoznanie studentów z podstawami równowagi chemicznej.						
3	Zapoznanie studentów z kinetyką reakcji chemicznych oraz termochemią.						
Wymagania wstępne w zakresie wiedzy, umiejętności i innych kompetencji							
1	Znajomość matematyki na poziomie podstawowym.						
2	Znajomość j. polskiego w mowie i piśmie.						
Efekty kształcenia dla kursu (EKP)							
Wiedza:							Odniesienie do modułowych efektów kształcenia (EKM)
EKP1	Definiuje podstawowe pojęcia i prawa z zakresu chemii ogólnej, nieorganicznej, fizycznej oraz analitycznej.						MP1A_W02 MP1A_W03
EKP2	Opisuje przemiany zachodzące podczas procesów chemicznych i ich znaczenie.						MP1A_W02 MP1A_W03
EKP3	Charakteryzuje właściwości fizykochemiczne materii oraz matematyczny opis procesu chemicznego.						MP1A_W02 MP1A_W03
Umiejętności:							
EKP4	Pozyskuje informacje z literatury oraz z innych baz danych związanych z otrzymywaniem i badaniami substancji chemicznych.						MP1A_U01 MP1A_U02

Osoba Odpowiedzialna Dydaktycznie	Koordinator KRK	Przewodniczący Rady Programowej Kierunku
_____ Podpis	_____ Podpis	_____ Podpis

Treści programowe			
Forma zajęć	Tematyka zajęć (bloku zajęć)	Liczba godzin	Powiązanie z efektem kształcenia dla kursu (symbol EKP)
C	Układ okresowy pierwiastków. Budowa materii. Nazewnictwo związków chemicznych.	2	EKP1-4
C	Reakcje chemiczne.	2	EKP1-4
C	Równowaga chemiczna w roztworach.	4	EKP1-4
C	Równowaga chemiczna, fazowa.	2	EKP1-4
C	Kinetyka i mechanizmy reakcji chemicznych.	3	EKP1-4
C	Termochemia.	2	EKP1-4
SUMA GODZIN		15	
Narzędzia dydaktyczne			
1	Podręczniki akademickie.		
2	Prezentacje multimedialne.		
3	Środki techniczne.		
Sposoby oceny			
L.p.	Oznaczenie efektów kształcenia dla kursu	Sposób weryfikacji efektów	Zasady oceny
1	EKP1-4	Kolokwium zaliczeniowe	ocena dost. - 60% uzyskanej punktacji, dobra - 80%, bdb. - 100%
Obciążenie pracą studenta			
L.p.	Forma aktywności	Średnia liczba godzin na zrealizowanie	
1	godziny wynikające z planu zajęć	15	
2	konsultacje z nauczycielem akademickim	10	
3	przygotowanie do kolokwium zaliczeniowego	15	
SUMA GODZIN		40	
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA KURSU		[0] ECTS	
w tym liczba ECTS dla zajęć z udziałem nauczyciela akademickiego			
w tym szacunkowo dla zajęć praktycznych			
Literatura podstawowa			
1	J.Minczewski, Z.Marczenko. Chemia analityczna.		
2	P.W. Atkins. Podstawy chemii fizycznej.		
3	A. Bielański. Podstawy chemii nieorganicznej.		
Nauczyciel prowadzący kurs			
Imię i nazwisko, stopień,	Łukasz Dudek		
Adres e-mail:	lukasz.dudek@tu.koszalin.pl		
Tel. kontaktowy:	94-3478-345		

Autor Treści Kursu	
Łukasz Dudek _____ Podpis	
Osoba Odpowiedzialna Dydaktycznie	Koordinator KRK
_____ Podpis	_____ Podpis