

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	30					
Liczba punktów ECTS	3					
Sposób zaliczenia	egzamin					

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:	30						
	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.						
4	Zapoznanie studentów z teoretycznymi podstawami analizy jakościowej.						
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)
W	Zasady zaliczenia przedmiotu. Podstawowe pojęcia chemiczne. Układ okresowy pierwiastków.	2	EKP1
W	Budowa materii. Wiązania chemiczne.	6	EKP1-4
W	Nomenklatura chemiczna. Rodzaje związków chemicznych. Rodzaje reakcji chemicznych.	2	EKP1-4
W	Równowaga chemiczna w roztworach.	4	EKP1-4
W	Równowaga chemiczna, fazowa.	2	EKP1-4
W	Kinetyka i mechanizmy reakcji chemicznych.	4	EKP1-4
W	Termochemia.	4	EKP1-4
W	Analiza jakościowa.	6	EKP1-4
SUMA GODZIN		30	
Narzędzia dydaktyczne			
1	Podręczniki akademickie.		
2	Prezentacje multimedialne.		
3	Środki techniczne.		
Sposoby oceny			
L.p.	Oznaczenie efektów kształcenia dla kursu (EKP)	Sposób weryfikacji efektów kształcenia	Zasady oceny
1	EKP1-4	Egzamin pisemny	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		30
2	konsultacje z nauczycielem akademickim		10
3	przygotowanie do egzaminu		35
SUMA GODZIN			75
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA KURSU			[3] ECTS
w tym liczba ECTS dla zajęć z udziałem nauczyciela akademickiego			1
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 _____ Podpis	Koordynator KRK _____ Podpis