

Uchwała Nr 77/2023
Senatu Akademii Tarnowskiej
z dnia 1 września 2023 roku
w sprawie ustalenia programu studiów dla kierunku
Technologia i zarządzanie produkcją
– studia pierwszego stopnia o profilu praktycznym
od roku akademickiego 2023/2024

Na podstawie art. 28 ust. 1 pkt 11 ustawy z dnia 20 lipca 2018 roku Prawo o szkolnictwie wyższym i nauce (t.j. Dz.U. z 2023 r. poz. 742 z późn. zm.) § 21 ust. 2 pkt 12 Statutu Akademii Nauk Stosowanych w Tarnowie (przyjęty Uchwałą Nr 23/2021 Senatu Państwowej Wyższej Szkoły Zawodowej w Tarnowie z dnia 18 czerwca 2021 r., z późn. zm.), uchwała się co następuje:

§1.

Senat Akademii Tarnowskiej ustala program studiów dla kierunku Technologia i zarządzanie produkcją – studia pierwszego stopnia o profilu praktycznym od roku akademickiego 2023/2024 stanowiący Załączniki nr 1, nr 2, nr 3, nr 4 i nr 5 do niniejszej Uchwały.

§ 2.

Uchwała wchodzi w życie z dniem 1 października 2023 r.

dr hab. Małgorzata Kolpa, prof. Uczelni
Rektor Akademii Tarnowskiej

OPIS KIERUNKU STUDIÓW CHARAKTERYSTYKA KIERUNKU STUDIÓW I PROGRAMU STUDIÓW	
Instytut:	Wydział Politechniczny
Nazwa kierunku studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją
Specjalność, specjalizacja w zakresie:	Technologia materiałów, Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją
Poziom studiów:	pierwszy
Forma studiów:	stacjonarne
Profil:	praktyczny
Czas trwania studiów (liczba semestrów):	studia stacjonarne - 7
Tytuł zawodowy nadawany absolwentom:	inżynier
Łączna liczba godzin zajęć (konieczna do ukończenia studiów):	Technologia materiałów - 3270 Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją - 3270
Liczba punktów ECTS konieczna do ukończenia studiów na danym poziomie:	210
Dziedzina/-y naukowa/-e, do której/-ych przyporządkowany jest kierunek studiów: Dyscyplina/-y naukowa/-e, do której/-ych przyporządkowany jest kierunek studiów:	Dziedzina nauki: dziedzina nauk inżynierjno-technicznych Dyscyplina/y: inżynieria chemiczna, inżynieria materiałowa Dyscyplina wiódca: inżynieria materiałowa
Przyporządkowanie efektów uczenia się do dyscyplin naukowych/artystycznych	Inżynieria materiałowa - 96 % Inżynieria chemiczna - 4 %
Przyporządkowanie punktów ECTS do dyscyplin naukowych/artystycznych	specjalizacja Technologia materiałów dyscyplina wiódca: inżynieria materiałowa - punkty ECTS: 199 - udział: 95% dyscypliny pozostałe: inżynieria chemiczna - punkty ECTS: 11 - udział: 5% specjalizacja Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją dyscyplina wiódca: inżynieria materiałowa - punkty ECTS: 196 - udział: 93% dyscypliny pozostałe: inżynieria chemiczna - punkty ECTS: 14 - udział: 7%
Warunki przyjęcia na studia:	opis poniżej
1) Opis warunków, wynikających z Regulaminu rekrutacji, stawianych kandydatowi ubiegającemu się o przyjęcie na studia:	Punktacja z przedmiotów maturalnych: język obcy i do wyboru jeden przedmiot: matematyka, fizyka, fizyka i astronomia, chemia, informatyka (nowa matura); dla starej matury przedmioty do kwalifikacji to: język obcy lub w przypadku jego braku język polski i do wyboru jeden przedmiot: matematyka, fizyka, fizyka z astronomią, chemia, informatyka
2) Warunki rekrutacji, z uwzględnieniem laureatów oraz finalistów olimpiad stopnia centralnego, a także laureatów konkursów międzynarodowych oraz ogólnopolskich:	Kandydaci - laureaci i finaliści olimpiad przedmiotowych szczebla centralnego są przyjmowani zgodnie z włączoną Uchwałą Senatu Akademii Tarnowskiej.
3) Przewidywany limit przyjęcia na studia:	30
Wymogi związane z ukończeniem studiów (praca dyplomowa, egzamin dyplomowy, inne):	Złożenie pracy dyplomowej i zdanie egzaminu dyplomowego.
Kwalifikacje oraz uprawnienia zawodowe jakie uzyskuje absolwent kierunku:	TYTUŁ ZAWODOWY ABSOLWENTA: inżynier KOMPETENCJE ABSOLWENTA: Absolwent ma zaawansowaną wiedzę z zakresu projektowania, wytwarzania i doboru materiałów. Rozwiązuje typowe zadania inżynierskie, korzystając z wiedzy z zakresu właściwości (mechanicznych, cieplnych, chemicznych itp.) materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych. Posiada zaawansowaną wiedzę dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych materiałów. Ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych czynników w działalności inżynierskiej i uwzględnia ją w praktyce. Wykorzystując zdobytą wiedzę planuje i przeprowadza eksperymenty z zakresu

otrzymywania, modyfikowania i charakteryzowania materiałów, obejmujące również pomiary i symulacje komputerowe; przeprowadza krytyczną analizę wyników oraz ich interpretację. Dokonuje krytycznej analizy sposobu funkcjonowania istniejących rozwiązań technicznych i działa w zakresie inżynierii materiałowej. Komunikuje się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej, przedstawia w dyskusji swoje projekty, bierze udział w pracach zespołowych. Przestrzega zasad etyki zawodowej, stosuje standardy bezpieczeństwa, wypełnia zobowiązania społeczne.

TYPOWE MIEJSCA I STANOWISKA PRACY ABSOLWENTA:

Absolwenci są przygotowani do podjęcia pracy w zakładach produkcyjnych wytwarzających nowoczesne materiały, a także w zakładach ceramicznych, materiałów budowlanych, metalurgicznych oraz produkcji i przetwórstwa tworzyw sztucznych. Typowe stanowiska pracy: specjalista ds. materiałów, specjalista ds. badań i rozwoju, personel laboratorium kontroli jakości, inżynier nadzoru, członek zespołu inżynierów, oraz stanowiska kierownicze w zakładach branżowych.

Liczba punktów ECTS	
studiów (konieczna do ukończenia studiów)	210
zajęć prowadzonych z bezpośrednim udziałem nauczycieli akademickich lub innych osób prowadzących (dla studiów stacjonarnych wynosi co najmniej połowę punktów ECTS objętych programem studiów, wliczamy praktyki zawodowe)	specjalizacja Technologia materiałów - 131,87 specjalizacja Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją - 131,79
zajęć kształtujących umiejętności praktyczne (na studiach o profilu praktycznym powyżej 50% punktów uzyskanych w ramach studiów)	specjalizacja Technologia materiałów - 112,88 specjalizacja Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją - 113,32
zajęć z dziedziny nauk humanistycznych lub nauk społecznych	specjalizacja Technologia materiałów - 5 specjalizacja Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją - 5
zajęć do wyboru (fakultatywne; nie mniej niż 30% punktów uzyskanych w ramach studiów)	Technologia materiałów: 71 (34%) Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją : 71 (34%)
zajęć z języka obcego	specjalizacja Technologia materiałów - 6 specjalizacja Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją - 6
praktyk zawodowych	specjalizacja Technologia materiałów - 32 specjalizacja Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją - 32

Efekty uczenia się dla kierunku studiów z odniesieniami do charakterystyk efektów uczenia się pierwszego i drugiego stopnia Polskiej Ramy Kwalifikacji

Nazwa kierunku studiów		Technologia i zarządzanie produkcją	
Poziom kształcenia		studia pierwszego stopnia	
Profil kształcenia		praktyczny	
Kod efektu dla kierunku	Efekty uczenia się dla kierunku Po ukończeniu studiów absolwent:	Odniesienie do efektów uczenia się zgodnych z Polską Ramą Kwalifikacji	
		Kod charakterystyk uniwersalnych I stopnia	Kod charakterystyk II stopnia
WIEDZA			
IM1_W01	posiada zaawansowaną wiedzę w zakresie podstaw teoretycznych matematyki, fizyki niezbędnych do zrozumienia i opisu zjawisk, występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu oraz do charakteryzowania ich właściwości fizykochemicznych	P6U_W	P6S_WG
IM1_W02	dysponuje zaawansowaną wiedzą w zakresie chemii nieorganicznej, organicznej, fizycznej, ciała stałego, pozwalając opisać reakcje chemiczne i przemiany fizykochemiczne, zachodzące podczas syntezy i przetwarzania materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych	P6U_W	P6S_WG
IM1_W03	posiada zaawansowaną wiedzę z szczegółów z zakresu budowy wewnętrznej materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych oraz ich właściwości, obejmując w szczególności występujące w materiałach relacje pomiędzy strukturą a właściwościami	P6U_W	P6S_WG
IM1_W04	posiada zaawansowaną wiedzę z zakresu badań struktury i mikrostruktury materiałów oraz ich właściwości, obejmując metody dyfrakcyjne, spektroskopowe, mikroskopowe, oraz metody badań termicznych, optycznych i wytrzymałościowych	P6U_W	P6S_WG
IM1_W05	posiada zaawansowaną wiedzę dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych	P6U_W	P6S_WG
IM1_W06	posiada zaawansowaną wiedzę dotyczącą zasad projektowania materiałowego produktu o założonej strukturze i właściwościach fizykochemicznych oraz zna praktyczne jej zastosowanie w działalności zawodowej	P6U_W	P6S_WG
IM1_W07	ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej i uwzględniania jej w praktyce; zna podstawowe pojęcia i zasady z zakresu ochrony własności przemysłowej i prawa autorskiego	P6U_W	P6S_WK
IM1_W08	zna w zaawansowanym stopniu podstawowe zasady tworzenia i rozwoju różnych form przedsiębiorczości w tym indywidualnej i rodzinnej działalności gospodarczej	P6U_W	P6S_WK
IM1_W09	posiada podstawy teoretyczne nauk o zarządzaniu i jakości, ekonomii i dyscyplin komplementarnych	P6U_W	P6S_WG, P6S_WK
UMIĘTNOŚCI			
IM1_U01	potrafi, wykorzystując zdobytą wiedzę, planować i przeprowadzać eksperymenty z zakresu otrzymywania, modyfikowania i charakteryzowania materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, obejmując również pomiary i symulacje komputerowe; potrafi przeprowadzić krytyczną analizę wyników oraz ich interpretację	P6U_U	P6S_UW

IM1_U02	umie wykorzystywać zdobytą wiedzę przy formułowaniu i rozwiązywaniu problemów oraz wykonywaniu zadań typowych dla działalności inżynierskiej, związanej z Inżynierią Materiałową, również w warunkach nie w pełni przewidywalnych, poprzez właściwy dobór źródeł i informacji i krytycznych analiz oraz poprzez dobór i stosowanie właściwych metod, narzędzi i technik	P6U_U	P6S_UW
IM1_U03	potrafi dokonywać krytycznej analizy sposobu funkcjonowania istniejących rozwiązań technicznych i działań w zakresie Inżynierii Materiałowej i ocenia te rozwiązania, także pod względem ekonomicznym	P6U_U	P6S_UW
IM1_U04	projektuje i realizuje procesy typowe dla otrzymywania i przetworstwa materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, stosując odpowiednio dobrane metody, techniki, narzędzia i materiały	P6U_U	P6S_UW
IM1_U05	potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadzenia przy rozwiązywaniu praktycznych zadań inżynierskich w zakresie Inżynierii Materiałowej, wymagających korzystania ze standardów i norm	P6U_U	P6S_UW
IM1_U06	potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadzenia związane z utrzymaniem urządzeń, systemów i procesów typowych dla Inżynierii Materiałowej	P6U_U	P6S_UW
IM1_U07	umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej	P6U_U	P6S_UK
IM1_U08	potrafi brać udział w debatach dotyczących problemów inżynierskich związanych z Inżynierią Materiałową, przedstawia własne, opracowane w tym zakresie prezentacje, bierze udział w dyskusji, ocenia różne opinie i stanowiska	P6U_U	P6S_UK
IM1_U09	posługuje się językiem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia Językowego	P6U_U	P6S_UK
IM1_U10	umie planować i organizować pracę indywidualną i zespołową	P6U_U	P6S_UO
IM1_U11	potrafi współpracować z innymi osobami w ramach prac zespołowych, także o charakterze interdyscyplinarnym	P6U_U	P6S_UO
IM1_U12	potrafi samodzielnie planować i realizować własne uczenie się przez całe życie oraz wspiera rozwój innych osób w tym zakresie	P6U_U	P6S_UU
IM1_U13	potrafi dokonać wstępnej analizy ekonomicznej podejmowanych działań inżynierskich	P6U_U	P6S_UW
KOMPETENCJE SPOŁECZNE			
IM1_K01	krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści	P6U_K	P6S_KK
IM1_K02	uznaje znaczenie wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudności w samodzielnym rozwiązywaniu problemów	P6U_K	P6S_KK
IM1_K03	wypełnia zobowiązania społeczne, współorganizuje działania na rzecz środowiska społecznego, inicjuje działania na rzecz interesu publicznego; myśli i działa w sposób przedsiębiorczy	P6U_K	P6S_KO
IM1_K04	jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego postępowania w środowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpieczeństwa i higieny pracy	P6U_K	P6S_KO

IM1_K05	jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych.dba o dorobek i tradycje zawodu in yniera	P6U_K	P6S_KR
---------	---	-------	--------

Kod charakterystyk uniwersalnych I stopnia - zgodnie z załącznikiem do Ustawy z dnia 22 grudnia 2015 r. o Zintegrowanym Systemie Kwalifikacji (t.j.: Dz. U. 2020 poz. 226, z późn. zm.), Uniwersalne charakterystyki poziomów I stopnia w PRK.

Kod charakterystyk II stopnia - zgodnie z załącznikiem do Rozporządzenia Ministra Nauki i Szkolnictwa Wyższego z dnia 14 listopada 2018 r. w sprawie charakterystyk drugiego stopnia uczenia się dla kwalifikacji na poziomach 6-8 (Dz.U. 2018 r., poz. 2218), Część I Charakterystyki II stopnia efektów uczenia się dla kwalifikacji na poziomach 6-8 Polskiej Ramy Kwalifikacji; ORAZ dla dziedziny sztuki: Część II - Charakterystyki II stopnia efektów uczenia się dla kwalifikacji na poziomach 6-7 Polskiej Ramy Kwalifikacji dla dziedziny sztuki (rozwinąć zapisów zawartych w części I), ORAZ kompetencje inżynierskie: Część III - Charakterystyki II stopnia efektów uczenia się dla kwalifikacji na poziomach 6-7 Polskiej Ramy Kwalifikacji umożliwiających uzyskanie kompetencji inżynierskich (rozwinąć zapisów zawartych w części I).

Klasyfikacja przedmiotów		Lp. przedmiotu																																			
Nazwa przedmiotu i rodzaj zajęć		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33			
Wydział Inżynierii i Techniki																																					
Podzespół 18																																					
1. Podzespół 18 - podzespół		F	145																															24	185		
4. Podzespół 18 - technologia		F	145																															24	185		
Razem Wydział Inżynierii i Techniki			145	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	24	185			
Wydział Inżynierii i Techniki		F	145	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	24	185			
Technologia Materiałów																																					
Zajęcia kierunkowe																																					
1. Język angielski		F	15	15																															15	30	
2. English in Science and Technology		F	25	25																																25	50
3. Obrazy i rysunki		F	40	40																																40	80
4. Proba laboratoryjna		F	20	20																																20	40
5. Chemia		F	20	20																																20	40
6. Techniki łepnięcia materiałów		F	15	15																																15	30
7. Technologia materiałów		F	20	20																																20	40
Razem Wydział Inżynierii i Techniki			145	145	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	24	185			
Technologia Materiałów z Elementami Zarządzania Produkcją																																					
Zajęcia kierunkowe																																					
1. English in manufacturing		F	15	15																															15	30	
2. Zarządzanie produkcją		F	20	20																																20	40
3. Zarządzanie produkcją		F	20	20																																20	40
4. Logistyka i zarządzanie łańcuchem dostaw		F	20	20																																20	40
5. Techniki opozycyjne		F	20	20																																20	40
6. Zarządzanie produkcją		F	15	15																																15	30
7. Zarządzanie produkcją		F	20	20																																20	40
Razem Wydział Inżynierii i Techniki			145	145	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	24	185			
Wydział Inżynierii i Techniki z Elementami Zarządzania Produkcją																																					
Zajęcia kierunkowe																																					
1. English in manufacturing		F	15	15																															15	30	
2. Zarządzanie produkcją		F	20	20																																20	40
3. Zarządzanie produkcją		F	20	20																																20	40
4. Logistyka i zarządzanie łańcuchem dostaw		F	20	20																																20	40
5. Techniki opozycyjne		F	20	20																																20	40
6. Zarządzanie produkcją		F	15	15																																15	30
7. Zarządzanie produkcją		F	20	20																																20	40
Razem Wydział Inżynierii i Techniki			145	145	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	24	185			

WYKAZ EGZAMINÓW I ZALICZEŃ

Typ	Dotyczy	Specjalność, specjalność	E	ZD	Z		
1	Algebra liniowa [wykład]		0	1	0		
	Algebra liniowa [zaliczenie audytornej]		0	1	0		
	Analiza matematyczna [wykład]		1	0	0		
	Analiza matematyczna [zaliczenie audytornej]		0	1	0		
	Fizyka I [wykład]		1	0	0		
	Fizyka I [zaliczenie audytornej]		0	1	0		
	Geometria wykreślowa [wykład]		0	1	0		
	Podstawy chemii [wykład]		1	0	0		
	Podstawy chemii [zaliczenie audytornej]		0	1	0		
	Podstawy informatyki [zaliczenie inżynierskie]		0	1	0		
	Podstawy informatyki [wykład]		0	1	0		
	Statystyka [wykład]		0	0	1		
	Statystyka [zaliczenie audytornej]		0	0	1		
	Wprowadzenie do inżynierii materiałowej I [wykład]		0	1	0		
	Wprowadzenie do inżynierii materiałowej I [zaliczenie audytornej]		0	1	0		
	Wyższeowne fizyczne [zaliczenie praktyczne]		0	1	0		
	Razem semestr 1			3	12	2	
	2	Chemia ogólna i nieorganiczna [wykład]		1	0	0	
		Chemia ogólna i nieorganiczna [zaliczenie audytornej]		0	1	0	
		Chemia ogólna i nieorganiczna [zaliczenie laboratoryjnej]		0	1	0	
		Fizyka II [wykład]		1	0	0	
		Fizyka II [zaliczenie laboratoryjnej]		0	1	0	
		Kultura języka w praktyce [wykład]		0	1	0	
		Podstawy elektrotechniki i elektroniki [wykład]		0	1	0	
		Podstawy elektrotechniki i elektroniki [zaliczenie laboratoryjnej]		0	1	0	
		Podstawy mechaniki [wykład]		0	1	0	
		Podstawy mechaniki [zaliczenie laboratoryjnej]		0	1	0	
		Podstawy mechaniki [zaliczenie praktyczne]		0	1	0	
		Rozważania fizyczne [wykład]		1	0	0	
		Rozważania fizyczne [zaliczenie audytornej]		0	1	0	
		Statystyka w środowisku R [laboratorium inżynierskie]		0	1	0	
		Statystyka w środowisku IT [wykład]		0	1	0	
		Wprowadzenie do inżynierii materiałowej II [wykład]		0	1	0	
		Wprowadzenie do inżynierii materiałowej II [zaliczenie audytornej]		0	1	0	
		Wprowadzenie do inżynierii materiałowej II [zaliczenie praktyczne]		0	1	0	
		Razem semestr 2			3	16	0
		Razem rok 1			6	28	2
		2	Chemia ciała stałego [wykład]		1	0	0
			Chemia ciała stałego [zaliczenie audytornej]		0	1	0
			Chemia fizyczna [wykład]		1	0	0
			Chemia fizyczna [zaliczenie audytornej]		0	1	0
			Chemia fizyczna [zaliczenie laboratoryjnej]		0	1	0
Chemia ogólna i nieorganiczna [wykład]				1	0	0	
Chemia ogólna i nieorganiczna [zaliczenie laboratoryjnej]				0	1	0	
Komputerowe wspomaganie projektowania [zaliczenie laboratoryjnej]				0	1	0	
Komputerowe wspomaganie projektowania [zaliczenie praktyczne]				0	1	0	
Lektorat języka angielskiego [lektorat]				0	1	0	
Lektorat języka francuskiego [lektorat]			0	1	0		
Lektorat języka niemieckiego [lektorat]			0	1	0		
Lektorat języka hiszpańskiego [lektorat]			0	1	0		
Lektorat języka włoskiego [lektorat]			0	1	0		
Lektorat języka słowackiego [lektorat]			0	1	0		
Transport masy i ciepła [wykład]			0	1	0		
Transport masy i ciepła [zaliczenie laboratoryjnej]			0	1	0		
Wprowadzenie do technologii materiałów [zajęcia seminaryjne]			0	1	0		
Zręcznieowne systemy zarządzania [wykład]			0	1	0		
Zręcznieowne systemy zarządzania [zaliczenie audytornej]			0	1	0		
Razem semestr 3				3	16	0	
4	Apoptaza procesowa [wykład]		Technologia materiałów	1	0	0	
	Apoptaza procesowa [zajęcia seminaryjne]			0	1	0	
	Automatyzacja procesów produkcyjnych [wykład]			0	1	0	
	Automatyzacja procesów produkcyjnych [zaliczenie laboratoryjnej]			0	1	0	
	Biomateriały i materiały biomedyczne [zajęcia seminaryjne]			0	1	0	
	English in Science and Technology [zajęcia seminaryjne]		Technologia materiałów	0	1	0	
	English in manufacturing [zajęcia seminaryjne]		Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0	
	Geometria wykreślowa [wykład]			0	1	0	
	Geometria wykreślowa [zaliczenie laboratoryjnej]		Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0	
	Komputerowe wspomaganie projektowania [laboratorium inżynierskie]			0	1	0	
	Lektorat języka angielskiego [lektorat]			0	1	0	
	Lektorat języka francuskiego [lektorat]			0	1	0	
	Lektorat języka niemieckiego [lektorat]			0	1	0	
	Lektorat języka hiszpańskiego [lektorat]			0	1	0	
	Lektorat języka włoskiego [lektorat]			0	1	0	
	Lektorat języka słowackiego [lektorat]			0	1	0	
	Nauka o materiałach [wykład]			1	0	0	
	Nauka o materiałach [zaliczenie audytornej]			0	1	0	
	Nauka o materiałach [zaliczenie laboratoryjnej]			0	1	0	
	Nauka technologiczna i inżynieria [zajęcia seminaryjne]			0	1	0	
	Opisowe właściwości mechaniczne [wykład]			0	1	0	
	Operacje technologiczne [wykład]			0	1	0	
	Operacje technologiczne [zaliczenie praktyczne]			0	1	0	
	Planowanie i organizowanie procesów technologicznych [zajęcia seminaryjne]		0	1	0		
	Planowanie i organizowanie procesów technologicznych [zaliczenie praktyczne]		0	1	0		

	Pracownia prototypowania i zamiatania [zaliczenia audytorne]		0	1	0
	Rechniki kłobocze dla ichnienia [zaliczenia audytorne]		0	1	0
	Stopy żelazne i żelaznyrniki [wykład]		0	1	0
	Stopy żelazne i żelaznyrniki [zajęcia seminaryjne]		0	1	0
	Stalowe [wykład]	Technologia materiałów	0	1	0
	Stalowe [zaliczenia laboratoryjne]	Technologia materiałów	0	1	0
	Techniki łączenia materiałów [wykład]	Technologia materiałów	0	1	0
	Techniki łączenia materiałów [zajęcia seminaryjne]	Technologia materiałów	0	1	0
	Techniki łączenia materiałów [zaliczenia laboratoryjne]	Technologia materiałów	0	1	0
	Zawładanie produkcją [wykład]	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Zawładanie produkcją [zaliczenia audytorne]	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Zawładanie energią (zajęcia seminaryjne)		0	1	0
	Zawładanie energią (zajęcia seminaryjne)	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Zawładanie energią [zaliczenia audytorne]	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Razem semestr 4		2	36	0
	Razem rok 2		5	62	0
3	5	Lektura języka angielskiego [zobowiązek]	1	0	0
	Lektura języka francuskiego [zobowiązek]		1	0	0
	Lektura języka niemieckiego [zobowiązek]		1	0	0
	Lektura języka hiszpańskiego [zobowiązek]		1	0	0
	Lektura języka włoskiego [zobowiązek]		1	0	0
	Materiały ceramiczne i szkło [wykład]		0	1	0
	Materiały ceramiczne i szkło [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Materiały ceramiczne i szkło [zaliczenia projektowe]		0	1	0
	Mokre i suche [wykład]		1	0	0
	Mokre i suche [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Mokre i suche [zaliczenia projektowe]		0	1	0
	Techniki podziałowe [wykład]		1	0	0
	Techniki podziałowe [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Techniki podziałowe [zaliczenia projektowe]		0	1	0
	Razem semestr 5		8	6	0
	6	Kompozyty [wykład]	1	0	0
	Kompozyty [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Kompozyty [zaliczenia projektowe]		0	1	0
	Opadki w przetwórstwie [zajęcia seminaryjne]	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Mokry balast materiałów [wykład]		1	0	0
	Mokry balast materiałów [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Pławy przemysłowe [zajęcia seminaryjne]	Technologia materiałów	0	1	0
	Praktyka seminar V: produkcja [praktyka zawodowa]		0	1	0
	Praktyka seminar VI: technologia [praktyka zawodowa]		0	1	0
	Praktyka seminar VII: technologia [praktyka zawodowa]		0	1	0
	Techniki wyważania [zaliczenia laboratoryjne]	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Technologia materiałów [wykład]	Technologia materiałów	0	1	0
	Technologia materiałów [zaliczenia projektowe]	Technologia materiałów	0	1	0
	Razem semestr 6		2	11	0
	Razem rok 3		16	17	0
4	7	Gospodarka odpadami [wykład]			
	Gospodarka odpadami [zajęcia seminaryjne]	Technologia materiałów z elementami zarządzania produkcją	0	1	0
	Nanomateriały i nanotechnologia [wykład]		0	1	0
	Nanomateriały i nanotechnologia [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Opady i recykling [wykład]	Technologia materiałów	0	1	0
	Opady i recykling [zajęcia seminaryjne]	Technologia materiałów	0	1	0
	Praca dyplomowa: produkcja [semikwalifikacja]		0	1	0
	Praca dyplomowa: technologia [semikwalifikacja]		0	1	0
	Pracownia dyplomowa: produkcja [zaliczenia dyplomowe]		0	1	0
	Pracownia dyplomowa: technologia [zaliczenia dyplomowe]		0	1	0
	Praktyka seminar VIII: produkcja [praktyka zawodowa]		0	1	0
	Praktyka seminar VII: technologia [praktyka zawodowa]		0	1	0
	Seminarium dyplomowe [seminarium dyplomowe]		0	1	0
	Wersywy elektroniczne i projekt [wykład]		0	1	0
	Wersywy elektroniczne i projekt [zaliczenia laboratoryjne]		0	1	0
	Wypracowanie na temat pracy [wykład]		0	0	1
	Razem semestr 7		0	15	1
	Razem rok 4		0	15	1

- Opiszenia:
- V wykład
 - C ćwiczenia audytorne
 - L lektura
 - S seminarium dyplomowe, zajęcia seminaryjne
 - CP ćwiczenia praktyczne
 - CM ćwiczenia specjalistyczne (medyczne), ćwiczenia specjalistyczne (inżynierskie)
 - LO ćwiczenia laboratoryjne
 - LI laboratorium informacyjne
 - ZT zajęcia z technologii informacyjnych
 - P ćwiczenia projektowe
 - ZT zajęcia terenowe
 - CT ćwiczenia terenowe na obiektach programowych
 - SK samokształcenie
 - PS praktyka zawodowa
 - INM ćwiczenia specjalistyczne (analityczne/projektowe), ćwiczenia specjalistyczne (sportowe), ćwiczenia specjalistyczne (długoterminowe), ćwiczenia specjalistyczne (laboratoryjne), ćwiczenia specjalistyczne (terenowe), pracownia dyplomowa
- ECTS punkty ECTS
- Skład przedmiotu: 160h przedmiotów
- CF - obowiązkowy/fakultatywny

SYLABUS ZAJĘĆ /GRUPY ZAJĘĆ**Dane ogólne:**

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Algebra liniowa				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1		15	Zaliczenie z ocen	2
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna podstawowe zagadnienia rachunku zespolonego, kwantyfikatorów i teorii mnogości. Wie co to ciało liczb zespolonych. Zna działania na macierzach. Wie co to jest rząd macierzy i jakie są jego własności. Zna pojęcie wyznacznika i jego własności. Wie co to jest przestrzeń i podprzestrzeń wektorowa. Zna pojęcie bazy dla przestrzeni wektorowej. Wie co to jest odwzorowanie liniowe, jak się wyznacza macierz odwzorowania liniowego. Zna rachunek wektorowy w przestrzeni R^3 .	IM1_W01	rozmowa nieformalna, kolokwium, ocena aktywności
2	Potrafi przedstawić liczby zespolone w postaci algebraicznej, trygonometrycznej i wykładniczej. Umie potęgować i pierwiastkować liczby zespolone. Potrafi rozwiązywać równania algebraiczne zmiennej zespolonej. Umie wyznaczać macierz odwrotną. Umie rozwiązywać układy równań liniowych metodami: macierzy odwrotnej, wyznaczników i metod Gaussa. Umie stosować twierdzenie Kroneckera-Capelliego. Umie badać liniowo zależność i niezależność wektorów. Umie wyznaczać macierz odwzorowania liniowego. Potrafi wyznaczyć wartości własne, wektory własne macierzy i sprowadzić macierz do postaci diagonalnej.	IM1_U02	rozmowa nieformalna, kolokwium, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się**wiedza:**

- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)
- rozmowa nieformalna na zajęciach (ustna rozmowa podczas zajęć)

umiejętności:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)
- rozmowa nieformalna na zajęciach (ustna rozmowa podczas zajęć)

Warunki zaliczenia

wiczenia zaliczane są na podstawie aktywności na zajęciach i ocen uzyskanych na kolokwium. Wykład zaliczany jest na podstawie obecności i aktywności na wykładzie.

Tre ci programowe (opis skrócony)
Elementami logiki matematycznej i teorii mnogości, ciało liczb zespolonych, algebra macierzy, rzęd macierzy, wyznacznik, rozwiązywanie układów równań liniowych, odwzorowanie liniowe, wartości własne i wektory własne, diagonalizacja macierzy, rachunek wektorowy w \mathbb{R}^3
Tre ci programowe
Semestr: 1
Forma zajęć : wykład
<ol style="list-style-type: none"> 1. Elementy logiki i teorii zbiorów. 2. Liczby zespolone: Działania na liczbach zespolonych. Postać algebraiczna, trygonometryczna i wykładnicza. Potęgowanie i pierwiastkowanie liczb zespolonych. Rozwiązywanie równań w zbiorze liczb zespolonych. 3. Rachunek macierzowy: Działania na macierzach, definicja wyznacznika i rzędu macierzy. Własności wyznacznika i rzędu macierzy i sposoby ich obliczania. Macierz odwrotna i sposoby jej wyznaczania. Równania macierzowe. 4. Układy równań liniowych. Układy Cramera, twierdzenie Kroneckera-Capellego, rozwiązywanie układów równań metodą Gaussa. 5. Przestrzeń wektorowa, liniowa zależność i niezależność wektorów, podzbiory bazy. 6. Przekształcenie liniowe, reprezentacja macierzowa przekształcenia liniowego. 7. Wartości własne i wektory własne macierzy, diagonalizacja macierzy. 8. Rachunek wektorowy w przestrzeni, iloczyn skalarny i wektorowy. Prosta i płaszczyzna w przestrzeni.
Forma zajęć : wiczenia audytoryjne
<ol style="list-style-type: none"> 1. Elementy logiki i teorii zbiorów. 2. Liczby zespolone: Działania na liczbach zespolonych. Postać algebraiczna, trygonometryczna i wykładnicza. Potęgowanie i pierwiastkowanie liczb zespolonych. Rozwiązywanie równań w zbiorze liczb zespolonych. 3. Rachunek macierzowy: Działania na macierzach, definicja wyznacznika i rzędu macierzy. Własności wyznacznika i rzędu macierzy i sposoby ich obliczania. Macierz odwrotna i sposoby jej wyznaczania. Równania macierzowe. 4. Układy równań liniowych. Układy Cramera, twierdzenie Kroneckera-Capellego, rozwiązywanie układów równań metodą Gaussa. 5. Przestrzeń wektorowa, liniowa zależność i niezależność wektorów, podzbiory bazy. 6. Przekształcenie liniowe, reprezentacja macierzowa przekształcenia liniowego. 7. Wartości własne i wektory własne macierzy, diagonalizacja macierzy. 8. Rachunek wektorowy w przestrzeni, iloczyn skalarny i wektorowy. Prosta i płaszczyzna w przestrzeni.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Analiza matematyczna				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1		30	Zaliczenie z ocen	3
		W	30	Egzamin	3
Razem			60		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma wiedzę w zakresie matematyki obejmującą algebrę, elementy algebry wyżej i analizy matematycznej, w tym metody matematyczne niezbędne do opisu właściwości fizykochemicznych materiałów	IM1_W01	kolokwium, egzamin, ocena aktywności
2	Potrafi wykorzystać metody matematyczne i statystyczne do rozwijania zagadnień technicznych i opracowania wyników badań,	IM1_U02	kolokwium, egzamin, ocena aktywności
3	ma wiadomo odpowiedzialności za pracę własną oraz gotowość do podparcia zasadom pracy w grupie i ponoszenia odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania	IM1_K05	kolokwium, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- egzamin (Wykład : egzamin pisemny)
- ocena kolokwium (oceny z kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

umiejętności:

- egzamin (Wykład : egzamin pisemny)
- ocena kolokwium (oceny z kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

kompetencje społeczne:

- ocena kolokwium (oceny z kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

Warunki zaliczenia

wiczenia: zaliczane są na podstawie aktywności na zajęciach i ocen uzyskanych na kolokwium
Wykład: zaliczany jest na podstawie egzaminu końcowego, do którego można przystąpić po uzyskaniu zaliczenia.

Treści programowe (opis skrócony)

Podstawowe wiadomości z analizy matematycznej i algebry liniowej.

Tre ci programowe
Semestr: 1
Forma zaj : wykład
Podstawowe wiadomo ci z analizy matematycznej i algebry liniowej
Forma zaj : wiczenia audytoryjne
Podstawowe wiadomo ci z analizy matematycznej i algebry liniowej

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Aparatura procesowa				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMat				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	W	15	Egzamin	1
		ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			45		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna podstawowe rodzaje urządzeń i maszyn stosowanych w procesach technologicznych Zna zalety i wady aparatury procesowej	IM1_W05	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania
2	potrafi dokonać analizy oraz oceny sposobu funkcjonowania podstawowych aparatury procesowej potrafi dobierać podstawowe aparaty do procesów jednostkowych	IM1_U03, IM1_U04	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania
3	krytycznie ocenia posiadane wiadomości i odbierane treści	IM1_K01	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- egzamin (egzamin ustny lub pisemny)
- ocena kolokwium (ocena kolokwium obejmująca treści zajęć seminaryjnych)
- ocena wykonania zadania (ocena z wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej wykonanej na zadany temat)

umiejętności:

- egzamin (egzamin ustny lub pisemny)
- ocena kolokwium (ocena kolokwium obejmująca treści zajęć seminaryjnych)
- ocena wykonania zadania (ocena z wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej wykonanej na zadany temat)

kompetencje społeczne:

- obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Warunkiem zaliczenia seminarium jest uzyskanie pozytywnej oceny z kolokwium i prezentacji ustnej. Warunkiem dopuszczenia do egzaminu jest zaliczenie seminarium. Aby zdać egzamin należy zdobyć przynajmniej 50 % punktów zgodnie z Regulaminem Studiów AT.

Treści programowe (opis skrócony)

Uzyskanie wiedzy z zakresu znajomości aparatury stosowanej w procesach realizowanych w przemyśle chemicznym i pokrewnych

Treści programowe

Semestr: 4

Forma zajęć : **wykład**

1. Elementy konstrukcyjne aparatów

2. Materiały konstrukcyjne
3. Magazynowanie ciał stałych, cieczy i gazów
4. Transport oraz dozowanie ciał stałych i cieczy
5. Sprężanie gazów
6. Rozdrabniarki
7. Klasyfikatory, przesiewacze i separatory
8. Mieszanie i mieszalniki
9. Aparatura procesów granulacji

Forma zajęć : **zajęcia seminaryjne**

Dobór metody i aparatury procesowej (dobór pomp, dobór sprężarki, dobór metody rozdrabniania, dobór metody rozdziału i aparatury, dobór i projektowanie wymiennika ciepła, dobór metody granulacji i granulatora)

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Automatyzacja procesów produkcyjnych				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student zna rys historyczny rozwoju dziedziny automatyzacji procesów produkcyjnych. Wymienia przyczyny wdrażania automatycznych linii produkcyjnych, automatyzowania procesów ciągłych, zalety i korzyści wynikające z automatyzowania procesów wytwarzania.	IM1_W01	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywności
2	Student ma podstawową wiedzę z zakresu metod pomiarów wielkości fizycznych w przemyśle. Zna i rozumie zagadnienia dotyczące zasady działania i poprawnego stosowania urządzeń pomiarowych i wykonawczych. Zna zasady doboru urządzeń pomiarowych, potrafi szacować podstawowe parametry metrologiczne czujników pomiarowych.	IM1_W05	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywności
3	Student zna definicje i rozumie znaczenie standardów technicznych stosowanych w aplikacjach przemysłowych. Wymienia rodzaje dokumentów normatywnych, wymienia najważniejsze organizacje techniczne w Polsce i na świecie, które opracowują i udostępniają standardy techniczne, ma wiadomości o ochronie prawnej i prawa autorskiego dokumentów normatywnych. Student zna podstawowe zasady znakowania i identyfikacji urządzeń, zna podstawowe zasady opracowywania i czytania schematów P&ID.	IM1_W07	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywności
4	Student zna podstawowe rodzaje urządzeń pomiarowych stosowanych w układach automatyki procesowej, potrafi wymienić stosowane w przemyśle standardy sygnałów analogowych i cyfrowych. Rozumie potrzebę stosowania systemów ochrony zdrowia i życia na instalacjach produkcyjnych. Zna minimalne wymagania dyrektywy Atex dla urządzeń przeznaczonych do pracy w strefach zagrożonych wybuchem. Potrafi rozpoznawać specjalizowane systemy oznaczenia urządzeń w wykonaniu przeciwwybuchowym.	IM1_W07	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywności
5	Student wymienia rodzaje podstawowych systemów do sterowania i zabezpieczenia procesów produkcyjnych. Ma wiedzę z zakresu budowy i architektury struktur systemów automatyki, rozumie funkcje interfejsów obsługi instalacji (HMI, SCADA). Rozumie funkcje i odpowiedzialności operatorów w procesach produkcji zautomatyzowanej	IM1_W07	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywności
6	Potrafi wykorzystać poznane metody działania układów i czujników pomiarowych do planowania i przeprowadzania eksperymentów pomiarowych. Umie opracowywać wyniki pomiarów oraz zastosować	IM1_U01, IM1_U02	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywności

6	metody analityczne i eksperymentalne do analizy i oceny dokładnie ci działania czujników i torów pomiarowych.	IM1_U01, IM1_U02	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywno ci
7	Student zna rys historyczny rozwoju systemów zarz dzania bezpiecze stwem na instalacjach produkcyjnych. Rozumie znaczenie utrzymywania procesów w obszarze ryzyka akceptowalnego, zna podstawowe zasady szacowania i redukcji ryzyka procesów produkcyjnych. Ma wiedze w zakresie wymaga dla zachowania zasada BHP w zautomatyzowanych procesach produkcyjnych. Okre la swoj rol w społecze stwie zorientowan na u wiadomianie, przeciwdziałanie powstawaniu awarii i wypadków, metod redukcji skutków ich wyst pienia.	IM1_K03, IM1_K04	wykonanie zadania, kolokwium, ocena aktywno ci
8	Ma wiadomo wa no ci i rozumienia pozatechnicznych aspektów wiedzy i działalno ci in ynierskiej w tym jej wpływu na rodowisko i odpowiedzialno za podejmowane decyzje. Umie pracowa w zespole, analizuje dane z zakresu elektryki automatyki jak i bran powi zanych (technologicznej, mechanicznej), umie pracowa kreatywnie. Ma wiadomo konieczno ci stosowania zasad przepisów i obowi zuj cych norm, rozporz dze wewn trznych przedsi biorstwa, dobrej praktyki in ynierskiej.	IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium zawieraj cego pytania otwarte, zadania)
- ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)
- ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium)

umiej tno ci:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium zawieraj cego pytania otwarte, zadania)
- ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)
- ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium)

kompetencje społeczne:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium zawieraj cego pytania otwarte, zadania)
- obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod k tem kompetencji społecznych)
- ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)
- ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium)

Warunki zaliczenia

Wykład:
Zaliczony na podstawie kolokwium.

Laboratorium:
Kolokwium na koniec semestru. Obecno obowi zkowa na min 80% zaj ciach laboratoryjnych. Ocen podnosi aktywno na zaj ciach.

Tre ci programowe (opis skrócony)

Przedmiot obejmuje zagadnienia zwi zane z automatyzacj procesów wytwarzania z aspektami historii rozwoju, ewolucji rozwi za i standardów technicznych. Zorientowany jest na praktyczne aspekty projektowania, specyfikacji elementów i urz dze systemów sterowania stosowanych obecnie w zautomatyzowanych procesach. Szczególna uwaga zwrócona jest na zagadnienia z zakresu automatyzacji procesów chemicznych zarówno w prostych systemach automatyki podstawowej jak równie rozbudowanych, rozproszonych systemach klasy PLC, DCS oraz systemach automatyki zabezpieczeniowej. Studenci zapoznaj si z najwa niejszymi wymaganiami dotycz cymi bezpiecze stwa funkcjonalnego przy szczególnym uwzgl dnieniu bezpiecze stwa funkcjonalnego, szacowani i zarz dzania ryzykiem prowadzenia procesu chemicznego, zapoznaj si z najwa niejszymi wymaganiami dla urz dze przeznaczonych do pracy w strefach zagro onych wybuchem zgodnie z wymaganiami dyrektyw Atex.

Tre ci programowe

Semestr: 4

Forma zaj : **wykład**

Laboratorium (15 godzin)

1. Wprowadzenie do laboratorium (2 godz.)

Podstawowe szkolenie z zasad jakie obowi zuj na terenie Grupy Azoty SA w Tarnowie, omówienie podstawowych zagro e , mediów niebezpieczny, sposobów nadawania i odwoływania alarmów, zasad post powania na wypadek awarii chemicznej. Omówienie merytoryczne wicze warunki zaliczenia zaj laboratoryjnych.

2. Laboratorium pomiarów technologicznych w Grupa Azoty Automatyka – pomiary ci nienia (2 godz.)

Zaj cia w laboratorium pomiarów technologicznych w Grupa Azoty Automatyka sp. z o.o. Zapoznanie si ze stanowiskami

do sprawdzenia i wzorcowania urządzeń do pomiarów ciśnienia. Omówienie zasady działania zadajników ciśnienia, kalibratorów laboratoryjnych. Wykonanie procedury kalibracji i wzorcowania manometrów i elektronicznych przetworników ciśnienia, sporządzenie świadectwa wzorcowania, opracowanie metrologiczne wyników z pomiarów.

3. Laboratorium pomiarów technologicznych w Grupa Azoty Automatyka – pomiary temperatury (2 godz.)

Zajęcia w laboratorium pomiarów technologicznych w Grupa Azoty Automatyka sp. z o.o. Zapoznanie się ze stanowiskami do sprawdzenia i wzorcowania urządzeń do pomiarów temperatury czujnikami rezystancyjnymi i termoelementami. Omówienie zasady działania wzorców temperatury, pieców kalibracyjnych, kalibratorów laboratoryjnych. Wykonanie procedury kalibracji i wzorcowania czujników P100 i termoelementów typu S i K, sporządzenie świadectwa wzorcowania, opracowanie metrologiczne wyników z pomiarów.

4. Pracownia systemów sterowania w Grupa Azoty Automatyka (3 godz.)

Zajęcia ze sterownikiem PLC lub dostępnym w danym momencie w pracowni systemem sterowania. Zapoznanie z zasadami budowy szaf sterowniczych i krosowych, sposobami zasilania i diagnostyki, połączenie z warstwami operatorskimi w postaci panelu HMI lub stacji inżynierskiej /operatorskiej. Prezentacja interfejsu do programowania systemu, wprowadzanie zaleceń logicznych i parametryzowanie kart wejściowych /wyjściowych systemu. Omówienie i przeprowadzenie częściowej procedury FAT (Factory Acceptance Test). Opracowanie protokołu z testu.

5. Wizyta na dwóch instalacjach produkcyjnych w Grupa Azoty SA o różnym charakterze produkcji.

(6 godzin)

Spotkanie z technologiem lub kierownikiem instalacji, omówienie zasad bezpieczeństwa podczas przebywania na obiekcie, prezentacja mediów występujących na instalacji, ich parametrów i zagrożenia, jakie mogą powodować. Zapoznanie z procesem technologicznym bazującym na schematach PID lub na ekranach synoptycznych stacji operatorskich na stanowiskach sterowniczych. Wizyta w pomieszczeniu systemu sterowania i zabezpieczenia instalacji, krosowni. Zapoznanie się ze sposobem prowadzenia procesu produkcyjnego w sterowni. Wizyta na instalacji produkcyjnej i prezentacja przebiegu procesu technologicznego, najważniejszych urządzeń i aparatów technologicznych. Krótkie spotkanie zamykające, pytania, dyskusja z pracownikami utrzymania ruchu produkcyjnego

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

Wykład (15 godzin)

1. Automatyzacja procesów wytwarzania – wprowadzenie. (2 godz.)

Przedstawienie historii urządzeń pomiarowych, wykonawczych i sterowniczych, metod i celów automatyzowania procesów wytwarzania, omówienie przyczyn projektowania i wdrażania automatycznych procesów wytwarzania. Charakterystyka etapów rozwoju przemysłu przez pryzmat metod i środków technicznych wdrażanych do procesów produkcyjnych. Omówienie różnic pomiędzy produkcją dyskretną a wsadową z uwzględnieniem różnic w metodach i sposobach automatyzowania procesów wytwarzania. Omówienie form zautomatyzowanej produkcji z uwzględnieniem korzyści i ryzyka związanego z wyborem stopnia automatyzacji, zalety i ograniczenia wynikające z eksploatacji automatycznych procesów wytwarzania.

2. Zasady projektowania automatycznych procesów chemicznych. (2 godz.)

Przedstawienie podstaw prawnych w zakresie projektowania procesów chemicznych wynikających z dyrektyw UE, norm technicznych i standardów stosowanych do projektowania. Omówienie zasady opracowywania i czytania schematów technologicznych P&ID (Piping and Instrumentation Diagram) z uwzględnieniem standardów identyfikacji procesowej stosowanej do projektowania procesów produkcyjnych w przemyśle procesowym. Przedstawienie sposobu projektowania struktur logicznych zaleceń pomiędzy urządzeniami pomiarowymi, wykonawczymi i układami automatyki zabezpieczeniowej urządzeń i aparatów technologicznych.

3. Metody pomiarowe i aspekty metrologiczne elektronicznych i lokalnych urządzeń pomiarowych (3 godz.)

Omówienie podstawowych urządzeń do pomiarów i przetwarzania wielkości procesowych stosowanych obecnie na instalacjach przemysłu procesowego. Przedstawienie i omówienie standardów sygnałów pomiarowych i sterujących w układach automatyki. Zasady działania urządzeń pomiarowych, sposób doboru i specyfikacji przy uwzględnieniu parametrów mediów i warunków montażu. Parametry metrologiczne urządzeń pomiarowych, metody sprawdzenia, kalibracji, urządzenia certyfikowane do rozliczeń finansowych. Podstawy analityki cieczowej i gazowej. Aparatura eksplozymetryczna w świetle wymagań dyrektywy ATEX. Toksykometryczne i eksplozymetryczne systemy zabezpieczeń.

4. Aktualne rozwiązania w systemach automatyki podstawowej i zabezpieczeniowej (4 godz.)

Omówienie systemów sterowania klasy PLC, DCS, ESD z uwzględnieniem zasady specyfikowania i konfigurowania jednostek

logicznych i kart wej /wyj systemów, zasad ich zasilania i eksploatacji. Omówienie zasad projektowania i konfiguracji warstwy operatorskiej systemów sterowania (HMI, SCADA) z uwzględnieniem standardów wizualizowania procesów, interfejsów kontroli i prowadzenie automatycznych procesów chemicznych przez operatorów, sposobów prezentowania i zarządzania alarmami i blokadami technologicznymi. Omówienie zasad łączenia systemów w sieci przemysłowe, archiwizacja i obróbka danych procesowych, serwery danych, raportowanie do systemów nadrzędnych ERP (Enterprise Resource Planning).

5. Bezpieczeństwo funkcjonalne w systemach zabezpieczenia instalacji produkcyjnych (4 godz.)

Podstawowe definicje i pojęcia związane z bezpieczeństwem funkcjonalnym, opis rodzajów zagrożeń i ich skutków w życiu i działalności przemysłowej człowieka, historia i krótka analiza najpoważniejszych awarii przemysłowych. Dyrektywa Seveso, zasady postępowania w przypadku wystąpienia małych i poważnych awarii przemysłowych. Podstawy dyrektyw Atex, zasady projektowania i eksploataowania urządzeń w przestrzeniach zagrożonych wybuchem, zasady klasyfikacji i znakowania stref Ex oraz urządzeń do pracy w strefach Ex, rodzaje wykonania urządzeń przeciwwybuchowych. Omówienie podstawowych zasad wykonywania analiz ryzyka procesowego i zasad zarządzania ryzykami, poziom nienaruszalności bezpieczeństwa SIL (Safety Integrity Level) funkcji bezpieczeństwa procesowego. Wpływ standardów zabezpieczenia na poziom ryzyka procesów technologicznych.

6. Gościnny wykład osoby z przemysłu zajmującej się administrowaniem systemów sterowania w dużym zakładzie chemicznym (Case study).

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Biomateriały i materiały biomimetyczne				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	posiada wiedzę z zakresu struktury, właściwości oraz metod wytwarzania biomateriałów i materiałów biomimetycznych	IM1_W03, IM1_W04, IM1_W05	kolokwium, ocena aktywności
2	potrafi pozyskiwać informacje z literatury, baz danych i innych źródeł; potrafi integrować uzyskane informacje, dokonywać ich interpretacji, a także wywodzi wnioski oraz formułować i uzasadniać opinie	IM1_U02	ocena aktywności, wypowiedź ustna
3	potrafi przygotować i przedstawić krótką prezentację ustną na zadany temat związany z biomateriałami i materiałami biomimetycznymi	IM1_U07, IM1_U08	wypowiedź ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

umiejętności:

- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)
- ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej)

Warunki zaliczenia

Warunkiem zaliczenia przedmiotu jest uzyskanie pozytywnej oceny końcowej tj. z kolokwium i prezentacji ustnej.

Treści programowe (opis skrócony)

Przedmiot ma na celu zapoznanie studentów w zakresie biomateriałów oraz ogólne charakterystyki materiałów stosowanych w medycynie, w tym biomateriałów metalicznych, bioceramicznych, tworzyw sztucznych (polimery), materiałów pochodzenia biologicznego (biopolimery), a także w zakresie materiałów naturalnych.

Treści programowe

Semestr: 4

Forma zajęć: **zajęcia seminaryjne**

1. Procesy zachodzące w układzie implant-organizm. Podstawowe pojęcia i definicje: biomateriał, biotolerancja, biogodność, bioaktywność, biodegradowalność. Podział materiałów inżynierskich stosowanych w medycynie.
2. Biomateriały metaliczne – kryteria doboru, charakterystyka własności biomateriałów metalicznych
3. Biomateriały metaliczne – typowe biomateriały metaliczne: stale austenityczne, stopy kobaltu, tytan i jego stopy
4. Biomateriały metaliczne – korozja implantów metalicznych w środowisku tkanek

5. Biomateriały ceramiczne – bioceramika oparta na fosforanach wapnia
6. Biomateriały ceramiczne – ceramika tlenkowa i w glinowa, cementy kostne i stomatologiczne
7. Biomateriały ceramiczne – bioaktywne szkła i materiały szkło-ceramiczne
8. Biomateriały ceramiczne – materiały bioaktywne pochodzenia elowego
9. Biomateriały polimerowe – polimery pochodzenia naturalnego, polimery syntetyczne niedegradowalne
10. Biomateriały polimerowe – polimery syntetyczne degradowalne i resorbowalne
11. Biomateriały polimerowe – Metody przetwarzania polimerów na wyroby medyczne, przykłady zastosowa polimerów w medycynie, wpływ rodowiska biologicznie czynnego na implanty polimerowe
12. Materiały biomimetyczne - natura jako ródło inspiracji dla in ynierii materiałowej, podstawowe cechy materiałów i rozwi za spotykanych w przyrodzie, metody syntezy i kierunki rozwoju
13. Materiały biomimetyczne - podstawowe cechy materiałów i rozwi za spotykanych w przyrodzie,
14. Materiały biomimetyczne - biomimetyczne metody otrzymywania materiałów
15. Materiały biomimetyczne - kierunki rozwoju

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Chemia ciała stałego				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3		15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Egzamin	2
Razem			30		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna właściwości materii w różnych stanach skupienia i wpływy właściwości na ich właściwości Wie jak powstają właściwości strukturalne, elektryczne i strukturalne defektów z właściwościami ciał stałych Zna w zakresie podstawowym strukturę ciał stałych, symetrię sieci przestrzennych, wpływ struktury na właściwości	IM1_W01, IM1_W02, IM1_W03	kolokwium, egzamin, ocena aktywności
2	Potrafi wykonywać obliczenia związane z interpretacją dyfraktogramów oraz objętości komórki przestrzennej i gęstości teoretycznej. Potrafi również wykonywać obliczenia dotyczące stałych defektów i współczynników dyfuzji w ciałach stałych. Potrafi wykonać obliczenia dotyczące kinetyki reakcji utleniania.	IM1_U01, IM1_U04	kolokwium, egzamin, ocena aktywności
3	Jest przygotowany do samodzielnego poszerzania swojej wiedzy z zakresu chemii ciała stałego Ma wiadomości i wyniki modelowania procesów, prowadzące do opracowania technologii mającej wpływ na podejmowane decyzje i wpływ na środowisko.	IM1_K04, IM1_K05	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań);
- ocena kolokwium (ocena kolokwium (pytania otwarte lub zadania do policzenia))
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

umiejętności:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań);
- ocena kolokwium (ocena kolokwium (pytania otwarte lub zadania do policzenia))
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

kompetencje społeczne:

- obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Obecność i aktywność na zajęciach, oceny z kolokwium

Tre ci programowe (opis skrócony)
Chemia ciała stałego jest przedmiotem o charakterze podstawowym, przygotowuj cym studenta do studiowania zagadnie zwi zanych z nauk o materiałach oraz technologiami materiałowymi i metodami bada materiałów. Program przedmiotu obejmuje zagadnienia zwi zane z wła ciwo ciami elektrycznymi materiałów wraz z podstawami teorii pasmowej ciała stałego, defektami i dyfuzj w ciałach stałych, oraz najwa niejszymi reakcjami w stanie stałym
Tre ci programowe
Semestr: 3
Forma zaj : wykład
<p>Wi zania chemiczne - jonowe, kowalencyjne, metaliczne. Elekroujemno i wi zania spolaryzowane. Zwi zki kompleksowe i wi zanie koordynacyjne - jon centralny, ligandy. Posługiwanie si tabel elekroujemno ci. Okre lanie charakteru wi zania na podstawie ró nicy elekroujemno ci.</p> <p>Gazy, ciecze i ciała stałe. Polikryształy i monokryształy. Kryształy idealne.</p> <p>Wyznaczanie teoretycznej g sto ci kryształów. Wi zania w kryształach. Rodzaj wi za , a wła ciwo ci kryształu. Kryształy jonowe i kowalencyjne. Energia sieciowa w kryształach. Cykl Borna-Habera. Promienie jonowe i atomowe.</p> <p>Teoria pasmowa ciała stałego. Przewodniki, półprzewodniki, izolatory. Domieszki i poziomy domieszkowe. Poziom Fermiego. Kryształy rzeczywiste i chemia defektów. Defekty 0-, 1- 2- i 3-wymiarowe. Zdefektowanie samoistne. Oddziaływanie defektów z faz gazow . Równowagi defektowe w kryształach. Odst pstwa od stechiometrii. Kryształy idealne i rzeczywiste. Luki, atomy mi dzyw złowe, defekty elektronowe. Wpływ defektów punktowych na wła ciwo ci zwi zków jonowych. Domieszki w kryształach. Wpływ domieszek na własno ci fizyczne i chemiczne. Termodynamika defektów punktowych.</p> <p>Dyfuzja w stanie stałym. Definicja dyfuzji - opis makroskopowy i opis fenomenologiczny. Drgania sieci. Dyfuzja własna. Mechanizmy dyfuzji. Prawa Ficka. Metody okre lania współczynników dyfuzji. Opis dyfuzji. Drogi szybkiej dyfuzji. Pierwsze i drugie prawo Ficka. Współczynnik dyfuzji. Dyfuzja chemiczna.</p> <p>Reakcje w fazie stałej. Kinetyka i mechanizm reakcji ciało stałe - gaz. Kinetyka i mechanizm reakcji utleniania.</p> <p>Mechanizm utleniania metali czystych i stopów. Reakcje ciało stałe - gaz kontrolowane dyfuzj przez warstw zgorzeliny. Kinetyka reakcji kontrolowanych dyfuzj . Mechanizm utleniania metali i stopów. Mechanizm tworzenia ochronnych zgorzelin na stopach.</p>
Forma zaj : wiczenia audytoryjne
<p>Wi zania chemiczne - jonowe, kowalencyjne, metaliczne. Elekroujemno i wi zania spolaryzowane. Zwi zki kompleksowe i wi zanie koordynacyjne - jon centralny, ligandy. Posługiwanie si tabel elekroujemno ci. Okre lanie charakteru wi zania na podstawie ró nicy elekroujemno ci.</p> <p>Gazy, ciecze i ciała stałe. Polikryształy i monokryształy. Kryształy idealne.</p> <p>Wyznaczanie teoretycznej g sto ci kryształów. Wi zania w kryształach. Rodzaj wi za , a wła ciwo ci kryształu. Kryształy jonowe i kowalencyjne. Energia sieciowa w kryształach. Cykl Borna-Habera. Promienie jonowe i atomowe.</p> <p>Teoria pasmowa ciała stałego. Przewodniki, półprzewodniki, izolatory. Domieszki i poziomy domieszkowe. Poziom Fermiego. Kryształy rzeczywiste i chemia defektów. Defekty 0-, 1- 2- i 3-wymiarowe. Zdefektowanie samoistne. Oddziaływanie defektów z faz gazow . Równowagi defektowe w kryształach. Odst pstwa od stechiometrii. Kryształy idealne i rzeczywiste. Luki, atomy mi dzyw złowe, defekty elektronowe. Wpływ defektów punktowych na wła ciwo ci zwi zków jonowych. Domieszki w kryształach. Wpływ domieszek na własno ci fizyczne i chemiczne.</p> <p>Dyfuzja w stanie stałym. Definicja dyfuzji - opis makroskopowy i opis fenomenologiczny. Drgania sieci. Dyfuzja własna. Mechanizmy dyfuzji. Prawa Ficka. Metody okre lania współczynników dyfuzji. Opis dyfuzji. Drogi szybkiej dyfuzji. Pierwsze i drugie prawo Ficka. Współczynnik dyfuzji. Dyfuzja chemiczna.</p> <p>Reakcje w fazie stałej. Kinetyka i mechanizm reakcji ciało stałe - gaz. Kinetyka i mechanizm reakcji utleniania. Mechanizm</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Chemia fizyczna				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3		15	Zaliczenie z ocen	1
		LO	45	Zaliczenie z ocen	3
		W	15	Egzamin	2
Razem			75		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student zna i rozumie w zakresie podstawowym rachunek różniczkowy i całkowity umożliwiając opis z wykorzystaniem matematyki zjawisk fizykochemicznych występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu oraz do charakteryzowania ich właściwości fizykochemicznych. Zna i rozumie fizykę w stopniu umożliwiającym dokonywanie opisu i interpretacji zjawisk fizykochemicznych. Student zna i rozumie zagadnienia związane z zaawansowaną wiedzą w zakresie chemii nieorganicznej, organicznej, fizycznej, ciała stałego, pozwalając opisać reakcje chemiczne i przemiany fizykochemiczne, zachodzące podczas syntezy i przetwarzania materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych. Student zna i rozumie metody badania struktury i mikrostruktury materiałów oraz ich właściwości, obejmujące metody dyfrakcyjne, spektroskopowe, mikroskopowe, oraz metody badania termicznych, optycznych i wytrzymałościowych	IM1_W02, IM1_W04	egzamin, kolokwium
2	Student potrafi posługiwać się metodami matematycznymi, posiada umiejętność opisu matematycznego zjawisk i procesów fizycznych i chemicznych w zakresie termodynamiki, równowag fazowych i spektroskopii molekularnej. Potrafi przeprowadzać eksperymenty z zakresu otrzymywania, modyfikowania i charakteryzowania materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, obejmujące również pomiary i symulacje komputerowe; potrafi przeprowadzić krytyczną analizę wyników oraz ich interpretację. Student potrafi zaprojektować i zrealizować procesy typowe dla otrzymywania i przetworstwa materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, stosując odpowiednio dobrane metody, techniki, narzędzia i materiały	IM1_U04, IM1_U01	egzamin, kolokwium
3	Student potrafi planować i organizować pracę indywidualną i zespołową. Potrafi współpracować z innymi osobami w ramach prac zespołowych, także o charakterze interdyscyplinarnym. Student jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzegania zasad etyki zawodowej i wymagania tego od innych; dbania o dorobek i tradycje zawodu inżyniera.	IM1_K05	egzamin, kolokwium, obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się
<p>wiedza:</p> <p>egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań)</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium wstępnego na laboratorium; ocena kolokwium na wiczeniach)</p> <p>umiejętności:</p> <p>egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań)</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium wstępnego na laboratorium; ocena kolokwium na wiczeniach)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań)</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium wstępnego na laboratorium; ocena kolokwium na wiczeniach)</p> <p>obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Warunkiem przystąpienia do egzaminu jest uzyskanie zaliczenia z wicze laboratoryjnych i wicze .</p> <p>Oceny z poszczególnych form zajęć są średnimi ważonymi ocen uzyskanych w ich trakcie.</p>
<p>Treści programowe (opis skrócony)</p> <p>Pierwsza i druga zasada termodynamiki. Potencjał chemiczny, Równowagi w układach jednoskładnikowych wielofazowych i wieloskładnikowych wielofazowych. Ciecze i ich własności fizykochemiczne. Równowagi w reakcjach chemicznych. Kinetyka chemiczna. Kataliza. Równowagi w wodnych roztworach jonowych. Procesy elektrodowe. Ogniwa elektrochemiczne. Fizykochemiczne własności układów zdyspergowanych. Elementy spektroskopii molekularnej.</p>
<p>Treści programowe</p> <p>Semestr: 3</p>
<p>Forma zajęć : wykład</p> <p>Termodynamiczne funkcje stanu. Zasady termodynamiki. Prawa Hessa i Kirchhoffa. Podstawowe związki między funkcjami termodynamicznymi. Warunki równowagi i samorzutności procesów. Równowaga termodynamiczna w reakcjach chemicznych. Prawo działania mas, zależność stałej równowagi od temperatury i ciśnienia. Równowagi fazowe w układach jednoskładnikowych wielofazowych – prawo Clausiusa-Clapeyrona. Równowagi fazowe w układach wieloskładnikowych wielofazowych: prawo Raoult'a i Henry'ego, współczynnik podziału między dwie fazy ciekłe. Ekstrakcja. Destylacja. Azeotropia. Metody pomiaru masy molowej: z prawa Raoult'a, metoda ebuliometryczna i kriometryczna, metoda wiskozymetryczna. Osmoza i ciśnienie osmotyczne. Fizyczny opis stanu ciekłego: gęstość, ciepło właściwe, pojemność cieplna, lepkość, napięcie powierzchniowe. Dyfuzja w roztworach. Zjawiska powierzchniowe na granicy faz: napięcie międzyfazowe, adhezja, kohezja, flotacja, adsorpcja. Detergenty jonowe i niejonowe. Chromatografia. Wymieniacze jonowe. Kinetyka reakcji chemicznych. Kataliza homogeniczna i heterogeniczna. Koloidy: metody otrzymywania, oczyszczanie. Właściwości układów koloidalnych: dyfuzja, lepkość roztworów koloidalnych, micelizacja, sedymentacja, własności optyczne roztworów koloidów. Elektroliza – prawa elektrolizy. Przewodnictwo roztworów elektrolitów, liczby przenoszenia, ruchliwość jonów. Równowaga na granicy faz metal-roztwór elektrolitu. Rodzaje elektrod: elektrody I i II rodzaju, potencjały standardowe, elektrody oksydacyjno-redukcyjne, elektrody jonoselektywne. Ogniwa galwaniczne i paliwowe. Metody elektroanalizy: miareczkowanie potencjometryczne, konduktometryczne. Współczynnik aktywności i metody jego wyznaczenia. Polarografia. Elementy spektroskopii. Absorpcja promieniowania, prawo Lamberta-Beera, spektroskopia przebiegająca rotacyjno-oscylacyjnych (IR, Raman). Spektroskopia przebiegająca rotacyjno-oscylacyjno-elektronowych (UV-VIS). Spektroskopia NMR.</p>
<p>Forma zajęć : wiczenia audytoryjne</p> <p>1. Pojęcia podstawowe: układ, parametry i funkcje stanu, liczba stopni reakcji. Energia wewnętrzna i pierwsza zasada termodynamiki. Enalpia i pierwsza zasada termodynamiki wyrażona za pomocą entalpii. Pojemności cieplne C_p i C_v i związki między nimi. Ciepło reakcji, entalpia reakcji i związki między nimi. Prawo Hessa. Prawo Kirchhoffa. Przykładowe zadania rachunkowe.</p> <p>2. Procesy odwracalne i nieodwracalne. Entropia. Druga zasada termodynamiki. Energia swobodna i entalpia swobodna. Związki między funkcjami termodynamicznymi. Przykładowe zadania rachunkowe.</p> <p>3. Sprawdzian pisemny z zagadnień 1-2. Potencjał chemiczny. Zależność potencjału chemicznego od składu roztworu. Metody doboru stanów standardowych. Równanie Gibbsa – Duhema.</p> <p>4. Układy jednoskładnikowe wielofazowe. Równanie Clausiusa – Clapeyrona. Przebiegi fazowe I i II rodzaju. Termodynamiczne warunki równowagi i samorzutności procesów. Produkcja entropii i powinowactwo chemiczne. Przykładowe zadania rachunkowe.</p>

5. Sprawdzian pisemny z zagadnie 3-4. Układy wieloskładnikowe wielofazowe. Równowagi w układach dwuskładnikowych dwufazowych ciecz – para; prawo Raoult'a i Henry'ego. Odstępstwa od prawa Raoult'a. Wykresy zależności ciśnienia pary i temperatury wrzenia od składu roztworu. Destylacja frakcyjna. Azeotropia. Współczynnik podziału między dwie fazy ciekłe, ekstrakcja. Przykładowe zadania rachunkowe.
6. Metody pomiaru masy molowej: z prawa Raoult'a, metodami ebulliometryczną i kriometryczną, metodą wiskozymetryczną. Osmoza i ciśnienie osmotyczne. Przykładowe zadania rachunkowe.
7. Sprawdzian pisemny z zagadnie 5-6. Fizykochemiczny opis stanu ciekłego; gęstość, ciśnienie, pojemność cieplna, lepkość, napięcie powierzchniowe.
8. Dyfuzja w roztworach. Zjawiska powierzchniowe na granicy faz: napięcie międzyfazowe, adhezja, kohezja, flotacja. Adsorpcja: a) na powierzchni swobodnej (izoterma Henry'ego), b) na powierzchni ciała stałego (izoterma Langmuira), c) wielowarstwowa (izoterma BET).
9. Sprawdzian pisemny z zagadnie 7-8. Klasyfikacja, metody otrzymywania i oczyszczania układów koloidalnych. Własności molekularno – kinetyczne i optyczne układów koloidalnych. Lepkość roztworów koloidalnych, dyfuzja koloidów, micelizacja, sedymentacja.
10. Pomiar szybkości reakcji chemicznych. Równania kinetyczne. Rzęd reakcji. Okres połowicznej przemiany. Reakcje rzędu pierwszego i drugiego. Zależność szybkości reakcji chemicznych od temperatury. Równanie Arrheniusa. Reakcje odwracalne i równowagłe. Kataliza homogeniczna i heterogeniczna. Przykładowe zadania rachunkowe.
11. Sprawdzian pisemny z zagadnie 9-10. Elektroliza. Przewodnictwo elektryczne roztworów elektrolitów (właściwości molowe) i jego zależność od stężenia. Elektrody: podział i potencjał elektrody.
12. Ogniwa galwaniczne (rodzaje, budowa). SEM ogniwa i jego pomiar. Metody elektroanalizy: miareczkowanie potencjometryczne i konduktometryczne. Polarografia. Przykładowe zadania rachunkowe.
13. Sprawdzian pisemny z zagadnie 11-12. Absorpcja promieniowania. Prawo Lamberta – Beera. Spektroskopia przejść rotacyjno – oscylacyjnych. Spektroskopia IR i Ramana. Przykładowe zadania rachunkowe.
14. Spektroskopia przejść oscylacyjno – elektronowych. Spektroskopia UV – VIS. Spektroskopia EPR i NMR. Przykładowe zadania rachunkowe.
15. Sprawdzian pisemny z zagadnie 13-14.

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

Wyznaczanie cząsteczkowych objętości molowych w układach etanol-woda. Wyznaczanie izoterm adsorpcji substancji powierzchniowo czynnych na podstawie pomiarów napięcia powierzchniowego. Zależność przewodnictwa od stężenia. Badanie kinetyki inwersji sacharozy. Wyznaczanie krytycznego stężenia micelizacji z pomiarów przewodnictwa elektrycznego. Refrakcja. Wyznaczanie entalpii swobodnej, entalpii i entropii reakcji zachodzącej w ogniwie Clarka. Elektrody jonoselektywne – wyznaczenie stężenia metodami dodatku wzorca. Miareczkowanie konduktometryczne. Potencjometryczne pomiary pH i miareczkowanie potencjometryczne – własności roztworów buforowych. Elektrochemiczne utlenianie kwasu szczawowego. Wyznaczanie stałej dysocjacji wskaźnika kwasowo-zasadowego metodą absorpcyjometryczną. Wyznaczanie masy molowej związku na podstawie pomiarów ciśnienia osmotycznego.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Chemia ogólna i nieorganiczna				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2		15	Zaliczenie z ocen	1
		LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		W	15	Egzamin	2
Razem			60		5

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna podstawowe grupy związków nieorganicznych i ich właściwości oraz podstawowe typy reakcji chemicznych. Zna podstawowe typy wiązań chemicznych oraz ich związek z właściwościami materiałów. Zna wpływ warunków na zachodzenie procesów chemicznych	IM1_W02	egzamin, wykonanie zadania
2	Potrafi opisać wiązania jądrowe teorii orbitali molekularnych, potrafi posługiwać się metodami analizy ilościowej, wykona podstawowe obliczenia chemiczne z zakresu metod analitycznych, stężenia roztworów oraz równowag w roztworach elektrolitów oraz potrafi przewidywać przebieg podstawowych procesów chemicznych	IM1_U01, IM1_U02	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania
3	Rozumie potrzeby ciągłego poszerzania swojej wiedzy i umiejętności. Ma wiadomości, której wiedza i umiejętności są przydatne społeczeństwu, a także wiadomości zagrożenia płynące ze strony przemysłu przetwórstwa chemicznego.	IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań i zadań)
ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium w formie sprawozdania pisemnego)

umiejętności:

egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań i zadań)
ocena kolokwium (kolokwia wstępne i 2 kolokwia na laboratoriach)
ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium w formie sprawozdania pisemnego)

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Zaliczenie wicze wymaga uzyskania 50 % punktów możliwych do uzyskania na kolokwiach. Laboratorium - trzeba wykonać wszystkie wiczenia objęte programem oraz uzyskać przynajmniej 50 % punktów ze sprawdzianów. Oba zaliczenia można uzyskać w trybie poprawkowym na dodatkowym kolokwium pisemnym (zaliczenie części praktycznej laboratorium jest obowiązkowe). Egzamin pisemny obejmuje zakres wykładów, wicze i laboratoriów; zaliczenie obu rodzajów wicze jest warunkiem przystąpienia do egzaminu

Tre ci programowe (opis skrócony)
Wi zanie chemiczne. Wła ciwo ci zwi zków nieorganicznych. Zwi zki niemetalu. Otrzymywanie metali i zwi zki metali. Podstawy klasycznej analizy jako ciowej i ilo ciowej.
Tre ci programowe
Semestr: 2
Forma zaj : wykład
<p>Klasyfikacja pierwiastków w układzie okresowym. Wi zania chemiczne w uj ciu teorii orbitali molekularnych. Orbitale zlokalizowane i orbitale zdelokalizowane. Orbitale wi ce, antywi ce i niewi ce.</p> <p>Wi zanie koordynacyjne. Chemia zwi zków kompleksowych w roztworach, wi zania koordynacyjne w ciałach stałych. Równowagi w zwi zkach koordynacyjnych. Alotropia i polimorfizm.</p> <p>Podział zwi zków nieorganicznych. Tlenki, kwasy, zasady, sole. Tlenki amfoteryczne i tlenki oboj tne. Poł czenia wodoru. Poł czenia gazów szlachetnych. Chemia zwi zków najwa niejszych niemetalu. Halogenki. Kwas siarkowy, kwas azotowy, kwas fosforowy i ich sole. Metale – otrzymywanie i wła ciwo ci. Najwa niejsze zwi zki metali alkalicznych i metali ziem alkalicznych. Metale przej ciowe i ich najwa niejsze zwi zki.</p> <p>Rozdzielanie mieszanin. Zwi zki trudno rozpuszczalne. Iloczyn rozpuszczalno ci i efekty solne. Podstawy klasycznej analizy wagowej. Potencjały elektrochemiczne i reakcje redoks analizie ilo ciowej. Korozja chemiczna i elektrochemiczna. Podstawy klasycznej analizy miareczkowej.</p>
Forma zaj : wiczenia audytoryjne
<p>Klasyfikacja pierwiastków w układzie okresowym. Wi zania chemiczne w uj ciu teorii orbitali molekularnych. Orbitale zlokalizowane i orbitale zdelokalizowane. Orbitale wi ce, antywi ce i niewi ce.</p> <p>Wi zanie koordynacyjne. Chemia zwi zków kompleksowych w roztworach, wi zania koordynacyjne w ciałach stałych. Równowagi w zwi zkach koordynacyjnych. Alotropia i polimorfizm.</p> <p>Podział zwi zków nieorganicznych. Tlenki, kwasy, zasady, sole. Tlenki amfoteryczne i tlenki oboj tne. Poł czenia wodoru. Poł czenia gazów szlachetnych. Chemia zwi zków najwa niejszych niemetalu. Halogenki. Kwas siarkowy, kwas azotowy, kwas fosforowy i ich sole. Metale – otrzymywanie i wła ciwo ci. Najwa niejsze zwi zki metali alkalicznych i metali ziem alkalicznych. Metale przej ciowe i ich najwa niejsze zwi zki.</p> <p>Rozdzielanie mieszanin. Zwi zki trudno rozpuszczalne. Iloczyn rozpuszczalno ci i efekty solne. Podstawy klasycznej analizy wagowej. Potencjały elektrochemiczne i reakcje redoks analizie ilo ciowej. Korozja chemiczna i elektrochemiczna. Podstawy klasycznej analizy miareczkowej.</p>
Forma zaj : wiczenia laboratoryjne
<ul style="list-style-type: none"> - rozdzielanie substancji (na przykładzie wybranych jonów) metod chromatografii bibułowej w wersji chromatografii kr kowej i kolumnowej, - preparatyka chemiczna na przykładzie syntezy jodku ołowiu(II); okre lenie wydajno ci reakcji; uzgadnianie równa reakcji chemicznych, - analiza jako ciowa: w oparciu o systematyczn analiz jako ciow metod siarczkow wykrywanie w roztworze obecno ci jonów (anionów i/lub kationów) nale cych do poszczególnych grup analitycznych lub wyst puj cych w postaci mieszaniny, - równowagi kwasowo-zasadowe w roztworach wodnych; definicja kwasu i zasady w uj ciu Brønsteda; dysocjacja elektrolityczna, stała i stopie dysocjacji; iloczyn jonowy wody; poj cie pH, wska niki pH; obliczenia st enia jonów wodorowych i wodorotlenowych w roztworze; hydroliza; wyznaczanie stałej i stopnia dysocjacji wodnych roztworów słabych zasad i słabych kwasów; efekt wspólnego jonu; stała równowagi kwasowo-zasadowej wodnych roztworów soli; roztwory buforowe i badanie ich wła ciwo ci; pojemno buforowa

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Chemia organiczna				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3	LO	45	Zaliczenie z ocen	3
		W	15	Egzamin	2
Razem			60		5

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma uporządkowaną, podbudowaną teoretycznie wiedzę z zakresu chemii organicznej, niezbędną do opisu przemian fizykochemicznych substancji i ich syntezy Posiada wiedzę, która pozwala powiązać budowę chemiczną związku organicznego z jego właściwościami fizycznymi (np. temperatura wrzenia, topnienia), umie określić skład chemiczny związku Ma podstawową wiedzę pozwalającą na określenie warunków zachodzenia reakcji chemicznych w chemii organicznej	IM1_W02	egzamin, kolokwium, ocena aktywności
2	Potrafi postawić właściwie dobranymi metodami i urządzeniami umiarkowanymi pomiary podstawowych wielkości charakteryzujących związki organiczne Potrafi wykonywać obliczenia stechiometryczne, stosować w praktyce podstawowe prawa chemiczne, umie zaplanować i wykonać eksperyment chemiczny oraz zinterpretować jego wyniki	IM1_U01, IM1_U04	egzamin, kolokwium, ocena aktywności
3	Jest przygotowany do samodzielnego poszerzania swojej wiedzy z zakresu chemii organicznej 2. ma wiadomości o wpływie związków organicznych na środowisko naturalne i związane z tym odpowiedzialności za podejmowane decyzje	IM1_K01, IM1_K02	egzamin, kolokwium, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań lub test wyboru)
- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

umiejętności:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań lub test wyboru)
- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

kompetencje społeczne:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań lub test wyboru)
- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

Warunki zaliczenia
Zaliczenie: Przed rozpoczęciem ćwiczeń laboratoryjnych student zobowiązany jest do zapoznania się z instrukcją do ćwiczenia oraz ewentualnymi materiałami pomocniczymi oraz napisania sprawdzianu. Ocena zaliczenia obejmuje oceny ze sprawdzianów, oceny wykonania ćwiczeń zgodnie z regułami podanymi przez nauczyciela oraz ocenę z kolokwium zaliczeniowego. Zaliczenie laboratorium jest warunkiem dopuszczenia do egzaminu. Egzamin pisemny obejmuje zagadnienia przedstawione w czasie wykładów i ćwiczeń.
Treści programowe (opis skrócony)
Przedmiot ma na celu zaznajomienie studentów z podstawowymi wiadomościami z zakresu chemii organicznej. Wiedza niezbędna przy studiowaniu i badaniu materiałów, szczególnie materiałów polimerowych. Przedmiot zapewnia zdobycie podstawowej wiedzy na temat budowy chemicznej, właściwości fizycznych i reaktywności związków organicznych oraz umiejętność łączenia właściwości makroskopowych z budową chemiczną i elektronową związku. Zajęcia laboratoryjne umożliwiają nabycie praktycznych umiejętności pracy ze związkami organicznymi i lotnymi rozpuszczalnikami, a także poznanie podstawowych technik stosowanych w laboratorium chemii organicznej
Treści programowe
Semestr: 3
Forma zajęć : wykład
Program wykładów obejmuje następujące tematy: a) Struktura i właściwości związków organicznych b) Podstawowe grupy związków organicznych: węglowodory nasycone, nienasycone, aromatyczne, fluorowcopochodne węglodorów, alkohole, fenole, eter, związki karbonylowe, kwasy karboksylowe i ich pochodne, nitrozwiązki, aminy, aminokwasy, peptydy i białka, cukry. c) Nazewnictwo związków organicznych d) Izomeria w związkach organicznych. e) Reaktywność związków organicznych w powiązaniu z obecnością odpowiednich grup funkcyjnych. f) Mechanizmy wybranych reakcji addycji i substytucji. g) Wybrane zastosowania związków organicznych (barwniki, przemysł farmaceutyczny etc.)
Forma zajęć : wiczenia laboratoryjne
Program zajęć laboratoryjnych obejmuje: a) identyfikację związków organicznych w oparciu o ich podstawowe właściwości fizyczne i chemiczne (temperatura topnienia, wrzenia, specyficzne reakcje chemiczne) b) techniki wyodrębniania i oczyszczania związków organicznych (krystalizacja, destylacja, ekstrakcja, chromatografia cienkowarstwowa) c) Proste syntezy chemiczne. W ramach ćwiczeń laboratoryjnych studenci ugruntowują także wiedzę o nazewnictwie związków organicznych, hybrydyzacji atomu węgla i wynikającej z tego budowie przestrzennej związków, a także o reaktywności związków organicznych. Zdobywają tę wiedzę o bezpieczeństwach w pracy ze związkami organicznymi

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	English in manufacturing				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEIZarzProd				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	ZS	25	Zaliczenie z ocen	2
Razem			25		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna podstawy słownictwa związanego z produkcją w języku angielskim. Zna typowe formy wypowiedzi pisemnej i ustnej w języku angielskim. Zna elementy gramatyki angielskiej.	IM1_W05	ocena aktywności, wypowiedź ustna
2	Potrafi zrozumieć i przedstawić treść krótkiej publikacji przemysłowo-technicznej w języku angielskim. Potrafi wypowiedzieć się ustnie na tematy techniczne w języku angielskim. W stopniu podstawowym komunikuje się w języku angielskim na tematy techniczne	IM1_U07, IM1_U09	ocena aktywności, wypowiedź ustna
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza:			
ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)			
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas referatu;)			
umiejętności:			
ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)			
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas referatu;)			
Warunki zaliczenia			
wygłoszenie referatu i aktywność na zajęciach			
Treści programowe (opis skrócony)			
Angielskie słownictwo związane z produkcją przemysłową, elementy gramatyki języka angielskiego.			
Treści programowe			
Semestr: 4			
Forma zajęć: zajęcia seminaryjne			
1. Production 2. Methods. 3. Techniques. 4. Processes. 5. Procedures 6. Polymer/ceramic/metal/composite materials industry 7. Branches of Industries			

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	English in Science and Technology				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMat				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	ZS	25	Zaliczenie z ocen	2
Razem			25		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna podstawy słownictwa technicznego w języku angielskim. Zna typowe formy wypowiedzi pisemnej i ustnej w języku angielskim. Zna elementy gramatyki angielskiej.	IM1_W05	ocena aktywności, wypowiedź ustna
2	Potrafi zrozumieć i przedstawić treść krótkiej publikacji naukowo-technicznej w języku angielskim. Potrafi wypowiedzieć się ustnie na tematy techniczne w języku angielskim. W stopniu podstawowym komunikuje się w języku angielskim na tematy techniczne	IM1_U07, IM1_U09	ocena aktywności, wypowiedź ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza:</p> <p>ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)</p> <p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas referatu;)</p> <p>umiejętności:</p> <p>ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)</p> <p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas referatu;)</p>

Warunki zaliczenia

wyższenie referatu i aktywność na zajęciach

Treści programowe (opis skrócony)

Celem zajęć jest zapoznanie studentów z angielskim słownictwem naukowo-technicznym, ze szczególnym uwzględnieniem wypowiedzi ustnej.

Treści programowe

Semestr: 4

Forma zajęć : **zajęcia seminaryjne**

1. Universal English. Scientific Formulations.
2. Angielszczyzna specjalistyczna (Conference Paper - Referat (konferencyjny)
3. Oral Communication. Presentation. Lecture. Conference Paper
4. Non-Verbal Communication - Komunikacja pozatekstowa
5. Graphic Means of Scientific and Technical Communication

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Fizyka I				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1		15	Zaliczenie z ocen	2
		W	30	Egzamin	2
Razem			45		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Rozumie zjawiska zachodzące pod wpływem oddziaływań fundamentalnych.	IM1_W01	kolokwium, egzamin
2	Potrafi podać zasady dynamiki Newtona, zdefiniować układ inercjalny, omówi transformację Galileusza.	IM1_W01	kolokwium, egzamin
3	Rozumie definicję pracy, potrafi zdefiniować pole zachowawcze, omówi zasady zachowania energii.	IM1_W01	dyskusja, kolokwium, egzamin
4	Potrafi podać zasady niezmienniczości prądu i siły oraz założenia transformacji Lorentza, oraz wyjaśni kontrakcję przestrzeni i dylatację czasu.	IM1_W01	dyskusja, kolokwium, egzamin
5	Potrafi omówić zasady dynamiki relatywistycznej, masę relatywistyczną, energię całkowitą.	IM1_W01	dyskusja, kolokwium, egzamin
6	Potrafi omówić procesy falowe, prąd fali w zależności od ich rodzaju i ośrodka.	IM1_W01	kolokwium, egzamin
7	Potrafi omówić własności pola elektrycznego, podstawowe parametry (strumień, potencjał, prawo Gaussa).	IM1_W01	kolokwium, egzamin
8	Potrafi podać własności cząstki naładowanej w ruchu (pole magnetyczne, siła, pole magnetyczne przewodnika z prądem), podstawowe prawa	IM1_W01	kolokwium, egzamin
9	Potrafi omówić własności pola elektromagnetycznego w oparciu o równania Maxwella, energię pola elektromagnetycznego	IM1_W01	dyskusja, kolokwium, egzamin
10	Potrafi pozyskiwać informacje z literatury, baz danych i innych źródeł; potrafi integrować uzyskane informacje, dokonywać ich interpretacji, a także wyciągać wnioski oraz formułować i uzasadniać opinie.	IM1_U01, IM1_U10	dyskusja, kolokwium, egzamin
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza: ocena dyskusji (W trakcie semestru punktowana jest aktywność studentów podczas zajęć przejawiająca się rozwijaniem przez nich przy tablicy zadań podanych wcześniej do wiadomości.)			

egzamin ((egzamin jest pisemny, pytania w formie testu jednokrotnego wyboru. Konieczne jest otrzymanie minimum 51% punktów.))
ocena kolokwium (Zaliczenie jest uwarunkowane pozytywnym wynikiem kolokwium zaliczeniowego przeprowadzanego pod koniec semestru w formie sprawdzianu umiej tno ci rozwi zywania zada z fizyki.)

umiej tno ci:

ocena dyskusji (W trakcie semestru punktowana jest aktywno studentów podczas zaj przejawiaj ca si rozwi zywaniami przez nich przy tablicy zada podanych wcze niej do wiadomo ci.)

egzamin ((egzamin jest pisemny, pytania w formie testu jednokrotnego wyboru. Konieczne jest otrzymanie minimum 51% punktów.))

ocena kolokwium (Zaliczenie jest uwarunkowane pozytywnym wynikiem kolokwium zaliczeniowego przeprowadzanego pod koniec semestru w formie sprawdzianu umiej tno ci rozwi zywania zada z fizyki.)

Warunki zaliczenia

Wykład: Egzamin w formie testu jednokrotnego wyboru zawieraj cy pytania dotycz ce tre ci z prezentacji na wykładzie. Liczebno pyta około 50, minimum gwarantuj ce zdanie kolokwium na poziomie 50%, w przedziale 50-100% uzyskanych punktów ocena naliczana proporcjonalnie.
wiczenia audytoryjne: Ocena z wicze posiada trzy komponenty, ocena z kolokwium, aktywno na wiczeniach i frekwencja (wagi odpowiednio 3,2 i 1)
Warunek konieczny uzyskania zaliczenia to pozytywne (od 3.0) zaliczenie kolokwium. W przypadku braku pozytywnej noty z kolokwium scenariusz poprawy tego .

Tre ci programowe (opis skrócony)

Zjawiska i procesy w przyrodzie, cztery fundamentalne oddziaływania, prawa dynamiki, transformacja Galileusza, zasady dynamiki Newtona, praca, energia kinetyczna, potencjalna, ruch harmoniczny. Transformacja Lorentza, szczególnie teoria wzgl dno ci Einsteina, dynamika relatywistyczna. Ruch falowy. Pole elektromagnetyczne, równania Maxwella.

Tre ci programowe

Semestr: 1

Forma zaj : **wykład**

Oddziaływania fundamentalne: nat enia, czas trwania

Dynamika: zasady dynamiki Newtona, układy inercjalne, transformacja Galileusza dla dowolnego kierunku ruchu układu wzgl dem układu w spoczynku. Praca, energia kinetyczna, pole zachowawcze, energia potencjalne, pole grawitacyjne jako pole zachowawcze, stany równowagi. Ruch harmoniczny, droga, pr dko , przyspieszenie, siła harmoniczna, składanie ruchów harmonicznnych, energia kinetyczna, potencjalna, całkowita, zasada zachowania energii.

Wst p do szczególnej teorii wzgl dno ci: zasada niezmienniczo ci pr dko ci wiatła, transformacja Lorentza - współrz dnych, pr dko ci, dylatacja czasu, kontrakcja przestrzeni, dynamika relatywistyczna: masa relatywistyczna, p d, siła, praca, energia kinetyczna, zasada korespondencji Bohra, energia całkowita równowa no masy i energii.

Ruch falowy: równanie falowe, zale no ci pr dko ci fal od rodzaju fali i o rodka propagacji - fale spr yste, fale akustyczne, tworzenie paczki falowej, pr dko fazowa, Dyfrakcja i interferencja fal, ró dła synchroniczne, wyliczanie amplitudy wypadkowej, interferencja konstruktywna, interferencja destruktywna, polaryzacja.

Oddziaływania elektryczne, siła Coulomba, definicja jednostki ładunku, nat enie pola elektrycznego E, potencjał, strumie pola elektrycznego, prawo Gaussa - obliczanie pola elektrycznego od naładowanej jednorodnie z g sto ci obj to ciow kuli, z g sto ci powierzchniow , jednorodnie naładowanego pr ta oraz płaszczyzny, dipol elektryczny - potencjał, nat enie pola elektrycznego. Polaryzacja materii, substancje polarne, ferroelektryki, p tła histerezy.

Oddziaływania magnetyczne: cz stka naładowana w polu magnetycznym - siła z jak pole magnetyczne B działa na naładowan cz stk , siła z jak pole magnetyczne działa na przewodnik z pr dem, wektor g sto ci pr du. Prawo Ampera, pole magnetyczne wytworzone przez przewodnik z pr dem, graficzna ilustracja do wyliczenia tego pola, formuła Biota – Savarta, oddziaływanie dwóch równoległych przewodników z pr dem – definicja jednostki nat enia pr du. Pole magnetyczne pojedynczego ładunku w ruchu – relacja mi dzy polem elektrycznym i magnetycznym ładunku poruszaj cego si – pole elektromagnetyczne. Elektromagnetyzm, zasada wzgl dno ci. Efekt Halla wyznaczanie g sto ci no ników pr du.

Pole elektromagnetyczne: kr enie pola E siła elektromotoryczna, prawo Ohma, prawa Kirchhoffa, obwody elektryczne, zast pcze rezystancje, siła Lorentza, prawo Ampera, prawa statycznych pól E i B – cechy tych pól.

Do wiadzczenie Faraday'a – relacja miedzy zmiennym w czasie strumieniem pola B i wyindukowanym polem E - posta całkowita i ró niczkowa tej zale no ci, siła elektromotoryczna indukcji. Zasada zachowania ładunku dla przypadku dynamicznego. Relacja mi dzy zmiennym w czasie strumieniem pola E i wyidukowanym polem B - posta całkowita i ró niczkowa prawa, prawo Ampera – Maxwella. Elektromagnetyzm zapisany w równaniach Maxwella - posta całkowita i ró niczkowa. Do wiadzczenie Hertza, zwi zek mi dzy pr dko ci fali

elektromagnetycznej a parametrami o rodka. Widmo promieniowania elektromagnetycznego, energia

promieniowania – wektor Poyntinga i jego związek z natężeniem fali. Zachowanie fali na granicy dwóch ośrodków, zjawisko załamania wyjątkowe w oparciu o równania Maxwella.

Forma zajęć : **wiczenia audytorjne**

Działy na wektorach, wektorowe wielkości dynamiczne: definicje, składowe wektora

Dynamika: zasady dynamiki Newtona , interpretacja, przykłady, układy inercjalne, transformacja Galileusza, energia kinetyczna, potencjalna – pole zachowawcze, pole grawitacyjne, zasada zachowania energii, zasada zachowania pędu, ruch harmoniczny – siła energia kinetyczna, energia potencjalna.

Podstawy elektrostatyki i rozwiązywanie prostych obwodów elektrycznych, pole magnetyczne, siła Lorentza.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Fizyka II				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2	LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		W	15	Egzamin	2
Razem			45		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna równanie Schrödingera, interpretację wielkości, warunki brzegowe, potrafi postawić zagadnienie dla znanego potencjału.	IM1_W01	egzamin, kolokwium
2	Umie opisać zjawisko przewodnictwa metali w oparciu o model Fermiego elektronów swobodnych.	IM1_W01	egzamin, kolokwium
3	Potrafi analizować statystyki kwantowe, wyliczyć energię Fermiego dla $T=0$.	IM1_W01	dyskusja, kolokwium
4	Zna interpretację fali de Broglie, cechy korpuskularne i falowe cząstek.	IM1_W01	obserwacja zachowa
5	Potrafi zastosować poznaną wiedzę teoretyczną do zanalizowania do wiadczalnych układów mechanicznych (wahadła: matematyczne, fizyczne, Oberbecka), elektrycznych (obwody z elementami R, L i C) oraz optycznych (optyka geometryczna i falowa). Potrafi je opisywać, modelować i przewidywać ich dynamikę.	IM1_U01	egzamin, kolokwium
6	Potrafi przeprowadzić prosty eksperyment fizyczny, zinterpretować jego wynik oraz przeprowadzić analizę matematyczną dokładności pomiaru.	IM1_U01, IM1_U03	obserwacja wykonania zada
7	Potrafi w sposób przejrzysty i komunikatywny zaprezentować wyniki swoich pomiarów i obliczenia w formie sprawozdania.	IM1_U02, IM1_U07	dyskusja, kolokwium
8	Umie posługiwać się prostymi przyrządami pomiarowymi oraz obsługiwać mierniki elektryczne a także oscyloskop. Zna zasady pracy ze źródłami światła (w tym światła laserowego). Umie respektować przepisy BHP.	IM1_K01, IM1_K04, IM1_K05	dyskusja, obserwacja wykonania zada
9	Ma wiadomo odpowiedzialność za pracę własną oraz gotowość do podporządkowania się zasadom pracy w zespole i ponoszenia odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania.	IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zada
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza:			
ocena dyskusji			
egzamin			

<p>ocena kolokwium</p> <p>obserwacja zachowa</p> <p>umiej tno ci:</p> <p>ocena dyskusji</p> <p>egzamin</p> <p>ocena kolokwium</p> <p>obserwacja wykonania zada</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>ocena dyskusji</p> <p>obserwacja wykonania zada</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Wykład: Egzamin w formie ustnej, 3 pytania losowane z listy pyta (około 60) udost pnionej na wykładach, po wylosowaniu pyta czas na przygotowanie si (preferowana opcja - na pi mie), nast pnie referowanie odpowiedzi. Oceniana odpowiedz na ka de pytanie. Laboratorium: wykonanie wicze i dostarczenie sprawozda . Ocena ko cowa jest redni ocen ze wszystkich zaliczonych wicze . Warunkiem zaliczenia jest pozytywna ocena ka dego z wykonanych wicze .</p>
<p>Tre ci programowe (opis skrócony)</p> <p>Wykład: Wst p do fizyki kwantowej, dualizm korpuskularno - falowy, statystyki kwantowe, równanie Schrodingera. Przewodnictwo metali –model Fermiego, struktura energetyczna, przewodnictwo półprzewodników, nadprzewodniki. Struktura energetyczna. Atom wodoru - model Bohra, budowa elektronowa atomów. Laboratorium: Opracowanie i graficzna prezentacja wyników pomiarowych, niepewno pomiarowa. Mechanika, wahadło matematyczne i fizyczne, d wi k. Optyka geometryczna i falowa. Elektryczne własno ci materii, obwód RC.</p>
<p>Tre ci programowe</p>
<p>Semestr: 2</p>
<p>Forma zaj : wykład</p>
<p>Wykład (15 godzin)</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Fale materii – fale de'Broglie: długo fali materii stowarzyszonej z ruchem cz stki o p dzie p. Przykłady dla obiektu makroskopowego i mikroskopowego. Do wiadczenia Davissona-Germera. Zasada komplementarno ci Bohra - obraz falowy, obraz fotonowy. Fala de'Broglie interpretowana jako funkcja falowa, podobnie do fali elektromagnetycznej. 2. Probabilistyczna interpretacja mikro wiata – zasada nieoznaczono ci Heisenberga i jej konsekwencje. Zasada nieoznaczono ci a model atomu wodoru. 3. Podstawy teorii kwantowej: kwantyzacja wielko ci fizycznych (p d, energia, moment p du), warunki brzegowe, fale stoj ce. Operatory i obserwable. 4. Atom wodoru w uj ciu Bohra. Model przeskoków elektronowych i warunki ich zaj cia – dyskretyzacja widma energetycznego. 5. Równanie Schrodingera: zało enia, równanie zale ne od czasu, równanie stacjonarne, funkcja falowa, własno ci funkcji falowej, energia-warto własna, wektor falowy – zwi zek z p dem w oparciu o hipotez de'Broglie. Wybrany potencjał-zagadnienie do rozwi zania, równanie Schrodingera dla cz stki swobodnej, dozwolone warto ci wektora falowego, liczby kwantowe, dozwolone warto ci własne. 6. Model Fermiego elektronów swobodnych - gaz Fermiego: zało enia, równanie Schrodingera, warunki brzegowe Borna-Karmanna, dozwolone warto ci rektora falowego k, liczby kwantowe, relacja dyspersji - ilustracja graficzna. Stany energetyczne w przestrzeni wektora falowego k w temperaturze T=0K. 7. Atom wodoru w nowej teorii kwantów. Funkcje falowe elektronów. Powłoki i orbitale. Fermiony i bozony, zasada wykluczenia Pauliego i konstrukcja orbit elektronowych w układzie okresowym pierwiastków. 8. Elementy fizyki j dra atomowego: energia wi zania, defekt masy, rozpady promieniotwórcze, rodziny promieniotwórcze, izotopy stabilne, energetyka j drowa. 9. Nadprzewodniki: niskotemperaturowe nadprzewodniki, podstawowe własno ci – krzywe krytyczne, zjawisko Meissnera, pary Coopera, nadprzewodniki wysokotemperaturowe (HTSC).

Forma zaj : **wiczenia laboratoryjne**

Laboratorium fizyczne (30 godzin)

1. Metodyka opracowywania wyników pomiarów fizycznych, rachunek błędów, przedstawianie wyników w postaci graficznej, BHP w Pracowni Fizycznej.
2. Mechanika - wyznaczanie okresu wahadła matematycznego i fizycznego, sprawdzanie praw ruchu obrotowego bryły sztywnej, wyznaczanie parametrów fali dźwiękowej, dudnienia.
3. Optyka geometryczna, falowa i atomowa - sprawdzanie praw optyki geometrycznej, powstawanie obrazów rzeczywistych, wyznaczanie długości fali świetlnej diody laserowej.
4. Elektryczność - wyznaczanie stałej czasowej układu RC, obsługa oscyloskopu, praca przy diodzie elektrycznej, wyznaczanie temperatury włókna światłowodowego.
5. Wyznaczanie ciepła właściwego ciał stałych.
6. Badanie absorpcji promieniowania alfa i beta.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Gospodarka odpadami				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEI ZarzProd				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	W	30	Zaliczenie z ocen	2
		ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			60		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna system gospodarki odpadami przemysłowymi. Zna sposoby odzysku i unieszkodliwiania odpadów.	IM1_W05	kolokwium, ocena aktywności
2	Potrafi określić obowiązki podmiotów w zakresie postępowania z odpadami. Umie opracować i przedstawić sposoby recyklingu odpadów przemysłowych.	IM1_U02	kolokwium, ocena aktywności
3	Rozumie znaczenie racjonalnej gospodarki odpadami.	IM1_K03	kolokwium, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi, test wielokrotnych odpowiedzi))

ocena aktywności (wiedza:

ocena kolokwium

umiejętności:

ocena kolokwium

ocena wykonania zadania

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowań)

umiejętności:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi, test wielokrotnych odpowiedzi))

ocena aktywności (wiedza:

ocena kolokwium

umiejętności:

ocena kolokwium

ocena wykonania zadania

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowań)

kompetencje społeczne:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi, test wielokrotnych odpowiedzi))

ocena aktywności (wiedza:

ocena kolokwium

umiejętności:

ocena kolokwium

ocena wykonania zadania

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowa)
Warunki zaliczenia
Wykład: aby uzyskać pozytywną ocenę końcową, niezbędne jest zaliczenie pisemnego sprawdzianu składającego się z zadań otwartych oraz zadań wielokrotnego wyboru z materiału objętego wykładem. Zajęcia seminaryjne: Zaliczenie na podstawie średniej arytmetycznej ocen z prac studenta (sprawdziany umiejętności oraz ocena prezentacji przygotowanej przez studenta). Wiedza: sprawdziany pisemne. Umiejętności: Sprawdziany pisemne. W trakcie zajęć seminaryjnych możliwe kontrolne, krótkie ustne pytania dotyczące bieżącego materiału. Ocena merytoryczna prezentacji. Kompetencje społeczne: Obserwacja sposobu pracy studenta oraz dyskusja na temat sposobów poszerzania wiedzy w tematyce przedmiotu. Dopuszczalna w semestrze jedna nieobecność nieusprawiedliwiona na zajęciach seminaryjnych.
Treści programowe (opis skrócony)
Klasyfikacja odpadów. Zagadnienia prawne w gospodarce odpadami. Organizacja i system gospodarki odpadami. Odpady przemysłowe. Odpady niebezpieczne. Recykling odpadów. Monitoring gospodarki odpadowej w Polsce.
Treści programowe
Semestr: 7
Forma zajęć : wykład
Pojęcia związane z gospodarką odpadami. Obowiązujące regulacje prawne dotyczące ochrony środowiska oraz gospodarki odpadami. Klasyfikacja odpadów według różnych kryteriów. Poziomy i strukturalny wytworzonych odpadów. Obowiązki podmiotów w zakresie postępowania z odpadami. Organizacja gospodarki odpadami na przykładzie wybranych technologii wytwarzania dóbr konsumpcyjnych. Surowce wtórne oraz ich ekonomiczne skutki wykorzystania. Odpady komunalne oraz ich charakterystyka właściwości technologicznych. System gospodarki odpadami komunalnymi. Charakterystyka odpadów przemysłowych. Mineralne surowce odpadowe. Odpady energetyczne. Charakterystyka odpadów niebezpiecznych, sposoby postępowania z nimi, gromadzenia i unieszkodliwiania. Recykling odpadów. Technologie przekształcania odpadów. Monitoring i systemy informacji w gospodarce odpadami. Wybrane systemy gospodarki odpadami w innych krajach.
Forma zajęć : zajęcia seminaryjne
Przygotowanie przez studentów prezentacji na temat , recyklingu i przekształcania odpadów komunalnych, szklanych, ceramicznych, metalicznych, energetycznych, budowlanych, z tworzyw sztucznych, papieru i tektury, drewna, z oczyszczalni ścieków, z produkcji rolniczej, medycznych, gumowych, z materiałów kompozytowych.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Gospodarka surowcowa				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEI ZarzProd				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Posiada zaawansowaną wiedzę na temat podstawowych grup surowcowych z zakresu ceramiki i metali, potrafi zakwalifikować surowce do produkcji odpowiednich tworzyw, zna technologię produkcji wybranych tworzyw ceramicznych i metalicznych	IM1_W02, IM1_W03, IM1_W05, IM1_W04	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, praca pisemna
2	Posiada wiedzę na temat występowania poszczególnych surowców na terenie Polski i świata, zna podstawowe kierunki importu i eksportu wybranych surowców mineralnych, posiada wiedzę na temat surowców strategicznych (z zakresu surowców mineralnych i energetycznych) dla działania gospodarki państwowej	IM1_W07, IM1_W08, IM1_W09	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, praca pisemna
3	Potrafi rozpoznać surowiec na podstawie jego karty produktu i badań materiałowych, i zakwalifikować go do konkretnego lub kilku zastosowań	IM1_U01, IM1_U03, IM1_U07, IM1_U08	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, praca pisemna
4	Potrafi dokonać analizy możliwości substytucji surowców dla wybranych procesów przemysłowych pod kątem korzyści ekonomicznej i jakościowej	IM1_U02, IM1_U03	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, praca pisemna
5	Potrafi tworzyć karty produktów/półproduktów, dobiera metody badawcze w celu dokonania charakterystyki surowcowej	IM1_U07, IM1_U01, IM1_U04, IM1_U05, IM1_U10	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, praca pisemna
6	Odnajduje się w kręgach naukowych/działach firm zajmujących się gospodarką surowcami mineralnymi/energetycznymi, prowadzi konwersacje na zaawansowanym poziomie dotyczące właściwości i składu mineralnego surowców	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (pytania otwarte))
- obserwacja wykonania zadań (obserwacja bezpośrednia studenta w czasie wykonywania działań właściwych dla danego zadania zawodowego)
- wynikających z ról, np. zadanie poszukiwania alternatywnych zastosowań surowców
- ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdania, raportu)
- ocena zadania projektowego, inne opracowania pisemne)

umiejętności:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (pytania otwarte))
- obserwacja wykonania zadań (obserwacja bezpośrednia studenta w czasie wykonywania działań właściwych dla danego zadania zawodowego)
- wynikających z ról, np. zadanie poszukiwania alternatywnych zastosowań surowców
- ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdania, raportu)
- ocena zadania projektowego, inne opracowania pisemne)

<p>kompetencje społeczne: obserwacja wykonania zadań (obserwacja bezpośrednia studenta w czasie wykonywania działań właściwych dla danego zadania zawodowego wynikających z ról, np. zadanie poszukiwania alternatywnych zastosowań surowców)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Wykład - kolokwium pisemne z ocen; konieczne jest uzyskanie 51% punktów. Laboratorium - zaliczenie z ocen - aby uzyskać zaliczenie należy wykonać wszystkie czynności objęte programem zajęć laboratoryjnych i uzyskać co najmniej 51% punktów. W przypadku nie uzyskania wymaganej liczby punktów należy zaliczyć kolokwium z całego materiału średnią arytmetyczną punktów z kolokwiów/sprawozdań z uwzględnieniem aktywności studenta.</p>
<p>Treści programowe (opis skrócony)</p> <p>Zapoznanie się studenta z podstawowymi metodami badania składu fazowego surowców, najważniejszymi, surowcami mineralnymi i chemicznymi, kierunkami ich przetwórstwa, ich strategicznym znaczeniem oraz importem i eksportem krajowym surowców</p>
<p>Treści programowe</p> <p>Semestr: 4</p> <p>Forma zajęć : wykład</p> <p>Przebieg podstawowych metod badania składu fazowego surowców mineralnych (pierwotnych, odpadowych) i syntetycznych. Główne procesy mineralotwórcze i ich natura fizykochemiczna. Izomorfizm, roztwory stałe, diadochia i ich związki z właściwościami użytkowymi surowców. Przebieg skał magmowych, osadowych i metamorficznych z punktu widzenia ich wykorzystania jako surowców mineralnych. Kruszywa naturalne i ich substytuty (kruszywa sztuczne np. w celu hutnicze, kruszywa z recyklingu – betonowe i ceglane). Wzrost wymagania technologii otrzymywania wybranych tworzyw mineralnych i metalicznych. Surowce krzemionkowe w przemyśle szklarskim, odlewniczym oraz materiałów budowlanych i ogniotrwałych. Surowce skaleniowe. Surowce ilaste. W gliny surowce wapniowe. Gipsy naturalne i ich substytuty. W gliny i krzemianowe surowce magnezu. Recykling jako sposób proekologicznego pozyskiwania surowców przemysłowych. Surowce wtórne i wybrane ich przykłady. Znaczenie globalne i krajowe poszczególnych surowców mineralnych i energetycznych, tradycji przemysłowych dla rozwoju kierunków zastosowań. Znaczenie inwestycji zagranicznych i państwowych dla tworzenia się bazy surowcowej. Znaczenie transportu, infrastruktury transportowej, jego opłacalności i dostępności różnego rodzaju transportu na podstawie Polski i krajów wysoko rozwiniętych.</p> <p>Forma zajęć : wiczenia laboratoryjne</p> <p>Analiza mikroskopowa w świetle przechodzącym. Analiza rentgenograficzna DSH. Analiza termiczna (TA, 30 TG, DTG). Surowce skaleniowe i ich analiza mikroskopowa. Badania mikroskopowe, rentgenograficzne, termiczne i granulometryczne surowców ilastych na przykładzie kaolinów, bentonitów oraz surowców ceramiki budowlanej. W gliny surowce wapniowe i ich struktura w aspekcie przydatności w różnych dziedzinach przemysłu (na przykładzie budownictwa i architektury, budowlanych materiałów wiążących i produkcji szkła). W gliny surowce magnezu na przykładzie dolomitów i magnezytów dla przemysłu materiałów ogniotrwałych.</p> <p>Bilans Gospodarki surowcami mineralnymi Polski i świata w latach 1990-2022 w odniesieniu do: rud metali, surowców ceramicznych, surowców energetycznych.</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Grafika inżynierska				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1	P	30	Zaliczenie z ocen	2
		W	15	Zaliczenie z ocen	2
Razem			45		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna i rozumie graficzne odwzorowanie konstrukcji poprzez rzutowanie prostokątne i aksonometryczne, odwzorowanie konstrukcji z wykorzystaniem widoków, przekrojów, widoków i przekrojów specjalnych. Zna i rozumie zasady wymiarowania, oznaczania tolerancji wymiarów, kształtu i położenia, uproszczony zapis konstrukcji połączeń oraz elementów układu napędowego. Ma ogólną wiedzę dotyczącą rysowania schematów elementów maszyn, schematów maszyn i linii technologicznych oraz z zakresu infrastruktury budowlanej. Posiada podstawową wiedzę z zakresu wykorzystania sprzętu komputerowego i oprogramowania SolidWorks do projektowania i tworzenia dokumentacji technicznej.	IM1_W05	kolokwium, wykonanie zadania, praca pisemna
2	Potrafi wykonać rysunek wykonawczy prostych brył oraz przedmiotów w rzutach prostokątnych stosując widoki, przekroje oraz wymiarowanie, umie odwzorować proste bryły i przedmioty w aksonometrii. Umie przedstawić prostą konstrukcję na rysunku złożeniowym, potrafi narysować schemat prostych maszyn, procesów technologicznych oraz instalacji z zakresu infrastruktury budowlanej. Umie korzystać z podstawowych narzędzi programu SolidWorks przy modelowaniu prostych brył, przedmiotów i złożeniach na tej podstawie generować dokument 2D.	IM1_U07, IM1_U04	kolokwium, wykonanie zadania, praca pisemna
3	Ma wiadomo odpowiedzialności za realizowane zadanie inżynierskie. Rozumie potrzeby ciągłego aktualizowania i poszerzania wiedzy z zakresu odwzorowania rysunkowych i dokumentacji technicznej.	IM1_K01, IM1_K05	praca pisemna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (Krótkie sprawdziany z wiedzy przedstawionej na wykładzie)
- ocena pracy pisemnej (arkusze kontrolne na wyczeniach projektowych z rzutowania i przekrojów)
- ocena wykonania zadania (sprawdzian wykonania rysunku dwuwidowego z wykorzystaniem oprogramowania SolidWorks)

umiejętności:

- ocena kolokwium (Krótkie sprawdziany z wiedzy przedstawionej na wykładzie)

<p>ocena pracy pisemnej (arkusze kontrolne na wiczeniach projektowych z rzutowania i przekrojów)</p> <p>ocena wykonania zadania (sprawdzian wykonania rysunku d wigni z wykorzystaniem oprogramowania SolidWorks)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>ocena pracy pisemnej (arkusze kontrolne na wiczeniach projektowych z rzutowania i przekrojów)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p>
<p>Wykład - zaliczenie. Projekt - zaliczenie z redni ocen z zaj projektowych wykonywanych na wiczeniach i prac wykonywanych w domu, arkuszy kontrolnych oraz tworzenia rysunków w SolidWorks</p>
<p>Tre ci programowe (opis skrócony)</p>
<p>Podstawy graficznego przedstawiania konstrukcji i umiej tno korzystania z tego zapisu. Odwzorowanie podstawowych elementów geometrycznych, rzutowanie prostok tne i aksonometryczne. Formy zapisu graficznego: rzutowanie, przekroje rysunkowe oraz wymiarowanie. Zapis konstrukcji poł cze oraz cz ci maszynowych. Zapis elementów układu nap dowego. Zapis elementów rysunku architektonicznego oraz budowlanego.. Rysunki wykonawcze, zło eniowe, zestawieniowe i ofertowe.. Schematy zło onych układów technicznych. Zasada czytania rysunku i schematów maszyn, urz dze i układów technicznych oraz opisu ich budowy i działania. Komputerowy zapis konstrukcji z wykorzystaniem oprogramowania SolidWorks.</p>
<p>Tre ci programowe</p>
<p>Semestr: 1</p>
<p>Forma zaj : wykład</p>
<p>Znormalizowane elementy rysunku technicznego; formaty, rodzaje linii rysunkowych, podziałki i tabelki rysunkowe. Konstrukcje geometryczne np.: wykre lanie stycznych do okr gu, wykre lanie łuków, elips oraz wieloboków o n bokach. Zasady odwzorowania, rzuty punktów, odcinków i prostych oraz płaszczyzn. Rzutowanie brył geometrycznych. Rzutowanie aksonometryczne: izometria, dimetria prostok tna i uko na. Rzuty prostok tne figur płaskich i brył ci tych. Europejski układ rzutów prostok tnych. Przekroje brył geometrycznych. Widoki i przekroje w rzutach prostok tnych przedmiotów. Oznaczenie i kreskowanie przekrojów. Rodzaje przekrojów. Przerwywanie i urywanie przedmiotów na rysunkach, widoki i przekroje przedmiotów symetrycznych. Kłady i obroty. Zapis wymiarów. Forma graficzna zapisu wymiarów i zasady rozmieszczenia wymiarów. Zapis tolerancji i pasowania. Zapis tolerancji kształtu i położenia. Zapis chropowato ci powierzchni. Zapis konstrukcji poł cze oraz cz ci maszynowych. Poł czenia spawane, zgrzewane, lutowane i klejone. Gwinty i poł czenia gwintowe. Poł czenia wpustowe. Poł czenia sworzniowe i kołkowe. Zapis elementów układu nap dowego. Przekładnie z bate, pasowe i ła cuchowe. Spr yny i uszczelnienia. Sprz gła, wały, osie i ło yska. Zasady wykonywania rysunków wykonawczych, zło eniowych, zestawieniowych i ofertowych oraz wykresów. Zasady rysowania schematów maszyn, instalacji hydraulicznych, pneumatycznych, energetyki cieplnej, elektrycznych, elektronicznych i instalacji chemicznych. Zapis rysunku architektoniczno-budowlanego. Rzutowanie widoków i przekrojów. Podziałki i wymiarowanie. Uproszczenia rysunkowe. Komputerowy zapis konstrukcji z wykorzystaniem oprogramowania SolidWorks. Konfiguracja programu, moduły, narz dzia, relacje geometryczne i wymiarowe. Korzystanie z narz dzia szkicownika, nadawanie relacji geometrycznych i wymiarowych, tworzenie brył za pomoc operacji. Tworzenie zło e , tworzenie elektronicznej dokumentacji technicznej.</p>
<p>Forma zaj : wiczenia projektowe</p>
<p>Rzutowanie prostok tne i aksonometryczne modeli i brył geometrycznych. Widoki, przekroje, kłady i rozwini cia powierzchni brył geometrycznych. Widoki, przekroje i kłady przedmiotów np.: cz ci maszyn i innych modeli geometrycznych. Rysunek wykonawczy cz ci maszyny np.: tuleja, wał, poł czenia rubowe itp. Wymiarowanie, tolerancje wymiarów oraz kształtu i położenia. Oznaczenia chropowato ci. Rysunek zło eniowy poł czenia rubowo-sworzniowego. Czytanie rysunku. Konfiguracja programu SolidWorks, moduły, narz dzia otwieranie projektu. Korzystanie z narz dzia szkicownika. Tworzenie prostych brył za pomoc operacji poprzez wyci ganie i obrót. Nadawanie relacji geometrycznych i wymiarowych. Tworzenie brył za pomoc operacji poprzez wyci ganie po profilu i po cie ce. Operacje na bryle: zaokr glenia, faza, lustro, szyk kołowy i liniowy, przeci ganie. Wykonywanie podanych operacji na zadanych przykładach. Tworzenie zło e . Odbieranie stopni swobody, relacje geometryczne i wymiarowe. Przekroje. Wykonywanie podanych operacji na zadanych przykładach. Tworzenie elektronicznej dokumentacji technicznej 2D – podstawy.</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Kompozyty				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		P	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	30	Egzamin	3
Razem			75		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna główne tendencje rozwojowe i nowe osiągnięcia w technologii chemicznej kompozytów i nanokompozytów	IM1_W03	egzamin
2	Zna technologie wytwarzania kompozytów o podstawie polimerowej, metalicznej i ceramicznej oraz zjawiska fizykochemiczne towarzyszące wytwarzaniu kompozytów o różnej budowie, właściwościach i zastosowaniu	IM1_W05	egzamin
3	Zna zasady projektowania materiałów o złożonej budowie i właściwościach użytkowych oraz posiada wiedzę o właściwego doboru poszczególnych komponentów	IM1_W06	egzamin
4	Potrafi scharakteryzować materiał kompozytowy pod względem jego budowy wewnętrznej i właściwości	IM1_U01	egzamin, wykonanie zadania
5	Potrafi zaprojektować i zrealizować procesy technologiczne, prowadzące do otrzymania materiałów kompozytowych o złożonej budowie i właściwościach, stosując odpowiednio dobrane metody, techniki, narzędzia i materiały	IM1_U04	kolokwium, wykonanie zadania
6	Umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej	IM1_U07	wykonanie zadania, ocena aktywności
7	Umie planować i organizować pracę indywidualną i zespołową	IM1_U10	wykonanie zadania, ocena aktywności
8	Krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści	IM1_K01	ocena aktywności
9	Jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego postępowania w środowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpieczeństwa i higieny pracy	IM1_K04	ocena aktywności
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza: egzamin (egzamin pisemny w formie testu wielokrotnego wyboru;)			
umiejętności:			

<p>egzamin (egzamin pisemny w formie testu wielokrotnego wyboru;)</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium z wicze laboratoryjnych)</p> <p>ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)</p> <p>ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na wiczeniach laboratoryjnych oraz projektowych)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)</p>
Warunki zaliczenia
Udział w laboratoriach, udział w zaj ciach projektowych, ocena z projektu, ocena z laboratoriów, ocena z egzaminu pisemnego
Tre ci programowe (opis skrócony)
Kompozyty o osnowie polimerowej, ceramicznej i metalicznej; metody ich wytwarzania/formowania, wła ciwo ci i zastosowan
Tre ci programowe
Semestr: 6
Forma zaj : wykład
<p>Wiadomo ci ogólne, rys historyczny, podstawowe definicje i klasyfikacja kompozytów. Wła ciwo ci kompozytów. Składniki kompozytów. Włókna wzmacniaj ce stosowane w kompozytach; włókna syntetyczne; włókna naturalne; whiskery. Osnowy polimerowe do wytwarzania materiałów kompozytowych; duroplasty; termoplasty. Kompozyty proszkowe; rodzaje i wła ciwo ci proszków stosowanych w kompozytach. Kompozyty warstwowe. Kompozyty hybrydowe. Metody produkcji kompozytów polimerowych; metody r czne; metoda natryskowa; metoda pró niowa; metoda prasowania; pultruzja; SMC; BMC; RTM, metoda ci głego nawijania; infuzja. Zastosowanie kompozytów polimerowych. Wady kompozytów o osnowie polimerowej. Wybrane zagadnienia dotycz ce kompozytów o osnowie ceramicznej; rodzaje osnowy ceramicznej; metody wytwarzania kompozytów ceramicznych. Wybrane zagadnienia dotycz ce kompozytów o osnowie metalicznej; najwa niejsze kompozyty metaliczne i metody ich wytwarzania (stopy glinu, tytanu, magnezu, miedzi, zwi zki mi dzymetaliczne). Drewno jako przykład kompozytu naturalnego. Podstawowe zasady projektowania z wykorzystaniem materiałów kompozytowych.</p>
Forma zaj : wiczenia laboratoryjne
<ul style="list-style-type: none"> - kompozyty włókniste; wła ciwo ci mechaniczne kompozytów włóknistych; metody formowania kompozytów polimerowych; wytwarzanie kompozytu wzmacnianego włóknami ci głym, - kompozyty warstwowe; metody wytwarzania laminatów; konstrukcje przekładkowe; otrzymanie laminatu i badanie cech wytrzymało ciowych otrzymanych próbek laminatu (wytrzymało na rozciąganie i zginanie, moduł Younga metod ultrad wi kow), - pr ty kompozytowe zbrojone włóknami; otrzymywanie pr tów epoksydowo-szklanych i badanie ich udarno ci przy pomocy młotka Charpie'go, - kompozyty spieniane; otrzymywanie kompozytów spienionych na bazie polistyrenu; wyznaczenie ich g sto ci metod wa enia hydrostatycznego,- kompozyty proszkowe; polimerowe kompozyty proszkowe; otrzymywanie kompozytów proszkowych; badanie wybranych wła ciwo ci mechanicznych tych kompozytów, - zaj cia technologiczne zwi zane z wyjazdem do dwóch zakładów produkcyjnych zajmuj cych si wytwarzaniem ró nych tworzyw kompozytowych w pełnej skali techniczne
Forma zaj : wiczenia projektowe
Projektowanie materiałów kompozytowych; dobór składników z okre leniem ich wła ciwo ci uzasadniaj cych ich zastosowanie w materiale kompozytowym; dobór technologii wytwarzania odpowiedniej dla danego rodzaju projektowanego materiału; porównanie wła ciwo ci fizykochemicznych projektowanego materiału kompozytowego z wła ciwo ciami typowych materiałów nieb d cych materiałami kompozytowym

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Komputerowe projektowanie materiałów			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	LI	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna słownictwo techniczne dotyczące projektowania, przetwarzania, modyfikacji i doboru materiałów. Wie jak projektować pod względem materiałowym produkty o założonej strukturze i właściwościach użytkowych.	IM1_W05, IM1_W06	wykonanie zadania, ocena aktywności
2	Potrafi wyszukać informacje w literaturze, inżynierskich bazach danych i innych (normy, deklaracje producenta itp.). Potrafi zapisać i przedstawić ustnie omówienie realizacji zadania technicznego. Potrafi zaprojektować, zmodyfikować lub dobrać materiał dla rozwiązania prostego zadania inżynierskiego.	IM1_U02, IM1_U07, IM1_U08	wykonanie zadania, ocena aktywności
3	Ma wiadomości i rozumie pozatechniczne aspekty i skutki działalności inżynierskiej, w tym jej wpływ na środowisko, i związanej z tym odpowiedzialności za podejmowane decyzje	IM1_K05	wykonanie zadania
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <p>ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)</p> <p>ocena wykonania zadania ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na ćwiczeniach, na laboratorium, innych formach zajęć (np. analiza/przeprowadzenie studium przypadku, analiza przypadków, analiza i interpretacja tekstów, wykonanie doświadczenia, wykonanie przekazu wizualnego (fotografii, filmu, inne), wykonanie zadania tłumaczeniowego, inne))</p> <p>umiejętności:</p> <p>ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)</p> <p>ocena wykonania zadania ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na ćwiczeniach, na laboratorium, innych formach zajęć (np. analiza/przeprowadzenie studium przypadku, analiza przypadków, analiza i interpretacja tekstów, wykonanie doświadczenia, wykonanie przekazu wizualnego (fotografii, filmu, inne), wykonanie zadania tłumaczeniowego, inne))</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>ocena wykonania zadania ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na ćwiczeniach, na laboratorium, innych formach zajęć (np. analiza/przeprowadzenie studium przypadku, analiza przypadków, analiza i interpretacja tekstów, wykonanie doświadczenia, wykonanie przekazu wizualnego (fotografii, filmu, inne), wykonanie zadania tłumaczeniowego, inne))</p>			
Warunki zaliczenia			
Zaliczenie wszystkich sprawozdań.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Dobór i projektowanie materiałów inżynierskich z uwzględnieniem czynników funkcjonalnych, ekonomicznych, ekologicznych. Stosowanie inżynierskich baz danych i elektronicznych źródeł danych o materiałach, modyfikacji i przetwórstwie materiałów inżynierskich.			

Treści programowe
Semestr: 4
Forma zajęć : laboratorium informatyczne
Zasady doboru materiałów inżynierskich. Rola projektowania materiałowego w projektowaniu inżynierskich produktów i procesów ich wytwarzania. Elementy i fazy projektowania inżynierskiego. Czynniki funkcjonalne i zagadnienia jakości wytwarzania produktów. Czynniki socjologiczne, ekologiczne i ekonomiczne w projektowaniu inżynierskim. Metodyka projektowania materiałowego. Zależności projektowania materiałowego i technologicznego produktów i ich elementów. Podstawowe czynniki uwzględniane podczas projektowania technologicznego. Źródła informacji o materiałach inżynierskich. Informatyczne bazy danych o materiałach inżynierskich na przykładzie CES Edu Pack. Zagadnienia numerycznej symulacji zjawisk i procesów fizycznych oraz predykcji własności materiałów. Stosowanie diagramów równowagi fazowych. Techniki komputerowe w badaniach struktury i własności materiałów. Zbieranie i numeryczna analiza danych pomiarowych. Metody sztucznej inteligencji w modelowaniu, symulacji i predykcji struktury i własności materiałów inżynierskich. Komputerowe wspomaganie projektowania materiałowego CAMD (Computer Aided Materials Design).

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Komputerowe wspomaganie projektowania				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3	LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		P	15	Zaliczenie z ocen	2
Razem			45		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Potrafi samodzielnie w środowisku AutoCAD opracować dokumentację prostego obiektu, na podstawie zadanej specyfikacji	IM1_U01, IM1_U04, IM1_U05	wykonanie zadania
2	Potrafi biegłe posługiwać się technikami komputerowego wspomaganie projektowania z wykorzystaniem wybranego oprogramowania CAD	IM1_U02, IM1_U04	kolokwium
3	Potrafi pozyskiwać informacje z literatury, korzysta z instrukcji oraz norm	IM1_U05	kolokwium
4	Potrafi podnosić swoje kompetencje poprzez samokształcenie	IM1_U12	kolokwium
5	Dostrzega możliwości wykorzystania rysunku technicznego jako narzędzia komunikacji interdyscyplinarnej	IM1_K01, IM1_K05	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

umiejętności:

ocena kolokwium

ocena wykonania zadania

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowa

Warunki zaliczenia

Laboratorium: Zaliczenie na podstawie średniej arytmetycznej ocen z prac studenta (sprawdziany umiejętności i znajomości zasad wykonywania rysunków, wykresów, schematów itp.)

Projekt: Zaliczenie na podstawie zrealizowanego zadania projektowego.

Wiedza: Sprawdziany praktyczne.

Umiejętności: Sprawdziany praktyczne. W trakcie laboratorium możliwe kontrolne, krótkie ustne pytania dotyczące bieżącego materiału. Ocena merytoryczna projektu również pod kątem realizacji założeń wstępnych.

Kompetencje społeczne: Obserwacja sposobu pracy studenta oraz dyskusja na temat sposobów poszerzania wiedzy w tematyce przedmiotu.

Dopuszczalne w semestrze 2 nieobecności nieusprawiedliwione na zajęciach. Nieobecności na laboratoriach muszą być odrobione.

Treści programowe (opis skrócony)

Kurs skierunkowany na zdobycie umiejętności praktycznego wykorzystania standardowych możliwości oprogramowania typu CAD (na zajęciach jako reprezentatywne wykorzystywane oprogramowanie AutoCAD oraz Inventor) do tworzenia i modyfikacji obiektów w zakresie rysunku dwuwymiarowego, oraz poznanie podstaw modelowania trójwymiarowego.

Treści programowe
Semestr: 3
Forma zaj : wiczenia laboratoryjne
<ol style="list-style-type: none"> 1. Uruchamianie AutoCADa, Ekran, Przestrze , Jednostki, Granice, Tworzenie nowego rysunku, Otwarcie rysunku, Zapis rysunku na dysku, Zamknięcie rysunku, Koniec pracy, 2. Sterowanie warstwami, Wyświetlanie warstw wg nazwy, stan i właściwości warstwy, wybór warstwy obiektu, Warstwa 0, Import plików do rysunku, Eksport rysunku do plików innego formatu 3. Podstawowe obiekty AutoCADa – odcinek, punkt, okrąg, łuk, polilinia, elipsa, prostokąt, wielobok, spline, rozmieszczanie punktów względem siebie, tryb skokowy poruszania kursorem, Wybieranie obiektów, Wykorzystywanie uchwytów 4. Kopiowanie obiektów i elementów w obrębie rysunku, pomiędzy rysunkami, Przesuwanie obiektów i elementów, Usuwanie, Obracanie, Skalowanie, Rozciąganie obiektów 5. Lustro, Kopiowanie równoległe, Przycinanie obiektów przy użyciu innych obiektów rysunku, Tworzenie szyku, Przedłużanie i zmiana długości 6. Fazowanie narożników, zaokrąglane narożników, Edytowanie polilinii i elementów złożonych, Rozbijanie obiektów, Konwertowanie do polilinii 7. Mierzenie odległości i kątów, Mierzenie powierzchni, Zmiana warstwy oraz cech obiektów, Przypisywanie właściwości jednego obiektu innym obiektom rysunku, Ustawianie, zmiana typu linii, grubości, koloru obiektów 8. Wstawianie i edycja tekstu, Style tekstu, Zmiana stylu oraz czcionki obiektów tekstowych 9. Tworzenie wymiarów, Style wymiarowania, Zmiana stylu oraz czcionki obiektów wymiarowania, Wstawianie tolerancji geometrycznej, 10. Tworzenie bloków, wstawianie bloków do rysunku, Zapisywanie bloków, Biblioteki bloków 11. Wykorzystywanie arkuszy przestrzeni, modelu i papieru, Tworzenie i modyfikacja przestrzeni modelu, Tworzenie, wykorzystanie i określanie skali rzutni, Dodawanie tabelki rysunku, wybieranie drukarki, Wydruk całości lub części rysunku w skali lub dopasowanego do rozmiaru strony, 12. Wprowadzenie do środowiska Autodesk Inventor 13. Wiczenia w modelowaniu 3D
Forma zaj : wiczenia projektowe
Opracowanie w środowisku AutoCAD lub Inventor projektu (dokumentacji graficznej) obiektu wg zadanej specyfikacji.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Kultura języka w praktyce				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2	W	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	zna i rozumie zagadnienia kultury języka współczesnej polszczyzny	IM1_W09	kolokwium
2	potrafi poprawnie i sprawnie posługiwać się językiem polskim	IM1_U12	kolokwium
3	jest gotów do wykorzystania zdobytej wiedzy do tworzenia poprawnych i udanych komunikatów językowych	IM1_K01	kolokwium

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (kolokwium pisemne)

umiejętności:

ocena kolokwium (kolokwium pisemne)

kompetencje społeczne:

ocena kolokwium (kolokwium pisemne)

Warunki zaliczenia

uczestniczenie na wykład;
kolokwium pisemne - polegające na analizie różnych typów błędów językowych; warunkiem otrzymania pozytywnej oceny jest uzyskanie 50% poprawnych odpowiedzi;
ocena kolokwium zgodna ze skalą weryfikacji efektów uczenia się zawartą w Regulaminie Studiów Uczelni.

Treści programowe (opis skrócony)

Zapoznanie studentów z zagadnieniami kultury współczesnego języka polskiego.

Treści programowe

Semestr: 2

Forma zajęć : wykład

Podstawowe pojęcia z zakresu kultury języka (kultura języka, etyka słowa, estetyka słowa, system, norma, uzus, błędy językowe, typy błędów językowych, poprawność i sprawność językowa).

Przebieg w najnowszych wydawnictwach z zakresu poprawności językowej (słowniki, poradniki językowe, czasopisma językoznawcze). Internetowe poradniki językowe.

Odmiany językowe współczesnej polszczyzny: polszczyzna ogólna – polszczyzna gwarowa, język mówiony – język pisany,

odmiana oficjalna – odmiana nieoficjalna.

Moda językowa, snobizm w języku, puryzm językowy. Wyrazy modne – ocena ich przydatności.

Zasady poprawnej pisowni, wymowy i akcentowania w języku polskim.

Wybrane zagadnienia interpunkcji polskiej.

Normy i osobliwości w odmianie rzeczowników.

Odmiana imion polskich i niepolskich męskich i żeńskich.

Odmiana nazwisk polskich i niepolskich mężczyzn i kobiet.

Nieregularności w odmianie czasownika.

Zasady poprawnego użycia imiesłowowych równoważników zdań.

Poprawność leksykalna: zwroty frazeologiczne i błędy w zakresie ich użycia.

Poprawność leksykalna: zapożyczenia we współczesnej polszczyźnie.

Kolokwium pisemne.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Studium J zyków Obcych				
Kierunek studiów:	Technologia i zarz dzenie produkcj				
Specjalno /Specjalizacja:					
Nazwa zaj / grupy zaj :	Lektorat j zyka angielskiego				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zaj	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2, 3	3	L	60	Zaliczenie z ocen	2
	4	L	30	Zaliczenie z ocen	1
2, 3	5	L	30	Egzamin	3
Razem			120		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia si			
Lp.	Student, który zaliczył zaj cia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia si
1	zna podstawowe poj cia i zasady z zakresu prawa autorskiego	IM1_W07	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
2	posługuje si j zykem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia J zykowego	IM1_U09	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
3	uznaje znaczenie wiedzy w rozwi zywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasi ga opinii ekspertów w przypadku trudno ci w samodzielnym rozwi zywaniu problemów	IM1_K02	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłu szej, ocena wyst pienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)

umiej tno ci:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub długiej),
ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów,
ocena udziału w dyskusji,
rozmowa nieformalna)

kompetencje społeczne:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowujący zajęcia, egzamin pisemny w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach, obecność na zajęciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na ćwiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub długiej),
ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów,
ocena udziału w dyskusji,
rozmowa nieformalna)

Warunki zaliczenia

Prowadzący zajęcia, na podstawie stopnia opanowania przez studenta obowiązujących treści programowych danego przedmiotu, w oparciu o własne doświadczenia dydaktyczne, formułuje ocenę, posługując się kryteriami zgodnymi z Regulaminem Studiów Uczelni.

Treści programowe (opis skrócony)

Podczas zajęć rozwijane są cztery sprawności językowe: słuchanie ze zrozumieniem, czytanie ze zrozumieniem, mówienie i pisanie. Słuchanie ze zrozumieniem umożliwia zapoznanie się z użyciem języka w naturalnych warunkach, ze sposobem wymowy, akcentowania, intonacji. Czytanie ze zrozumieniem przejawia się w umiejętności wyszukiwania konkretnych informacji, lub zrozumienie ogólnego sensu tekstu. Mówienie to umiejętność uczestniczenia w rozmowie wymagającej bezpośredniej wymiany informacji na znane uczuciu siły tematy, posługiwania się ściśle wyrażeniami i zdaniem niezbyt długimi, by wziąć udział lub podtrzyma rozmowę na dany temat, relacjonowania wydarzeń, opisywania ludzi, przedmiotów, miejsc, przedstawiania i uzasadniania swojej opinii. Umiejętność pisania dotyczy wyrażenia myśli, opinii w sposób pisany uwzględniający reguły gramatyczno-ortograficzne, dostosowujący język i formę do sytuacji. Przejawia się w redagowaniu listu, maila, notatek lub wiadomości wynikających z doraźnych potrzeb.

Treści programowe

Semestr: 3

Forma zajęć : **lektorat**

Zagadnienia leksykalne:

restauracje i ich rodzaje, jedzenie poza domem
miasto, dom, mieszkanie, przeprowadzka i remont
rozrywka, sztuka i jej twórcy
praca
człowiek, osobowość, charakter, ubiór
nauka i technika, media społecznościowe
turystyka
przebiegi i wypadki
pieniądze, banki, prowadzenie firmy, trudny klient
edukacja, nowe projekty
uczucia i marzenia

Treści gramatyczne:

rzeczownik i jego funkcje
przymiotnik - porównania
czasowniki i rzeczowniki złożone
czasy teraźniejsze
wyrażanie przeszłości
przysłowki
czasowniki modalne
czasy przeszłe
przymiotniki i przysłowki
mowa zależna

Semestr: 4
Forma zaj : lektorat
Zagadnienia leksykalne : kino, telewizja, filmy zakupy i usługi, produkty zdrowie i problemy zdrowotne, zdrowy styl ycia przyroda i ochrona rodowiska Tre ci gramatyczne: wyranie przyszłoci przymiotniki strona bierna składnia czasowników, czasowniki frazowe konstrukcja : have sth done typy zda
Semestr: 5
Forma zaj : lektorat
Zagadnienia leksykalne : rodzina i relacje mi dzyludzkie pa stwo i społecze stwo, kwestie społeczne sport i rywalizacja autorytety, celebryci, sława Tre ci gramatyczne: spójniki wyranie ycze , konstrukcja 'i wish' okresy warunkowe czasy gramatyczne czasowniki frazowe i modalne słowotwórstwo

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Studium J zyków Obcych				
Kierunek studiów:	Technologia i zarz dzenie produkcj				
Specjalno /Specjalizacja:					
Nazwa zaj / grupy zaj :	Lektorat j zyka francuskiego				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zaj	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2, 3	3	L	60	Zaliczenie z ocen	2
	4	L	30	Zaliczenie z ocen	1
2, 3	5	L	30	Egzamin	3
Razem			120		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia si			
Lp.	Student, który zaliczył zaj cia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia si
1	zna podstawowe poj cia i zasady z zakresu prawa autorskiego	IM1_W07	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
2	posługuje si j zykiem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia J zykowego	IM1_U09	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
3	uznaje znaczenie wiedzy w rozwi zywniu problemów poznawczych i praktycznych; zasi ga opinii ekspertów w przypadku trudno ci w samodzielnym rozwi zywniu problemów	IM1_K02	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłu szej, ocena wyst pienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)

umiej tno ci:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)

<p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłuższej, ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowujący zajęcia, egzamin pisemny w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk) ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk) ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach, obecność na zajęciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni) ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na ćwiczeniach) ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłuższej, ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Prowadzący zajęcia, na podstawie stopnia opanowania przez studenta obowiązujących treści programowych danego przedmiotu, w oparciu o własne doświadczenia dydaktyczne, formułuje ocenę, posługując się kryteriami zgodnymi z Regulaminem Studiów Uczelni.</p>
<p>Treści programowe (opis skrócony)</p> <p>Podczas zajęć rozwijane są cztery sprawności językowe: słuchanie ze zrozumieniem, czytanie ze zrozumieniem, mówienie i pisanie. Słuchanie ze zrozumieniem umożliwia zapoznanie się z użyciem języka w naturalnych warunkach, ze sposobem wymowy, akcentowania, intonacji. Czytanie ze zrozumieniem przejawia się w umiejętności wyszukiwania konkretnych informacji, lub zrozumienie ogólnego sensu tekstu. Mówienie to umiejętność uczestniczenia w rozmowie wymagającej bezpośredniej wymiany informacji na znane uczuciu siły tematy, posługiwania się językiem wyrażenia i zdaniem, by wziąć udział lub podtrzyma rozmowę na dany temat, relacjonowania wydarzeń, opisywania ludzi, przedmiotów, miejsc, przedstawiania i uzasadniania swojej opinii. Umiejętność pisania dotyczy wyrażenia myśli, opinii w sposób pisany uwzględniający reguły gramatyczno-ortograficzne, dostosowywanie języka i formy do sytuacji. Przejawia się w redagowaniu listu, maila, notatek lub wiadomości wynikających z doraźnych potrzeb.</p>
<p>Treści programowe</p> <p>Semestr: 3</p> <p>Forma zajęć : lektorat</p> <p>Zakres gramatyczny: Rozróżnianie i stosowanie: liczby pojedynczej i mnogiej, rodzaju męskiego i żeńskiego rzeczowników i przymiotników, rodzajników i przymiowników. Liczebniki. Forma grzecznościowa. Czasowniki regularne trzech koniugacji i wagi nie regularne (?tre, avoir, aller, venir, dire, partir, vouloir, pouvoir, devoir, boire, faire, traduire, etc.) w czasie teraźniejszym (présent) trybu oznajmującego</p> <p>Zakres leksykalny: Komunikacja ustna w sytuacjach życia codziennego: powitanie, pozdrowienie, podziękowanie, przeprosiny. Podawanie danych personalnych, wypełnianie formularza, przedstawianie siebie i przedstawianie innej osoby, jej opis. Rodzina. Godziny i daty. Kolory. Zainteresowania i czas wolny; sport.</p>
<p>Semestr: 4</p> <p>Forma zajęć : lektorat</p> <p>Zakres gramatyczny: Rozróżnianie i stosowanie: zaimków wskazujących, dzierżawczych oraz zaimków y, en. Przysłówki. Stopniowanie przymiotników i przysłówek. Czasowniki regularne i nieregularne w następujących czasach trybu oznajmującego: passé récent i futur proche.</p> <p>Zakres leksykalny: Przeprowadzanie rozmowy telefonicznej. Zapraszanie i proponowanie, akceptacja i odmowa, wyrażanie własnej opinii, upodobania i dezaprobaty. Wyrażanie uczucia, woli, przymusu, nakazu i zakazu, zachęty, porównywanie. Ubrania i moda. Dom; wynajem i kupno mieszkania. Życie w mieście i na wsi. Wyrażanie relacji przestrzennych i czasowych.</p>
<p>Semestr: 5</p> <p>Forma zajęć : lektorat</p>

Zakres gramatyczny:

Rozróżnianie i stosowanie: zaimków dopełnienia bliższego i dalszego oraz zaimków względnych. Czasowniki regularne i nieregularne w następujących czasach trybu oznajmującego: passé composé, imparfait i futur simple. Budowa zdań pojedynczych i złożonych. Zgodność czasów. Różnice rejestru języka.

Zakres leksykalny:

zwyczajne, zwyczajne wywierciowe. Stan zdrowia i służba zdrowia. Nauka, studia i praca – plany na przyszłość. Wakacje i podróże. Pogoda. Przeprowadzanie rozmowy w następujących sytuacjach: w sekretariacie, w podróży (na stacji, w pociągu, na lotnisku), w restauracji, w kawiarni, w hotelu, w sklepie, u lekarza, na poczcie.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Studium J zyków Obcych				
Kierunek studiów:	Technologia i zarz dzenie produkcj				
Specjalno /Specjalizacja:					
Nazwa zaj / grupy zaj :	Lektorat j zyka niemieckiego				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zaj	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2, 3	3	L	60	Zaliczenie z ocen	2
	4	L	30	Zaliczenie z ocen	1
2, 3	5	L	30	Egzamin	3
Razem			120		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia si			
Lp.	Student, który zaliczył zaj cia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia si
1	zna podstawowe poj cia i zasady z zakresu prawa autorskiego	IM1_W07	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
2	posługuje si j zykem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia J zykowego	IM1_U09	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
3	uznaje znaczenie wiedzy w rozwi zywniu problemów poznawczych i praktycznych; zasi ga opinii ekspertów w przypadku trudno ci w samodzielnym rozwi zywniu problemów	IM1_K02	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłu szej, ocena wyst pienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)

umiej tno ci:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)

<p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłuższej, ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)</p> <p>kompetencje społeczne: egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowujący zajęcia, egzamin pisemny w formie: zadania otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk) ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zadania otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk) ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach, obecność na zajęciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni) ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na ćwiczeniach) ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłuższej, ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)</p>
Warunki zaliczenia
Przewodzi zajęcia, na podstawie stopnia opanowania przez studenta obowiązujących treści programowych danego przedmiotu, w oparciu o własne doświadczenia dydaktyczne, formułuje ocenę, posługując się kryteriami zgodnymi z Regulaminem Studiów Uczelni.
Treści programowe (opis skrócony)
Podczas zajęć rozwijane są cztery sprawności językowe: słuchanie ze zrozumieniem, czytanie ze zrozumieniem, mówienie i pisanie. Słuchanie ze zrozumieniem umożliwia zapoznanie się z użyciem języka w naturalnych warunkach, ze sposobem wymowy, akcentowania, intonacji. Czytanie ze zrozumieniem przejawia się w umiejętności wyszukiwania konkretnych informacji, lub zrozumienie ogólnego sensu tekstu. Mówienie to umiejętność uczestniczenia w rozmowie wymagającej bezpośredniej wymiany informacji na znane uczuciu siły tematy, posługiwania się językiem wyrażenia i zdania niezbyt długi, by wziąć udział lub podtrzymać rozmowę na dany temat, relacjonowania wydarzeń, opisywania ludzi, przedmiotów, miejsc, przedstawiania i uzasadniania swojej opinii. Umiejętność pisania dotyczy wyrażenia myśli, opinii w sposób pisany uwzględniający reguły gramatyczno-ortograficzne, dostosowywanie języka i formy do sytuacji. Przejawia się w redagowaniu listu, maila, notatek lub wiadomości wynikających z doraźnych potrzeb.
Treści programowe
Semestr: 3
Forma zajęć : lektorat
<p>Zagadnienia gramatyczne: czasownik, czas teraźniejszy, pytania, przeczenia, szyk wyrazów w zdaniu pytającym i oznajmującym, rodzajniki, zaimki dzierżawcze i osobowe, przyimki, czasownik: czasy przeszłe, czasowniki modalne, zdania współzależne, przymiotnik: stopniowanie, tryb rozkazujący</p> <p>Zagadnienia leksykalne: komunikacja ustna w sytuacjach życia codziennego: powitanie, pożegnanie, podziękowanie, przeprosiny. Podawanie danych personalnych, wypełnianie formularza, przedstawianie siebie i przedstawianie innej osoby, jej opis. Rodzina. Godziny i daty. Kolory. Zainteresowania i czas wolny; sport</p>
Semestr: 4
Forma zajęć : lektorat
<p>Zagadnienia gramatyczne: zdania podrzędne, przysłówki, czasowniki zwrotne, zaimek względny, czasowniki modalne: czas przeszły, zdania przydawkowe, zdania porównawcze, czasowe, celowe</p> <p>Zagadnienia leksykalne: przeprowadzanie rozmowy telefonicznej. Zapraszanie i proponowanie, akceptacja i odmowa, wyrażanie własnej opinii, upodobanie i dezaprobaty. Wyrażanie uczucia, woli, przymusu, nakazu i zakazu, zachęty, porównywanie. Ubrania i moda. Dom: wynajem i kupno mieszkania. Życie w mieście i na wsi. Wyrażanie relacji przestrzennych i czasowych</p>
Semestr: 5
Forma zajęć : lektorat
<p>Zagadnienia gramatyczne: czasownik: strona bierna, przymiotnik: odmiana, przysłówki zaimkowe: Konjunktiv II, mowa zależna, spójniki złożone,</p>

funkcje czasów

Zagadnienia leksykalne:

zwyczajnie, zwyczajnie żywieniowe. Stan zdrowia i słaba zdrowia. Nauka, studia i praca – plany na przyszłość. Wakacje i podróże. Pogoda. Przeprowadzanie rozmowy w następujących sytuacjach: w sekretariacie, w podróży (na stacji, w pociągu, na lotnisku), w restauracji, w kawiarni, w hotelu, w sklepie, u lekarza, na poczcie

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Studium J zyków Obcych				
Kierunek studiów:	Technologia i zarz dzenie produkcj				
Specjalno /Specjalizacja:					
Nazwa zaj / grupy zaj :	Lektorat j zyka rosyjskiego				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zaj	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2, 3	3	L	60	Zaliczenie z ocen	2
	4	L	30	Zaliczenie z ocen	1
2, 3	5	L	30	Egzamin	3
Razem			120		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia si			
Lp.	Student, który zaliczył zaj cia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia si
1	zna podstawowe poj cia i zasady z zakresu prawa autorskiego	IM1_W07	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
2	posługuje si j zykem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia J zykowego	IM1_U09	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
3	uznaje znaczenie wiedzy w rozwi zywniu problemów poznawczych i praktycznych; zasi ga opinii ekspertów w przypadku trudno ci w samodzielnym rozwi zywniu problemów	IM1_K02	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłu szej, ocena wyst pienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)

umiej tno ci:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub długiej),
ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów,
ocena udziału w dyskusji,
rozmowa nieformalna)

kompetencje społeczne:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowujący zajęcia, egzamin pisemny w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach,
obecność na zajęciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej,
ocena zadania projektowego,
ocena wykonania zadania na ćwiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub długiej),
ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów,
ocena udziału w dyskusji,
rozmowa nieformalna)

Warunki zaliczenia

Prowadzący zajęcia, na podstawie stopnia opanowania przez studenta obowiązujących treści programowych danego przedmiotu, w oparciu o własne doświadczenia dydaktyczne, formułuje ocenę, posługując się kryteriami zgodnymi z Regulaminem Studiów Uczelni.

Treści programowe (opis skrócony)

Podczas zajęć rozwijane są cztery sprawności językowe: słuchanie ze zrozumieniem, czytanie ze zrozumieniem, mówienie i pisanie. Słuchanie ze zrozumieniem umożliwia zapoznanie się z użyciem języka w naturalnych warunkach, ze sposobem wymowy, akcentowania, intonacji. Czytanie ze zrozumieniem przejawia się w umiejętności wyszukiwania konkretnych informacji, lub zrozumienie ogólnego sensu tekstu. Mówienie to umiejętność uczestniczenia w rozmowie wymagającej bezpośredniej wymiany informacji na znane uczuciu siły tematy, posługiwania się ściśle wyrażeniami i zdaniem, by wyrazić udział lub podtrzymać rozmowę na dany temat, relacjonowania wydarzeń, opisywania ludzi, przedmiotów, miejsc, przedstawiania i uzasadniania swojej opinii. Umiejętność pisania dotyczy wyrażenia myśli, opinii w sposób pisany uwzględniający reguły gramatyczno-ortograficzne, dostosowujący język i formę do sytuacji. Przejawia się w redagowaniu listu, maila, notatek lub wiadomości wynikających z doraźnych potrzeb.

Treści programowe

Semestr: 3

Forma zajęć : **lektorat**

Zagadnienia gramatyczne

czasowniki regularne I i II koniugacji, ich formy w czasie teraźniejszym, przeszłym i przyszłym, bezokoliczniki, formy osobowe czasowników zwrotnych

rzeczowniki i ich rodzaje, rzeczowniki nieodmienne

zaimki osobowe, pytajce, dzierżawcze

przymiotniki twarde i miękko tematowe oraz o temacie zakończonym spółgłoską

liczebniki główne od 1-100

Zagadnienia leksykalne

dane personalne: imię i nazwisko, wiek, miejsce zamieszkania, adres, zawód, miejsce pracy

dom – życie rodzinne, członkowie najbliższej rodziny, zainteresowania, spędzanie czasu wolnego, miejsce zamieszkania

rozkład dnia, posiłki, codzienne czynności domowe

uczelnia, zawieranie znajomości

zdrowie i samopoczucie, części ciała, choroba i jej objawy, kontakt z lekarzem

Semestr: 4

Forma zajęć : **lektorat**

Zagadnienia gramatyczne

czasowniki dokonane i niedokonane, formy trybu rozkazującego

rzeczowniki liczby pojedynczej i mnogiej

liczebniki główne od 100-1000

liczebniki porządkowe 1-30 w mianowniku i dopełniaczu

przyimki

przysłówki

Zagadnienia leksykalne
określanie czasu, pory roku, nazwy miesięcy, dni tygodnia
komunikacja międzyludzka, rozmowa telefoniczna, list, mail, formy i rodzaje korespondencji
poruszanie się po ulicach miasta, korzystanie z komunikacji miejskiej
dane personalne, narodowość
dom i mieszkanie, wielkość, rozkład, meble i ich rozmieszczenie, podstawowy sprzęt i urządzenia techniczne
wielkość rodziny, czas wolny, popularne formy spędzania czasu wolnego

Semestr: 5

Forma zajęć: **lektorat**

Zagadnienia gramatyczne
formy gramatyczne rzeczowników
stopniowanie przymiotników
zaimki zwrotne i wskazujące

Zagadnienia leksykalne
zdrowie człowieka, sport, zdrowy styl życia, zainteresowania, hobby
zakupy, sklepy i ich rodzaje, nazwy podstawowych towarów, dane produktu: cena, waga, miara, data ważności
restauracja, kawiarnia, nazwy podstawowych potraw i napojów, zamawianie posiłków

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Studium J zyków Obcych				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcj				
Specjalno /Specjalizacja:					
Nazwa zaj / grupy zaj :	Lektorat j zyka włoskiego				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zaj	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2, 3	3	L	60	Zaliczenie z ocen	2
	4	L	30	Zaliczenie z ocen	1
2, 3	5	L	30	Egzamin	3
Razem			120		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia si			
Lp.	Student, który zaliczył zaj cia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia si
1	zna podstawowe poj cia i zasady z zakresu prawa autorskiego	IM1_W07	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
2	posługuje si j zykem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia J zykowego	IM1_U09	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna
3	uznaje znaczenie wiedzy w rozwi zywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasi ga opinii ekspertów w przypadku trudno ci w samodzielnym rozwi zywaniu problemów	IM1_K02	egzamin, kolokwium, wykonanie zadania, ocena aktywno ci, wypowied ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłu szej, ocena wyst pienia podczas prezentacji, projektów referatów, ocena udziału w dyskusji, rozmowa nieformalna)

umiej tno ci:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowuj cy zaj cia, egzamin pisemny w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zada otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, obecno na zaj ciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej, ocena zadania projektowego, ocena wykonania zadania na wiczeniach)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłużej,
ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów,
ocena udziału w dyskusji,
rozmowa nieformalna)

kompetencje społeczne:

egzamin (egzamin ustny oraz pisemny podsumowujący zajęcia, egzamin pisemny w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena kolokwium (weryfikacja prac pisemnych: kolokwia w formie: zadań otwartych np. listu, testów wielokrotnego wyboru lub wielokrotnej odpowiedzi, testu wyboru Tak/Nie i dopasowania odpowiedzi, uzupełnianie luk)
ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach,
obecność na zajęciach zgodna z Regulaminem Studiów Uczelni)
ocena wykonania zadania (ocena prezentacji multimedialnej,
ocena zadania projektowego,
ocena wykonania zadania na ćwiczeniach)
ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłużej,
ocena wystąpienia podczas prezentacji, projektów referatów,
ocena udziału w dyskusji,
rozmowa nieformalna)

Warunki zaliczenia

Prowadzący zajęcia, na podstawie stopnia opanowania przez studenta obowiązujących treści programowych danego przedmiotu, w oparciu o własne doświadczenia dydaktyczne, formułuje ocenę, posługując się kryteriami zgodnymi z Regulaminem Studiów Uczelni.

Treści programowe (opis skrócony)

Podczas zajęć rozwijane są cztery sprawności językowe: słuchanie ze zrozumieniem, czytanie ze zrozumieniem, mówienie i pisanie. Słuchanie ze zrozumieniem umożliwia zapoznanie się z użyciem języka w naturalnych warunkach, ze sposobem wymowy, akcentowania, intonacji. Czytanie ze zrozumieniem przejawia się w umiejętności wyszukiwania konkretnych informacji, lub zrozumienie ogólnego sensu tekstu. Mówienie to umiejętność uczestniczenia w rozmowie wymagającej bezpośredniej wymiany informacji na znane uczuciu tematy, posługiwania się ściśle wyrażeniami i zdaniem, by wziąć udział lub podtrzymać rozmowę na dany temat, relacjonowania wydarzeń, opisywania ludzi, przedmiotów, miejsc, przedstawiania i uzasadniania swojej opinii. Umiejętność pisania dotyczy wyrażenia myśli, opinii w sposób pisany uwzględniający reguły gramatyczno-ortograficzne, dostosowujący język i formę do sytuacji. Przejawia się w redagowaniu listu, maila, notatek lub wiadomości wynikających z doraźnych potrzeb.

Treści programowe

Semestr: 3

Forma zajęć : **lektorat**

Zagadnienia leksykalne:

szkoła i system edukacyjny
opis i charakterystyka osoby, wspomnienia
posiłki i upodobania kulinarne, wyrażanie opinii, przepisy
przekazywanie informacji, komentowanie, opowiadanie faktów historycznych
praca i jej poszukiwanie, dokumenty, rozmowa formalna
wyrażanie emocji, opowiadanie o sobie, charakter i osobowość
wywiad, marzenia
film i sztuki wizualne, opowiadanie treści, dyskusja
zdarzenia drogowe, ruch uliczny
pieniądze, banki, firma

Zagadnienia gramatyczne:

czasy przeszłe i czasowniki posiłkowe,
czasowniki zwrotne
czas przyszły uprzedni
tryb congiuntivo
strona bierna
czasowniki z przyimkami
tryb condizionale
przymiotniki - stopień najwyższy
zgodność czasów
wybrane typy zdań podrzędnych
synonimy i przeciwieństwa
okresy warunkowe

wyra anie przyszło ci okre lniki rzeczownika
Semestr: 4
Forma zaj : lektorat
Zagadnienia leksykalne: media i telewizja, debata muzea i kultura - opis miasta, wystawy, dzieła sztuki zakupy i usługi, produkty - charakterystyka zdrowie i problemy zdrowotne, zdrowy styl ycia przyroda i ochrona rodowiska Zagadnienia gramatyczne: wyra anie przeszło ci i przyszło ci zastosowania trybu congiuntivo - c.d. strona bierna zaimki składnia czasowników, konstrukcje z przyimkami typy zda współrz dnie złoż onych
Semestr: 5
Forma zaj : lektorat
Zagadnienia leksykalne: rodzina, miło , przyja , relacje międzyludzkie, wyra anie uczu społecze stwo, pa stwo, kwestie społeczne i finansowe Włochy dzisiaj - wybrane zagadnienia elementy włoskiej kultury i ciekawostki sport i rozrywki - opinie plany na przyszło Zagadnienia gramatyczne: spójniki gerundio, participio, bezokolicznik przysłówki wyra anie ycze , obawy, oburzenia, alu, zamiaru sugestie i udzielanie porady mowa zależ na zdania podrz dnie złoż one rejstry j zyka elementy słowotwórstwa

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Logistyka w przedsiębiorstwie				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEIZarzProd				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	zna podstawowe pojęcia z obszaru logistyki i wymienia najważniejsze działania logistyczne	IM1_W09	dyskusja, kolokwium, wypowiedź ustna
2	charakteryzuje miejsce logistyki w systemie zarządzania przedsiębiorstwem i wykrywa wpływ procesów logistycznych na wynik finansowy przedsiębiorstwa	IM1_W09	dyskusja, kolokwium, wypowiedź ustna
3	potrafi zastosować w praktyce metody i narzędzia wykorzystywane w procesach logistyki produkcji oraz potrafi krytycznie ocenić skutki ich zastosowania	IM1_U13	dyskusja, kolokwium, wypowiedź ustna
4	rozumie potrzeby ciągłej aktualizacji wiedzy z obszaru logistyki	IM1_K02	wypowiedź ustna
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena dyskusji (ocena udziału w dyskusji) ocena kolokwium (ocena kolokwium) ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej) <p>umiejętności:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena dyskusji (ocena udziału w dyskusji) ocena kolokwium (ocena kolokwium) ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej) <p>kompetencje społeczne:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej) 			
Warunki zaliczenia			
Warunkiem zaliczenia przedmiotu jest uzyskanie pozytywnej oceny końcowej tj. z kolokwium i prezentacji ustnej.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Zapoznanie studentów z relacją logistyki z systemem zarządzania przedsiębiorstwem Zapoznanie studentów z wpływem procesów logistycznych na wynik finansowy przedsiębiorstwa Zapoznanie studentów z finansowymi aspektami logistyki			

Treści programowe
Semestr: 6
Forma zajęć : zajęcia seminaryjne
<ol style="list-style-type: none">1. Definicja i przyczyny rozwoju logistyki2. Charakterystyka najważniejszych działań logistycznych3. Logistyka w systemie zarządzania przedsiębiorstwem4. Finansowe aspekty logistyki5. Procesy logistyczne a wynik finansowy

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Materiały ceramiczne i szkło			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	5	LO	45	Zaliczenie z ocen	3
		P	15	Zaliczenie z ocen	2
		W	45	Egzamin	4
Razem			105		9

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	posiada zaawansowaną wiedzę w zakresie podstaw teoretycznych matematyki, fizyki niezbędnych do zrozumienia i opisu zjawisk, występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu oraz do charakteryzowania ich właściwości fizyko-chemicznych	IM1_W01	kolokwium, egzamin
2	posiada zaawansowaną wiedzę szczegółową z zakresu budowy wewnętrznej materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych oraz ich właściwości, obejmując w szczególności występujące w materiałach relacje pomiędzy strukturą a właściwościami	IM1_W03	kolokwium, egzamin, wykonanie zadania, praca pisemna
3	posiada zaawansowaną wiedzę z zakresu badań struktury i mikrostruktury materiałów oraz ich właściwości, obejmując metody dyfrakcyjne, spektroskopowe, mikroskopowe, oraz metody badań termicznych, optycznych i wytrzymałościowych	IM1_W04	kolokwium, egzamin
4	potrafi, wykorzystując zdobytą wiedzę, planować i przeprowadzać eksperymenty z zakresu otrzymywania, modyfikowania i charakteryzowania materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, obejmujące również pomiary i symulacje komputerowe; potrafi przeprowadzić krytyczną analizę wyników oraz ich interpretację	IM1_U01	praca pisemna
5	projektuje i realizuje procesy typowe dla otrzymywania i przetworstwa materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, stosując odpowiednio dobrane metody, techniki, narzędzia i materiały	IM1_U04	wykonanie zadania, praca pisemna
6	umie wykorzystywać zdobytą wiedzę przy formułowaniu i rozwiązywaniu problemów oraz wykonywaniu zadań typowych dla działalności inżynierskiej, związanej z Inżynierią Materiałową, również w warunkach nie w pełni przewidywalnych, poprzez właściwy dobór i informację i krytyczną ich analizę oraz poprzez dobór i stosowanie właściwych metod, narzędzi i technik	IM1_U05, IM1_U06, IM1_U03	praca pisemna
7	uznaje znaczenie wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudności w samodzielnym rozwiązywaniu problemów	IM1_K02	obserwacja zachowa

8	jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych.dba o dorobek i tradycje zawodu in yniera	IM1_K04	obserwacja zachowa
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si			
<p>wiedza: egzamin (egzamin pisemny w formie zada otwartych lub testu wielokrotnego wyboru (forma ustalona ze studentami na zaj ciach organizacyjnych)) ocena kolokwium (ocena kolokwium (kolokwium z pytaniami otwartymi)) ocena pracy pisemnej (ocena pracy pisemnej (ocena sprawozda z laboratorium)) ocena wykonania zadania (ocena z przygotowanego projektu w formie pisemnej)</p> <p>umiej tno ci: ocena pracy pisemnej (ocena pracy pisemnej (ocena sprawozda z laboratorium)) ocena wykonania zadania (ocena z przygotowanego projektu w formie pisemnej)</p> <p>kompetencje społeczne: obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod k tem kompetencji społecznych)</p>			
Warunki zaliczenia			
Wymagane zaliczenie wszystkich wicze laboratoryjnych. Zaliczenie projektu: pozytywna ocena opracowania pisemnego i prezentacji multimedialnej. Wykład: egzamin w formie pisemnej ocena z przedmiotu: wynik egzaminu pisemnego ocena z laboratorium: rednia arytmetyczna ocen z poszczególnych wicze ocena z projektu: rednia arytmetyczna ocen za wykonanie projektu oraz z obrony projektu			
Tre ci programowe (opis skrócony)			
Celem zaj jest zapoznanie studentów z materiałami ceramicznymi: ceramika wypalana, szkła i szkliva, materiały wi ce, materiały ogniotrwałe, procesy technologiczne wytwarzania materiałów ceramicznych i towarzyszące im zjawiska fizyko- chemiczne; zastosowanie materiałów ceramicznych). Zało enia technologiczne produkcji materiałów ceramicznych o okre lonych własnociach.			
Tre ci programowe			
Semestr: 5			
Forma zaj : wykład			
Tre ci wykładów: Ogólna charakterystyka materiałów ceramicznych (ceramika wypalana, szkło i szkliva, materiały wi ce); proces technologiczny wytwarzania materiałów ceramicznych: charakterystyka surowców stosowanych do produkcji ceramiki wypalanej, szkielek i materiałów wi cych; przygotowanie mas ceramicznych i zestawów surowcowych; zjawiska fizykochemiczne zachodz ce podczas: wypalania wyrobów ceramicznych, topienia szkielek, produkcji klinkieru cementowego; procesy technologiczne wytwarzania ceramiki wypalanej, szkielek i szkliv, materiałów wi cych i betonów; charakterystyka materiałów ceramicznych pod wzgl dem ich właciwo ci i zastosowania; ceramika specjalna dla zastosowa w elektrotechnice, elektronice, medycynie; materiały ogniotrwałe; szkła specjalne (laserowe, bioszkła, szkła dla optyki i optoelektroniki); tworzywa szkło-krystaliczne			
Forma zaj : wiczenia laboratoryjne			
Tre ci zaj laboratoryjnych: Otrzymywanie mas ceramicznych z ró nych komponentów przy zastosowaniu ró nych metod formowania; badania właciwo ci wyrobów ceramicznych po suszeniu i wypalaniu; okre lenie wpływu zastosowanych dodatków na właciwo ci wyrobów ceramicznych; Otrzymywanie szkliv i ich charakterystyka. przygotowanie zestawów surowcowych do topienia szkielek barwnych; topienie szkielek barwnych, charakterystyka barwy otrzymanych szkielek i powłok - pomiary spektrofotometryczne, obliczanie współrz dnych trójchromatycznych; Ponadto studenci uczestnicz w co najmniej dwóch wyjazdach technologicznych do zakładów produkcyjnych.			
Forma zaj : wiczenia projektowe			
Projektowanie podstaw technologii wytwarzania ró nych materiałów budowlanych oraz laboratoriów do badania ich podstawowych cech u ytkowych. Projektowanie składów surowcowych oraz zało e procesu wytwarzania szkielek o okre lonych właciwo ciach.			

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Metale i stopy			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	5	LO	45	Zaliczenie z ocen	3
		P	15	Zaliczenie z ocen	2
		W	45	Egzamin	4
Razem			105		9

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>Posiada zaawansowaną wiedzę szczegółową z zakresu budowy wewnętrznej materiałów metalicznych, oraz ich właściwości, obejmując w szczególności występujące w materiałach relacje pomiędzy strukturą a właściwościami</p> <p>Posiada zaawansowaną wiedzę, dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych materiałów metalicznych, zna i rozumie podstawowe procesy związane z cyklem życia oraz utrzymaniem obiektów i systemów technicznych typowych w inżynierii materiałowej</p> <p>posiada zaawansowaną wiedzę dotyczącą zasad projektowania materiałowego produktów o złożonej strukturze i właściwościach fizykochemicznych oraz zna praktyczne jej zastosowanie w działalności zawodowej</p>	IM1_W03, IM1_W04, IM1_W05, IM1_W06	obserwacja wykonania zadania, wykonanie zadania, egzamin, kolokwium
2	<p>Projektuje i realizuje procesy typowe dla otrzymywania i przetwórstwa materiałów metalicznych, stosując odpowiednio dobrane metody, techniki, narzędzia i materiały</p> <p>Potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadzenia przy rozwijaniu praktycznych zadań inżynierskich w zakresie Inżynierii Materiałowej, wymagających korzystania ze standardów i norm</p> <p>Umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej</p>	IM1_U04, IM1_U05, IM1_U07	obserwacja wykonania zadania, wykonanie zadania, egzamin, kolokwium
3	Potrafi w krytyczny sposób ocenić pozyskaną wiedzę oraz jest gotów przestrzegać standardy i zasady bezpieczeństwa.	IM1_K04, IM1_K01	obserwacja wykonania zadania
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań); ocena kolokwium (ocena kolokwium) obserwacja wykonania zadania (wiczenia laboratoryjne) 			

<p>ocena wykonania zadania (ocena wykonania projektu)</p> <p>umiejętności:</p> <p>egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań ;)</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium)</p> <p>obserwacja wykonania zadań (wiczenia laboratoryjne)</p> <p>ocena wykonania zadania (ocena wykonania projektu)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>obserwacja wykonania zadań (wiczenia laboratoryjne)</p>
Warunki zaliczenia
Udział w laboratoriach, udział w zajęciach projektowych, ocena z projektu, ocena z laboratoriów, ocena z egzaminu pisemnego
Treści programowe (opis skrócony)
Poznanie technologii otrzymywania metali i stopów, metody ich przetwarzania na półwyroby i wyroby poprzez odlewanie, przeróbkę plastyczną oraz technikę metalurgii proszków. Charakterystyka struktury i własności oraz zastosowanie stali i metali nieelastycznych. Przykłady projektowania technologii wytwarzania wyrobów z metali i ich stopów
Treści programowe
Semestr: 5
Forma zajęć : wykład
<p>Tworzywa metaliczne w życiu człowieka – przykłady. Dziedziny, gałęzie gospodarki używające metale i stopy.</p> <p>Produkcja światowa podstawowych metali.</p> <p>Produkcja krajowa.</p> <p>Zasoby materiałowe w Polsce do produkcji metali.</p> <p>Ogólna charakterystyka technologii otrzymywania metali.</p> <p>Metalurgia surowców (rud i ich przygotowanie, spiekanie rud, proces wielkopiecowy, inne metody otrzymywania surowców).</p> <p>Metalurgia stali (materiały wsadowe, technologia wytapiania stali konwertorowych, procesy w piecach elektrycznych, otrzymywanie stali stopowych, cięgie odlewanie stali).</p> <p>Metalurgia metali nieelastycznych (rud metali nieelastycznych, wytapianie i odlewanie miedzi, otrzymywanie cynku, otrzymywanie ołowiu, otrzymywanie tlenku glinu i aluminium).</p> <p>Technologie odlewania (podstawy krystalizacji, krzepnięcie eutektyki, krzywe stygnięcia, klasyfikacja technologii odlewniczych, odlewanie do form piaskowych, materiały formierskie, odlewnictwo precyzyjne, technologie wykańczania odlewów).</p> <p>Przeróbka plastyczna (warunki plastyczności metali, przeróbka plastyczna na gorąco, przeróbka plastyczna na zimno, walcownictwo, kucie, cięgarstwo, tłocznictwo oraz wyciskanie).</p> <p>Metalurgia proszków (pojęcia podstawowe, otrzymywanie proszków metali, własności proszków metali, metody formowania proszków, spiekanie – podstawowe zjawiska, technologia procesu spiekania, obróbka spieków, przykłady materiałów otrzymywanych metodą metalurgii proszków).</p> <p>Stale i stopy żelaza: klasyfikacja stali, stale niestopowe, stopy stopowe, odlewnicze stopy żelaza.</p> <p>Metale nieelastyczne i ich stopy</p> <p>Aluminium i jego stopy. Miedź i jej stopy : ogólna klasyfikacja, mosiądze, miedzionikle, brązy. Nikiel i jego stopy. Kobalt i jego stopy. Cynk i jego stopy. Magnez i jego stopy. Cyna i ołów i ich stopy. Metale szlachetne i ich stopy.</p>
Forma zajęć : wiczenia laboratoryjne
<p>Odształcenie plastyczne metali na przykładzie Al.</p> <p>Odształcenie plastyczne jednorodne i niejednorodne</p> <p>Zgniot i rekrytalizacja Cu</p> <p>Obróbka cieplna na przykładzie mosiądzu M63</p> <p>Tłoczenie metali</p> <p>Zagęszczanie proszków metali na przykładzie Al.</p>

Forma zaj : **wiczenia projektowe**

Projektowanie technologii wytwarzania wyrobów z metali i stopów

- opracowanie zało e technologicznych dla konkretnego wyrobu przydzielonego studentowi do opracowania projektu
- analiza kształtu wyrobu (rys. tolerancje, wymiarowanie, jako powierzchni)
- identyfikacja materiału z którego wykonany jest wyrób (struktura, własno ci)
- identyfikacja technologii wytwarzania wyrobu (warianty technologiczne, schematy wytwarzania, alternatywne technologie wytwarzania)
- poszukiwanie materiałów zast pczych do otrzymania projektowanego wyrobu

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Metody badań materiałów				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		W	30	Egzamin	3
Razem			60		5

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma uporządkowaną i podbudowaną teoretycznie wiedzę z zakresu struktury i nanostruktury substancji stałych, w tym struktury krystalicznej oraz budowy fazowej materiałów. Zna metody badań struktury, mikrostruktury oraz właściwości materiałów, w tym metody rentgenograficzne, spektroskopowe, mikroskopowe, wytrzymałościowe oraz termooptyczne	IM1_W04, IM1_W05	egzamin
2	Potrafi posłużyć się właściwie dobranymi metodami i urządzeniami umożliwiającymi pomiar podstawowych wielkości charakteryzujących materiały	IM1_U02, IM1_U03, IM1_U04, IM1_U07	kolokwium
3	ma wiadomo odpowiedzialności za pracę własną oraz gotowość do podparcia i pomocy innym w zasadach pracy w grupie i ponoszenia odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania	IM1_K02	kolokwium, obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

egzamin (egzamin ustny podsumowujący zajęcia;
egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań;
egzamin pisemny w formie testu wielokrotnego wyboru.)

umiejętności:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi, test wielokrotnych odpowiedzi))

kompetencje społeczne:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi, test wielokrotnych odpowiedzi))

obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

pozytywna ocena z egzaminu, ocena z laboratorium (średnia z kolokwium)

Treści programowe (opis skrócony)

Charakterystyka podstawowych metod strukturalnych oraz badań właściwości materiałów. Praktyczne wykonanie wybranych badań z zakresu metod strukturalnych i badań właściwości

Treści programowe

Semestr: 6

Forma zajęć : wykład

Charakterystyka metod badań materiałów: mikroskopia świetlna, metalografia, stereologia, analiza obrazu, promieniowanie

rentgenowskie i jego właściwości, dyfrakcja promieni rentgenowskich, budowa dyfraktometrów, rentgenowska analiza strukturalna – ilościowa i jakościowa, spektrometria rentgenowska, wiązka elektronowa i jej właściwości, dyfrakcja elektronów, mikroskopia elektronowa odbiciowa, mikroskop skaningowy, faktografia, spektroskopia elektronowa, Augera i fotoelektronów, metody badania materiałów oparte o pomiary rezystancji elektrycznej, własności magnetycznych, akustycznych i tarcia wewnętrznego, spektroskopia efektu Moesbauera i anihilacji pozytonów, neutronografia, stosowanie promieniowania synchrotronowego, badanie zmęczenia w warunkach pełzania, korozji i zużycia trybologicznego, metody badania cienkich powłok i powłok, badania defektoskopowe, próby technologiczne i odbiorcze materiałów

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

Metody badania fazowych (Metoda rentgenograficzna, Analiza termiczna (DTA/TG), Termodylatometria) Metody wytrzymałościowe (Wytrzymałość na ściskanie, zginanie, rozciąganie), Metody uzupełniające (Badania lepkości, badania spektroskopowe, elementy analizy chemicznej)

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Nanomateriały i nanotechnologie				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma uporządkowaną i podbudowaną teoretycznie wiedzę z zakresu struktury i nanostruktury substancji stałych, w tym struktury krystalicznej oraz budowy fazowej materiałów. Ma uporządkowaną wiedzę z zakresu metod otrzymywania, procesów technologicznych i właściwości eksploatacyjnych materiałów oraz nanomateriałów ceramicznych, metalicznych, polimerowych oraz kompozytowych. Ma poszerzoną wiedzę z zakresu wytwarzania nowoczesnych tworzyw ceramicznych i polimerowych, w tym kompozytów i nanokompozytów.	IM1_W05, IM1_W06	ocena aktywności, praca pisemna
2	Potrafi wykorzystywać wiedzę o nanomateriałach. Potrafi wytworzyć prosty nanomateriał. Potrafi dostrzegać aspekty pozatechniczne, w tym środowiskowe, ekonomiczne i prawne w pracy inżynierskiej.	IM1_U01, IM1_U03, IM1_U04	obserwacja wykonania zadania, praca pisemna
3	Rozumie korzyści i zagrożenia wynikające ze stosowania nanotechnologii	IM1_K05	obserwacja wykonania zadania

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)
- ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdań laboratoryjnych)

umiejętności:

- obserwacja wykonania zadania (obserwacja wykonania zadania laboratoryjnych)
- ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdań laboratoryjnych)

kompetencje społeczne:

- obserwacja wykonania zadania (obserwacja wykonania zadania laboratoryjnych)

Warunki zaliczenia

Ocena z wykładu i ocena z laboratorium

Treści programowe (opis skrócony)

Podstawowe informacje o budowie, otrzymywaniu i zastosowaniu nanomateriałów ceramicznych, metalicznych, polimerowych i kompozytowych, zarówno postaci proszków, warstw, rurek, włókien, materiałów nanoporowatych oraz materiałów w dużych obiektach o budowie nano.

Treści programowe
Semestr: 7
Forma zaj : wykład
<p>Pojęcia: nanonauka, nanotechnologie. Obszary zainteresowań nanotechnologii. Nanomateriały ograniczone w jednym, dwóch i trzech kierunkach. Budowa materiałów manometrycznych (wpływ wielkości cząstek na ich energię powierzchniową, granice międzyziarnowe, stężenie defektów punktowych i dyslokacji w nanomateriałach. Modele energetyczne atomów o coraz większej ich ilości w cząstkach. Własności materiałów w skali dużej i nano (wpływ objętości materiałów na własności: mechaniczne, termiczne, chemiczne, magnetyczne, elektryczne, optyczne, hydrofobowe). Metody wytwarzania nanomateriałów. Charakterystyka wybranych metod typu „top-down” – przez rozdrabnianie - (mielenie mechaniczne i mechaniczna synteza, wysokoenergetyczne rozdrabnianie, reaktywne mielenie, proces nawodorowywana – HDDR). Metody wytwarzania nanocząstek w litych materiałach metalicznych (metoda cyklicznego wyciskania, metoda wielokrotnego katowego kanałowego prasowania (metoda intensywnego skrecań pod ciśnieniem, walcowanie ze składowaniem, naprzemienne kucie, wyciskanie hydrostatyczne, kombinacje ww metod. Metody „bottom up” -budowanie od podstaw atom po atomie - (otrzymywanie nanoproszków: z fazy gazowej metodami CVD, metody PVD, przez spalanie związków nieorganicznych lub metaloorganicznych, z fazy ciekłej-metali z ciekłych stopów, wykorzystanie metod koloidalnych, stracanie proszków z roztworów soli metali, metody hydrotermalne, wytwarzanie nanocząstek w materiałach sztywnych amorficznych np. przez dewitryfikację szkła, kontrolowana krystalizacja). Otrzymywanie materiałów litych z nanoproszków przez spiekanie, atakże przy użyciu metod niekonwencjonalnych np. SPS. Materiały ceramiczne i metaliczne w postaci nanowarstw (metody CVD, PVD, zol-zel). Podstawowe warunki praktycznego zastosowania warstw. Zalety i wady poszczególnych metod syntezy warstw. Elektrolityczne nanoszenie warstw. Wytwarzanie warstw polimerowych o budowie nano. Głównie dziedziny techniki zastosowania materiałów w postaci warstw nano, mikro. Nanorurki ceramiczne i metaliczne. Typy nanorurek. Przykłady metod otrzymywania i stosowania nanorurek węglowych, TiO₂, MoO₂, ZrO₂ związków pierwiastków ziem rzadkich, metali szlachetnych. Nanowłókna. Materiały nanoporowate. Toksyczność nanomateriałów.</p>
Forma zaj : wiczenia laboratoryjne
<p>Właściwości nanomateriałów - efekt Tyndalla, efekty barwne. Otrzymywanie nanomateriałów w gwałych. Otrzymywanie nanoproszków. Właściwości nanomateriałów - efekty barwne, efekt Tyndalla.</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Nauka o materiałach			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4		15	Zaliczenie z ocen	1
		LO	60	Zaliczenie z ocen	4
		W	30	Egzamin	3
Razem			105		8

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>Zna obecny stan wiedzy oraz kierunki rozwoju nauki o materiałach</p> <p>Ma podbudowaną teoretycznie wiedzę z zakresu budowy i właściwości materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych - prostych i złożonych oraz metod ich charakteryzowania</p> <p>Ma uporządkowaną i teoretycznie podbudowaną wiedzę z zakresu metod i technologii otrzymywania materiałów metalicznych ceramicznych i polimerowych ? prostych i złożonych oraz ich właściwości eksploatacyjnych.</p> <p>Zna relacje pomiędzy strukturą, mikrostrukturą i właściwościami materiałów w/w grup.</p>	IM1_W03, IM1_W04	kolokwium, egzamin, wykonanie zadania, ocena aktywności
2	<p>Potrafi posłużyć się właściwie dobranymi metodami i urządzeniami umożliwiającymi pomiar charakterystycznych właściwości materiałów.</p> <p>Potrafi wykorzystać metody matematyczne i statystyczne przy analizie wyników badań właściwości materiałów.</p>	IM1_U01, IM1_U02	kolokwium, egzamin, wykonanie zadania, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań);
- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach wiceniowych i laboratoryjnych)
- ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium wraz z oceną sprawozdania)

umiejętności:

- egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań);
- ocena kolokwium (ocena kolokwium)
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach wiceniowych i laboratoryjnych)
- ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na laboratorium wraz z oceną sprawozdania)

Warunki zaliczenia

Wykład - zaliczenie, wiczenia - zaliczenie z ocen, laboratorium - zaliczenie z ocen, egzamin

Tre ci programowe (opis skrócony)

Poznanie budowy materiałów konstrukcyjnych, metod ich wytwarzania oraz zwi zków mi dzy metodami ich wytwarzania, budow oraz wła ciwo ciami

Tre ci programowe

Semestr: 4

Forma zaj : **wykład**

wprowadzenie - materia i jej składniki, relacje: budowa-wła ciwo ci-otrzymywanie-zastosowanie; powstanie i rozwój in ynierii materiałowej, materiał-definicja, podział: naturalne i syntetyczne; materiały in ynierskie, tworzywa metaliczne, polimery i materiały ceramiczne, znaczenie poszczególnych grup w rozwoju cywilizacji, spojrzenie na materiały w makro, mikro i nanoskali, zale no mi dzy struktur mikrostruktur a własno ciami materiałów in ynierskich

Monokryształy -stan krystaliczny a budowa krystalograficzna, kryształy rzeczywiste (defekty punktowe, liniowe, płaskie),powierzchnia materiałów i jej specyfika, zjawiska powierzchniowe, własno ci powierzchni fazowych, adsorpcja, adhezja; procesy strukturalne i przemiany fazowe, otrzymywanie monokryształów - podstawy krystalizacji, krystalizacja ze fazy gazowej, stopów i roztworów produkcja monokryształów technicznych - przykłady (metoda Brigmana, Verneuil'a, Czochralskiego, produkcja syntetycznych diamentów), krystalizacja w fazie stałej - przemiana martenzytyczna, zastosowanie materiałów w formie monokryształów - przykłady

Materiały amorficzne, szkła - materiał amorficzny a krystaliczny, definicja szkielek, struktura i własno ci materiałów amorficznych, wityfikacja, warunki powstawania szkła, substancje szklotwórcze, szkła ceramiczne na przykładzie szkielek krzemianowych (budowa, przykłady, warunki otrzymywania z fazy ciekłej i gazowej, metod zol- el), tworzywa otrzymywane metod pirolizy zwi zków organicznych (materiały w glowe, materiały ceramiczne), polimery szkliste, szkła metaliczne, znaczenie i zastosowanie tworzyw amorficznych,

Polikryształy - tworzywa polikrystaliczne charakterystyka - poj cie ziarna, granic mi dzyziarnowych, podstawowe cechy budowy polikryształów jednofazowych, charakterystyczne parametry mikrostruktury (granice, k ty), podstawowe metody otrzymywania polikryształów: spiekanie, krystalizacja z fazy ciekłej i gazowej, polikryształy wielofazowe- klasyfikacja, przemiany fazowe w stanie stałym, przemiany dyfuzyjne i bezdyfuzyjne, przykłady otrzymywania: spieki jednofazowe porowate, spieki wielofazowe, cermetale, spieki ceramiczne z faz szklista z surowców glinokrzemianowych, tworzywa hydrauliczne

Deformacja materiałów - materiał w warunkach pracy; czynniki działaj ce na materiał; podstawowe charakterystyki mechaniczne materiałów w uj ciu makroskopowym - klasyfikacja reologiczna, wła ciwo ci spr yste monokryształów; stałe spr ysto ci; stałe materiałowe (E,G,?); wpływ mikrostruktury na stałe spr ysto ci, niespr ysto ; odkształcenie plastyczne: podstawowe mechanizmy, parametry makroskopowe, charakterystyki materiałów lepkospr ystych; zestawienie wła ciwo ci spr ystych i plastycznych materiałów Dekohezja materiałów - wła ciwo ci wytrzymało ciowe tworzyw w warunkach statycznych, dynamicznych, zm czeniowych; parametry okre laj ce wła ciwo ci wytrzymało ciowe, próby rozci gania, zginania, ciskania, skr cania

elementy mechaniki p kania: wytrzymało teoretyczna; współczynnik koncentracji napr e ; odporno materiałów na kruche p kanie, energia p kania; defekt krytyczny; parametry tekstury a odporno materiałów na p kanie, zjawiska zm czeniowe, metody okre lania odporno ci materiałów na p kanie, statystyczna teoria wytrzymało ci materiałów kruchych: podstawy teoretyczne teorii Weibulla, wyznaczania modułu Weibulla, metody statystyczne w badaniach wytrzymało ciowych materiałów), inne zjawiska dekohezji: wytrzymało materiałów plastycznych i lepkospr ystych - metody wyznaczania, parametry; udarno - definicja ; metody wyznaczania, odporno balistyczna materiałów; twardo : definicja, metody wyznaczania, zastosowanie

Wła ciwo ci materiałów w podwy szonych temperaturach

stabilno materiałów w wysokich temperaturach - temperatury topnienia; procesy aktywowane cieplnie, pełzanie wysokotemperaturowe: charakterystyka makroskopowa, mechanizmy pełzania, przewodzenie ciepła: mechanizmy, przewodnictwo materiałów jedno i wielofazowych; rozszerzalno cieplna napr enia cieplne: powstawanie, I i II rodzaju, odporno materiałów na wstrz sy cieplne, tworzywa konstrukcyjne do zastosowania w wysokich temperaturach

Materiały w polu elektromagnetycznym,

przewodnictwo elektryczne: mechanizmy przewodzenia ładunków w ciałach stałych;; parametry okre laj ce wła ciwo ci przewodz ce materiałów - klasyfikacja tworzyw, izolatory elektryczne,)

wła ciwo ci dielektryczne: zjawisko polaryzacji, polaryzowalno , stałe dielektryczne, polaryzacja w zmiennym polu

elektrycznym, ferroelektryki, właściwości dielektryczne polikryształów,
właściwości magnetyczne :zjawiska magnetyczne w ciałach stałych, para, dia i ferromagnetyki, krzywe histerezy magnetycznej, materiały magnetycznie twarde i miękkie na przykładzie ferrytów, podział i zastosowanie materiałów magnetycznych metalicznych i niemetalicznych
właściwości optyczne: zjawiska załamania, odbicia i absorpcji światła w materiałach, powstawanie barwy, barwa monokryształów i ciał amorficznych, pigmenty i ich wykorzystanie, materiały optyczne, światłowody, optoelektronika
Odporność materiałów na agresywne środowiska
budowa materiałów a odporność chemiczna; odporność na działanie czynników chemicznych: zasad, kwasów, stopionych soli, soli (przykłady), korozja elektrochemiczna, korozja gazowa, wpływ środowiska (wilgotność, mrozoodporność), odporność na działanie płynów fizjologicznych; erozja i odporność na erozję; odporność na ścieranie; odporność na promieniowanie wysokich energii

Forma zajęć : **wiczenia audytoryjne**

1. Nauka o materiałach – zagadnienia wstępne
2. Budowa i otrzymywanie monokryształów
4. Otrzymywanie i budowa materiałów amorficznych
5. Otrzymywanie i budowa polikryształów
7. Proszki, włókna, warstwy i kompozyty –budowa, właściwości, otrzymywanie, zastosowanie
8. Właściwości mechaniczne I: odkształcenie sprężyste i plastyczne
9. Właściwości mechaniczne II: dekohezja
10. Właściwości cieplne
11. Właściwości elektryczne
12. Właściwości magnetyczne
13. Właściwości optyczne
14. Właściwości materiałów w agresywnych środowiskach
15. Kompozyty – elementy projektowania właściwości tworzyw

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

1. Ilustrowana analiza mikrostruktury materiałów ceramicznych
2. Ultradźwiękowa metoda wyznaczania modułu Younga
3. Wytrzymałość materiałów
4. Wytrzymałość teoretyczna i rzeczywista materiałów na przykładzie włókien szklanych
5. Rozszerzalność i przewodność cieplna tworzyw
6. Odporność materiałów na wstrząsy cieplne
7. Twardość i odporność na kruche pęknięcie materiałów.
8. Właściwości elektryczne rezystorów liniowych i nieliniowych
9. Podstawowe właściwości magnetyczne tworzyw
10. Właściwości optyczne materiałów.
11. odporność na degradację materiałów.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Nowe technologie i odnawialne źródła energii				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4		30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student zna i rozumie procesy fizyko-chemiczne związane z pozyskiwaniem energii z różnych źródeł i jej wykorzystaniem.	IM1_W02	praca pisemna
2	Student potrafi przeprowadzić krytyczną analizę problemów inżynierskich dotyczących pozyskiwania i wykorzystania energii.	IM1_U03, IM1_U04, IM1_U08	ocena aktywności, praca pisemna
3	Student potrafi samodzielnie dokonywać krytycznej oceny pozyskanych informacji.	IM1_K01	ocena aktywności, praca pisemna
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza: ocena pracy pisemnej (Ocena prezentacji przygotowanej i przedstawionej na zajęciach przez studenta.)</p> <p>umiejętności: ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) ocena pracy pisemnej (Ocena prezentacji przygotowanej i przedstawionej na zajęciach przez studenta.)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) ocena pracy pisemnej (Ocena prezentacji przygotowanej i przedstawionej na zajęciach przez studenta.)</p>			
Warunki zaliczenia			
Obecność na zajęciach. Aktywność na zajęciach.			
Cele i programowe (opis skrócony)			
Celem realizacji przedmiotu jest zaznajomienie studentów z zagadnieniami alternatywnych i odnawialnych źródeł energii.			
Treści programowe			
Semestr: 4			
Forma zajęć : wiczenia audytoryjne			
Procesy życia. Bio-odnawialność. Przetwarzanie biomasy. Energia wiatrowa. Energia geotermalna. Energia wodna. Energia słoneczna. Energia rozproszona.			

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Ochrona własności intelektualnej				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			15		1

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	ma pogłębioną wiedzę o systemie ochrony własności intelektualnej, w tym zasady ochrony twórczych efektów pracy intelektualnej	IM1_W07	dyskusja, wykonanie zadania, obserwacja zachowa
2	ma wiedzę dot. zakresu dopuszczalnego użytku osobistego i publicznego chronionej własności	IM1_W07	dyskusja, wykonanie zadania, obserwacja zachowa
3	posiada umiejętność wskazywania podstaw prawnych oraz doktryny dotyczących badanych zagadnień	IM1_U12	dyskusja, wykonanie zadania, obserwacja zachowa
4	potrafi samodzielnie i krytycznie uzupełniać wiedzę i umiejętności, rozszerzone o wymiar interdyscyplinarny, jest gotowy do uczenia się przez całe życie	IM1_K05	wykonanie zadania, obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena dyskusji (ocena udziału w dyskusji)
- obserwacja zachowa (obserwacja aktywności w czasie wykładu i na konsultacjach)
- ocena wykonania zadania (przygotowanie zaliczeniowego referatu na wybrany przez prowadzącego lub przez studenta temat.)

umiejętności:

- ocena dyskusji (ocena udziału w dyskusji)
- obserwacja zachowa (obserwacja aktywności w czasie wykładu i na konsultacjach)
- ocena wykonania zadania (przygotowanie zaliczeniowego referatu na wybrany przez prowadzącego lub przez studenta temat.)

kompetencje społeczne:

- obserwacja zachowa (obserwacja aktywności w czasie wykładu i na konsultacjach)
- ocena wykonania zadania (przygotowanie zaliczeniowego referatu na wybrany przez prowadzącego lub przez studenta temat.)

Warunki zaliczenia

Wykład z zaliczeniem. Do otrzymania zaliczenia konieczna jest obecność na wykładach oraz przygotowanie zaliczeniowego referatu na wybrany przez prowadzącego lub przez studenta temat.

Treści programowe (opis skrócony)

Treści przedmiotu jest przybliżenie studentom problemu wpływu regulacji prawnych na wykonywany w przyszłości zawód. Ponadto przedstawienie podstawowych aktów prawnych z zakresu własności intelektualnej regulujących korzystanie z narzędzi informatycznych będących wynikiem pracy twórczej

Tre ci programowe
Semestr: 4
Forma zaj : wykład
<ol style="list-style-type: none">1. Wpływ technologii informatycznych na prawo autorskie.2. Prawo komputerowe. Oprogramowanie „open source” w wietle prawa.3. Prawna ochrona baz danych.4. Ochrona danych osobowych w systemie prawa.5. Ochrona danych osobowych w internecie.6. Prawne aspekty podpisu elektronicznego.7. Ochrona topografii układów scalonych.8. Prawne aspekty e – biznesu.9. Prawo własno ci intelektualnej w dobie internetu.10. Internet w instytucjach publicznych.11. Prawne zabezpieczenia systemów teleinformatycznych.12. Obrót dobrami niematerialnymi (umowy).13. Naruszenie własno ci intelektualnej.14. Przest pczo komputerowa.15. Cywilnoprawna ochrona przedmiotów własno ci intelektualnej.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Odpady i recykling				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMat				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	W	30	Zaliczenie z ocen	2
		ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			60		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student identyfikuje podstawowe pojęcia, definicje, akty prawne, działania techniczne dotyczące przetwarzania odpadów (gromadzenie, segregacja, transport itp.). Potrafi wskazać ekologiczne aspekty recyklingu tworzyw (tworzyw sztucznych, metali, szkła i ceramiki.)	IM1_W05	kolokwium, ocena aktywności
2	Student potrafi zidentyfikować i sklasyfikować odpad oraz wybrać najbardziej odpowiedni sposób jego recyklingu.	IM1_U06	kolokwium, ocena aktywności
3	Student rozumie znaczenie związków między surowcami, produkcją, odpadami i środowiskiem. Student rozumie konieczność ochrony zasobów naturalnych i środowiska.	IM1_K03	ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi oraz test wielokrotnych odpowiedzi))
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach, ocena prezentacji multimedialnych wykonanych przez studenta.)

umiejętności:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi oraz test wielokrotnych odpowiedzi))
- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach, ocena prezentacji multimedialnych wykonanych przez studenta.)

kompetencje społeczne:

- ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach, ocena prezentacji multimedialnych wykonanych przez studenta.)

Warunki zaliczenia

Wykład: uzyskanie co najmniej 51% punktów z kolokwium końcowego.
Seminarium: Ocena pozytywna z przygotowanej prezentacji multimedialnej oraz kolokwium.

Treści programowe (opis skrócony)

Poznanie podstawowych zagadnień związanych z technologiami recyklingu i utylizacji odpadów tworzyw sztucznych, szkła i ceramiki oraz metali oraz ich znaczenia dla ochrony środowiska naturalnego.

Treści programowe

Semestr: 7

Forma zajęć : **wykład**

Zagadnienia europejskiego i polskiego prawa gospodarki odpadami, szczególnie w zakresie recyklingu. Definicje i

klasyfikacja odpadów (odpady poprodukcyjne i poużytkowe, niebezpieczne). Odpady komunalne i ich sortowanie. Techniki recyklingu, maszyny i urządzenia recyklingu tworzyw sztucznych, gumy, ceramiki, metali itp. Przygotowanie odpadów do przetwarzania (segregacja, separacja, rozdrabnianie itd.). Ocena wybranych właściwości przetwórczych materiałów polimerowych, metalicznych oraz ceramiki i szkła.

Forma zajęć : **zajęcia seminaryjne**

Omówienie i dyskusja wybranych zagadnień dotyczących charakterystyki odpadów, ekologii odpadów, recyklingu wybranych strumieni odpadowych oraz odpadów i ich recyklingu charakterystycznych dla przedsiębiorstw z regionu tarnowskiego.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Operacje technologiczne				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	P	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student zna i rozumie procesy technologiczne wykorzystywane w produkcji materiałów	IM1_W01, IM1_W05	kolokwium
2	Student zna podstawowe zasady projektowania operacji technologicznych	IM1_W06, IM1_W05	wykonanie zadania, kolokwium
3	Student potrafi zaplanować i opisać przebieg operacji technologicznych przy wytwarzaniu materiałów i ich przetwarzania do postaci półwyrobów i gotowych wyrobów.	IM1_U01, IM1_U04	wykonanie zadania
4	Student jest gotów do krytycznej oceny posiadanej wiedzy i odbieranych treści, uznawania znaczenia wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych oraz zasięgnięcia opinii ekspertów w przypadku trudności z samodzielnym rozwiązaniem problemu	IM1_K02, IM1_K01	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (ocena z kolokwium zaliczeniowego z treści wykładowych)
- ocena wykonania zadania (ocena z wykonania projektu na zadany temat (indywidualnie lub zespołowo))

umiejętności:

- ocena wykonania zadania (ocena z wykonania projektu na zadany temat (indywidualnie lub zespołowo))

kompetencje społeczne:

- obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Wykład: Student musi uzyskać pozytywną ocenę z kolokwium zaliczeniowego, ocenianego zgodnie z Regulaminem Studiów AT
 Projekt: Student musi uzyskać pozytywną ocenę z wykonanego zadania projektowego, ocenianego zgodnie z Regulaminem Studiów AT

Treści programowe (opis skrócony)

- Zapoznanie studentów z:
- podstawami i istotnymi operacjami technologicznymi,
 - opracowaniem założeń do dokumentacji technologicznej,
 - zasadami doboru wskaźników i mierników techniczno-ekonomicznych.

Treści programowe
Semestr: 4
Forma zajęć : wykład
<ol style="list-style-type: none"> 1. Charakterystyka i struktura procesu wytwórczego 2. Proces technologiczny jako podstawowa część procesu produkcyjnego 3. Elementy składowe procesu technologicznego 4. Struktura procesu technologicznego 5. Podział procesów technologicznych według stosowanych technologii i rodzajów pracy 6. Wybór procesu i technologii wytwarzania 7. Struktura i typizacja procesów technologicznych 8. Dane wyjściowe do projektowania procesu technologicznego 9. Miejsce operacji kontroli jakości i zasady jej projektowania 10. Opis wybranych procesów technologicznych
Forma zajęć : wiczenia projektowe
<p>Dokumentacja technologiczna procesu produkcyjnego</p> <p>Rodzaje dokumentacji technologicznej</p> <p>Zasady inżynierskiego zapisu procesu</p> <p>Dobór optymalnych warunków techniczno-technologicznych dla całokształtu procesu</p> <p>Dobór wskaźników i mierników efektywności procesów w wybranych gałęziach produkcyjnych</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Pieczę przemysłowe			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z - TechMat			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma ugruntowaną wiedzę na temat ogólnej charakterystyki pieców przemysłowych, materiałów stosowanych do budowy pieców, procesów cieplnych zachodzących w piecach oraz bilansu cieplnego i materiałowego pieców przemysłowych. Ma wiedzę na temat nośników energii cieplnej stosowanych do ogrzewania pieców przemysłowych. Zna podstawowe typy pieców stosowanych w warunkach przemysłowych, ich przeznaczenie, parametry konstrukcyjne, zasady ich działania oraz zasady ich budowy, rozruchu, konserwacji i wygaszania.	IM1_W05	kolokwium, ocena aktywności, wypowiedź ustna
2	Potrafi dokonać doboru materiałów ogniotrwałych do budowy pieców przemysłowych, prostych obliczeń technologicznych i cieplno-konstrukcyjnych. Potrafi korzystać z kart technicznych materiałów konstrukcyjnych stosowanych do budowy pieców przemysłowych. Potrafi przygotować i przedstawić zwięzłą prezentację poświęconą tematyce wybranej grupy pieców przemysłowych	IM1_U03	kolokwium, ocena aktywności, wypowiedź ustna
3	Jest przygotowany do krytycznej oceny swojej wiedzy i odbieranych treści, a także do uznawania znaczenia wiedzy i do wiadczenia ekspertów oraz innych osób w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych	IM1_K05	ocena aktywności, wypowiedź ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena kolokwium (ocena kolokwium zaliczeniowego) ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) ocena wypowiedzi ustnej (ocena odpowiedzi ustnej w czasie zajęć ; ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej;) <p>umiejętności:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena kolokwium (ocena kolokwium zaliczeniowego) ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) ocena wypowiedzi ustnej (ocena odpowiedzi ustnej w czasie zajęć ; ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej;) <p>kompetencje społeczne:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) ocena wypowiedzi ustnej (ocena odpowiedzi ustnej w czasie zajęć ; ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej;)

Warunki zaliczenia
Zajęcia s cz ci bloku obieralnego "Kierunkowy specjalizuj cy przedmiot obieralny" wyst puj cego w semestrach 3-7. Zaj cia te mog zosta wybrane tylko jeden raz w ci gu toku studiów na jednym z semestrów 3-7. Student wybieraj c te zaj cia uzyskuje 2 ECTS. Ł cznie za wszystkie zaj cia wchodz ce w blok obieralny uzyskuje 10 ECTS. Obecno na 85% zaj , aktywny udział w dyskusji, przygotowanie co najmniej dwóch wyst pie indywidualnych, uzyskanie co najmniej 50% sumy punktów z ko cowego testu zaliczeniowego.
Tre ci programowe (opis skrócony)
Wiadomo ci dotycz ce budowy, rodzajów i przeznaczenia podstawowych typów pieców przemysłowych i piecowych urz dze pomocniczych stosowanych w przemy le szklarskim, ceramicznym i metalurgicznym.
Tre ci programowe
Semestr: 6
Forma zaj : zaj cia seminaryjne
Ogólna charakterystyka urz dze piecowych; podstawowe procesy cieplne zachodz ce w piecach; ruch gazów i wymiana ciepła w piecach; no niki energii cieplnej; bilans cieplny i materiałowy pieców; klasyfikacja, wła ciwo ci i zastosowanie materiałów ogniotrwałych stosowanych do budowy pieców; klasyfikacja pieców przemysłowych; piece pra alnicze (szybowe, obrotowe); piece wypałowe (komorowe, kr gowe, tunelowe); piece topielne (łukowe, indukcyjne, oporowe, wanny szklarskie); piece pomocnicze stosowane w przemy le szklarskim; piece stosowane w przemy le metalurgicznym; piece laboratoryjne stosowane w laboratoriach przemysłowych; ogólne zasady projektowania, budowy, rozgrzewania i wygaszania pieców przemysłowych; warunki pracy i zu ywania si obmurzy ogniotrwałych pieców; podstawowe obliczenia stosowane przy projektowaniu pieców przemysłowych; post p techniczny w dziedzinie budowy pieców przemysłowych

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Planowanie i organizowanie procesów technologicznych				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	P	15	Zaliczenie z ocen	1
		ZS	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	potrafi samodzielnie dokonać omówienia i analizy organizacji i przebiegu wybranych operacji podstawowych lub procesów technologicznych przemysłu chemicznego w oparciu o podstawowe zasady technologiczne, zasady racjonalnej gospodarki surowcami i energią, zasady umiejętnego doboru urządzeń oraz oddziaływania procesów na środowisko	IM1_U04, IM1_U05	wykonanie zadania, kolokwium
2	potrafi myśleć i działać w sposób przedsiębiorczy.	IM1_K03, IM1_K01	wykonanie zadania, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

umiejętności:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi lub test wielokrotnych odpowiedzi))

ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego - prezentacji multimedialnych)

kompetencje społeczne:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego - prezentacji multimedialnych)

Warunki zaliczenia

Pozytywne oceny z kolokwium czy stożkowych, aktywności na zajęciach oraz wykonania prezentacji multimedialnych.

Treści programowe (opis skrócony)

Zasady i etapy opracowania i wdrażania procesów technologicznych. Zasady organizacji i prowadzenia podstawowych procesów technologicznych..

Treści programowe

Semestr: 4

Forma zajęć : **wiczenia projektowe**

Opracowanie założenia do projektu procesowego wybranej instalacji przemysłowej.

Forma zajęć : **zajęcia seminaryjne**

Podstawowe zasady technologiczne obowiązujące w przemyśle technologii chemicznej. Wielkości charakteryzujące przebieg procesów chemicznych zachodzących w instalacjach przemysłowych. Projektowanie procesu technologicznego. Cykle realizacji inwestycji przemysłowej. Rodzaje projektów. Badania laboratoryjne. Instalacje półtechniczne i przemysłowe.

Koncepcja chemiczna i technologiczna. Bilanse technologiczne. Przykłady działania reaktorów w układach technologicznych. Zasady racjonalnej gospodarki surowcami i energii w procesach produkcyjnych. Zasady racjonalnej gospodarki surowcami. Problemy oddziaływa obiektów technologicznych (przemysłowych) na środowisko. Omówienie przykładowych procesów w wybranych działach przemysłu chemicznego.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Podstawy chemii				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1		30	Zaliczenie z ocen	3
		W	30	Egzamin	3
Razem			60		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student zna strukturę materii na poziomie elementarnym. Rozumie rolę wiązania chemicznego w kształtowaniu właściwości materii.	IM1_W02	egzamin, kolokwium, ocena aktywności
2	Potrafi wykonywać obliczenia chemiczne, stosować w praktyce podstawowe prawa chemiczne. Rozumie potrzeby i zna możliwości dalszego kształcenia się	IM1_U12, IM1_U02	egzamin, kolokwium, ocena aktywności
3	Krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści. Przestrzega zasad etyki,	IM1_K05, IM1_K02	egzamin, kolokwium
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań i zdań) ocena kolokwium (Kolokwia w trakcie semestru) ocena aktywności (oceniana poprawność merytoryczną oraz aktywność studenta podczas zajęć dydaktycznych) <p>umiejętności:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań i zdań) ocena kolokwium (Kolokwia w trakcie semestru) ocena aktywności (oceniana poprawność merytoryczną oraz aktywność studenta podczas zajęć dydaktycznych) <p>kompetencje społeczne:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań i zdań) ocena kolokwium (Kolokwia w trakcie semestru) 			
Warunki zaliczenia			
Wymagane zaliczenie seminarium. Wykład: egzamin w formie pisemnej.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Budowa atomu i cząsteczki. Wiązania chemiczne. Równowagi w roztworach. Podstawy elektrochemii. Stany skupienia materii.			
Treści programowe			
Semestr: 1			
Forma zajęć : wykład			

Chemia jako nauka. Podstawowe pojęcia chemiczne – substancje proste i złożone, pierwiastki, klasyfikacja i nazewnictwo związków chemicznych, równania chemiczne i typy reakcji chemicznych. Prawa i hipotezy chemiczne. Stechiometria – równania stechiometryczne, wydajność reakcji, zasady obliczeń chemicznych, błędy w obliczeniach. Roztwory – układy homogeniczne i heterogeniczne. Roztwory woda cięta, solwatacja, hydratacja. Ilościowa charakterystyka roztworów woda ciętych, rozpuszczalność w roztworach ciekłych, prawo Henry'ego. Równowagi fazowe, reguła faz Gibbsa, diagram fazowy wody, prawo Raoult'a. Równowagi w roztworach elektrolitów. Elektrolity, dysocjacja, współczynnik aktywności i siła jonowa roztworu. Stopień i stała dysocjacji, prawo rozcieńczenia Ostwalda. Teoria kwasów i zasad, amfoteryczność. Dysocjacja wody, pH, wpływ wspólnego jonu na dysocjację, mieszaniny buforowe, wskaźniki kwasowo-zasadowe, pomiar pH. Reakcje w roztworach wodnych, hydroliza, iloczyn rozpuszczalności. Czynniki wpływające na moc kwasów. Równowagi chemiczne. Stan równowagi, prawo działania mas, równowaga w fazie gazowej, równowaga w układach heterogenicznych. Reguła przekory, wpływ zmiany ciśnienia, ciśnienia i temperatury na stan równowagi. Katalizator a równowaga chemiczna. Elementy elektrochemii. Reakcje utleniania – redukcji, stopień utlenienia pierwiastka. Ogniwa galwaniczne, siła elektromotoryczna, równanie Nernsta, pomiar potencjału, elektrody wzorcowe, szereg napięciowy metali, szereg utleniający – redukcyjny. Elektroliza, prawa elektrolizy. Budowa atomu. Części elementarne, jądro atomowe, promieniotwórczość. Dwoista natura światła i elektronów, efekt fotoelektryczny, efekt Comptona. Hipoteza de Broglie'a, zasada nieoznaczoności Heisenberga. Równanie Schrödingera, funkcje falowe atomu wodoru, orbitale, liczby kwantowe. Orbitale w atomach wieloelektronowych, pojemność orbitali, konfiguracje elektronowe pierwiastków i jonów. Układ okresowy pierwiastków, zmiana właściwości pierwiastków w układzie okresowym, elektroujemność, moment dipolowy, charakter wiązania. Budowa cząsteczek. Warunki tworzenia cząsteczek, wiązania atomowe i atomowe spolaryzowane, wiązania jonowe, wiązania metaliczne. Wiązania koordynacyjne i wodorowe. Orbitale molekularne, diagramy energetyczne. Hybrydyzacja i stan wzbudzony atomu, hybrydyzacja sp³, sp² i sp, inne typy hybrydyzacji. Wiązania sigma, pi, podwójne i potrójne. Związki kompleksowe. Liczba koordynacyjna, nazewnictwo, kompleksy chelatowe, izomeria kompleksów. Stany skupienia materii. Prawa gazowe, prawo Daltona, dyfuzja gazów, teoria kinetyczna gazów, energia gazu doskonałego. Gazy rzeczywiste, równanie van der Waalsa, skraplanie gazów. Stan ciekły, napięcie powierzchniowe i lepkość cieczy, ciekłe kryształy. Ciało stałe, pojęcie kryształu, komórki elementarne podstawowych układów krystalograficznych. Sieć atomowa, jonowa, metaliczna i cząsteczkowa. Przewodnictwo ciał stałych, izolatory, przewodniki i półprzewodniki. Niestechiometria, roztwory stałe. Stan szklisty. Związki zespolone. Wiązania koordynacyjne. Liczba koordynacyjna. Kompleksy chelatowe. Kompleksometria. Wzrost: Podstawowe pojęcia chemiczne – substancje proste i złożone, pierwiastki, układ okresowy, klasyfikacja i nazewnictwo związków chemicznych, równania chemiczne i typy reakcji chemicznych. Skład procentowy, stechiometria – równania stechiometryczne, wydajność reakcji. Prawo i liczba Avogadro. Roztwory woda cięta, solwatacja, hydratacja. Ilościowa charakterystyka roztworów woda ciętych, ciśnienia procentowe, molowe, ułamki molowe. Równowagi fazowe, pojęcie fazy, składnika, stopnia swobody, układu. Reguła faz Gibbsa w zastosowaniu do równowag fazowych wody. Prawo Raoult'a. Równowagi w roztworach elektrolitów. Elektrolity mocne i słabe, równania dysocjacji, kwasy wieloprotonowe. Obliczenia stałej i stopnia dysocjacji, prawo rozcieńczenia Ostwalda. Dysocjacja wody, obliczenia pH roztworów kwasów i zasad, wpływ wspólnego jonu na dysocjację, obliczenia pH mieszanin buforowych. Reakcje w roztworach wodnych, hydroliza jako reakcja z wodą jonowego kwasu i jonowej zasady. Iloczyn rozpuszczalności, obliczenia stałej w roztworach nasyconych. Równowagi chemiczne. Stan równowagi, warunek równowagi, prawo działania mas, obliczenia stałej równowagi i stałe równowagowych. Reguła przekory, wpływ zmiany ciśnienia, ciśnienia i temperatury na stan równowagi. Elektrochemia. Definicja stopnia utlenienia, reguły przypisywania ładunku. Uzgadnianie równania utleniania – redukcji. Równanie Nernsta, obliczanie siły elektromotorycznej ogniwa, schematy ogniw. Przebieg reakcji chemicznej a potencjał standardowy.

Forma zajęć : **wzrosty audytoryjne**

Wzrosty związków chemicznych, sposoby wyrażania stałych, równania reakcji, Równania redox. Obliczenia stechiometryczne.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Podstawy elektrotechniki i elektroniki				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2	LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		W	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			60		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>Ma wiedzę w zakresie matematyki niezbędną do opisu przemian energetycznych w układach elektrycznych, w tym elementarnej analizy obwodów elektrycznych</p> <p>Ma wiedzę w zakresie fizyki w stopniu dostatecznym do opisu zjawisk elektrycznych w przewodnikach, dielektrykach i półprzewodnikach</p> <p>Ma elementarną wiedzę w zakresie:</p> <ul style="list-style-type: none"> - przyrządów pomiarowych oraz metod pomiarowych - zasady działania, charakterystyk zewnętrznych maszyn elektrycznych - zna budowę elementów półprzewodnikowych i działanie wybranych elementarnych układów elektronicznych 	IM1_W05, IM1_W01	kolokwium, praca pisemna
2	Potrafi pozyskiwać informacje z literatury, zna zasady bezpieczeństwa (BHP) związane z pracą w środowiskach przemysłowych	IM1_U07, IM1_U12, IM1_U02	kolokwium, praca pisemna
3	<p>Rozumie potrzeby ciągłego doskonalenia się i podnoszenia kompetencji zawodowych.</p> <p>Rozumie wartość pozatechnicznych skutków pracy inżyniera</p> <p>Ma świadomość odpowiedzialności za pracę własną oraz gotowość pracy w zespole</p>	IM1_K01, IM1_K04, IM1_K05	kolokwium, praca pisemna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (Po odbyciu dwóch wykładów następuje ocena sprawozdania i pisemny sprawdzian nabytej wiedzy.)

ocena pracy pisemnej (Po odbyciu dwóch wykładów następuje ocena sprawozdania i pisemny sprawdzian nabytej wiedzy.)

umiejętności:

ocena kolokwium (Po odbyciu dwóch wykładów następuje ocena sprawozdania i pisemny sprawdzian nabytej wiedzy.)

ocena pracy pisemnej (Po odbyciu dwóch wykładów następuje ocena sprawozdania i pisemny sprawdzian nabytej wiedzy.)

kompetencje społeczne:

ocena kolokwium (Po odbyciu dwóch wykładów następuje ocena sprawozdania i pisemny sprawdzian nabytej wiedzy.)

ocena pracy pisemnej (Po odbyciu dwóch wykładów następuje ocena sprawozdania i pisemny sprawdzian nabytej wiedzy.)

Warunki zaliczenia

Warunkiem zaliczenia jest odrobienie wykładów laboratoryjnych i uzyskanie średniej oceny sprawozdania oraz sprawdzianów pisemnych

poczwszy od oceny 3,0 dost.
Na zaliczenie wykładu składa się zaliczenie wicze oraz aktywno na wykładzie.

Treści programowe (opis skrócony)

podstawowe pojęcia elektrotechniki, opis przemian energetycznych w układach elektrycznych, modele obwodowe przemian energetycznych, obwody prądu stałego, przebiegi sinusoidalne w obwodach elektrycznych, stany nieustalone, elektryczne przyrządy pomiarowe, maszyny elektryczne, elementy półprzewodnikowe, wzmacniacze operacyjne, generatory funkcji, zasilacze stabilizowane, oscylografy

Treści programowe

Semestr: 2

Forma zajęć : **wykład**

Budowa materii, ładunek elektryczny, natężenie pola elektrycznego, energia pola, napięcie elektryczne, układy pojemnościowe, prąd przesunięcia, pole przepływu, prawo Ohma, Joule'a, pole magnetyczne, indukcja magnetyczna, strumień magnetyczny, indukcja elektromagnetyczna, indukcyjność własna i wzajemna, obwody elektryczne, prawa Kirchhoffa, obwody prądu stałego, oporność zastępcza, dzielnik napięcia, dzielnik prądu, zasada superpozycji ról, twierdzenie o róle zastępczym, wartości maksymalne, średnie, skuteczne przebiegów okresowych, elementy R, L, C w sinusoidalnym stanie ustalonym, moce w sinusoidalnym stanie ustalonym, metoda symboliczna, impedancje, rezystancje, reaktancje dwójników pasywnych, rezonans w obwodach elektrycznych, stany nieustalone w obwodach pierwszego i drugiego rzędu, pomiary elektryczne wielkości nieelektrycznych, maszyny elektryczne, siniki elektryczne: charakterystyki, oznakowania, zastosowania, półprzewodniki typu N i P, diody: półprzewodnikowe prostownicze, stabilizacyjne, fotodiody, fotoogniwa, tranzystory, wzmacniacze operacyjne.

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

1. Elektryczne przyrządy pomiarowe, zasilacze, generatory funkcji, oscyloskopy
2. Pomiary wielkości elektrycznych
3. Charakterystyki prądowo-napięciowe elementów pasywnych
4. Charakterystyki prądowo-napięciowe ról energii elektrycznej
5. Obwody prądu stałego I: prawa Kirchhoffa, oporność zastępcza
6. Obwody prądu stałego II: twierdzenie o róle zastępczym, zasada superpozycji
7. Obwód szeregowy R, L, C, rezonans napięcia
8. Obwód równoległy R, L, C, rezonans prądów
9. Badanie obwodu trójfazowego
10. Stan nieustalony w obwodach I rzędu
11. Stan nieustalony w obwodach II rzędu
12. Diody półprzewodnikowe, układy prostownicze
13. Elementarny zasilacz stabilizowany
14. Zastosowanie wzmacniacza operacyjnego

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Podstawy informatyki				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1	LI	30	Zaliczenie z ocen	3
		W	24	Zaliczenie z ocen	2
Razem			54		5

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Wymienia, charakteryzuje i stosuje podstawowe struktury programistyczne	IM1_U02	obserwacja wykonania zadania, kolokwium, wykonanie zadania
2	Posługuje się edytorem tekstu w stopniu umożliwiającym tworzenie skomplikowanych dokumentów technicznych	IM1_U02	obserwacja wykonania zadania, wykonanie zadania
3	Posługuje się arkuszem kalkulacyjnym do przetwarzania danych numerycznych oraz zaprezentowania wyników w formie graficznej	IM1_U02	obserwacja wykonania zadania, wykonanie zadania
4	Posługuje się pakietem Matlab do napisania programu realizującego obliczenia numeryczne i ich wizualizacji	IM1_U02	obserwacja wykonania zadania, kolokwium, wykonanie zadania
5	Przy realizacji zadań obliczeniowych uznaje potrzebę analizy zagadnienia i dyskusji wśród kolegów oraz nauczyciela.	IM1_K02	obserwacja wykonania zadania
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>umiejętności: ocena kolokwium ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): ocena kolokwium (krótkie kolokwia weryfikującej nabytej wiedzy i jej stosowanie)) obserwacja wykonania zadania ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): obserwacja bezpośrednia studenta w czasie wykonywania postawionych na laboratorium) ocena wykonania zadania ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): ocena wykonania zadania indywidualnego na laboratorium, opisanego w sprawozdaniach)</p> <p>kompetencje społeczne: obserwacja wykonania zadania ((Przykładowa treść - proszę zmodyfikować do własnych potrzeb): obserwacja bezpośrednia studenta w czasie wykonywania postawionych na laboratorium)</p>			
Warunki zaliczenia			
Kartkówki na laboratorium. Aby zaliczyć laboratorium niezbędna jest obecność na co najmniej 14 z 15 zajęć, zaliczenie sprawozdań.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Edytor tekstu i arkusz kalkulacyjny. Schematy blokowe algorytmów, pakiet Matlab, pisanie programów, typy danych, instrukcja warunkowa, pętle, funkcje, rekurencja, statystyka, sortowanie, operacje macierzowe, przekształcenia geometryczne 2D, całkowanie numeryczne, równania nieliniowe, modelowanie różniczkowe			

Treści programowe
Semestr: 1
Forma zaj : wykład
<ol style="list-style-type: none"> 1. Algorytmika i schematy blokowe - podstawowe elementy schematu blokowego algorytmów, zasady budowy algorytmów. 2. Matlab – środowisko programistyczne. Typy danych. Podstawowe operacje matematyczne. Możliwość pakietu Matlab, zasady pisania i uruchamiania programów, podstawowa obsługa pakietu, operacje matematyczne, typy danych, program kalkulator. 3. Instrukcja warunkowa, pętla - Struktury blokowe instrukcji warunkowej if, przykłady stosowania instrukcji warunkowej (program kalkulator, rozwijanie równania kwadratowego). pętla (suma liczb od 1 do N, obliczanie wartości silnia). 4. funkcje, rekurencja - zasady pisania funkcji (silnia, dwumianu Newtona, trójkąt Pascala). Opis rekurencji z przykładami (silnia, wartość wielomianu). 5. Statystyka - średnia arytmetyczna, geometryczna i ważona, mediana, wariancja, odchylenie standardowe, odchylenie standardowe względnie, wykres prawdopodobieństwa. 6. Metody sortowania - metoda bąbelkowa, metoda przez wstawienie, quicksort. 7. Operacje macierzowe - podstawowe operacje macierzowe: dodawanie, odejmowanie, mnożenie i transponowanie. 8. Przekształcenia geometryczne 2D - translacja, rotacja, skalowanie, jednokładność, cięcie, powinowactwo prostokątne, odbicie, współrzędne jednorodne. 9. Całkowanie numeryczne (metody Eulera, Rungego-Kutty, Adamsa-Bashfortha, Adamsa-Moultona, Geara, zmiennokrokowo) 10. Rozwijanie równań nieliniowych (metoda połowienia, stycznych, siecznych i kolejnych przybliżeń) 11. Modelowanie równań różniczkowych - Matlab/Simulink
Forma zaj : laboratorium informatyczne
Program zajęć laboratoryjnych obejmuje praktyczne ćwiczenia w użytkowaniu edytora tekstu i arkusza kalkulacyjnego oraz w pisaniu programów w pakiecie Matlab wskazanych w programie wykładu w pkt. 2 – 8.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Podstawy mechaniki			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2	P	15	Zaliczenie z ocen	2
		LO	30	Zaliczenie z ocen	2
		W	30	Zaliczenie z ocen	1
Razem			75		5

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student ma uporządkowaną wiedzę z zakresu analizy zjawisk występujących w eksploatacji obiektów technicznych i umie wykonywać obliczenia z zakresu statyki, kinematyki i dynamiki ciała stałego.	IM1_W01, IM1_W07, IM1_W09	kolokwium, praca pisemna, wypowiedź ustna
2	Ma uporządkowaną wiedzę w zakresie obróbki wiórowej i bezwiórowej do wytwarzania i kształtowania prostych elementów maszyn.	IM1_W02	kolokwium, praca pisemna, wypowiedź ustna
3	Ma uporządkowaną wiedzę w zakresie materiałów stosowanych do wytwarzania elementów maszyn, orientuje się również w obecnym stanie i trendach rozwojowych budowy maszyn.	IM1_W03	kolokwium, praca pisemna, wypowiedź ustna
4	Potrafi wykonać i przeprowadzić proste badania połączeń nierozłącznych: klejonych, nitowanych i rubowych.	IM1_U02, IM1_U04, IM1_U05, IM1_U07	ocena aktywności
5	Wykorzystuje do wiadomości praktyczne zdobyte w środowisku zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską związane z utrzymaniem urządzeń, obiektów i systemów technicznych typowych dla mechatroniki.	IM1_U05, IM1_U07, IM1_U10	kolokwium, praca pisemna, wypowiedź ustna
6	Ma wiadomości postępowania w sposób profesjonalny i ponoszenia odpowiedzialności za własną pracę na obrabiarkach do obróbki skrawaniem (obróbki wiórowej)	IM1_K01, IM1_K04	ocena aktywności, wypowiedź ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (Zaliczenia cząstkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie kolokwiów, kartkówek, sprawdzianów). Kolokwium zaliczeniowe.))
 ocena pracy pisemnej (ocena pracy pisemnej (Zaliczenia cząstkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie sprawozdań z laboratoriów i innych rodzajów prac wykonywanych przez studenta))
 ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi ustnej (Zaliczenia cząstkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie odpowiedzi ustnych))

umiejętności:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (Zaliczenia cząstkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie kolokwiów, kartkówek, sprawdzianów). Kolokwium zaliczeniowe.))

<p>ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach (Aktywno poparta wiedz , dociekliwo ci i umiej tno ciami.)) ocena pracy pisemnej (ocena pracy pisemnej (Zaliczenia cz stkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie sprawozda z laboratoriów i innych rodzajów prac wykonywanych przez studenta)) ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi ustnej (Zaliczenia cz stkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie odpowiedzi ustnych))</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach (Aktywno poparta wiedz , dociekliwo ci i umiej tno ciami.)) ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi ustnej (Zaliczenia cz stkowe zdobywane przez studenta w trakcie semestru (w formie odpowiedzi ustnych))</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Aktywne uczestniczenie w zaj ciach. Odpowiednia liczba obecno ci w zale no ci od rodzaju zaj . Pozytywne oceny w odpowiedziach na zaj ciach i kolokwium. rednia arytmetyczna z uzyskiwanych ocen w trakcie prowadzonych zaj oraz rednia z ocen za sprawozdania z przeprowadzonych wicze laboratoryjnych. Pozytywny wynik z kolokwium.</p>
<p>Tre ci programowe (opis skrócony)</p> <p>Celem zaj jest zapoznanie studentów z podstawami mechaniki, za szczególnym uwzgl dnieniem wytrzymało ci materiałów</p>
<p>Tre ci programowe</p> <p>Semestr: 2</p> <p>Forma zaj : wykład</p> <p>Podstawowe poj cia z mechaniki. Zasady modelowania zagadnie rozwi zywanych w mechanice. Metody oblicze układów statycznie wyznaczalnych. Analiza równowagi i redukcji sił w układach płaskich i przestrzennych. Analiza statyczna zło onych przypadków konstrukcji obci onych siłami zewn trznymi. Elementy kinematyki punktu i bryły materialnej. Metody opisu ruchu punktu materialnego. Ruch zło ony punktu. Ruch płaski ciała sztywne. Elementy dynamiki punktu materialnego. Podstawowe równania dynamiki. Prawa Newtona. Energia kinetyczna i potencjalna. Zasada zachowania energii mechanicznej. Zasada d'Alemberta dla punktu materialnego. Masowe momenty bezwładno ci.</p> <p>Forma zaj : wiczenia praktyczne</p> <p>Tematyka wicze praktycznych dostosowana jest wykładów. Na wiczeniach rozwi zywane s praktyczne przykłady ilustruj ce zagadnienia z wykładów ze statyki, kinematyki i dynamiki punktu i ciał materialnych. Analiza płaskiego i przestrzennego układu sił zewn trznych działaj cych na wybrane konstrukcje. Wyznaczanie rodków ci ko ci figur płaskich i brył. Wyznaczanie momentów bezwładno ci elementów konstrukcyjnych. Równowaga ciał sztywnych z uwzgl dnieniem tarcia. Przykłady analizy zło onego ruchu punktu materialnego w ró nych układach współz dnych. Przykłady z analizy kinematyki punktu. Wyznaczanie ruchu punktu w układach współz dnych prostok tnych i biegunowych. Analiza kinematyki w ruchu post powym, obrotowym i płaskim. Zasady dynamiki punktu materialnego. Równania ruchu układu punktów materialnych. P d i moment p du układu punktów. Masowe momenty bezwładno ci.</p> <p>Forma zaj : wiczenia laboratoryjne</p> <p>wiczenia laboratoryjne:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Wyznaczanie rodków ci ko ci; 2. Analiza momentów sił; 3. Analiza ugi cia belek; 4. Analiza skr cania; 5. Próby rozci gania; 6. Analiza ruchu harmonicznego; 7. Badania siły tarcia; 8. Analiza energii potencjalnej i kinetycznej; 9. Analiza działania wielokr ków.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Podstawy przedsiębiorczości i zarządzania				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4		30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna modele zarządzania i etapy zakładania działalności gospodarczej	IM1_W08	praca pisemna
2	Zna i rozumie podstawowe pojęcia z zakresu przedsiębiorczości i zarządzania	IM1_W09	praca pisemna
3	Potrafi zaplanować działalność gospodarczą	IM1_U13	praca pisemna
4	Wykazuje sposób przedsiębiorczy	IM1_K03	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena pracy pisemnej (ocena projektu - ocena przygotowanego planu i ustna obrona planu)

umiejętności:

ocena pracy pisemnej (ocena projektu - ocena przygotowanego planu i ustna obrona planu)

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowa (ocena aktywności)

Warunki zaliczenia

Prezentacja i obrona przygotowanego projektu biznesplanu. Wykazanie umiejętności prawidłowego przygotowania kluczowych elementów (analiza rynku, charakterystyka przedsiębiorstwa i przedsiębiorstwa z uwzględnieniem zarządzania w podmiocie gospodarczym, projekcje finansowe)

Zasady ustalania ocen:

- Ocena niedostateczna (2,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie co najmniej jednej z trzech składowych (W,U lub K) przedmiotowych efektów uczenia się student nie zrealizował zakładanych efektów.
- Ocena dostateczna (3,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty uczenia się oraz opanuje obowiązuje materiał przynajmniej w 51 - 60%.
- Ocena ponad dostateczna (3,5): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowiązuje materiał przynajmniej w 61 - 70%.
- Ocena dobra (4,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowiązuje materiał przynajmniej w 71 - 80%.
- Ocena ponad dobra (4,5): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowiązuje materiał przynajmniej w 81 - 90%.
- Ocena bardzo dobra (5,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowiązuje materiał przynajmniej w 91%.

Tre ci programowe (opis skrócony)

Celem przedmiotu jest zapoznanie studentów z zasadami rozpoczynania i prowadzenia działalności gospodarczej na małą skalę oraz jej planowania. Podczas wicze studenci w dwuosobowych grupach wykonują plany biznesu dla zakładanego przedsiębiorstwa gospodarczego. Podczas zajęć studenci zostaną zapoznani z podstawowymi pojęciami związanymi z przedsiębiorstwem gospodarczym. Szczegółowo zostanie omówiony proces rozpoczęcia działalności gospodarczej wraz z jej planowaniem. Studenci zapoznani zostaną także z elementami dotyczącymi oceny działalności przedsiębiorstwa oraz źródłami finansowania inwestycji.

Tre ci programowe

Semestr: 4

Forma zajęć : **wiczenia audytoryjne**

1. Wyjaśnienie podstawowych pojęć z zakresu przedsiębiorstwa gospodarczego.
2. Zarządzanie jako ważny aspekt planowania i prowadzenia działalności gospodarczej. Definicje, metody zarządzania. Studium przypadku.
3. Planowanie działalności gospodarczej.
4. Potencjalne źródła finansowania rozpoczęcia działalności gospodarczej, źródła finansowania inwestycji. Przykłady.
5. Formy działalności gospodarczej.
6. Rejestracja i uruchomienie działalności gospodarczej.
7. Wprowadzenie do przygotowania projektu przedsiębiorstwa gospodarczego - streszczenie spisu treści, idei pomysłu, przedstawienie plusów i minusów, określenie barier wejścia na rynek.
8. Przedstawienie pomysłów na działalność gospodarczą przez poszczególnych studentów w grupie.
9. Omówienie zarządzania w przedsiębiorstwie w aspekcie przygotowywanych pomysłów na biznes
10. Opracowanie części marketingowej projektu.
11. Omawianie działalności finansowej przedsiębiorstwa na podstawie przygotowanego planu,
12. Wyliczenie kosztów rozpoczęcia działalności gospodarczej. Przychody w firmie.
13. Przygotowanie prognozy finansowej.
14. Analiza SWOT.
15. Ustna obrona przygotowanego projektu biznes planu (sprawdzenie dokumentu).

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Praca dyplomowa: produkcja				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	SK	0	Zaliczenie z ocen	2
Razem			0		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student posiada ugruntowaną wiedzę z zakresu podjętego tematu pracy inżynierskiej.	IM1_W01, IM1_W02, IM1_W03	obserwacja zachowa
2	Student zna zasady stosowania prawa autorskiego, norm i przepisów prawnych.	IM1_W07	obserwacja wykonania zada
3	Student potrafi przygotować i przedstawić pracę o charakterze badawczym, aplikacyjnym lub projektowym. Potrafi korzystać z programów komputerowych i baz danych niezbędnych do przygotowania pracy inżynierskiej.	IM1_U01, IM1_U05, IM1_U10, IM1_U04	obserwacja wykonania zada
4	Student potrafi dobrać odpowiednie źródła literaturowe niezbędne do zrozumienia problemu pracy inżynierskiej. Dyplomant potrafi dokonać samodzielnej i krytycznej analizy materiałów źródłowych niezbędnych do wykonania pracy inżynierskiej.	IM1_U02	obserwacja wykonania zada
5	Student potrafi zaplanować badania niezbędne do wykonania pracy inżynierskiej. Dyplomant samodzielnie lub w zespole (jeśli wymaga tego sposób prowadzenia badań) potrafi realizować zaplanowane zadania.	IM1_U10	obserwacja wykonania zada
6	Student w sposób krytyczny analizuje zgromadzone na potrzeby pracy inżynierskiej materiały. Potrafi zasięgnąć opinii ekspertów w przypadku niemożności samodzielnego rozwiązania problemu.	IM1_K01, IM1_K02	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza:</p> <p>obserwacja wykonania zada (Promotor ocenia postępy w pisaniu pracy inżynierskiej.)</p> <p>obserwacja zachowa (Promotor rozmawia ze studentem na temat prowadzonych przez niego badań, oraz problemów występujących podczas pisania pracy.)</p> <p>umiejętności:</p> <p>obserwacja wykonania zada (Promotor ocenia postępy w pisaniu pracy inżynierskiej.)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>obserwacja zachowa (Promotor rozmawia ze studentem na temat prowadzonych przez niego badań, oraz problemów występujących podczas pisania pracy.)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Warunkiem zaliczenia jest złożenie kompletnej pracy przez dyplomanta.</p>

Treści programowe (opis skrócony)
Pisemne przygotowanie pracy inżynierskiej.
Treści programowe
Semestr: 7
Forma zajęć : samokształcenie
Omówienie pracy dotyczącej problemów związanych z procesem produkcyjnym z promotorem. Zebranie i analiza literatury związanej z tematem pracy. Udział w pracach projektowych, obliczeniowych lub eksperymentalnych związanych z procesem produkcji. Analiza uzyskanych wyników i formułowanie wniosków Opracowanie redakcyjne pracy inżynierskiej.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Praca dyplomowa: technologia				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	SK	0	Zaliczenie z ocen	2
Razem			0		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student posiada ugruntowaną wiedzę z zakresu podjętego tematu pracy inżynierskiej.	IM1_W01, IM1_W02, IM1_W03	obserwacja zachowa
2	Student zna zasady stosowania prawa autorskiego, norm i przepisów prawnych.	IM1_W07	obserwacja wykonania zada
3	Student potrafi dobrać odpowiednie źródła literaturowe niezbędne do zrozumienia problemu pracy inżynierskiej. Dyplomant potrafi dokonać samodzielnej i krytycznej analizy materiałów źródłowych niezbędnych do wykonania pracy inżynierskiej.	IM1_U02	obserwacja wykonania zada
4	Student potrafi przygotować i przedstawić pracę o charakterze badawczym, aplikacyjnym lub projektowym. Potrafi korzystać z programów komputerowych i baz danych niezbędnych do przygotowania pracy inżynierskiej.	IM1_U04, IM1_U01, IM1_U05, IM1_U10	obserwacja wykonania zada
5	Student potrafi zaplanować badania niezbędne do wykonania pracy inżynierskiej. Dyplomant samodzielnie lub w zespole (jeżeli wymaga tego sposób prowadzenia badań) potrafi realizować zaplanowane zadania.	IM1_U10	obserwacja wykonania zada
6	Student w sposób krytyczny analizuje zgromadzone na potrzeby pracy inżynierskiej materiały. Potrafi zasięgnąć opinii ekspertów w przypadku niemożności samodzielnego rozwiązania problemu.	IM1_K01, IM1_K02	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza:</p> <p>obserwacja wykonania zada (Promotor ocenia postępy w pisaniu pracy inżynierskiej.)</p> <p>obserwacja zachowa (Promotor rozmawia ze studentem na temat prowadzonych przez niego badań, oraz problemów występujących podczas pisania pracy.)</p> <p>umiejętności:</p> <p>obserwacja wykonania zada (Promotor ocenia postępy w pisaniu pracy inżynierskiej.)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>obserwacja zachowa (Promotor rozmawia ze studentem na temat prowadzonych przez niego badań, oraz problemów występujących podczas pisania pracy.)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Warunkiem zaliczenia jest złożenie kompletnej pracy przez dyplomanta.</p>

Treści programowe (opis skrócony)
Pisemne przygotowanie pracy inżynierskiej.
Treści programowe
Semestr: 7
Forma zajęć : samokształcenie
Omówienie pracy dotyczącej technologii z promotorem. Zebranie i analiza literatury związanej z tematem pracy. Udział w pracach projektowych, obliczeniowych lub eksperymentalnych o tematyce technologicznej. Analiza uzyskanych wyników i formułowanie wniosków Opracowanie redakcyjne pracy inżynierskiej.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Pracownia dyplomowa: produkcja				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	PD	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Potrafi przeprowadzać badania laboratoryjne z użyciem dostępnych urządzeń w celu realizacji zadań swojej pracy dyplomowej, analizuje i interpretuje uzyskane wyniki	IM1_U01	obserwacja wykonania zadań
2	potrafi wykorzystać w swojej pracy inżynierskiej odpowiednie normy oraz fachową literaturę	IM1_U05	obserwacja wykonania zadań
3	potrafi przedstawić wyniki swoich badań w postaci opisowej użycia fachowej terminologii	IM1_U07	obserwacja wykonania zadań
4	potrafi planować i organizować pracę indywidualną do przeprowadzenia badań w celu realizacji swojej pracy inżynierskiej, podczas realizacji pracy dwuosobowej, potrafi współpracować w zespole	IM1_U10	obserwacja wykonania zadań

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

umiejętności:

obserwacja wykonania zadań (obserwacja wykonania zadania przez studenta, jego zaangażowania oraz samodzielności)

Warunki zaliczenia

Obecność na zajęciach (frekwencja minimum 80%) i aktywny w nich udział
przygotowanie minimum w 50% pracy inżynierskiej (postęp pracy ocenia promotor)

Treści programowe (opis skrócony)

wyszukiwanie informacji z literatury, baz danych i innych źródeł;
organizacja warsztatu pracy inżynierskiej,
wykorzystanie infrastruktury laboratoryjnej do przeprowadzania badań,
prezentacja wyników, dyskusja

Treści programowe

Semestr: 7

Forma zajęć: **pracownia dyplomowa**

Wyszukiwanie informacji w literaturze i bazach danych zgodnych z tematem pracy inżynierskiej. Przeprowadzanie badań laboratoryjnych z użyciem infrastruktury uczelni lub zakładu pracy, prezentacja i interpretacja uzyskanych wyników, dyskusja o błądach pomiarowych, porównywanie uzyskanych wyników z danymi literaturowymi.

Student wykonuje badania do swojej pracy inżynierskiej związanej głównie z problemami kontroli jakości i lepszego zarządzania produkcją.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Pracownia dyplomowa: technologia				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	PD	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Potrafi przeprowadzać badania laboratoryjne z użyciem dostępnych urządzeń w celu realizacji zadań swojej pracy dyplomowej, analizuje i interpretuje uzyskane wyniki	IM1_U01	obserwacja wykonania zadań
2	potrafi wykorzystać w swojej pracy inżynierskiej odpowiednie normy oraz fachową literaturę	IM1_U05	obserwacja wykonania zadań
3	potrafi przedstawić wyniki swoich badań w postaci opisowej używając fachowej terminologii	IM1_U07	obserwacja wykonania zadań
4	potrafi planować i organizować pracę indywidualnie do przeprowadzenia badań w celu realizacji swojej pracy inżynierskiej, podczas realizacji pracy dwuosobowej, potrafi współpracować w zespole	IM1_U10	obserwacja wykonania zadań

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

umiejętności:

obserwacja wykonania zadań (obserwacja wykonania zadania przez studenta, jego zaangażowania oraz samodzielności)

Warunki zaliczenia

Obecność na zajęciach (frekwencja minimum 80%) i aktywny w nich udział
przygotowanie minimum w 50% pracy inżynierskiej (postępowanie pracy ocenia promotor)

Treści programowe (opis skrócony)

wyszukiwanie informacji z literatury, baz danych i innych źródeł;
organizacja warsztatu pracy inżynierskiej,
wykorzystanie infrastruktury laboratoryjnej do przeprowadzania badań,
prezentacja wyników, dyskusja

Treści programowe

Semestr: 7

Forma zajęć : **pracownia dyplomowa**

Wyszukiwanie informacji w literaturze i bazach danych zgodnych z tematem pracy inżynierskiej. Przeprowadzanie badań laboratoryjnych z użyciem infrastruktury uczelni lub zakładu pracy, prezentacja i interpretacja uzyskanych wyników, dyskusja o błędach pomiarowych, porównywanie uzyskanych wyników z danymi literaturowymi.

Student przeprowadza badania do swojej pracy dyplomowej związanej głównie z problemami technologicznymi.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Praktyka semestr VI: produkcja				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	PR	420	Zaliczenie z ocen	14
Razem			420		14

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>posiada zaawansowaną wiedzę, dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych wybranych materiałów metalicznych lub ceramicznych lub polimerowych lub kompozytowych; zna i rozumie podstawowe procesy związane z cyklem życia oraz utrzymaniem obiektów i systemów technicznych typowych w inżynierii materiałowej</p> <p>ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej i uwzględniania jej w praktyce; zna podstawowe pojęcia i zasady z zakresu ochrony własności przemysłowej i prawa autorskiego</p> <p>zna w zaawansowanym stopniu podstawowe zasady tworzenia i rozwoju różnych form przedsiębiorczości w tym indywidualnej i rodzinnej działalności gospodarczej</p>	IM1_W05, IM1_W07	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
2	<p>umie wykorzystywać zdobytą wiedzę przy formułowaniu i rozwiązywaniu problemów oraz wykonywaniu zadań typowych dla działalności inżynierskiej, związanych z Inżynierią Materiałową, również w warunkach nie w pełni przewidywalnych, poprzez właściwy dobór źródeł i informacji i krytycznych analiz oraz poprzez dobór i stosowanie właściwych metod, narzędzi i technik</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadczenia przy rozwiązywaniu praktycznych zadań inżynierskich w zakresie Inżynierii Materiałowej, wymagających korzystania ze standardów i norm</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadczenia związanych z utrzymaniem urządzeń, systemów i procesów typowych dla Inżynierii Materiałowej</p> <p>umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej</p> <p>potrafi współpracować z innymi osobami w ramach prac zespołowych, także o charakterze interdyscyplinarnym</p> <p>potrafi samodzielnie planować i realizować własne uczenie się przez całe życie oraz wspiera rozwój innych osób w tym zakresie</p>	IM1_U03, IM1_U04, IM1_U07, IM1_U11, IM1_U05, IM1_U06, IM1_U02	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
3	<p>krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści</p> <p>uznaje znaczenie wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudności w</p>	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki

3	samodzielnym rozwi zywaniu problemów jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego post powania w rodowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpiecze stwa i higieny pracy jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych; dba o dorobek i tradycje zawodu in ynieria	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zada , dokumentacja praktyki
---	--	---	---

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

<p>wiedza: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zada i rozwi zywania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zada (Pisemna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>umiej tno ci: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zada i rozwi zywania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zada (Pisemna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zada i rozwi zywania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zada (Pisemna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p>

Warunki zaliczenia

100% obecno na praktyce, Zaliczenie na podstawie opinii opiekunów zakładowych, hospitacji praktyk przez opiekuna uczelnianego ,dziennika praktyk, sprawozdania z praktyk, karty praktyk, rozmowy opiekuna uczelnianego z praktykantem

Tre ci programowe (opis skrócony)

Praktyka zawodowa w zakładzie o profilu produkcji zwi zany z in ynierii materiałów .

Tre ci programowe

Semestr: 6

Forma zaj : **praktyka zawodowa**

Zapoznanie z struktur zakładu produkcyjnego – organizacja, produkcja, składowanie, spedycja.
Zapoznanie z zasadami BHP zakładu oraz ochron danych.
Praca w działach produkcyjnych, projektowych lub badawczych zakładu, szczególnie w działach kontroli jako ci i zarz dziania produkcj .
Wykorzystanie i pogł bienie teoretycznej wiedzy w warunkach przemysłowych.

Praktykant dba o organizacj własnego stanowiska pracy oraz wiczy prac w ramach zespołu.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Praktyka semestr VI: technologia				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	PR	420	Zaliczenie z ocen	14
Razem			420		14

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>posiada zaawansowaną wiedzę, dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych wybranych materiałów metalicznych lub ceramicznych lub polimerowych lub kompozytowych; zna i rozumie podstawowe procesy związane z cyklem życia oraz utrzymaniem obiektów i systemów technicznych typowych w inżynierii materiałowej</p> <p>ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej i uwzględniania jej w praktyce; zna podstawowe pojęcia i zasady z zakresu ochrony własności przemysłowej i prawa autorskiego</p> <p>zna w zaawansowanym stopniu podstawowe zasady tworzenia i rozwoju różnych form przedsiębiorczości w tym indywidualnej i rodzinnej działalności gospodarczej</p>	IM1_W05, IM1_W07	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
2	<p>umie wykorzystywać zdobytą wiedzę przy formułowaniu i rozwiązywaniu problemów oraz wykonywaniu zadań typowych dla działalności inżynierskiej, związanej z Inżynierią Materiałową, również w warunkach nie w pełni przewidywalnych, poprzez właściwy dobór źródeł i informacji i krytycznych analiz oraz poprzez dobór i stosowanie właściwych metod, narzędzi i technik</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadczenia przy rozwiązywaniu praktycznych zadań inżynierskich w zakresie Inżynierii Materiałowej, wymagających korzystania ze standardów i norm</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadczenia związanej z utrzymaniem urządzeń, systemów i procesów typowych dla Inżynierii Materiałowej</p> <p>umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej</p> <p>potrafi współpracować z innymi osobami w ramach prac zespołowych, także o charakterze interdyscyplinarnym</p> <p>potrafi samodzielnie planować i realizować własne uczenie się przez całe życie oraz wspiera rozwój innych osób w tym zakresie</p>	IM1_U03, IM1_U04, IM1_U07, IM1_U11, IM1_U05, IM1_U06, IM1_U02	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
3	<p>krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści</p> <p>uznaje znaczenie wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudności w</p>	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki

3	samodzielnym rozwijaniu problemów jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego postępowania w środowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpieczeństwa i higieny pracy jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych; dba o dorobek i tradycje zawodu inżyniera	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
---	---	---	---

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>umiejętności: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p>

Warunki zaliczenia

100% obecność na praktyce, Zaliczenie na podstawie opinii opiekunów zakładowych, hospitacji praktyk przez opiekuna uczelnianego, dziennika praktyk, sprawozdania z praktyk, karty praktyk, rozmowy opiekuna uczelnianego z praktykantem

Treści programowe (opis skrócony)

Praktyka zawodowa w zakładzie o profilu produkcji związanym z inżynierią materiałów.

Treści programowe

Semestr: 6

Forma zajęć: **praktyka zawodowa**

Zapoznanie z strukturą zakładu produkcyjnego – organizacja, produkcja, składowanie, spedycja.
Zapoznanie z zasadami BHP zakładu oraz ochroną danych.
Praca w działach produkcyjnych, projektowych lub badawczych zakładu.
Wykorzystanie i pogłębienie teoretycznej wiedzy w warunkach przemysłowych, ze szczególnym uwzględnieniem technologii produkcji.
Praktykant dba o organizację własnego stanowiska pracy oraz wiczy umiejętności pracy zespołowej.
Praktykant uczestniczy w pracach związanych z produkcją lub przetwarzaniem wyrobów.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Praktyka semestr VII: produkcja				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	PR	540	Zaliczenie z ocen	18
Razem			540		18

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>posiada zaawansowaną wiedzę, dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych wybranych materiałów metalicznych lub ceramicznych lub polimerowych lub kompozytowych; zna i rozumie podstawowe procesy związane z cyklem życia oraz utrzymaniem obiektów i systemów technicznych typowych w inżynierii materiałowej</p> <p>ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej i uwzględniania jej w praktyce; zna podstawowe pojęcia i zasady z zakresu ochrony własności przemysłowej i prawa autorskiego</p> <p>zna w zaawansowanym stopniu podstawowe zasady tworzenia i rozwoju różnych form przedsiębiorczości w tym indywidualnej i rodzinnej działalności gospodarczej</p>	IM1_W05, IM1_W07	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
2	<p>umie wykorzystywać zdobytą wiedzę przy formułowaniu i rozwiązywaniu problemów oraz wykonywaniu zadań typowych dla działalności inżynierskiej, związanej z Inżynierią Materiałową, również w warunkach nie w pełni przewidywalnych, poprzez właściwy dobór źródeł i informacji i krytycznych analiz oraz poprzez dobór i stosowanie właściwych metod, narzędzi i technik</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadzenia przy rozwiązywaniu praktycznych zadań inżynierskich w zakresie Inżynierii Materiałowej, wymagających korzystania ze standardów i norm</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadzenia związanej z utrzymaniem urządzeń, systemów i procesów typowych dla Inżynierii Materiałowej</p> <p>umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej</p> <p>potrafi współpracować z innymi osobami w ramach prac zespołowych, także o charakterze interdyscyplinarnym</p> <p>potrafi samodzielnie planować i realizować własne uczenie się przez całe życie oraz wspiera rozwój innych osób w tym zakresie</p>	IM1_U04, IM1_U07, IM1_U11, IM1_U05, IM1_U06, IM1_U02, IM1_U03	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
3	<p>krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści</p> <p>uznaje znaczenie wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudności w</p>	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki

3	samodzielnym rozwijaniu problemów jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego postępowania w środowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpieczeństwa i higieny pracy jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych; dba o dorobek i tradycje zawodu inżyniera	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
---	---	---	---

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>umiejętności: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p>

Warunki zaliczenia

100% obecność na praktyce, Zaliczenie na podstawie opinii opiekunów zakładowych, hospitacji praktyk przez opiekuna uczelnianego, dziennika praktyk, sprawozdania z praktyk, karty praktyk, rozmowy opiekuna uczelnianego z praktykantem

Treści programowe (opis skrócony)

Praktyka zawodowa w zakładzie o profilu produkcji związanym z inżynierią materiałów.

Treści programowe

Semestr: 7

Forma zajęć: **praktyka zawodowa**

Zapoznanie z strukturą zakładu produkcyjnego – organizacja, produkcja, składowanie, spedycja. (W przypadku innego zakładu niż w czasie praktyki semestr VI)

Zapoznanie z zasadami BHP zakładu oraz ochroną danych.

Praca w działach produkcyjnych, projektowych lub badawczych zakładu.

Wykorzystanie i pogłębienie teoretycznej wiedzy w warunkach przemysłowych.

Praktykant dba o organizację własnego stanowiska pracy oraz wliczy pracę w ramach zespołu.

Praktykant pogłębia teoretyczną wiedzę zdobytą w czasie zajęć na uczelni oraz doskonali wiedzę i umiejętności zdobyte na praktyce semestr VI.

Praktykant angażuje się w rozwiązywanie problemów z dziedziny inżynierii materiałowej napotykanym w czasie odbywania praktyki, ze szczególnym uwzględnieniem problemów związanych z kontrolą jakością i zarządzaniem produkcją.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Praktyka semestr VII: technologia				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	PR	540	Zaliczenie z ocen	18
Razem			540		18

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>posiada zaawansowaną wiedzę, dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych wybranych materiałów metalicznych lub ceramicznych lub polimerowych lub kompozytowych; zna i rozumie podstawowe procesy związane z cyklem życia oraz utrzymaniem obiektów i systemów technicznych typowych w inżynierii materiałowej</p> <p>ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej i uwzględniania jej w praktyce; zna podstawowe pojęcia i zasady z zakresu ochrony własności przemysłowej i prawa autorskiego</p> <p>zna w zaawansowanym stopniu podstawowe zasady tworzenia i rozwoju różnych form przedsiębiorczości w tym indywidualnej i rodzinnej działalności gospodarczej</p>	IM1_W05, IM1_W07	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
2	<p>umie wykorzystywać zdobytą wiedzę przy formułowaniu i rozwiązywaniu problemów oraz wykonywaniu zadań typowych dla działalności inżynierskiej, związanej z Inżynierią Materiałową, również w warunkach nie w pełni przewidywalnych, poprzez właściwy dobór źródeł i informacji i krytycznych analiz oraz poprzez dobór i stosowanie właściwych metod, narzędzi i technik</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadczenia przy rozwiązywaniu praktycznych zadań inżynierskich w zakresie Inżynierii Materiałowej, wymagających korzystania ze standardów i norm</p> <p>potrafi wykorzystać zdobyte w środowisku, zajmującym się zawodowo działalnością inżynierską, do wiadczenia związanej z utrzymaniem urządzeń, systemów i procesów typowych dla Inżynierii Materiałowej</p> <p>umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej</p> <p>potrafi współpracować z innymi osobami w ramach prac zespołowych, także o charakterze interdyscyplinarnym</p> <p>potrafi samodzielnie planować i realizować własne uczenie się przez całe życie oraz wspiera rozwój innych osób w tym zakresie</p>	IM1_U03, IM1_U04, IM1_U07, IM1_U11, IM1_U05, IM1_U06, IM1_U02	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
3	<p>krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści</p> <p>uznaje znaczenie wiedzy w rozwiązywaniu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudności w</p>	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki

3	samodzielnym rozwijaniu problemów jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego postępowania w środowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpieczeństwa i higieny pracy jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych; dba o dorobek i tradycje zawodu inżyniera	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03, IM1_K04, IM1_K05	obserwacja wykonania zadań, dokumentacja praktyki
---	---	---	---

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>umiejętności: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena dokumentacji praktyki (ocena realizacji zadań i rozwijania problemów w ramach praktyk zawodowych (kontrola praktyk, dziennika praktyk, analiza ankiety po praktykach, karta oceny praktyki, ocena sprawozdania,)) obserwacja wykonania zadań (Pismna opinia zakładowego opiekuna praktyk w dzienniku praktyk,)</p>

Warunki zaliczenia

100% obecność na praktyce, Zaliczenie na podstawie opinii opiekunów zakładowych, hospitacji praktyk przez opiekuna uczelnianego, dziennika praktyk, sprawozdania z praktyk, karty praktyk, rozmowy opiekuna uczelnianego z praktykantem

Treści programowe (opis skrócony)

Praktyka zawodowa w zakładzie o profilu produkcji związanym z inżynierią materiałów.

Treści programowe

Semestr: 7

Forma zajęć: **praktyka zawodowa**

Zapoznanie z strukturą zakładu produkcyjnego – organizacja, produkcja, składowanie, spedycja. (W przypadku innego zakładu nie w czasie praktyki semestr VI).

Zapoznanie z zasadami BHP zakładu oraz ochroną danych.

Praca w działach produkcyjnych, projektowych lub badawczych zakładu.

Wykorzystanie i pogłębienie teoretycznej wiedzy w warunkach przemysłowych, ze szczególnym uwzględnieniem technologii produkcji.

Praktykant dba o organizację własnego stanowiska pracy oraz wliczy pracę w ramach zespołu.

Praktykant pogłębia teoretyczną wiedzę zdobytą w czasie zajęć na uczelni oraz doskonali wiedzę i umiejętności zdobyte na praktyce semestr VI.

Praktykant angażuje się w rozwijanie problemów z dziedziny inżynierii materiałowej napotykanymi w czasie odbywania praktyki, szczególnie w problemach związanych z technologią produkcji.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Rachunek kosztów dla inżynierów				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4		30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	rozumie pojęcia związane z rachunkiem kosztów, wymienia i opisuje podstawowe rodzaje kosztów	IM1_W09	ocena aktywności, praca pisemna
2	zna główne metody i kalkulacji kosztów i możliwości ich praktycznego wykorzystania	IM1_W09	ocena aktywności, praca pisemna
3	posiada umiejętność kalkulacji kosztów	IM1_U13	ocena aktywności, praca pisemna
4	potrafi wykorzystać wiedzę o metodach kalkulacji i rachunku kosztów do rozwiązywania problemów praktycznych	IM1_U13	ocena aktywności, praca pisemna
5	ma świadomość konieczności aktualizowania wiedzy, w tym samodzielnego sięgania do aktów prawnych; dostrzega potrzeb zasięgnięcia opinii ekspertów	IM1_K02	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

ocena pracy pisemnej (ocenia się na podstawie poprawności rozwiązywania zadań obliczeniowych oraz interpretacji wyników)

umiejętności:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

ocena pracy pisemnej (ocenia się na podstawie poprawności rozwiązywania zadań obliczeniowych oraz interpretacji wyników)

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowa (obserwacja zachowań indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Wzrost: ocena aktywności studenta podczas zajęć, ocena pracy pisemnej - zaliczeniowej

Zasady ustalania ocen:

1. Ocena niedostateczna (2,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie co najmniej jednej z trzech składowych (W,U lub K) przedmiotowych efektów uczenia się student nie zrealizował zakładanych efektów.
2. Ocena dostateczna (3,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty uczenia się oraz opanuje obowiązujący materiał przynajmniej w 51 - 60%.
3. Ocena ponad dostateczna (3,5): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowiązujący materiał przynajmniej w 61 - 70%.
4. Ocena dobra (4,0): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowiązujący materiał przynajmniej w 71 - 80%.
5. Ocena ponad dobra (4,5): wystawiana jest wtedy, jeżeli w zakresie każdej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane

efekty oraz opanuje obowi zuj cy materiał przynajmniej w 81 - 90%.
6. Ocena bardzo dobra (5,0): wystawiana jest wtedy, je li w zakresie ka dej z trzech składowych (W,U lub K) student zrealizuje zakładane efekty oraz opanuje obowi zuj cy materiał przynajmniej w 91%.

Tre ci programowe (opis skrócony)

Zaj cia obejmuj zagadnienia pomiaru i kalkulacji kosztów jako wielko ci ekonomicznych u ytecznych w rozwi zywaniu problemów poznawczych i decyzyjnych wyst puj cych w przedsi biorstwach. Zaj cia b d bazowa na licznych przykładach z praktyki gospodarczej i uwzgl dnia specyfik studiów in ynierskich.

Tre ci programowe

Semestr: 4

Forma zaj : **wiczenia audytoryjne**

1. Klasyfikacja kosztów
2. Rachunek kosztów pełny
3. Rachunek kosztów zmiennych
4. Metody i techniki okre lania kosztów własnych produkcji
5. Kalkulacja podziałowe
6. Kalkulacje doliczeniowe
7. Koszty w procesie podejmowania decyzji – analiza progu rentowno ci
8. Rachunek kosztów i wyników - sprawozdania finansowe
9. Zaliczenie wicze . Sprawdzian pisemny.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Równania różniczkowe				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2		15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Egzamin	2
Razem			30		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna twierdzenie o istnieniu i jednoznaczności rozwiązań dla równań rzędu I. Zna metody rozwiązywania równań różniczkowych rzędu II o stałych współczynnikach jednorodnych i niejednorodnych. Zna metody rozwiązywania układów równań różniczkowych o stałych współczynnikach jednorodnych i niejednorodnych. Zna definicję i własności transformaty Laplace'a.	IM1_W01	egzamin, kolokwium, ocena aktywności
2	Umie rozwiązywać równania o zmiennych rozdzielonych i sprowadzalne do równania o zmiennych rozdzielonych. Umie rozwiązywać równania liniowe i Bernoulliego. Student umie zastosować transformatę Laplace'a do rozwiązywania równań i układów równań różniczkowych zwyczajnych.	IM1_U02	egzamin, kolokwium, ocena aktywności
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny lub ustny) ocena kolokwium (ocena kolokwium) ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) <p>umiejętności:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny lub ustny) ocena kolokwium (ocena kolokwium) ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach) 			
Warunki zaliczenia			
<p>Zaliczenie zaliczenia jest od 50% punktów uzyskanych na kolokwium.</p> <p>Wykład zaliczany jest na podstawie egzaminu końcowego do którego można przystąpić gdy się uzyska zaliczenie. Ocena końcowa jest średnią arytmetyczną oceny zaliczenia i egzaminu. Zaliczenie zajęć jest oceniane zgodnie ze skalą ocen określoną w Regulaminie Studiów Uczelni. Ocena końcowa jest średnią arytmetyczną oceny zaliczenia i egzaminu. Zaliczenie zajęć jest oceniane zgodnie ze skalą ocen określoną w Regulaminie Studiów Uczelni.</p>			
Treści programowe (opis skrócony)			
<p>Równania różniczkowe o zmiennych rozdzielonych. Równania różniczkowe sprowadzalne do równań o zmiennych rozdzielonych. Równania różniczkowe liniowe pierwszego rzędu jednorodne i niejednorodne. Rozwiązywanie równań liniowych metodą uzmienniania stałej i metodą przewidywania. Równanie Bernoulliego. Równania różniczkowe rzędu drugiego o stałych współczynnikach. Układy równań różniczkowych o stałych współczynnikach. Transformata Laplace'a i jej zastosowanie do rozwiązywania równań różniczkowych.</p>			

Treści programowe
Semestr: 2
Forma zaj : wykład
<ol style="list-style-type: none"> 1. Twierdzenie Picarda-Lindelofa o istnieniu i jednoznaczności rozwiązań zagadnienie początkowych dla równań różniczkowych zwyczajnych I rzędu. 2. Równania różniczkowe o zmiennych rozdzielonych i równania różniczkowe sprowadzane do równania o zmiennych rozdzielonych. 3. Równania różniczkowe liniowe rzędu pierwszego i równania Bernoulliego. 4. Równania różniczkowe liniowe rzędu drugiego o stałych współczynnikach. 5. Przykłady zastosowania równań różniczkowych rzędu pierwszego i drugiego. 6. Układy równań liniowych o stałych współczynnikach, rozwiązywanie tych układów metodą macierzową. 7. Transformata Laplace'a i jej własności. 8. Zastosowanie transformaty Laplace'a do rozwiązywania równań i układów równań różniczkowych.
Forma zaj : wiczenia audytoryjne
<p>Omówienie dokładnie pojęć i twierdzeń podanych na wykładzie, rozwiązywanie zadań ilustrujących wprowadzane pojęcia i twierdzenia. Przy rozwiązywaniu bardziej złożonych problemów umożliwia się korzystanie z programu WolframAlpha</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Seminarium dyplomowe				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	S	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>posiada zaawansowaną wiedzę w zakresie podstaw teoretycznych matematyki i fizyki niezbędnych do zrozumienia i opisu zjawisk, występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu oraz do charakteryzowania ich właściwości fizyko-chemicznych</p> <p>dysonuje zaawansowaną wiedzę w zakresie chemii nieorganicznej, organicznej, fizycznej, ciała stałego, pozwalając opisać reakcje chemiczne i przemiany fizykochemiczne, zachodzące podczas syntezy i przetwarzania materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych</p> <p>posiada zaawansowaną wiedzę szczegółów z zakresu budowy wewnętrznej materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych oraz ich właściwości, obejmując w szczególności występujące w materiałach relacje pomiędzy strukturą i właściwościami</p> <p>posiada zaawansowaną wiedzę z zakresu badań struktury i mikrostruktury materiałów oraz ich właściwości, obejmując metody dyfrakcyjne, spektroskopowe, mikroskopowe, oraz metody badań termicznych, optycznych i wytrzymałościowych</p> <p>posiada zaawansowaną wiedzę, dotyczącą podstawowych procesów technologicznych w inżynierii materiałowej oraz stosowanych urządzeń i aparatury; zna i rozumie uwarunkowania tych procesów oraz uwarunkowania właściwości eksploatacyjnych materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych; zna i rozumie podstawowe procesy związane z cyklem życia oraz utrzymaniem obiektów i systemów technicznych typowych w inżynierii materiałowej</p> <p>posiada zaawansowaną wiedzę dotyczącą zasad projektowania materiałowego produktów o założonej strukturze i właściwościach fizyko-chemicznych oraz zna praktyczne jej zastosowanie w działalności zawodowej</p> <p>ma zaawansowaną wiedzę, dotyczącą pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej i uwzględniania jej w praktyce; zna podstawowe pojęcia i zasady z zakresu ochrony własności przemysłowej i prawa autorskiego</p> <p>zna w zaawansowanym stopniu podstawowe zasady tworzenia i rozwoju różnych form przedsiębiorczości</p>	IM1_W05	ocena aktywności, praca pisemna, wypowiedź ustna
2	<p>potrafi, wykorzystując zdobytą wiedzę, planować i przeprowadzać eksperymenty z zakresu otrzymywania, modyfikowania i charakteryzowania materiałów metalicznych, ceramicznych,</p>	IM1_U04, IM1_U08, IM1_U12	ocena aktywności, praca pisemna, wypowiedź ustna

2	<p>polimerowych i kompozytowych, obejmuj ce równie pomiary i symulacje komputerowe; potrafi przeprowadzi krytyczn analiz wyników oraz ich interpretacj</p> <p>umie wykorzystywa zdobyt wiedz przy formułowaniu i rozwi zywanu problemów</p> <p>potrafi dokonywa krytycznej analizy sposobu funkcjonowania istniej cych rozwi za technicznych i działa w zakresie In ynierii Materiałowej i ocenia te rozwi zania, tak e pod wzgledem ekonomicznym</p> <p>projektuje i realizuje procesy typowe dla otrzymywania i przetwórstwa materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych i kompozytowych, stosuj c odpowiednio dobrane metody, techniki, narz dzia i materiały</p> <p>potrafi wykorzysta zdobyte w rodowisku, zajmuj cym si zawodowo działalno ci in yniersk , do wiadczenia przy rozwi zywanu praktycznych zada in ynierskich w zakresie In ynierii Materiałowej, wymagaj cych korzystania ze standardów i norm</p> <p>potrafi wykorzysta zdobyte w rodowisku, zajmuj cym si zawodowo działalno ci in yniersk , do wiadczenia zwi zane z utrzymaniem urz dze , systemów i procesów typowych dla In ynierii Materiałowej</p> <p>umie komunikowa si z otoczeniem z u yciem specjalistycznej terminologii in ynierskiej</p> <p>potrafi bra udział w debatach dotycz cych problemów in ynierskich zwi zanych z In ynieria Materiałów , przedstawia własne, opracowane w tym zakresie prezentacje, bra udział w dyskusji, ocenia ró ne opinie i stanowiska</p> <p>posługuje si j zykiem obcym na poziomie B2 Europejskiego Systemu Opisu Kształcenia J zykowego</p> <p>umie planowa i organizowa prac indywidualn i zespołow</p> <p>potrafi współpracowa z innymi osobami w ramach prac zespołowych, tak e o charakterze interdyscyplinarnym</p> <p>potrafi samodzielnie planowa i realizowa własne uczenie si przez całe ycie</p>	IM1_U04, IM1_U08, IM1_U12	ocena aktywno ci, praca pisemna, wypowied ustna
3	<p>krytycznie ocenia posiadán wiedz i odbierane tre ci</p> <p>uznaje znaczenie wiedzy w rozwi zywanu problemów poznawczych i praktycznych; zasięga opinii ekspertów w przypadku trudno ci w samodzielnym rozwi zywanu problemów</p> <p>wypełnia zobowi zania społeczne, współorganizuje działania na rzecz rodowiska społecznego, inicjuje działania na rzecz interesu publicznego; my li i działa w sposób przedsi biorczy</p> <p>jest gotów do stosowania i upowszechniania wzorów właściwego post powania w rodowisku pracy i poza nim, a szczególnie standardów bezpiecze stwa i higieny pracy</p> <p>jest gotów do odpowiedzialnego pełnienia ról zawodowych; przestrzega zasady etyki zawodowej i wymaga tego od innych; dba o dorobek i tradycje zawodu in ynieria</p>	IM1_K01	ocena aktywno ci, praca pisemna, wypowied ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)

ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdania z wygłoszonego referatu.)

ocena wypowiedzi ustnej (Ocena jako ci referatu i sposobu jego wygłoszenia, ocena wypowiedzi referenta dotycz cej zagadnie wskazanych przez prowadz cego seminarium,)

umiej tno ci:

ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)

ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdania z wygłoszonego referatu.)

ocena wypowiedzi ustnej (Ocena jako ci referatu i sposobu jego wygłoszenia, ocena wypowiedzi referenta dotycz cej zagadnie wskazanych przez prowadz cego seminarium,)

kompetencje społeczne:

ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach)

ocena pracy pisemnej (ocena sprawozdania z wygłoszonego referatu.)

ocena wypowiedzi ustnej (Ocena jako ci referatu i sposobu jego wygłoszenia, ocena wypowiedzi referenta dotycz cej zagadnie wskazanych przez prowadz cego seminarium,)

Warunki zaliczenia
Opracowanie i wygłoszenie dwóch referatów wraz z umiejtności obrony ich tezy podczas dyskusji. Obecność na zajęciach seminaryjnych. Uzyskanie zaliczenia sprawozdań z wygłoszonych referatów. W przypadku niespełnienia powyższych wymagań należy zaliczyć kolokwium z materiału wskazanego przez prowadzącego
Treści programowe (opis skrócony)
Podstawowe informacje z zakresu przygotowania i prezentowania prac naukowych i dyplomowych. Wybrane zagadnienia z zakresu inżynierii materiałowej i technologii chemicznej. Prezentacja studiów literaturowych i wyników badań przeprowadzonych w ramach pracy inżynierskiej
Treści programowe
Semestr: 7
Forma zajęć: seminarium dyplomowe
<p>Wprowadzenie: Podstawowe informacje z zakresu przygotowania i prezentowania prac naukowych i dyplomowych. Sposoby cytowania publikacji w tekstach. Sposoby podawania danych bibliograficznych w wykazach literatury. Oznakowanie księzek (ISBN) i wydawnictwa ciągłych (ISSN). Zasady transliteracji i transkrypcji. Normy bibliograficzne do przygotowania bibliografii załącznikowej. Podstawowe znaki korektorskie wraz z przykładami korekty. Praktyczne rady z zakresu pisania prac i ustnej ich prezentacji.</p> <p>Tematyka referatów: w pierwszej części zajęć seminaryjnych referaty dotyczą takich zagadnień jak: podstawowe metody badania składu fazowego różnych materiałów i surowców stosowanych do ich produkcji, analiza granulometryczna, przegląd wybranych metod oznaczania podstawowych cech materiałowych (twardość, gęstość, porowatość), materiały supertwarde i ich specyficzne właściwości, wybrane zagadnienia z technologii szklarskiej na przykładzie agroszkieł, hutnictwo skalne oraz jego szkliste i przekrystalizowane produkty, ceramiczne materiały termoizolacyjne, bioceramika korundowa i hydroksyapatytowa, specyficzne cechy związków cyrkonu w problematyce materiałów stomatologicznych i pigmentów ceramicznych, materiały konstrukcyjne i budowlane zawierające azbest, korundowe wyroby ogniotrwałe, produkcja technicznego tlenku glinu i aluminium, bentonity jako surowiec wielu dziedzin przemysłu, kruszywa naturalne i łamane w produkcji betonu, zagospodarowanie odpadów przemysłowych na przykładzie popiołów lotnych i pyłu krzemionkowego, recykling odpadów szklanych, odzysk metali na przykładzie recyklingu samochodów.</p> <p>W drugiej części zajęć seminaryjnych studenci przedstawiają najważniejsze wyniki studiów literaturowych i badań przeprowadzonych w ramach pracy inżynierskiej</p>

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Statystyka w środowisku R				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2	LI	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna i rozumie podstawowe definicje i twierdzenia z rachunku prawdopodobieństwa. Zna i rozumie podstawowe metody obliczeniowe stosowane w naukach technicznych oraz przykłady praktycznej implementacji takich metod z wykorzystaniem programu R.	IM1_W01	kolokwium
2	Potrafi stworzyć i przeanalizować z wykorzystaniem programu R model statystyczny opisujący różne zjawiska techniczne, oraz potrafi interpretować i wyjaśniać zależności wpływające z modeli statystycznych oraz stosować je w praktyce i na tej podstawie formułować wnioski. Potrafi analizować problemy oraz znajdować ich rozwiązania w oparciu o wiedzę z zakresu statystyki matematycznej.	IM1_U02	wykonanie zadania, ocena aktywności
3	Jest gotów do praktycznego stosowania zdobytej wiedzy i umiejętności w zakresie statystycznej analizy danych.	IM1_K05	wykonanie zadania, ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (ocena kolokwium na wykładach)

umiejętności:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego na laboratorium,)

kompetencje społeczne:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego na laboratorium,)

Warunki zaliczenia

- Odpowiedzi ustne w trakcie zajęć
- Wykonywanie zadań laboratoryjnych.
- Wykonanie projektu.

Treści programowe (opis skrócony)

Wprowadzenie do środowiska R. Statystyka opisowa, przestrzeń probabilistyczna, prawdopodobieństwo warunkowe, prawdopodobieństwo całkowite. Zmienna losowa jedno i wielowymiarowa i jej rozkłady, przypadek dyskretny i ciągły. Centralne twierdzenie graniczne i estymacja parametrów rozkładu. Przedziały ufności i testowanie hipotez, regresja liniowa. Analiza wariancji.

Treści programowe
Semestr: 2
Forma zaj : wykład
<ol style="list-style-type: none"> 1. Twierdzenie Picarda-Lindelofa o istnieniu i jednoznaczności rozwiązań zagadnienia początkowych dla równań różniczkowych zwyczajnych I rzędu. 2. Równania różniczkowe o zmiennych rozdzielonych i równania różniczkowe sprowadzane do równania o zmiennych rozdzielonych. 3. Równania różniczkowe liniowe rzędu pierwszego i równania Bernoulliego. 4. Równania różniczkowe liniowe rzędu drugiego o stałych współczynnikach. 5. Przykłady zastosowania równań różniczkowych rzędu pierwszego i drugiego. 6. Układy równań liniowych o stałych współczynnikach, rozwiązywanie tych układów metodą macierzy. 7. Transformata Laplace'a i jej własności. 8. Zastosowanie transformaty Laplace'a do rozwiązywania równań i układów równań różniczkowych.
Forma zaj : laboratorium informatyczne
<ol style="list-style-type: none"> 1. Wprowadzenie do środowiska R. 2. Definicja prawdopodobieństwa: klasyczna, aksjomatyczna i geometryczna. 3. Prawdopodobieństwo warunkowe, prawdopodobieństwo całkowite, wzór Bayesa, niezależne zdarzenia. 4. Zmienna losowa jedno- i wielowymiarowa i jej rozkład, przypadek dyskretny i przypadek ciągły. Rozkłady brzegowe, współczynnik korelacji. 5. Przegląd podstawowych rozkładów: dwupunktowy, dwumianowy, Poissona, wykładniczy, jednostajny, rozkład normalny, rozkład chi-kwadrat, t Studenta 6. Centralne twierdzenie graniczne. 7. Przedziały ufności i testowanie hipotez parametrycznych i nieparametrycznych. 8. Analiza wariancji (ANOVA). 9. Regresja: liniowa, wielokrotna, nieliniowa i logistyczna. 10. Rozwiązywanie w R zadań związanych z podstawowymi analizami statystycznymi danych ilościowych i jakościowych. 11. Praktyczne zastosowanie R do wyznaczania i analizy regresji liniowej, wielokrotnej, nieliniowej i logistycznej. 12. Praktyczne wykorzystanie programu R w teorii estymacji punktowej i przedziałowej. 13. Praktyczne wykorzystanie programu R do testowania różnych hipotez statystycznych (parametrycznych i nieparametrycznych). 14. Praktyczne wykorzystanie programu R do analizy wariancji.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Stopy aroodporne i arowytrzymałe				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	W	15	Zaliczenie z ocen	1
		ZS	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student identyfikuje właściwości i kryteria doboru materiału do zastosowania na elementy pracujące w wysokiej temperaturze. Klasyfikuje stale o podwyższonej i wysokiej wytrzymałości. Potrafi wskazać odpowiedni materiał dla danego zastosowania o wysokich wymaganiach użytkowych.	IM1_W05, IM1_W06	kolokwium, wykonanie zadania
2	Umiejętnie dobiera materiał i technologii wykonania elementów pracujących w wysokiej temperaturze.	IM1_U10, IM1_U04, IM1_U05	wykonanie zadania
3	Student jest gotów stosować standardy i zasady bezpieczeństwa i higieny pracy w szczególności w zastosowaniu stopów w wysokich temperaturach	IM1_K04	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi dotyczącymi treści wykładu)
- ocena wykonania zadania (ocena przedstawionej prezentacji)

umiejętności:

- ocena wykonania zadania (ocena przedstawionej prezentacji)

kompetencje społeczne:

- obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Kolokwium zaliczeniowe z treści wykładu.
Minimum 80% frekwencji w zajęciach seminaryjnych, Ocena wartości merytorycznej prezentacji, ocena sposobu przedstawienia prezentacji, ocena udziału w dyskusji.

Treści programowe (opis skrócony)

Zapoznanie studentów z wymaganiami stawianymi grupie materiałów aroodpornych i arowytrzymałych. Pojęcia aroodporności i arowytrzymałości jako właściwości materiałów.

Treści programowe

Semestr: 4

Forma zajęć : **wykład**

- arowytrzymałość, aroodporność i metody oceny
- Odształcenie plastyczne, umocnienie i dekohezja w procesie pełzania stopów aroodpornych i arowytrzymałych

- arowytrzymałe stopy metali lekkich
- Stale do pracy w wysokiej temperaturze
- arowytrzymałe stopy na osnowie niklu, elaza i kobaltu
- Stopy metali wysokotopliwych i materiały na osnowie faz mi dzymetalicznych
- Metody oceny arowytrzymała ci - statyczna próba rozci gania w wysokiej temperaturze, próba pełzania, zm czenie w podwy szonej temperaturze - nisko- i wysokocyklowe.
- arowytrzymałe stale w glowe i stopowe
- arowytrzymałe stale austenityczne
- arowytrzymałe stopy na osnowie niklu i kobaltu
- Stopy wanadu i chromu
- Stopy niobu i molibdenu
- Stopy tantali i wolframu

Forma zaj : **zaj cia seminaryjne**

Technologie wytwarzania stopów specjalnych.

Dobór materiału i technologii wykonania elementów pracuj cych w wysokiej temperaturze.

Metody bada super stopów i ich wykorzystanie w praktyce przemysłowej.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Surowce				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMat				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Dysponuje zaawansowaną wiedzą na temat znaczenia poszczególnych surowców mineralnych, ich występowania, kierunków importu/eksportu, różnic w właściwościach, składzie mineralnym i chemicznym surowców tego samego typu	IM1_W02, IM1_W03, IM1_W04, IM1_W05	kolokwium, praca pisemna
2	Dysponuje wiedzą na temat podstawowych reakcji chemicznych (również zachodzących w fazie stałej) podczas przeróbki surowców ceramicznych i metalicznych. Jest wiadomy wielofazowego charakteru surowców i zna wpływ różnego typu domieszek na właściwości surowców i doboru formy ich uszlachetniania.	IM1_W04, IM1_W02, IM1_W01, IM1_W03, IM1_W05	kolokwium, praca pisemna
3	Potrafi samodzielnie wykonać w zakresie podstawowym badania w mikroskopie optycznym w świetle przechodzącym i dokonać interpretacji obserwowanych obrazów. Potrafi interpretować wyniki badań rentgenograficznych, termicznych (TG/DTA) i analiz chemicznych.	IM1_U01, IM1_U02, IM1_U03, IM1_U05, IM1_U07	kolokwium, praca pisemna
4	Umie dokonać modyfikacji wzbogacającej surowce mineralne (np. aktywacja sodowa smektytów). Umie planować przeprowadzanie prostych zabiegów przerobczych (np. wzbogacanie piasków szklarskich)	IM1_U01, IM1_U02, IM1_U03, IM1_U05, IM1_U07	kolokwium, praca pisemna
5	Potrafi na poziomie zaawansowanym prowadzić rozmowy na tematy dotyczące surowców mineralnych i ich wykorzystania, co może zostać wykorzystane w przyszłym zatrudnieniu lub do stworzenia własnej działalności gospodarczej.	IM1_K01, IM1_K02, IM1_K03	kolokwium

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi))
- ocena pracy pisemnej (Przeprowadzenie kolokwium przedmiotowych w formie krótkich, otwartych pytań)
- Ocena według regulaminu studiów Uczelni, w razie sytuacji spornej odpowiedź ustna)

umiejętności:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi))
- ocena pracy pisemnej (Przeprowadzenie kolokwium przedmiotowych w formie krótkich, otwartych pytań)
- Ocena według regulaminu studiów Uczelni, w razie sytuacji spornej odpowiedź ustna)

kompetencje społeczne:

- ocena kolokwium (ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi))

Warunki zaliczenia
Wykład - egzamin (pisemny i ustny) z ocen ; konieczne jest uzyskanie 50% punktów. Laboratorium - zaliczenie z ocen - aby uzyskać zaliczenie należy wykonać wszystkie czynności objęte programem zajęć laboratoryjnych i uzyskać co najmniej 50% punktów. W przypadku nie uzyskania wymaganej liczby punktów należy zaliczyć kolokwium z całego materiału.
Treści programowe (opis skrócony)
Podstawowe metody badania składu fazowego surowców. Najważniejsze, niemetaliczne surowce mineralne i chemiczne. Surowce wtórne i odpadowe oraz wybrane ich przykłady.
Treści programowe
Semestr: 4
Forma zajęć : wykład
Surowce mineralne i ich metody badania Przebieg podstawowych metod badania składu fazowego surowców mineralnych (pierwotnych, odpadowych) i syntetycznych. Główne procesy minerałotwórcze i ich natura fizykochemiczna. Izomorfizm, roztwory stałe, diadochia i ich związek z właściwościami użytkowymi surowców. Przebieg skał magmowych, osadowych i metamorficznych z punktu widzenia ich wykorzystania jako surowców mineralnych. Dyferencjacja składu chemicznego i mineralnego w procesach hipergenicznych. Właściwości techniczne kamieni blocznych i łamanych. Kruszywa naturalne i ich substytuty (kruszywa sztuczne np. w celu hutnicze, kruszywa z recyklingu – betonowe i ceglane). Wymagania technologii otrzymywania wybranych tworzyw mineralnych. Surowce krzemionkowe w przemyśle szklarskim, odlewniczym oraz materiałów budowlanych i ogniotrwałych. Boksyty i krzemianowe surowce glinowe. Surowce skaleniowe. Surowce ilaste. W glinowe surowce wapniowe. Gipsy naturalne i ich substytuty. W glinowe i krzemianowe surowce magnezu. Recykling jako sposób proekologicznego pozyskiwania surowców przemysłowych. Surowce wtórne i wybrane ich przykłady.
Forma zajęć : wiczenia laboratoryjne
Nauka przeprowadzania badań i interpretacji wyników Analiza mikroskopowa w świetle przechodzącym. Analiza rentgenograficzna DSH. Analiza termiczna (DTA, TG, DTG), analiza chemiczna. Opis makroskopowy i analiza mikroskopowa kruszyw łamanych (granity, bazalty). Bazalt topiony i krystalizowany jako przykład tworzywa mineralnego o specjalnych właściwościach. Analiza mikroskopowa i rentgenograficzna boksytów. Surowce skaleniowe i ich analiza mikroskopowa. Badania mikroskopowe, rentgenograficzne, termiczne i granulometryczne surowców ilastych na przykładzie kaolinów, bentonitów oraz surowców ceramiki budowlanej. W glinowe surowce wapniowe i ich struktura w aspekcie przydatności w różnych dziedzinach przemysłu (na przykładzie budownictwa i architektury, budowlanych materiałów wiążących i produkcji szkła). W glinowe surowce magnezu na przykładzie dolomitów i magnezytów dla przemysłu materiałów ogniotrwałych.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Szkoła BHP				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1	W	4	Zaliczenie	0
Razem			4		0

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	ma elementarną wiedzę na temat zasad bezpieczeństwa i higieny pracy oraz ochrony przeciwpożarowej; bezpiecznego kształtowania stanowisk pracy dydaktycznej; identyfikacji czynników uciążliwych, szkodliwych i niebezpiecznych; ma wiedzę na temat roli i znaczenia bezpieczeństwa w życiu człowieka; rozumie podstawowe pojęcia związane z bezpieczeństwem pracy; zna zasady podejmowania aktywności w celu kształtowania bezpiecznych warunków pracy	IM1_W07	obserwacja wykonania zadań
2	ma podstawową wiedzę, zna terminologię i teoretyczne dyscypliny stanowiących bazę dla sprawnego funkcjonowania w środowisku pracy;	IM1_W07	obserwacja wykonania zadań

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

obserwacja wykonania zadań (obecność na zajęciach 100%)

Warunki zaliczenia

Obecność na zajęciach.

W przypadku nieobecności usprawiedliwionej student uczestniczy w szkoleniu w innym terminie (ustalonym z prowadzącym zajęcia).

Treści programowe (opis skrócony)

Zapoznanie z podstawowymi pojęciami, przepisami i zasadami dotyczącymi zdarzeń wypadkowych, ochrony przeciwpożarowej, organizacji i ergonomii stanowisk nauki oraz występujących czynników uciążliwych, szkodliwych i niebezpiecznych.

Treści programowe

Semestr: 1

Forma zajęć : **wykład**

Przepisy regulujące organizację i bezpieczeństwo pracy i nauki na terenie PWSZ

1. USTAWA Prawo o szkolnictwie wyższym, w zakresie:

- 1) ustroju i organizacji uczelni,
- 2) organów kolegialnych i jednoosobowych uczelni i ich kompetencji,
- 3) praw, obowiązków i odpowiedzialności dyscyplinarnej studentów,
- 4) utrzymania porządku i bezpieczeństwa na terenie uczelni.

2. Statut i Regulamin Studiów w Państwowej Wyższej Szkole Zawodowej w Tarnowie, w zakresie:

- 1) praw i obowiązków studenta,
- 2) bezpieczeństwa podczas zajęć organizowanych na /poza terenem Uczelni,
- 3) bezpieczeństwa podczas przebywania na terenie Uczelni.

3. Rozporządzenie Ministra Nauki i Szkolnictwa Wyższego w sprawie bezpieczeństwa i higieny pracy w uczelniach, w zakresie:

- 1) ogólnych przepisów dotyczących bezpieczeństwa na terenie uczelni,
- 2) bezpieczeństwa pracy i nauki w laboratoriach i pracowniach specjalistycznych,
- 3) bezpieczeństwa w domach studenckich,
- 4) bezpieczeństwa na terenie uczelni.

4. Instrukcja postępowania w sprawie ustalania okoliczności i przyczyn wypadków studentów w Państwowej Wyższej Szkole Zawodowej w Tarnowie, w zakresie:

- 1) zdefiniowania wypadku studenta,
- 2) trybu zgłaszania wypadku i ustalania okoliczności zdarzenia wypadkowego,
- 3) sporządzenia dokumentacji powypadkowej, w tym „protokołu ustalenia okoliczności i przyczyn wypadku studenta”,

5. Zakres zaopatrzenia studentów z tytułu ubezpieczenia NNW.

Ustawa o zaopatrzeniu z tytułu wypadków lub chorób zawodowych powstałych w szczególnych okolicznościach, w zakresie:

- 1) określenie okoliczności wypadku uzasadniającego przyznanie świadczeń z tytułu wypadku w szczególnych okolicznościach,
- 2) świadczenia z tytułu wypadku w szczególnych okolicznościach, grupa uczniów i studentów.

6. Zarządzenia w sprawie regulaminów porządkowych w pracowniach i laboratoriach.

7. Zasady postępowania w zakresie ograniczenia zakazaniem COVID-19 na terenie Uczelni.

Profilaktyka i ochrona powypadkowa na terenie PWSZ

1. Ustawa o ochronie przeciwpożarowej oraz aktów wykonawczych, w zakresie:

- 1) ogólnych zasad bezpieczeństwa pożarowego,
- 2) charakterystycznych przyczyn pożarów,
- 3) profilaktyki przeciwpożarowej.

2. Ochrona przeciwpożarowa oraz zasady postępowania w przypadku pożaru lub innego zagrożenia na terenie uczelni według zasad określonych w instrukcjach bezpieczeństwa pożarowego, w zakresie:

- 1) identyfikacji zagrożenia pożarowego występujących na terenie Uczelni,
- 2) rozmieszczenia i użytkowania podręcznego sprzętu gaśniczego,
- 3) dróg i kierunków ewakuacji, zasad przemieszczania się podczas ewakuacji,
- 4) rozmieszczenia na terenie Uczelni miejsc zbiórki podczas ewakuacji,
- 5) zasad i sposobów komunikowania o ewakuacji na terenie PWSZ,
- 6) dróg poręcznych na terenie Uczelni.
- 7) Udzielanie pomocy osobom niepełnosprawnym podczas ewakuacji.

Organizacja punktów pierwszej pomocy i zasad udzielania pomocy przedlekarskiej

1. Zasady udzielania pomocy przedlekarskiej, w przypadkach:

- 1) zasłabnięcia i utraty przytomności,
- 2) złamania kości,
- 3) zranienia, w tym krwotoku,
- 4) zatrucia,
- 5) oparzenia.

2. Wyposażenie apteczki pierwszej pomocy.

- 1) lokalizacja punktów pierwszej pomocy na terenie Uczelni,
- 2) wyposażenie apteczek i toreb sanitarnych,
- 3) Zasady wzywania pomocy medycznej na teren Uczelni.

Czynniki szkodliwe, niebezpieczne i uciążliwe dla zdrowia

- 1) Definiowanie czynników uciążliwych, szkodliwych, niebezpiecznych.
- 2) Grupy czynników: fizyczne, biologiczne, chemiczne, psychologiczne.
- 3) Obliczanie ryzyka zawodowego, w tym zagrożenia czynnikami biologicznymi.

Identyfikacja czynników i szacowanie ryzyka na stanowiskach dydaktycznych [pracy]

Identyfikacja czynników szkodliwych niebezpiecznych i uciążliwych dla zdrowia występujących w procesie dydaktycznym:

- 1) w pracowniach i laboratoriach,
- 2) podczas zajęć wychowania fizycznego,
- 3) związanych z pracą na stanowiskach wyposażonych w monitory ekranowe,
- 4) podczas odbywania praktyk zawodowych,
- 5) szacowanie ryzyka.

MODUŁ ROZSZERZAJĄCY DLA KIERUNKU INŻYNIERIA MATERIAŁOWA

1. Organizacja zajęć w pracowni technologii materiałów.
2. Rodzki ochrony zbiorowej i indywidualnej.
3. Identyfikacja procesów pracy i dydaktycznych.

/akty prawne dotyczące:

- a) minimalnych wymagań dotyczących bezpieczeństwa i higieny pracy w zakresie użytkowania maszyn przez pracowników podczas pracy,
- b) bezpieczeństwa i higieny pracy przy obsłudze obrabiarek i urządzeń do metali i innych materiałów.

Identyfikacja czynników szkodliwych niebezpiecznych i uciążliwych dla zdrowia występujących w procesie dydaktycznym oraz zasady zabezpieczania się przed nimi. Zasady stosowania środków ochrony indywidualnej.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Szkolenie biblioteczne				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1	W	3	Zaliczenie	0
Razem			3		0

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	ma wiedzę na temat zasad korzystania z biblioteki uczelnianej, zna jej regulamin i przepisy wewnętrzne	IM1_W07	kolokwium
2	rozumie kontekst dylematów współczesnej cywilizacji w odniesieniu do korzystania z wiarygodnych źródeł informacji naukowej	IM1_W07	kolokwium
3	dysponuje umiejętnościami korzystania z zasobów katalogu biblioteki i baz danych, właściwie dobiera źródła informacji	IM1_U02	kolokwium
4	potrafi komunikować się i poszukiwać informacji naukowej używając specjalistycznej terminologii bibliotekarskiej	IM1_U07	kolokwium
5	samodzielnie planuje i realizuje działania podnoszące poziom własnej wiedzy naukowej i ukierunkowuje także innych w tym zakresie	IM1_U12	kolokwium
6	jest gotów krytycznie ocenić swoją wiedzę, umiejętności i kompetencje w aspekcie informacji naukowej i zwraca się o pomoc do specjalisty	IM1_K01	kolokwium
7	kultywuje i upowszechnia wzory właściwego postępowania korzystając z legalnych i rzetelnych źródeł informacji naukowej	IM1_K05	kolokwium

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (Test online)

umiejętności:

ocena kolokwium (Test online)

kompetencje społeczne:

ocena kolokwium (Test online)

Warunki zaliczenia

Forma zaliczenia: zaliczenie.

Warunki zaliczenia: Pozytywny wynik zaliczenia testu on-line.

Wiedza: Zaliczenie szkolenia następuje po zapoznaniu się z:

*prezentacją multimedialną zamieszczoną na stronie biblioteki uczelnianej www.biblioteka.pwzstar.edu.pl,

*regulaminem korzystania z usług jednostek organizacyjnych biblioteki,

*treściami informacyjnymi zamieszczonymi na stronie internetowej biblioteki,

*po pozytywnym zaliczeniu testu on-line. Student z puli 15 pytań musi udzielić przynajmniej 12 poprawnych odpowiedzi. Do testu można

przystąpić tylko 5 razy.
Umiejętności: Ocena wyników testu on-line.
Kompetencje: Ocena wyników testu on-line.

Treści programowe (opis skrócony)

Prezentacja studentom struktury i zasad funkcjonowania biblioteki uczelnianej. Zapoznanie z regułami korzystania z biblioteki oraz katalogu bibliotecznego.

Treści programowe

Semestr: 1

Forma zajęć : **wykład**

Treści wstępne i ogólne: struktura biblioteki, charakterystyka księgozbioru, polityka gromadzenia. Prezentacja poszczególnych agend bibliotecznych:

Wypożyczalnia:

prezentacja najważniejszych punktów regulaminu dotyczących możliwości korzystania z usług wypożyczalni, zapisy do wypożyczalni, aktualizacja konta czytelnika.

Wypożyczalnia Międzybiblioteczna:

zasady korzystania z wypożyczalni międzybibliotecznej. Wyszczególnienie osób uprawnionych do korzystania z tej agendy.

Czytelnia Komputerowa:

zasady korzystania ze stanowisk komputerowych. Możliwość korzystania ze zbiorów medialnych należących do biblioteki.

Czytelnia Czasopism:

zasady korzystania.

Czytelnia Główna:

Prezentacja regulaminu czytelnicy głównej, podział księgozbioru według kierunków kształcenia i charakterystyka księgozbioru podręcznego.

Obsługa systemu bibliotecznego, opcje wyszukiwania, podgląd konta czytelnika, mówienie poszczególnych komunikatów, oznaczenie opisu katalogowego, analiza oznaczeń z uwzględnieniem dostępnosci poszczególnych zbiorów.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć:		Techniki łączenia materiałów			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z - TechMat			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
		ZS	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			45		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	dysponuje wiedzą z zakresu budowy i struktury materiałów metalicznych, polimerowych i ceramicznych, zna możliwe techniki łączenia elementów w tych materiałach w danej grupie i pomiędzy poszczególnymi grupami materiałowymi	IM1_W05, IM1_W03	kolokwium, wykonanie zadania
2	potrafi dobrać odpowiedni metodę do dokonania połączenia elementów z danej grupy materiałowej lub między grupami	IM1_U02, IM1_U03, IM1_U10	kolokwium, wykonanie zadania
3	potrafi w bezpieczny sposób zaplanować i przeprowadzać do wiadczenia związane z łączeniem wybranych elementów	IM1_K04	ocena aktywności
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi) ocena wykonania zadania (ocena z prezentacji, ocena udziału w dyskusji) <p>umiejętności:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi) ocena wykonania zadania (ocena z prezentacji, ocena udziału w dyskusji) <p>kompetencje społeczne:</p> <ul style="list-style-type: none"> ocena aktywności (ocena aktywności w czasie przeprowadzania ćwiczenia laboratoryjnego, ocena sprawozdania) 			
Warunki zaliczenia			
Udział w zajęciach laboratoryjnych (minimum 80%) Udział w zajęciach seminaryjnych (minimum 80%) Pozytywna ocena z kolokwium zaliczeniowego z wykładu Pozytywna ocena z kolokwium zaliczeniowego z ćwiczeń laboratoryjnych Pozytywne oceny z poszczególnych sprawozdań Pozytywna ocena z prezentacji i dyskusji.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Wprowadzenie studentów w problematykę doboru oraz właściwości technologii łączenia materiałów, głównie: poznania technologii, określenia parametrów oraz scharakteryzowanie wad, zalet i zastosowania procesów łączenia.			

Treści programowe
Semestr: 4
Forma zajęć : wykład
Metody różnicowe i nieróżnicowe stosowanie w technologii łączenia materiałów. Zapoznanie z tematyką spajania przez spawanie, klejenie, zgrzewanie, lutowanie. Wpływ łączenia na własności i strukturę materiałów. Ocena jakości połączeń, wybrane metody.
Forma zajęć : wiczenia laboratoryjne
<p>Łączenie wybranych materiałów przez klejenie, ocena jakości połączeń wybranymi metodami.</p> <p>Łączenie wybranych materiałów przez lutowanie, ocena jakości połączeń różnymi metodami.</p> <p>Łączenie wybranych materiałów w procesie nitowania, ocena jakości połączeń.</p> <p>Ocena strukturalna i mechaniczna złączy spawanych.</p>
Forma zajęć : zajęcia seminaryjne
technologie spawania, technologie zgrzewania, technologie lutowania, technologie klejenia

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Techniki wytwarzania			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEIZarzProd			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	LO	15	Zaliczenie z ocen	2
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Posiada wiedzę z zakresu wytwarzania materiałów różnymi technikami oraz maszyn i urządzeń stosowanych w technikach wytwarzania.	IM1_W05	kolokwium
2	Potrafi zaprojektować i wytworzyć wyroby metaliczne, ceramiczne, polimerowe, kompozytowe różnymi technikami oraz dokonać badań ich podstawowych właściwości fizykochemicznych.	IM1_U01, IM1_U11	kolokwium, wykonanie zadania
3	Wykazuje samodzielność w rozwiązywaniu problemów, zdobywaniu i doskonaleniu nabytej wiedzy i umiejętności, rozumienie potrzeb uczenia się.	IM1_K02	obserwacja zachowa

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi lub test wielokrotnych odpowiedzi)

umiejętności:

ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi lub test wielokrotnych odpowiedzi)

ocena wykonania zadania (ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na ćwiczeniach laboratoryjnych)

kompetencje społeczne:

obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych pod kątem kompetencji społecznych)

Warunki zaliczenia

Wykład: pozytywna ocena z kolokwium zaliczeniowego. Ocena wyliczana zgodnie z kryteriami regulaminu studiów.

Laboratorium: wykonanie wszystkich ćwiczeń laboratoryjnych, sprawozdanie z każdego ćwiczenia, pozytywna ocena z kolokwium. Ocena wyliczana zgodnie z kryteriami regulaminu studiów.

Treści programowe (opis skrócony)

Przedstawienie podstawowych technik wytwarzania, technik przetwórczych oraz maszyn i urządzeń stosowanych w tych technikach.

Treści programowe

Semestr: 6

Forma zajęć : **wykład**

Klasyfikacja metod wytwarzania. Podstawowe techniki wytwarzania: wytwarzanie wyrobów metodami odlewania, odkształcenia plastycznego, prasowania, spiekania, wypalania. Podstawowe maszyny i urządzenia stosowane w technikach wytwarzania. Materiały narzędziowe. Wskaźniki i mierniki technologiczne dotyczące technik wytwarzania. Obróbka

materiałów na drodze ubytkowej, erozyjnej, techniki montażu.

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

Wytwarzanie wyrobów metalicznych, ceramicznych, polimerowych oraz kompozytowych wybranymi metodami. Badanie podstawowych właściwości fizycznych i chemicznych wytworzonych wyrobów.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Technologie materiałowe				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMat				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	6	P	15	Zaliczenie z ocen	2
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		3

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma uporządkowaną wiedzę z zakresu metod otrzymywania, procesów technologicznych i właściwości eksploatacyjnych materiałów oraz nanomateriałów ceramicznych, metalicznych, polimerowych oraz kompozytowych Zna zasady projektowania materiałowego produktu o złożonej strukturze i właściwościach użytkowych Ma podstawową wiedzę niezbędną do rozumienia społecznych, ekonomicznych i innych pozatechnicznych uwarunkowań działalności inżynierskiej oraz ich uwzględniania w praktyce inżynierskiej; zna podstawowe zasady bezpieczeństwa dotyczące eksploatacji materiałów	IM1_W03, IM1_W05, IM1_W06	kolokwium, wypowiedź ustna
2	Potrafi przygotować i przedstawić krótką prezentację ustną po wyconym wyniku realizacji zadania inżynierskiego Ma umiejętność samokształcenia się posiada umiejętność doboru procesów technologicznych do wytwarzania i przetwórstwa materiałów Potrafi zaprojektować, wytworzyć i scharakteryzować materiał o założonych właściwościach użytkowych	IM1_U02, IM1_U03, IM1_U04, IM1_U05, IM1_U07, IM1_U08	kolokwium, wypowiedź ustna
3	Ma świadomość odpowiedzialności za prace oraz gotowość do podparcia zasadom pracy w grupie i ponoszenia odpowiedzialności za wspólnie realizowane zadania	IM1_K04, IM1_K01	kolokwium
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza: ocena kolokwium (Kolokwium z zajęć seminaryjnych) ocena wypowiedzi ustnej (przygotowanie prezentacji na zadany temat)			
umiejętności: ocena kolokwium (Kolokwium z zajęć seminaryjnych) ocena wypowiedzi ustnej (przygotowanie prezentacji na zadany temat)			
kompetencje społeczne: ocena kolokwium (Kolokwium z zajęć seminaryjnych)			
Warunki zaliczenia			
Kolokwium z wykładów. Ocena projektu, ocena wystąpienia z prezentacji projektu, ocena dyskusji.			

Tre ci programowe (opis skrócony)
Charakterystyka podstawowych technologii wytwarzania i przetwórstwa materiałów metalicznych, polimerowych, ceramicznych i szklanych.
Tre ci programowe
Semestr: 6
Forma zaj : wykład
<p>Z zakresu tworzyw polimerowych tre wykładów obejmuje tematy:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Techniczne metody polimeryzacji 2) Technologia produkcji polietylenu i polipropylenu 3) Technologia produkcji poliamidów i polioksymetylenu 4) Reologia polimerów 5) Przetwórstwo polimerów <p>Z zakresu metali tre wykładu obejmuje tematyk dotycz c :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) krystalizacji metali i stopów w oparciu o układy równowagi. 2) kształtowanie wyrobów w procesie odlewania 3) technologia obróbki cieplnej stopów w celu uzyskania po danych własno ci mechanicznych 4) kształtowanie wyrobów metalicznych w procesie kucia, wyciskania, tłoczenia, walcowania oraz ci gnienia 5) technologia otrzymywania monokryształów oraz krystalizacja kierunkowa <p>Z zakresu szkła i ceramiki tre wykładów obejmuje wiadomo ci dotycz ce technologii wytwarzania:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) szkła opakowaniowego, budowlanego oraz gospodarczego, 2) ceramicznych materiałów budowlanych, 3) cementu i beton, 4) materiałów ogniotrwałych. <p>Wykłady z zakresu wy ej wymienionych technologii prowadzone s w uj ciu praktycznym, z głównym naciskiem na aspekt zada in yniera-technologa na poszczególnych etapach produkcyjnych.</p>
Forma zaj : wiczenia projektowe
<p>Zagadnienia z technologii materiałowych zwi zane z tre ci wykładów, a w szczególno ci:</p> <ul style="list-style-type: none"> - maszyny i urz dzenia stosowane na poszczególnych etapach produkcji, dokumentacje techniczno-ruchowe maszyn i urz dze , dost pno maszyn i urz dze na rynku krajowym i zagranicznym, - piece i urz dzenia cieplne, materiały stosowane do ich budowy, sposoby rozgrzewania, prowadzenia i wygaszania pieców i agregatów topliwnych, - aparatura w przemy le chemicznym - pomiary, kontrola i automatyka poszczególnych etapów produkcyjnych, parametry podlegaj ce pomiarom, rodzaje urz dze pomiarowych, pomiary temperatury, ci nienia, przepływów, - przemiany fizyczne, chemiczne i fizykochemiczne zachodz ce podczas procesów produkcyjnych szkła i wyrobów ceramicznych, - kontrola jako ci wyrobów, stosowane metody i urz dzenia kontrolne, normy dotycz ce wybranych produktów, - nowoczesne technologie materiałowe,

- projektowanie etapów linii technologicznych.
- technologie kształtowania wyrobów z polimerów, metali i szkła oraz ceramiki
- otrzymywanie i kształtowanie monokryształów metali oraz szkieł metalicznych
- technologia wytwarzania wyrobów przez krystalizację w określonych kierunkach
- technologie projektowania materiałów o zastosowaniach w różnych branżach przemysłowych

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Transport masy i ciepła				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Ma wiedzę z zakresu fizyki obejmując elementy fizyki statycznej, elementy fizyki ciała stałego niezbędne do zrozumienia zjawisk występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu Ma podstawową wiedzę pozwalającą na określenie warunków zachodzenia reakcji chemicznych, ich szybkości oraz efektów energetycznych.	IM1_W01, IM1_W05	kolokwium
2	Potrafi posłużyć sobie dobranymi metodami i urządzeniami umożliwiającymi pomiar wielkości charakteryzujących materiały. Potrafi wykonać obliczenia chemiczne, stosować w praktyce podstawowe prawa chemiczne, umie zaplanować i wykonać eksperyment chemiczny oraz zinterpretować jego wyniki. Potrafi przeprowadzić ilościowe oceny zapotrzebowania na surowce i ocen teoretycznej wydajności reakcji chemicznej. Potrafi opisać przebieg zjawisk fizykochemicznych zachodzących w procesach technologicznych. Potrafi sformułować matematyczny model wymiany ciepła dla technologii otrzymywania materiałów.	IM1_U02	kolokwium
3	Rozumie potrzeby i zna możliwości ciągłego doskonalenia się w tym podnoszenia kompetencji zawodowych. Potrafi myśleć i działać w sposób przedsiębiorczy.	IM1_K01, IM1_K02	kolokwium

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza: ocena kolokwium (ocena kolokwium)</p> <p>umiejętności: ocena kolokwium (ocena kolokwium)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena kolokwium (ocena kolokwium)</p>
<p>Warunki zaliczenia</p> <p>Obecność na zajęciach, ocena z kolokwium</p>
<p>Treści programowe (opis skrócony)</p> <p>Podstawowym celem przedmiotu jest zapoznanie studentów z procesami transportu masy i ciepła w różnych procesach otrzymywania materiałów (ceramicznych, metalicznych, polimerowych, kompozytowych) oraz ich eksploatacji.</p>

Tre ci programowe
Semestr: 3
Forma zaj : wykład
Poj cie układu. Wielko ci opisuj ce układ. Zasady termodynamiki. Przemiany termodynamiczne. Gaz doskonały i rzeczywisty. Wytwarzanie ciepła. Transport ciepła. Urz dzenia do transportu masy. Urz dzenia pomiarowe.
Forma zaj : wiczenia laboratoryjne
Równanie Clapeyrona i jego zastosowanie. Pomiary temperatury. Pomiar ciepła wła ciwego ró nych materiałów. Opory przepływu.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:		Katedra Inżynierii Materiałowej			
Kierunek studiów:		Technologia i zarządzanie produkcją			
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :		Tworzywa polimerowe			
Forma studiów:		stacjonarne			
Nazwa katalogu:		WP-TZP-I-23/24Z			
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
3	5	LO	45	Zaliczenie z ocen	3
		P	15	Zaliczenie z ocen	2
		W	45	Egzamin	4
Razem			105		9

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	<p>Zna budowę chemiczną polimerów na poziomie cząsteczek, jej możliwe stany izomeryczne i wpływ tej budowy na właściwości polimerów</p> <p>Zna budowę polimerów na poziomie nadcząsteczkowym, wie o strukturach krystalicznych i bezpostaciowych oraz wpływie tej budowy na właściwości polimerów</p> <p>Zna metody badania struktury oraz właściwości materiałów polimerowych, w tym metody fizyko-chemiczne, spektroskopowe, wytrzymałościowe oraz termooptyczne</p> <p>Zna nazwy wybranych polimerów</p> <p>Zna metody przetworstwa materiałów polimerowych oraz zależności pomiędzy właściwościami wybranych materiałów polimerowych, a parametrami przetworstwa</p> <p>Ma wiedzę o sposobach modyfikacji polimerów w celu nadania im pożądanymi właściwościami</p> <p>Zna zależności pomiędzy właściwościami wybranych materiałów polimerowych, a możliwymi ich zastosowaniami do konkretnych aplikacji</p>	IM1_W06, IM1_W03	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, egzamin, praca pisemna
2	<p>Zna budowę chemiczną polimerów na poziomie cząsteczek, jej możliwe stany izomeryczne i wpływ tej budowy na właściwości polimerów</p> <p>Zna budowę polimerów na poziomie nadcząsteczkowym, wie o strukturach krystalicznych i bezpostaciowych oraz wpływie tej budowy na właściwości polimerów</p> <p>Zna metody badania struktury oraz właściwości materiałów polimerowych, w tym metody fizyko-chemiczne, spektroskopowe, wytrzymałościowe oraz termooptyczne</p> <p>Zna nazwy wybranych polimerów</p> <p>Zna metody przetworstwa materiałów polimerowych oraz zależności pomiędzy właściwościami wybranych materiałów polimerowych, a parametrami przetworstwa</p> <p>Ma wiedzę o sposobach modyfikacji polimerów w celu nadania im pożądanymi właściwościami</p> <p>Zna zależności pomiędzy właściwościami wybranych materiałów polimerowych, a możliwymi ich zastosowaniami do konkretnych aplikacji</p>	IM1_U01, IM1_U03, IM1_U04, IM1_U10, IM1_U11, IM1_U12	obserwacja wykonania zadań, kolokwium, egzamin, praca pisemna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się
<p>wiedza:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań ;) ocena kolokwium (ocena kolokwium - w formie pytań otwartych lub problemowych) obserwacja wykonania zadania (ocena sprawozdania z laboratorium) ocena pracy pisemnej (ocena zadania projektowego) <p>umiejętności:</p> <ul style="list-style-type: none"> egzamin (egzamin pisemny w formie krótkich ustrukturyzowanych pytań ;) ocena kolokwium (ocena kolokwium - w formie pytań otwartych lub problemowych) obserwacja wykonania zadania (ocena sprawozdania z laboratorium) ocena pracy pisemnej (ocena zadania projektowego)
Warunki zaliczenia
<p>Wykład - egzamin pisemny/ustny na ocenę , wiczenia projektowe - zaliczenie z ocen , wiczenia laboratoryjne - zaliczenie z ocen , poprawne wykonanie każdego wiczenia, zaliczenie każdego kolokwium na ocenę pozytywną , poprawnie wykonane sprawozdanie, w przypadku oceny niedostatecznej lub chociaż poprawy oceny pozytywnej na o stopień wyższy - kolokwium ustne lub pisemne u danego prowadzącego, ocena końcowa wystawiona na podstawie ocen częściowych od wszystkich prowadzących.</p>
Treści programowe (opis skrócony)
<p>Przedmiot jest ukierunkowany na zdobycie przez studenta kierunku inżynieria materiałowa podstawowej wiedzy o właściwościach polimerów, metodach wytwarzania polimerów i technikach przetwórczych polimerów dla wytworzenia określonych wyrobów użytkowych. Duży nacisk kładzie się na wykazanie ścisłej zależności między budową chemiczną polimerów na poziomie molekularnym, budową fizyczną polimerów na poziomie struktur wyższych, kryształitów i in. a właściwościami fizykochemicznymi, termicznymi i mechanicznymi polimerów. Zajęcia w laboratorium mają na celu zapoznanie studentów z technikami analitycznymi stosowanymi do wyznaczania podstawowych parametrów fizykochemicznych, termicznych i mechanicznych polimerów.</p>
Treści programowe
Semestr: 5
Forma zajęć : wykład
<ol style="list-style-type: none"> 1. Tworzywa polimerowe w środowisku - wykład ogólny dotyczący otaczających nas polimerów i bardzo specyficznych zastosowań polimerów zaawansowanych. 2. Nazewnictwo, oznaczenia homopolimerów, heteropolimerów, blend polimerowych 3. Klasyfikacja materiałów polimerowych w zależności od reakcji ich otrzymywania oraz struktury 4. Budowa chemiczna a właściwości makrocząstek (zasadnicze różnice między związkami małej cząsteczkowej a polimerem, definicja polireakcji, wpływ energii wiązania w makrocząsteczce, polarność wiązania, konfiguracji, stereoizomerii, geometrii makrocząstek, masy cząsteczkowej i rozkładu masy cząsteczkowej na właściwości polimeru). 5. Homopolimery, kopolimery, kopolimery blokowe, kopolimery kwasowe. 6. Polimery nieorganiczne i organometaliczne. 7. Budowa fizyczna polimerów i jej znaczenie (postać krystaliczna, amorficzna, ciekłokrystaliczna, orientowana) 8. Otrzymywanie polimerów (polimeryzacja, polimeryzacja łańcuchowa, stopniowa, mechanizmy polimeryzacji: rodnikowa, jonowa, koordynacyjna) 9. Metody przemysłowe prowadzenia polimeryzacji. 10. Termoplastyczne tworzywa sztuczne 11. Duroplasty chemiczne i termoutwardzalne. 12. Właściwości polimerów (właściwości elektryczne, właściwości optyczne, właściwości mechaniczne, właściwości termiczne) 13. Podstawy przetwórstwa polimerów.
Forma zajęć : wiczenia laboratoryjne
<p>Student poznaje kilkanaście rodzajów materiałów polimerowych - nazwy, właściwości pozwalające na ich identyfikację - temperatury topnienia, zachowanie podczas analizy płomieniem, potrafi wskazać cechy polimerów amorficznych i semikrystalicznych, podaje przykłady tych polimerów.</p> <p>Poznaje metodę wizualnego oznaczania temperatury topnienia na mikroskopie oraz analizę zachowania w płomieniu.</p> <p>Poznaje metodę DSC - wyznaczanie charakterystycznych przemian tworzyw amorficznych i semikrystalicznych - pojęcie temperatury zeszklenia, temperatury topnienia, temperatury krystalizacji, ciepła topnienia i krystalizacji.</p>

Poznaje metod spektrometrii FTIR, wyznacza widma z zastosowaniem przystawki ATR i identyfikuje materiał z wykorzystaniem baz danych. Potrafi na podstawie oznaczonych parametrów zidentyfikować materiał.

Poznaje metody analizy termogravimetrycznej TG: w cieczy izotermicznym określa stabilność termiczną polimeru, w cieczy dynamicznym określa ilościowo zawartość i rodzaj dodatków w tworzywie sztuczne oraz temperaturę rozkładu polimeru.

Poznaje wpływ zawartości wody na właściwości tworzyw sztucznych, poznaje tworzywa o różnym poziomie higroskopijności, poznaje wpływ dodatków na higroskopijność, oznacza chłonność wody wybranych materiałów polimerowych.

Poznaje metody określania zawartości wody w materiałach - metoda wagosuszarkowa i kulometryczna, zakresy stosowania tych metod, dokładności pomiarowe, oznacza zawartość wody obydwojema metodami.

Poznaje metody wzrokowe i instrumentalne (spektrofotometryczne) oraz warunki oceny barwy - wpływ rodzaju światła, powierzchni próbki, dodatku rozpraszaczy optycznych, systemy oceny barwy, rodzaje geometrii pomiaru spektrofotometrów. Wykonuje pomiary barwy próbek, interpretuje uzyskane wyniki, ocenia różnicę barwy, ocenia wpływ zastosowanych ustawień spektrofotometru na pomiar barwy.

Poznaje pojęcie lepkości polimeru w stanie stopionym i metod oznaczania wskaźnika szybkości płynięcia, wyznacza wskaźnik szybkości płynięcia. Potrafi wskazać metod przetwórstwa w zależności od wskaźnika szybkości płynięcia materiału polimerowego.

Poznaje metody oceny odporności materiałów polimerowych na uderzenia. Przygotowuje kształtki do badań (pomiar wymiarów, nacinanie karbu). Wykonuje badania udarowości materiałów wg metody Charpy z karbem i bez karbu oraz Izoda z karbem.

Poznaje wytrzymałość różnych materiałów oraz wpływ różnych dodatków na odporność na uderzenia.

Poznaje metody oznaczania palności materiałów polimerowych: test pionowy oznaczenie wg klas palności, test poziomy oznaczenie szybkości palenia, test odporności, metoda indeksu tlenowego.

Poznaje wpływ dodatków uniepalniających na właściwości tworzyw sztucznych.

Poznaje metody przetwórstwa: wtryskiwanie i wytłaczanie. W metodzie wytłaczania zapoznaje się z procesem compoundingu na przykładzie barwienia polimeru. Obserwuje proces compoundingu podczas wizyty na wydziale produkcyjnym. Poznaje parametry przetwórstwa wybranych materiałów polimerowych.

W metodzie wtryskiwania zapoznaje się z warunkami suszenia materiałów przed wtryskiwaniem, z budową wtryskarki i formy wtryskowej, poznaje zasady wtryskiwania i parametry przetwórstwa.

Forma zajęć : **wiczenia projektowe**

Zajęcia obejmują wykonanie projektu na bazie polimerów bez lub z odpowiednim dodatkiem do konkretnej metody przetwórczej i zastosowania. Zadanie projektowe składa się z poszczególnych etapów zarówno doboru odpowiedniego polimeru bazowego oraz doboru i opisu odpowiednich dodatków jak i zaproponowania adekwatnych metod w celu przebadania zaprojektowanego materiału polimerowego.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Warstwy wierzchnie i powłoki				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	LO	15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	zna metody uszlachetniania warstw wierzchnich materiałów inżynierskich	IM1_W03	kolokwium
2	posiada wiedzę z zakresu warstw wierzchnich materiałów inżynierskich, zna przyczyny i sposoby wpływania na właściwości warstw materiałów	IM1_W03, IM1_W06	kolokwium
3	potrafi dobierać powłoki na konkretne podłoża materiałowe w celu uzyskania pożądanych właściwości użytkowych	IM1_U04, IM1_U05	kolokwium
4	w sposób krytyczny ocenia swoją wiedzę, rozumie materiałoznawstwo rozwija się dzięki i należy na bieżąco uzupełniać wiedzę	IM1_K01	rozmowa nieformalna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

<p>wiedza: ocena kolokwium (kolokwium z pytaniami otwartymi z zakresu wykładu)</p> <p>umiejętności: ocena kolokwium (kolokwium z pytaniami otwartymi z zakresu wykładu)</p> <p>kompetencje społeczne: rozmowa nieformalna na zajęciach (rozmowa w czasie wykonywania zajęć laboratoryjnych)</p>
--

Warunki zaliczenia

<p>Pozytywna ocena kolokwium z wykładu minimum 80% aktywnej obecności na laboratoriach, zaliczenie kolokwium w poszczególnych laboratoriach, pozytywna ocena sprawozdań.</p>
--

Treści programowe (opis skrócony)

<p>Właściwości strukturalne warstw powierzchniowej. Technologie modyfikowania warstwy wierzchniej materiałów konstrukcyjnych. Metody wytwarzania powłok ochronnych i ich rola.</p>
--

Treści programowe

Semestr: 7
Forma zajęć : wykład

Właściwości strukturalne warstwy powierzchniowej. Model strefowy warstwy wierzchniej. Adhezja i metody jej pomiaru.
Technologie modyfikowania warstwy wierzchniej materiałów konstrukcyjnych metodami cieplno-chemicznymi nasycania dyfuzyjnego.
Rodzaje korozji materiałów.
Metody ochrony przed korozją .

Forma zajęć : **wiczenia laboratoryjne**

Ocena własności warstw wierzchnich i powłok, chropowatość , mikrotwardość i twardość .
Nanoszenie powłok i ich badania.
Korozja elektrochemiczna w elektrolitach.
Odporność na ścieranie materiałów.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Wprowadzenie do inżynierii materiałowej I				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1		15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	posiada ogólną wiedzę w zakresie opisu zjawisk, występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu, posiada zaawansowaną wiedzę z zakresu budowy wewnętrznej materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych.	IM1_W03	kolokwium, wypowiedź ustna
2	Umie formułować odpowiedzi ustne i pisemne stosując odpowiednią techniczną terminologię	IM1_U07	kolokwium, wypowiedź ustna
3	ocenia w sposób krytyczny swoją wiedzę i umiejętności	IM1_K01	kolokwium, wypowiedź ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (ocena kolokwium z zadaniami obejmującymi treści nauczania)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi)

umiejętności:

ocena kolokwium (ocena kolokwium z zadaniami obejmującymi treści nauczania)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi)

kompetencje społeczne:

ocena kolokwium (ocena kolokwium z zadaniami obejmującymi treści nauczania)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi)

Warunki zaliczenia

Udział w wykładach minimum 90%, zaliczenie kolokwium i ćwiczeń pozytywnie
Kolokwium zaliczeniowe z wykładu

Tematy programowe (opis skrócony)

Podstawowe informacje o budowie, otrzymywaniu i zastosowaniu materiałów metalicznych, polimerowych i ceramicznych.

Tematy programowe

Semestr: 1

Forma zajęć : **wykład**

Podstawowy podział grup materiałowych (metale, ceramika, polimery oraz kompozyty), rozwój historyczny, przykłady zastosowań.

Budowa strukturalna materiałów (monokryształ, polikryształ, podstawowe układy krystalograficzne, wskaźnikowanie kierunków i płaszczyzn sieciowych, defekty sieci.

Właściwości mechaniczne i fizyczne materiałów i sposoby ich określenia (Statyczna próba rozciągania, pomiary twardości i udarności)

Forma zajęć : **wiczenia audytoryjne**

Podstawowy podział grup materiałowych (metale, ceramika, polimery oraz kompozyty), rozwój historyczny, przykłady zastosowań .

Budowa strukturalna materiałów (monokryształ, polikryształ, podstawowe układy krystalograficzne, wskaźnikowanie kierunków i płaszczyzn sieciowych, defekty sieci.

Właściwości mechaniczne i fizyczne materiałów i sposoby ich określenia (Statyczna próba rozciągania, pomiary twardości i udarności).

Podstawowe zadania obliczeniowe z zakresu struktury atomu i wiązania między atomami.

Wskaźnikowanie kierunków i płaszczyzn krystalograficznych, obliczanie kątów między kierunkami.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Wprowadzenie do inżynierii materiałowej II				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2		15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	posiada zaawansowaną wiedzę w zakresie opisu zjawisk, występujących w materiałach przy ich wytwarzaniu i użytkowaniu, posiada zaawansowaną wiedzę z zakresu budowy wewnętrznej materiałów metalicznych, ceramicznych, polimerowych oraz ich właściwości, obejmującą w szczególności występujące w materiałach relacje pomiędzy strukturą a właściwościami	IM1_W03	kolokwium, wypowiedź ustna
2	Umie komunikować się z otoczeniem z użyciem specjalistycznej terminologii inżynierskiej	IM1_U07	kolokwium, wypowiedź ustna
3	Krytycznie ocenia posiadaną wiedzę i odbierane treści	IM1_K01	kolokwium, wypowiedź ustna
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza:</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium z zadaniami obejmującymi treści nauczania)</p> <p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi)</p> <p>umiejętności:</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium z zadaniami obejmującymi treści nauczania)</p> <p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi)</p> <p>kompetencje społeczne:</p> <p>ocena kolokwium (ocena kolokwium z zadaniami obejmującymi treści nauczania)</p> <p>ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi)</p>			
Warunki zaliczenia			
<p>Udział w wykładach minimum 90%, zaliczenie kolokwium i ćwiczeń pozytywnie</p> <p>Kolokwium zaliczeniowe z wykładu</p>			
Treści programowe (opis skrócony)			
Podstawowe informacje o budowie, otrzymywaniu i zastosowaniu materiałów metalicznych, polimerowych i ceramicznych. Związki pomiędzy budową materiałów, sposobem ich otrzymywania oraz właściwościami			
Treści programowe			
Semestr: 2			
Forma zajęć : wykład			

Podwójne układy równowagi, poj cie przemian fazowych (przemiana eutektyczna perytektyczna, eutektoidalna, poj cie roztworów ci głych i ograniczonych.

Przykłady technologii wytwarzania i wykorzystania wybranych materiałów konstrukcyjnych poj cie stal, stopy metali nie elaznych.

Forma zaj : **wiczenia audytoryjne**

Opis fazowy podwójnych układów równowagi, szkicowanie krzywych studzenia.

Statyczna próba rozci gania, charakterystyki wyznaczanie własno ci na podstawie krzywych, próby twardo ci.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Wprowadzenie do inżynierii produkcji				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	2	W	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Student potrafi zdefiniować podstawowe pojęcia dot. jakości oraz posiada wiedzę w zakresie podstaw zarządzania jakością w przedsiębiorstwie.	IM1_W09	kolokwium
2	Student potrafi wykorzystać zdobytą wiedzę w celu rozwiązywania problemów związanych z zarządzaniem jakością.	IM1_U05	kolokwium
3	Student jest gotów do upowszechniania właściwych postaw w zakresie zarządzania jakością.	IM1_K04	kolokwium
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza: ocena kolokwium (Kolokwium w formie pisemnej, pytania otwarte)			
umiejętności: ocena kolokwium (Kolokwium w formie pisemnej, pytania otwarte)			
kompetencje społeczne: ocena kolokwium (Kolokwium w formie pisemnej, pytania otwarte)			
Warunki zaliczenia			
Udział we wszystkich zajęciach, aktywność na zajęciach.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Przedmiot ma na celu zaznajomienie studentów z podstawowymi zagadnieniami dotyczącymi systemów jakości jako narzędzi zarządzania produkcją.			
Treści programowe			
Semestr: 2			
Forma zajęć : wykład			
Podstawowe definicje związane z zarządzaniem jakością. Pojęcia jakości. Systemy zarządzania jakością. Standardy dotyczące zarządzania jakością. Zarządzanie jakością jako narzędzie zarządzania produkcją. Budowa systemu jakości w przedsiębiorstwie. Audyty jakości. Audyty wewnętrzne i zewnętrzne. Audyty 1, 2 i 3 strony. Audytorzy - wymagania dla audytorów. Przeprowadzanie audytów.			

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Wprowadzenie do technologii materiałów				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3	ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna podstawowe własności grup materiałów inżynierskich. Wie jakie są typowe metody wytwarzania, obróbki i przetwarzania materiałów. Zna podstawowe metody modyfikacji materiałów.	IM1_W03, IM1_W05	kolokwium
2	Umie odnaleźć informacje na temat typowych materiałów inżynierskich. Potrafi dobrać materiał do typowego zastosowania inżynierskiego lub typowe zastosowanie dla materiału.	IM1_U04	wypowiedź ustna
3	Zna podstawowe zasady pracy z materiałami inżynierskimi	IM1_K04	wypowiedź ustna

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (test z pytaniami otwartymi lub test wielokrotnych odpowiedzi)

umiejętności:

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej;)

kompetencje społeczne:

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wystąpienia podczas prezentacji multimedialnej;)

Warunki zaliczenia

Obecność i aktywność na zajęciach, ocena prezentacji ustnej wybranego zagadnienia. Pozytywna ocena z kolokwium zaliczeniowego.

Treści programowe (opis skrócony)

Podstawowe informacje o materiałach inżynierskich. Właściwości, wytwarzanie i przetwarzanie materiałów. Dobór materiałów.

Treści programowe

Semestr: 3

Forma zajęć : **zajęcia seminaryjne**

Informacje o typowych materiałach inżynierskich. Grupy materiałów. Sposoby wytwarzania i przetwarzania materiałów. Właściwości materiałów. Podstawowe zastosowania grup materiałów. Ceny i dostępność surowców, energii i podstawowych materiałów inżynierskich. Zagrożenia przy produkcji i użytkowaniu materiałów. Metody modyfikacji materiałów. Dobór

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Wprowadzenie na rynek pracy				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
4	7	W	4	Zaliczenie	0
Razem			4		0

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	zna metody poszukiwania pracy oraz poruszania się w przestrzeni instytucji po rekrutacji pracy;	IM1_W08	ocena aktywności
2	zna zasady kreowania dokumentów aplikacyjnych;	IM1_W08	ocena aktywności
3	zna definicje terminów kompetencji (twarde vs. miękkie), kwalifikacje, mobilność (fizyczna i psychologiczna);	IM1_W08	ocena aktywności
4	rozwija umiejętności aktywnego poszukiwania pracy (metody poszukiwania, curriculum vitae, list motywacyjny, rozmowa kwalifikacyjna, autoprezentacja);	IM1_U12	ocena aktywności
5	potrafi nazwać i opisać swoje kompetencje w zakresie kompetencji kluczowych oraz zawodowych;	IM1_U12	ocena aktywności
6	potrafi przygotować poprawne dokumenty aplikacyjne, a także potrafi komunikować się skutecznie;	IM1_U12	ocena aktywności
7	rozumie konieczność uczenia się przez całe życie oraz pracowania nad własnym rozwojem;	IM1_K03	ocena aktywności

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

umiejętności:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

kompetencje społeczne:

ocena aktywności (ocena aktywności na zajęciach)

Warunki zaliczenia

Warunkiem zaliczenia jest obecność na zajęciach

Treści programowe (opis skrócony)

1. Podsumowanie i ocena zdobytych podczas studiów kompetencji (z uwzględnieniem kompetencji twardych, miękkich, a także kluczowych). 2. Metody poszukiwania pracy (z określeniem skuteczności poszczególnych metod). Analiza rozwiązań adresowanych do młodych proponowane w projekcie nowelizacji ustawy o promocji zatrudnienia i instytucjach rynku pracy. Kompetencje Powiatowych Urzędów Pracy i ich oferta. Proces budowania własnej marki w kontekście przygotowywania się do wzięcia udziału w procesie rekrutacyjnym. 3. Różdła

sukcesu w życiu zawodowym - wypracowanie wspólnego stanowiska na bazie popularnych obecnie trendów pracy nad własnym rozwojem.

Treści programowe

Semestr: 7

Forma zajęć : **wykład**

1. Podsumowanie i ocena zdobytych podczas studiów kompetencji (z uwzględnieniem kompetencji twardych, miękkich, a także kluczowych). 2. Metody poszukiwania pracy (z określeniem skuteczności poszczególnych metod). Analiza rozwiązań adresowanych do młodych proponowane w projekcie nowelizacji ustawy o promocji zatrudnienia i instytucjach rynku pracy. Kompetencje Powiatowych Urzędów Pracy i ich oferta. Proces budowania własnej marki w kontekście przygotowywania się do wzięcia udziału w procesie rekrutacyjnym. 3. Źródła sukcesu w życiu zawodowym – wypracowanie wspólnego stanowiska na bazie popularnych obecnie trendów pracy nad własnym rozwojem

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Wychowania Fizycznego				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcj				
Specjalno /Specjalizacja:					
Nazwa zaj / grupy zaj :	Wychowanie fizyczne				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zaj	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
1	1	P	30	Zaliczenie z ocen	0
	2	P	30	Zaliczenie z ocen	0
Razem			60		0

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia si			
Lp.	Student, który zaliczył zaj cia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia si
1	ma wiedz na temat prowadzenia zdrowego trybu ycia, zna ogóln teori ró nych dyscyplin sportowych i odno ne przepisy, rozumie podstawowe poj cia zwi zane z turystyk i rekreacj , na zasady podejmowania aktywno ci fizycznej w celu zwi kszanie wydolno ci organizmu i podnoszenie jako ci ycia	IM1_W07	kolokwium, praca pisemna
2	rozumie kontekst dylematów współczesnej cywilizacji w odniesieniu do chorób cywilizacyjnych i ich zapobiegania	IM1_W07	kolokwium, praca pisemna
3	samodzielnie planuje i realizuje działania podnosz ce poziom własnej sprawno ci i realizuj ce zdrowy tryb ycia, ukierunkowuje tak e innych w tym zakresie	IM1_U10	obserwacja wykonania zada , ocena aktywno ci, praca pisemna, obserwacja zachowa
4	potrafi komunikowa si i współdziała z innymi w zespole w zakresie aktywno ci sportowej, turystycznej, rekreacyjnej i prozdrowotnej	IM1_U11	obserwacja wykonania zada , ocena aktywno ci, praca pisemna, obserwacja zachowa
5	dysonuje umiej tno ciami motorycznymi z zakresu wybranych dyscyplin sportowych, stosuje ró ne formy aktywno ci prozdrowotnej, rekreacyjnej i turystycznej	IM1_U12	obserwacja wykonania zada , ocena aktywno ci, praca pisemna, obserwacja zachowa
6	jest gotów krytycznie oceni swoj wiedz , umiej tno ci i kompetencje w aspekcie aktywno ci fizycznej i zdrowego trybu ycia oraz zasi gn opinii specjalisty	IM1_K02	ocena aktywno ci
7	kultywuje i upowszechnia wzory wła ciwego post powania prozdrowotnego w rodowisku społecznym, przestrzega zasad fair play, dba o bezpiecze stwo w trakcie aktywno ci ruchowej	IM1_K04	ocena aktywno ci

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia si

wiedza:

ocena kolokwium (ocena kolokwium (test wielokrotnych odpowiedzi dotycz cy przepisów sportowych, podstawowej wiedzy dotycz cej ró nych dyscyplin sportowych))
ocena pracy pisemnej (ocena konspektu, referatu z wicze ,
ocena pracy zaliczeniowej, innych opracowa pisemnych)

umiej tno ci:

obserwacja wykonania zada (obserwacja bezpo rednia studenta w czasie wykonywania działa (podczas wicze , podczas gry), wła ciwych dla danego zadania: samodzielne prowadzenie zaj np.: rozgrzewki psychomotorycznej, s dziowania)

obserwacja zachowa (obserwacja zachowa indywidualnych i zespołowych podczas gier zespołowych, dyscyplin indywidualnych)
ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, sprawdzian praktyczny wybranych elementów z gier zespołowych, pływania, dyscyplin indywidualnych. Ocena progresu w nauce nowych elementów technicznych, zdobywania nowych umiej tno ci w grach zespołowych oraz dyscyplinach indywidualnych)
ocena pracy pisemnej (ocena konspektu, referatu z wicze ,
ocena pracy zaliczeniowej, innych opracowa pisemnych)

kompetencje społeczne:

ocena aktywno ci (ocena aktywno ci na zaj ciach, sprawdzian praktyczny wybranych elementów z gier zespołowych, pływania, dyscyplin indywidualnych. Ocena progresu w nauce nowych elementów technicznych, zdobywania nowych umiej tno ci w grach zespołowych oraz dyscyplinach indywidualnych)

Warunki zaliczenia

Zaliczenie z ocen semestr I i II zgodnie z obowi zuj c skal ocen.
Warunkiem uzyskania zaliczenia jest: odpowiednia frekwencja oraz aktywny udział w zaj ciach.

Zaj cia ogólnouczelniane:

Wychowanie fizyczne: Atletyka

Aktywny udział w zaj ciach, odpowiednia frekwencja, sprawdzian praktyczny, post py. Zaliczenie praktyczne z ocen .

Wychowanie fizyczne: Fitness

Aktywny udział w zaj ciach, odpowiednia frekwencja, sprawdzian praktyczny, post py. Zaliczenie praktyczne z ocen .

Wychowanie fizyczne: Pływanie (nauka i doskonalenie)

Aktywny udział w zaj ciach, odpowiednia frekwencja, sprawdzian praktyczny, post py. Zaliczenie praktyczne z ocen .

Wychowanie fizyczne: Zaj cia sportowo-rekreacyjne

Sprawdzian umiej tno ci technicznych: ocena umiej tno ci technicznych na podstawie obserwacji i post pów skuteczno ci techniki gry w ró nych dyscyplinach sportowych.

Umiej tno ci techniczne w zakresie podstawowych dyscyplin sportowych.

Ocena wykonania wiczenia, odpowiednia frekwencja oraz aktywno w czasie zaj .

Ocena prac pisemnych, multimedialnych.

Zaj cia zblokowane w formie obozu:

Obóz narciarski

Zaliczenie z ocen : semestr I lub II, zgodnie z obowi zuj c skal ocen.

Warunkiem zaliczenia jest aktywny udział w zaj ciach oraz obecno na wszystkich zaj ciach.

Zaliczenie podstawowych elementów i ewolucji narciarskich oraz jazdy obserwowanej.

Obóz w drowny

Ocena praktycznych umiej tno ci podczas wycieczek turystycznych, czynny udział w zaj ciach: przygotowywanie materiałów do zaj .

Zaj cia dla studentów ze zwolnieniami lekarskimi:

Wychowanie fizyczne: (L4) Modelowanie sylwetki: Gimnastyka kompensacyjna

Sprawdzian praktyczny z umiej tno ci wykonania wicze w zale no ci od schorzenia.

Wychowanie fizyczne: (L4) Turystyka piesza

Aktywny udział w zaj ciach. Odpowiednia frekwencja na zaj ciach. Przygotowanie zagadnie do wycieczek pieszych.

Tre ci programowe (opis skrócony)

Zaj cia ogólnouczelniane:

Wychowanie fizyczne: Atletyka

Podstawowe wiadomo ci z zakresy anatomicznej budowy ciała. Zasady, formy i metody treningu siły mię niowej oraz wydolno ci organizmu. Współczesne trendy w ywieniu sportowców i ludzi aktywnych.

Wychowanie fizyczne: Fitness

Charakterystyka poszczególnych zaj fitness. Opanowanie podstawowych umiej tno ci ruchowych stosowanych w fitnessie.

Wychowanie fizyczne: Pływanie (nauka i doskonalenie)

Nauka i doskonalenie umiej tno ci pływania ka dym stylem, opanowanie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów. Poznanie zasad bezpiecze stwa nad wod .

Wychowanie fizyczne: Zaj cia sportowo-rekreacyjne

Poprawienie ogólnej sprawno ci motorycznej, fizycznej poprzez wiczenia ogólnorozwojowe. Opanowanie techniki w zakresie podstawowych dyscyplin sportu i ró nych form aktywno ci ruchowej, podstawowych elementów technicznych wybranych sportów walki, umoliwiaj cych zastosowanie ich w sytuacji samoobrony. Nauczanie techniki wspinania. Podstawowe informacje o sprz cie. Umiej tno ci organizowania czasu wolnego dla siebie i członków swojej rodziny

Zaj cia zblokowane w formie obozu:

Wychowanie fizyczne: Obóz narciarski

Teoria i praktyka narciarstwa zjazdowego. Nauczanie i doskonalenie elementów i ewolucji narciarskich.

Wychowanie fizyczne: Obóz w drowny

Przygotowanie studentów do organizowania wycieczek turystycznych i krajoznawczych. Znajomo historii, zabytków oraz topografii najbliż szej okolicy.

Zaj cia dla studentów ze zwolnieniami lekarskimi:

Wychowanie fizyczne: (L4) Modelowanie sylwetki: Gimnastyka kompensacyjna

Kształtowanie wzorców ruchowych, które zagin ły w skutek dysfunkcji. Podtrzymywanie zdrowia poprzez wyposa enie umiej tno ci, wiedzy i popraw sprawno ci fizycznej, które pozwol na zmniejszenie ryzyka nawrotu dolegliwo ci.

Wychowanie fizyczne: (L4) Turystyka piesza

Przygotowanie studentów do organizowania wycieczek turystycznych i krajoznawczych. Podstawowa znajomo historii, zabytków oraz

topografii okolicy.

Treści programowe

Semestr: 1

Forma zaj : **wiczenia praktyczne**

Zajęcia ogólnouczelniane:

Wychowanie fizyczne: Atletyka

Zasady bezpieczeństwa, asekuracja podczas wicze . Podstawowe wiadomości z zakresu anatomii: przebieg mięśni i lokalizacja przyczepów mięśniowych. Zasady treningowe dla początkujących: zasada stopniowego zwiększania obciążenia treningowych, wykonywania wicze w seriach, izolacji grup mięśniowych, treningu całościowego, treningu cyklicznego, treningu izometrycznego. Ogólne zasady współczesnych trendów w wyżywieniu sportowców i ludzi aktywnych. Rola i znaczenie prawidłowej rozgrzewki oraz wicze rozciągających i relaksacyjnych. Wiczenia sił mięśniowej z zastosowaniem różnych form i metod jej kształtowania w zależności od indywidualnego zapotrzebowania wiczących. Zasady treningi aerobowego. Wiczenia aerobowe z wykorzystaniem: bieżni, cykloergometru, orbitreka, ergometru wiosłarskiego.

Wychowanie fizyczne: Fitness

BHP na zajęciach Fitness. Regulamin korzystania z sali gimnastycznej (choreograficznej), system oceniania. Fitness-historia, definicje, podział. Opanowanie umiejętności praktycznych z zakresu poszczególnych modułów Fitness: High impact, Low impact, Hi-lo combination, latino aerobik, Abs, Buns & Things (ABT), Total Body Condition (TBC), Step aerobik, Interval Training, Body Sculpting, Body Ball, Circuit Training (trening obwodowy), Tabata, CrossFit. Nordic Walking, wiczenia terenowe, marszobieg, wiczenia wzmacniające z przyborami: z tałmami, piłkami, hantlami, kettlebellami, ciężarkami. Stretching, Pilates, Joga, Body Art. Wiczenia relaksacyjne: wiczenia oddechowe, rozluźniające.

Wychowanie fizyczne: Pływanie (nauka i doskonalenie)

Regulamin pływalni, BHP na zajęciach pływania. Warunki uzyskania zaliczenia na poszczególne oceny.

Semestr I

Wiczenia oswojające, oddechowe, wypornościowe w wodzie, gry i zabawy, ruchy napędowe w stylu grzbietowym oraz w kraule na piersiach. Nauka i doskonalenie umiejętności pływania kraulem na grzbiecie oraz kraulem na piersiach. Opanowanie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów w stylu grzbietowym oraz kraulem na piersiach.

Semestr II

Korekta i doskonalenie umiejętności pływania stylem grzbietowym oraz kraulem na piersiach doskonalenie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów w tych stylach. Nauka i doskonalenie umiejętności pływania stylem klasycznym, opanowanie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów w stylu klasycznym. Wiczenia podstawowe w nauczaniu pływania stylem motylkowym. Pływanie dłuższych odcinków bez odpoczynku – łączenie różnych stylów w pływaniu. Podanie podstawowych przepisów dotyczących pływania na dystansie, startów i nawrotów. Aktualne wyniki w Polsce i na świecie. Bezpośrednia obserwacja lub udział w zawodach pływackich

Wychowanie fizyczne: Zajęcia sportowo-rekreacyjne

Sprawność ogólna - wiczenia kształtujące w różnych formach: wiczenia z przyborami (piłki, skakanki, laski gimnastyczne, ławeczki, drabinki). Wiczenia lokalne i globalne z oporem ciężaru ciała oraz lekkim oporem zewnętrznym.

Zabawy i gry ruchowe.

Piłka siatkowa - doskonalenie techniki podstawowej: odbicia piłki, zagrywka, wystawa, plasowanie, zbieg, taktyka: ustawienie na boisku, zmiany, zapoznanie z aktualnymi przepisami gry. Siatkówka plałowa – podstawowe elementy techniczne.

Koszykówka - doskonalenie techniki podstawowej: kozłowanie, podania, zasłony, rzuty z dwutaktu, taktyka: poruszanie się w ataku i obronie, współpraca w dwójkach z wykorzystaniem zasłony, obrona „kałdy swego”, strefowa, zapoznanie z aktualnymi przepisami.

Futsal - technika podstawowa: podania i przyjęcia piłki różnymi częściami ciała, strzały na bramkę. Gra uproszczona, przepisy gry.

Piłkarstwo - zabawy i gry przygotowujące do piłki nożnej.

Unihokej - nauka i doskonalenie techniki gry: prowadzenie piłki, przyjęcie i podanie strzału na bramkę, taktyka: poruszanie się po boisku w ataku i obronie, blokowanie strzałów, odbieranie piłki, atak indywidualny i zespołowy, współpraca 2 i 3, przepisy gry.

Tenis stołowy, squash, badminton – doskonalenie gry pojedynczej i deblowej.

Wyczerpanie, zabawy i gry ruchowe w terenie, zielona siłownia, Atletyka terenowa – marszobiegi oraz biegi przełajowe.

Zajęcia na terenie wspinaczkowej. Nauczanie techniki wspinania: wykorzystanie chwytów i stopni, ustawienia ciała: pozycja frontalna i boczna, wspinaczka statyczna i dynamiczna.

Elementy sportów walki - nauka i doskonalenie elementów technicznych wybranych dyscyplin - judo, bjj, boks, mma. Zastosowanie rzutów, trzymaków, dźwigni, duszenia, uderzeń i kopniaków w sytuacjach samoobrony.

Zajęcia zablokowane w formie obozu:

Wychowanie fizyczne: Obóz narciarski

Zasady bezpieczeństwa w górach. Kodeks narciarski. Wyposażenie, dobór i obsługa sprzętu narciarskiego. Odpowiedzialność prawna. Rozgrzewka, przygotowanie fizyczne, regeneracja sił i odnowa biologiczna.

Nauczanie i doskonalenie wybranych elementów narciarskich: kroki, zwroty, podchodzenie, zełzgi, upadanie i podnoszenie się oraz ewolucji narciarskich kształtów: pług, zjazd, przestopowanie, skręt do i od stoku, skręt stop, łuki płucne, skręt z półpługu, skręt z poszerzenia kształtu, ewolucji narciarskich równoległych skrętów N-W, skręt równoległy, mig bazowy oraz podstawy techniki carvingowej skrętu „fun”. Organizacja imprez rekreacyjno-sportowych w narciarstwie zjazdowym.

Wychowanie fizyczne: Obóz w drowny

Praktyczna nauka programowania, planowania, organizowania oraz realizacji wycieczek: jednodniowych, kilkudniowych, obozów w drownych, rajdów, zjazdów. Zdobywanie umiejętności organizowania wycieczek turystycznych po najbliższej okolicy. Wykazanie się podstawową znajomością topografii oraz prawidłowym nazewnictwem najważniejszych krain geograficznych, a także umiejętność czytania mapy, przewodników. Nauka prawidłowego doboru szlaków turystycznych do: wieku, umiejętności, wydolności oraz pory roku. Znajomość oznakowania szlaków turystycznych – szlakowskazy oraz czytania tablic informacyjnych umieszczonych na szlakach. Przygotowanie do realizacji różnych form turystyki: piesza, rowerowa w dalszym ciągu. Poznanie walorów turystycznych oraz krajobrazowych najbliższej okolicy: Beskid Sudecki, Pieniny, Gorce.

Zajęcia dla studentów ze zwolnieniami lekarskimi:

Wychowanie fizyczne: (L4) Modelowanie sylwetki - Gimnastyka kompensacyjna

Nauka oceny postawy ciała i przyjmowania postawy prawidłowej. Rozpoznawanie dużych nieprawidłowości postawy. Analiza poprawności wykonywania podstawowych wzorców ruchowych. Metodyka wykonywania ćwiczeń ogólnousprawniających, wzmacniających poszczególne grupy mięśni posturalnych i rozciągających. Wykorzystanie powierzchni niestabilnych w kształtowaniu nawyku postawy prawidłowej. Ćwiczenia za stabilizorem (sprężenie zwrotne). Elementy metody Feldenkreisa w profilaktyce dolegliwości narządu ruchu.

Wychowanie fizyczne: (L4) Turystyka piesza

Praktyczna nauka programowania, planowania, organizowania oraz realizacji wycieczek jednodniowych. Zdobywanie umiejętności organizowania wycieczek turystycznych po najbliższej okolicy. Wykazanie się podstawową znajomością historii, zabytków oraz topografii najbliższej okolicy. Opanowanie prawidłowego nazewnictwa najważniejszych krain geograficznych, a także umiejętność czytania mapy, przewodników. Znajomość oznakowania szlaków turystycznych, historycznych, ścieżek edukacyjnych – szlakowskazy oraz czytania tablic informacyjnych. Przygotowanie do realizacji różnych form turystyki: piesza, rowerowa w dalszym ciągu. Poznanie historii i zabytków Tarnowa – cykl wycieczek po Tarnowie, poznanie walorów turystycznych oraz krajobrazowych najbliższej okolicy: zielone perły Tarnowa (Las Lipie, Rezerwat Debrza, Park im. E. Kwiatkowskiego, Park Sołnia), Pogórze Ciolkowicko-Ronowskiego.

Semestr: 2

Forma zajęć : **wyczerpania praktyczne**

Zajęcia ogólnouczelniane:

Wychowanie fizyczne: Atletyka

Zasady bezpieczeństwa, asekuracja podczas ćwiczeń. Podstawowe wiadomości z zakresu anatomii: przebieg mięśni i lokalizacja przyczepów mięśniowych. Zasady treningowe dla początkujących: zasada stopniowego zwiększania obciążenia treningowych, wykonywania ćwiczeń w seriach, izolacji grup mięśniowych, treningu całego ciała, treningu cyklicznego, treningu izometrycznego. Ogólne zasady współczesnych trendów w wychowaniu sportowców i ludzi aktywnych. Rola i znaczenie prawidłowej rozgrzewki oraz ćwiczeń rozciągających i relaksacyjnych. Ćwiczenia siłowe z zastosowaniem różnych form i metod jej kształtowania w zależności od indywidualnego zapotrzebowania ćwiczących. Zasady treningi aerobowego. Ćwiczenia aerobowe z wykorzystaniem: bieżni, cykloergometru, orbitreka, ergometru wiosłarskiego.

Wychowanie fizyczne: Fitness

BHP na zajęciach Fitness. Regulamin korzystania z sali gimnastycznej (choreograficznej), system oceniania. Fitness-historia, definicje, podział. Opanowanie umiejętności praktycznych z zakresu poszczególnych modułów Fitness: High impact, Low impact, Hi-lo combination, latino aerobik, Abs, Buns & Things (ABT), Total Body Condition (TBC), Step aerobik, Interval Training, Body Sculpting, Body Ball, Circuit Training (trening obwodowy), Tabata, CrossFit. Nordic Walking, ćwiczenia terenowe, marszbieg, ćwiczenia wzmacniające z przyborami: z tałami, piłkami, hantlami, kettlebellami, ciężarkami. Stretching, Pilates, Joga, Body Art. Ćwiczenia relaksacyjne: ćwiczenia oddechowe, rozluźniające.

Wychowanie fizyczne: Pływanie (nauka i doskonalenie)

Regulamin pływalni, BHP na zajęciach pływania. Warunki uzyskania zaliczenia na poszczególne oceny.

Semestr I

Ćwiczenia oswojące, oddechowe, wypornościowe w wodzie, gry i zabawy, ruchy napędowe w stylu grzbietowym oraz w kraulu na piersiach. Nauka i doskonalenie umiejętności pływania kraulem na grzbiecie oraz kraulem na piersiach. Opanowanie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów w stylu grzbietowym oraz kraulu na piersiach.

Semestr II

Korekta i doskonalenie umiejętności pływania stylem grzbietowym oraz kraulem na piersiach doskonalenie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów w tych stylach. Nauka i doskonalenie umiejętności pływania stylem klasycznym, opanowanie poprawnej techniki wykonywania startów i nawrotów w stylu klasycznym. Ćwiczenia podstawowe w nauczaniu pływania stylem motylkowym. Pływanie dłuższych odcinków bez odpoczynku – łączenie różnych stylów w pływaniu. Podanie podstawowych przepisów dotyczących pływania na dystansie, startów i nawrotów. Aktualne wyniki w Polsce i na świecie. Bezpośrednia obserwacja lub udział w zawodach pływackich

Wychowanie fizyczne: Zajęcia sportowo-rekreacyjne

Sprawność ogólna - ćwiczenia kształtujące w różnych formach: ćwiczenia z przyborami (piłki, skakanki, łaski gimnastyczne, ławeczki, drabinki). Ćwiczenia lokalne i globalne z oporem ciężaru ciała oraz lekkim oporem zewnętrznym.

Zabawy i gry ruchowe.

Piłka siatkowa - doskonalenie techniki podstawowej: odbicia piłki, zagrywka, wystawa, plasowanie, zbieg, taktyka: ustawienie na boisku, zmiany, zapoznanie z aktualnymi przepisami gry. Siatkówka plażowa – podstawowe elementy techniczne.

Koszykówka - doskonalenie techniki podstawowej: kozłowanie, podania, zasłony, rzuty z dwutaktu, taktyka: poruszanie się w ataku i obronie, współpraca w dwójkach z wykorzystaniem zasłony, obrona „ka dy swego”, strefowa, zapoznanie z aktualnymi przepisami.

Futsal - technika podstawowa: podania i przyjęcia piłki różnymi częściami ciała, strzały na bramkę. Gra uproszczona, przepisy gry.

Piłkarstwo - zabawy i gry przygotowujące do piłki nożnej.

Unihokej - nauka i doskonalenie techniki gry: prowadzenie piłki, przyjęcie i podanie strzału na bramkę, taktyka: poruszanie się po boisku w ataku i obronie, blokowanie strzałów, odbieranie piłki, atak indywidualny i zespołowy, współpraca 2 i 3, przepisy gry.

Tenis stołowy, squash, badminton – doskonalenie gry pojedynczej i deblowej.

wiczenia, zabawy i gry ruchowe w terenie, zielona siłownia, Atletyka terenowa – marszobiegi oraz biegi przełajowe.

Zajęcia na terenie wspinaczkowej. Nauczanie techniki wspinania: wykorzystanie chwytów i stopni, ustawienia ciała: pozycja frontalna i boczna, wspinaczka statyczna i dynamiczna.

Elementy sportów walki - nauka i doskonalenie elementów technicznych wybranych dyscyplin - judo, bjj, boks, mma. Zastosowanie rzutów, trzymaków, dźwigni, duszeń, uderzeń i kopniaków w sytuacjach samoobrony.

Zajęcia zablokowane w formie obozu:

Wychowanie fizyczne: Obóz narciarski

Zasady bezpieczeństwa w górach. Kodeks narciarski. Wyposażenie, dobór i obsługa sprzętu narciarskiego. Odpowiedzialność prawna. Rozgrzewka, przygotowanie fizyczne, regeneracja sił i odnowa biologiczna.

Nauczanie i doskonalenie wybranych elementów narciarskich: kroki, zwroty, podchodzenie, ześlizgi, upadanie i podnoszenie się oraz ewolucji narciarskich technik: pług, zjazd, przestopowanie, skręt do i od stoku, skręt stop, łuki płucne, skręt z półpługu, skręt z poszerzenia kciowego, ewolucji narciarskich równoległych skrętów N-W, skręt równoległy, mig bazowy oraz podstawy techniki carvingowej skrętu „fun”. Organizacja imprez rekreacyjno-sportowych w narciarstwie zjazdowym.

Wychowanie fizyczne: Obóz w drowny

Praktyczna nauka programowania, planowania, organizowania oraz realizacji wycieczek: jednodniowych, kilkudniowych, obozów w drownych, rajdów, zjazdów. Zdobyć umiejętność organizowania wycieczek turystycznych po najbliższej okolicy. Wykazanie się podstawową znajomością topografii oraz prawidłowym nazewnictwem najważniejszych krain geograficznych, a także umiejętność czytania mapy, przewodników. Nauka prawidłowego doboru szlaków turystycznych do: wieku, umiejętności, wydolności oraz pory roku. Znajomość oznakowania szlaków turystycznych – szlakowskazy oraz czytania tablic informacyjnych umieszczonych na szlakach. Przygotowanie do realizacji różnych form turystyki: piesza, rowerowa w dalszym ciągu. Poznanie walorów turystycznych oraz krajobrazowych najbliższej okolicy: Beskid Sudecki, Pieniny, Gorce.

Zajęcia dla studentów ze zwolnieniami lekarskimi:

Wychowanie fizyczne: (L4) Modelowanie sylwetki - Gimnastyka kompensacyjna

Nauka oceny postawy ciała i przyjmowania postawy prawidłowej. Rozpoznawanie dużych nieprawidłowości postawy. Analiza poprawności wykonywania podstawowych wzorców ruchowych. Metodyka wykonywania ćwiczeń ogólnousprawniających, wzmacniających poszczególne grupy mięśni posturalnych i rozciągających. Wykorzystanie powierzchni niestabilnych w kształtowaniu nawyku postawy prawidłowej. Ćwiczenia za stabilizorem (sprężenie zwrotne). Element metody Feldenkreisa w profilaktyce dolegliwości narządu ruchu.

Wychowanie fizyczne: (L4) Turystyka piesza

Praktyczna nauka programowania, planowania, organizowania oraz realizacji wycieczek jednodniowych. Zdobyć umiejętność organizowania wycieczek turystycznych po najbliższej okolicy. Wykazanie się podstawową znajomością historii, zabytków oraz topografii najbliższej okolicy. Opanowanie prawidłowego nazewnictwa najważniejszych krain geograficznych, a także umiejętność czytania mapy, przewodników. Znajomość oznakowania szlaków turystycznych, historycznych, ścieżek edukacyjnych – szlakowskazy oraz czytania tablic informacyjnych. Przygotowanie do realizacji różnych form turystyki: piesza, rowerowa w dalszym ciągu. Poznanie historii i zabytków Tarnowa – cykl wycieczek po Tarnowie, poznanie walorów turystycznych oraz krajobrazowych najbliższej okolicy: zielone perły Tarnowa (Las Lipie, Rezerwat Debrza, Park im. E. Kwiatkowskiego, Park Sołnia), Pogórze Ciolkowicko-Ronowskiego.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Zarządzanie produkcją				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEI ZarzProd				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4		30	Zaliczenie z ocen	2
		W	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			60		4

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Rozumie problematykę zarządzania produkcją, jako obszaru systemu zarządzania	IM1_W09	kolokwium
2	Potrafi zdefiniować podstawowe kategorie stanowisk istotnego zarządzania produkcją	IM1_U13, IM1_U06	kolokwium
3	Dostrzega potrzebę stałego aktualizowania wiedzy i jest gotów do działania w sposób przedsiębiorczy i innowacyjny	IM1_K01, IM1_K05	kolokwium
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
<p>wiedza: ocena kolokwium (kolokwium pisemne w formie zadań otwartych np. eseju, raportu; zaliczenie pisemne i znajomość ponad 50% materiału z wykładu i ćwiczeń audytoryjnych)</p> <p>umiejętności: ocena kolokwium (kolokwium pisemne w formie zadań otwartych np. eseju, raportu; zaliczenie pisemne i znajomość ponad 50% materiału z wykładu i ćwiczeń audytoryjnych)</p> <p>kompetencje społeczne: ocena kolokwium (kolokwium pisemne w formie zadań otwartych np. eseju, raportu; zaliczenie pisemne i znajomość ponad 50% materiału z wykładu i ćwiczeń audytoryjnych)</p>			
Warunki zaliczenia			
Zgodnie z obowiązującym regulaminem studiów			
Treści programowe (opis skrócony)			
Treści przedmiotu dotyczą współczesnych aspektów związanych z zarządzaniem produkcją. Studenci zapoznają się z wybranymi aspektami procesu produkcyjnego, sposobów planowania produkcji oraz problematyki organizacji i oceny procesów produkcyjnych.			
Treści programowe			
Semestr: 4			
Forma zajęć : wykład			
Treści przedmiotu dotyczą współczesnych aspektów związanych z zarządzaniem produkcją. Studenci zapoznają się z wybranymi aspektami procesu produkcyjnego, sposobów planowania produkcji oraz problematyki organizacji i oceny procesów produkcyjnych.			
Forma zajęć : ćwiczenia audytoryjne			

Treści przedmiotu dotyczą współczesnych aspektów związanych z zarządzaniem produkcją. Studenci zapoznają się z wybranymi aspektami procesu produkcyjnego, sposobów planowania produkcji oraz problematyki organizacji i oceny procesów produkcyjnych.

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Zarządzanie energią i jej pozyskiwanie				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4	ZS	30	Zaliczenie z ocen	2
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna i rozumie zagadnienia związane z pozyskiwaniem i wykorzystaniem energii w procesach wytwarzania materiałów.	IM1_W02	wykonanie zadania
2	Potrafi dokonywać krytycznej analizy procesów i zjawisk związanych z pozyskiwaniem i wykorzystaniem energii w procesach wytwarzania materiałów.	IM1_U03	obserwacja wykonania zadania
3	Potrafi dokonać krytycznej oceny procesów i zjawisk związanych z wytwarzaniem i stosowaniem energii w procesach produkcyjnych w oparciu o kryteria społeczne.	IM1_K03, IM1_K01	wykonanie zadania
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
wiedza: ocena wykonania zadania (Ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na zajęciach.)			
umiejętności: obserwacja wykonania zadania (obserwacja bezpośrednia studenta w czasie wykonywania działań właściwych dla danego zadania)			
kompetencje społeczne: ocena wykonania zadania (Ocena wykonania zadania indywidualnego lub zespołowego na zajęciach.)			
Warunki zaliczenia			
Zaliczenie wszystkich kolokwium / wykonanie zadanej pracy / obecność na zajęciach / aktywność na zajęciach.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Celem zajęć jest zapoznanie studentów z procesami pozyskiwania i zarządzania zasobami energetycznymi w procesach produkcyjnych.			
Treści programowe			
Semestr: 4			
Forma zajęć : zajęcia seminaryjne			
Wytwarzanie energii. Energia zrównowazona. Produkcja energii w oparciu o kryteria zrównowoczonego rozwoju. Metody oceny stopnia zrównowoczenia. Bilans energii w procesie technologicznym. Narzędzia zarządzania zasobami energetycznymi. Sposoby obniżania zużycia energii.			

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Zarządzanie operacyjne				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z - TechMatEI ZarzProd				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	4		15	Zaliczenie z ocen	1
		W	15	Zaliczenie z ocen	1
Razem			30		2

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Dostrzega potrzebę stałego aktualizowania wiedzy i jest gotów do działania w sposób przedsiębiorczy i innowacyjny	IM1_K01, IM1_K03	kolokwium
Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się			
kompetencje społeczne: ocena kolokwium (kolokwium pisemne w formie zadań otwartych np. eseju, raportu; podstawą weryfikacji jest zaliczenie pisemne i znajomość ponad 50% materiału)			
Warunki zaliczenia			
Zgodnie z obowiązującym regulaminem studiów Ocena z przedmiotu jest syntetyczna: pracy pisemnej, oceny aktywności na zajęciach, obserwacja zachowania studenta.			
Treści programowe (opis skrócony)			
Treści przedmiotu dotyczą zróżnicowanych aspektów związanych z zarządzaniem operacyjnym. Studenci zapoznają się z wybranymi aspektami działalności operacyjnej, sposobów implementacji oraz narzędziami wspomagającymi proces decyzyjny, a dotyczących tego obszaru zarządzania.			
Treści programowe			
Semestr: 4			
Forma zajęć : wykład			
Treści przedmiotu dotyczą zróżnicowanych aspektów związanych z zarządzaniem operacyjnym. Studenci zapoznają się z wybranymi aspektami działalności operacyjnej, sposobów implementacji oraz narzędziami wspomagającymi proces decyzyjny, a dotyczących tego obszaru zarządzania.			
Forma zajęć : wiczenia audytoryjne			
Treści przedmiotu dotyczą zróżnicowanych aspektów związanych z zarządzaniem operacyjnym. Studenci zapoznają się z wybranymi aspektami działalności operacyjnej, sposobów implementacji oraz narzędziami wspomagającymi proces decyzyjny, a dotyczących tego obszaru zarządzania.			

SYLABUS ZAJ /GRUPY ZAJ

Dane ogólne:

Jednostka organizacyjna:	Katedra Inżynierii Materiałowej				
Kierunek studiów:	Technologia i zarządzanie produkcją				
Specjalność /Specjalizacja:					
Nazwa zajęć / grupy zajęć :	Zintegrowane systemy zarządzania				
Forma studiów:	stacjonarne				
Nazwa katalogu:	WP-TZP-I-23/24Z				
Rok	Semestr	Forma zajęć	Liczba godzin	Forma zaliczenia	ECTS
2	3		30	Zaliczenie z ocen	3
		W	30	Zaliczenie z ocen	3
Razem			60		6

Dane merytoryczne

Szczegółowe efekty uczenia się			
Lp.	Student, który zaliczył zajęcia, zna i rozumie/potrafi/jest gotowy do:	Kod efektu dla kierunku studiów	Sposób weryfikacji efektu uczenia się
1	Zna nowoczesne standardy zarządzania produkcją	IM1_W08	kolokwium, wykonanie zadania, wypowiedź ustna
2	Posiada znajomość metod analizy i optymalizacji procesu produkcyjnego w czasie	IM1_W09	kolokwium, wykonanie zadania, wypowiedź ustna
3	Potrafi rozwiązywać zadania programowania liniowego a także uogólnione programowanie liniowe w zastosowanych praktycznych	IM1_U02	kolokwium, wykonanie zadania
4	Umie stworzyć plan przedsięwzięcia produkcyjnego i przeanalizować je metodami programowania sieciowego	IM1_U03	kolokwium, wykonanie zadania
5	Umie zastosować elementy teorii gier do rozwiązywania problemów zarządzania produkcją i sprzedaży	IM1_U10	kolokwium, wykonanie zadania

Kryteria oceny i weryfikacji efektów uczenia się

wiedza:

ocena kolokwium (kolokwium pisemne z trzema zadaniami obliczeniowymi i problemowymi)

ocena wykonania zadania (ocena zadania rozwiązanego przy tablicy lub na komputerze)

ocena wypowiedzi ustnej (ocena wypowiedzi krótkiej lub dłuższej)

umiejętności:

ocena kolokwium (kolokwium pisemne z trzema zadaniami obliczeniowymi i problemowymi)

ocena wykonania zadania (ocena zadania rozwiązanego przy tablicy lub na komputerze)

Warunki zaliczenia

Obecność na zajęciach zgodnie z Regulaminem Studiów Uczelni.

Ocena końcowa zaliczenia to średnia arytmetyczna ocen z dwóch kolokwium modyfikowana przez średnią arytmetyczną z ocen cząstkowych uzyskanych z zadań rozwiązywanych na zajęciach ćwiczeniowych.

Ocena z kolokwium wyznaczana jest na podstawie procentu całkowitej liczby punktów uzyskanych przez studenta:

0-50% ndst
 50-60% dst
 60-70% +dst
 70-80% db
 80-90% +db
 90-100% bdb

Tre ci programowe (opis skrócony)
Wybrane zagadnienia programowania liniowego, programowanie sieciowe, elementy teorii gier, harmonogramowanie, optymalizacja procesu produkcyjnego w czasie, strategie zarz dzania produkcj oraz implementuj ce je oprogramowanie. Analiza, symulacja i graficzna prezentacja wyników oblicze przy u yciu programów Microsoft Excel (LibreOffice Calc) oraz Microsoft Project (LibreProject).
Tre ci programowe
Semestr: 3
Forma zaj : wykład
<ul style="list-style-type: none"> - programowanie liniowe: metoda graficzna i transformacja do problemu dualnego, informacja o metodzie simpleksów, zagadnienie praktyczne: dobór procesów technologicznych. U ycie programu Microsoft Excel (LibreOffice Calc) z dodatkiem Solver do rozwi zywania zada programowania liniowego. - programowanie sieciowe: metody CPM i PERT, wyznaczanie cie ek krytycznych i statystyczna weryfikacja zaplanowanego czasu realizacji przedsi wzi cia produkcyjnego, rozwi zywanie zada programowania sieciowego oraz ich symulacja przy u yciu programu Microsoft Project (ProjectLibre) - rozwi zywanie gier dwuosobowych o sumie zero w zbiorze strategii czystych i mieszanych oraz gier z natur kryteriami Walda, Hurwicza, Bayesa i Savage'a - optymalizacja procesu produkcji w czasie: posta matematyczna problemu, równoległo i wielostrumieniowo przepływu, szeregowanie zada , tworzenie wykresów Gantta przy u yciu programu Microsoft Project (ProjectLibre) - współczesne metody i standardy stosowane w systemach wytwarzania: MRP, Just In Time. Informacje dotycz ce oprogramowania słu cego zarz dzania przedsi biorstwem klasy MRP II i ERP.
Forma zaj : wiczenia audytoryjne
Rozwi zywanie zada obejmuj cych tematyk przedstawion na wykładzie