

KARTA OPISU MODUŁU KSZTAŁCENIA		
Nazwa modułu/przedmiotu Język angielski specjalistyczny		Kod 1010702211010701730
Kierunek studiów Technologia chemiczna	Profil kształcenia (ogólnoakademicki, praktyczny) (brak)	Rok / Semestr 1 / 1
Ścieżka obieralności/specjalność Elektrochemia techniczna	Przedmiot oferowany w języku: polski	Kurs (obligatoryjny/obieralny) obligatoryjny
Stopień studiów: II stopień	Forma studiów (stacjonarna/niestacjonarna) stacjonarna	
Godziny Wykłady: - Ćwiczenia: 60 Laboratoria: - Projekty/seminaria: -	Liczba punktów 2	
Status przedmiotu w programie studiów (podstawowy, kierunkowy, inny) (brak)	(ogólnouczelniany, z innego kierunku) (brak)	
Obszar(y) kształcenia i dziedzina(y) nauki i sztuki nauki techniczne	Podział ECTS (liczba i %) 2 100%	
Odpowiedzialny za przedmiot / wykładowca:		
mgr Urszula Pawalowska email: urszula.pawalowska@put.poznan.pl tel. 061 665 24 91 SJO PP ul. Piotrowo 3a, 60-965 Poznań		
Wymagania wstępne w zakresie wiedzy, umiejętności, kompetencji społecznych:		
1	Wiedza:	Posiadanie kompetencji językowej odpowiadającej poziomowi B2 wg opisu poziomów biegłości językowej (CEFR)
2	Umiejętności:	Opanowanie struktur gramatycznych i słownictwa ogólnego oraz technicznego wymaganego na I stopniu studiów.
3	Kompetencje społeczne	Umiejętność pracy samodzielnej i zespołowej; umiejętność korzystania z różnych źródeł informacji
Cel przedmiotu:		
1. Doprowadzenie kompetencji językowej studentów do poziomu B2+.		
2. Doskonalenie umiejętności efektywnego posługiwania się językiem ogólnoakademickim oraz językiem specjalistycznym, właściwym dla danego kierunku, w zakresie czterech sprawności językowych.		
3. Doskonalenie umiejętności pracy z tekstem fachowym o tematyce technicznej (zapoznanie studentów z podstawowymi technikami tłumaczeniowymi).		
4. Doskonalenie umiejętności funkcjonowania na międzynarodowym rynku pracy oraz w życiu codziennym.		
Efekty kształcenia i odniesienie do kierunkowych efektów kształcenia		
Wiedza:		
Umiejętności:		
1. wygłosić prezentację w języku angielskim na temat techniczny lub popularnonaukowy - [K_U01, K_U04, K_U06]		
2. wyrażać w języku angielskim podstawowe działania matematyczne oraz interpretować dane przedstawione na diagramie/wykresie - [K_U02, K_U06]		
3. prowadzić korespondencję biznesową w języku angielskim - [K_U03, K_U04]		
4. wypowiadać się na tematy ogólne i techniczne posługując się odpowiednim zasobem słownictwa i struktur gramatycznych - [K_U02, K_U03]		
5. rozumieć i analizować literaturę światową z danej dziedziny kształcenia - [K_U01]		
Kompetencje społeczne:		
1. W wyniku kształcenia student potrafi skutecznie komunikować się w języku angielskim w środowisku zawodowym oraz typowych sytuacjach życia codziennego oraz posiadać umiejętność występowania publicznego - [K_U06 K_U07]		
2. Student potrafi rozpoznać oraz wykorzystać/ zrozumieć różnice kulturowe w zachowaniu oraz rozmowie służbowej i prywatnej w języku angielskim, i odmiennym środowisku kulturowym - [-]		

Sposoby sprawdzenia efektów kształcenia		
-Ocena formująca: bieżąca ocena w trakcie zajęć (prezentacje, kolokwia)		
-Ocena podsumowująca: zaliczenie		
Treści programowe		
1.porównanie właściwości szkła i tworzyw sztucznych 2.metale, wiązania metaliczne, właściwości metali, stopy, sposoby utwardzania metali, 3.rodzaje promieniowania, rozpad radioaktywny pierwiastków, wykorzystanie radioaktywności 4.koloidy: definicja, fazy, przykłady, środki emulgujące, zawiesiny i roztwory 5.ogniwa, baterie, rodzaje elektrod i elektrolitów, właściwości idealnej baterii, akumulatory, ogniwo paliwowe 6.przewodniki i izolatory ? testowanie przewodnictwa elektrycznego różnych substancji 7.właściwości ciał stałych ? struktura diamentu i grafitu, odmiany alotropowe 8.pomiar energii ciepła (spalanie etanolu i butanu) 9.właściwości etanolu, porównanie struktury metanolu, etanolu, propanolu, butanu, sposoby wytwarzania etanolu, porównanie metod		
Literatura podstawowa:		
1. Rose Marie Gallagher, Paul Ingram Complete Chemistry Oxford University Press 2000		
Literatura uzupełniająca:		
1. Monika Korpak ??From Alchemy to Nanotechnology? Politechnika Krakowska 2008		
2. Piotr Domański English in Science and Technology Wydawnictwa Naukowo-Techniczne Warszawa 1993		
Bilans nakładu pracy przeciętnego studenta		
Czynność	Czas (godz.)	
1. Udział w ćwiczeniach	60	
2. Konsultacje do ćwiczeń	15	
3. Przygotowanie do ćwiczeń	45	
Obciążenie pracą studenta		
forma aktywności	godzin	ECTS
Łączny nakład pracy	120	2
Zajęcia wymagające bezpośredniego kontaktu z nauczycielem	75	0
Zajęcia o charakterze praktycznym	60	0