

KARTA OPISU MODUŁU KSZTAŁCENIA		
Nazwa modułu/przedmiotu Język angielski		Kod 1010701211010910066
Kierunek studiów Technologia Chemiczna	Profil kształcenia (ogólnoakademicki, praktyczny) (brak)	Rok / Semestr 1 / 1
Ścieżka obieralności/specjalność -	Przedmiot oferowany w języku: polski	Kurs (obligatoryjny/obieralny) obieralny
Stopień studiów: I stopień	Forma studiów (stacjonarna/niestacjonarna) stacjonarna	
Godziny Wykłady: - Ćwiczenia: 60 Laboratoria: - Projekty/seminaria: -		Liczba punktów 5
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 %) 5 100%
Odpowiedzialny za przedmiot / wykładowca:		
mgr Urszula Pawalowska email: urszula.pawalowska@put.poznan.pl tel. 61 665 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 B1 wg opisu poziomów biegłości językowej (CEFR)
2	Umiejętności:	Opanowanie struktur gramatycznych i słownictwa ogólnego wymaganego na maturze podstawowej z języka obcego w zakresie sprawności produktywnych i receptywnych
3	Kompetencje społeczne	Umiejętność pracy samodzielnej i zespołowej; umiejętność korzystania z różnych źródeł informacji
Cel przedmiotu:		
1. Doprowadzenie kompetencji językowej studentów do poziomu minimum B2 (CEFR). 2. Wykształcenie 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, oraz wypowiadać się na tematy ogólne i techniczne posługując się odpowiednim zasobem słownictwa i struktur gramatycznych - [K_U04 K_U17 K_U06 K_U17] 2. wyrażać w języku angielskim podstawowe działania matematyczne oraz interpretować dane przedstawione na diagramie/wykresie - [K_U04 K_U17 K_U06] 3. prowadzić korespondencję biznesową w języku angielskim - [K_U17]		
Kompetencje społeczne:		
1. Student potrafi rozpoznać oraz wykorzystać/ zrozumieć różnice kulturowe w zachowaniu oraz rozmowie służbowej i prywatnej w języku angielskim, i odmiennym środowisku kulturowym. - [K_K03] 2. W wyniku kształcenia student potrafi skutecznie komunikować się w języku angielskim w środowisku zawodowym oraz typowych sytuacjach życia codziennego, oraz posiada umiejętność występowania publicznego - [K_K02, K_K03]		

Sposoby sprawdzenia efektów kształcenia			
?	Ocena formująca: bieżąca ocena w trakcie zajęć (prezentacje, kolokwia, test MT)		
?	Ocena podsumowująca: zaliczenie, egzamin końcowy (pisemny i ustny)		
Treści programowe			
1.Prawa zmian chemicznych ? prawo zachowania masy, prawo stałości składu 2.Skale temperatur i ich zamiana, liczba masowa i protonowa 3.Temperatura topnienia, wrzenia i krzepnięcia substancji, zjawisko sublimacji 4.Charakterystyka ciał stałych, ciekłych i gazowych ? układ cząsteczek, zmiany stanów 5.Budowa atomu ? elektronowa konfiguracja, pierwiastki - metale i niemetale 6.Układ okresowy pierwiastków ? grupy, metale przejściowe, okresy, związki chemiczne (symbole i wzory)			
Literatura podstawowa:			
1. Keith Harding & Liz Taylor ??International Express? intermediate New Edition Oxford University Press 2009 2. Bodo Hanf ??Angielski w technice?? Wyd. LektorKlett (Pons) 2001 3. R.M.Gallagher, P.Ingram ??Complete Chemistry?? Oxford University Press 2000 4. Virginia Evans FCE Use of English 1998 5. www.howstuffworks.com sciencenews.com chemistryabout.com http://fomalhaut.dfl.put.poznan.pl/esp			
Literatura uzupełniająca:			
1. Mc.Quarrie, Donald A. and Rock, Peter A. ??General Chemistry?? 1985 2. New Scientist tygodnik 3. Monika Korpak ??From Alchemy to Nanotechnology? Politechnika Krakowska 2008 4. Piotr Domański English in Science and Technology Wydawnictwa Naukowo-Techniczne Warszawa 1993 5. Maria Charmas English for Students of Chemistry M. C.Skłodowska University Press Lublin 2008			
Bilans nakładu pracy przeciętnego studenta			
	Czynność	Czas (godz.)	
1.	Ćwiczenia	60	
2.	Konsultacje do ćwiczeń	20	
3.	Konwersacje indywidualne	20	
4.	Przygotowanie do zajęć	15	
5.	Przygotowanie do egzaminu	10	
6.	Egzamin	5	
Obciążenie pracą studenta			
	forma aktywności	godzin	ECTS
	Łączny nakład pracy	130	5
	Zajęcia wymagające bezpośredniego kontaktu z nauczycielem	105	0
	Zajęcia o charakterze praktycznym	0	0