

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2018/2019

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Technologie Środowiska i Gospodarka Odpadami

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	Angielska terminologia techniczna II
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	English technical terminology II
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIS A1 18/19
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty ogólne
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	1 2

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
1	0	0	0	0	0	15
2	0	0	0	0	0	15

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zdobyć umiejętności rozumienia informacji technicznych podawanych w języku angielskim.

Cel 2 Zdobyć umiejętności językowych umożliwiających prowadzenie podstawowej dokumentacji laboratoryjnej w języku angielskim

Cel 3 Zdobyć umiejętności prezentacji zagadnień z dziedziny chemii i technologii chemicznej w języku angielskim

Cel 4 Zdobyć umiejętności dyskusji w języku angielskim prowadzonej na forum naukowym

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Znajomość języka angielskiego udokumentowana egzaminem B1 lub równoważnym.

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Znajomość i pogłębienie słownictwa technicznego stosowanego w chemii i technologii chemicznej

EK2 Umiejętności Umiejętność rozumienia informacji technicznych podawanych w języku angielskim (referaty, specjalistyczna literatura naukowa, prezentacje)

EK3 Umiejętności Umiejętność prezentowania zagadnień z dziedziny technologii chemicznej w języku angielskim

EK4 Umiejętności Umiejętność swobodnego porozumiewania się w języku angielskim na forum naukowym

EK5 Kompetencje społeczne Podniesienie poziomu komunikatywności oraz ogólnej umiejętności posługiwania się językiem angielskim w środowisku pracy

6 TREŚCI PROGRAMOWE

SEMINARIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
S1	Prezentacja uczelni, wydziału, kierunku studiów i specjalności	2
S2	Terminologia z zakresu BHP w laboratorium chemicznym	1
S3	Podstawowa terminologia w technologii chemii nieorganicznej	1
S4	Nazewnictwo związków chemicznych	3
S5	Wypożyczenie laboratorium chemicznego	4
S6	Omówienie wybranych procesów technologicznych	6
S7	Metody badawcze stosowane w pracy naukowej	2
S8	Praca ze specjalistyczną literaturą naukową	4
S10	Interpretacja i dyskusja wyników prowadzonych eksperymentów (syntezy, oznaczenia klasyczne)	4
S11	Podstawowa terminologia z zakresu nanotechnologii	3

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Prezentacje multimedialne

N2 Wykłady

N3 Dyskusja

N4 Konsultacje

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

FORMA AKTYWNOŚCI	ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	30
Konsultacje przedmiotowe	0
Egzaminy i zaliczenia w sesji	1
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	23
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	6
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	60
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Kolokwium pisemne

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Kolokwium pisemne i prezentacja ustna

WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

W1 Obecność na zajęciach i czynny udział w konwersacjach

W2 Uzyskanie pozytywnej oceny z kolokwium i prezentacji ustnej

W3 Średnia ocen jest średnią ważoną z kolokwium (0.4) i prezentacji ustnej (0.6)

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.0	55-65% całkowitej ilości punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.5	65-75% całkowitej ilości punktów
NA OCENĘ 4.0	75-85% całkowitej ilości punktów
NA OCENĘ 4.5	85-90% całkowitej ilości punktów
NA OCENĘ 5.0	ponad 90% całkowitej ilości punktów
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	uzyskuje poniżej 55% punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.0	55-65% całkowitej ilości punktów na kolokwium pisemnym
NA OCENĘ 3.5	65-75% całkowitej ilości punktów
NA OCENĘ 4.0	75-85% całkowitej ilości punktów
NA OCENĘ 4.5	85-90% całkowitej ilości punktów
NA OCENĘ 5.0	ponad 90% całkowitej ilości punktów
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 3.0	przygotowuje krótką prezentację ustną na zadany temat z dziedziny technologii chemicznej posługując się angielską terminologią techniczną
NA OCENĘ 4.0	udziela odpowiedzi na proste pytania dotyczące przygotowanej prezentacji posługując się angielską terminologią techniczną
NA OCENĘ 5.0	prowadzi płynną dyskusję w języku angielskim na temat przygotowanej prezentacji
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 3.0	w prowadzonej dyskusji posługuje się angielską terminologią techniczną w stopniu podstawowym
NA OCENĘ 4.0	w prowadzonej dyskusji posługuje się angielską terminologią techniczną w stopniu komunikatywnym
NA OCENĘ 5.0	w prowadzonej dyskusji posługuje się płynnie angielską terminologią techniczną
EFEKT KSZTAŁCENIA 5	
NA OCENĘ 3.0	posługuje się podstawowym zasobem angielskiej terminologii technicznej w mowie i piśmie
NA OCENĘ 4.0	posługuje się rozszerzonym zasobem angielskiej terminologii technicznej w mowie i piśmie

NA OCENĘ 5.0	swobodnie i płynnie posługuje się zasobem angielskiej terminologii technicznej w mowie i piśmie
--------------	---

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K2_U01 K2_U02 K2_U03 K2_U07	Cel 1 Cel 2 Cel 3 Cel 4	S1 S2 S3 S4 S5 S6 S7 S8 S10 S11	N1 N2 N3 N4	F1 P1
EK2	K2_U01 K2_U02 K2_U03 K2_U05 K2_U07	Cel 1 Cel 2	S1 S2 S3 S4 S5 S6 S7 S8 S10 S11	N1 N2 N3 N4	F1 P1
EK3	K2_U01 K2_U02 K2_U03 K2_U07	Cel 1 Cel 2 Cel 3 Cel 4	S1 S2 S3 S4 S5 S6 S7 S8 S10 S11	N1 N2 N3 N4	F1 P1
EK4	K2_U03 K2_U05 K2_U07	Cel 1 Cel 2 Cel 3 Cel 4	S1 S2 S3 S4 S5 S6 S7 S8 S10 S11	N1 N2 N3 N4	F1 P1
EK5	K2_U01 K2_U02 K2_U03 K2_U05 K2_U07 K2_K01 K2_K02	Cel 4	S1 S2 S3 S4 S5 S6 S7 S8 S10 S11	N1 N2 N3 N4	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

[1] | Domański P. — *English in Science and Technology*, Warszawa, 1996, WNT

[2] | Brieger N., Pohl A. — *Technical English*, Oxford, 2002, Summertown Publ. Ltd.

[3] **Kelly K.** — *Science*, Oxford, 2008, Macmillan

[4] **Bonamy D.** — *Technology*, Oxford, 2007, Oxford University Press

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

[1] **Ibbotson M.** — *professional English in Use*, Cambridge, 2009, Cambridge University Press

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr inż. Jolanta Pulit-Prociak (kontakt: jolanta.pulit-prociak@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr inż. Jolanta Pulit-Prociak (kontakt: jolantapulit@chemia.pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....