

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2013/2014

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: niestacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Analityka Przemysłowa i Środowiskowa

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	NT-2_01_APIs Angielska terminologia techniczna II
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIN A1 13/14
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	10
2	0	0	0	0	0	10

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Celem przedmiotu jest zdobycie umiejętności w posługiwaniu się angielską terminologią techniczną z zakresu chemii i technologii nieorganicznej.

Cel 2 Zdobyć umiejętności prezentacji zagadnień z dziedziny chemii i technologii chemicznej oraz czynnego udziału w dyskusji związanej z tematami zajęć

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Znajomość języka angielskiego udokumentowana egzaminem B1 lub równoważnym.

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Wiedza z zakresu słownictwa technicznego wykorzystywanego w dziedzinach chemii i technologii chemicznej.

EK2 Umiejętności Umiejętność posługiwania się słownictwem specjalistycznym z wybranych dziedzin technologii chemicznej.

EK3 Umiejętności Poszerzenie i utrwalenie nowego słownictwa z branży technologii chemicznej.

EK4 Umiejętności Umiejętność prezentacji ustnej zagadnień z dziedziny technologii chemicznej.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

SEMINARIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BŁOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
S1	Struktura materii, podstawowe prawa z dziedziny chemii i technologii chemicznej.	2
S2	Reakcje chemiczne- rodzaje, stechiometria, kinetyka, obliczenia.	2
S3	Nazewnictwo związków chemicznych	2
S4	Wyposażenie laboratorium chemicznego.	2
S5	Proste syntezy laboratoryjne, stosowany sprzęt i przepisy.	2
S6	Podział materiałów konstrukcyjnych i ich właściwości.	2
S7	Zasoby naturalne Polski na tle sytuacji na świecie.	2
S8	Nawozy mineralne, podział, właściwości, środki ochrony roślin.	2
S9	Odpady- rodzaje, sposoby utylizacji, regulacje prawne.	2
S10	Ścieki- rodzaje, metody oczyszczania, uzdatnianie wody.	2

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Prezentacje multimedialne

N2 Wykłady

N3 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	0
Konsultacje przedmiotowe	2
Egzaminy i zaliczenia w sesji	2
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	21
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	15
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	40
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Kolokwium

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Zaliczenie pisemne

WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

W1 średnia ocen jest średnią ważoną

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 55% punktów
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%

NA OCENĘ 4.0	75-85%
NA OCENĘ 4.5	85-92%
NA OCENĘ 5.0	>92%
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 55% punktów
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%
NA OCENĘ 4.0	75-85%
NA OCENĘ 4.5	85-92%
NA OCENĘ 5.0	>92%
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 55% punktów
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%
NA OCENĘ 4.0	75-85%
NA OCENĘ 4.5	85-92%
NA OCENĘ 5.0	>92%
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 55% punktów
NA OCENĘ 3.0	55-65%
NA OCENĘ 3.5	65-75%
NA OCENĘ 4.0	75-85%
NA OCENĘ 4.5	85-92%x
NA OCENĘ 5.0	>92%x

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKT KSZTAŁCENIA	ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K_W01, K_U01	Cel 1	S1 S2 S3 S4 S5	N2 N3	F1 P1
EK2	K_W12, K_U05	Cel 2	S1 S2 S7 S8 S9 S10	N1 N3	P1
EK3	K_U01, K_U04, K_U07	Cel 1	S6 S7 S8 S9 S10	N2 N3	F1 P1
EK4	K_W12, K_U04, K_U05	Cel 2	S2 S6 S7 S8 S9 S10	N1 N2 N3	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. Lucyna Madejska (kontakt: mad@chemia.pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

- 1 dr inż. Lucyna Madejska (kontakt: mad@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)

.....