

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: stacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Chemia i Technologia Kosmetyków (4sem)

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	ST-2_05_CTK - Angielska terminologia techniczna II
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIS A1 13/14
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty ogólne
LICZBA PUNKTÓW ECTS	2.00
SEMESTRY	2 3

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
2	0	0	0	0	0	15
3	0	0	0	0	0	15

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Celem pierwszej części Angielskiej Terminologii Technicznej II, prowadzonej w formie prezentacji multimedialnej podawanej przez prowadzącego przedmiot, jest nauczenie studentów umiejętności rozumienia informa-

cji technicznych podawanych w języku angielskim (np. referatów na konferencjach międzynarodowych), oraz umiejętności zdawania egzaminów lub testów również całkowicie w języku angielskim.

Cel 2 Celem drugiej części tego przedmiotu, prowadzonej w formie seminarium w drugim semestrze, jest nauczanie studentów umiejętności samodzielnego przygotowywania prezentacji technicznych lub chemicznych na rzutnik multimedialny, umiejętności ich prezentowania w języku angielskim na forum międzynarodowym (np. konferencji), umiejętności odpowiedzi na pytania z sali po prezentacji własnej oraz umiejętności zadawania pytań innym prezydentom, wszystko po angielsku.

Cel 3 Nadrzędnym celem całości niniejszego przedmiotu jest przygotowanie studentów do podejmowania pracy zawodowej w firmach międzynarodowych lub dalszych studiów na uniwersytetach zagranicznych, gdzie podstawowym językiem wymiany informacji technicznych jest język angielski.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Podstawowa znajomość języka angielskiego na poziomie wymaganym do podjęcia studiów II stopnia na Wydziale Inżynierii i Technologii Chemicznej PK

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Umiejętności Umiejętność rozumienia informacji technicznych lub chemicznych przekazywanych w języku angielskim (np. referatów na konferencjach międzynarodowych) oraz umiejętność zdawania egzaminów lub testów z zagadnień technicznych, również całkowicie w języku angielskim.

EK2 Umiejętności Umiejętność przygotowywania prezentacji własnych na tematy techniczne lub chemiczne, ich prezentowania przy użyciu rzutnika multimedialnego na forum publicznym (np. konferencji), umiejętność odpowiedzi na pytania do prezentacji własnej zadawane z sali, oraz umiejętność zadawania pytań do innych prezentacji, wszystko w języku angielskim.

EK3 Umiejętności Umiejętność porozumiewania się po angielsku w gremiach specjalistów z dziedziny, z której student uzyska dyplom magistra.

EK4 Wiedza Pogłębienie i utrwalenie podstawowej wiedzy chemicznej z zakresu nowoczesnych technologii chemicznych. Połowa z nauczanego materiału jest powtórką po angielsku zagadnień, które studenci już powinni znać z innych przedmiotów nauczanych w języku polskim, w celu nauczania się nowego słownictwa na zasadzie skojarzeń ze słownictwem polskim. Drugą połowę stanowią zagadnienia z zakresu współczesnych technologii chemicznych, które nie były omawiane na innych przedmiotach, w celu nauczania się nowych wyrazów technicznych po angielsku na zasadzie domysłów ich znaczenia, niekoniecznie w skojarzeniu z odpowiednikami polskimi.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

SEMINARIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
S1	- Basics of polymer technology for non-polymer chemists - Chemical basics of B/W and color photography - Contemporary methods of high resolution photolithography and their application in electronic industry. - Other selected modern technologies and/or materials, depending on the time available - Photochromic materials and their applications	15

SEMINARIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
S2	Selected topics of advanced organic chemistry. In the academic year 2011-2012 these include: - hydrogenation and reduction of organic compounds - organometallic reagents - cycloaddition reactions - rearrangements - aromatic substitution reactions.	15

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Prezentacje multimedialne

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	15
Opracowanie wyników	0
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	11
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	30
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	2.00

9 SPOSOBY OCENY

Zajęcia prowadzone w poszczególnych semestrach są oceniane jako niezależne części A i B przedmiotu.

OCENA FORMUJĄCA

F1 Projekt indywidualny

F2 Test

OCENA PODSUMOWUJĄCA**P1** Kolokwium**P2** Średnia ważona ocen formujących**WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU****W1** Podstawą zaliczenia jest zdanie testu lub kolokwium zaliczeniowego na ocenę co najmniej 3,0.**W2** Ocena końcowa z części A przedmiotu (pierwszy semestr) jest średnią z wszystkich uzyskanych ocen, łącznie z dwójkami, jeśli student zdawał test więcej niż jeden raz, przy czym średnia ta nie może być niższa niż 3,0.**W3** Ocena końcowa z części B przedmiotu jest średnią ważoną, do której wchodzi 60% średniej z ocen uzyskanych na kolokwium zaliczeniowym i 40% oceny z prezentacji własnej studenta**KRYTERIA OCENY**

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 60% punktów
NA OCENĘ 3.0	60-65% punktów
NA OCENĘ 3.5	65-75% punktów
NA OCENĘ 4.0	75-85% punktów
NA OCENĘ 4.5	85-95% punktów
NA OCENĘ 5.0	nie mniej niż 95% punktów
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 60% punktów
NA OCENĘ 3.0	60-65% punktów
NA OCENĘ 3.5	65-75% punktów
NA OCENĘ 4.0	75-85% punktów
NA OCENĘ 4.5	85-95% punktów
NA OCENĘ 5.0	nie mniej niż 95% punktów
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 60% punktów
NA OCENĘ 3.0	60-65% punktów
NA OCENĘ 3.5	65-75% punktów
NA OCENĘ 4.0	75-85% punktów

NA OCENĘ 4.5	85-95% punktów
NA OCENĘ 5.0	nie mniej niż 95% punktów
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	poniżej 60% punktów
NA OCENĘ 3.0	60-65% punktów
NA OCENĘ 3.5	65-75% punktów
NA OCENĘ 4.0	75-85% punktów
NA OCENĘ 4.5	85-95% punktów
NA OCENĘ 5.0	nie mniej niż 95% punktów

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_U01, K_U07	Cel 1	S1	N1 N2	F2
EK2	K_U05	Cel 2	S2	N2	F1 P1 P2
EK3	K_U03	Cel 3	S1 S2	N1 N2	F1 P1 P2
EK4	K_W01, K_W12	Cel 3	S1 S2	N1 N2	F1 P1 P2

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

- [1] | **J.R. Paśko** — *Z chemią przez fotografię barwną*, Warszawa, 1988, Wydawnictwo Naukowo-Techniczne
- [2] | **G.M. Wallraff, W.D. Hinsberg** — *Lithographic Imaging Techniques for the Formation of Nanoscopic Features*, Chemical Reviews, 99, 1801-1821, 1999, Elsevier
- [3] | **F.A. Carey, R.J.Sundberg** — *Advanced organic chemistry: Part B: Reactions and Synthesis, Second edition*, New York, 1983, Plenum Press

[4] - — *wybrane artykuły z literatury naukowej*, -, 2011, -

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

[1] | **Praca zbiorowa** — *Fotochemia polimerów Teoria i zastosowanie*, Toruń, 2003, Wydawnictwo Uniwersytetu Mikołaja Kopernika

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. inż. prof. PK Roman Popielarz (kontakt: rpopiel@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 Dr hab.inż. Roman Popielarz (kontakt: rpopiel@pk.edu.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....