

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2014/2015

Wydział Inżynierii i Technologii Chemicznej

Kierunek studiów: Technologia Chemiczna

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: niestacjonarne

Kod kierunku: T

Stopień studiów: II

Specjalności: Chemia i Technologia Kosmetyków (4sem)

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

NAZWA PRZEDMIOTU	NT-2_22_CTK - Chemia surowców kosmetycznych
NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM	Chemistry of cosmetic raw materials
KOD PRZEDMIOTU	WITCh TCH oIIN D22 14/15
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty specjalnościowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	4.00
SEMESTRY	2

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁADY	ĆWICZENIA	LABORATORIUM	LABORATORIUM KOMPUTERO- WE	PROJEKT	SEMINARIUM
2	10	0	30	0	0	0

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Zapoznanie studentów z właściwościami fizyko-chemicznymi, działaniem i zastosowaniem związków nieorganicznych oraz substancji organicznych stosowanych jako surowce kosmetyczne.

Cel 2 Nabycie przez studentów umiejętności syntezy związków oraz izolowania z surowców naturalnych substancji stosowanych jako surowce kosmetyczne. Dobór stosownych parametrów w/w procesów. Oczyszczanie i identyfikacja otrzymanych substancji.

Cel 3 Zapoznanie studentów z metodami rozwiązywania problemów pojawiających się podczas prowadzenia procesów produkcyjnych.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Kurs podstawowy z zakresu chemii ogólnej, nieorganicznej i organicznej.

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Student posiada wiadomości na temat właściwości fizykochemicznych substancji stosowanych jako surowce w produktach kosmetycznych. Potrafi prawidłowo zakwalifikować substancję chemiczną uwzględniając jej działanie oraz rolę jaką pełni w gotowym kosmetyku.

EK2 Wiedza Student zna wymagania (dotyczące czystości chemicznej i mikrobiologicznej oraz właściwości dermatologicznych) stawiane, zgodnie z ustawodawstwem polskim, substancjom stosowanym jako surowce kosmetyczne. Posiada wiadomości na temat działania kosmetycznego poszczególnych grup surowców kosmetycznych.

EK3 Kompetencje społeczne Student potrafi współpracować w zespole, mając świadomość odpowiedzialności za efekty osobiście realizowanych zadań oraz efekty zadań całego zespołu.

EK4 Umiejętności Student potrafi wykonać syntezy związków stosowanych jako surowce kosmetyczne z grupy substancji powierzchniowo-czynnych, konserwantów, antyutleniaczy, regulatorów kwasowości.

EK5 Umiejętności Potrafi wyodrębnić pożądane substancje z surowców naturalnych oraz oczyścić je z zanieczyszczeń i określić ich właściwości. Potrafi określić skład i czystość otrzymanych preparatów.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁADY		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BŁOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Definicja surowców kosmetycznych, klasyfikacja uwzględniająca naturę chemiczną, pochodzenie i działania kosmetyczne.	2
W2	Związki powierzchniowoczynne - informacje ogólne: budowa, właściwości, działanie i rola w kosmetykach.	2
W3	Charakterystyka surowców bazy woskowo-tłuszczowej i hydrofilowych substancji nawilżających stosowanych w produktach kosmetycznych.	2
W4	Właściwości składników pomocniczych stosowanych w produktach kosmetycznych: antyutleniacze, regulatory pH, regulatory konsystencji.	2
W5	Środki przeciwdrobnoustrojowe stosowane w kosmetykach - rola, podział, właściwości, wymagania.	2

LABORATORIUM		
LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L1	otrzymanie niehydrolizującego środka powierzchniowo-czynnego do kosmetyków: alkiloarylosulfonianu sodowego, w wyniku reakcji sulfonowania mieszaniny alkilobenzenów, oraz określenie zdolności pianotwórczej otrzymanego produktu.	5
L2	Synteza (aromaty owocowe z grupy octanów) lub wyodrębnianie z surowców naturalnych (pozyskiwanie limonenu z surowców naturalnych) środka zapachowego.	5
L3	Otrzymywanie syntetycznego antyutleniacza (2,6-di(t-butylo)-4-metylofenol). Oczyszczanie, charakterystyka właściwości i ocena wydajności procesu syntezy.	5
L4	Naturalne antyoksydanty. Oznaczanie zawartości witaminy C w wybranych surowcach naturalnych. Ocena właściwości antyutleniających.	5
L5	Otrzymanie środka konserwującego do produktów kosmetycznych z grupy parabenów. Synteza p-hydroksybenzoesanu alkilowego (metylowego, etylowego, propylowego). Oczyszczanie, charakterystyka właściwości i ocena wydajności procesu syntezy.	5
L6	Charakterystyka wybranych składników bazy woskowo-tłuszczowej kosmetyków. Oleje roślinne, woski naturalne - oznaczanie liczby zmydlania i liczby jodowej.	5

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Ćwiczenia laboratoryjne

N3 Praca w grupach

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	6
Egzaminy i zaliczenia w sesji	4
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	30
Opracowanie wyników	20
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	20
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	80
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	4.00

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Sprawozdanie z ćwiczenia laboratoryjnego

F2 Odpowiedź ustna

F3 Kolokwium

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Egzamin pisemny

P2 Średnia ważona ocen formujących

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 2.0	mniej niż 60% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.0	60%-70% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.5	71%-79% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.0	80%-87% poprawnych odpowiedzi w teście

NA OCENĘ 4.5	88%-94% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 5.0	więcej niż 94% poprawnych odpowiedzi w teście.
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 2.0	mniej niż 60% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.0	60%-70% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.5	71%-79% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.0	80%-87% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.5	88%-94% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 5.0	więcej niż 94% poprawnych odpowiedzi w teście.
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 2.0	Student nie potrafi współpracować w zespole. Nie wykonuje powierzonych zadań. Ignoruje polecenia członków zespołu. Wykazuje brak odpowiedzialności za efekty swojej pracy i konsekwencje swojej działalności dla całego zespołu.
NA OCENĘ 3.0	Student wykonuje powierzone zadania niestaranie i nieterminowo. Ignoruje polecenia członków zespołu. Lekceważy konsekwencje swojej działalności dla całego zespołu.
NA OCENĘ 3.5	Student wykonuje powierzone zadania. Nie współpracuje jednak w pełni z grupą przedkładając własną indywidualność ponad zespół.
NA OCENĘ 4.0	Student wykonuje terminowo powierzone mu zadania. Stara się współpracować z członkami zespołu.
NA OCENĘ 4.5	Student wykonuje starannie i terminowo powierzone mu zadania. Współpracuje z grupą. Nie bierze pełnej odpowiedzialności za efekty uzyskane przez cały zespół.
NA OCENĘ 5.0	Student potrafi współpracować w zespole, mając świadomość odpowiedzialności za efekty osobiście realizowanych zadań oraz efekty zadań całego zespołu.
EFEKT KSZTAŁCENIA 4	
NA OCENĘ 2.0	mniej niż 60% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.0	60%-70% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.5	71%-79% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.0	71%-79% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.5	88%-94% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 5.0	więcej niż 94% poprawnych odpowiedzi w teście.
EFEKT KSZTAŁCENIA 5	

NA OCENĘ 2.0	mniej niż 60% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.0	60%-70% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 3.5	71%-79% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.0	71%-79% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 4.5	88%-94% poprawnych odpowiedzi w teście
NA OCENĘ 5.0	więcej niż 94% poprawnych odpowiedzi w teście.

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_W05 K_W06 K_W08 K_W10 K_W12 K_W13 K_U02 K_U08 K_U11 K_U12 K_U13 K_U14 K_U16 K_U17 K_U20 K_K01	Cel 1	W1 W2 W3 W4 W5	N1	F3 P1 P2
EK2		Cel 1	W1 W2 W3 W4 W5	N1	F3 P1 P2
EK3		Cel 3	L1 L2 L3 L4 L5 L6	N2 N3	F1 F2 F3 P2
EK4		Cel 2 Cel 3	L1 L2 L3 L4 L5 L6	N2 N3	F1 F2 F3 P2
EK5		Cel 2 Cel 3	L1 L2 L3 L4 L5 L6	N2 N3	F1 F2 F3 P2

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

[1] W. Malinka — *Zarys chemii kosmetycznej*, Wrocław, 1999, Volumed

- [2] | M. Molski — *Chemia piękna*, Warszawa, 2009, PWN
- [3] | A. OLenick, T. OLenick — *Organic Chemistry for Cosmetic Chemists*, Carol Stream, 2007, Allured Publishing Corp
- [4] | Arct J., Pytkowska K., Barska K., Kifert K., Pauwels A., — *Leksykon surowców kosmetycznych*, Warszawa, 2010, Wydawnictwa WSzZKPZ w Warszawie
- [5] | E. Sikora, M. Olszańska, J. Ogonowski — *Chemia i technologia kosmetyków*, Kraków, 2012, Wydawnictwo PK

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA

- [1] | M. Dziankowski — *Chemia surowców kosmetycznych*, Warszawa, 1981, Wyd. Spół.
- [2] | S. Jurkowska — *Surowce kosmetyczne*, Dąbrowa Górnicza, 2005, Ekoprzem

LITERATURA DODATKOWA

- [1] | strona internetowa: serwis biotechnologiczny, www.biotechnologia.pl
- [2] | strona internetowa: <http://www.specialchem4cosmetics.com/product-directory/>
- [3] | Rozporządzenie Ministra Zdrowia z dnia 12 czerwca 2002 r. w sprawie ustalenia listy substancji niedozwolonych do stosowania w kosmetykach, listy substancji dozwolonych do stosowania w kosmetykach wyłącznie w ograniczonych ilościach, zakresie i warunkach stosowania, listy barwników, substancji konserwujących i promieniotwórczych dozwolonych do stosowania w kosmetykach oraz znaku graficznego wskazującego na umieszczenie dodatkowych informacji. Dz.U. 2002 nr 105 poz. 934 i jej późniejsze modyfikacje
- [4] | <http://ec.europa.eu/consumers/cosmetics/cosing/>

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr inż. Małgorzata Miastkowska (kontakt: malgorzata.miastkowska@pk.edu.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

- 1 dr inż. Elżbieta Sikora (kontakt: esikora@pk.edu.pl)
- 2 mgr inż. Małgorzata Jaworska (kontakt: mjaworska@chemia.pk.edu.pl)
- 3 mgr inż. Magdalena Malinowska (kontakt: mmalinowska@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)

.....

.....

.....