

AKADEMIA WYCHOWANIA FIZYCZNEGO IM.
BRONISŁAWA CZECHA
W KRAKOWIE

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów, którzy rozpoczęli studia w roku akademickim 2015/2016

Wydział Rehabilitacji Ruchowej

Kierunek studiów: Kosmetologia studia licencjackie I stopnia

Profil: Praktyczny

Forma studiów: Niestacjonarne

Kod kierunku: 71

Stopień studiów: I

Specjalności: Wellness & SPA z zarządzaniem

1 PRZEDMIOT

NAZWA PRZEDMIOTU	Podstawy chemii
KOD PRZEDMIOTU	RR71 PNA31
KATEGORIA PRZEDMIOTU	Przedmioty obowiązkowe
LICZBA PUNKTÓW ECTS	3.00
JĘZYK WYKŁADOWY	polski
SEMESTRY	1

2 FORMA ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

SEMESTR	WYKŁAD	ĆWICZENIA	SEMINARIUM	ZAJĘCIA LABORATORYJNE	ZAJĘCIA KLINICZNE
1	16	0	0	8	0



3 CELE PRZEDMIOTU

- Cel1 Zdobycie wiedzy w zakresie struktury materii i podstawowych praw rządzących przemianami i oddziaływaniami chemicznymi, stwarzające podstawę dla zrozumienia zagadnień niezbędnych w dalszym toku kształcenia, w ramach przedmiotów chemia kosmetyczna, biochemia, fizjologia i pokrewnych.
- Cel2 Nabycie podstawowych umiejętności w zakresie pracy w laboratorium chemicznym.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE

- 1 chemia szkoła średnia

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

- EK1 Wiedza: Student objaśnia prawa okresowości, potrafi scharakteryzować właściwości pierwiastków chemicznych i związków chemicznych, potrafi zdefiniować podstawowe wiązania chemiczne, rozpoznaje podstawowe typy reakcji chemicznych, potrafi wybrać właściwy sposób rozwiązania zadań opartych na podstawowych prawach chemicznych.
- EK2 Kompetencje społeczne: Student potrafi pracować w grupie wykonując zadane czynności laboratoryjne. Student posługuje się specjalistycznym językiem chemicznym.
- EK3 Wiedza: Student wykonuje podstawowe czynności laboratoryjne (ważenie, odmierzanie określonej objętości, pipetowanie, miareczkowanie, sporządzanie roztworów o zadanym stężeniu).

6 TREŚCI PROGRAMOWE

WYKŁAD

LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
W1	Podstawowe pojęcia chemiczne. Budowa atomu: jądro atomowe, powłoki elektronowe	2
W2	Wiązania chemiczne, hybrydyzacja orbitali atomowych	2
W3	Związki nieorganiczne. Podział, właściwości	2
W4	Kinetyka reakcji chemicznych	2
W5	Analiza chemiczna. Podział metod. Analiza wagowa i objętościowa	2
W6	Reakcje redox i elektrochemia	2
W7	Wstęp do chemii organicznej	4
	RAZEM	16

ZAJĘCIA LABORATORYJNE

LP	TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH	LICZBA GODZIN
L1	Bezpieczeństwo pracy w laboratorium chemicznym. Pomiar masy i objętości. Roztwory: przygotowanie, rozcieńczenia	2
L2	Analiza chemiczna jakościowa: identyfikacja wybranych kationów i anionów	2
L3	Analiza chemiczna ilościowa: miareczkowanie alkaometryczne	2
L4	Reakcje dysocjacji, hydrolizy, strącenia i zobojętniania	2
	RAZEM	8



7 METODY DYDAKTYCZNE

M1 Ćwiczenia laboratoryjne

M2 Wykłady

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

FORMA AKTYWNOŚCI	ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI
Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym:	
Godziny wynikające z planu studiów	24
Konsultacje przedmiotowe	0
Egzaminy i zaliczenia w sesji	0
Inne	
Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym:	
Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury	25
Opracowanie wyników	25
Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji	1
Inne	0
SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA	75
SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU	3

9 METODY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1	Ćwiczenie praktyczne
----	----------------------

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1	Kolokwium
----	-----------

WARUNKI ZALICZENIA PRZEDMIOTU

1	Obecność na zajęciach laboratoryjnych oraz pozytywny wynik z zaliczenia pisemnego
---	---

KRYTERIA OCENY

EFEKT KSZTAŁCENIA 1	
NA OCENĘ 3	Student osiągnął 55% założonego efektu kształcenia
NA OCENĘ 4	Student osiągnął 70% założonego efektu kształcenia
NA OCENĘ 5	Student osiągnął 90% założonego efektu kształcenia
EFEKT KSZTAŁCENIA 2	
NA OCENĘ 3	Student osiągnął 55% założonego efektu kształcenia
NA OCENĘ 4	Student osiągnął 70% założonego efektu kształcenia
NA OCENĘ 5	Student osiągnął 90% założonego efektu kształcenia
EFEKT KSZTAŁCENIA 3	
NA OCENĘ 3	Student osiągnął 55% założonego efektu kształcenia
NA OCENĘ 4	Student osiągnął 70% założonego efektu kształcenia
NA OCENĘ 5	Student osiągnął 90% założonego efektu kształcenia



10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

EFEKTY KSZTAŁCENIA DLA PRZEDMIOTU	ODNIESIENIE DO EFEKTÓW KIERUNKOWYCH	CELE PRZEDMIOTU	TREŚCI PROGRAMOWE	METODY DYDAKTYCZNE	SPOSOBY OCENY
EK1	K_W01, K_W03	Cel1 Cel2	W1 W2 W3 W4 W5 W6 L1 L4	M1 M2	F1 P1
EK2	K_W01, K_W03, K_W04, K_K07	Cel1 Cel2	W1 W7 L1 L2 L3 L4	M1 M2	F1 P1
EK3	K_W01, K_W03, K_W04, K_K07	Cel1 Cel2	W5 L1 L2 L3 L4	M1 M2	F1 P1

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA:

- 1 Kędryna T. — *Chemia ogólna z elementami biochemii*, Kraków, 2000, Wyd. Med.
- 2 Molski M. — *Chemia piękna*, Warszawa, 2012, PWN

LITERATURA UZUPEŁNIAJĄCA:

- 1 Pazdro K, Rola-Noworyta A — *Zbiór zadań z chemii do liceów i techników. Zakres rozszerzony*, Warszawa, 2012, Oficyna Edukacyjna Krzysztof Pazdro

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. Wanda Pilch (kontakt: wfpilch@poczta.onet.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

dr hab. Wanda Pilch (kontakt: wfpilch@poczta.onet.pl)
dr n. farm Anna Piotrowska

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejscowość, data) (odpowiedzialny za przedmiot) (kierownik) (dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....
.....