



KARTA OPISU PRZEDMIOTU - SYLABUS

Nazwa przedmiotu

Chemia organiczna

Przedmiot

Kierunek studiów

Inżynieria Farmaceutyczna

Studia w zakresie (specjalność)

-

Poziom studiów

pierwszego stopnia

Forma studiów

stacjonarne

Rok/semestr

1/2

Profil studiów

ogólnoakademicki

Język oferowanego przedmiotu

polski

Wymagalność

obligatoryjny

Liczba godzin

Wykład

15

Laboratoria

0

Inne (np. online)

0

Ćwiczenia

15

Projekty/seminaria

0

Liczba punktów ECTS

2

Wykładowcy

Odpowiedzialny za przedmiot/wykładowca:

dr inż. Łukasz Ławniczak

Odpowiedzialny za przedmiot/wykładowca:

Wymagania wstępne

Na etapie rozpoczęcia zajęć student powinien posiadać podstawową wiedzę w zakresie chemii ogólnej (np. budowa atomu, symbole i właściwości pierwiastków, wzory związków chemicznych, tworzenie wiązań chemicznych, zapis reakcji chemicznych) oraz fizyki (np. zjawisko zmiany stanu skupienia).

Ponadto, student powinien posiadać umiejętność pozyskiwania informacji ze wskazanych źródeł oraz świadomość potrzeby rozwijania swoich kompetencji.

Cel przedmiotu

Przyswojenie przez studentów podstawowej wiedzy teoretycznej oraz praktycznej w zakresie chemii organicznej. Szczegółowe cele to opanowanie zagadnień związanych z nomenklaturą, budową strukturalną, metodami syntezy i właściwościami węglowodorów (alkanów, alkenów, alkinów i związków aromatycznych) oraz innych grup związków organicznych (np. alkoholi, aldehydów i ketonów, kwasów karboksylowych i ich pochodnych oraz amin).

Przedmiotowe efekty uczenia się

Wiedza



K_W02 - ma wiedzę z fizyki i chemii pozwalającą zrozumieć zjawiska i przemiany występujące w procesach technologicznych oraz środowiskowych (P6S_WG).

K_W04 - ma usystematyzowaną, podbudowaną teoretycznie wiedzę z chemii nieorganicznej, organicznej, fizycznej i analitycznej (P6S_WG).

K_W10 - ma wiedzę o surowcach, produktach i procesach stosowanych w technologiach obiegu zamkniętego (P6S_WG).

Umiejętności

K_U01 - potrafi pozyskiwać informacje z literatury, baz danych oraz innych źródeł związanych z technologiami obiegu zamkniętego, także w języku obcym, integrować je, interpretować oraz wyciągać wnioski i formułować opinie (P6S_UW).

K_U03 - planuje, dobiera sprzęt i aparaturę naukową, wykonuje badania oraz analizuje wyniki i formułuje na tej podstawie wnioski (P6S_UW).

K_U05 - poprawnie wykorzystuje w dyskusji i właściwie posługuje się nomenklaturą i terminologią z zakresu gospodarki obiegu zamkniętego, chemii, technologii i inżynierii chemicznej, ochrony środowiska oraz dyscyplin z nimi związanych, również w języku obcym (P6S_UW, P6S_UK).

Kompetencje społeczne

K_K04 - troszczy się o bezpieczeństwo pracy własnej i innych, stosuje odpowiednie procedury i zasady w stanach zagrożenia (P6S_KR, P6S_KK).

K_K05 - obiektywnie ocenia poziom swojej wiedzy oraz umiejętności, rozumie znaczenie podnoszenia kompetencji zawodowych i osobistych adekwatnie do zmieniających się uwarunkowań społecznych oraz postępu nauki (P6S_KK).

K_K10 - ma świadomość negatywnego wpływu działalności człowieka na stan środowiska i czynnie przeciwdziała jego degradacji (P6S_KK).

Metody weryfikacji efektów uczenia się i kryteria oceny

Efekty uczenia się przedstawione wyżej weryfikowane są w następujący sposób:

Wykład:

Po zakończeniu cyklu wykładów wiedza studentów zostanie zweryfikowana w ramach egzaminu.

Zaliczenie w trybie stacjonarnym:

Praca pisemna z 10 otwartymi pytaniami dotyczącymi zagadnień teoretycznych i praktycznych.

Zaliczenie w trybie on-line:

Test z 10 otwartymi pytaniami dotyczącymi zagadnień teoretycznych i praktycznych przeprowadzony na platformie eKursy.

Warunkiem zaliczenia jest uzyskanie ilości punktów większej niż 50% przyjętego maksimum.



Ćwiczenia:

W trakcie cyklu zajęć ćwiczeniowych wiedza studentów zostanie zweryfikowana w ramach 2 kolokwium z 5 pytaniami dotyczącymi praktycznych problemów syntetycznych. Dodatkowo, opanowanie omawianego materiału będzie kontrolowane poprzez krótkie sprawdziany przeprowadzane na kolejnych zajęciach.

Zaliczenie w trybie stacjonarnym:

Prace pisemne.

Evaluation in on-line mode:

Testy przeprowadzone na platformie eKursy.

Warunkiem zaliczenia jest uzyskanie ilości punktów większej niż 50% przyjętego maksimum.

Treści programowe

W ramach przedmiotu omówione zostaną następujące zagadnienia teoretyczne: nomenklatura i struktura związków organicznych, reaktywność i właściwości poszczególnych grup związków, izomeria, mechanizmy reakcji otrzymywania i właściwości węglowodorów (alkanów, alkenów alkinów), aromatyczność i rezonans, reakcje substytucji elektrofilowej, reakcje substytucji nukleofilowej i eliminacji, synteza i mechanizmy reakcji charakterystycznych dla pozostałych związków organicznych (halogenopochodnych, eterów, alkoholi i fenoli, aldehydów i ketonów, kwasów karboksylowych i ich pochodnych oraz amin), planowanie reakcji wieloetapowych.

Metody dydaktyczne

Wykład obejmujący multimedialną prezentację omawianych treści oraz angażowanie studentów w dyskusje naukowe.

Ćwiczenia seminaryjne obejmujące wykorzystanie wiedzy z wykładów do zapisu mechanizmów oraz planowania syntez w zależności od warunków reakcji i reaktywności omawianych związków.

Literatura

Podstawowa

1. John McMurry, Chemia organiczna, Wydawnictwo Naukowe PWN.
2. Robert Morrison, Robert Boyd, Chemia organiczna, Wydawnictwo Naukowe PWN.

Uzupełniająca

1. Arthur Vogel, Preparatyka organiczna, Wydawnictwo Naukowe PWN.
2. Susan McMurry, Chemia organiczna, Wydawnictwo Naukowe PWN.
3. Jerry March, Chemia organiczna. Reakcje, mechanizmy, budowa. Wydawnictwa Naukowo-Techniczne.



4. Daniela Buza, Aleksandra Ćwil, Zadania z chemii organicznej z rozwiązaniami. Oficyna Wydawnicza PW.

5. Polskie Towarzystwo Chemiczne, Nomenklatura Związków Organicznych.

Bilans nakładu pracy przeciętnego studenta

	Godzin	ECTS
Łączny nakład pracy	60	2,0
Zajęcia wymagające bezpośredniego kontaktu z nauczycielem	35	1,2
Praca własna studenta (studia literaturowe, przygotowanie do ćwiczeń, przygotowanie do kolokwiiw/egzaminu) ¹	25	0,8

¹ niepotrzebne skreślić lub dopisać inne czynności