



KARTA OPISU PRZEDMIOTU - SYLABUS

Nazwa przedmiotu

Influence of electromagnetic radiation on matter

Przedmiot

Kierunek studiów

Chemical Technology

Studia w zakresie (specjalność)

Poziom studiów

pierwszego stopnia

Forma studiów

stacjonarne

Rok/semestr

II/4

Profil studiów

ogólnoakademicki

Język oferowanego przedmiotu

angielski

Wymagalność

obieralny

Liczba godzin

Wykład

0

Laboratoria

15

Inne (np. online)

0

Ćwiczenia

0

Projekty/seminaria

0

Liczba punktów ECTS

2

Wykładowcy

Odpowiedzialny za przedmiot/wykładowca:

Prof. Andrzej Lewandowski

e-mail: andrzej.lewandowski@put.poznan.pl

tel. 061 665 23 09

Wydział Technologii Chemicznej

ul. M. Skłodowskiej-Curie 5, 60-965 Poznań

Odpowiedzialny za przedmiot/wykładowca:

Wymagania wstępne

Ma wiedzę z zakresu chemii ogólnej (pisanie reakcji chemicznych, przeliczanie stężeń, znajomość szkła laboratoryjnego i podstawowych urządzeń laboratoryjnych).

Ma wiedzę z zakresu matematyki i fizyki umożliwiającą wprowadzenie zagadnień z chemii fizycznej (podstawowe prawa fizyki, aparat różniczkowy).

Potrafi przygotować roztwory o danych stężeniach.

Posiadanie świadomości dalszego poszerzania swoich kompetencji.



Cel przedmiotu

Zapoznanie studentów z praktycznym wykorzystaniem zagadnień z chemii fizycznej na poziomie akademickim z zakresu: chemii jądrowej, własności cząsteczek oraz metod spektroskopowych.

Przedmiotowe efekty uczenia się

Wiedza

Student będzie potrafił definiować i objaśniać wybrane zagadnienia z chemii jądrowej (właściwości promieniowania jonizującego). K_W03, K_W10

Student będzie potrafił scharakteryzować związki chemiczne za pomocą wybranych metod spektroskopowych. K_W03, K_W11

Umiejętności

Student będzie potrafił pozyskać informacje z literatury, baz danych i innych źródeł; dokonywać ich interpretacji, a także wyciągać wnioski oraz formułować i uzasadniać opinie. K_U01

Student będzie potrafił pracować indywidualnie i w zespole; oszacować czas potrzebny na realizację otrzymanego zadania. K_U02

Student będzie posiadał umiejętność samokształcenia się z zakresu przedmiotu. K_U05

Student będzie potrafił opracować, opisać i przedstawić wyniki eksperymentu lub obliczeń teoretycznych. K_U09

Student będzie potrafił rozróżniać typy reakcji chemicznych i posiadał umiejętność ich doboru do realizowanych procesów chemicznych. K_U18

Kompetencje społeczne

Student będzie rozumiał potrzebę dokształcania się i podnoszenia swoich kompetencji zawodowych. K_K01.

Student będzie potrafił odpowiednio określić priorytety służące realizacji wyznaczonego zadania. K_K04

Metody weryfikacji efektów uczenia się i kryteria oceny

Efekty uczenia się przedstawione wyżej weryfikowane są w następujący sposób:

Ćwiczenia laboratoryjne: Ocena na podstawie ilości punktów otrzymanych za wykonanie poszczególnych ćwiczeń. Próg zaliczeniowy: 56%.

Treści programowe

Ćwiczenia laboratoryjne:

Moment dipolowy stały i indukowany. Stała dielektryczna oraz pojemność kondensatora. Polaryzacja przesunięcia i ustawienia, polaryzowalność, refrakcja. Refrakcja molowa a struktura cząsteczek. Addytywność refrakcji. Podatność jonów na odkształcenia. Polaryzowalność i wiązania chemiczne.



Wpływ budowy cząsteczki na wartość jej momentu dipolowego. Momenty dipolowe poszczególnych wiązań. Refraktometria.

Promieniowanie elektromagnetyczne. Pochłanianie promieniowania przez materię. Mechanizmy przejścia układu wzbudzonego do stanu podstawowego. Widmo promieniowania ze szczególnym uwzględnieniem zakresu widzialnego (Vis). Widzenie barw (barwa i jej dopełnienie). Mieszanie barw. Barwniki-barwne związku organiczne i nieorganiczne, ich budowa. Wskaźniki pH-mechanizm zmiany barwy. Budowa i zasada działania spektrofotometru. Prawa Lamberta-Beera. Odchylenia od praw absorpcji.

Jądro atomowe, składniki, energia, siły jądrowe. Cząsteczki elementarne. Przemiany jądrowe. Właściwości promieniowania jonizującego. Oddziaływanie promieniowania jonizującego z materią. Radiometria i dozymetria. Detektory promieniowania jonizującego. Rodzaje i zastosowanie źródeł promieniowania – źródła otwarte i zamknięte. Zasady ochrony radiologicznej.

Metody dydaktyczne

Laboratorium - metoda praktyczna - ćwiczenia laboratoryjne. Planowanie, wykonanie i analiza rezultatów eksperymentu fizykochemicznego.

Literatura

Podstawowa

1. K. Pigoń, Z. Ruziewicz, Chemia Fizyczna, PWN Warszawa 2005
2. P.W. Atkins, Chemii Fizycznej, PWN Warszawa 2001
3. J. Sobkowski, Chemia jądrowa, PAN Warszawa 1981
4. St. Magas, Technika Izotopowa, WPP 1994 (skrypt nr.1794)
5. S. Paszyc, Podstawy fotochemii, Wydawnictwo Naukowe PWN 1992
6. P. Suppan, Chemia i światło, PWN Warszawa 1997

Uzupełniająca

1. Zbigniew Kęcki: Podstawy spektroskopii molekularnej. Wyd. III. Warszawa: PWN 1992
2. Naftaly Menn: Practical optics. Elsevier, 2004, s. 193–195
3. Jurgen R. Meyer-Arendt: Wstęp do optyki. Warszawa: PWN, 1977
4. Walenty Szczepaniak: Metody instrumentalne w analizie chemicznej. Wyd. IV. Warszawa: PWN, 2002.
5. Wojciech Zieliński, Andrzej Rajca (red.): Metody spektroskopowe i ich zastosowanie do identyfikacji związków organicznych. Wyd. II. Warszawa: WNT, 2000



6. Instrukcje do ćwiczeń laboratoryjnych z chemii fizycznej

Bilans nakładu pracy przeciętnego studenta

	Godzin	ECTS
Łączny nakład pracy	50	2,0
Zajęcia wymagające bezpośredniego kontaktu z nauczycielem	25	1,0
Praca własna studenta (przygotowanie do zajęć laboratoryjnych, przygotowanie protokołów) ¹	25	1,0

¹ niepotrzebne skreślić lub dopisać inne czynności