

Sylabus przedmiotu

Przedmiot:	Spektroskopia
Kierunek:	Chemia, II stopień [4 sem], stacjonarny, ogólnoakademicki, rozpoczęty w: 2012
Specjalność:	nieorganiczna
Tytuł lub szczegółowa nazwa przedmiotu:	Spektroskopia
Rok/Semestr:	I/2
Liczba godzin:	30,0
Nauczyciel:	Pilorz Karol, dr
Forma zajęć:	laboratorium
Rodzaj zaliczenia:	zaliczenie na ocenę
Poziom trudności:	podstawowy
Wstępne wymagania:	podstawy fizyki, chemii fizycznej i chemii kwantowej
Metody dydaktyczne:	<ul style="list-style-type: none">• ćwiczenia przedmiotowe• objaśnienie lub wyjaśnienie• pokaz

Podstawy spektroskopii molekularnej

- podstawowe stałe fizyczne
- promieniowanie elektromagnetyczne
- podstawowe jednostki stosowane w spektroskopii i ich przeliczanie
- formy energii cząsteczek i ich kwantyzacja
- widmo: definicja, powstawanie, podział widm, prawdopodobieństwa przejść spektralnych, reguły wyboru
- poszerzenie pasm spektralnych, tło, szum i intensywność integralna

Spektroskopia IR

- cząsteczki dwuatomowe: krzywa energii potencjalnej, równowagowa długość wiązania, granica i energia dysocjacji
- cząsteczki wieloatomowe: współrzędne wewnętrzne, (hiper)powierzchnia energii potencjalnej, geometria równowagowa cząsteczki
- jednowymiarowy oscylator harmoniczny, ujęcie klasyczne i kwantowe
- widmo oscylacyjne cząsteczki w przybliżeniu harmonicznym (stała siłowa, reguły wyboru)
- anharmoniczność i jej wpływ na widmo IR (reguły wyboru)
- cząsteczki wieloatomowe: oscylacyjne stopnie swobody, drgania normalne grupowe
- podstawy spektroskopii IR: drgania aktywne i nieaktywne w podczerwieni
- typy przejść w spektroskopii IR
- układy jedno- i dwuwiązkowe, techniki CW i FT
- spektrometr IR (pokaz)
- rejestracja widm IR próbek stałych, ciekłych i gazowych
- interpretacja widm IR: podstawowe zakresy na widmie IR, drgania grupowe dla podstawowych klas związków organicznych (nazwy, notacja), tabele korelacyjne, wpływ wiązania wodorowego na widmo IR, drgania rozciągające grupy karbonylowej: wpływ efektu indukcyjnego i mezomerycznego na położenie pasma, określanie charakteru związku chemicznego i, jeśli to możliwe, jego struktury na podstawie widm IR (różnorodne ćwiczenia)

Spektroskopia NMR

- pole magnetyczne
- spin jądra: kwantyzacja, liczby kwantowe oraz M_I
- moment magnetyczny jądra, współczynnik magnetogiryczny
- istota jądrowego rezonansu magnetycznego, częstość Larmora
- ekranowanie jąder: mechanizmy ekranowania, stała ekranowania, równocześnieść chemiczna jąder
- przesunięcie chemiczne, wzorce wewnętrzne
- widm NMR cząsteczki (informacje odczytywane i ich znaczenie)
- spektrometr NMR (pokaz)
- metodologia pomiarów: wpływ wartości indukcji na widmo, całkowanie sygnały i inne aspekty
- sprzężenie spinowo-spinowe, multiplety
- spektroskopia ^1H NMR: podstawy: zalety i wady, widmo ^1H NMR i jego składowe, gęstość elektronowa i inne czynniki wpływające na przesunięcie chemiczne (efekt indukcyjny i mezomeryczny itd.), tabele korelacyjne, liczba sygnałów na widmie NMR: protony (grupy protonów) homo-, enancio-, diastereo-, and heterotopowe, wyznaczanie stałych sprzężenia spinowo-spinowego, równocześnieść magnetyczna jąder, rząd widma ^1H NMR, konwencja Pople'a oznaczeń (np. AX, AB etc.), efekt daszkowy, wpływ efektów dynamicznych na kształt widma ^1H NMR, sprzężenie wirtualne, wyznaczanie struktury związku chemicznego na podstawie widma ^1H NMR (różnorodne ćwiczenia)
- spektroskopia ^{13}C NMR: podstawy, odprężanie protonów (intensywności integralne), liczba sygnałów na widmie ^{13}C NMR vs. symetria cząsteczki, ekranowanie jąder ^{13}C , tabele korelacyjne, wyznaczanie struktury związku chemicznego na podstawie widma ^{13}C NMR (różnorodne ćwiczenia)

Spektroskopia elektronowa

- teoria orbitali molekularnych – powtórka
- spektrometry (pokaz) i metodologia
- typy przejść elektronowych, reguły wyboru
- chromofory (różnorodne ćwiczenia dotyczące intuicyjnego wyznaczania długości fal, które mogą być absorbowane przez różne cząsteczki)
- fluorescencja i fosforescencja
- różnorodne ćwiczenia nad zastosowaniem spektroskopii elektronowej w analizie ilościowej

Spektrometria masowa

- techniki jonizacji (EI, CI, FAB, FD, MALDI, SIMS itd.)
- dwusektorowy spektrometr (analizator) masowy
- inne typy analizatorów (kwadrupolowy, pułapka jonowa, analizator czasu przelotu)
- proces fragmentacji (istota, przykłady, fragmentacja różnych klas związków organicznych, typowe przegrupowania)
- widmo masowe – typy pików (jonów)
- względne intensywności pików izotopowych na widmie masowym, wyznaczanie i wykorzystanie
- wykorzystanie spektrometrii masowej do określania masy cząsteczkowej związku chemicznego i jego wzoru sumarycznego, regułą azotu
- wyznaczanie struktury związku chemicznego na podstawie widma masowego (różnorodne ćwiczenia)

Wyznaczanie struktury związku chemicznego na podstawie kompletu widm IR, NMR i masowego

Zakres tematów:

Forma oceniania:	<ul style="list-style-type: none">• ocena ciągła (bieżące przygotowanie do zajęć i aktywność)• śródsesestralne pisemne testy kontrolne
Literatura:	<p>Atkins P. W., <i>Chemia fizyczna</i>, PWN, Warszawa 2001.</p> <p>Borowski P., <i>Wybrane zagadnienia spektroskopii molekularnej</i>, Wydawnictwo UMCS, Lublin 2005.</p> <p>Kęcki Z., <i>Podstawy spektroskopii molekularnej</i>, PWN, Warszawa 1998.</p> <p><i>Metody spektroskopowe i ich zastosowanie do identyfikacji związków organicznych</i>, (red. Zieliński W., Rajca A.), WNT, Warszawa 2000.</p> <p>Sadlej J., <i>Spektroskopia molekularna</i>, WNT, Warszawa 2002.</p> <p>Silverstein R. M., Webster F. X., Kiemle D. J., <i>Spektroskopowe metody identyfikacji związków organicznych</i>, PWN, Warszawa 2007.</p>