



**UCHWAŁA NR 7
RADY DYDAKTYCZNEJ WYDZIAŁU CHEMII**

z dnia 29 lutego 2024 r.

**w sprawie szczegółowych zasad dyplomowania
na kierunku Chemia
organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego**

Na podstawie § 68 ust. 2 Statutu Uniwersytetu Warszawskiego (Monitor UW z 2019 r. poz. 190) oraz Uchwały nr 4 Uniwersyteckiej Rady ds. Kształcenia (URK) dotyczących procesu dyplomowania na Uniwersytecie Warszawskim Rada Dydaktyczna Wydziału Chemii postanawia, co następuje:

§ 1

1. Formułuje się szczegółowe zasady dyplomowania na kierunku Chemia organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego.
2. Zasady, o których mowa w ust. 1, stanowią załącznik do uchwały.

§ 2

Traci moc uchwała nr 6 Rady Dydaktycznej Wydziału Chemii Uniwersytetu Warszawskiego z dnia 12 kwietnia 2023 r. w sprawie szczegółowych zasad dyplomowania na kierunku Chemia organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego.

§ 3

Uchwała wchodzi w życie z dniem 1 kwietnia 2024 r.

Przewodniczący Rady Dydaktycznej

/-/

prof. dr hab. Beata Krasnodębska-Ostręga



do uchwały nr 7 Rady Dydaktycznej Wydziału Chemii z dnia 29 lutego 2024 r. w sprawie szczegółowych zasad dyplomowania na kierunku Chemia organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego

SZCZEGÓŁOWE ZASADY DYPLOMOWANIA NA KIERUNKU CHEMIA ORGANIZOWANYM NA WYDZIALE CHEMII UNIWERSYTETU WARSZAWSKIEGO

§ 1

1. Rada Dydaktyczna Wydziału Chemii w drodze uchwały określa szczegółowe zasady procesu dyplomowania na kierunku Chemia składające się z:

- 1). Szczegółowe zasady przygotowywania i oceny prac dyplomowych.
- 2). Szczegółowe zasady przeprowadzania prac dyplomowych - postanowienia ogólne.
- 3). Szczegółowe zasady przeprowadzania prac dyplomowych na studiach pierwszego stopnia.
- 4). Szczegółowe zasady przeprowadzania prac dyplomowych na studiach drugiego stopnia.
- 5). Szczegółowe zasady monitorowania procesu dyplomowania.

§ 2

1. Szczegółowe zasady przygotowania i oceny pracy dyplomowej.

- 1). Pracę dyplomową składa się w formie elektronicznej w systemie APD.
- 2). Praca dyplomowa powinna zawierać następujące elementy:
 - streszczenie,
 - opis aktualnego stanu wiedzy na dany temat i wyjaśnienie celowości podjęcia danych badań,
 - hipoteza badawcza lub cel pracy,
 - metodyka badań lub część eksperymentalna,
 - omówienie uzyskanych wyników i ich dyskusja,
 - wnioski,
 - spis cytowanej literatury.
- 3). Praca dyplomowa może być napisana w języku angielskim. Wówczas w pracy umieszcza się wymagane odrębnymi przepisami elementy (streszczenie, oświadczenia studenta i kierującego pracą) w języku pracy i w języku polskim.
- 4). Praca dyplomowa oceniana jest zgodnie z wytycznymi Regulaminu Studiów UW (§ 46 ust. 1 i 13) oraz wytycznymi dotyczącymi procesu dyplomowania na Uniwersytecie Warszawskim (URK Uchwała nr. 4 § 2 ust. 2 pkt 1 i 2) odpowiednio:
 - dla pracy dyplomowej na studiach pierwszego stopnia tematyka pracy określana jest przez kierującego pracą, tak aby przygotować studenta do prowadzenia badań naukowych. Prowadzone badania powinny być zgodne z aktualnym stanem wiedzy, a



praca może mieć charakter odtwórczy w oparciu o opublikowane dane lub patenty. Wówczas opisuje się metodykę badań zaprezentowanych w cytowanej literaturze i własne wyniki.

- dla pracy dyplomowej na studiach drugiego stopnia tematyka pracy określana jest przez kierującego pracą, tak aby student osiągnął umiejętność prowadzenia badań naukowych, dlatego badania te powinny posiadać cechy nowości. Wówczas opisuje się metodykę własnych badań, wyniki oraz wnioski.

5). Recenzja pracy dyplomowej musi zawierać następujące elementy: imię i nazwisko autora, tytuł, imię i nazwisko kierującego lub recenzenta pracy, miejsce wykonania pracy, ocenę zgodności treści pracy z tematem określonym w tytule, ocenę formalną pracy (układ pracy, poprawność języka, opanowanie techniki pisania pracy), ocenę merytoryczną pracy, sposób wykorzystania pracy (publikacja, materiał źródłowy, itp.), inne uwagi oraz ocenę pracy zgodnie ze skalą ocen określoną w § 34 ust. 2 Regulaminu Studiów na UW. Dokładny formularz recenzji jest dostępny w systemie APD. Przy ocenie pracy licencjackiej nie wskazuje się sposobu wykorzystania pracy. Recenzja pracy dyplomowej musi być zatwierdzona i udostępniona studentowi na co najmniej trzy dni przed terminem egzaminu dyplomowego.

6) Zgodnie z Regulaminem UW (§ 46 ust. 6) wspólne przygotowanie pracy dyplomowej przez studentów jest dopuszczane po pozytywnym zaopiniowaniu przez Radę Dydaktyczną Wydziału Chemii wniosku kierującego pracą.

§3

W celu przeprowadzenia egzaminu dyplomowego w języku angielskim, student składa odpowiedni wniosek równocześnie ze złożeniem pracy dyplomowej.

§4

1. Szczegółowe zasady przeprowadzania egzaminu dyplomowego na studiach pierwszego stopnia obejmują:

1). Egzamin dyplomowy studiów pierwszego stopnia składa się z:

części pierwszej:

- krótkiej (ok. 5-10 min.) ustnej prezentacji najważniejszych wyników i głównych treści pracy przez dyplomanta,
- odpowiedzi na co najmniej dwa pytania dotyczące pracy, zadane przez członków komisji egzaminacyjnej,

części drugiej:

- odpowiedzi na cztery pytania przygotowane przez członków komisji w oparciu o listę zagadnień, po jednym z następujących działów chemii:

- chemii nieorganicznej i analitycznej,
- chemii organicznej, technologii chemicznej i biochemii,
- chemii fizycznej i spektroskopii,
- chemii teoretycznej i krystalografii.



- 2). Na stronie Wydziału Chemii jest udostępniany zakres wymagań do egzaminu dyplomowego na studiach pierwszego stopnia z działów chemii określonych w pkt. 1). Zakres ten przygotowany jest przez zespół nauczycieli akademickich wskazanych przez KJD i stanowi załącznik nr 2 do uchwały.
- 3). Komisja egzaminacyjna podczas egzaminu dyplomowego pierwszego stopnia składa się z:
 - przewodniczącego (spoza działu chemii określonego podczas składania dokumentów dotyczących wyboru specjalizacji)
 - kierującego pracą
 - recenzenta
 - dwóch członków komisji reprezentujących pozostałe działy chemii.
- 4). Na wniosek KJD, Rada Dydaktyczna Wydziału Chemii ustala listę nauczycieli akademickich (maksymalnie 5 osób z każdego z działów chemii określonych w pkt. 1.) spośród których będzie wybieranych dwóch członków komisji, o których mowa w § 4 ust. 3.
- 5). Komisja ocenia wszystkie części składowe odpowiedzi ustnej łącznie, stosując skalę, o której mowa w § 34 ust. 3 Regulaminu Studiów na UW. Ocena uzyskana z czterech pytań zadanych przez członków komisji w oparciu o listę zagadnień stanowi 50% końcowego wyniku egzaminu dyplomowego studiów pierwszego stopnia. Konieczne jest zaliczenie każdej części egzaminu dyplomowego wskazanego w §4 pkt.1. ust.1 na co najmniej ocenę 3.0.
- 6). Wynik studiów pierwszego stopnia, o którym mowa w § 52 Regulaminu Studiów na UW, stanowi ocena z pracy (0,2), średnia ocen ze studiów (0,7) oraz ocena z egzaminu dyplomowego (0,1) zaokrąglona do 0,5 przy stosowaniu skali, o której mowa w § 34 ust. 3 Regulaminu Studiów na UW.
- 7). Z egzaminu dyplomowego sporządza się protokół, jest on formą zapisu przebiegu egzaminu dyplomowego i decyzji komisji o nadaniu tytułu zawodowego.

§5

1. Szczegółowe zasady przeprowadzania egzaminu dyplomowego drugiego stopnia obejmują:
 - 1). Egzamin dyplomowy na studiach drugiego stopnia prowadzony na Wydziale Chemii jest egzaminem ustnym składającym się z dwóch części:
 - w części pierwszej Student:
 - krótko (ok. 5-10 min.) przedstawia najważniejsze wyniki i główne treści pracy,
 - udziela odpowiedzi na co najmniej trzy pytania dotyczące treści pracy dyplomowej zadawane przez członków komisji egzaminacyjnej,
 - w części drugiej:
 - Student udziela odpowiedzi na zagadnienie wybrane z listy wskazane przez Przewodniczącego.
 - 2). Wybierane zagadnienie podczas egzaminu magisterskiego pochodzi z jednego z czterech działów chemii określonych w §4 ust. 1 pkt. 1.



- 3). Kierujący pracą przydzielając tematykę pracy dyplomowej, ma obowiązek wskazać dział, z którego magistrant będzie losował pytanie. Dział ten nie musi być zgodny z tematyką specjalizacji, w zakresie której wykonywana jest praca dyplomowa.
- 4). Na stronie internetowej Wydziału Chemii udostępniany jest zakres wymagań na egzamin dyplomowy drugiego stopnia z działów chemii określonych w §4 ust. 1 pkt. 1. Zakres ten przygotowany jest przez zespół nauczycieli akademickich wskazanych przez KJD i stanowi załącznik nr 3 do uchwały.
- 5). Student ma możliwość zrezygnowania z odpowiadania na jedno wybrane zagadnienie przed rozpoczęciem udzielania odpowiedzi. W takiej sytuacji Przewodniczący komisji wybiera kolejne zagadnienie, ale w sumie liczba zagadnień wybieranych z puli, nie może przekraczać dwóch.
- 6). Wynik egzaminu dyplomowego to średnia arytmetyczna ocen uzyskanych z odpowiedzi na wybrane zagadnienie i pytania członków komisji. Konieczne jest zaliczenie każdej części egzaminu dyplomowego wskazanego w §5 pkt.1. ust.1 na co najmniej ocenę 3.0.
- 7). Ocena pracy dyplomowej jest zgodna z § 46 ust. 13 Regulaminu Studiów na UW.
- 8). Wynik studiów w rozumieniu § 52 ust. 2 pkt 2). Regulaminu Studiów na UW to suma średniej ze studiów (0,5), oceny pracy dyplomowej (0,4), wyniku egzaminu dyplomowego (0,1). Ocena ta zaokrąglona jest zgodnie z zasadą, o której mowa w § 52 ust. 3 Regulaminu Studiów na UW.
- 9). Z egzaminu dyplomowego sporządza się protokół, jest on formą zapisu przebiegu egzaminu dyplomowego i decyzji komisji o nadaniu tytułu zawodowego.

§6

W celu uzyskania zaliczenia pracowni licencjackiej i pracowni magisterskiej konieczne jest przedłożenie pracy dyplomowej zaakceptowanej przez kierującego pracą dyplomową.

§7

1. Szczegółowe zasady monitorowania procesu dyplomowania określone są w wytycznych dotyczących procesu dyplomowania na Uniwersytecie Warszawskim (URK Uchwała nr. 4 § 4).

- 1) Analiza procesu dyplomowania odbywa się w terminie od 1 października do 31 grudnia każdego roku akademickiego, a dotyczy obron przeprowadzonych do 30 września ubiegłego roku akademickiego.
- 2) Rada Dydaktyczna Wydziału Chemii powołuje osobę odpowiedzialną za coroczne monitorowanie procesu dyplomowania, w szczególności terminowości udostępniania studentom recenzji prac dyplomowych.
- 3) Szczegółowej analizie poddawane są losowo wskazane prace dyplomowe (20% branych prac dyplomowych I i II stopnia w sumie) oraz te, w których oceny kierującego pracą oraz recenzenta różnią się o co najmniej 1 stopień. Weryfikowane



będą poprawność protokołu, zgodność recenzji z wytycznymi (§ 2 ust. 5) oraz zgodność zadanych pytań z wymaganiami z załącznika 2 lub 3.

4) Protokół z procesu monitorowania dyplomowania zawierający jego ocenę zostaje przedstawiony na styczniowej Radzie Dydaktycznej Wydziału Chemii, a po analizie i zaproponowaniu działań naprawczych przesłany do URK.

§8

1. W danym roku akademickim nauczyciel akademicki ze stopniem doktora może kierować maksymalnie trzema pracami I stopnia i jedną pracą II stopnia na wszystkich kierunkach. Zaś nauczyciel akademicki ze stopniem doktora habilitowanego lub tytułem profesora może kierować maksymalnie trzema pracami I stopnia i maksymalnie trzema pracami II stopnia na wszystkich kierunkach.

2. Współkierownictwo prac dyplomowych dopuszczalne jest na etapie prac magisterskich. Jeżeli praca ma charakter interdyscyplinarny, decyzją KJD można powołać innego nauczyciela akademickiego na współkierującego pracą z Wydziału. W przypadku, gdy kierownik pracy dyplomowej nie zadeklarował chemii jako dyscypliny wiodącej, KJD powołuje współkierownika z Wydziału Chemii.

3. Student ma prawo do częściowego wykonywania pracy magisterskiej poza Uniwersytetem Warszawskim. W takim przypadku kierujący pracą jest zobowiązany do złożenia do Rady Dydaktycznej Wydziału Chemii wniosku o zgodę na współkierowanie pracą przez osobę spoza Uniwersytetu Warszawskiego.

4. Rada Dydaktyczna ustala wzór wniosku o zgodę na współkierowanie pracą przez osobę z zewnątrz, załącznik 4, który zamieszczony jest na Stronie Wydziału Chemii.

5. Kierujący pracą ma prawo wskazać opiekuna laboratoryjnego pracy dyplomowej, którym może być jedynie asystent lub doktorant.

6. W przypadku prac dyplomowych II stopnia, w których Kierujący pracą posiada stopień naukowy doktora, wybierany recenzent pracy musi posiadać minimum stopień naukowy doktora habilitowanego.

7. W uzasadnionych przypadkach KJD może wyrazić zgodę na kierowanie pracą poza limitem określonym § 8 pkt. 1 odnoszącym się do studentów stopnia II przez nauczyciela akademickiego ze stopniem naukowym doktora.



do uchwały nr 7 Rady Dydaktycznej Wydziału Chemii z dnia 29 lutego 2024 r. w sprawie szczegółowych zasad dyplomowania na kierunku Chemia organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego

WYMAGANIA DO EGZAMINU DYPLOMOWEGO NA STUDIACH PIERWSZEGO STOPNIA NA WYDZIALE CHEMII UNIwersYTETU WARSZAWSKIEGO DLA KIERUNKU CHEMIA

CHEMIA NIEORGANICZNA I ANALITYCZNA

1. Układ okresowy pierwiastków. (Podział na bloki s, p, d i f. Konfiguracje elektronowe z uwzględnieniem wyjątków: Cr, Cu, Mo, Pd, Ag, Pt, Au.)
2. Promienie kowalencyjne i jonowe – definicje, zmienność w układzie okresowym.
3. Pojęcia: energii jonizacji, powinowactwa elektronowego i zmienność tych parametrów w układzie okresowym.
4. Pojęcia: elektroujemności, potencjału standardowego i zmienność tych parametrów w układzie okresowym.
5. Ustalanie kształtu przestrzennego prostych kowalencyjnych cząsteczek i jonów cząsteczkowych, z uwzględnieniem położenia niewiążących par elektronowych (VSEPR).
6. Wodór. Wodorki metali i niemetalu. Wiązanie wodorowe. Izotopy wodoru.
7. Litowce, berylłowce – reaktywność, reakcje z wodą i tlenem. Amfoteryczność.
8. Węgiel i krzem. Odmiany alotropowe węgla. Reakcje CaC_2 oraz SiO_2 . Rola wiązań C-C i Si-O-Si w tworzeniu związków węgla i krzemu.
9. Azot. Magnetyczne właściwości cząsteczki N_2 . Otrzymywanie amoniaku i kwasu azotowego(V).
10. Reakcje redoks roztwarzania metali w HNO_3 .
11. Fosfor. Odmiany alotropowe fosforu. Tlenki fosforu – struktura i reakcje z wodą.
12. Tlen. Magnetyczne właściwości cząsteczki O_2 . Reakcje redoks z udziałem nadtlenu wodoru H_2O_2 .
13. Siarka. Odmiany alotropowe siarki i ich struktura. Oddziaływanie SO_2 , H_2S z wodą. Otrzymywanie H_2SO_4 .
14. Fluorowce. Właściwości fizyczne. Reakcje fluorowców i fluorowcowodorów z wodą.
15. Pierwiastki bloku d. Przykłady połączeń na różnych stopniach utlenienia. Równania reakcji redoks z udziałem jonów metali przejściowych.
16. Pierwiastki bloku f. Typowe i nietypowe stopnie utlenienia lantanowców. Kontrakcja lantanowców.
17. Związki kompleksowe. Liczby koordynacyjne, struktura i przykłady kompleksów.
18. Etylenodiamina i EDTA jako ligandy wielokleszczowe (chelatujące).
19. Teoria pola ligandów i teoria pola krystalicznego – założenia.
20. Schemat rozszczepienia orbitali d jonu centralnego w oktaedrycznym polu ligandów. Pojęcie kompleksów wysoko- i niskospinowych.
21. Zależność magnetycznych właściwości kompleksów od siły pola ligandów.
22. Podstawowe pojęcia z zakresu chemii analitycznej (czułość, zakres liniowy, ślepa próbka, granica wykrywalności i oznaczalności, dokładność, precyzja).
23. Cyfry znaczące.



24. Mocne i słabe kwasy zasady. Stała równowagi kwasowej, pH roztworów mocnych i słabych kwasów.
25. Czym się różni stopień dysocjacji od stałej dysocjacji?
26. Definicja kwasu i zasady w teorii Brønsteda. Sprzężone pary kwas-zasada.
27. Hydroliza soli jako reakcja kwasowo-zasadowa.
28. Definicja kwasu i zasady w teorii Lewisa.
29. pH roztworów soli kwasów i zasad o różnej względnej mocy.
30. Bufory, pH roztworu buforowego.
31. Iloczyn rozpuszczalności, rozpuszczalność molowa substancji. Wpływ wspólnego jonu, obcych jonów, protonowania i kompleksowania na rozpuszczalność osadów.
32. Barwy płomienia palnika wywoływane przez lotne połączenia pierwiastków.
33. Barwy roztworów związków: litowców, berylowców i metali przejściowych.
34. Rozpuszczalność w wodzie chlorków, azotanów(V), siarczanów(VI), siarczków i węglanów litowców, berylowców i metali przejściowych.
35. Podstawa podziału kationów na grupy analityczne.
36. Reakcje charakterystyczne jonów żelaza, miedzi i niklu.
37. Porównanie reakcji NaOH z Al(III) oraz z Cr(III).
38. Reakcje halogenków z AgNO₃.
39. Reakcje redoks, stopień utlenienia, środowisko reakcji redoks.
40. Analiza wagowa - optymalne warunki strącania osadu.
41. Analiza miareczkowa. pH punktu równoważności w miareczkowaniach słabych i mocnych kwasów i zasad. Definicja buforu porównawczego.
42. Typowe wskaźniki pH: fenoloftaleina, oranż metylowy i optymalny dobór wskaźnika do danego miareczkowania.
43. Zasada alkacymetrycznego oznaczania mieszanin węglanów, wodorowęglanów i wodorotlenków.
44. Oznaczanie wapnia i magnezu za pomocą EDTA – miareczkowanie kompleksometryczne.
45. Technika miareczkowania redoks z elektrodą platynową jako elektrodą wskaźnikową. Obliczanie potencjału redoks układu w punkcie równoważności.
46. Budowa i funkcja elektrody kalomelowej.
47. Spektrofotometria UV-VIS. Prawo Lamberta-Beera, molowy współczynnik absorpcji, odstępstwa od prawa L-B.
48. Woltamperometria cykliczna, równanie Randlesa-Sevcika jako podstawa analizy ilościowej.
49. Porównanie woltamperometrii cyklicznej i metod pulsowych, zastosowania.
50. Podstawy potencjometrii. Wzór Nernsta, rodzaje elektrod, zasada pomiaru potencjału.
51. Absorpcyjna spektrometria atomowa. Zasada pomiaru i zasadnicze elementy spektrometru AAS.
52. Analityczne aspekty fluorymetrii, wpływ stężenia, temperatury, obcych jonów, pH na wielkość emisyjnego sygnału analitycznego.
53. Strategie kalibracyjne w chemii analitycznej: metoda krzywej wzorcowej, metoda dodatku wzorca.

CHEMIA ORGANICZNA, TECHNOLOGIA CHEMICZNA I BIOCHEMIA

1. Alkany: właściwości fizykochemiczne, halogenowanie i spalanie, izomery, konformacje etanu i butanu.



2. Cykloalkany: hybrydyzacja sp^3 , rodzaje naprężeń w cząsteczkach, izomery cis-trans cykloalkanów, konformery cykloheksanu i wpływ podstawników na położenie ich stanu równowagi.
3. Alkeny: hybrydyzacja sp^2 , izomeria E/Z, otrzymywanie i reakcje (mechanizm addycji HBr i Br₂, regio- i stereoselektywność reakcji, ozonoliza, addycja wody zgodna i niezgodna z regułą Markownikowa, uwodornienie).
4. Alkiny: hybrydyzacja sp , kwasowość, częściowa i wyczerpująca redukcja, addycja wody, tautomeria keto-enolowa.
5. Stereochemia: rodzaje izomerii, przykłady enancjomerów, diastereoizomerów, oraz reakcji, które do nich prowadzą, czynność optyczna, konfiguracja R/S, projekcja Fischera.
6. Halogenki alkilowe: reakcje wolnorodnikowego halogenowania (etapy, selektywność i jej przyczyny), halogenowanie pozycji alilowej, transformacje alkenów i alkoholi w halogenki alkilowe (wpływ rzędowości).
7. Halogenki alkilowe: konkurencyjne procesy substytucji i eliminacji, mechanizmy jedno- i dwucząsteczkowe (S_N1, S_N2, E1 i E2) i ich konsekwencje stereochemiczne, wpływ rodzaju nukleofila, grupy opuszczającej, szkieletu węglowego oraz rozpuszczalnika na przebieg reakcji, reguła Zajcewa, przykłady.
8. Związki aromatyczne: warunki i konsekwencje aromatyczności, reguła Hückla, przykłady związków aromatycznych, izomeria orto-meta-para, reakcje elektrofilowej substytucji aromatycznej (przykłady, wpływ podstawnika w substracie na kierunek i szybkość reakcji, mechanizm).
9. Alkohole: właściwości fizykochemiczne i kwasowo-zasadowe alkoholi, transformacje alkenów w alkohole, procesy utleniania i redukcji, reakcje związków Grignarda i donorów anionu wodorkowego ze związkami karbonyłowymi (aldehydami, ketonami i estrami, mechanizm), tosylany alkoholi.
10. Fenole: właściwości kwasowo-zasadowe, efekty elektronowe podstawników i ich wpływ kwasowość (na podstawie struktur rezonansowych), wybrane metody syntezy fenoli, alkirowanie anionu fenolanowego, reakcje eterów z HBr.
11. Aldehydy i ketony: addycja nukleofilowa do grupy karbonylowej i różnice elektrofilowości aldehydów i ketonów, metody syntezy aldehydów i ketonów, reakcje z alkoholami, aminami i związkami Grignarda, reakcje redoks, reakcja aldolowa, reakcja Wittiga i Wolfa-Kiżnera, mechanizm syntezy acetalu.
12. Kwasy karboksylowe i ich pochodne w grupie acylowej: wpływ efektu indukcyjnego i rezonansowego podstawników na kwasowość (przykłady), metody syntezy kwasów karboksylowych, pochodne w grupie acylowej (chlorki, bezwodniki, estry, amidy; różnice elektrofilowości, ich przyczyny i konsekwencje dla reaktywności), mechanizm estryfikacji Fischera, zasadowa hydroliza estrów, reakcja Claisena i Michaela.
13. Aminy: rzędowość, właściwości kwasowo-zasadowe, wzajemny wpływ grupy aminowej i pierścienia aromatycznego na przykładzie aniliny (kwasowość, reakcje podstawienia), wybrane metody syntezy amin, synteza i transformacje soli diazoniowych.
14. Umiejętność interpretacji prostych widm ¹H-NMR, ¹³C-NMR oraz widm w podczerwieni (znajomość częstości drgań dla podstawowych grup funkcyjnych) w celu identyfikacji związków.
15. Budowa i funkcja błon biologicznych.
16. Przepuszczalność i transport przez błony.



17. Hierarchiczna budowa białek (struktura I-, II-, III- i IV-rzędowa). Metody stosowane do przewidywania i ustalania struktury przestrzennej białek.
18. Budowa enzymów, ich klasyfikacja, cechy charakterystyczne enzymów. Czynniki wpływające na szybkość reakcji enzymatycznych.
19. Podstawowe pojęcia metabolizmu (termodynamika reakcji biochemicznych, reakcje sprzężone, związki o wysokim potencjale fosforylacyjnym, podstawowe zasady organizacji metabolizmu).
20. Budowa kwasów nukleinowych (DNA i różne rodzaje RNA), ich właściwości i funkcje pełnione w organizmie
21. ATP jako główny nośnik energii w komórce. Fosforylacja substratowa i oksydacyjna.
22. Efektywność, wydajność, selektywność i energochłonność procesu technologicznego.
23. Bilanse materiałowe i energetyczne procesu.
24. Zasady technologiczne.
25. Wymiana masy i ciepła. Mechanizmy ruchu ciepła i procesy związane z ich ruchem.
26. Kinetyka reakcji chemicznej w skali przemysłowej.
27. Kataliza homogeniczna, heterogeniczna i enzymatyczna w technologii chemicznej i biotechnologii.
28. Przemysłowe procesy wydzielania i oczyszczania.
29. Technologia i gospodarka. Pierwotne surowce energetyczne i chemiczne.
30. Etapy przeróbki ropy naftowej, charakterystyka paliw i produktów otrzymywanych z ropy naftowej.
31. Polimery naturalne i syntetyczne.
32. Ochrona środowiska: recykling, utylizacja ścieków i odpadów przemysłowych.

CHEMIA FIZYCZNA I SPEKTROSKOPIA

1. Pierwsza zasada termodynamiki (ciepło, praca objętościowa, pojęcie funkcji stanu).
2. Energia wewnętrzna U , entalpia H i ich zmiany w różnych procesach.
3. Ciepło procesów chemicznych (prawo Hessa, prawo Kirchhoffa).
4. Entropia (definicja statystyczna i termodynamiczna, druga i trzecia zasada termodynamiki, zależność S od temperatury).
5. Termodynamiczne kryteria przebiegu procesu oparte na zmianach energii swobodnej (F) i entalpii swobodnej (G).
6. Potencjał chemiczny czystego składnika i składnika w mieszaninie.
7. Równowaga chemiczna (stała równowagi reakcji chemicznej (K), stałe równowagi wyrażone poprzez ciśnienia cząstkowe, stężenia i ułamki molowe, wpływ różnych czynników na stan równowagi - reguła przekory).
8. Związek między ΔG_r^0 i K (izobara i izoterma van't Hoffa, zależność stałej K od temperatury).
9. Gazy (gaz doskonały a gaz rzeczywisty, równanie Clapeyrona i równanie van der Waalsa).
10. Roztwory doskonałe i roztwory rzeczywiste (prawo Raoult'a, prawo Henry'ego).
11. Diagramy fazowe substancji czystych dla wody i CO_2 (równanie Clausiusa-Clapeyrona, punkt potrójny, punkt krytyczny, reguła faz Gibbsa, warunki równowagi międzyfazowej).



12. Diagramy fazowe układów dwuskładnikowych równowaga ciecz-para (zeotropy, azeotropy).
13. Diagramy fazowe układów dwuskładnikowych równowaga ciecz-ciało stałe (roztwory stałe, eutektyki proste).
14. Przewodnictwo elektrolitów (przewodnictwo właściwe, przewodnictwo molowe, prawa Kohlrauscha).
15. Aktywność jonów w roztworach elektrolitów (współczynnik aktywności, prawo graniczne Debye'a-Hückela).
16. Pojęcie elektrody i jej potencjału (elektrody I i II rodzaju oraz typowe elektrody odniesienia: wodorowa, kalomelowa, chlorosrebrowa – równania reakcji, opis potencjału poprzez równanie Nernsta).
17. Elektrody do pomiaru pH (elektroda szklana, elektroda wodorowa, elektrody tlenkowe).
18. Ogniwa galwaniczne, rodzaje ogniw i reakcje w nich zachodzące. Obliczanie i eksperymentalne wyznaczanie siły elektromotorycznej (SEM).
19. Parametry termodynamiczne reakcji elektrodowych w ogniwie (wyznaczanie parametrów termodynamicznych reakcji z pomiarów SEM).
20. Elektroliza wodnych roztworów różnych soli (reakcje elektrodowe, prawa Faradaya).
21. Nadpotencjał (nadm napięcie) procesu elektrodowego. Prąd dyfuzyjny i kinetyczny.
22. Szybkość reakcji chemicznej (definicja i wpływ różnych czynników, rząd reakcji i metody jego wyznaczania).
23. Równania kinetyczne i zależność stężenia od czasu dla reakcji różnych rzędów. Czas połowicznej przemiany.
24. Energia aktywacji (równanie Arrheniusa, teoria kompleksu aktywnego, pojęcie i rola katalizatora).
25. Dyfuzja (I prawo Ficka, gradient stężenia i współczynnik dyfuzji).
26. Koloidy (rodzaje koloidów, właściwości optyczne i elektryczne, punkt izoelektryczny).
27. Trwały i indukowany moment dipolowy cząsteczki. Względna przenikalność elektryczna.
28. Paramagnetyzm, diamagnetyzm, ferromagnetyzm. Podatność magnetyczna. Prawo Curie.
29. Natura i właściwości promieniowania elektromagnetycznego.
30. Kwantowanie energii stanów rotacyjnych, oscylacyjnych (z uwzględnieniem drgań anharmonicznych) i elektronowych molekuly.
31. Obsadzenie poziomów energetycznych według rozkładu energii Boltzmanna.
32. Zakres widma promieniowania a typ przejść widmowych.
33. Reguły wyboru w absorpcyjnej spektroskopii rotacyjnej i oscylacyjnej.
34. Nieelastyczne rozpraszanie promieniowania: pasma stokesowskie i antystokesowskie.
35. Reguły wyboru w oscylacyjnej spektroskopii ramanowskiej.
36. Położenie na osi długości fali widma luminescencyjnego (fluorescencji i fosforescencji) w stosunku do odpowiedniego absorpcyjnego widma elektronowego. Diagram Jabłońskiego.
37. Idea spektroskopii EPR.
38. Struktura nadsubtelna widm EPR.



39. Spektroskopia NMR (oddziaływanie jąder atomowych o niezerowym momencie magnetycznym z zewnętrznym polem magnetycznym, ekranowanie jądra i przesunięcie chemiczne).

CHEMIA TEORETYCZNA I KRYSTALOGRAFIA

1. Statystyczna interpretacja funkcji falowej. Sposób wyznaczania funkcji falowej dla danego układu fizycznego.
2. Rozwiązania równania Schrödingera dla układów modelowych: cząstka w pudle, oscylator harmoniczny, rotator sztywny, atomu wodoru i jony wodoropodobne. Liczby kwantowe, poziomy energetyczne (degeneracja, odległości między sąsiednimi poziomami), funkcje falowe (kontury orbitali dla atomu wodoru).
3. Metoda Hartree-Focka. Postać funkcji jednoelektronowych (orbitale, spinorbitale) i konstrukcja funkcji wieloelektronowych (zakaz Pauliego i wyznacznik Slatera). Sposób rozwiązywania równań metody Hartree-Focka, interpretacja rozwiązań. Ograniczenia metody Hartree-Focka.
4. Konfiguracje elektronowe atomów i jonów wieloelektronowych. Reguły Hunda i wyznaczanie symboli termów atomowych.
5. Metoda orbitali molekularnych (MO) w przybliżeniu LCAO MO. Mechanizm powstawania wiązania chemicznego w ujęciu metody MO. Orbitale wiążące, antywiążące i niewiążące.
6. Postać (oznaczenia $\sigma/\pi/\dots$ oraz g/u) i powstawanie orbitali molekularnych dla dwuatomowych cząsteczek homojądrowych. Poziomy energetyczne i konfiguracje elektronowe dwuatomowych cząsteczek homojądrowych pierwiastków drugiego okresu i prostych dwuatomowych cząsteczek heterojądrowych. Rząd wiązania i termy cząsteczkowe.
7. Metoda orbitali molekularnych dla cząsteczek wieloatomowych. Poziom HOMO i LUMO. Termy dla stanu podstawowego i stanów wzbudzonych.
8. Przybliżenie Borna-Oppenheimera. Krzywa energii potencjalnej dla cząsteczek dwuatomowych i hiperpowierzchni energii potencjalnej dla cząsteczek wieloatomowych.
9. Struktura elektronowo-oscylacyjno-rotacyjna poziomów energetycznych molekuł dwuatomowych. Energia dysocjacji cząsteczek dwuatomowych. Efekt izotopowy.
10. Optymalizacja geometrii cząsteczek wieloatomowych. Drgania normalne cząsteczek wieloatomowych. Energia drgań zerowych. Klasyfikacja punktów ekstremalnych na hiperpowierzchni energii potencjalnej. Przebieg reakcji chemicznych.
11. Energia korelacji. Definicja i systematyczna poprawa wyników obliczeń numerycznych (coraz lepsze bazy funkcyjne i metody obliczeniowe oparte na funkcji falowej i teorii funkcjonału gęstości).
12. Operacje symetrii: definicje, rodzaje (w tym punktowe, translacyjne, krystalograficzne), przykłady; operacja symetrii a element symetrii.
13. Grupy symetrii: definicja grupy, (krystalograficzne) grupy punktowe, grupy przestrzenne, grupy Lauego; czym się różnią i jakie są ich zastosowania do opisu struktury cząsteczek, kryształów i obrazów dyfrakcyjnych, nazewnictwo.
14. Definicje kryształu oraz główne cechy, które odróżniają stan krystaliczny od innych stanów materii.
15. Sieć krystaliczna: definicja, pojęcie komórki elementarnej (i jak obliczyć jej objętość), klasyfikacja i zastosowania sieci Bravais, konstrukcja i zastosowania sieci odwrotnej, opis prostych i płaszczyzn sieciowych (indeksy Millera).



16. Układy krystalograficzne: definicje, właściwości, przypisanie obiektów do odpowiedniego układu.
17. Zjawisko dyfrakcji i opis eksperymentu dyfrakcyjnego: równanie Braggów, konstrukcja Ewalda, czynniki wpływające na intensywność wiązki promieniowania rentgenowskiego ugiętego na kryształ.
18. Źródła promieniowania używane w badaniach strukturalnych: podstawy działania, podobieństwa i różnice, przykłady zastosowań.
19. Rozwiązanie i udokładnienie struktury krystalicznej: na czym polega problem fazowy w krystalografii i przykłady metod jego rozwiązania, na czym polega udokładnienie struktury kryształu, metody walidacji struktur kryształów.
20. Struktury kryształów związków nieorganicznych, molekularnych i makromolekularnych (białek, kwasów nukleinowych): główne cechy, podobieństwa, i różnice.



do uchwały nr 7 Rady Dydaktycznej Wydziału Chemii z dnia 29 lutego 2024 r. w sprawie szczegółowych zasad dyplomowania na kierunku Chemia organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego

WYMAGANIA DO EGZAMINU DYPLOMOWEGO NA STUDIACH DRUGIEGO STOPNIA NA WYDZIALE CHEMII UNIwersYTETU WARSZAWSKIEGO DLA KIERUNKU CHEMIA

CHEMIA NIEORGANICZNA I ANALITYCZNA

1. Omówić parametry analityczne charakteryzujące możliwości procedury pomiarowej (parametry jakościowe, ilościowe, właściwości wyników pomiarowych).
2. Omówić kluczowe aspekty procesu walidacji metody analitycznej.
3. Omówić specyficzne problemy analizy składników śladowych oraz analizy specjacyjnej.
4. Omówić podstawy atomowych metod optycznych stosowanych w analizie chemicznej (zakres promieniowania, podział, zależność od temperatury).
5. Omówić podstawy molekularnych metod optycznych stosowanych w analizie chemicznej (zakres promieniowania, podział, zależność od temperatury).
6. Omówić prawo Lamberta-Beera i odstępstwa od tego prawa (natura i przyczyny obserwowanych zjawisk) jego stosowalność w pomiarach analitycznych.
7. Omówić zasadę działania spektrometru mas, możliwości analityczne i wady i zalety spektrometrii mas oraz stosowane detektory.
8. Omówić zasady (podobieństwa i różnice) technik mających zastosowanie do obrazowania i badania składu powierzchni (SEM, TEM, AFM/STM, XPS, EDS, ...).
9. Spektrometria atomowa – teoretyczne podstawy metody (przejścia elektronowe), aparatura stosowana w ASA i ESA.
10. Omówić podstawy teoretyczne i mechanizmy procesu rozdziału w chromatografii adsorpcyjnej, podziałowej, jonowymiennej i żelowej.
11. Omówić podobieństwa i różnice między chromatografią cieczową i gazową.
12. Omówić parametry charakteryzujące proces rozdziału chromatograficznego (czas retencji, stała podziału, współczynnik retencji, zdolność rozdzielcza).
13. Omówić teoretyczne podstawy potencjometrii oraz budowę i podział elektrod jonoselektywnych ze względu na rodzaj membrany.
14. Omówić zasady prowadzenia pomiarów z użyciem elektrod jonoselektywnych na przykładzie układu do pomiaru pH.
15. Omówić podstawy podziału prądowych metod elektroanalitycznych, stosowany układ pomiarowy i rolę poszczególnych elektrod.
16. Sposoby obniżania granicy wykrywalności elektrochemicznych metod prądowych i metody eliminacji prądu pojemnościowego.
17. Zalety i ograniczenia metod elektroanalitycznych w stosunku do metod spektroskopowych (cząsteczkowych i atomowych).
18. Polaryzacja stężeniowa w prądowych metodach elektrochemicznych – wpływ na wyniki oznaczeń, elektroanalityczne metody stacjonarne i niestacjonarne.



19. Rodzaje elektrod pracujących stosowanych w elektroanalizie – wpływ materiału elektrodowy na warunki pomiaru i sposób prowadzenia oznaczenia (elektrody rtęciowe, platynowe, węglowe, złote).
20. Metody pulsowe w woltamperometrii, zalety i wady, sposób próbkowania prądu.
21. Omówić zalety wykorzystania mikroelektrod w elektroanalizie, wzór opisujący prąd graniczny, dyfuzję do mikroelektrody.
22. Analiza przepływowa – wpływ warunków pomiaru na rejestrowany sygnał analityczny, sposoby detekcji, zastosowania.
23. Czujniki chemiczne – parametry analityczne, rodzaje, konstrukcja, zastosowania, porównanie z metodami aparaturowymi.
24. Względne i bezwzględne metody analityczne – przykłady, zalety i ograniczenia.
25. Materiały objętościowe a nanostrukturalne, rodzaje materiałów nanostrukturalnych (materiały i typy struktur), ich właściwości, nanostruktury metaliczne, polimerowe, synteza, zastosowania.
26. Związki kompleksowe - teoria pola krystalicznego, jej możliwości i ograniczenia, jakie właściwości można wyjaśnić posługując się tą teorią.
27. Przykłady, budowa i funkcje kompleksów biologicznie ważnych.
28. Samoorganizacja na powierzchni elektrod, budowa monowarstwy, sposoby badania monowarstw, zastosowania.
29. Warstwy molekularne – podział, metody otrzymywania, metody badania właściwości warstw.
30. Ogniw paliwowe – rodzaje, zasada działania, zastosowania.
31. Układy supramolekularne, przykłady zastosowań układów supramolekularnych w nanotechnologii, medycynie i mikroelektronice.
32. Chemiczne reakcje oscylacyjne – jakie są warunki zachodzenia takich reakcji? Omówić wybrany przykład reakcji oscylacyjnej.
33. Omówić proces elektrokatalizy na wybranym przykładzie (redukcja tlenu, CO₂, utlenianie etanolu).
34. Polimery przewodzące – otrzymywanie, właściwości elektrochemiczne i optyczne, zastosowania, w tym analityczne.
35. Zastosowania technik szybkiego prototypowania w laboratorium chemicznym.
36. Stopy metali, osadzanie stopowych powłok ochronnych, sposoby wytwarzania, analiza składu.
37. Omówić metody pozwalające na określanie struktur białek i ich oddziaływanie z błonami lipidowymi.
38. Metody pobierania próbek środowiskowych (próbek wód, osadów, gleb) oraz przygotowania do badań. Wybór metody analitycznej ze względu na rodzaj i stężenie oznaczanych składników.
39. Metody analityczne a możliwości oznaczania różnych form analitu obecnego w próbce (wolnych jonów, kompleksów, izotopów).
40. Sposoby wzorcowania metod analitycznych – metoda dodatku wzorca, krzywej kalibracyjnej, zastosowanie wzorca wewnętrznego.

CHEMIA ORGANICZNA, TECHNOLOGIA CHEMICZNA I BIOCHEMIA

1. Alkany - stany skupienia, struktura, reaktywność, wytwarzanie i znaczenie ekonomiczne.
2. Omów zjawisko izomerii związków organicznych, ze szczególnym uwzględnieniem stereochemii.



3. Reakcje alkenów, jako modelowe polarne transformacje organiczne. Regio- i stereoselektywność procesów wynikająca z mechanizmu.
4. Reakcje redoks w chemii organicznej: procesy utleniania-redukcji węglowodorów nasyconych i nienasyconych, alkoholi i związków karbonylowych.
5. Omów właściwości kwasowo-zasadowe związków organicznych, w tym skalę oraz wpływ podstawników na przykładzie fenoli, kwasów karboksylowych i amin.
6. Reakcje o mechanizmie rodnikowym: mechanizm, selektywność, dystrybucja produktów i przykłady.
7. Konkurencja procesów substytucji i eliminacji na przykładzie reakcji halogenków alkilowych i alkoholi. Czynniki kontrolujące przebieg reakcji.
8. Sprzężenie jako przyczyna odmiennej reaktywności i właściwości fizykochemicznych związków organicznych.
9. Przyczyny i konsekwencje aromatyczności, przykłady związków i ich reakcji
10. Efekt indukcyjny i rezonansowy podstawników, na przykładzie właściwości związków aromatycznych i karbonylowych.
11. Zastosowanie związków Grignarda w chemii organicznej: otrzymywanie, ograniczenia, możliwości syntetyczne.
12. Organiczne pochodne wody i siarkowodoru: synteza i transformacje.
13. Addycja, substytucja, podstawienie w pozycji α , jako elementarne reakcje związków karbonylowych.
14. Kwasowość związków karbonylowych i wynikające z niej reakcje.
15. Związki organiczne zawierające azot: właściwości, synteza i transformacje.
16. Reakcje elektrofilowej substytucji aromatycznej: przykłady, mechanizm, orientacja i reaktywność, ograniczenia.
17. Geometria atomów C, N, O w związkach organicznych, hybrydyzacja i kąty walencyjne, rodzaje naprężeń w cząsteczkach, konformery i ich równowagi.
18. Umiejętność interpretacji prostych widm $^1\text{H-NMR}$, $^{13}\text{C-NMR}$ oraz widm w podczerwieni (znajomość częstości drgań dla podstawowych grup funkcyjnych) w celu identyfikacji związków.
19. Ropa naftowa - skład, przetwarzanie, rodzaje uzyskiwanych produktów w rafineriach i w zakładach petrochemicznych.
20. Polimery – definicja, metody polimeryzacji i sposoby badania właściwości fizykochemicznych polimerów.
21. Rodzaje i cechy katalizatorów homo- i heterogenicznych stosowanych w przemyśle chemicznym.
22. Związki chemii z przemysłem i biznesem: proszę omówić i wyjaśnić etapy komercjalizacji wyników badań na wybranym przykładzie z chemii (lub biotechnologii /ochrony środowiska)
23. Budowę nukleozydów i nukleotydów wchodzących w skład kwasów nukleinowych.
24. Budowa DNA oraz oddziaływania stabilizujące strukturę podwójnej helisy.
25. Proces replikacji (ogólne prawidłowości przebiegu, etapy, enzymy uczestniczące). Reakcja PCR.
26. Rodzaje RNA - ich budowa oraz funkcje.
27. Procesy składające się na ekspresję genów (gdzie i w jaki sposób przebiegają).
28. Struktura pierwszo-, drugo-, trzecio- i czwartorzędowa białek. Struktury ponad drugorzędowe i ich przykłady. Denaturacja białek i czynniki ją powodujące.
29. Metody wyznaczania oraz przewidywania struktury białek.
30. Funkcje jakie pełnią białka w organizmie. Zależność między strukturą i funkcją.



31. Budowa, charakterystyka i klasyfikacja enzymów.
32. Mechanizm działania enzymów i rola centrum aktywnego.
33. Czynniki wpływające na szybkość reakcji enzymatycznej. Kinetyka Michaelisa - Menten.
34. Strategie regulowana aktywności enzymów w organizmie.
35. ATP jako główny nośnik energii w komórce – budowa, sposób powstawania (fosforylacja substratowa i oksydacyjna) i działania.
36. Charakterystyka i etapy wchodzące w skład oddychania komórkowego.

CHEMIA FIZYCZNA I SPEKTROSKOPIA

1. Zasady termodynamiki w układach: izolowanym, zamkniętym i otwartym.
2. Opis równowagi termodynamicznej poprzez zmiany funkcji termodynamicznych.
3. Definicja potencjału chemicznego oraz zależność potencjału chemicznego od temperatury przy stałym ciśnieniu.
4. Zjawisko osmozy i jego praktyczne wykorzystanie
5. Kinetyka reakcji chemicznych (reakcje 0, I i II rzędu, wyznaczanie stałych szybkości reakcji, wyznaczanie rzędu reakcji, czas połowicznego rozpadu).
6. Adsorpcja (adsorpcja fizyczna i chemiczna – porównanie, izoterma Langmuira – wyprowadzenie i wykres).
7. Napięcie powierzchniowe (definicja, jednostki, zależność od temperatury i stężenia, izoterma Gibbsa), wpływ innych substancji).
8. Rodzaje układów koloidalnych (podział, właściwości koloidów liofilowych i liofobowych, efekt Tyndalla).
9. Elektrody (klasyfikacja, potencjał, równowaga na granicy faz elektroda-roztwór).
10. Ogniwo galwaniczne a ogniwo elektrolityczne (zasada działania, przykłady, charakterystyka i zasada działania ogniw cynkowo-manganowych, wodorkowo-litowych, litowo-jonowych)
11. Procesy termodynamicznie i chemicznie odwracalne (kryteria określania odwracalności).
12. Dyfuzja (przyczyna dyfuzji, I prawo Ficka, współczynnik dyfuzji – od czego zależy i sposoby jego wyznaczania).
13. Lepkość płynów (lepkość kinematyczna i dynamiczna – definicje i jednostki, przepływ laminarny i turbulentny).
14. Moment dipolowy (trwały i indukowany moment dipolowy, trwały moment dipolowy a budowa chemiczna molekuł, polaryzacja molowa i refrakcja).
15. Jakie informacje o molekułach otrzymujemy w spektroskopii mikrofalowej, podczerwieni, ultrafiolecie i świetle widzialnym?
16. Opis wiązania chemicznego (oscylator harmoniczny i anharmoniczny, energia dysocjacji i wiązania chemicznego – jak wyznaczyć energię dysocjacji z widm elektronowych).
17. Zastosowanie spektroskopii molekularnej w ilościowej i jakościowej analizie chemicznej.
18. Widmo Ramana a widmo w podczerwieni.
19. Dipolowy moment przejścia. Związek z intensywnością widm optycznych.
20. Reguły wyboru w spektroskopii mikrofalowej, podczerwieni ultrafiolecie i świetle widzialnym.
21. Lasery (typy, przykłady, warunki uzyskiwania akcji laserowej, zastosowanie).



22. Rodzaje promieniowania jądrowego. Pojęcie czasu połowicznego rozpadu.
23. Oddziaływanie promieniowania jonizującego z materią.
24. Zastosowanie izotopów promieniotwórczych w medycynie i technice.
25. Energetyka jądrowa - reaktory jądrowe, kwestie bezpieczeństwa.
26. Pojęcie nanomateriałów, ich klasyfikacja oraz ich rodzaje.
27. Metody syntezy nanomateriałów.
28. Wybrane metody mikroskopowe: AFM, STM, SEM wraz z EDS, w badaniu i kształtowaniu nanostruktur.
29. Zastosowanie nanomateriałów w katalizie, fotokatalizie, elektrokatalizie i fotowoltaice.
30. NMR (warunki niezbędne do uzyskania widma, informacje otrzymywane z widma).
31. Pojęcia stosowane w NMR (magnetyczne ekranowanie jądra atomowego, sprzężenie spinowo-spinowe, relaksacja jądrowa).
32. Widma NMR w cieczech i w ciałach stałych (porównanie i przyczyny różnic).

CHEMIA TEORETYCZNA I KRYSALOGRAFIA

- 1). Funkcja falowa: interpretacja probabilistyczna i sposób wyznaczania. Równanie Schrödingera zależne od czasu i równanie Schrödingera dla stanów stacjonarnych.
- 2). Rozwiązania równania Schrödingera dla układów modelowych: cząstka w pudle, oscylator harmoniczny, rotator sztywny, atomu wodoru i jony wodoropodobne.
- 3). Metoda Hartree-Focka. Postać funkcji jednoelektronowych i konstrukcja funkcji wieloelektronowych. Interpretacja rozwiązań i ograniczenia metody Hartree-Focka.
- 4). Korelacja elektronowa. Metody obliczeniowe, pozwalające na wyznaczenie energii korelacji, oparte na funkcji falowej lub na teorii funkcjonału gęstości.
- 5). Orbitale molekularne w metodzie LCAO-MO. Powstawanie wiązania chemicznego w cząsteczkach dwuatomowych, rząd wiązania.
- 6). Struktura elektronowa atomów wieloelektronowych, cząsteczek dwuatomowych i cząsteczek wieloatomowych. Reguły Hunda i termy.
- 7). Przybliżenie Borna-Oppenheimera i koncepcja powierzchni energii potencjalnej. Struktura elektronowo-oscylacyjno-rotacyjna poziomów energetycznych molekuł dwuatomowych. Geometria równowagowa i drgania cząsteczek wieloatomowych.
- 8). Teoretyczne modelowanie przebiegu reakcji chemicznej: wewnętrzna współrzędna reakcji, stan przejściowy, energia aktywacji.
- 9). Energia oddziaływania molekuł: definicja, podejście supermolekularne i podejście oparte na rachunku zaburzeń. Interpretacja fizyczna składowych energii oddziaływania. Zachowanie się energii oddziaływania dla dużych odległości między molekułami.
- 10). Zespół mikrokanoniczny i statystyczna definicja entropii. Suma statystyczna w zespole kanonicznym: definicja, obliczanie dla układów molekularnych, powiązanie z parametrami termodynamicznymi układu. Statystyki kwantowe.
- 11). Wymień składowe klasycznego (empirycznego) pola siłowego. Dlaczego właśnie nazywamy go klasycznym / empirycznym?
- 12). Omów metodę Monte Carlo ze schematem Metropolis.



- 13). Omów metodę dynamiki molekularnej.
- 14). Wymień fundamentalne różnice pomiędzy metodą modelowania Monte Carlo a dynamiką molekularną.
- 15). Zdefiniuj pierwszo-, drugo-, trzecio- i czwartorzędową strukturę białek. Jakie oddziaływania są odpowiedzialne za ich powstawanie?
- 16). Struktura II-rzędowa białek: naszkicuj mapę Ramachandrana, zaznacz obszary, odpowiadające poszczególnym typom struktury drugorzędowej.
- 17). Opisz, jakie struktury przyjmuje podwójna helisa DNA.
- 18). Wyjaśnij pojęcie homologii białek. Czym różnią się paralogi od ortologów?
- 19). Jak wyznacza się uliniwienie dwóch sekwencji białkowych i na jakie pytania pozwala ono odpowiedzieć? Jaka jest złożoność obliczeniowa tego problemu?
- 20). Operacje symetrii: definicje, rodzaje (w tym punktowe, translacyjne, krystalograficzne), przykłady, zapis macierzowy; operacja symetrii a element symetrii.
- 21). Grupy symetrii: definicja grupy, (krystalograficzne) grupy punktowe, grupy przestrzenne, grupy Lauego; czym się różnią i jakie są ich zastosowania do opisu struktury cząsteczek, kryształów i obrazów dyfrakcyjnych.
- 22). Definicje kryształu oraz główne cechy, które odróżniają stan krystaliczny od innych stanów materii.
- 23). Sieć krystaliczna: definicja, pojęcie komórki elementarnej (i jak obliczyć jej objętość), klasyfikacja i zastosowania sieci Bravais, konstrukcja i zastosowania sieci odwrotnej.
- 24). Układy krystalograficzne: definicje, właściwości, przypisanie obiektów do odpowiedniego układu; układ krystalograficzny a właściwości fizykochemiczne.
- 25). Zjawisko dyfrakcji i opis eksperymentu dyfrakcyjnego: równanie Braggów, konstrukcja Ewalda, pojęcia rozdzielczości i kompletności danych dyfrakcyjnych, czynniki wpływające na intensywność wiązki promieniowania rentgenowskiego ugiętego na kryształach.
- 26). Czynniki struktury oraz atomowe czynniki rozpraszania: definicje, związek z intensywnością ugiętego promieniowania w eksperymencie dyfrakcyjnym; właściwości obrazu dyfrakcyjnego zależne od położenia atomów w komórce elementarnej.
- 27). Źródła promieniowania używane w badaniach strukturalnych: podstawy działania, podobieństwa i różnice (atomowe/jądrowe czynniki rozpraszania), przykłady zastosowań.
- 28). Rozwiązanie i udokładnienie struktury krystalicznej: na czym polega problem fazowy w krystalografii i przykłady metody jego rozwiązania, na czym polega udokładnienie struktury kryształu, wskaźniki rozbieżności w badaniach struktury kryształów (do czego służą), inne metody walidacji struktur kryształów.



29). Struktury kryształów związków nieorganicznych, molekularnych i makromolekularnych (białek, kwasów nukleinowych): podobieństwa, różnice i najważniejsze wyzwania eksperymentalne.



Załącznik 4

do uchwały nr 7 Rady Dydaktycznej Wydziału Chemii z dnia 29 lutego 2024 r. w sprawie szczegółowych zasad dyplomowania na kierunku Chemia organizowanym na Wydziale Chemii Uniwersytetu Warszawskiego

WNIOSEK O ZGODĘ NA WSPÓLKIEROWANIE PRACĄ DYPLOMOWĄ PRZEZ OSOBĘ SPOZA UNIwersYTETU WARSZAWSKIEGO

Wniosek o powołanie współkierownika pracy dyplomowej		
..... typ pracy dyplomowej imię i nazwisko, tytuł naukowy kierującego pracą dyplomową (pracownika Wydziału Chemii UW)		
..... imię i nazwisko studenta numer indeksu studenta kierunek studiów
..... imię i nazwisko, tytuł naukowy proponowanego współkierującego pracy dyplomowej (spoza UW) miejsce zatrudnienia		
Opis projektu dyplomowego		
Uzasadnienie podjęcia współpracy		
..... imię i nazwisko proponowanego współkierującego (spoza WCh) imię i nazwisko kierującego z WCh UW	