

# Pytania egzaminacyjne ze Wstępu do Optyki i Fizyki Materii Skondensowanej

2018/19

## Część 1. Optyka

1. Podstawowe własności fal elektromagnetycznych, gęstość energii fali, wektor Poyntinga, natężenie światła, polaryzacja światła.
2. Promieniowanie ciała doskonale czarnego, prawa: Plancka, Stefana-Boltzmana, przesunięcie Wiena.
3. Współczynniki Einsteina, interpretacja i relacje między nimi, procesy absorpcji, emisji spontanicznej i wymuszonej, prawo Lamberta-Beera.
4. Widmo światła a transformata Fouriera, amplituda i natężenie spektralne fali elektromagnetycznej, pomiar widma światła, konstrukcja spektrometru, zasada działania siatki dyfrakcyjnej (wzór siatkowy) i pryzmatu (dyspersja materiałowa, bieg promieni przez pryzmat).
5. Spektroskopia emisyjna i absorpcyjna: idea, charakter widm emisyjnych i absorpcyjnych, zastosowania, jednostki używane w spektroskopii.
6. Kształty linii widmowych: naturalny, poszerzony zderzeniowo i dopplerowsko, profil Voigta, poszerzenie jednorodne i niejednorodne.
7. Przykładowe metody spektroskopii subdopplerowskiej – techniki doświadczalne, uzyskiwane wyniki i zastosowania.
8. Struktura energetyczna atomu wodoru i atomów wieloelektronowych, kolejność obsadzania poziomów energetycznych, reguła Pauliego i reguła Hunda.
9. Atomy wodoropodobne, przybliżony hamiltonian, zniesienie degeneracji poziomów, główne przejścia optyczne w atomach wodoropodobnych.
10. Struktura subtelna, moment magnetyczny elektronu w atomie, sprzężenie spin-orbita w atomie jednoelektronowym (rozszerzenie poziomów w atomie wodoru) i w atomach wieloelektronowych (sprzężenie LS i jj), termy atomowe.
11. Wpływ jądra atomowego na energie elektronu w atomie, spin jądrowy, struktura nadsubtelna.
12. Atom w polu magnetycznym, sprzężenie momentu magnetycznego z polem, energia oddziaływania w słabym i silnym polu (efekty Zeemana i Paschena-Backa), widma w polu magnetycznym.
13. Atom w polu elektrycznym, opis klasyczny oraz kwantowy dla stanów zdegenerowanych i niezdegenerowanych, liniowy i kwadratowy efekt Starka.
14. Laserowe spowalnianie atomów, spowalniacz zeemanowski, melasa optyczna.
15. Pułapkowanie atomów, pułapka magnetoptyczna, pułapka dipolowa, chłodzenie przez odparowanie, kondensat Bosego-Einsteina.
16. Klasyczny model współczynnika załamania, podatność rzeczywista i urojona, współczynnik załamania i współczynnik absorpcji, dyspersja normalna i anomalna.
17. Fale elektromagnetyczne w plazmie, względna przenikalność dielektryczna, częstość plazmowa, odbicie fal elektromagnetycznych od metali, propagacja fal radiowych w jonosferze.

18. Rozpraszanie światła: Rayleigha i Mie, zależność kątowna i od długości fali, rozpraszanie światła spolaryzowanego i niespolaryzowanego, polaryzacja światła przez rozpraszanie, barwa nieba, lidar.
19. Wzmocnienie światła, inwersja obsadzeń, nasycenie wzmocnienia, typy ośrodków wzmacniających, metody pompowania ośrodków wzmacniających.
20. Rezonatory optyczne, mody rezonatora (podłużne i poprzeczne), odległość modów.
21. Laser: warunek progowy akcji laserowej, nasycenie wzmocnienia, mody lasera, widmo emisji laserowej, lasery jednomodowe a wielomodowe.
22. Lasery impulsowe, synchronizacja modów, widmo lasera impulsowego, własności impulsów femtosekundowych.
23. Optyka nieliniowa: nieliniowa polaryzacja, generacja drugiej harmonicznej, dopasowanie fazowe, generacja światła białego, optyczny efekt Kerra.
24. Energia elektronu w cząsteczce, metoda pola samouzgodnionego, jednoelektronowe równanie Shroedingera, metoda orbitali molekularnych.
25. Konstrukcja orbitali molekularnych z orbitali atomowych, orbital wiążący i antywiązący, konfiguracje elektronowe cząsteczek homojądrowych, elektronowe stany wzbudzone cząsteczek.
26. Energia ruchu jąder w cząsteczkach, potencjał dla ruchu jąder, jądrowe równanie Schroedingera, przybliżenie Borna-Oppenheimera.
27. Rozkład energii ruchu jąder, energia oscylacji i rotacji w potencjale harmonicznym, wpływ anharmoniczności na energie stanów oscylacyjnych, struktura energetyczna cząsteczek.
28. Widma małych cząsteczek w różnych zakresach widmowych, rodzaje przejść w cząsteczkach, reguły wyboru, zasada Francka-Condon, rozpraszanie Ramana.
29. Widma dużych cząsteczek w roztworach, wpływ otoczenia na strukturę widm, diagram Jabłońskiego, procesy promieniste i bezpromieniste w dużych cząsteczkach.

## Część 2. Fizyka Materii Skondensowanej

1. Symetrie układów periodycznych. Struktury periodyczne - sieci Bravais`go. Struktury krystaliczne – pojęcie bazy, komórka elementarna i komórka prosta. Przykłady struktur krystalicznych.
2. Oddziaływanie materii z promieniowaniem rentgenowskim - dyfrakcja promieni Roentgena na atomie. Atomowy czynnik struktury.
3. Wskaźniki Millera (hkl) płaszczyzn krystalograficznych. Dyfrakcja na strukturach periodycznych (fotony, elektrony, neutrony, atomy helu).
4. Prawo Bragga, warunki Lauego i sieć odwrotna, pojęcie strefy Brillouina,
5. Dyfrakcja promieni X: metoda Lauego, metoda Metoda Debye'a – Scherera, metody uniwersalne. Geometryczny czynnik struktury.
6. Rodzaje wiązań chemicznych występujących w kryształach. Typowe właściwości kryształów o wiązaniach kowalencyjnych, jonowych, metalicznych oraz van der Waalsa, przykłady.
7. Model Drudego przewodnictwa. Pojęcie ruchliwości, prędkości unoszenia, średniej drogi swobodnej itp. Interpretacja kwantowo-mechaniczna.
8. Opis elektronów w kryształach. Przybliżenie Borna Oppenheimera i Hartree. Funkcje Blocha i ich właściwości. Struktura pasmowa kryształów – przykłady: metale, półprzewodniki i izolatory
9. Elektrony i dziury jako kwazicząstki w ciele stałym. Pasma (nie)paraboliczne i (nie)sferyczne, pojęcie masy efektywnej. Przybliżenie **kp**.
10. Gęstość stanów w przestrzeni odwrotnej i jej związek z gęstością stanów w przestrzeni energii dla systemów o różnej wymiarowości oraz różnej zależności energii od kwazipędu (przykłady: półprzewodnik 3D z paraboliczną dyspersją)
11. Rozkład Fermiego-Diraca i jego związek z obsadzeniem stanów elektronowych i dziurowych w kryształach. Półprzewodniki samoistne.
12. Półprzewodniki domieszkowe. Donory, akceptory – model wodoropodobny.
13. Przewodnictwo elektryczne metali i półprzewodników – zależność od temperatury.
14. Własności optyczne metali, półprzewodników i izolatorów. Doświadczalne metody wyznaczania przerwy energetycznej półprzewodników: absorpcja, luminescencja,....