

Pytania egzaminacyjne ze Wstępu do Optyki i Fizyki Materii Skondensowanej

2016/17

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-Boltzmann, 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.
5. Pomiar widma światła, konstrukcja spektrometru, zasada działania siatki dyfrakcyjnej (wzór siatkowy) i pryzmatu (dyspersja materiałowa, bieg promieni przez pryzmat).
6. Spektroskopia emisyjna i absorpcyjna: idea, charakter widm emisyjnych i absorpcyjnych, zastosowania, jednostki używane w spektroskopii.
7. Kształty linii widmowych: naturalny, poszerzony zderzeniowo i dopplerowsko, profil Voigta, poszerzenie jednorodne i niejednorodne.
8. Przykładowe metody spektroskopii subdopplerowskiej – techniki doświadczalne, uzyskiwane wyniki i zastosowania.
9. Struktura energetyczna atomu wodoru i atomów wieloelektronowych, kolejność obsadzania poziomów energetycznych, reguła Pauliego i reguła Hunda.
10. Atomy wodoropodobne, przybliżony hamiltonian, zniesienie degeneracji poziomów, główne przejścia optyczne w atomach wodoropodobnych.
11. Struktura subtelna, moment magnetyczny elektronu w atomie, sprzężenie spin-orbita w atomie jednoelektronowym (rozszczipienie poziomów w atomie wodoru) i w atomach wieloelektronowych (sprzężenie LS i jj), terminy atomowe.
12. Wpływ jądra atomowego na energie elektronu w atomie, spin jądrowy, struktura nadsubtelna.
13. 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.
14. Atom w polu elektrycznym, opis klasyczny oraz kwantowy dla stanów zdegenerowanych i niezdegenerowanych, liniowy i kwadratowy efekt Starka.
15. Laserowe spowalnianie atomów, spowalniczek zeemanowski, melasa optyczna.
16. Pułapkowanie atomów, pułapka magnetooptyczna, pułapka dipolowa, chłodzenie przez odparowanie, kondensat Bosego-Einsteina.
17. Klasyczny model współczynnika załamania, podatność rzeczywista i urojona, współczynnik załamania i współczynnik absorpcji, dyspersja normalna i anomalna.
18. Fale elektromagnetyczne w plazmie, względna przenikalność dielektryczna, częstość plazmowa, odbicie fal elektromagnetycznych od metali, propagacja fal radiowych w jonosferze.

19. Rozpraszanie światła: Rayleigha i Mie, zależność kątowna i od długości fali, rozpraszanie światła spolaryzowanego i niespolaryzowanego, polaryzacja światła przez rozpraszanie, barwa nieba, lidar.
20. Wzmocnienie światła, inwersja obsadzeń, typy ośrodków wzmacniających, metody pompowania ośrodków wzmacniających.
21. Rezonatory optyczne, mody rezonatora (podłużne i poprzeczne), odległość modów.
22. Laser: warunek progowy akcji laserowej, nasycenie wzmocnienia, mody lasera, widmo emisji laserowej, lasery jednomodowe a wielomodowe.
23. Lasery impulsowe, przełączanie dobroci rezonatora, synchronizacja modów, widmo lasera impulsowego, własności impulsów femtosekundowych.
24. Optyka nieliniowa: nieliniowa polaryzacja, generacja drugiej harmonicznej, dopasowanie fazowe, generacja światła białego, optyczny efekt Kerra, absorpcja dwufotonowa, mikroskop dwufotonowy.
25. Energia elektronu w cząsteczce, metoda pola samouzgodnionego, jednoelektronowe równanie Shroedingera, metoda orbitali molekularnych.
26. Konstrukcja orbitali molekularnych z orbitali atomowych, orbital wiążący i antywiązący, konfiguracje elektronowe cząsteczek homojądrowych, elektronowe stany wzbudzone cząsteczek.
27. Symetria orbitali, nakładanie orbitali typu s i p, orbitale molekularne σ i π , hybrydyzacja, wiązania w cząsteczce benzenu.
28. Energia ruchu jąder w cząsteczkach, potencjał dla ruchu jąder, jądrowe równanie Schroedingera, przybliżenie Borna-Oppenheimera.
29. Rozkład energii ruchu jąder, energia oscylacji i rotacji w potencjale harmonicznym, wpływ anharmoniczności na energie stanów oscylacyjnych, struktura energetyczna cząsteczek.
30. Widma małych cząsteczek w różnych zakresach widmowych, rodzaje przejść w cząsteczkach, reguły wyboru, zasada Francka-Condon, rozpraszanie Ramana.
31. 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. Układy krystalograficzne. Struktury krystaliczne – pojęcie bazy, komórka elementarna i komórka prosta. Przykłady struktur krystalicznych, ciekłe kryształy.
2. Oddziaływanie materii z promieniowaniem roentgenowskim - dyfrakcja promieni na gazie atomowym. Atomowy czynnik struktury. Wskaźniki Millera (hkl) płaszczyzn krystalograficznych. Dyfrakcja na strukturach periodycznych (fotony, elektrony, neutrony, atomy helu).
3. Prawo Bragga, warunki Lauego i sieć odwrotna, pojęcie strefy Brillouina, konstrukcja Ewalda.
4. Dyfrakcja promieni X: metoda Lauego, metoda Metoda Debye'a – Scherera, metody uniwersalne. Geometryczny czynnik struktury.
5. Metody mikroskopowe w badaniach materii skondensowanej: skaningowa mikroskopia elektronowa, transmisyjna mikroskopia elektronowa, mikroskop tunelowy, mikroskop sił atomowych.
6. Rodzaje wiązań chemicznych występujących w kryształach. Typowe właściwości kryształów o wiązaniach kowalencyjnych, jonowych, metalicznych oraz van der Waalsa.
7. Opis elektronów w kryształach. Funkcje Blocha. Struktura pasmowa kryształów – przykłady: metale, półprzewodniki i izolatory.
8. Elektrony jako kwazicząstka w ciele stałym. Prędkość grupowa elektronu. Pasma paraboliczne, pojęcie masy efektywnej (typowe półprzewodniki, grafen...)
9. 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)
10. Dziura – kwazicząstka w ciele stałym. Wyznaczanie masy efektywnej elektronów i dziur – rezonans cyklotronowy.
11. Model Drudego przewodnictwa. Pojęcie ruchliwości nośników. Efekt Halla jako metoda wyznaczania koncentracji i ruchliwości nośników.
12. Rozkład Fermiego-Diraca i jego związek z obsadzeniem stanów elektronowych i dziurowych w kryształach. Półprzewodniki samoistne.
13. 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,....
15. Przejścia międzypasmowe. Półprzewodniki z przerwą prostą i skośną. Ekscytony i ich wpływ na własności optyczne półprzewodników (absorpcja, luminescencja).
16. Fonony. Model Einsteina i Debaya ciepła właściwego ciał stałych – główne założenia i przydatność do opisu zachowania ciepła właściwego w niskich i wysokich temperaturach.