Instytut Fizyki Doświadczalnej Wydział Matematyki, Fizyki i Informatyki UNIWERSYTET GDAŃSKI

Badanie właściwości optycznych materiałów domieszkowanych jonami metali przejściowych

DLF

DYDAKTYCZNE LABORATORIUM

FIZYCZNE

Ćwiczenie 21













I. Zagadnienia do opracowania.

- 1. Budowa krystaliczna ciał stałych:
- a) sieć krystaliczna;
- b) komórka elementarna;
- c) promień jonowy;
- d) liczba koordynacyjna.
- 2. Pasmowa struktura energetyczna ciała stałego.
- 3. Poziomy energetyczne swobodnego atomu i optycznego centrum w krysztale.
- 4. Teoretyczne podstawy spektroskopii jonów metali przejściowych:
- a) podstawowe pojęcia teorii pola krystalicznego;
- b) jon metalu przejściowego w polu krystalicznym;
- c) diagram konfiguracyjny klasyczny i kwantowy model współrzędnych konfiguracyjnych w przybliżeniu oscylatora harmonicznego;
- d) oddziaływanie elektron-sieć;
- e) energia układu w stanie podstawowym i wzbudzonym;
- f) przejścia promieniste i bezpromieniste;
- g) zasada Francka Condona.
- 5. Eksperymentalne metody pomiaru:
- a) widm: absorpcji, wzbudzenia oraz emisji;
- b) profili czasów zaniku luminescencji.

II. Zadania doświadczalne.

1. Zapoznać się z układem pomiarowym przedstawionym na Zdjęcie 1.



Zdjęcie 1. Stanowisko do rejestracji widm wzbudzenia, emisji oraz profili zaniku luminescencji: 1 – spektrofluorymetr FluoroMax – 4 TCSPC; 2 – komora próbek; 3 – zestaw komputerowy.





2. Włączyć zasilanie poszczególnych elementów układu:



- włączyć zasilanie spektrofluorymetru (włącznikiem po prawej stronie obudowy);
- włączyć komputer (włącznikiem na przedniej płycie obudowy);
- 3. Sprawdzić czy w porcie USB znajduje się klucz typu *SENTINEL* umożliwiający uruchomienie programu obsługującego spektrofluorymetr.
- 4. Uruchomić główną aplikację pod nazwą *FluorEssence V3* pozwalającą na gromadzenie danych pomiarowych. Jej ikona umieszczona jest na pulpicie *1, Zdjęcie 2*.



Zdjęcie 2. Widok ekranu po uruchomieniu systemu: 1 – ikona programu FluoroEssence V3.

- 5. W oparciu o widma absorpcji próbki Al₂O₃:Ti³⁺ (*Rysunek 14*) oraz YAlO₃:Ti³⁺ (*Rysunek 15*) umieszczone w *Dodatku* ustalić obszary długości fal wzbudzenia oraz luminescencji obu próbek.
- 6. W komorze próbek *2, Zdjęcie 1* zamontować wybraną próbkę w specjalnym uchwycie przeznaczonym do montowania próbek objętościowych *1, Zdjęcie 3*.
- 7. Kąt położenia uchwytu próbek ustalić na około 45 stopni.
- 8. Z paska przycisków przy pomocy ikony 1, Zdjęcie 4 lub poprzez wybór Experiment Setup w menu Collect uruchomić program pozwalający na wybór jednego z trybów pracy urządzenia.







Zdjęcie 3. Widok wnętrza komory pomiarowej: 1 – uchwyt do próbek objętościowych; 2 – miejsce na filtr w torze emisyjnym; 3 – miejsce na filtr w torze wzbudzenia.

- Skonfigurować spektrofluorymetr do pomiaru widm emisji poprzez następujące kroki: z menu Main Experimental Menu, należy wybrać kolejno: Spectra 1 (Zdjęcie 6), a następnie Emission 1 (Zdjęcie 7).
- 10. Ustawić konfigurację układu wzbudzającego i detekcyjnego w zakładce *Monos (1, Zdjęcie 8)*. W obszarze *Excitation 1 (2, Zdjęcie 8)*, wpisać długość fali wzbudzającej, określoną na podstawie maksimów pasm absorpcji: dla Al₂O₃:Ti³⁺ 488 nm, dla YAlO₃:Ti³⁺ 425 nm natomiast w obszarze *Emission 1 (3, Zdjęcie 8)* wpisać zakres długości fal skanowania emisji tj. dla Al₂O₃:Ti³⁺ i YAlO₃:Ti³⁺ od 500 nm do 850 nm.
- 11. Dobrać filtr krawędziowy lub pasmowy do obserwowanego zakresu długości fal i wstawić go w tor detekcji w miejsce 2 na Zdjęciu 3.
- 12. Ustawić parametry detektora w zakładce *Detectors* (1, Zdjęcie 9). W obszarze *Select* (2, Zdjęcie 9) włączyć detektor S1 z korekcją widmową *Correction. Integration time* ustawić na 1 ms, włączyć korekcję tła *Dark Offset*, zaś w obszarze *Signal Algebra* (3, Zdjęcie 9) klikając na





Zdjęcie 4. Widok ekranu programu po uruchomieniu ikony programu FluorEssence V3 znajdującej się na pulpicie: 1 – ikona uruchomiająca program pomiarowy. Zdjęcie 5. Widok ekranu po uruchomieniu ikony M: 1 – widok statusu urządzeń uruchamianych podczas programu.





sygnał *S1c* i dalej przy pomocy przycisku *Add* umieść go w oknie *Formulas*.

(

Wskazówka

W trakcie pomiarów widm emisji szerokość szczeliny monochromatora wzbudzającego ustawić na 5 nm, szerokość szczeliny monochromatora detekcyjnego na 0,5 nm, krok skanowania na 0,25 nm natomiast w pomiarze widm wzbudzenia szerokości szczelin ustawić odwrotnie. Zdolność spektralna urządzenia wynosi 4,25 nm/1 mm.

- 13. Uruchomić pomiar poprzez naciśnięcie klawisza *Run (4, Zdjęcie 9)*. Po zakończeniu pomiaru dane zostaną automatycznie przesłane do programu *Origin*.
- 14. Na podstawie zmierzonego widma emisji wyznaczyć maksimum luminescencji, dobrać filtr krawędziowy lub pasmowy przepuszczający wyznaczoną długość fali oraz wstawić go w tor detekcji (2, Zdjęcie 3).
- 15. Zmierzyć widmo wzbudzenia wykonując kolejno następujące kroki: z paska menu przy pomocy ikony M 1, Zdjęcie 4 lub poprzez wybór Experiment Setup w menu Collect a następnie z menu Main Experimental Menu, wybrać kolejno: Spectra (1, Zdjęcie 6), Excitation (1, Zdjęcie 7). W zakładce Monos (1, Zdjęcie 9) w obszarze Excitation 1 (2, Zdjęcie 9) wpisać zakres długości fal wzbudzających próbkę: Start 250 nm, End 550 nm zaś w obszarze Emission 1 (3, Zdjęcie 9) w pozycji Wavelength peak należy wpisać wyznaczoną wielkość maksimum pasma.
- 16. Ustawić parametry detektora w zakładce *Detectors (1, Zdjęcia 9* i 11). W obszarze *Select (2, Zdjęcie 9*) włączyć detektory *S1* z korekcją widmową *Correction* i *R1. Integration time* ustawić na 1 ms, włączyć korektę tła *Dark Offset,* zaś w obszarze *Signal Algebra (3, Zdjęcie 9*) klikając kolejno na sygnał *S1c* podzielony przez sygnał *R1c* i dalej przy pomocy przycisku *Add* iloraz umieść w oknie *Formulas*.





Zdjęcie 6. Widok ekranu po uruchomieniu ikony M: 1 – menu wyboru sprzętowej konfiguracji urządzenia do pomiarów widm wzbudzenia oraz emisji; 2 – menu wyboru sprzętowej konfiguracji do pomiarów profili zaniku luminescencji. Zdjęcie 7. Widok ekranu po wybraniu z menu Main Experiment Menu, Spectra: 1 – menu wyboru typu eksperymentu.







Zdjęcie 8. Widok okna eksperymentalnego pozwalającego na ustawienie parametrów eksperymentu do pomiaru widm emisji: 1 – konfiguracja układu wzbudzającego i detekcyjnego; 2 – ustawienie długości fali wzbudzającej oraz szerokości szczeliny monochromatora wzbudzającego; 3 – konfiguracja układu emisyjnego: początku i końca skanowania, kroku skanowania oraz szerokości szczeliny monochromatora emisyjnego.



Zdjęcie 9. Widok okna eksperymentalnego pozwalającego na ustawienie parametrów detektora w trakcie pomiarów widm emisji: 1 – konfiguracja detektora; 2 – ustawienie parametrów czasu ekspozycji detektora oraz wyboru sygnałów; 3 – okno algebraicznych operacji na mierzonym sygnale; 4 – przycisk Run uruchamiający pomiar.

- 17. Uruchomić pomiar poprzez naciśnięcie klawisza *Run (4, Zdjęcia 9 i 11)*. Po zakończeniu pomiaru dane zastaną automatycznie przesłane do programu *Origin*.
- 18. Zmierzyć profil czasu zaniku luminescencji dla wyznaczonego maksimum luminescencji wykonując kolejne kroki: z paska menu przy pomocy ikony M *1, Zdjęcie 4* lub poprzez wybór *Experiment Setup* w menu *Collect* a następnie z menu *Main Experimental Menu* wybrać



Zdjęcie 10. Widok okna eksperymentalnego pozwalającego na ustawienie parametrów eksperymentu do pomiaru widm wzbudzenia: 1 – konfiguracja układu wzbudzającego i detekcyjnego; 2 – ustawienie zakresu długości fal monochromatora wzbudzającego: początku i końca skanowania oraz szerokości szczeliny monochromatora wzbudzającego; 3 – ustawienie długości fali emisyjnej oraz szerokości szczeliny monochromatora emisyjnego. Zdjęcie 11. Widok okna eksperymentalnego pozwalającego na ustawienie parametrów detektora w trakcie pomiarów widm wzbudzenia: 1 – konfiguracja detektora; 2 – ustawienie parametrów czasu ekspozycji detektora oraz wyboru sygnałów; 3 – okno algebraicznych operacji na mierzonym sygnale; 4 – przycisk Run uruchamiający pomiar.





kolejno: *Phos* (2, Zdjęcie 6), *Decay by Delay*. W zakładce *Monos* (1, Zdjęcie 12) w obszarze *Excitation* 1 (2, Zdjęcie 12), w pozycji *Wavelength Peak* wpisać długość fali wzbudzającej określoną na podstawie widma absorpcji próbki zaś szerokość szczeliny *Slits* ustawić na 1 nm, natomiast w obszarze *Emission* 1 (3, Zdjęcie 9) w pozycji *Wavelength Peak* wpisać wielkość wyznaczoną z maksimum pasma, a szerokość szczeliny *Slits* ustawić na 1 nm.

19. Parametry detektora w zakładce Detectors (1, Zdjęcie 13) ustawić w następujący sposób:

w obszarze Select (2, Zdjęcie 9) włączyć detektory S1 z korektą tła Dark Offset, zaś w obszarze Signal Algebra (3, Zdjęcie 13) klikając na sygnał S1c i dalej poprzez przycisk Add umieścić w oknie Formulas.

Obszar Phosphorimeter powinien zawierać niniejsze parametry: Time per flash:61 ms; *Flash Count*: 10; *Initial delay*:0,001 ms; *Max delay*:0,1 ms dla próbki Al₂O₃, a 0,3 ms dla próbki YAlO₃; *Delay increment*: 0,001 ms dla próbki Al₂O₃, a 0,003 ms dla próbki YAlO₃; w obszarze *Accumulations* ustawić na 10 z opcją uśrednia sygnału *Average Scans*.



Zdjęcie 12. Widok okna eksperymentalnego pozwalającego na ustawienie parametrów eksperymentu do pomiarów profili zaniku luminescencji: 1 – ikona konfiguracja układu wzbudzającego i detekcyjnego; 2 – konfiguracja układu emisyjnego; 3 – konfiguracja układu wzbudzającego.



Zdjęcie 13. Widok okna eksperymentalnego pozwalającego na ustawienie parametrów ekspozycji detektora w trakcie pomiarów profili zaniku luminescencji: 1 – konfiguracja detektora; 2 – ustawienie parametrów czasu ekspozycji detektora oraz wyboru sygnałów; 3 – okno algebraicznych operacji na mierzonym sygnale; 4 – obszar ustawienia parametrów profilu zaniku luminescencji; 5 – obszar pozwalający na uśrednianie mierzonego sygnału; 6 – przycisk Run uruchamiający pomiar.

20. Uruchomić pomiar poprzez naciśnięcie klawisza Run (6, Zdjęcia 9 i 13).

Po zakończeniu pomiaru dane zastaną automatycznie przesłane do programu Origin.

- 21. Pomiary od II.6. do II.19. wykonać dla obu otrzymanych próbek domieszkowanych jonem Ti³⁺.
- 22. Na podstawie zarejestrowanych widm wzbudzenia oraz luminescencji obu próbek wyznaczyć parametr pola krystalicznego Dq.
- 23. Dopasować krzywą jedno- eksponencjalną do profili czasów zaniku.
- 24. Wytłumaczyć różnice pomiędzy otrzymanymi wynikami dla zmierzonych próbek.



III. Zestaw przyrządów.

- 1. Spektrofluorymetr firmy Horiba Jobin Yvon, model FluoroMax -4 TCSPC.
- 2. Zestaw komputerowy.

IV. Literatura.

- 1. Z. Bojarski, M. Gigla, K. Stróż, M. Surowiec "Krystalografia", PWN, Warszawa 2007.
- 2. D. Kunisz "Fizyczne podstawy emisyjnej analizy widmowej", PWN, Warszawa 1973.
- 3. N.W. Ashcroft "Fizyka ciała stałego", PWN, Warszawa 1986.
- 4. W. Demtröder "Spektroskopia laserowa", PWN, Warszawa 1993.
- 5. Ch. Kittel "Fizyka ciała stałego", PWN, Warszawa 1999.
- 6. J. Dereń "Chemia ciała stałego", PWN 1975.
- 7. B. Henderson, G.F. Imbusch *"Optical Spectroscopy of Inorganic Solids"*, Oxford University Press, Oxford 1989.
- 8. A.P. Arya "Fundamentals of Atomic Physics", Allyn & Bacon, Inc., Boston 1971.
- 9. N.W. Ashcroft "Solid State Physics", Saunders College, Philadelphia 1976.
- 10. W. Demtröder "Laser Spectroscopy. Basic Concepts and Instrumentation", Springer, 1988.
- 11. I.B. Bersuker "Electronic structure and properties of transition metal compounds: introduction to the theory", John Wiley & Sons Inc., New York 1996.
- 12. F. Mayinger, O. Feldmann "Optical Measurements", Springer, 2001.
- 13. J.G. Solé, L.E. Bausá, D. Jaque "An introduction to the optical spectroscopy of inorganic solids", John Wiley & Sons Inc., Chichester 2005.
- 14. S. Kasap, P. Capper "Springer Handbook of Electronic and Photonic Materials", Springer 2006.
- 15. T. Wegner, K. Petermann "Appl. Phys." B 49, 275 278 (1989).
- 16. S. Shinoya, W.M. Yen "Phosphor Handbook", CRS Press, Boston 1998.
- 17. Ch. Kittel "Introduction to Solid State Physics", Wiley, 2004.
- 18. Ch. Hammond *"The Basic of Crystallography and Diffraction"*, Oxford Science Publications, Oxford 2009.





Dodatek

Widma absorpcji jonu Ti³⁺ w różnych matrycach



Rysunek 14. Widmo absorpcji AI_2O_3 domieszkowanego Ti³⁺ (Physical Review Letters 48, 1993, 5922-5934).



Rysunek 15. Widmo absorpcji YAlO₃ domieszkowanego Ti^{3+} (Appl. Phys. B 49, 1989, 275 – 278).