

POLITECHNIKA KRAKOWSKA IM. TADEUSZA KOŚCIUSZKI

KARTA PRZEDMIOTU

obowiązuje studentów rozpoczynających studia w roku akademickim 2020/2021

Wydział Inżynierii Materiałowej i Fizyki

Kierunek studiów: Fizyka Techniczna w Języku Angielskim

Profil: Ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarne

Kod kierunku: FTja

Stopień studiów: II

Specjalności: Computer modelling (modelowanie komputerowe w języku angielskim)

1 INFORMACJE O PRZEDMIOCIE

| | |
|---|--------------------------|
| NAZWA PRZEDMIOTU | Condensed matter physics |
| NAZWA PRZEDMIOTU W JĘZYKU ANGIELSKIM | Condensed matter physics |
| KOD PRZEDMIOTU | WIMiF FTJA oIIS C5 20/21 |
| KATEGORIA PRZEDMIOTU | Przedmioty kierunkowe |
| LICZBA PUNKTÓW ECTS | 4.00 |
| SEMESTRY | 2 |

2 RODZAJ ZAJĘĆ, LICZBA GODZIN W PLANIE STUDIÓW

| SEMESTR | WYKŁAD | ĆWICZENIA | LABORATORIUM | LABORATORIUM KOMPUTERO- WE | SEMINARIUM | PROJEKT |
|---------|--------|-----------|--------------|----------------------------------|------------|---------|
| 2 | 30 | 15 | 0 | 0 | 0 | 0 |

3 CELE PRZEDMIOTU

Cel 1 Cel przedmiotu 1 Properties of the crystal lattice and different types of chemical bonding.

Cel 2 Cel przedmiotu 2 Solid state band model. Electronic structure of metals. Nanomaterials.

Cel 3 Cel przedmiotu 3 Magnetic materials. Spintronics. Superconducting materials.

4 WYMAGANIA WSTĘPNE W ZAKRESIE WIEDZY, UMIEJĘTNOŚCI I INNYCH KOMPETENCJI

1 Wymaganie 1 Knowledge of the basics of quantum mechanics

5 EFEKTY KSZTAŁCENIA

EK1 Wiedza Efekt kształcenia 1 Knowledge of different types of crystal lattices. Reciprocal lattice. The construction of Ewald's sphere.

EK2 Wiedza Efekt kształcenia 2 The mechanism of X-ray radiation. Neutron reactor. Synchrotron radiation. X-ray and neutron diffraction studies. Crystal structure studies.

EK3 Wiedza Efekt kształcenia 3 Properties of magnetic materials and its applications. Spintronics

EK4 Kompetencje społeczne Efekt kształcenia 4 Students can cooperate and exchange their experience with scientists

EK5 Umiejętności Efekt kształcenia 5 Students can read and understand scientific literature concerning solid state physics.

6 TREŚCI PROGRAMOWE

| ĆWICZENIA | | |
|-----------|---|------------------|
| LP | TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH | LICZBA GODZIN |
| C1 | Treści programowe 1 Reciprocal lattice and crystal structure. Inter-plane distances. Ewald's sphere design. | 2 |
| C2 | Treści programowe 2 Chemical bond analysis. Lenard-Jones potential. Metallic and covalent bonds. | 2 |
| C3 | Treści programowe 3 Dispersion relations for diatomic linear chain of atoms. | 1 |
| C4 | Treści programowe 4 Temperature dependence of specific heat in the Debay's model. | 2 |
| C5 | Treści programowe 5 Proof of Bloch's theorem. Kronig-Penney model. | 2 |
| C6 | Treści programowe 6 Superconducting properties of solids. Josephson phenomenon. | 2 |
| C7 | Treści programowe 7 Paramagnetic susceptibility. Ferromagnetic and antiferromagnetic interactions. Paramagnetism of free electric gas. Elements of spintronics. | 2 |
| C8 | Treści programowe 8 Classification of phase transitions. Landau's theory of phase transitions. | 2 |

| WYKŁAD | | |
|-----------|--|------------------|
| LP | TEMATYKA ZAJĘĆ OPIS SZCZEGÓŁOWY BLOKÓW TEMATYCZNYCH | LICZBA GODZIN |
| W1 | Treści programowe 1 Crystal lattice: Bravais lattice and primitive vectors / lattice classification, crystallographic systems /, Wigner Seitz cell, crystal structures types and lattices. | 3 |
| W2 | Treści programowe 2 Reciprocal lattice, first Brillouin zone, lattice planes and Miller indices. Chemical bonds in crystals: noble gas crystals, ionic crystals, covalent crystals, metals, hydrogen bond. | 3 |
| W3 | Treści programowe 3 Diffraction: X-ray diffraction, neutron diffraction. | 2 |
| W4 | Treści programowe 4 Vibrations of the crystal lattice. Dispersion curves. linear monatomic chain of atoms, linear diatomic chain of atoms. Thermal properties of the crystal lattice. Debyes model and Einsteins model of specific heat of the crystal lattice. | 5 |
| W5 | Treści programowe 5 Theory of almost free electrons system in three dimensions. Heat capacity of electron gas. Electrons in periodic potential: periodic potential and Bloch's theorem with proof, boundary conditions of Born-von Karman. | 5 |
| W6 | Treści programowe 6 Superconductivity: experimental description, Meisner effect, specific heat, energy gap, isotope effect, outline of superconductivity theory: phase transition to superconducting state, London equation, BCS superconductivity theory, type I and II superconductors, mixed state, electron tunneling, Josephson phenomenon. | 5 |
| W7 | Treści programowe 7 Magnetic properties of solids: diamagnetism, Langevin equation; paramagnetism: quantum theory of paramagnetism, rare earth ions, iron ions, conductivity electrons; ferromagnetism: Curie temperature, saturation magnetization at absolute zero temperature, variation of magnetization vs. temperature, antiferromagnetism: susceptibility below Neel temperature. GMR. Spintronics. | 5 |
| W8 | Treści programowe 8 Critical phenomena and phase transitions. | 2 |

7 NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE

N1 Wykłady

N2 Zadania tablicowe

N3 Prezentacje multimedialne

N4 Konsultacje

8 OBCIĄŻENIE PRACĄ STUDENTA

| FORMA AKTYWNOŚCI | ŚREDNIA LICZBA GODZIN NA ZREALIZOWANIE AKTYWNOŚCI |
|--|---|
| Godziny kontaktowe z nauczycielem akademickim, w tym: | |
| Godziny wynikające z planu studiów | 45 |
| Konsultacje przedmiotowe | 5 |
| Egzaminy i zaliczenia w sesji | 4 |
| Godziny bez udziału nauczyciela akademickiego wynikające z nakładu pracy studenta, w tym: | |
| Przygotowanie się do zajęć, w tym studiowanie zalecanej literatury | 10 |
| Opracowanie wyników | 5 |
| Przygotowanie raportu, projektu, prezentacji, dyskusji | 5 |
| SUMARYCZNA LICZBA GODZIN DLA PRZEDMIOTU WYNIKAJĄCA Z CAŁEGO NAKŁADU PRACY STUDENTA | 74 |
| SUMARYCZNA LICZBA PUNKTÓW ECTS DLA PRZEDMIOTU | 4.00 |

9 SPOSOBY OCENY

OCENA FORMUJĄCA

F1 Zadanie tablicowe

F2 Kolokwium

F3 Odpowiedź ustna

OCENA PODSUMOWUJĄCA

P1 Egzamin pisemny

P2 Egzamin ustny

KRYTERIA OCENY

| | |
|---------------------|-----------------------|
| EFEKT KSZTAŁCENIA 1 | |
| NA OCENĘ 3.0 | Level at least of 50% |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 2 | |
| NA OCENĘ 3.0 | Level at least of 50% |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 3 | |

| | |
|---------------------|-----------------------|
| NA OCENĘ 3.0 | Level at least of 50% |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 4 | |
| NA OCENĘ 3.0 | Level at least of 50% |
| EFEKT KSZTAŁCENIA 5 | |
| NA OCENĘ 3.0 | Level at least of 50% |

10 MACIERZ REALIZACJI PRZEDMIOTU

| EFEKT KSZTAŁCENIA | ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU | CELE PRZEDMIOTU | TREŚCI PROGRAMOWE | NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE | SPOSOBY OCENY |
|-------------------|--|----------------------|-------------------|-----------------------|----------------|
| EK1 | K_W01b K_W02b K_W03 K_U01b K_U02 K_U03b K_U15 K_U16 b K_K01 K_K02 K_K03 | Cel 1 | C1 C2 W1 W2 W3 | N1 N2 N3 N4 | F1 F2 F3 P1 P2 |
| EK2 | K_W01b K_W02b K_W03 K_U01b K_U02 K_U03b K_U10b K_U11 K_K01 K_K02 | Cel 1 Cel 2 Cel 3 | C2 C3 W3 W4 | N1 N2 N3 N4 | F1 F2 F3 P1 P2 |
| EK3 | K_W01b K_W02b K_W03 K_U01b K_U02 K_U03b K_U04b K_K01 K_K02 | Cel 1 Cel 2 Cel 3 | C5 C6 W5 W6 | N1 N2 N3 N4 | F1 F2 F3 P1 P2 |
| EK4 | K_W01b K_W02b K_W03 K_U01b K_U02 K_U03b K_K01 K_K02 K_K03 | Cel 1 Cel 2 Cel 3 | C6 C7 W6 W7 | N1 N2 N3 N4 | F1 F2 F3 P1 P2 |

| EFEKT KSZTAŁCENIA | ODNIESIENIE DANEGO EFEKTU DO SZCZEGÓŁOWYCH EFEKTÓW ZDEFINIOWANYCH DLA PROGRAMU | CELE PRZEDMIOTU | TREŚCI PROGRAMOWE | NARZĘDZIA DYDAKTYCZNE | SPOSOBY OCENY |
|-------------------|--|----------------------|-------------------|-----------------------|----------------|
| EK5 | K_W01b K_W02b K_W03 K_U01b K_U02 K_U03b K_K01 K_K02 K_K03 | Cel 1 Cel 2 Cel 3 | C7 C8 W7 W8 | N1 N2 N3 N4 | F1 F2 F3 P1 P2 |

11 WYKAZ LITERATURY

LITERATURA PODSTAWOWA

[1] Ch. Kittel — *Introduction to solid state physics*, Warszawa, 2017, PWN

[2] Mermin, Ashcroft — *Solid State Physics*, Warszawa, 2000, PWN

12 INFORMACJE O NAUCZYCIELACH AKADEMICKICH

OSOBA ODPOWIEDZIALNA ZA KARTĘ

dr hab. Ryszard Zach (kontakt: puzach@cyfronet.pl)

OSOBY PROWADZĄCE PRZEDMIOT

1 dr hab. Ryszard Zach (kontakt: puzach@cyfronet.pl)

13 ZATWIERDZENIE KARTY PRZEDMIOTU DO REALIZACJI

(miejsowość, data)

(odpowiedzialny za przedmiot)

(dziekan)

PRZYJMUJĘ DO REALIZACJI (data i podpisy osób prowadzących przedmiot)

.....