



I. OSNOVNI PODACI O KOLEGIJU

Naziv predmeta	Fizika materijala		
Studijski program	Diplomski studij Fizika	Smjer	Inženjerstvo i fizika materijala, Fizika čvrstog stanja
Status predmeta	obvezatan	Godina	2.

BODOVNA VRIJEDNOST I NAČIN IZVOĐENJA NASTAVE	ECTS koeficijent opterećenja studenta	Broj sati (P+V+S)
	6	30+30+0

NASTAVNICI / LABORANTI	Ime i prezime	Kontakt (email, telefon)
Nositelj predmeta 1	Robert Peter	rpeter@uniri.hr
Nositelj predmeta 2		
Asistent 1		
Asistent 2		
Laborant 1		
Laborant 2		

ODRŽAVANJE NASTAVE	Vrijeme	Učionica
Predavanja	prema rasporedu	prema rasporedu
Vježbe	prema rasporedu	prema rasporedu
Seminar/Praktikum		

KONZULTACIJE	Vrijeme	Ured
Nositelj predmeta 1	po dogovoru	0-112
Nositelj predmeta 2		
Asistent 1		
Asistent 2		
Laborant 1		
Laborant 2		

II. POPIS TEMA - PREDAVANJA

Tjedan	Datum	Sati	Tema
1.	1.10.	2	Uvod
	3.10.	2	Atomska struktura materije.
2.	10.10.	2	Međuatomske veze u čvrstim tijelima.
	15.10.	2	Uređenja dugog i kratkog doseg-a. Amorfni materijali.
3.	17.10.	2	Kristalna struktura čvrstih tijela. Bravaisova rešetka.
	22.10.	2	Najvažniji tipovi kristalnih rešetki.
4.	24.10.	2	Eksperimentalne tehnike ispitivanja kristalne strukture materijala.
	29.10.	2	Točkasti defekti u kristalima. Dislokacije.
5.	31.11.	2	Gibanje atoma i iona u materijalima. Difuzija.
	5.11.	2	1. kolokvij
6.	7.11.	2	Električna svojstva materijala. Struktura energetskih vrpci u materijalima.
	12.11.	2	Metali. Poluklasični model vodljivosti.
7.	14.11.	2	Poluvodiči.



	19.11.	2	Dielektrici. Polarizacija dielektrika.
8.	21.11.	2	Piezoelektrici i feroelektrici.
	26.11.	2	Magnetska svojstva materijala. Temeljne fizičke veličine u magnetizmu.
9.	28.11.	2	Magnetsko uređenje u materijalima. Feromagneti.
	3.12.	2	Antiferomagneti i ferimagneti.
10.	5.12.	2	Primjena magnetskih materijala.
	10.12.	2	2. kolokvij
11.	12.12.	2	Supravodljivost.
	17.12.	2	Optička svojstva materijala. Apsorpcija, transmisija i lom svjetlosti.
12.	19.12.	2	Fresnelove jednadžbe.
	7.1.	2	Luminiscencija.
13.	9.1.	2	Kompleksni indeks loma gubitci i apsorpcija EM zračenja u materijalu
	14.1.	2	Primjena optičkih materijala-optička vlakna.
14.	16.1.	2	Fizika površina.
	21.1.	2	Nekristalinični materijali
15.	23.1.	2	1D i 2D nanostrukture – kvantne žice, grafen, nanocjevčice
	28.1.	2	3. kolokvij

III. SUSTAV OCJENJIVANJA		
Aktivnost koja se ocjenjuje	Udio aktivnosti u ECTS bodovima	Maximalan broj bodova
Pohađanje nastave	0	0
Aktivnost u nastavi	0	0
Seminarski rad	0.7	12
Kontinuirana provjera znanja	2.9	48
Pismeni ispit	0	0
Usmeni ispit	2.4	40
UKUPNO	6	100
OPIS AKTIVNOSTI KOJE SE OCJENJUJU		
Pohađanje nastave		
Vodi se evidencija prisustva na vježbama i predavanjima.		
Ako je student odsustvovao s više od 30 % vježbi i predavanja nastavnik mu može uskratiti potpis iz kolegija.		
Seminarski rad - student može ostvariti maksimalno 12 ocjenskih bodova izlaganjem seminarskog rada		
Kontinuirana provjera znanja - student može ostvariti maksimalno 48 ocjenskih bodova.		
Provjera znanja se vrši putem triju kolokvija. Svaki kolokvij može biti ocijenjen s maksimalno 15 bodova.		
Pismeni ispit – pismeni dio ispita se provodi putem kolokvija (rubrika kontinuitana provjera znanja)		
Završni ispit - student može ostvariti maksimalno 40 ocjenskih bodova.		
Završni ispit je usmeni ispit.		

IV. DODATNE INFORMACIJE O PREDMETU		
Pohađanje nastave		
Student može opravdano odustrovati s najviše 30% posto vježbi i predavanja bez posljedica po sticanje potpisa.		
Pridržavanje dogovorenih rokova		
Studenti se moraju pridržavati dogovorenog termina seminarskog izlaganja.		
Ostale relevantne informacije		



Ako je student odsustvovao s više od 30 % vježbi i predavanja nastavnik mu može uskratiti potpis.
Studenti moraju zadovoljiti minimalne kriterije na svim predviđenim aktivnostima. Na svim aktivnostima tijekom nastave trebaju skupiti minimalno 30 ocjenskih bodova da bi pristupili završnom ispitu..
Studenti koji skupe 29,9 ili manje ocjenskih bodova tijekom nastave, nisu zadovoljili, ocjenjuju se ocjenom F i moraju ponovo upisati kolegij.

Očekivani ishodi učenja za predmet

1. Opisati razlike između međuatomskih veza u ionskim, metalnim i kovalentnim kristalima, te objasniti nastanak Van der Waalsovih sila između neutralnih molekula.
2. Objasniti razliku u strukturi između materijala s dugo-dosežnim i kratko-dosežnim uređenjima.
3. Primjeniti osnovne tipove jediničnih čelija Bravaisovih rešetki u opisu kristalnih struktura čvrstih tijela.
4. Primjeniti Drudeov model električne vodljivosti za opis gibanja vodljivih elektrona u metalima.
5. Objasniti nastanak elektronskih vrpcu u čvrstim tijelima i razliku u strukturi vrpcu kod izolatora, poluvodiča i metala.
6. Opisati osnovne mehanizme polarizacije u dielektričnim materijalima.
7. Objasniti razliku između dijamagnetskih, paramagnetskih, feromagnetskih, antiferomagnetskih i ferimagnetskih materijala.
8. Primjeniti model interakcije izmjene za objašnjenje feromagnetskog uređenja u materijalima.
9. Opisati načine interakcije elektromagnetskog zračenja s materijalima.
10. Objasniti strukturu i osnovna fizička i kemijska svojstva polimera.