

**Metalurško-tehnološki fakultet / HEMIJSKA TEHNOLOGIJA / HEMIJSKA KINETIKA I KATALIZA**

Uslovljenost drugim predmetima	-
Ciljevi izučavanja predmeta	Kroz predmet student treba da se upozna sa kinetikom i hemizmom procesa, vezom između mehanizma reakcije i kinetičkih parametara, kao i sa katalitičkim procesima ubrzavanja hemijskih reakcija, zakonitostima tokom ovih procesa i vrstama i osobinama katalizatora.
Ime i prezime nastavnika i saradnika	Prof. dr Ivana Bošković; saradnik dr Jana Mišurović
Metod nastave i savladanja gradiva	Predavanja, vježbe (računske i laboratorijske). Seminarski rad. Konsultacije.
I nedjelja, pred.	Konverzija reaktanata u proizvode. Kinetika i konverzija. Termodinamika konverzije.
I nedjelja, vježbe	Računske vježbe.
II nedjelja, pred.	Elementarne reakcije. Složene reakcije. Reakcioni put.
II nedjelja, vježbe	Računske vježbe.
III nedjelja, pred.	Zakoni brzine hemijske reakcije. Integralni i diferencijalni oblik. Određivanje reda reakcije integralnim i diferencijalnim metodama.
III nedjelja, vježbe	Računske vježbe.
IV nedjelja, pred.	Uticaj temperature na brzinu hemijskih reakcija. Arenijusova jednačina. Nearenujusovo ponašanje.
IV nedjelja, vježbe	Računske vježbe.
V nedjelja, pred.	Zakoni brzine konsekutivnih, paralelnih i lančanih reakcija.
V nedjelja, vježbe	Računske vježbe.
VI nedjelja, pred.	Teorija sudara bimolekulskih reakcija.
VI nedjelja, vježbe	Eksperimentalna vježba: Bazna hidroliza etil-acetata.
VII nedjelja, pred.	Teorija prelaznog stanja. Entalpija, entropija i slobodna energija u teoriji prelaznog stanja.
VII nedjelja, vježbe	I kolokvijum.
VIII nedjelja, pred.	Teorija monomolekulskih reakcija i njihovi modeli.
VIII nedjelja, vježbe	Popravni I kolokvijum.
IX nedjelja, pred.	Definicija i bitne odlike katalize. Suština katalitičkog dejstva. Klasifikacija kat. reakcija.
IX nedjelja, vježbe	Eksperimentalna vježba: Razlaganje malahitnog zelenog u baznoj sredini.
X nedjelja, pred.	Vrste katalize. Homogena i heterogena kataliza.
X nedjelja, vježbe	Eksperimentalna vježba: Razlaganje fenolftaleina u alkalnoj sredini.
XI nedjelja, pred.	Čvrste kiseline i baze u heterogenoj katalizi. Metalni klasteri u katalizi.
XI nedjelja, vježbe	Eksperimentalna vježba: Razlaganje mureksida u kiseloj sredini.
XII nedjelja, pred.	Aktivnost, selektivnost i prinos katalizatora.
XII nedjelja, vježbe	Eksperimentalna vježba: Kiselo-bazna kataliza – Halogenizacija acetona.
XIII nedjelja, pred.	Deaktivacija katalizatora.
XIII nedjelja, vježbe	Eksperimentalna vježba: Autokatalitički mehanizam oksidacije tartaratnog jona vodonik peroksidom u prisustvu kobalta kao katalizatora.
XIV nedjelja, pred.	Projektovanje i sinteza katalizatora.
XIV nedjelja, vježbe	Drugi kolokvijum.
XV nedjelja, pred.	Interakcije metal-nosač. Katalitički reaktori.
XV nedjelja, vježbe	Popravni drugi kolokvijum.
Obaveze studenta u toku nastave	Studenti su obavezni da pohađaju nastavu, odrade sve laboratorijske vježbe i rade kolokvijum i seminarski rad. Ukoliko student izadje na popravni kolokvijum (ispit), racunaju se samo osvojeni poeni sa popravnog roka.
Konsultacije	Petak: 9-11h
Opterećenje studenta u casovima	Nedjeljno: 6 kredita x 40/30 = 8 sati Ukupno opterećenje u toku semestra: 6x30 =180 sati.

Literatura	1. D. Šepa, Osnovi hemijske kinetika, Beograd, 2001. 2. P. Putanov, Uvod u heterogenu katalizu, Novi Sad, 1995 3. G. Bošković, Heterogena kataliza u teoriji i praksi, Novi Sad, 2007
Oblici provjere znanja i ocjenjivanje	- Aktivnost u toku predavanja : (0 - 5 poena), - Aktivnost na vježbama : ( 0 - 5 poena ), - I kolokvijum : ( 0 - 20 poena), - II kolokvijum : ( 0 - 20 poena), - Završni ispit : ( 0 - 50 poena),
Posebne naznake za predmet	-
Napomena	-
Ishodi učenja	Po završetku ovog kursa, student će biti u mogućnosti da: - razumije vremenske tokove hemijskih reakcija i zakone koji opisuju brzinu odvijanja složenih hemijskih procesa, - utvrdi red reakcije integralnim i diferencijalnim metodama, - protumači vezu između mehanizma reakcije, energije veze i kinetičkih parametara, - objasni teorijske osnove odvijanja hemijskih reakcija ( teorija sudara monomolekulske i bimolekulske reakcije, teorija prelaznog stanja) i njihove modele, - opiše osnovne mehanizme katalitičkih procesa, - primjeni osnovne zakonitosti ubrzavanja hemijskih reakcija na konkretni katalitički sistem - protumači primjenu različitih tipova katalizatora u tehnologiji i zaštiti životne sredine, - razlikuje parametre koji karakterišu katalizatore kao što su: aktivnost, selektivnost, stabilnost, regenerabilnost itd. - navede savremene trendove u istraživanju i proizvodnji novih katalizatora.