



SYLLABUS

1. Puni naziv nastavnog predmeta:

Fizikalna hemija II

2. Skraćeni naziv nastavnog predmeta / šifra:**3. Ciklus studija:**1**4. Bodovna vrijednost ECTS:**9**5. Status nastavnog predmeta:** Obavezni Izborni**6. Preduslovi za polaganje nastavnog predmeta:**

Stečeno pravo upisa na III godinu studija

7. Ograničenja pristupa:

Nema

8. Trajanje / semestar:1 5**9. Sedmični broj kontakt sati:**

9.1. Predavanja:	4
9.2. Auditorne vježbe:	0
9.3. Laboratorijske / praktične vježbe:	3

10. Fakultet:

Prirodno-matematički fakultet

11. Odsjek / Studijski program:

Odsjek HEMIJA- Stud.program:Primijenjena hemija, Edukacija u hemiji

12. Odgovorni nastavnik:

Dr. sci. Nusreta Đonlagić, red.prof.

13. E-mail nastavnika:

nusreta.djonlogic@untz.ba

**14. Web stranica:**

www.pmf.untz.ba

15. Ciljevi nastavnog predmeta:

Fizikalna hemija, kao opšti fundamentalni predmet, treba da pruži studentima osnovna teoretska i praktična znanja na osnovu kojih će da savlada i primjenjuje fizikalno-hemijske zakonitosti i veličine u sagledavanju i objašnjenju hemijskih, kinetičkih, procesa mehanizama hemijskih reakcija, uticaja katalizatora na energiju aktivacije, primjenom savremenih fizikalno-hemijskih metoda i proračuna

16. Ishodi učenja:

Usvajanje teoretskih i praktičnih znanja, kinetičkih zakona i primjene savremenih metoda u ispitivanjima mehanizama i kinetičkih zakona hemijskih reakcija.

- Sticanje teoretskih i praktičnih znanja neophodnih za poznavanje površinskih pojava i adsorpcije -Sticanje teoretskih i praktičnih znanja neophodnih za poznavanje koloidnih sistema
- Nakon uspješnog savladavanja nastavnog programa predmeta, studenti će biti sposobljeni da:
- primjene fundamentalna znanja u objašnjenju mehanizama i osnovnih kinetičkih zakona hemijskih reakcija
- da objasne aktivaciju hemijskih reakcija, definiraju i odrede energiju reakcije
- da primjene fundamentalna znanja u objašnjenju površinskih pojava i vrsta adsorpcije i adsorpcionih izotermi

17. Indikativni sadržaj nastavnog predmeta:

Osnove hem.kinetike; pojmovnik,Brzina hem.reakcija, metode određivanja primjeri,Kinetika reakcija I reda; primjeri, proračuni,Kinetika reakcija II reda, primjeri, proračuni,Kinetika reakcija III reda, metode određivanja reda reakcije, Uticaj temperature na brzinu hem.reakcije, Arenijusova jednačina, proračuni,Kinetika složenih hem.reakcija, primjeri,Kinetika heterogenih hem.reakcija; katalitičke hem.reakcijeEnzimska kataliza, primjeriAdsorpcija, adsorpcione izoterme,Sistemi čvrsto-tečnoAdsorpcione izoterme, sistemi čvrsto-gasovito i dr,Višeslojna adsorpcija, proračuniKoloidni sistemi, karakteristike, podjela, struktura čestica, kinetičke i elektrokinetičke osobineFotohemijske reakcije, kinetika, fotohemski iscrpkadPrimjena fotohemskih reakcija

18. Metode učenja:

Predavanja, laboratorijske vježbe, samostalni seminarski radovi, konsultacije

19. Objasnjenje o provjeri znanja:

Metode provjere znanja:

- * Izrada seminarskih radova, koji obuhvataju određenu tematsku cjelinu, u skladu sa sadržajem predmeta, koji sačinjavaju rezultate eksperimentalnih vježbi i problemske zadatke.
- * Testovi- polažu se dva parcijalna ispita, koji obuhvataju pitanja teoretskog dijela gradiva i tematske, problemske, zadatke.
- * Završni ispit- Studenti imaju mogućnost da na završnom ispitu polažu gradivo parcijalnih ispita, ukoliko su nezadovoljni uspjehom, ili da na završnom ispitu polažu ispit integralno. Ispit se polaže pismeno i usmeno.

**20. Težinski faktor provjere:**

Pohađanje nastave 5
Izrada praktičnih vježbi 10
I parcijalni test 35
II parcijalni ispit 35
Izrada seminarskih radova- proračuni 15
UKUPNO 100

21. Osnovna literatura:

- * N.Đonlagić:Fizikalna hemija II; Univerzitet u Tuzli, 2006.g.; skripte
*P. W. Atkins: Physical Chemistry (third edition), Oxford University Press, Oxford 2001.
* Slobodan Anić, Dragomir Stanisavljev, Nikola Vukelić: Izabrana poglavlja fizičke hemije, Fakultet za fizičku hemiju, Beograd 2007.

22. Internet web reference:**23. U primjeni od akademske godine:**

2016/17

24. Usvojen na sjednici NNV/UNV: