



SYLLABUS

1. Puni naziv nastavnog predmeta:

Fizikalno-hemijska karakterizacija

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

Stečeno pravo upisa na IV godinu studija

7. Ograničenja pristupa:

Nema

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

9.1. Predavanja:

3
0
2

9.2. Auditorne vježbe:

9.3. Laboratorijske / praktične vježbe:

10. Fakultet:

Prirodno-matematički fakultet

11. Odsjek / Studijski program:

Odsjek HEMIJA- Stud.program: Primijenjena hemija

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:

Fizikalno-hemijski procesi i karakterizacija, treba da pruži studentu osnovna teoretska i praktična znanja na osnovu kojih će da savlada i primjenjuje zakonitosti i veličine u sagledavanju i objašnjenju primjenjenih hemijskih procesa. Usvajanje teoretskih znanja o primjenjenim termohemijskim procesima i metodama;sticanje teoretskih znanja i primjene elektroanalitičkih metoda,sticanje teorijskih znanja o korozionim procesima.

Usvajanje osnovnih principa reologije i vrste reometara

16. Ishodi učenja:

Nakon uspješnog savladavanja nastavnog programa predmeta, studenti će biti sposobljeni da:steknu fundamentalna znanja o sofisticiranim termičkim metodama i njihovo primjeni,da steknu dodatna znanja o savremenim potenciometrijskim metodama i primjeni jon-selektivnih elektroda i senzora; da steknu fundamentalna znanja o korozionim procesima, metodama ispitivanja i sprečavanja korozije; da steknu fundamentalna znanja o ne-njutnovskim sistemima, reologiji i reometrima

17. Indikativni sadržaj nastavnog predmeta:

Kalorimetrijske metode, kalorimetri Termičke metode- termogravimetrija TG Termičke metode- DSC; Elektroanalitičke metode-podjela; Potenciometrija sa ISE.Vrste ISE elektroda, primjena Elektrohemski potenciometrijski senzori Korozija, termodinamsko tumačenje; brzina korozije Metode ispitivanja korozionih procesa Metode sprečavanja korozije- inhibitori korozije Metode sprečavanja korozije: zaštita prevlake, anodna i katodna zaštita Ne-njutnovski sistemi- zakonitosti i podjela Reologija- karakteristike disperznih sistema Reometri- vrste i primjena u bio-tehnološkim procesima Fizikalno-hemijska karakterizacija u hemijskim procesima-karakteristike agregatnih stanja

**18. Metode učenja:**

Predavanja, 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 I;UNTZ, udžbenik N.Đonlagić, Elektroanalitičke metode;UNTZ 2006.g.
*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: