

SYLLABUS

1. Puni naziv nastavnog predmeta:

Organska hemija II

2. Skraćeni naziv nastavnog predmeta / šifra:

ne popunjavati

3. Ciklus studija:

1

4. Bodovna vrijednost ECTS:

9

5. Status nastavnog predmeta: Obavezni Izborni**6. Preduslovi za polaganje nastavnog predmeta:**

Nema

7. Ograničenja pristupa:

Studenti I ciklusa Prirodno-matematičkog fakulteta-Odsjek Hemija

8. Trajanje / semestar:

1

4

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:

Hemija/ Edukacija u hemiji; Primjenjena hemija

12. Odgovorni nastavnik:

dr.sc. Melita Huremović, docent

13. E-mail nastavnika:

melita.huremovic@untz.ba

14. Web stranica:

www.untz.ba

15. Ciljevi nastavnog predmeta:

Upoznavanje studenata sa mehanizmima organskih reakcija, vrstama reakcija karakterističnim za odgovarajuće funkcionalne grupe i međuproduktima koji se javljaju u organskoj hemiji, sa mehanizmima organskih hemijskih reakcija

16. Ishodi učenja:

Na kraju semestra/kursa uspješni studenti, koji su tokom čitavog nastavnog perioda kontinuirano obavljali svoje obaveze, će biti osposobljeni da samostalno izvode osnovne eksperimentalne operacije sinteze sirovih organskih spojeva kao i da samostalno rješavaju probleme iz domena mehanizama organskih reakcija.

17. Indikativni sadržaj nastavnog predmeta:

Benzen i aromatičnost

Pravilo aromatičnosti-Hückel-ovo pravilo, primjeri aromatičnosti

Uticaj strukture na reaktivnost, rezonancijski uticaji

Elektrofilna aromatska supstitucija

Elektrofilni napad na konjugirane diene-Diels-alder-ove cikloadicije

Nukleofilne adicije na karbonilnu skupinu (aldehidi i ketoni);

Nukleofilne supstitucije na karbonilnu skupinu (karboksilne kiseline i derivati);

Oksidacija i redukcija, redukcija metalnim hidridima

Organometalni reagensi

Keto- enolna tautomerija

Reakcije karbonilne kondenzacije

wittig-ova reakcija

18. Metode učenja:

Predavanja, Laboratorijske vježbe, kolokvij i konsultacije

19. Objašnjenje o provjeri znanja:

Ispit je pismeni (Test I i II) i usmeni (završni).

Ocjena ispita se formira na osnovu kriterija predstavljenih u tabeli

Provjera znanja - kriteriji

	Maksimalan broj bodova	Bodovi za prolaz
Urednost pohađanja nastave	10	5
Angažman na labor. vježbama	10	8
Kolokviji	10	5
Testovi tokom kursa:		
Test I (pismeni)	20	10
Test II (pismeni)	20	10
Završni ispit (usmeni)	30	15
U k u p n o	100	53

Oocjenjivanje

Osvojen broj bodova	Ocjena	
	(BiH)	(ECTS ocjena)
< 53	5	F
54 – 63	6	E
64 – 73	7	D
74 – 83	8	C
84– 93	9	B
94– 100	10	A

20. Težinski faktor provjere:

21. Osnovna literatura:

1. Pine S.H.: Organska hemija (prevod), Školska knjiga Zagreb, 1994
2. Rapić V.: Nomenklatura organskih spojeva, Školska knjiga Zagreb, 1995
3. Arsenijević R. S.: Organska hemija, Partenon, 2001
4. Volhardt C., Shore E.: Organska hemi

22. Internet web reference:**23. U primjeni od akademske godine:****24. Usvojen na sjednici NNV/UNV:**