

SYLLABUS

1. Puni naziv nastavnog predmeta:

ORGANSKA HEMIJA I

2. Skraćeni naziv nastavnog predmeta / šifra:

3. Ciklus studija:

4. Bodovna vrijednost ECTS:

5. Status nastavnog predmeta:

 Obavezni Izborni

6. Preduslovi za polaganje nastavnog predmeta:

7. Ograničenja pristupa:

8. Trajanje / semestar:

9. Sedmični broj kontakt sati:

9.1. Predavanja:

9.2. Auditorne vježbe:

9.3. Laboratorijske / praktične vježbe:

10. Fakultet:

FARMACEUTSKI FAKULTET

11. Odsjek / Studijski program:

Farmacija (integrisani I i III ciklus)

12. Odgovorni nastavnik:

Dr. sc. Snježana Marić, vanredni profesor

13. E-mail nastavnika:

snjezana.maric@untz.ba

14. Web stranica:

--

15. Ciljevi nastavnog predmeta:

Upoznavanje studenata sa strukturom organskih spojeva, vrstama reakcija karakterističnim za odgovarajuće funkcionalne grupe i međuproduktima koji se javljaju u organskoj hemiji, sa reakcijama adicije i supstitucije na karbonilnu grupu. Posebno će se studenti upoznati sa cikličnim, bicikličnim i heterocikličnim spojevima, strukturama sa kiseinikom, azotom i sumporom. Ovaj program će omogućiti studentima lakše praćenje navedenih obaveznih i izbornih predmeta

16. Ishodi učenja:

--

17. Indikativni sadržaj nastavnog predmeta:

Razvoj organske hemije
 Formiranje molekula atomska struktura, vezivanje, kovalentno vezivanje, formalne promjene, jonsko vezivanje, reprezentativni molekuli, crtanje trodimenzionalne strukture
 Jednostavni hidrokarbon i Svojstva hidrokarbonata, alkeni, struktura izomera , Cikloalkani, strukture i formule, naprezanje u prstenu
 Značaj organske hemije
 Atomske orbitale i hibridizacija u Organskoj hemiji
 Atomske sp, sp², sp³ hibridizacije
 Vezivanja u organskim molekulama
 Vezivanja u alkanima, alkenima i alkinima
 Hemijske formule organskih spojeva
 Molekulske strukture, ekspanzirana i kondenzovana
 Funkcionalne grupe u organskim spojevima
 Funkcionalne grupe sa C-C, π- vezama
 Funkcionalne grupe sa halogenima
 Funkcionalne grupe sa kisikom
 Funkcionalne grupe sa azotom
 Alkilne grupe
 Modeli alkila,
 Alkili sa 1°, 2°, 3° ugljikom
 Prostorni prikaz organske molekule
 Newmanove projekcije, konformacije alkana, stepeničaste konformacije etana, prostorni raspored elemenata molekule butana.
 Stereochem

18. Metode učenja:

Predavanja, laboratorijske vježbe(L), kolokviji, konsultacije.

19. Objašnjenje o provjeri znanja:

Ispit je pismeni (Test I i II) i usmeni (završni). Krajnja ocjena se formira na osnovu kriterija predstavljenih u tabeli:

Provjera znanja - kriteriji

Kriterij	Maks br bodova	Bodovi za prolaz
Urednost pohađanja nastave	10	10
Angažman na labor. vježbama	10	8
Kolokviji	10	5
Testovi tokom kursa:		
Test I (pismeni)	20	11
Test II (pismeni)	20	11
Završni ispit (usmeni)	30	15
U k u p n o	100	60

20. Težinski faktor provjere:

< 60	5	F
60 – 68	6	E
68 – 76	7	D
76 – 84	8	C
84 – 92	9	B
92 – 100	10	A

21. Osnovna literatura:

--

22. Internet web reference:

--

23. U primjeni od akademske godine:

2012/2013

24. Usvojen na sjednici NNV/UNV:

--