

SYLLABUS

1. Puni naziv nastavnog predmeta:

Forenzička hemija

2. Skraćeni naziv nastavnog predmeta / šifra:

FH

3. Ciklus studija:

2

4. Bodovna vrijednost ECTS:

4

5. Status nastavnog predmeta:

Izborni

6. Preduslovi za polaganje nastavnog predmeta:

nema

7. Ograničenja pristupa:

nema

8. Trajanje / semest(a)r(i):

1

1

9. Sedmični broj kontakt sati i ukupno studentsko radno opterećenje na predmetu:

Semestar (1)	1	Semestar (2)		(za dvosemestralne predmete)	Opterećenje: (u satima)
9.1. Predavanja	3			Nastava:	33,75
9.2. Auditorne vježbe	0			Individualni rad:	85.79
9.3. Laboratorijske / praktične vježbe	0			Ukupno:	119.54
9.4. Drugi oblici nastave	0				

10. Fakultet:

Prirodno-matematički fakultet

11. Odsjek / Studijski program :

Hemija/ Hemija/usmjerenje Primijenjena hemija

12. Nositelj nastavnog programa:

dr.sc.Benjamin Čatović, vanr.prof.

13. Ciljevi nastavnog predmeta:

Usvajanje teoretskih i praktičkih znanja o principima i primjeni forenzičke hemije u savremenom društvu.
Osposobljavanje studenata za samostalan stručni i naučni rad u laboratorijama koje se bave forenzičkom hemijom.

14. Ishodi učenja:

Nakon uspješno završenog kursa, student je u stanju da stečena znanja i vještine primijeni u proučavanju hemijske i biološke osnove identifikacije i testiranja različitih materijalnih tragova koji se mogu pronaći na mjestu događaja, odabere odgovarajuću metodu za analizu sa ciljem dobijanja vjerodostojnih rezultata u skladu sa zakonskim regulativama nadležnih institucija.

15. Indikativni sadržaj nastavnog predmeta:

Istorijski razvoj forenzičke hemije i forenzičkih institucija u svijetu i kod nas. Pojam, načini nastanka i vrste materijalnih tragova, Pravila rukovanja i zaštite materijalnih tragova i dokumentiranje opreme, pojam i vrste identiteta, Pregled metoda forenzičke hemije, daktiloskopija, grafoskopija i grafologija. Biometrijske metode identifikacije, Odontološka i antropološka identifikacija, Laboratorijske metode identifikacije, Primjenjene hemijske metode u istraživanju prometnih nesreća, Organizacione strukture i zakonske regulative institucija za forenzička ispitivanja i vještačenja u BiH i regionu. Tipovi uzoraka u forenzičkoj hemiji. Forenzička toksikologija u praksi. Forenzička istraga nastradalih u požaru. Laboratorijska analiza eksploziva. Metode restauracije serijskog broja na oružju.

16. Metode učenja:

U cilju efikasnog izvođenja nastave i postizanja očekivanih ciljeva kursa i kompetencija studenata na kraju semestra na kursu se koriste različite nastavne metode:

- predavanja uz upotrebu multimedijalnih sredstava, tehnika aktivnog učenja i uz aktivno učešće i diskusije studenata;
- konsultacije

17. Objašnjenje o provjeri znanja:

Pismena provjera znanja: Test 1, Test 2 i Završni ispit

Test I obuhvata provjeru znanja iz predviđenih metodskih jedinica te se održava nakon 7. sedmice predavanja i nosi 20 bodova.

Test II obuhvata provjeru znanja iz predviđenih metodskih jedinica te se održava nakon 14. sedmice predavanja i nosi 20 bodova.

Završni ispit se boduje sa 40 bodova, minimalan broj bodova na završnom ispitu je 21.

Konačni uspjeh studenta izražava se brojnom, opisnom ili slovnom ocjenom, prema sljedećoj skali:

Broj ostvarenih bodova-Brojna ocjena-Opisna ocjena-Slovna ocjena

0-54	5 (pet)	ne zadovoljava	F
55-64	6 (šest)	dovoljan	E
65-74	7 (sedam)	dobar	D
75-84	8 (osam)	vrlo dobar	C
85-94	9 (devet)	izvanredan	B

95-100 10 (deset) odličan A

Konačnu ocjenu student dobije sabiranjem pojedinačnih bodova dobivenih u svim oblicima provjere znanja u toku semestra. Ako student nije zadovoljan konačnom ocjenom, može poništiti bodove završnog ispita i isti raditi ponovo u popravnom terminu, ili pristupiti usmenom ispitivanju.

Ukoliko student za vrijeme ispita bude prepisivao ili koristio različita tehnička pomagala biti će udaljen sa ispita, a njegov rad se neće bodovati.

18. Težinski faktor provjere:

Kriterij	Maks.	Min.
Aktivnost na nastavi	5	3
Test I	20	11
Test II	20	11
Seminarski rad/projekat	15	9
Završni ispit	40	21
Ukupno	100	55

19. Obavezna literatura:

1. Richard Saferstein- Criminalistics_ An Introduction to Forensic Science-Pearson (2017)
2. Suzanne Bell - Forensic Chemistry,2022

20. Dopunska literatura:

1. JaVed I. Khan, Thomas J. Kennedy, Donnell R. Christian Jr.- Basic Principles of Forensic Chemistry,2012

21. Internet web reference:

-

22. U primjeni od akademske godine:

2024/25

23. Usvojen na sjednici NNV/UNV: