

SYLLABUS

1. Puni naziv nastavnog predmeta:

OPĆA HEMIJA SA STEHIOMETRIJOM

2. Skraćeni naziv nastavnog predmeta / šifra:

3. Ciklus studija:

1

4. Bodovna vrijednost ECTS:

7

5. Status nastavnog predmeta:

 Obavezni Izborni

6. Preduslovi za polaganje nastavnog predmeta:

7. Ograničenja pristupa:

8. Trajanje / semestar:

1

1

9. Sedmični broj kontakt sati:

9.1. Predavanja:

3

9.2. Auditorne vježbe:

2

9.3. Laboratorijske / praktične vježbe:

1

10. Fakultet:

FARMACEUTSKI FAKULTET

11. Odsjek / Studijski program:

Farmacija (integrisani I i II ciklus)

12. Odgovorni nastavnik:

Dr. sc. Aida Crnkić, vanr.prof

13. E-mail nastavnika:

aida.crnkic@untz.ba

14. Web stranica:

--

15. Ciljevi nastavnog predmeta:

Jedan od osnovnih ciljeva je da se na sistematičan način studenti osposobe za usvajanje osnovnih hemijskih zakonitosti i fenomena kao i stehiometrijska računanja. Nivo znanja koji se zahtjeva od studenata je prilagođen mogućnostima studenata prve godine.

16. Ishodi učenja:

Nakon odslušanog i uspješno položenog kursa studenti bi trebali da se osposobe za stehiometrijska računanja i da ovladaju osnovnim hemijskim zakonitostima koja će moći primjenjivati u drugim oblastima hemije i farmacije.

17. Indikativni sadržaj nastavnog predmeta:

Prirodne nauke i hemija, Stehiometrijski zakoni, Daltonova atomska teorija, Avogadrova teorija, Molarne veličine, Mol i hemijska formula, Izračunavanje pomoću hemijskih jednačina, Elektronska konfiguracija i periodni sistem elemenata, periodičnost svojstava elemenata. Struktura atoma, modeli atoma, kvantno-mehanički model atoma. Hemijska veza, intermolekulska i intramolekulska. Rastvori, Koncentracija. Hemijske reakcije, redoks-reakcije i oksidacioni broj elektroliza. Brzina hemijske reakcije i hemijska ravnoteža. Ravnoteža u rastvorima elektrolita, pH-vrijednost rastvora, elektroliti tjelesnih tečnosti, hidroliza, reakcije kiselina i baza, biološki puferski sistemi. Energetske promjene kod hemijskih reakcija.

18. Metode učenja:

Predavanja, vježbe.

19. Objašnjenje o provjeri znanja:

Urednost pohađanja nastave 5

Aktivnost na nastavi

Obavezno kolokviranje 15

Kratke provjere znanja - KVIZ

Testovi tokom kursa 60

Seminarski rad

Projekat

Završni ispit 20

20. Težinski faktor provjere:

< 51,00	5	F
51,00 – 60,00	6	E
61,00 – 70,00	7	D
71,00 – 80,00	8	C
81,00 – 90,00	9	B
91,00 – 100	10	A

21. Osnovna literatura:

Aida Crnkić; Osnove opšte hemije, Univerzitet u Tuzli 2008.
Filipović, Lipanović; Opća i anorganska kemija I dio, Školska knjiga Zagreb, 1995.
Milan Sikirica, Stehiometrija, Školska knjiga Zagreb, 1995.

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

2012/2013.

24. Usvojen na sjednici NNV/UNV: