UNIVERSITETI - UNIVERSITY
"ISA BOLETINI"
MITROVICË
Fakulteti i Teknologjisë Ushqimore

Modeli i Programit mësimor të lëndës (Syllabusi)		
Fakulteti:	Fakulteti i Teknologjisë Ushqimore	
Departamenti:	Teknologji	
Niveli:	Bachelor	
Kodi i lëndës:	203	
Lënda:	Kimi organike I	
Statusi i lëndës:		Obligative
Semestri:		Dimëror
Fondi i orëve:		2+2
ECTS:		6
Orari/Salla	Sipas orarit zyrtar	
Viti akademik:	Viti i II, semestri III-të	
Mësimdhënës:	Prof. Asoc. Dr. Fatos Rexhepi	
Asistente:		
Kontaktet:	Mësimdhënës	Asistent
Email:	fatos.rexhepi@umib.net	
Telefon:	+38345400751	

PERMBAJTJE	Disa nga temat që do të përmban moduli kimi organike I janë si në vijim: Struktura, vetitë, rezonanca dhe hibrizimi i komponimeve organike, Alkanet dhe stabiliteti i konformerëve, Alkenet, Alkinet, Kiraliteti dhe enantiomerët, Cikloalkanet, Halogjenuret e alkileve, Identifikimi i strukturës organike: Spektroskopia UV-VIS dhe IK.
QËLLIMI	Qëllimi i këtij kursi është të jep studentit bazat e njohurive në kiminë organike. Kursi elementarë i kimisë organike i jep studentit bazat e struktures dhe reaksioneve të komponimeve organike, nomenklaturës dhe stereokimisë së komponimeve të karbonit. Reaksionet e komponimeve shqyrtohen sistematikisht sipas llojit te mekanizmit te reaksionit. Në këtë mënyrë studenti mund të përcjellë lëndët të cilat ndërlidhen me kiminë organike.
ARRITSHMËRIA	Pas përfundimit të këtij kursi studenti do të jetë në gjendje të: 1. Dizajnon strukturën e komponimeve organike. 2. Evaluon strukturën dhe izomerët e mundshëm të komponimeve organike të thjeshta nga formula e tyre. 3. Aplikon sistemin IUPAC per emërtimin e komponimeve organike. 4. Sqaron mekanizmat standarde te disa reaksioneve ne kimi organike 5. Identifikon qendrat kirale dhe i aplikon rregullat per emërtim Cahn, Ingold, Prelog. 6. Diskuton rezultatet e metodave instrumentale (IK, UV, RMB, MS) për identifikimin e strukturës së një komponimi organik.

	Javët	Tema
PROGRAMI	**Java - I**	Lidhjet, struktura, rezonanca e molekulave organike
	Java - II	Alkanet. Nomenklatura, izomerizmi, konformacionet dhe gaditja
	Java - III	Alkanet, mekanizmi i substituimit dhe radikalet e lira
	Java - IV	Alkenet, nomenklatura, izomeret, struktura dhe stabiliteti relativ
	Java - V	Alkenet, reaksionet, mekanizmi i adicionimit elektrofil, polimerizimi
	Java - VI	Stereokimia, stereoizomerët, izomerizimi optik, hiraliteti, enantiomerët
	Java - VII	Formulat projekcionale, rregulli Cahn-Ingold-Prelog. Metodat per separimin e enantiomereve.
	Java - VIII	Komponimet Organometalike
	Java - IX	Alkinet Struktura dhe reaktiviteti, aciditeti, reakcionet
	Java - X	Dienet, struktura, nomenklatura, stabiliteti, adicionimi elektrofil
	Java - XI	Hidrokarburet aliciklike reaksionet e unazave të vogla, gaditja, konformacionet
	Java - XII	Halogjenuret e alkileve. Gaditja, struktura, substituimi nukleofil alifatik
	Java - XIII	Komponimet e konjuguara dhe spektroskopia ultravjollce
	Java - XIV	Spektroskopia vibracionale e molekulave organike
	Java - XV	Probleme praktike per identifikimin e molekulave organike me Spektroskopi UV/VIS dhe IK (Rregullat për interpretim të spektrave)

	Puna Laboratorike: 1. Siguria ne laborator – Praktikat e mira ne Laborator • Siguria ne laboratorin e kimisë organike • Pajisjet personale mbrojtese • Planifikimi dhe pregaditja e eksperimentit • Diskutim mbi ndezshmërinë, sigurinë nga zjarri, pikën e ndezjes, pikën e vetndezjes, toksicitetin • Informim per detyrat paralab dhe paslab 2. Rikrastilizimi i komponimeve organike • Hyrje në dukuritë e rikristalizimit që zakonisht përdoren në industrinë ushqimore. 3. Përcaktimi i pikës së shkrirjes së përbërjes së pastruar dhe krahasimi i pikës së shkrirjes së tij me standardin përkatës. 4. Ekstraktimi lëng-lëng 5. Ekstraktimi ngurtë-lëngët 6. Distilim i thjeshtë dhe përcaktimi i pikës së vlimit (distilimi i thjeshtë i tretësirës së përbërjes organike dhe përcaktimi i pikës së vlimit të komponentëve te ndarjes). 7. **Testi i parë vlerësues** 8. Kromatografia me shtresë të hollë 9. Analiza cilësore e përbërjeve organike, identifikimi i karbonit dhe hidrogjenit, 10. Analiza cilësore e përbërjeve organike, identifikimi i azotit, identifikimi i elementeve të squfurit dhe halogjenit. 11. Tretshmëria dhe reaksioni i hidrokarbureve • Tretshmëria e alkaneve në eter, etanol dhe uje • Sjellja e alkaneve ndaj $KMnO_4$, H_2SO_4 (conc.), HNO_3 (conc.) 12. Reaksionet e cikloheksenit me bromin dhe permanganat kaliumi [testi i lidhjes së dyfishtë] 13. Sinteza e metanit dhe vetitë e tij 14. Rishikim/Vlerësim 15. **Testi i dytë vlerësues**
LITERATURA	Literatura themelore: 1. John McMurry, **Kimia Organike**, botimi i parë në shqip i perkthyer dhe përshtatur në shqip nga grup autorësh, Erik botime, Tiranë-Shqipëri, 2014. 2. Nexhat Daci, Majlinda Daci-Ajvazi **Kimia Organike**, botimi i pestë, Libri Shkollor, 2014, Prishtinë. 3. Arben Haziri **Kimia Organike Eksperimentale,** Universiteti i Prishtinës, 2020, Prishtinë. Literatura plotësuese: 4. Robert J. Ouellette and J. David Rawn, **Principles of Organic Chemistry**, Copyright © 2015 Elsevier Inc. All rights reserved. ISBN: 978-0-12-802444-7. DOI:https://doi.org/10.1016/C2014-0-02430-6
METODOLOGJIA E MËSIMDHËNJËS	Ligjërata(prezentimet power point), punë eksperimentale, kollokviume, detyrë shtepie, punë në grupe.

Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit – 1 ECTS kredi = 25 orë)

Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithsej
Ligjërata	2	15	30
Ushtrime laboratorike	2	15	30
Konsultime me mësimdhënësin/asistenten	1	15	15
Kolokiume /seminare	2	2	4
Detyra të pavarura	1	15	15
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	3	15	45
Përgatitja përfundimtare për provim	4	2	8
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)	3	1	3
Totali			**150 orë= 6 ECTS**

VLERËSIMI

Metodat e vlerësimit

Vlerësimi në %

Testi i –I-rë, me shkrim ..... 25 %

Testi i – II-të, me shkrim ..... 25 %

Ushtrimet laboratorike..... 20 %

Aktiviteti në mësim.....5%

Povimi final.....25 %

Totali.....100 %

Shkallët e notave :

50-me pak – nota 5 (pesë)

51-60 % - nota 6 (gjashtë)

61-70 % - nota 7 (shtatë)

71-80 % - nota 8 (tetë)

81-90 % - nota (nëntë)

91-100 % - nota (dhjetë)

POLITIKAT AKADEMIKE

Studenti është i obliguar të vijojë ligjërata dhe ushtrime, mbajtja e qetësisë në mësim, qëndrimi aktiv në mësim, çkyqja e telefonave celular, hyrja në sallë me kohë.

Plagjiatura dhe kopjimi në provime janë të dënueshme sipas statutit dhe rregulloreve të tjera te universitetit. Kodi e mirësjelljes vlen si për studentët ashtu edhe për mësimdhënësit.

Mitrovicë

Bartës i lëndës:
Prof. Asoc. Dr. Fatos Rexhepi

_____/_____/____

_____
(Emër Mbiemër)

_____
(Nënshkrimi)