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

Modeli i Programit mësimor të lëndës (Syllabusi)		
Fakulteti:	Fakulteti i Teknologjisë Ushqimore	
Departamenti:	Inxhinieri dhe teknologji ushqimore	
Niveli:	Master	
Kodi i lëndës:	407.ITU.II	
Lënda:	Metodat kromatografike	
Statusi i lëndës:		Zgjedhore
Semestri:		Dimëror
Fondi i orëve:		2+2
ECTS:		5
Orari/Salla	Sipas orarit zyrtar	
Viti akademik:	Viti i I-rë, semestri VII-të	
Mësimdhënës:	Prof. Asoc. Dr. Fatos Rexhepi	
Asistent:	Prof. Asoc. Dr. Fatos Rexhepi	
Kontaktet:	Mësimdhënës	Asistent
Email:	fatos.rexhepi@umib.net	
Telefon:	+38345400751	

PËRMBAJTJE	Në kuadër të lëndës do të shqyrtohen parimet e ndarjeve kromatografike:kromatografia e gaztë, kromatografia e lëngët, kromatografia jonike, kromatografia e fluidit në kushte superkritike. Paisjet kromatografike, teknikat e kombinuara, zbatimi i tyre në praktikën laboratorike dhe industriale.
QËLLIMI	Studentët ne kuadër të kësaj lënde duhet të përvetësojnë konceptet teorike bazë për metodat kromatografike të analizës kimike. Të njohin bazën metodologjike të zbatimit të metodave kromatografike në përcaktimet analitike cilësore dhe sasiore. Të pajisen me njohuritë të mjaftueshme teorike për metodat kromatografike, me shkathtësi dhe shprehi praktike për përdorimin e paisjeve të analizës kromatografike për qëllime laboratorike. Të zhvillojnë personalitetin e tyre përmes krijimit të shprehive dhe shkathtësive për punë të pavarur eksperimentale, përdorimin e drejtë të paisjeve përkatëse në kushte dhe situata të ndryshme eksperimentale për aplikime laboratorike dhe industriale.

<table>
<tr><td>ARRITSHMËRIA</td><td colspan="2">Me përfundimin e këtij kursi studenti do të jetë në gjendje:
1. të njohë mirë konceptet teorike të metodave kromatografike.
2. të krahasoj metodat e ndryshme kromatografike dhe të përshkruan eperësitë dhe mangësit e njëres metodë karshi metodave tjera dhe anasjetllas.
3. të harton dhe projekton plan teorik për zhvillim eksperimental të matjeve laboratorike me metoda të ndryshme kromatografike.
4. të zhvillon matje eksperimentale në mënyrë individuale dhe të pavarur nga të tjerët.
5. të zgjedhë metodën më të përshtatëshme për ndarje përkatëse te analitëve ne mostra te interesit.
6. Te identifikon metodologjinë perkatëse per trajtim paraprak te mostres per analizë.</td></tr>
<tr><td rowspan="16">PROGRAMI</td><td>Javët</td><td>Tema</td></tr>
<tr><td>Java - I</td><td>Bazat e kromatografisë</td></tr>
<tr><td>Java - II</td><td>Mekanizmi i ndarjeve në kromatografi</td></tr>
<tr><td>Java - III</td><td>Lakorja e van Deemter-it</td></tr>
<tr><td>Java - IV</td><td>Mekanizmi i adsorbimit</td></tr>
<tr><td>Java - V</td><td>Hyrje në GC, Parametrat dhe zgjerimi i shiritave</td></tr>
<tr><td>Java - VI</td><td>Injektimi në GC, kolonat, Detektorët</td></tr>
<tr><td>Java - VII</td><td>Programimi i temperaturave në GC</td></tr>
<tr><td>Java - VIII</td><td>Teknikat e kombinuara në GC. Struktura e kromatografit</td></tr>
<tr><td>Java - IX</td><td>Kollokviumi i parë</td></tr>
<tr><td>Java - X</td><td>Hyrje ne kromatografinë e lëngët</td></tr>
<tr><td>Java - XI</td><td>Kolonat normale dhe reverse në HPLC. Llojet dhe karakteristikat e fazës stacionare</td></tr>
<tr><td>Java - XII</td><td>Detektorët në LC, Eluimi me gradient</td></tr>
<tr><td>Java - XIII</td><td>Kromatografia me një lëngë në kushte superkritike</td></tr>
<tr><td>Java - XIV</td><td>Zbatimi i kromatografisë në shkencat e ushqimit</td></tr>
<tr><td>Java - XV</td><td>Kollokviumi i dytë</td></tr>
<tr><td>LITERATURA</td><td colspan="2">Literatura themelore:
1. M. Vasjari, A. Shehu, B. Baraj, A. Qullaj, Metodat Instrumentale te analizes, Tirane, 2013.
Literatura plotësuese:
1. Chromatography: Basic Principles, Sample Preparations and Related Methods, Paperback – December 4, 2013, by Elsa Lundanes, Léon Reubsaet, Tyge Greibrokk.
2. D. A. Skoog, F.J. Holler, T.A. Nieman: Principles of Instrumental Analysis, Fifth Edition, Hacourt Brace College Publishers, Philadelphia 2000.</td></tr>
</table>

METODOLOGJIA E MËSIMDHËNJËS	Ligjërata(prezentimet poëer 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	2	4	8
Kolokiume /seminare	2	3	5
Detyra të pavarura	2	4	8
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	10	20
Përgatitja përfundimtare për provim	2	5	10
Koha e kaluar në vlerësim (teste, kuiz, provim final)	2	4	8
Projekte prezantime	2	3	6
Totali			**125 orë= 5 ECTS**

VLERËSIMI

Metodat e vlerësimit

Vlerësimi në %

Testi i –I-rë, me shkrim ..... 20 %

Testi i – II-të, me shkrim ..... 20 %

Ushtrimet laboratorike..... 20 %

Projekte, prezantime.....10 %

Povimi final.....30 %

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, shkyqja 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/e i/e lëndës:**

Prof. Asoc. Dr. Fatos Rexhepi

_____/_____/____ _____

(Emër Mbiemër)

_____

(Nënshkrimi)