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

Modeli i Programit mësimor të lëndës (Syllabusi)		
Fakulteti:	Fakulteti i Teknologjisë Ushqimore	
Departamenti:	Teknologji	
Programi:	Teknologji	
Niveli:	Bachelor	
Kodi i lëndës:	110.T.I	
Lënda:	Kimia analitike	
Statusi i lëndës:	Obligative	(Obligative apo zgjedhore)
Semestri:	II	**Veror**
Fondi i orëve:	2+2	(Sipas programit të aprovuar)
ECTS:	6	(Sipas programit të aprovuar)
Orari/Salla	Sipas orarit të shpallur në fillim të semestrit / Mitrovicë	
Viti akademik:	2024/2025	
Mësimdhënës/e:	Prof. Asoc. Dr. Sadija Kadriu	
Asistent/e:		
Kontaktet:	Mësimdhënës/e	Asistent/e
Email:	sadija.kadriu@umib.net	
Telefon:	+38344736510	

PERMBAJTJE	Do të trajtohen bazat teorike dhe praktike të Kimisë analitike, si: Njohuritë e përgjithshme; Marrja e mostrave; Përgatitja e mostrës reprezentative dhe trajtimi kimik i tyre; Tretësirat; Ekuilibri i reaksioneve kimike; Ekuilibri në tretjen e elektrolitëve; Ekuilibri jonik i ujit; Puferët(regullatorët); Hidroliza; Precipitimi dhe treteshmëria; Analiza gravimetrike; Analiza vëllimetrike.
QËLLIMI	T'i zgjerojnë dhe t'i thellojn njohuritë nga Kimia analitike. Të njihen dhe t'i dallojnë qartazi reaksionet analitike, ndjeshmërinë, selektivitetin dhe specificitetin e tyre.Të njihen me mënyren e marrjes së mostrave dhe përgatitjen e mostrës reprezentative si dhe trajtimin kimik të tyre. Të zhvillojnë personalitetin e tyre përmes krijimit të shprehive dhe shkathtësive për punë të pavarur eksperimentale në kushte dhe situata të ndryshme eksperimentale e laboratorike. Të zgjerojnë njohuritë dhe të kuptuarit për të mirën e tyre si dhe të kontribuojnë me pjesëmarrjen e tyre në zhvillimin ekonomik dhe shoqëror të vendit.

<table>
<tr><td>ARRITSHMËRIA</td><td colspan="2">Pas perfundimit të kursit, studenti do të dijë:
1. Si mirret mostra në rastin konkret;
2. Se cila metodë analitike dhe instrumentale të përdoret për analizimin e mostrës konkrete;
3. Do të dijë të bëjë llogaritjet;
4. Të kuptojë përbërjën cilësore dhe sasiore të tretësirave dhe të dinë të kalojnë prej një lloj përqendrimi në një përqendrim tjetër;
5. Do të dijë të bëjë raport analitik bazuar në standarde;
6. Të vlerësojë dhe interpretojë rezultate të analizave të mostrës përfaqsuese;
7. Njohuritë e fituara teorike dhe eksperimentale do t’i vë në zbatim praktik.</td></tr>
<tr><td rowspan="16">PROGRAMI</td><td>Javët</td><td>Tema</td></tr>
<tr><td>Java - I</td><td>Kimia analitike. Njohurit e përgjithshme.</td></tr>
<tr><td>Java - II</td><td>Marrja dhe përgatitja e mostrës përfaqësuese për analizë kimike.</td></tr>
<tr><td>Java - III</td><td>Tretësirat. Përqendrimi i tretesirave.</td></tr>
<tr><td>Java - IV</td><td>Baraspesha kimike.</td></tr>
<tr><td>Java - V</td><td>Baraspesha në tretjen e elektrolitëve. Baraspesha e acideve dhe bazave të dobëta.</td></tr>
<tr><td>Java - VI</td><td>Ekuilibri i ujit. Eksponenti i hidrogjenit pH.</td></tr>
<tr><td>Java - VII</td><td>Puferët</td></tr>
<tr><td>Java - VIII</td><td>Hidroliza.</td></tr>
<tr><td>Java - IX</td><td>Precipitimi dhe treteshmëria.</td></tr>
<tr><td>Java - X</td><td>Analiza gravimetrike.</td></tr>
<tr><td>Java - XI</td><td>Analiza vëllimetrike. Indikatorët. Klasifikimi i metodave vëllimetrike.</td></tr>
<tr><td>Java - XII</td><td>Metodat vëllimetrike të bazuara në reaksionet acid-bazë.</td></tr>
<tr><td>Java - XIII</td><td>Metodat vëllimetrike të bazuara në formimin e precipitateve.</td></tr>
<tr><td>Java - XIV</td><td>Metodat vëllimetrike të bazuara në formimin e komplekseve.</td></tr>
<tr><td>Java - XV</td><td>Metodat vëllimetrike të bazuara në reaksionet e oksido-reduktimit.</td></tr>
<tr><td>LITERATURA</td><td colspan="2"><u>Literatura themelore:</u>
1. Vezi D. Bazat teorike të kimisë analitike. Tiranë. 2012.
2. Vezi D., Duka S., Vallja Loreta. Praktikum i laboratorit të kimsë analitike. Tiranë. 2014.
3. Harvi D. Kimia analitike moderne. Përkthyer në maqedonisht dhe shqip. 2009. Prosvetno dello ShA- Shkup.
4. Harris D C., Charles A. Lucy Quantitative Chemical Analysis. Tenth Edition. 2020.

<u>Literatura plotësuese:</u>
1. Douglas A. Skoog, Donald M. West, F.James Holler, Stanley R . Crouch. Foundamentals of analytical chemistry, 9th edition. 2014.
2. Rajković M.B. Uvod u analitičku hemiju-klasične osnove. Pergament. Beograd. 2007</td></tr>
</table>

METODOLOGJIA E MËSIMDHËNJËS	Mësimdhënie e drejtpërdrejtë (përmes shpjegimit, sqarimit, shembujve, ushtrimeve numerike e eksperimentale). Të mësuarit përmes projekteve, punës kërkimore në terren, vizitave studimore në laboratorë e reparte të ndryshme industriale që janë në korrelacion me lëndën. Në të gjitha rastet zbatimi i metodave ose teknikave mësimore do të shoqërohet me përdorimin e materialeve dhe mjeteve përkatëse didaktike pa të cilat nuk mund të arrihen rezultatet e pritura.

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 teorike/laboratorike	2	15	30
Punë praktike	1	7	7
Konsultime me mësimdhënësin/asistenten	0.5	14	7
Kolokiume /seminare	1	15	15
Detyra të pavarura	1	7	7
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	3	7	21
Përgatitja përfundimtare për provim	2	10	20
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)	2	6	12
Projektet, prezantimet , etj	1	1	1
Totali			150 = 6 ECTS

VLERËSIMI

Vlerësimi në %:

Vlerësimi i testit 1-2	40%
Kolokfiume, seminare, punë praktike	20%
Ushtrime laboratorike	20%
Provimi final	20%
Totali	100%

POLITIKAT AKADEMIKE

Çdo student duhet tu përmbahet regullave të përshkruara në Statutin e Universitetit "Isa Boletini" në Mitrovicë. Studenti është i obliguar t"i vijojë me rregull ligjeratat, ushtrimet dhe seminaret. Të sillet konform kodit të mirësjelljes dhe t'u përmbahet rregullave të punës në laboratorët hulumtues.

Mitrovicë

Bartës/e i/e lëndës:
Prof. Asoc. Dr. Sadija Kadriu

_____/_____/____

_____
(Emër Mbiemër)

_____
(Nënshkrimi)