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

Modeli i Programit mësimor të lëndës (Syllabusi)		
Fakulteti:	Fakulteti i Teknologjisë Ushqimore	
Departamenti:	Teknologji	
Programi:	Inxhinieri dhe Teknologji Ushqimore	
Niveli:	Bachelor	
Kodi i lëndës:	109. ITU.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: Sisteme disperse; Ekuilibri i reaksioneve kimike dhe në tretjen e elektrolitëve; Produkti jonik i ujit; Hidroliza e kripërave; Tretësirat puferik; Tretshmëria dhe produkti i tretshmërisë; Analiza kuantitative(sasiore); Metodat gravimetrike; Metodat vëllimetrike; Përgatitja e tretësirave standarde; Indikatorët në analizën vëllimetrike; Acidimetria dhe Alkalimetria; Permanganometria dhe Jodometria; Argjendometria; Kompleksometria; Njehësimet në vëllimetri; Metodat instrumentale në kiminë analitike.
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.

ARRITSHMËRIA	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.	
PROGRAMI	**Javët**	**Tema**
	Java - I	Hyrje në kiminë analitike.
	Java - II	Sisteme disperse. Tretësirat. Përqendrimi i substancës së tretur. Hollimi i tretësirave.
	Java - III	Ekuilibri kimik dhe konstanta e ekuilibrit kimik.
	Java - IV	Ekuilibri në tretjen e elektrolitëve. Ekuilibri i acideve dhe bazave të dobëta
	Java - V	Produkti jonik i ujit.
	Java - VI	Hidroliza e kripërave.
	Java - VII	Tretësirat puferik.
	Java - VIII	Tretshmëria dhe produkti i tretshmërisë.
	Java - IX	Analiza kuantitative (sasiore). Marrja dhe përgatitja e mostrës përfaqësuese për analizë. Metodat gravimetrike. Operacone dhe mjete në analizën gravimetrike. Njehësime në gravimetri.
	Java - X	Metodat vëllimetrike.Përgatitja e tretësirave standarde. Njehësime në vëllimetri. Klasifikimi i metodave vëllimetrike.
	Java - XI	Metodat acidialkalimetrike. Indikatorët në acidialkalimetrin. Acidimetria. Alkalimetria.
	Java - XII	Metodat oksido-reduktuese. Indikatorët redokse. Permanganometria. Jodometria.
	Java - XIII	Metodat vëllimetrike precipituese. Indikatorët për titrimet vëllimetrike precipituese. Argjendometria.
	Java - XIV	Metodat kompleksometrike. Indikatorët në kompleksometrinë.
	Java - XV	Metodat instrumentale dhe zbatimi i tyre në analizën e gjërave ushqimore.

LITERATURA

Literatura themelore:

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.

Literatura plotësuese:

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

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)