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	
Specializimi:	Inxhinieri kimike	
Niveli:	Bachelor	
Kodi i lëndës:	310. T.IK.Ia	
Lënda:	Materialet polimere	
Statusi i lëndës:	Zgjedhore	
Semestri:	VI	
Fondi i orëve:	2+1	
ECTS:	4	
Orari/Salla	Sipas orarit të shpallur në Web faqe të UIBM	
Viti akademik:	2024/2025	
Mësimdhënës/e:	Dr. Sc. Malësore Pllana-Zeqiri	
Asistent/e:	Dr. Sc. Malësore Pllana-Zeqiri	
Kontaktet:		
Email:	malesore.pllana@umib.net	malesore.pllana@umib.net
Telefon:	+383 (0) 45437603	

PERMBAJTJE	Njohurit e përgjithshme lidhur me polimerë, metodat themelore të ndarjes së polimerve, polimerët natyror, përbërja e polimerve dhe materialet polimer, reaksionet e polimerizimit, proceset e polimerizimit, procesi i përpunimit të polimerve, shkrirja dhe ekstrudimi , materialet polimere dhe prodhimi i tyre.
QËLLIMI	Qëllimi i këtij kursi është që studentët të marrin njohuritë e nevojshme në lidhje me menaxhimin e proceseve industriale të përpunimit të polimerëve dhe njohurive bazë për llojet, tipet si dhe produktet nga polimerët dhe të marrin njohuri për përdorimin e teknologjive të pastra që kanë për qëllim zhvillimin e qëndrueshëm në Industri.
ARRITSHMËRIA	Student: • Të zbatojnë rregullat e emërtimit dhe numërtimit të polimerëve, sipas: IUPAC-nomenklaturës dhe asaj të rëndomtë. • Të kuptojnë konceptet themelore, mundësinë e lidhjes së vetive të komp. organike, termike, mekanike, kristaline, viskoze dhe të masës, me llojin dhe strukturën e polimerëve sintetik. • Të identifikoj, klasifikoj dhe përdoroj, polimerët komercialë me emërtimet e tyre, vetitë fiziko-kimike, dhe strukturat dhe sintezat këtyre komp.sintetike. • Të kuptoj afinitetin dhe përdorimin e këtyre komp. polimere me teknikat dhe teknologjit prodhuese të tyre. • Të dijë kjart, mekanizmit e tyre ndërveprues, sa i përket degradimit dhe toksicitetit të polimerëve.

PROGRAMI	**Javët**	**Tema**
	Java - I	Nocionet bazë të polimereve.
	Java – II	Struktura e polimereve (Morfologjia).
	Java - III	Masa molekulare e polimereve
	Java - IV	Polikondensimi i polimereve (reaksioni shkallor të polimerizimit)
	Java - V	Polimeret zinxhirorë (Polimerizimi me adicionim).
	Java - VI	Kopolimerizimi.
	Java - VII	Polimeret natyrore – Bimë.
	Java - VIII	Polimeret organometalike dhe inorganike-organike.
	Java - IX	Polimeret inorganike.
	Java - X	Analizat dhe identifikimi i polimereve.
	Java - XI	Reaksionet në polimere.
	Java - XII	Degradimi dhe stabilizimi i sistemeve polimerike.
	Java - XIII	Teknologjia e polimereve.
	Java - XIV	Materaile polimerike për aplikime të veçanta
	Java - XV	Prezentimet e studentëve.
LITERATURA	**Literatura themelore:** 1. Charles E. Carraher Jr.; Carraher's Polymer Chemistry; 10 edition, 2018; London, New York. 2. Archer, Lynden, Cohen, Claude, Ober, Christopher K., Rodriguez, Ferdinand; Principles of Polymer Systems; 6th ed., 2015, USA. 3. Ravve A. Principles of Polymer Chemistry 3 ed., 2012, USA. **Literatura plotësuese:** Punime reviale nga lëmi i kimisë së polimereve.	
METODOLOGJIA E MËSIMDHËNJËS	Mësimdhënje e drejtpërdrejtë (përmes shpjegimit, ushtrimeve praktike dhe detyrave numerike). Mësimdhënje përmes demonstrimit dhe eksperimentit. Të mësuarit përmes projekteve, punimit të seminareve, vetëvlerësimeve periodike, punëve kërkimore në teren dhe vetë hulumtimi. Të gjitha këto do të realizohet në aspektin teorik dhe praktik duke i prezantuar materialet në formën audiovizule përmes teknologjisë elektronike me programet e Windows Office. Në aspektin teorik do të ofrohen njohuri të përgjithshme shkencore, bazuar në literaturën bashkëkohore	

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	2	15	30
Konsultime me mësimdhënësin/asistenten	0.5	8	4
Kolokiume/seminare	1	2	2
Detyra të pavarura	1	2	2
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	6	12
Përgatitja përfundimtare për provim	2	7	14
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final	2	2	4
Projektet, prezantimet, etj	1	2	2
Totali			100 = 4 ECTS

VLERËSIMI

Metodat e vlerësimit

Vlerësimi në %

Vlerësimi i testit të parë	20 %
Vlerësimi i testit të dytë	20 %
Punimi seminarik	20 %
Provimi final	40 %
Totali	100%

Vlerësimi final me notë do të bëhet si vijon:
51%-60%=6
61%-70%=7
71%-80%=8
81%-90%=9
91%-100%=10

POLITIKAT AKADEMIKE

Studenti është i obliguar të vijojë ligjërata dhe ushtrime. 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

__06_/09_/_2024

Bartës/e i/e lëndës:
Dr. Sc. Malësore Pllana-Zeqiri

_____
(Emër Mbiemër)

_____
(Nënshkrimi)