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:	-	
Niveli:	Bachelor	
Kodi i lëndës:	204. T.I	
Lënda:	Kimi fizike I	
Statusi i lëndës:	Obligative	
Semestri:	III	
Fondi i orëve:	2+2	
ECTS:	7	
Orari/Salla	Sipas orarit të shpallur në Web faqe të UIBM	
Viti akademik:	2024/2025	
Mësimdhënës/e:	Prof. asoc. dr. Mehush Aliu	
Asistent/e:	Dr. Sc. Malësore Pllana	
Kontaktet:		
Email:	mehush.aliu@umib.net	malesore.pllana@umib.net
Telefon:	+383 (0) 44633263	

PERMBAJTJE	Në kuadër të kësaj lënde do të trajtohen temat vijuese: struktura e atomit, efekti fotoelektrik, modeli atomik i Borit, numrat kuantik, grimcat dhe valë, ekuacioni valor për elektronet. Tema të tjera që do të shtjellohen në kuadër të kësaj lënde janë orbitalet atomike, natyra e lidhjes kimke, teoria e orbitaleve molekulare, hibridizimi, orientimi i lidhjes kovalente në hapësirë dhe vetitë elektrike të molekulave.
QËLLIMI	Njohja me strukturën (ndërtimin) e lëndës (materjes) si fundament për pothuajse të gjitha lëndët tjera. Krijimi i shkathtësive për punë të pavarur eksperimentale, përdorimin e drejtë të reagjentëve kimik dhe paisjeve laboratorike.
ARRITSHMËRIA	Studenti: 1. Shpjegon strukturën e materies duke u bazuar në ligje, teori dhe eksperimente. 2. Përshkruan dallimet në mes të modeleve të ndryshme të atomit. 3. Aplikon llogaritjet matematikore në zgjidhjen e problemeve të kimisë fizike. 4. Interpreton rezultatet e fituara dhe shkruan raportet në mënyrë të pavarur. 5. Interpreton strukturën dhe vetitë e molekulave. 6. Zhvillon punë eksperimentale laboratorike në mënyrë të pavarur. 7. Identifikon metodat më të përshtatshme për zhvillimin e eksperimenteve të ndryshme.

P R	**Javët**	**Tema**

OGRAMI	**Java-I**	Hyrje, Struktura e atomit
	Java-II	Rrezatimi i trupit të zi, Efekti fotoelektrik
	Java-III	Modeli atomik i Borit
	Java-IV	Numrat kuantik
	Java-V	Grimcat dhe valët, Principi i Hajzenbergut
	Java-VI	Ekuacioni valor për elektronet
	Java-VII	Zgjidhja e ekuacionit të Shredingerit për atomin e hidrogjenit
	Java-VIII	Orbitalet atomike, Testi I
	Java-IX	Natyra e lidhjes kimike
	Java-X	Teoria e lidhjes valente
	Java-XI	Teoria e orbitaleve molekulare
	Java-XII	Nivelet energjetike të orbitaleve molekulare
	Java-XIII	Orientimi i lidhjes kovalente në hapësirë
	Java-XIV	Hibridizimi i orbitaleve atomike
	Java-XV	Vetitë elektrike të molekulave, Testi II
LITERATURA	**Literatura themelore:** 1. Atkins P.; The elements of Physical chemistry, 10th edition 2014, Oxford University Press Inc., New York, USA. 2. Peter Atkins, Julio de Paula, Physical chemistry, Thermodynamics, structure and changes, tenth edition, 2014, USA. 3. Andrew Cooksy, Physical chemistry, thermodynamics, statistical mechanics, and kinetics, 2014, USA. 4. Robert J. Silbey, Robert A. Alberty, Moungi G. Bawendi, Physical Chemistry, fourth edition, John Wiley & Sons, Inc., 2005. **Literatura plotësuese:** 1. Spasoje Djordjeviq, Fizicka hemija, Tehnolosko-Metalurski Fakultet, Beograd, 2010.	
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=25 orë)			
	Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithsej
	Ligjërata	2	15	30
	Ushtrime	2	15	30
	Konsultime me mësimdhënësin/asistenten	0.5	14	7
	Kolokiume/seminare	1	4	4
	Detyra të pavarura	3	3	9
	Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	20	40
	Përgatitja përfundimtare për provim	3	15	45
	Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final	2	3	6
	Projektet, prezantimet, etj	1	4	4
	Totali			175 orë=7 ECTS
VLERËSIMI	**Metodat e vlerësimit** Vlerësimi në % Vlerësimi i testit të parë 25 % Vlerësimi i testit të dytë 25 % Ushtrimet laboratorike 10 % 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

Bartës/e i/e lëndës:
Prof. asoc. dr. Mehush Aliu

_____/_____/____

_____
(Emër Mbiemër)

_____
(Nënshkrimi)