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

Modeli i Programit mësimor të lëndës (Syllabusi)		
Fakulteti:	Teknologjise Ushqimore	
Departamenti:	Teknologji e Pergjithshme	
Niveli:	Bachelor	
Kodi i lëndës:	103	
Lënda:	Kimia e Pergjithshme	
Statusi i lëndës:		(Obligative)
Semestri:		(Dimëror)
Fondi i orëve:		(3+2)
ECTS:		(7)
Orari/Salla	Sipas orarit zyrtar	
Viti akademik:	2024/25	
Mësimdhënës/e:	Prof.Dr Aziz Behrami	
Asistent/e:	Mr.sc Malsore Pllana	
Kontaktet:	Mësimdhënës/e	Asistent/e
Email:	Aziz.behrami@umib.net	Malsore.pllana@umib.net
Telefon:	+38344170726	

PERMBAJTJE	Çfarë përmban lënda? Cilat janë disa nga temat që përmban kjo lëndë? Materia ,masa dhe energjia ,Substancat e pasterta ,Struktura e substancave te pasterta,Masat atomike dhe molekulare relative ,Struktura elektronike e atomit,Lidhja kimike dhe struktura e molecules ,komponimet komplekse, Tretësirat, Reaksionet kimike ,Ekuilibri kimik,Ndryshimet energjetike gjate reaksioneve kimike,Sistemet disperse koloidale,Reaksionet berthamore,Ndotesit inorganic dhe organic te ujit dhe ajrit , Indikatoret,Buferet , energjia e lidhjes , ligjet e gazrave , difuzioni dhe osmoza , elektro kimia , potencialet elktrodike , reaksionet berthamore , gjeometria e molekules , rrjetat kristalore , lengjet dhe trupat e ngurte.
QËLLIMI	Çfarë synohet që të arrihet përmes kësaj lënde? Janë që studenti perms ligjeratave të arrijë njohuri të mjaftuara , ti përforcoj ato perms punës laboratorike eksperimentale , zgjidhjes së detyrave stekiometrike në mënyrë që jo vetëm të mësoj por të bëjë studim të objektit të studimit të lëndes se kimise se pergjithshme.

ARRITSHMËRIA

Arritshmëria duhet të paraqitet në formë të rezultateve të të nxënit të cilat janë formulime se çka studenti pritet të dijë dhe të jetë në gjendje të demonstrojë pas përfundimit të kursit.
Rezultatet e të nxënit duhet të paraqiten duke u mbështetur në hierarkinë e taksonomisë së Blumit (2011) mbi nivelet e fushës njohëse, të cilat janë: Të njohurit, të kuptuarit, zbatimi, analiza, vlerësimi dhe sinteza (krijimi). Më shumë në:
http://bloomstheory.wikispaces.com/Resources+%26+Websites

Arritshmëria duhet të formulohet me ndihmën e **Foljeve vepruese** të cilat duhet të përdoren për nivele të ndryshme njohëse:

- **Të njohurit**: Rregullojë, përmbledhë, definojë, përshkruajë, numërojë, ekzaminojë, identifikojë etj.
- **Të kuptuarit**: Të qartësojë, lidhë, ndryshojë, klasifikojë, krahasojë, ilustrojë, dëshmojë, zgjedhë, shpjegoj, interpretoj, skicoj, diskutoj, dalloj, parashikoj, ritheksoj, përkthej, përshkruaj, etj
- **Zbatimi:** Të përdorë, vlerësojë, kompletojë, llogarisë, konstruktojë, manipulojë, organizojë, demonstrojë, përgatisë, zgjidh, përdorë, ilustrojë, ndërtojë, kryejë, hulumtojë, etj
- **Analiza**: Të analizojë, shqyrtojë, kategorizojë, kritikojë, debatojë, veçojë, shkëpusë, çmojë, dallojë, krahasojë, kategorizojë, ndajë, etj.
- **Vlerësimi:** Të konstatojë, argumentojë, diskutojë, bindë, diskriminojë, gjykojë, arsyetojë, zbërthejë, vërtetojë, zbulojë, parashikojë, planifikojë, ndërtojë, propozojë, sajojë formulojë, verifikojë argumentojë rekomandojë etj.
- **Sinteza:** Të argumentojë, sajojë, riorganizojë, kategorizojë, formulojë, gjeneralizojë, integrojë, menaxhojë, rishikojë, diskutojë, caktojë prioritete, përcaktojë etj.

Për secilën lëndë duhet të shënohen 5-7 rezultate të pritura të të nxënit.

Në fund të kursit pritet që studenti/ja të jetë në gjendje të:

1.Që studenti te studioj objektin e studimit te kimis se pergjithshme .
2.Studenti të aftësohet për llogaritje elementare stekiometrike.
3.Studenti të aftësohet për punë laboratorike.
4.Te formojn qellim pozitiv ndaj lëndës së kimisë së përgjithshme dhe rendesisë së saj.
5.Të formojnë shkathtesi per punë në laborator dhe pergjegjesin e ruajtjes së substancave që janë prezente ne laboratoret hulumtuse.
6.Përdorimi i paisjeve në laboratorin e kimisë.

PROGRAMI

Javët	**Tema**
Java - I	Materia masa dhe energjia , struktura e substancave te pasterta
Java - II	Masa atomike dhe molekulare relative
Java - III	Struktura elektronike e atomit
Java - IV	Energjia e lidhjes
Java - V	Lidhja jonike,lidhja kovalente ,lidhja hidrogjenore,lidhja metalike,Forcat e Van Der waals- it
Java - VI	Elektrokimia , potencialet elektrodike
Java - VII	Llojet e strukturave kristalore , Vleresimi i pare

	Java - VIII	Tretësirat
	Java - IX	Reaksionet kimike
	Java - X	Ekuilibri kimik
	Java - XI	Ndryshimet energjetike gjate reaksioneve kimike
	Java - XII	Sistemet disperse koloidale
	Java - XIII	Reaksionet berthamore , Vleresimi i dyte
	Java - XIV	Reaksionet berthamore zingjirore dhe prodhimi I energjis nukleare
	Java - XV	Perbersit inorganic te ajrit , ndotesit inorganic dhe organic te ajrit dhe ujit.

LITERATURA

Literatura themelore. Të renditen:
Kimia e pergjitshme "Dr.Ivan Filipoviq dhe Dr.Stjepan Lipanoviq , ribotim 2016 Prishtine.

Literatura plotësuese: Brady,J.E and G.E. Huimuston,General chemistry, principles and structure,SI version,wiley and sons, New York, 1986
Kimia e pergjithshme dhe inorganike – Zana Gace 2012.

METODOLOGJIA E MËSIMDHËNJËS

Ligjërata, ushtrime, punë individuale, punë eksperimentale, punime seminari, kollokiume, ese, punë në terren, punë në grupe etj.

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	3	15	45
Ushtrime teorike/laboratorike	2	15	30
Ushtrime në terren	-	-	-
Punë praktike	2	15	30
Konsultime me mësimdhënësin/asistenten			
Kolokiume /seminare	1	5	5
Detyra të pavarura	2	5	10
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	3	15	25
Përgatitja përfundimtare për provim	8	1	8
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)	2	5	10
Projektet, prezantimet , etj	1	12	12
			175

VLERËSIMI

Metodat e vlerësimit [sipas Statutit dhe Rregullores për studime të UMIB-it]	
Testet/Kollokviumet	<u>Vlerësimi në %</u> Testi i –I-rë, me shkrim ..... 25 % Testi i – II-të, me shkrim ..... 25 % Pjesmarrja në ligjerata..... 10 % Povimi me shkrim.....40 % 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	Caktohen kriteret për vijueshmëri të rregullt dhe rregullat e mirësjelljes gjatë organizimit të mësimit. **Udhëzime të mëtejme :** • **Puna me kompjuter** Punimet me shkrim duhet doemos të jenë të shkruara me kompjuter. Në punime janë të obligueshme respektimi i kritereve qoftë për aspektin vizual ashtu edhe përmbajtjesor të punimeve të kërkuara. Gjatë punimeve kërkohet që të respektohen rregullat drejtshkrimore dhe stili APA • **Etika në mësim** Punimet e ndryshme semestrale duhet të jenë punime të secilit student. Nuk do të ketë tolerancë për kopjime, "huazime" nga interneti apo çfarëdo materiali tjetër. Punimet e njëjta apo të ngjashme do të kenë vlerësime negative në vlerësimin përfundimtar të studentit. • **Afatet** Në marrëveshje me studentët do të përcaktohen afatet e dorëzimit të punimeve. Nuk do të këtë tolerancë për vonesë në dorëzimin e punimeve. Mosardhja në orën kur është shpjeguar detyra nuk e arsyeton studentin për mosdorëzim të punimit. Afati do të jepet më herët. Po qe se do të udhëtoni jashtë vendit, atëherë duhet të dorëzoni punimi më herët. Studenti/ja ka të drejtë të kërkojë konsultim me profesorin sa herë e sheh të arsyeshme dhe të nevojshme për kryerjen e punimit të tij/saj. • **Rregullat e mirësjelljes dhe politikat akademike :** o pjesëmarrje aktive e studentëve në ligjërata o pjesëmarrje në diskutim, komente dhe shprehje e lirë e opinionit, mendimit dhe qëndrimit akademik (me argumente) o e obligueshme puna e pavarur dhe shfrytëzimi i burimeve shtesë të informacionit (ëeb-faqet e ndryshme shkencore, revista shkencore, përmbledhje punimesh të konferencave etj.) o respektimi i orareve të ligjëratave pa cenuar lirinë akademike (telefonat celularë pa zë) o respektimi i fjalës, mendimeve dhe ideve të kolegëve o tolerancë e ulët ndaj ardhjeve me vonesë dhe daljeve pa ndonjë arsye të qëndrueshme o përgatitja dhe pajisja me ligjëratat përkatëse, (obligim i mësimdhënësit).

Mitrovicë
04 09 2024
_____/_____/____

Bartës/e i/e lëndës:
Prof.Dr Aziz Behrami

_____
(Emër Mbiemër)

_____
(Nënshkrimi)