

Formular për SYLLABUS të Lëndës

Të dhëna bazike të lëndës	
Njësia akademike:	Fakulteti i Bujqësisë dhe Veterinarisë
Titulli i lëndës:	Kimia 1
Niveli:	5 vjeçar
Statusi lëndës:	Obligative
Viti i studimeve:	I
Numri i orëve në javë:	2+2
Vlera në kredi - ECTS:	--
Koha / lokacioni:	----- / Amfiteatri i FB-V
Mësimdhënësi i lëndës:	Dr. sc. Musaj Paçarizi, prof. ass.
Detajet kontaktuese:	musaj.pacarizi@uni-pr.edu
Përshkrimi i lëndës:	
	Kimia është shkencë natyrore e cila studion materien, substancat si dhe transformimin e substancave prej një forme në tjetrën. Kimia ndihmon të kuptuarit me të lehtë të strukturës, karakteristikave, bashkëveprimet si dhe ligjeve të transformimit të këtyre substancave. Kjo lëndë do të fokusohet në kapitujt të cilët janë më të rëndësishëm në zhvillimin e shkathtësive të studentëve në shkencat fundamentale. Kjo lëndë studentët do ti pajis me një baze më të mirë për të kuptuar më lehtë lëndët tjera si: biokimi, fiziologji, farmakologji, shkencat klinike etj. Njohurit e fituara në këtë kurs do të përdoren nga specialistët e veterinarisë në laboratorët hulumtues në kontrollin e ushqimit.
Qëllimet e lëndës:	
	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kuptimi i ligjeve themelore të Kimisë 2. Përdorimi i metodave adekuate për ndarjen e substancave të pastra nga përzierjet 3. Dhënja e informatave të mjaftueshme për zhvillimin e reaksioneve kimike (ndryshimi i nxehtësisë, shpejtësia e zhvillimit të tyre etj) 4. Klasifikimi i elementeve nëpër grupe dhe perioda, vetitë e tyre fiziko-kimike si komponimet që formojnë.
Rezultatet e pritura të nxënies:	
	<ol style="list-style-type: none"> 1. Studenti do të kuptoj dhe interpretoj ligjet themelore të kimisë. 2. Të shpjegoj proceset e ndryshme kimike; energjia e jonizimit, elektronegativiteti, formimin dhe shkëputjen e lidhjeve kimike. 3. Studenti do të dijë t'i dalloj lidhjet kimike jonike, kovalente, metalike dhe ato intermolekulare. 4. Të njoh parimet bazë të elektrokimisë, ligjet e Faradejit, do të dij të shkruaj si dhe të

	<p>barazoj reaksionet e oksido-reduktimit.</p> <p>5. Studenti do të jetë në gjendje të shjegoj nocionet bazë të kinetikës kimike. Do të dijë të masë eksperimentalisht dhe të llogaris shpejtësinë e një reaksioni të thjeshtë.</p> <p>6. Studenti do të dijë ti vërtetoj me anë të eksperimenteve vetitë fiziko-kimike të elementeve dhe komponimeve të tyre.</p>		
Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)			
Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithësej
Ligjërata	2	15	30
Ushtrime teorike/laboratorike	2	15	30
Punë praktike			
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	1	8	8
Ushtrime në terren			
Kollokfiume,seminare	3	2	6
Detyra të shtëpisë			
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	10	20
Përgaditja përfundimtare për provim	10	4	40
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)	2	3	6
Projektet,prezentimet ,etj			
Totali			140
Metodologjia e mësimdhënies:	<ul style="list-style-type: none"> • Punë praktike, Ligjërata, Diskutime (Bashkëbisedë), Seminare (Detyra) 		
Metodat e vlerësimit:	Vlerësimi në praktikë dhe në teori Vlerësimi: Vlerësimi i parë deri 25 % Vlerësimi i dytë deri 25 % Seminare (2) deri 20 % Provimi final deri 30 % Totali 100 %		
Literatura			
Literatura bazë:	<ol style="list-style-type: none"> 1. A. Lajqi dhe V. Kalaj, KIMIA per studentet e mjekesise, stomatologjise dhe te biologjise, Prishtinë, 1998. 2. I.Hashani & T.Gjeçbitriqi: KIMIA praktikum për studentët e biologjisë dhe mjekësisë: Prishtinë, 1997 3. Mr.sc. Hilmi Hasimja: <i>Kimia e përgjithshme dhe inorganike (praktikum)</i>, Prishtinë, 2004 		

Literatura shtesë:	<ol style="list-style-type: none"> 1. I. Filipovic; S. Lipanovic; Kimia e përgjithshme, Xh. Ahmeti (përkthim) Prishtinë, 1996. 2. J. McMurry and R. Fay, Chemistry ,4th edition, New Jersey, USA, 2004. 3. R.Chang: General Chemistry ; 4th edition, Neë York, USA, 2006 4. Studentët mund të shfrytëzojnë edhe ndonjë tekst tjetër në gjuhë të huaja, apo edhe material nga interneti.
--------------------	--

Plani i dizajnuar i mësimit:

Java	Ligjerata që do të zhvillohet
<i>Java e parë:</i>	Hyrje ne Kimi; Substancat e pastra dhe përzierjet; Ligjet themelore të Kimisë
<i>Java e dytë:</i>	Simbolet, formulat dhe barazimet kimike. Moli dhe masa molare
<i>Java e tretë:</i>	Sistemi periodik i elementeve; Struktura e atomit; Modelet; Mekanika valore; Orbitalet atomike
<i>Java e katërt:</i>	Struktura e molekulës; Lidhja kimike jonike; Lidhja kovalente një dhe shumëfishe
<i>Java e pestë:</i>	Lidhjet kimike polare; Hibridizimi; Forcat ndërmolekulare
<i>Java e gjashtë:</i>	Termodinamika dhe kinetika kimike
<i>Java e shtatë:</i>	Vetite dhe ligjet e gazeve; Elektrokimia
<i>Java e tetë:</i>	Tretësirat; Përqendrimi i tretësirave-Vlerësimi i pare
<i>Java e nëntë:</i>	Vetitë koligative të tretësirave(difuzioni, osmoza, krioskopia dhe ebulioskopia)
<i>Java e dhjetë:</i>	Teoritë për acidet dhe bazat, Jonizimi i elektrolitëve, pH
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Ekulibrat kimik, Titullimi acid-bazë, hidroliza e kripërave, pufferët
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Elementet kimike dhe komponimet e tyre; Hidrogjeni dhe oksigjeni
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Elementet halogjene(gr.17) halkogjene(gr.16)
<i>Java e katërmbëdhjetë:</i>	Elementet e grupit të azotit(gr.15), karbonit(gr.14) dhe borit(gr.13)
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Metalet alkaline dhe alkalino-tokësore. Metalet kalimtare Vlerësimi i dytë

Plani i dizajnuar i mësimit:

Java	Ushtrimet që do të zhvillohet
<i>Java e parë:</i>	Hyrje në punën laboratorike
<i>Java e dytë:</i>	Matja e masës dhe vëllimit
<i>Java e tretë:</i>	Metodat e ndarjes dhe pastrimit të substancave kimike(I)
<i>Java e katërt:</i>	Metodat e ndarjes dhe pastrimit të substancave kimike(II)
<i>Java e pestë:</i>	Përgaditja e tretësirave ujore
<i>Java e gjashtë:</i>	Seminari I
<i>Java e shtatë:</i>	Shpejtësia e reaksioneve kimike

<i>Java e tetë:</i>	Reaksionet e oksido-reduktimit
<i>Java e nëntë:</i>	Vetitë koligative të tretësirave
<i>Java e dhjetë:</i>	Ekulibri acido-bazik, Titullimi potenciomëtrik, Puferët
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Seminari II
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Ushtrim me substanca inorganike 1: H dhe O
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Ushtrim me substanca inorganike 2: X(halogjenet) dhe S
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Ushtrim me substanca inorganike 3: N, C dhe B
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Ushtrim me substanca inorganike 4: Metalet alkaline dhe alkaline-tokësore

Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:

Vijimi i rregullt i studentëve në ligjëratat është i dëshirueshëm kurse në ushtrime është i obligueshëm. Ardhja me kohë në ligjëratat dhe ushtrime është e obligueshme. Gjatë ligjëratave dhe ushtrimeve shkyqja e telefonave është e domosdoshme.