

## Titulli i lëndës: Kimia e Përgjithshme dhe Inorganike me Stekiometri

Informatat themelore për lëndën	
Njësia akademike:	Fakulteti i Mjekësisë
Titulli i lëndës:	<b>Kimia e Përgjithshme dhe Inorganike me Stekiometri</b>
Niveli:	Bachelor
Statusi i lëndës:	I obligueshëm
Viti i studimeve:	Viti i I-rë   Semestri i I-rë
Numri i orëve në javë:	<b>4+3+2</b>
Kreditë ECTS:	<b>11 ECTS</b>
Koha / Vendi:	----   Fakulteti i Mjekësisë
Mësimdhënësi:	<b>Prof.ass. Albert Maxhuni</b>
Të dhënat kontaktuese:	e-mail: <a href="mailto:albert.maxhuni@uni-pr.edu">albert.maxhuni@uni-pr.edu</a> tel: +383 44 315 415
<b>Përshkrimi i lëndës:</b>	Lënda Kimia e Inorganike me stekiometri, ofron bazat e kimisë dhe do t'u mundësojë studentëve që të përfitojnë njohuri të përgjithshme nga kimia si: Ndërtimi i materies, gjendjet agregate, stekiometria, nocioni mbi elementet, struktura e atomit, izotopet, konfiguracioni elektronik, sistemi periodik, ligjet e gazeve ideale, bazat e kinetikës, bazat e teorisë së orbitaleve molekulare dhe atyre hibride, elektrokimia, etj. Lidhjet kimike, kimia e grupeve të elementeve kryesore, vetitë e komponimeve të rëndësishme kimike, llogaritjet kimike, produkti i tretshmërisë, teoria e acideve dhe bazave, pH, pufferet, reaksionet redokse etj.
<b>Qëllimet e lëndës:</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>➤ përshkrimin e fenomeneve të jetës së përditshme;</li> <li>➤ zgjedhjen e problemeve të thjeshta kimike;</li> <li>➤ kuptimin e koncepteve bazike të kimisë dhe të përdorimit të nomenklaturës kimike;</li> <li>➤ kuptimin e sistemit periodik dhe sistematikës kimike në të;</li> <li>➤ përdorimin e metodave adekuate për ndarjen e substancave të pastra nga përzierjet.</li> </ul>
<b>Rezultatet e pritshme të nxënies:</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• të kuptoj aplikimin e ligjeve bazë të kimisë;</li> <li>• të shpjegoj proceset e ndryshme kimike, strukturën atomike dhe molekulare;</li> <li>• të dijë t'i dalloj lidhjet kimike, të kuptoj sistematikën e elementeve;</li> <li>• të bëj dallimin e komponimeve inorganike;</li> <li>• t'i kuptoj llojet e reaksioneve kimike;</li> </ul>

	<ul style="list-style-type: none"> <li>t'i njoh parimet bazë të elektrokimisë dhe me sukses të përdorin njohuritë e fituara për kurset tjera</li> </ul>		
<b>Obligimet e studentit (duhet të jetë në përputhje me Rezultatet e Nxënies të studentit)</b>			
<b>Aktiviteti</b>	<b>Orë mësimore</b>	<b>Ditë/Javë</b>	<b>Gjithsej</b>
Ligjëratat	6	15	90
Teori/Punë në laborator/Ushtrime	3	15	45
Punë praktike			
Konsultime me mësimdhënësin	2	5	10
Puna në terren			
Testi, punimi seminarik	2	5	10
Detyrë shtëpie	2	10	20
Mësimi individual (në bibliotekë apo në shtëpi)	2	15	30
Përgatitja për provimin final	3	15	45
Koha e vlerësimit (testi, kuizi, provimi final)	3	5	15
Projektet, prezantimet, etj.	2	5	10
<b>Total</b>			<b>275</b>
<b>Metodat e mësimdhënies:</b>	Ligjërata, punë praktike, diskutime , seminare, detyra.		
<b>Metodat e vlerësimit:</b>	Vlerësimi në teori dhe në praktikë: Vlerësimi i parë: 15 % Vlerësimi i dytë 15 % Punimi seminarik 5 % Ushtrimet 20 % Provimi final 45 % Totali 100%		
<b>Literatura primare:</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Filipovic; S. Lipanovic; Kimia e përgjithshme dhe Inorganike (përkthim nga Xh. Ahmeti), pjesa e parë dhe e dytë. Prishtinë, 1996.</li> <li>I.Hill, R.Petrucci, T. McCreary and S.Perry Kimia e përgjithshme (përkthyer nga L.Mirtezani), 2011</li> <li>M.Sikirica; Stekiometria; Prishtinë: 1997</li> </ol>		
<b>Literatura shtesë:</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>M. Silberberg; Chemistry; 4<sup>th</sup> edition, New York,USA, 2006</li> <li>R.Chang: Chemistry, 10<sup>th</sup> edition, New York, USA, 2010.</li> <li>A.Lajçi dhe V.Kalaj, Kimia, Prishtinë, 1998</li> </ol>		
<b>Hartimi i planit mësimor</b>			
<b>Java</b>	<b>Titulli i ligjëratis</b>		
<b>Java 1:</b>	Hyrje në Kimi, materia dhe matjet. Sistemi ndërkombëtar i njësive SI. Ligjet themelore të kimisë.		
<b>Java 2:</b>	Llogaritja e sasive - Stekiometria. Gazrat dhe vetitë e tyre, ekuacioni i përgjithshëm i gazit, ekuacioni i gazit real.		

<b>Java 3:</b>	Struktura e atomit- Grimcat elementare, rrezet rentgen dhe radioaktiviteti. Izotopet dhe struktura e bërthamës së atomit. Simbolet dhe formulat kimike.
<b>Java 4:</b>	Struktura elektronike e atomit dhe sistemi periodik i elementeve
<b>Java 5:</b>	Lidhjet kimike dhe struktura e molekules - Lidhjet jonike, kovalente, teoria e lidhjeve valente dhe teoria e orbitalve molekulare.
<b>Java 6:</b>	Struktura gjeometrike e molekulës dhe polarizimi i lidhjeve kimike. Rezonanca. Forcat ndërmolekulare dhe lidhja metalike.
<b>Java 7:</b>	Tretësirat dhe vetitë fizike të tretësirave - Ligji i Raulit, difuzioni dhe osmoza, krioskopia dhe ebulioskopia. Vlerësimi i parë
<b>Java 8:</b>	Tretësirat e elektrolitëve. Elektrolitët e fortë dhe elektrolotët e dobët. Hidratimi dhe Solvatimi. Sistemet disperse koloidale. Tretësirat koloidale. Kolidët hidrofobë dhe hidrofилë. Formimi i koloidëve.
<b>Java 9:</b>	Bazat e kinetikës kimike: Shpejtësia dhe mekanizmat e reaksioneve kimike
<b>Java 10:</b>	Ekulibri kimik (Baraspesha kimike). Ekuilibrat në sistemet homogjene dhe heterogjene. Acidet, bazat dhe ekuilibrat acid-bazë. Tretësirat puferike.
<b>Java 11:</b>	Ekulibrat në tretësirat ujore - neutralizimi i acideve me baza, hidroliza e kriprave dhe produkti i tretshmërisë.
<b>Java 12:</b>	Elektrokimi: tretësirat elektrolitike, përçueshmëri, qelula elektrokimike, reaksionet redokse.
<b>Java 13:</b>	Elementet e bllokut-s: Hidrogjeni, metalet alkaline dhe alkalino-tokësore.
<b>Java 14:</b>	Elementet e bllokut-p.
<b>Java 15:</b>	Elementet e bllokut-d. Vlerësimi i dytë
<b>Politikat akademike dhe Kodi i Sjelljes</b>	
Vijimi i rregullt i studentëve në ligjërata është i dëshirueshëm kurse në ushtrime është i obligueshëm. Ardhja me kohë në ligjërata dhe ushtrime është e obligueshme. Gjatë ligjëratave dhe ushtrimeve , shkyqja e telefonave është e domosdoshme.	