

<b>Të dhëna bazike të lëndës</b>	
<b>Njësia akademike:</b>	<b>FSHMN: Departmenti i Kimisë</b>
<b>Titulli i lëndës:</b>	<b>Kimia inorganike</b>
<b>Niveli:</b>	<b>Bachelor</b>
<b>Statusi lëndës:</b>	<b>Obligative</b>
<b>Viti i studimeve:</b>	<b>I-rë / Semestri i II-të</b>
<b>Numri i orëve në javë:</b>	<b>3 + 3</b>
<b>Vlera në kredi – ECTS:</b>	<b>9</b>
<b>Koha / lokacioni:</b>	<b>13:00-15:25 / Amfiteatër të Kimisë</b>
<b>Mësimdhënësi i lëndës:</b>	<b>Avni BERISHA</b>
<b>Detajet kontaktuese:</b>	<b>Email: avni.berisha@uni-pr.edu Tel: +377 44 120 512</b>
<b>Përshkrimi i lëndës</b>	
<b>Qëllimet e lëndës:</b>	Moduli është përgaditur që të njohë studentët e kimisë, drejtimi arsimor, me bazën e kimisë inorganike, si në aspektin e vetive të elementeve a po ashtu edhe me aspektin e përfitimit të tyre e edhe të vetive të komponimeve më të rëndësishme të secilit element. Fillimisht do të sqarohen trendet e përgjithshme të vetive të elementeve bazuar në pozitën e tyre në sistemin periodik. Studentet krahas kësaj do të mësojnë edhe përdorueshmerinë e elementeve e komponimeve të caktuara inorganike në industrinë kimike dhe impaktin e tyre në jetën e përditëshme.
<b>Rezultatet e pritura të nxënies:</b>	Pas përfundimit të këtij moduli, studentet do të jenë në gjendje : <ul style="list-style-type: none"> <li>• të njohin vetitë e elementeve dhe të jenë në gjendje ti komentojnë vetitë e tilla duke u bazuar në pozitën e atyre elementeve në sistemin periodik (në grup apo period);</li> <li>• të mesojnë aspektin industrial të përfitimit të elementeve e komponimeve të tyre, e po ashtu të njohin reaksionet kimike të lidhura me këto procese të përfitimit të tyre;</li> <li>• të jenë në gjendje të njohin e të interpretojnë reaksionet dhe proceset kryesore të përfitimit të disa komponimeve të rëndësis primare;</li> <li>• të kuptojnë rëndësinë dhe impaktin e kimisë inorganike në fushat e tjera të kimisë dhe</li> </ul>

	shkencës në përgjithësi.		
<b>Kontributi në ngarkesën e studentit ( gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)</b>			
<b>Aktiviteti</b>	<b>Orë</b>	<b>Ditë/javë</b>	<b>Gjithësej</b>
Ligjërata	3	3/ 15	45
Ushtrime teorike/laboratorike	3	3/15	45
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	2	2/15	30
<b>Totali</b>	<b>8</b>	<b>8/15</b>	<b>120</b>
<b>Metodologjia e mësimdhënies:</b>	Ligjërata, punë seminarike, punë në grupe, diskutime, ushtrime eksperimentale.		
<b>Metodat e vlerësimit:</b>	Kollokviumi i parë: 15% Kollokviumi i dytë: 15% Vijimi i rregullt: 5% Provimi final: 65% Total: 100%		
<b>Literatura</b>			
<b>Literatura bazë:</b>	1. Geoff Rayner-Canham, Tina Overton, <b>Descriptive Inorganic Chemistry</b> , W. H. Freeman and Company, 5 <sup>th</sup> edition, 2010 2. <b>Kimia Inorganike</b> , I. Filipoviq, S. Lipanoviq (përkthyer nga Xh. Ahmeti), Prishtinë (1997)		
<b>Literatura shtesë:</b>	<i>Shriver and Atkins' Inorganic Chemistry, Jonathanand, Rourke, Oxford University Press; 5th Revised edition (2009)</i>		
<b>Plani i dizajnuar i mësimi:</b>			
<b>Java</b>	<b>Ligjerata që do të zhvillohet</b>		
<b>Java e parë:</b>	Hyrje, struktura atomike, origjina e elementeve, strukturat e atomeve hidrogjenore, parimet e kimisë kuantike, atomet shume elektronshe.		
<b>Java e dytë:</b>	Hidrogjeni, vetitë e përgjithëshme, përfitimi, komponimet e hidrogjenit, hidruret, komponimet me shkallë pozitive të oksidimit, izotopet e hidrogjenit, orto dhe para hidrogjeni.		
<b>Java e tretë:</b>	Elementet e grupit 18.		
<b>Java e katërt:</b>	Elementet e grupit 17, vetitë e grupit, komponimet e elementeve halogjene, fluori, bromi, klori, jodi.		
<b>Java e pestë:</b>	Elementet e grupit 16, vetitë e grupit, oksigjeni, sulfuri, seleni, teluri, poloniumi.		
<b>Java e gjashtë:</b>	Elementet e grupit 15, vetitë e grupit, azoti, fosfori, arseni, antimoni, bismuti.		
<b>Java e shtatë:</b>	<b>Vlerësimi i parë</b>		

<b>Java e tetë:</b>	Elementet e grupit 14, karboni, silici, germaniumi, kallaji, plumbi.
<b>Java e nëntë:</b>	Elementet e grupit 13, vetitë e grupit, bori, alumini, galiumi, indiumi, taliumi.
<b>Java e dhjetë:</b>	Elementet e grupit 2, vetitë e grupit, berliumi, magnezi, kalciumi, stronciumi, bariumi, radiumi. Elementet e grupit 1, vetitë e grupit, litiumi, natriumi, kaliumi, rubidiumi, ceziumi.
<b>Java e njëmbëdhjetë:</b>	Karakteristikat e përgjithëshme të elementeve d dhe f, përfitimi i metaleve, elementet e grupit 3, skandiumi, itriumi.
<b>Java e dymbëdhjetë:</b>	Lantanidet dhe aktinidet, vetitë e grupit, përfitimi i lantanideve, toriumi, urani. Elementet e grupit 4, vetitë e grupit, titani, zirkoni, hafniumi. Elementet e grupit 5, vanadi, niobi, tantali. Elementet e grupit 6, kromi, molibdeni, volframi.
<b>Java e trembëdhjetë:</b>	Elementet e grupit 7, mangani, tekneçiumi, reniumi. Elementet e grupit (8, 9, 10), vetitë e përgjithëshme, hekuri, kobalti, nikeli.
<b>Java e katërbëdhjetë:</b>	Metalet platinore, grupi rutenium-osmium, grupi rodium-iridium, grupi palladium-platinë.
<b>Java e pesëmbëdhjetë:</b>	<b>Vlerësimi i dytë</b>

<b>Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:</b>
Vijimi i rregulltë në ligjërata dhe ushtrime si dhe aktiviteti gjatë orëve të mësimit.