

1. KIMIA ORGANIKE

Informatat themelore për lëndën	
Njësia akademike:	Fakulteti i Bujqësisë dhe Veterinarisë -TUBT
Titulli i lëndës:	Kimia organike
Niveli:	Bachelor
Statusi lëndës:	I obligueshëm
Viti i studimeve:	I ^{rë} /semestri i II ^{të}
Numri i orëve në javë:	2+2
Kreditë ECTS:	6
Koha / vendi:	E Marte /8 ³⁰ -10 ⁰⁰ / Salla A3
Mësimdhënësi:	Prof. Asst. Esad Behrami
Të dhënat kontaktuese:	email: esat.behrami@uni-pr.edu
Përshkrimi i lëndës:	
	Në këtë kurs të Kimisë Organike, do të mësohen konceptet bazë të Kimisë Organike si dhe do të mësohen të gjitha klasët e komponimeve organike, duke filluar nga struktura dhe vetitë e komponimeve organike, hidrokarburet e ngopura (struktura, përftimi dhe reaksionet), hidrokarburet e pangopura (struktura, përftimi dhe reaksionet), hidrokarburet aromatike (struktura, përftimi dhe reaksionet), halogjenuret organike (struktura, përftimi dhe reaksionet), alkoolet, fenolet, eteret dhe tiolet (struktura, përftimi dhe reaksionet), aldehidet dhe ketonet (struktura, përftimi dhe reaksionet), acidet karboksilike dhe derivatet e tyre (struktura, përftimi dhe reaksionet), aminat dhe alkaloidet (struktura, përftimi dhe reaksionet), stereoizomerizmi dhe aktiviteti optik, lipidet, lyrat, vajrat dhe dyllrat, karbohidratet (struktura, përftimi dhe reaksionet), amino acidet dhe proteinet dhe acidet nukleike.
Qëllimet e lëndës:	Që studentët të njihen dhe të familjarizohen me Kiminë Organike, të njohin strukturën dhe reaktivitetin e komponimeve organike, të mësojnë nomenklaturën dhe reaktivitetin e grupeve funksionale të klasëve të ndryshme të komponimeve organike, etj.
Rezultatet e pritshme të nxënies:	<ol style="list-style-type: none"> 1. Të diskutojnë për lidhjet e karbonit dhe pse është ai i pranishëm në aq shumë komponime të ndryshme. 2. Të mësojnë të përdorin modelet që ti projektojnë strukturat kimike të komponimeve të ndryshme si dhe të krahasojnë reaktivitetin e tyre.

	<p>3. Të shpjegojnë lidhjen mes strukturës dhe vetive fizike e kimike të komponimeve, si dhe të japin mendime dhe parashikime lidhur me këto veti.</p> <p>4. Të mësojnë tu qasen problemeve kimike në mënyrë sistematike dhe logjike.</p>		
Ngarkesa e studentit (duhet të jetë në përputhje me rezultatet e nxënies të studentit)			
Aktiviteti	Orë mësimore	Ditë/javë	Gjithsej
Ligjërata	2	15	30
Ushtrime teorike/laboratorike	2	15	30
Punë praktike	3	5	15
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	1	2	2
Ushtrime në teren	2	5	10
Kollokuiume, seminare	2	2	4
Detyra të shtëpisë	1	6	6
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	15	30
Përgaditja përfundimtare për provim	3	5	15
Koha e kaluar në vlerësim (teste, kuiz, provim final)	2	2	4
Projektet, prezentimet, etj.	2	2	4
Gjithsej	22		150
Vërejtje: 1 ECTS = 25 orë angazhim.			
Psh. nëse lënda ka 5 ECTS, studenti duhet të ketë angazhim gjatë semestrit 125 orë			
Metodat e mësimdhënies:	Ligjërata, punë seminarike, diskutime, ushtrime eksperimentale.		
Metodat e vlerësimit:	Kollokviumi i parë: 20% Kollokviumi i dytë: 20% Ushtrimet: 20% Provimi final: 40% Gjithsej: 100%		
Literatura			
Literatura primare:	1. Majlinda Daci Ajvazi, Kimia Organike për Shkencat e Jetës, Universiteti i Prishtinës, 2019. 2. Peter Vollhardt, Neil Schore, Organic Chemistry, 8 th edition, New York, 2018. 3. Nexhat Daci, Majlinda Daci-Ajvazi, Kimia Organike, botimi i IV ^{të} , Libri Shkollor, 2009, Prishtinë.		
Literatura shtesë:	1. Francis A. Carey, Organic Chemistry, McGraw Hill, New York, 8 th edition, 2010. 2. J.Clayden, N.Greeves, S.Warren, Organic Chemistry, Oxford University Press, Inc., New		

	York, 2 nd edition, 2012.
Hartimi i planit mësimor	
Java	Titulli i ligjëratës
Java 1:	Njoftimi i studentëve me syllabusin e lëndës dhe literaturën. Hyrje në kimi organike, zhvillimi i kimisë organike, gjendja e tanishme, si të studiohet kimia organike.
Java 2:	Lidhja në komponime organike, lidhjet kimike, rezonanca, fotograflia orbitale e lidhjeve kovalente, formimi i lidhjeve kovalente me mbimbështjellje të orbitale atomike, hibridizimi i orbitaleve atomike, hibridizimi sp ³ , sp ² dhe sp, polariteti i lidhjeve dhe i molekulave, forcat tërheqëse dhe intermolekulare, natyra e reaksioneve kimike.
Java 3:	Hidrokarburet e ngopura, alkanet dhe cikloalkanet.
Java 4:	Hidrokarburet e pangopura, alkenet, alkinet dhe dienet.
Java 5:	Hidrokarburet aromatike, benzeni dhe derivatet e tij.
Java 6:	Halogjenuret organike.
Java 7:	Alkoolet, fenolet, eteret dhe komponimet e ngjashme të sulfurit.
Java 8:	Aldehidet dhe ketonet.
Java 9:	Acidet karboksilike dhe derivatet e tyre.
Java 10:	Aminat dhe alkaloidet.
Java 11:	Stereoizomerizmi dhe aktiviteti optik.
Java 12:	Lipidet, lyrat dhe dyllrat.
Java 13:	Karbohidratet.
Java 14:	Amino acidet dhe proteinet.
Java 15:	Acidet nukleike.
Politikat akademike dhe Kodi i sjelljes	
Vijimi i rregullt në ligjëratat dhe ushtrime si dhe aktiviteti gjatë orëve të mësimin është i domosdoshëm për çdo student.	