



UNIVERSITETI - UNIVERSITY - UNIVERZITET
"HAXHI ZEQA"

Formular për SYLLABUS të Lëndës

Të dhëna bazike të lëndës	
Njësia akademike:	Fakulteti i Agrobiznesit
Titulli i lëndës:	Kimia e Përgjithshme dhe Inorganike
Niveli:	Bachelor
Statusi lëndës:	Obligativ
Viti i studimeve:	Viti I, Semestri I
Numri i orëve në javë:	3 + 2
Vlera në kredi – ECTS:	6
Koha / lokacioni:	Amfiteatër
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof.Ass.Dr. Naser BAJRAKTARI
Detajet kontaktuese:	naser.bajraktari@unhz.eu
Përshkrimi i lëndës	Në pjesën e përgjithshme, studenti njihet me ligjet e kimisë, strukturën e substancave, strukturën dhe konfiguracionin elektronik të atomit, llojet e lidhjeve kimike ,llojet e reaksioneve kimike, rrjedhën e reaksioneve kimike ,baraspeshën kimike, ndryshimet energjetike gjatë reaksioneve kimike dhe reaksionet bërthamore. Poashtu, nuk do të mungojnë edhe njohuri nga disa elemente më esenciale nga Sistemi Periodik në kuadër të grupeve dhe periodave. Studenti do të njihet edhe me karakteristikat e përgjithshme të elementeve s dhe p. Karakteristikat e përgjithshme të elementeve d dhe p. Elektronet s, d dhe f të elementet kalimtare dhe kalimtare të brendshme.
Qëllimet e lëndës:	Të fitojnë njohuri për përbërjen, vetit e materies dhe fenomenet që zhvillohen gjatë ndryshimeve kimike. Të kuptojnë ligjet themelore të kimisë, rregullat,parimet në bazë të të cilave zhvillohen reaksionet kimike. Të zhvillojnë aftësitë krijuese për zbatimin e njohurive teorike në praktikë. Mandej të mësoj konfiguracionet elektronike dhe madhësitë e atomeve dhe llojet e lidhjes ndërmjet atomeve .
Rezultatet e pritura të nxënies:	Pas përfundimit të këtij kursi (lënde) studenti do të jetë në gjendje që: <ul style="list-style-type: none">• Të din për substancat dhe llojet e substancës, për ligjet e bashkimit kimik sipas masës dhe ligjet e bashkimit kimik sipas vëllimit.• Të përshkruaj strukturën dhe konfiguracionin elektronik të atomit,me anën e të cilave do të sqarojnë edhe ligjet kimike.• Të fitojë njohuritë themelore mbi llojet e reaksioneve kimike dhe baraspeshat kimike.• Të përshkruaj përhapjen e elementeve në natyrë ,vetit e tyre fizike e kimike dhe përfitimi i tyre.

	<ul style="list-style-type: none"> Këto njohuri të fituara teorike dhe të vërtetuara në mënyrë eksperimentale mund të zbatohen në industri ,në teknike dhe në jetën e njeriut në përgjithësi. 		
Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)			
Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithsej
Ligjërata	2	15	30
Ushtrime teorike/laboratorike	2	15	30
Punë praktike	/	/	/
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	1	15	15
Ushtrime në teren	/	/	/
Kollokfiume, seminare	2	2	4
Detyra të shtëpisë	/	/	/
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	15	30
Përgatitja përfundimtare për provim	/	20	20
Koha e kaluar në vlerësim (teste, kuiz, provim final.)	2	10	20
Projektet, prezantimet, etj.	2	1	2
Totali			151
Metodologjia e mësimdhënies:	Ligjeratë, seminar, diskutim, punë laboratorike në grupe, etj.		
Metodat e vlerësimit:	Teste, provim me shkrim (detyra numerike) dhe provim me gojë.		
Literatura			
Literatura bazë:	1. Filipoviq & Lipanoviq, Kimia e përgjithshme dhe Inorganike, Universiteti i Prishtinës, FSHMN, 1996.		
Literatura shtesë:	1. M. Rugova & T. Arbneshi, Kimia inorganike, Universiteti i Prishtinës, FSHMN 1998., 2. R.H. Petrucci, W.S. Harwood, F.G. Hering, General Chemistry, Principles and modern applications. 3. H. Hasimja, Kimia e përgjithshme dhe inorganike (praktikum), FE, Universiteti i Prishtinë, 2004 .		
Plani i dizajnuar i mësimi:			
Java	Ligjërata që do të zhvillohet		
Java e parë:	Shkencat natyrore dhe kimia. Zhvillimi historik i kimisë. Materia, masa dhe energjia. Sistemi ndërkombëtar i njësive.		

Java e dytë:	Substancat e pastra. <ul style="list-style-type: none"> • Vetitë dhe llojet e substancave të pastra. • Ligjet e bashkimit kimik sipas masës. • Teoria e Dalton-it për atomet.
Java e tretë:	Struktura e substancave të pastra. <ul style="list-style-type: none"> • Struktura e atomit. • Rrezet Röntgen dhe struktura e kristaleve. • Reaksionet kimike dhe ekuacionet e reaksioneve kimike.
Java e katërt:	Masa atomike dhe molekulare relative. <ul style="list-style-type: none"> • Ligjet e gazeve dhe ekuacioni i gjendjes së gazeve ideale. • Përcaktimi i masave molekulare relative. • Klasifikimi i elementeve dhe ligji periodik.
Java e pestë:	<ul style="list-style-type: none"> • Klasifikimi i elementeve dhe sistemi periodik. • Sistemi periodik i elementeve, • Sistemi periodik i periodave të shkurtra dhe të gjata.
Java e gjashtë:	Struktura elektronike e atomit. <ul style="list-style-type: none"> • Emetimi dhe absorbimi i dritës. • Teoria kuantike. • Teoria kuantike e strukturës së atomit. • Përgjithësimi i teorisë së Bohr-it. • Mekanika kuantike dhe struktura e atomit. • Gjendja atomike.
Java e shtatë:	Lidhjet kimike dhe struktura e molekulës. <ul style="list-style-type: none"> • Teoria elektronike e valencës, • Lidhja jonike dhe kovalente, • Rezonanca dhe orbitalet e delokalizuarra, • Karakteri pjesërisht jonik i lidhjes kovalente, • Forcat ndërmolekulare, • Madhësia e atomeve dhe joneve. • Energjia e lidhjes kovalente, • Komponimet komplekse, • Ngjyra e substancave inorganike dhe spektrat e absorbimit, • Emrat e komponimeve kimike joorganike.
Java e tetë:	Testi me shkrim
Java e nëntë:	Tretësirat. <ul style="list-style-type: none"> • Tretësirat dhe vetitë e tyre, • Tretësirat e elektroliteve.
Java e dhjetë:	Reaksionet kimike. <ul style="list-style-type: none"> • Llojet e reaksioneve kimike, • Reaksionet redoks, • Reaksionet e komplekseve, • Reaksionet e përbëra,

	<ul style="list-style-type: none"> • Reaksionet në tretësira.
Java e njëmbëdhjetë:	<ul style="list-style-type: none"> • Kinetika kimike. • Ndikimi natyrës, përqendrimit, temperaturës, sipërfaqes, katalizatorit, rrezatimit dhe mekanizmi i reaksionit,
Java e dymbëdhjetë:	<p>Ekulibri kimik. Ekulibri në sistemet homogjene dhe heterogjene</p> <ul style="list-style-type: none"> • Baraspeshat në sistemet homogjene dhe heterogjene, • Ndikimi i ndërrimit të temperaturës në baraspeshë. • Baraspesha në tretësirat e elektroliteve.
Java e trembëdhjetë:	<p>Ndryshime energjetike gjatë reaksioneve kimike.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Nxehtësia e reaksionit kimik, <p>Energjia e lire e reaksionit kimik</p>
Java e katërbëdhjetë:	<p>Testi me shkrim.</p> <p>Teoria e jonizimit.</p>
Java e pesëmbëdhjetë:	<p>Sistemet disperse koloidale dhe reaksionet (bërthamore) nukleare.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Reaksionet bërthamore natyrore dhe artificial, • Reaksionet bërthamore zingjirore dhe prodhimi i energjisë nukleare.
Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:	
<ul style="list-style-type: none"> ➤ Vijimi i rregullt i ligjëratave dhe ushtrimeve, ➤ Bashkëpunim i bazuar në rregullat universitare, ➤ Respektimi i orarit të mësimit dhe konsultimeve, ➤ Respektimi të specifikave laboratorike dhe atyre mësimore, ➤ Respektim i kodit dhe Statutit të Universitetit. 	