

## Formular për SYLLABUS të Lëndës

Të dhëna bazike të lëndës			
Njësia akademike:	Departmenti i Kimisë / Fakulteti i FSHMN-së		
Titulli i lëndës:	Kimi e përgjithshme		
Niveli:	Bachelor		
Statusi lëndës:	Obligative		
Viti i studimeve:	Viti I, sem I		
Numri i orëve në javë:	4+4		
Vlera në kredi – ECTS:	9		
Koha / lokacioni:	E hënë 14:30-16:00/ Amfiteatri i Kimisë		
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof. Dr. Musaj Paçarizi		
Detajat kontaktuese:	044 / 229 828 dhe <a href="mailto:musaj.pacarizi@uni-pr.edu">musaj.pacarizi@uni-pr.edu</a>		
<b>Përshkrimi i lëndës</b>			
	Klasifikimin e materies. Ligjet themelore të Kimisë, Gazet, Stekiometria, Strukturën e atomit dhe sistemin periodik të elementeve. Lidhjet kimike dhe strukturën gjeometrike të molekulave. Vetitë fizike të tretësirave, Elektrolitët dhe klasifikimin e tyre. Termokimia dhe kinetika kimike. Reaksionet redoks dhe elektrokimia. Klasifikimi i komponimeve inorganike.		
<b>Qëllimet e lëndës:</b>	Ky modul ka për qëllim aftësimin e studentëve për njohuritë themelore të kimisë: ligjet themelore dhe llogaritjet kimike. Njohuri themelore për strukturën e atomit dhe molekulës, vetitë e tretësirave dhe klasifikimin e elektrolitëve. Njohuri bazë nga termokimia dhe kinetika kimike. Reaksionet redoks dhe klasifikimi i komponimeve inorganike.		
<b>Rezultatet e pritura të nxënies:</b>	Pas përfundimit të kursit studenti do të jetë në gjendje që të: <ul style="list-style-type: none"> <li>• dalloj substancat e pastra nga përzierjet dhe metodat e ndarjes së tyre;</li> <li>• njoh vetitë e gazeve dhe të zbatoj në praktikë ligjet e gazeve</li> <li>• njoh strukturën e atomit dhe molekulës</li> <li>• dijë të përgadis tretësira me përqendrime të ndryshme, të llogaritë dhe të matë pH-në e elektrolitëve të ndryshëm.</li> <li>• dijë të matë dhe llogaritë nxehtësin dhe shpejtësin e reaksioneve kimike</li> <li>• klasifikoj komponimet inorganike</li> <li>• barazoj reaksionet redoks dhe të vërtetoj ligjet e Farade-it për elektrolizë</li> </ul>		
<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	4	15	60
Ushtrime teorike/laboratorike	4	15	60

<b>Punë praktike</b>	-	-	
<b>Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet</b>	2	5	10
<b>Ushtrime në teren</b>	-	-	
<b>Kollokfiume, seminare</b>	2	4	8
<b>Detyra të shtëpisë</b>	3	5	15
<b>Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)</b>	2	15	30
<b>Përgaditja përfundimtare për provim</b>	2	10	20
<b>Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)</b>	3	5	15
<b>Projektet, prezentimet, etj</b>	1	7	7
<b>Totali</b>			<b>225</b>
<b>Metodologjia e mësimdhënies:</b>	Ligjërata, diskutime, ushtrime, konsultime, detyra shtëpie, kollokuime, provime.		
<b>Metodat e vlerësimit:</b>	<b>Vlerësimi i parë: 25 %</b> <b>Vlerësimi i dytë 25 %</b> <b>Ushtrimet 20 %</b> <b>Provimi final 30 %</b> <b>Totali 100%</b>		
<b>Literatura</b>			
<b>Literatura bazë:</b>	1. I.Filipovic; S. Lipanovic; Kimia e përgjithshme, (përkthim nga Xh. Ahmeti) Prishtinë, 1996. 2. R.Chang: Chemistry, 10 <sup>th</sup> edition, New York, USA, 2010. 3. J. Mc.Murry and R. Fay, Chemistry ,4th edition, New Jersey, USA, 2004.		
<b>Literatura shtesë:</b>	1. J.Hill; R.Petrucci; T.McCreary; S.Perry: Kimia e përgjithshme (përkthyer në shqip), Shkup, 2011. 2. M.Sikirica; Stekiometria; Prishtinë: 1997. 3. Mr.sc. Hilmi Hasimja: Kimia e përgjithshme dhe inorganike (praktikum), Prishtinë, 2004. 4. I.Hashani & T.Gjeçbitriqi: KIMIA praktikum për studentët e biologjisë dhe mjekësisë: Prishtinë, 1997.		
<b>Plani i dizajnuar i mësimimit:</b>			
<b>Java</b>	<b>Ligjerata që do të zhvillohet</b>		
<b>Java e parë:</b>	<b>Hyrje ne Kimi, klasifikimi i materies. Ligjet themelore të kimisë.</b>		
<b>Java e dytë:</b>	<b>Bazat e llogaritjeve kimike-Stekiometria. Gjendja e gaztë e materies, vetitë dhe ligjet e gazeve.</b>		
<b>Java e tretë:</b>	<b>Struktura e atomit. Sistemi periodik i elementeve</b>		
<b>Java e katërt:</b>	<b>Struktura elektronike e atomit-Modeli i Bohr-it, numrat kuantik.</b>		
<b>Java e pestë:</b>	<b>Struktura e molekulës-Lidhjet kimike.</b>		
<b>Java e gjashtë:</b>	<b>Struktura gjeometrike e molekulës dhe polarizimi i lidhjeve kimike.</b>		

<i>Java e shtatë:</i>	Forcat ndërmolekulare dhe lidhjet metalike. Vlerësimi i parë
<i>Java e tetë:</i>	Tretësirat, përgaditja dhe vetitë e tyre. Vetitë koligative të tretësirave
<i>Java e nëntë:</i>	Baraspeshat në tretësirat e elektrolitëve, acidet dhe bazat.
<i>Java e dhjetë:</i>	Neutralizimi i acideve dhe bazave, tretësirat pufërike, hidroliza e kripërave dhe produkti i tretshmërisë.
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Termodinamika kimike-Entalpia, entropia dhe energjia e lirë.
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Kinetika kimike-shpejtësia dhe mekanizmat e reaksioneve kimike.
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Elektrokimia-Elementet galvanike dhe elektroliza.
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Klasifikimi dhe emërtimi i komponimeve inorganike.
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Vlerësimi i dytë
<b>Java</b>	<b>Ushtrimi që do të zhvillohet</b>
<i>Java e parë:</i>	Laboratori, mjetet themelore dhe përdorimi i tyre, rregullat e sjelljes dhe masat mbrojtëse në laboratorin e kimisë.
<i>Java e dytë:</i>	Veprimet kryesore të punës në laborator: pastrimi i enëve laboratorike, përdorimi i flakëdhënësit, punimi i qelqit.
<i>Java e tretë:</i>	Metodat e ndarjes në laboratorin e kimisë: filtrimi, dekantimi, centrifugimi, distilimi, ekstraktimi dhe sublimimi.
<i>Java e katërt:</i>	Sistemi ndërkombëtar i njësive matëse-SI
<i>Java e pestë:</i>	Ligjet themelore të kimisë dhe vërtetimi i tyre në laborator (Ligji i Lavoazieut, Prustit, Daltonit, etj)
<i>Java e gjashtë:</i>	Masat atomike dhe molekulare relative, sasia e substancës.
<i>Java e shtatë:</i>	Simbolet dhe formulat kimike, valenca, përbërja në përqindje e komponimeve, ekuivalenti kimik.
<i>Java e tetë:</i>	Gjendja e gaztë e materies, vetitë dhe ligjet e gazeve.
<i>Java e nëntë:</i>	Tretësirat-tretshmëria e substancave, përqendrimi i tretësirave. Vetitë koligative të tretësirave.
<i>Java e dhjetë:</i>	Elektrolitët : shpërbashkimi elektrolitik, produkti jonik i ujit, vlera pH dhe Indikatorët.
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Tretësirat pufërike dhe hidroliza e kripërave.
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Termodinamika kimike.
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Kinetika kimike
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Reaksionet e oksido-reduktimit.Elektroliza dhe ligjet e Farade-it
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Klasifikimi dhe emërtimi i komponimeve inorganike.

#### **Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:**

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.