

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 dhe inorganike
Niveli:	Bachelor
Statusi lëndës:	Obligative
Viti i studimeve:	Viti I, sem I
Numri i orëve në javë:	4+2+0
Vlera në kredi – ECTS:	6
Koha / lokacioni:	Amfiteatri i Kimisë
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof. Dr. Musaj Paçarizi
Detajet kontaktuese:	044 / 229 828 dhe musaj.pacarizi@uni-pr.edu
Përshkrimi i lëndës	
	Klasifikimin e materies. Vetitë dhe ligjete e gazeve. Llogaritjet në kimik. 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 kinetia kimike. Reaksionet redoks dhe elektrokimia. Elementet kimike, klasifikimi dhe trendi periodik. Elemente kryesore (blloku s dhe p) dhe elementet kalimtare (blloku d).
Qëllimet e lëndës:	Ky modul ka për qëllim aftësimin e studentëve për njohuritë themelore të kimisë: klasifikimi e materies dhe llogaritjet kimike. Njohuri themelore për strukturën e atomit dhe molekulës, vetitë e tretësirave dhe klasifikimin e elektrolitëve. Njohuri bazë nga termokimia, kinetika kimike dhe elektrokimia. Njohuri themelore për elementet kimike, klasifikimin e tyre në grupe dhe perioda, vetitë dhe komponimet e tyre, si dhe përdorimi i tyre në jetën e përditshme, mjekësi dhe industri.
Rezultatet e pritura të nxënies:	Pas përfundimit të kursit studenti do të jetë në gjendje që të: <ul style="list-style-type: none">• dalloj substancat e pastra nga përzierjet;• njoh strukturën e atomit dhe molekulës;• dijë të përgadis tretësira me përqendrime të ndryshme, të llogaritë dhe të matë pH-në e elektrolitëve të ndryshëm;• dijë të llogaritë nxehtësin dhe shpejtësin e reaksioneve kimike;• barazoj reaksionet redoks dhe të vërtetoj ligjet e Farade-it për elektrolizë;• klasifikoj elementet kimike në bazë të vetive dhe reaktivitetit të tyre;• emërtoj saktë komponimet inorganike dhe të parashikoj vetitë e tyre.

Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)			
Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithësej
Ligjërata	4	15	60
Ushtrime teorike/laboratorike	2	15	30
Punë praktike			
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	1	5	5
Ushtrime në teren			
Kollokfiume, seminare	2	3	6
Detyra të shtëpisë	3	3	9
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	2	10	20
Përgaditja përfundimtare për provim	2	7	14
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)	2	3	6
Projektet, prezentimet, etj			
Totali			150
Metodologjia e mësimdhënies:	Ligjërata, diskutime, ushtrime, konsultime, detyra shtëpie, kollokuime, provime.		
Metodat e vlerësimit:	Vlerësimi i parë: 20 % Vlerësimi i dytë 20 % Ushtrimet 20 % Provimi final 40 % Totali 100%		
Literatura			
Literatura bazë:	1. I.Filipovic; S. Lipanovic: <i>Kimia e përgjithshme dhe inorganike</i> , (përkthim nga Xh. Ahmeti) Prishtinë, 1996. 2. R.Chang: <i>Chemistry</i> , 10 th edition, McGraw-Hill, 2010. 3. P.W. Atkins, T.L. Overton, J.P. Rourke, M.T. Weller, and F.A. Armstrong: <i>Inorganic Chemistry</i> , 6 th edition, Oxford University Press, 2014		
Literatura shtesë:	1. J.Hill; R.Petrucci; T.McCreary; S.Perry: <i>Kimia e përgjithshme</i> (përkthyer në shqip), Shkup, 2011. 2. C. E. Housecroft and A. G. Sharpe: <i>Inorganic Chemistry</i> , 4 th edition, Pearson, 2012. 3. M.Sikirica: <i>Stekiometria</i> , Prishtinë: 1997.		
Plani i dizajnuar i mësimit:			
Java	Ligjerata që do të zhvillohet		
<i>Java e parë:</i>	Studimi i kimisë dhe klasifikimi i materies. Matjet dhe njësitë e matjes.		

<i>Java e dytë:</i>	Bazat e llogaritjeve kimike-Stekiometria. Gjendja e gaztë e materies, vetitë dhe ligjet e gazeve.
<i>Java e tretë:</i>	Struktura e atomit dhe mbështjellësi elektronik. Modelet atomike.
<i>Java e katërt:</i>	Sistemi periodik dhe ndryshimet periodike të vetive të elementeve kimike.
<i>Java e pestë:</i>	Struktura e molekulës dhe llojet e lidhjeve kimike. Gjeometria e molekulave dhe polarizimi i lidhjeve kimike.
<i>Java e gjashtë:</i>	Forcat ndërmolekulare dhe lidhjet metalike. Vetitë e tretësirave.
<i>Java e shtatë:</i>	Baraspeshat në tretësirat e elektrolitëve, acidet dhe bazat, tretësirat puferike, hidroliza e kripërave dhe produkti i tretshmërisë.
<i>Java e tetë:</i>	Termodinamika kimike. Vlerësimi i parë
<i>Java e nëntë:</i>	Kinetika kimike. Reaksionet e oksido-reduktimit dhe elektrokimia.
<i>Java e dhjetë:</i>	Elementet kimike dhe komponimet e tyre, trendi periodik. Hidrogjeni, vetitë dhe komponimet e tij.
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Elementet e grupit 1-metalet alkaline. Elementet e grupit 2-metalet alkaline-tokësore.
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Elementet e grupit 13. Elementet e grupit 14.
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Elementet e grupit 15. Elementet e grupit 16.
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Elementet e grupit 17. Elementet e grupit 18.
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Elementet e bllokut d, përhapja dhe vetitë e tyre. Vlerësimi i dytë.
Java	Ushtrimi që do të zhvillohet
<i>Java e parë:</i>	Matjet dhe njësitë e tyre, shndërrimi nga njëra njësi në tjetrën.
<i>Java e dytë:</i>	Masat atomike dhe molekulare relative, sasia e substancës.
<i>Java e tretë:</i>	Simbolet dhe formulat kimike, valenca, përbërja në përqindje e komponimeve, ekuivalenti kimik.
<i>Java e katërt:</i>	Gjendja e gaztë e materies, vetitë dhe ligjet e gazeve.
<i>Java e pestë:</i>	Struktura e atomit dhe mbështjellësi elektronik.
<i>Java e gjashtë:</i>	Struktura gjeometrike e molekulave dhe polarizimi i lidhjeve kimike.
<i>Java e shtatë:</i>	Vetitë e tretësirave dhe përqendrimi i tyre.
<i>Java e tetë:</i>	Elektrolitët dhe klasifikimi i tyre, llogaritja e vlerës pH.
<i>Java e nëntë:</i>	Tretësirat puferike dhe hidroliza e kripërave.
<i>Java e dhjetë:</i>	Tretshmëria e komponimeve kimike dhe produkti i tretshmërisë.
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Termodinamika dhe kinetika kimike.
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Reaksionet e oksido-reduktimit dhe elektrokimia.
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Elementet e bllokut s, vetitë dhe komponimet e tyre.
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Elementet e bllokut p, vetitë dhe komponimet e tyre.
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Elementet e bllokut d, vetitë dhe komponimet e tyre.

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.