

Formular për SYLLABUS të Lëndës

Të dhëna bazike të lëndës			
Njësia akademike:	Departmenti i Kimisë / Fakulteti i FSHMN-së		
Titulli i lëndës:	Kimia e përgjithshme		
Niveli:	Bachelor		
Statusi lëndës:	Obligative		
Viti i studimeve:	Viti I, sem I		
Numri i orëve në javë:	3+4		
Vlera në kredi – ECTS:	8		
Koha / lokacioni:	E hënë 9:30-11:50/ Amfiteatri i Kimisë		
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof. Dr. Musaj Paçarizi		
Detajat kontaktuese:	044 / 229 828 dhe musaj.pacarizi@uni-pr.edu		
Përshkrimi i lëndës			
	Klasifikimin e materies. Ligjet themelore të Kimisë, Strukturën e atomit dhe sistemin periodik të elementeve. Lidhjet kimike dhe strukturën gjeometrike të molekulave. Tretësit, elektrolitët dhe klasifikimin e tyre. Termodinamika dhe kinetika kimike. Reaksionet e oksido-reduktimit dhe elektrokimia.		
Qëllimet e lëndës:			
	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 nga kinetika dhe termodinamika kimike, reaksionet e oksido-reduktimit dhe zbatimin e tyre në elektrokimi etj.		
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 dhe metodat e ndarjes së tyre; • dijë pjesët përbërëse të atomit dhe ndryshimet periodike të vetive të elementeve kimike; • dijë të klasifikoj lidhjet kimike dhe gjeometrinë e molekulave; • dijë të përgadis tretësira me përqendrime të ndryshme, të llogaritë dhe të matë pH-në e elektrolitëve të ndryshëm; • dalloj reaksionet endotermike nga ato ekzotermike dhe të përcjellë shpejtësinë e reaksioneve kimike; • barazoj reaksionet e oksido-reduktimit dhe zbatimin e tyre në elektrokimi. 		
Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)			
Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithësej
Ligjërata	3	15	45
Ushtrime teorike/laboratorike	4	15	60
Punë praktike			

Kontaktet me mësime/mësuesin/konsultimet	1	15	15
Ushtrime në teren			
Kollokfiime, seminare	2	5	10
Detyra të shtëpisë			
Koha e studimit vetanë të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	3	10	30
Përgaditja përfundimtare për provim	4	10	40
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)			
Projektet,prezentimet ,etj			
Totali			200
Metodologjia e mësimeve:			
	Ligjërata, diskutime, ushtrime, konsultime, detyra shtëpie, kollokuiume, 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; Kimia e përgjithshme, (përkthim nga Xh. Ahmeti) Prishtinë, 1996. 2. L.Brown; T. Holme: Chemistry for Engineering Students; 2nd edition, Brooks/Cole, USA, 2011. 3. R.Chang: Chemistry, 10 th edition, New York, USA, 2010.		
Literatura shtesë:	1. J. Mc.Murry and R. Fay, Chemistry ,4 th edition, New Jersey, USA, 2004. 2. M. Silberberg; Chemistry; 4 th edition, New York,USA, 2006 3. M.Sikirica; Stekiometria; Prishtinë: 1997. 4. I.Hashani & T.Gjeçbitriqi: KIMIA praktikum për studentët e biologjisë dhe mjekësisë: Prishtinë, 1997 5. Mr.sc. Hilmi Hasimja: Kimia e përgjithshme dhe inorganike (praktikum), Prishtinë, 2004		
Plani i dizajnuar i mësimit:			
Java	Ligjerata që do të zhvillohet		
<i>Java e parë:</i>	Hyrje ne Kimi, klasifikimi i materies.		
<i>Java e dytë:</i>	Ligjet e bashkimit kimik sipas masës dhe sipas vëllimit.		
<i>Java e tretë:</i>	Bazat e llogaritjeve kimike-Stekiometria.		
<i>Java e katërt:</i>	Struktura e atomit dhe Sistemi periodik i elementeve.		
<i>Java e pestë:</i>	Struktura elektronike e atomit-Modeli i Bohr-it, numrat kuantik.		

<i>Java e gjashtë:</i>	Struktura e molekulës-Lidhjet kimike
<i>Java e shtatë:</i>	Struktura gjeometrike e molekulës dhe polarizimi i lidhjeve kimike. Forcat ndërmolekulare dhe lidhja metalike.
<i>Java e tetë:</i>	Vlerësimi i parë
<i>Java e nëntë:</i>	Termokimia-Entalpia, Entropia dhe energjia e lirë e reaksionit kimik.
<i>Java e dhjetë:</i>	Kinetika kimike, ndikimi i faktorëve të ndryshëm në shpejtësi të reaksioneve kimike. Ekuilibri kimik i sistemeve homogjene dhe heterogjene.
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Tretësirat dhe vetitë e tyre, përqendrimi i tretësirave.
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Baraspeshat në tretësirat e elektrolitëve. Acidet dhe bazat, neutralizimi, tretësirat pufrike, hidroliza e kripërave.
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Emërtimet e komponimeve inorganike. Komponimet komplekse. Oksidimi dhe reduktimi. Barazimi i reaksioneve redoks.
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Reaksionet e oksido-reduktimit dhe Elektrokimia
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Vlerësimi i dytë
Java	Ushtrimi që do të zhvillohet
<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, Sublimimi, dhe Kristalizimi
<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>	Simbolet dhe formulat kimike, Valenca, Përbërja në përqindje e komponimeve, ekuivalenti kimik.
<i>Java e shtatë:</i>	Masat atomike dhe molekulare relative, Sasia e substancës, Barazimet kimike, Bazat e llogaritjeve stekiometrike.
<i>Java e tetë:</i>	Reaksionet e Oksidimit dhe Reduktimit
<i>Java e nëntë:</i>	Gjendja e gaztë e materies, vetitë dhe ligjet e gazeve.
<i>Java e dhjetë:</i>	Klasifikimi i komponimeve inorganike: Oksidet, Acidet, Bazat, Kripërat dhe Komponimet amfoterne.
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Tretësirat, përgaditja e tyre në laborator me përqëndrime të ndryshme, tretshmëria e substancave, vetitë koligative të tretësirave.
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Elektrolitët : Shpërbashkimi elektrolitik, produkti jonik i ujit, vlera pH dhe Indikatorët.
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Tretësirat pufrike, hidroliza e kripërave dhe produkti i tretshmërisë.
<i>Java e katërbëdhjetë:</i>	Termokimia dhe kinetika kimike.
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Elektroliza e kripërave dhe ligjet e Faradeut.

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.