

Formular për SYLLABUS të Lëndës

Të dhëna bazike të lëndës	
Njësia akademike:	Fakulteti i Shencave Matematike Natyrore
Titulli i lëndës:	Stekiometri
Niveli:	Bachelor
Statusi lëndës:	Obligative
Viti/Semestri i studimeve:	Parë/Dimërorë (I/1)
Numri i orëve në javë:	1 + 2
Vlera në kredi – ECTS:	5
Koha / lokacioni:	E martë, 08.00 – 08.45, Amfiteatri i kimisë
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof. Dr. Tahir Arbneshi
Detajet kontaktuese:	tahir.arbneshi@uni-pr.edu
Përshkrimi i lëndës	
	Kursi fillon me temat bazike të tilla si analiza dimensionale, sistemi ndërkombëratë i njësive SI, pesha atomike dhe molekulare. Kjo përcillet me zgjidhjen e problemeve për përbërjen dhe reagimin stoikiometrik. Temat më të avancuara janë formulat dhe barazimet kimike, termokimia dhe elektrokimia si dhe njësimit nga këto kapiyuj.
Qëllimet e lëndës:	
	Studentët në kuadër të këtij kursi duhet t'i përvetësojnë bazat e njësimeve stekiometrike në kimi. Të njohin bazën metodologjike të njësimeve të kimisë dhe të pajisen me elementet e para të metodës shkencore të llogaritjeve në kimi. Të pajisen me njohuri mbi bazat shkencore të ligjshmërive në kimi. Të pajisen me shkathtësi dhe shprehi praktike për përdorimin e llogaritjeve për qëllime laboratorike. Të zhvillojnë personalitetin e tyre përmes krijimit të shprehive dhe shkathtësive për punë të pavarur eksperimentale, përdorimin e drejtë të njësive nga sistemi SI në kushte dhe situata të ndryshme eksperimentale dhe teorike.
Rezultatet e pritura të nxënies:	
	Pas përfundimit të këtij kursi studenti do të: <ul style="list-style-type: none"> - njeh tekniken e matjes dhe njësitë e matjes - kuptojë masat atomike dhe molekulare reaktive dhe ekuivalentët kimik - din të barazon ekuacionet e oksidimit dhe reduktimit - kuptojë përqendrimin e tretësirave dhe vetitë fizike të tyre si dhe të dinë të kryej llogaritjet për përgatitjen e tretësirave. - njeh ligjet e gazeve dhe të zhvillojë detyra në lidhje me to

	<ul style="list-style-type: none"> - njeh konceptet bazike nga termokimia dhe të zhvillon detyra në lidhje me to. - përshkruan baraspeshen e reaksioneve kimike dhe baraspeshen e tretësirave të elektrolitëve duke ditur zgjidhen konkrete të shembujve laboratorike - njeh ligjshëmeritë themelore nga elektrokimia dhe të dinë të zgjidhë shembuj të detyrave në lidhje me elektrokiminë. 														
Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)															
Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithësej												
Ligjërata	1	15	15												
Ushtrime teorike/laboratorike	2	15	30												
Punë praktike	-	-	-												
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	2	5	10												
Ushtrime në teren	-	-	-												
Kollokfiume,seminare	1	5	5												
Detyra të shtëpisë	2	5	10												
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	1	15	15												
Përgaditja përfundimtare për provim	1	5	5												
Koha e kaluar në vlerësim (teste, kuiz, provim final)	2	5	10												
Projektet, prezentimet ,etj	-	-	-												
Totali	12	70	100												
Metodologjia e mësimdhënies:	Ligjërata, ushtrime, seminare, diskutim dhe punë në grupe.														
Metodat e vlerësimit:	<table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 80%;">Vlerësimi i parë:</td> <td style="text-align: right;">25%</td> </tr> <tr> <td>Vlerësimi i dytë</td> <td style="text-align: right;">30%</td> </tr> <tr> <td>Detyrat e shtëpisë ose angazhime tjera</td> <td style="text-align: right;">10%</td> </tr> <tr> <td>Vijimi i rregullt</td> <td style="text-align: right;">5%</td> </tr> <tr> <td>Provimi final</td> <td style="text-align: right;">30%</td> </tr> <tr> <td>Total</td> <td style="text-align: right;">100%</td> </tr> </table>			Vlerësimi i parë:	25%	Vlerësimi i dytë	30%	Detyrat e shtëpisë ose angazhime tjera	10%	Vijimi i rregullt	5%	Provimi final	30%	Total	100%
Vlerësimi i parë:	25%														
Vlerësimi i dytë	30%														
Detyrat e shtëpisë ose angazhime tjera	10%														
Vijimi i rregullt	5%														
Provimi final	30%														
Total	100%														
Literatura															
Literatura bazë:	1. M. Sikirica, Stekiometria (perkthyer në gjuhën shqipe nga Xh. Ahmeti) Prishtinë 1997.														
Literatura shtesë:	1. I. Hashni & T. Gjeçbitriqi, Kimia praktikum për studentët e biologjisë dhe mjekësisë. Prishtinë 1997. 2. H. Hasimja, Kimia e përgjithshme dhe inorganike (Praktikum), Prishtinë 2005														
Plani i dizajnuar i mësimi:															

Java	Ligjerata që do të zhvillohet
<i>Java e parë:</i>	Matjet dhe njësitë e matjes.
<i>Java e dytë:</i>	Masat atomike dhe molekulare relative.
<i>Java e tretë:</i>	Ekivalentet (të barasvlershmit) kimikë.
<i>Java e katërt:</i>	Proceset e oksidimi dhe reduktimi.
<i>Java e pestë:</i>	Tretësirat, përqendrimi i tretësirave.
<i>Java e gjashtë:</i>	Shembuj nga përqendrimi i tretësirave
<i>Java e shtatë:</i>	Ligjet e gazeve.
<i>Java e tetë:</i>	Shembuj nga ligjet e gazeve
<i>Java e nëntë:</i>	Vetitë fizike të tretësirave
<i>Java e dhjetë:</i>	Shembuj nga vetitë fizike të tretësirave
<i>Java e njëmbëdhjetë:</i>	Termokimia
<i>Java e dymbëdhjetë:</i>	Baraspesha e reaksioneve kimike
<i>Java e trembëdhjetë:</i>	Baraspesha në tretësirat e elektroliteve
<i>Java e katërmëdhjetë:</i>	Shembuj nga baraspesha në tretësirat e elektroliteve
<i>Java e pesëmbëdhjetë:</i>	Elektrokimia
Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:	
<p>Çdo student duhet tu përmbahet politikave të përshkruara me Statutin e UP-së. Studenti është i obliguar të vijoj me rregull ligjeratat, ushtrimet dhe seminarat. Te sillet konform kodit të mirësjelljes dhe t'u përmbahet rregullave për punë në laboratorët hulumtuese. Mashtrimet e çfarëdo lloji nuk do të tolerohet. Si në të gjitha orët, studentëve do t'u kërkohet të nënshkruajnë një zotim integriteti (deklaratë betimi) mbi çdo veprim të tyre në test-kuiz/provim.</p>	