

Formular për SYLLABUS të Lëndës

Të dhëna bazike të lëndës	
Njësia akademike:	F.SH.M.N- Departamenti I Kimisë
Titulli i lëndës:	Teknologjia Kimike Inorganike
Programi i studimit:	Kimia Arsimore
Niveli:	Bachelor
Statusi lëndës:	Obligative
Viti i studimeve:	IV.semestri VII
Numri i orëve në javë:	2+2
Vlera në kredi – ECTS:	6
Koha / lokacioni:	Termini i shpallur në Departament
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof.Ass.Dr.sc.Illir SHEHU
Detajet kontaktuese:	044 266593 ;e-mail:ilirishehu10@hotmail.com
Përshkrimi i lëndës	<p><i>Në këto leksione do të trajtohen: Teknologjia si shkencë,lëndët e para nga litosfera,atmosfera dhe biosfera,proceset e shëndrrimit kimikë të lëndëve të para ,pajisjet teknologjike ne proceset e prodhimit,ndryshimet energjetike,kontrolli i drejtimit të proceseve kimike dhe teknologjike ,ndryshimi i temperaturave etj.</i></p>
Qëllimet e lëndës:	<p><i>Studentët në në kuadër të kursit Bazat e teknologjisë kimike duhet t'i përvehtësojnë bazat e proceseve për shndërrimin kimik të lëndëve të para në mjete prodhimi dhe mallëra konsumi dhe të pajisen me njohuri mbi bazat shkencore të prodhimit kimik. Studenti në kuadër të këtij kursi duhet të njihet me karakteristikat themelore të reaksioneve kimike me anë të cilave kryhen shndërrimet e dëshëruara (ekuilibri dhe shpejtësia e reaksioneve; ndryshimet energjetike), pajisjet ku kryhen shndërrimet, kontrollin e drejtimit të procesit në tërësi që ai të kryhet me levërdi sa më të madhe e në mënyrë të sigurtë. Të zgjërojnë njohuritë dhe të kontribojnë me pjesëmarrjen e tyre në zhvillimin ekonomik të vendit dhe të vlerësojnë efektet negative të këtyre proceseve dhe lëndëve që përftohen me këto procese në ndotjen e mjedisit.</i></p>
Rezultatet e pritura të nxënies:	<p><i>Pas përfundimit të këtij kursi (lëndë) studentit do të</i></p>

jetë në gjendje që:

1. Të din për zbatimin e gjërë dhe shumë të rëndësishëm të kimisë në industri, jetën e përditshme dhe në degët tjera të ekonomisë.
2. Të njihet me skemat teknologjike të proceseve teknologjike kimike, të cilat përdoren për përfitim e shumë produkteve që përdoren në degët e ndryshme të ekonomisë dhe jetën e përditshme.
3. Ti përshkruajë vetitë e materialeve me rëndësi të përgjithshme (karburanteve, mjeteve lidhëse, çimentos, qeramikës, qelqit, etj.)
4. Ti analizojnë karakteristikat e reaksioneve kimike me anë të cilave përftohen produktet e ndryshme si dhe pajisjet me ndihmën e të cilave përftohen këto produkte.
5. Ti zbatojnë njohuritë e fituara më heret të cilat gjenë zbatim në proceset për përfitim e metaleve nga xehroret e tyre.
6. Të vlerësojnë rolin e metaleve dhe të aliazeve në industri dhe jetën e përditshme.
7. Të vlerësojnë rolin e gazrave teknike, acideve dhe alkalijeve si lëndë të para në teknologji kimike inorganike.
8. Të vlerësojnë rolin e naftës dhe të derivateve të saj si karburant dhe lëndë e parë në industrinë petrokimike.
9. Të vlerësojnë rolin e industrisë kimike organike dhe të disa degëve të ngjashme për përfitim e produkteve që gjejnë përdorim në jetën e përditshme dhe në industri.
10. Të analizojnë rëndësinë e produkteve që përdoren në jetën e përditshme dhe industri për nevoja të njerëzimit dhe ndikimin e tyre në ndotjen e mjedisit

Kontributi në ngarkesën e studentit (gjë që duhet të korrespondoj me rezultatet e të nxënit të studentit)

Aktiviteti	Orë	Ditë/javë	Gjithësej
Ligjërata	2	15	30
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	1	5	5														
Koha e studimit vetanak të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	3	15	45														
Përgaditja përfundimtare për provim	5	2	10														
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)	2	3	6														
Projektet,prezentimet ,etj																	
Totali			141														
Metodologjia e mësimdhënies:																	
	<i>Kombinimi i metodave që përfshinë mësimdhënia direkte dhe indirekte: Ligjërata, të mësuarit përmes punës në grupe, seminare dhe diskutime, ushtrime laboratorike eksperimentale etj.</i>																
Metodat e vlerësimit:																	
	<p><i>Vlerësimi do të bëhet:</i></p> <table> <tr> <td><i>Vlerësimi I pare</i></td> <td><i>25%</i></td> </tr> <tr> <td><i>Vlerësimi I dytë</i></td> <td><i>20%</i></td> </tr> <tr> <td><i>Ushtrime laboratorike</i></td> <td><i>10%</i></td> </tr> <tr> <td><i>Seminar</i></td> <td><i>10%</i></td> </tr> <tr> <td><i>Vijimi I rregulltë</i></td> <td><i>5%</i></td> </tr> <tr> <td><i>Provimi final</i></td> <td><i>30%</i></td> </tr> <tr> <td><i>Totali</i></td> <td><i>100%</i></td> </tr> </table>			<i>Vlerësimi I pare</i>	<i>25%</i>	<i>Vlerësimi I dytë</i>	<i>20%</i>	<i>Ushtrime laboratorike</i>	<i>10%</i>	<i>Seminar</i>	<i>10%</i>	<i>Vijimi I rregulltë</i>	<i>5%</i>	<i>Provimi final</i>	<i>30%</i>	<i>Totali</i>	<i>100%</i>
<i>Vlerësimi I pare</i>	<i>25%</i>																
<i>Vlerësimi I dytë</i>	<i>20%</i>																
<i>Ushtrime laboratorike</i>	<i>10%</i>																
<i>Seminar</i>	<i>10%</i>																
<i>Vijimi I rregulltë</i>	<i>5%</i>																
<i>Provimi final</i>	<i>30%</i>																
<i>Totali</i>	<i>100%</i>																
Literatura																	
Literatura bazë:	Dr. Xhevdet Pula, Mr. Luljeta Beqiri, Teknologjia Kimike, Prishtinë 1985.																
Literatura shtesë:	1. Dr. Dhimitër Haxhimihali, Teknologjia Kimike I , Tiranë 1992. 2. Dr. Dragan Vitorović, Hemijska Tehnologjia, Beograd 1990.																
Plani i dizajnuar i mësimi:																	
Java	Ligjerata që do të zhvillohet																
Java e parë:	OBJEKTI I TEKNOLOGJISË KIMIKE. Lënda e parë në industrinë kimike. Skemat teknologjike të proceseve teknologjike kimike. MATERIALET ME RËNDËSI TË PËRGJITHSHME.UJI I																

	PIJSHËM.. Përgatitja e ujit të pijshëm. Ajrimi. Filtrimi dhe koagulimi. Dezinfektimi.
Java e dytë:	Përgatitja e ujit për përdorim në industri. Metoda termike. Metodat kimike. Metodat e zbutjes së ujit me këmbyes jonik. Metodat zeolite dhe permutite. Këmbyesit jonik organik.
Java e tretë:	Desalanizimi (Çkripëzimi) i ujit të detit. Metodat. Ndotja dhe pastrimi i ujërave të ndotura.
Java e katërt:	KARBURANTET. Karburantet e ngurta dhe të lëngëta. Nxehtësia në industri. Rigjenerimi i nxehtësisë .
Java e pestë:	Gazrat teknike (industriale. Ajri i lëngët. Azoti dhe oksigjeni. Hidrogjeni. Klori. Amoniak. Dioksidi i karbonit. Dioksidi i sulfurit. Acetileni. Karburi i kalciumit.
Java e gjashtë:	Acidet. Acidi sulfurik. Lënda e parë. Metoda nitroze për përfitim të acidit sulfurik. Metoda e kontaktit .
Java e shtatë:	Karburantet e gazta. Gazifikimi i karburanteve të ngurta. Gazi gjeneratorik. Gazi ujqor.
Java e tetë:	Impiantet për djegie të karburantëve të ngurtë. Aparatet dhe enët për veprim në presion normal dhe temperatura mesatare. Furrat industriale Vlerësimi i parë intermediar
Java e nëntë:	Ftohja. Makinat për ftohje. Makinat për ftohje që punojnë me kompresion. Makinat apsorbuuese dhe adsorbuese për ftohje. Dioksidi i karbonit i ngurtë (akulli i tahtë).
Java e dhjetë:	Qelqi. Lënda e parë. Fabrikimi i qelqit. Përpunimi i qelqit.
Java e njëmbëdhjetë:	Qeramika. Përgatitja dhe formimi i lëndës së parë. Ndarja e produkteve të qeramikës. Porculani. Masa gurore poroze. Fajansi. Materialet zjarrduruese.
Java e dymbëdhjetë:	METALURGJIA. Metodat për pasurimin e xeheve. Metodat e përfimit të metaleve. Ndarja e metalurgjisë. Giza. Lënda e parë. Përfitimi i gizes në furrë.
Java e trembëdhjetë:	Produktet e furrëllartës. Gazi i furrëllartës. Skorja. Giza e shkrirë. Aliazhet. Çeliku. Përfitimi. Përpunimi dhe fisnjëkrimi i produkteve të celikut. Feronikeli lënda e parë përfimit dhe përdorimi i nikelit.
Java e katërmëdhjetë:	Bakri. Metodat e përfimit. Metoda pirometalurgjike. Metoda hidrometalurgjike. Vetitë dhe përdorimi. Aliazhet e bakrit. Plumbi. Xehet e plumbit. Metodat e përfimit. Metoda reduktuese- destiluese. Metoda elektrolitike. Vlerësimi i dytë intermediar
Java e pesëmbëdhjetë:	Antimoni. Xehet. Metodat e përfimit. Përdorimi. Zinku. Metodat e përfimit. Metoda reduktuese-destiluese. Metoda elektrolitike. Mercuri. Xehet. Metodat e përfimit. Përdorimi. Zinku. Metodat e përfimit. Metoda reduktuese-destiluese.

	Metoda elektrolitike. Merkuri. Xehet. Metodat e përfimit. Përdorimi.
--	---

Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:
<ul style="list-style-type: none">• <i>Mbajtja e qetësisë në mësim</i>• <i>Shkyqja e telefonave celular</i>• <i>Hyrja në sallën e ligjeratave me kohë.</i>

Prof.Ass.Dr.sc.Illir SHEHU
