

SYLLABUS – Të nxënit interdisciplinar në kimi

Të dhëna bazike të lëndës	
Njësia akademike:	Fakulteti i Edukimit, Master i mësimdhënies lëndore me specializim në Kimi
Titulli i lëndës:	Te nxënit interdisciplinar në kimi
Niveli:	Master
Statusi lëndës:	Zgjedhore
Viti i studimeve:	Viti i parë, Semestri i parë
Numri i orëve në javë:	2+0 (2 orë)
Vlera në kredi – ECTS:	4 ECTS
Koha / lokacioni:	14:00 – 15:30 E mërkure Laboratori i kimisë / 305
Mësimdhënësi i lëndës:	Prof.Asoc. Dr. Arlinda Bytyqi - Damoni
Detajet kontaktuese:	arlinda.damoni@uni-pr.edu
Përshkrimi i lëndës	<p>Ky kurs ka për qëllim të ndërlidh konceptet themelore shkencore të jetës përreth nesh, dhe të vë në pah se si kimia i shpjegon shumë nga këto fenomene që ndodhin. Kimia poashtu është shkencë që ka kontribut edhe në shkencat tjera, duke ndikuar në zhvillimin e hovshëm të tyre dhe duke i bërë të sukseshme në studime eksperimentale. Si psh në biologji, kimia shpjegon se si reaksionet zhvillohen në çdo organizëm. Poashtu kimia shpjegon lidhshmërinë në mes të kafshëve dhe bimëve duke e ilustruar me ciklin oksigjen-karbon. Fizika është shkencë që merret me lëvizjen, forcën dhe energjinë, mirëpo kur lëvizja dhe forca e një objekti varet nga sasia e substancës atëherë këtu vihet në pah lidhshmëria me kiminë.</p>
Qëllimet e lëndës:	<p>Kursi ka për qëllim që të angazhojë studentet që të ndërlidhin natyrën kimike, fizike dhe biologjike të fenomeneve që ndodhin përreth nesh. . Poashtu detyra në identifikim dhe hulumtim do t'i aftesoje ata në zhvillimin e metutjeshëm të materialeve dhe pasqyrimin e fenomeneve bazuar në natyrën kimike, fizike dhe biologjike me fokus në jetën e përditshme.</p>

Rezultatet e pritura të nxënies:	<p>Në përfundim të kursit studentët do të jenë në gjendje të:</p> <ul style="list-style-type: none"> • njoh vetitë fizike dhe kimike të materie • Ndërlidh elementet dhe rëndësinë e tyre për jetë • Liston komponime që janë prezente në ciklin e jetës • Paraqes faktorët që ndikojnë në shpejtësinë e reaksioneve kimike • Ndërlidh fenomenet kimike, biologjike dhe fizike dhe si këto fenomene mund të sqarohen në lidhshmëri me njëra tjetrën. • Identifikoj fenomene që bazohen në natyrën kimike, fizike dhe biologjike
---	---

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			
Punë praktike	-	-	-
Kontaktet me mësimdhënësin/konsultimet	1	5	5
Ushtrime në laborator	1	15	15
Kollokfiume,seminare	3	2	6
Detyra të shtëpisë	1	10	10
Koha e studimit vetanë të studentit (në bibliotekë ose në shtëpi)	1	10	10
Përgaditja përfundimtare për provim	2	10	20
Koha e kaluar në vlerësim (teste,kuiz,provim final)			
Projektet,prezentimet ,etj	2	2	4
Totali			100 orë
105: 25 □□ 4 ECTS.			
Metodologjia e mësimdhënies:	Ligjerata inteaktive, punë seminarike/projekte, puna në grupe, punë individuale, punë në çifte,		

<p>Metodat e vlerësimit:</p>	<p>Vlerësimi mbështetet në këto aktivitete:</p> <p>10 % Projekt hulumtues 15% Testi 1 15% Testi 2 60 % Provimi final</p> <table border="0"> <thead> <tr> <th colspan="2"><u>Pikët (%) Nota</u></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>94 -100</td> <td>10</td> </tr> <tr> <td>84 - 93</td> <td>9</td> </tr> <tr> <td>73 - 83</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td>61 - 72</td> <td>7</td> </tr> <tr> <td>50 - 60</td> <td>6</td> </tr> </tbody> </table>	<u>Pikët (%) Nota</u>		94 -100	10	84 - 93	9	73 - 83	8	61 - 72	7	50 - 60	6
<u>Pikët (%) Nota</u>													
94 -100	10												
84 - 93	9												
73 - 83	8												
61 - 72	7												
50 - 60	6												
<p>Literatura</p>													
<p>Literatura bazë:</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Smith, Janice G. General, organic, and biological chemistry / Janice Gorzynski Smith. — 1st ed. 2012 2. Tillery, B. , Enger, E., Ross, F. Integrated science, McGraw-Hill Education; 6th edition , January 17, 2012 3. Hans-Jurgen B at all, Physic and chemistry of surfaces, Wiley-VCH; 3 edition , April 15, 2013 												

Plani i dizejnuar i mësimimit:	
Java	Ligjerata që do të zhvillohet
Java e parë:	<i>Paraqitja e kursit, syllabusi dhe detyrat</i>
Java e dytë:	<i>Materia dhe matjet</i>
Java e tretë:	<i>Atomët dhe sistemi periodik (në fokus elementet në jetën e përditshme) 8.11.2023</i>
Java e katërt:	<i>Komponimet jonike dhe kovalente (në fokus elementet në ushqime, në trupin e njeriut dhe në ambient</i>
Java e pestë:	<i>Ndryshimi i enregjisë, shpejtësia e reaksioneve dhe ekuilibri</i>
Java e gjashtë:	<i>Tretësirat, acidet dhe bazat</i>
Java e shtatë:	<i>Kimia nukleare</i>
Java e tetë:	<i>Testi 1</i>
Java e nëntë:	<i>Komponimet organike dhe grupet e tyre funksionale</i>
Java e dhjetë:	<i>Komponimet organike që përmbajnë oksigjen, azot dhe sulfur</i>
Java e njëmbëdhjetë:	<i>Lipidet dhe karbohidratet në të ushqyer</i>
Java e dymbëdhjetë:	<i>Vitaminat</i>
Java e trembëdhjetë:	<i>Polimerët</i>
Java e katërbëdhjetë:	<i>Metabolizmi i karbohidrateve, lipideve dhe proteinave</i>
Java e pesëmbëdhjetë:	<i>Testi 2</i>

Politikat akademike dhe rregullat e mirësjelljes:

- *Studentët janë të obliguar të përcjellin ligjëratat dhe të kryejnë detyrat praktike. Nëse studenti mungon për tri javë nuk i nënshtrohet vlerësimit dhe detyrohet ta rindëgjoj përsëri lëndën në vitin vijues.*
- *Studenti është i obliguar ta bëjë prezentimin në kohën e caktuar nga mësimdhënësi. Mungesa në ditën e prezentimit nuk mund të kompensohet*
- *Detyrat dorëzohen deri në ora 00:00 të datës së caktuar nga mësimdhënësi. Detyrat e dorëzuara pas kësaj kohe nuk merren në konsideratë.*
- *Studentët janë të lirë të bëjnë pyetje dhe të marrin pjesë në çdo aktivitetet.*
- *Gjatë orëve mësimore dhe provimeve nuk lejohet përdorimi i telefonave celularë. Fotografimi apo inçizimi pa leje në orë është i ndaluar me rregullore të UP. Nuk lejohet ardhja me vonesë apo largimi nga ora pa arsye.*

