

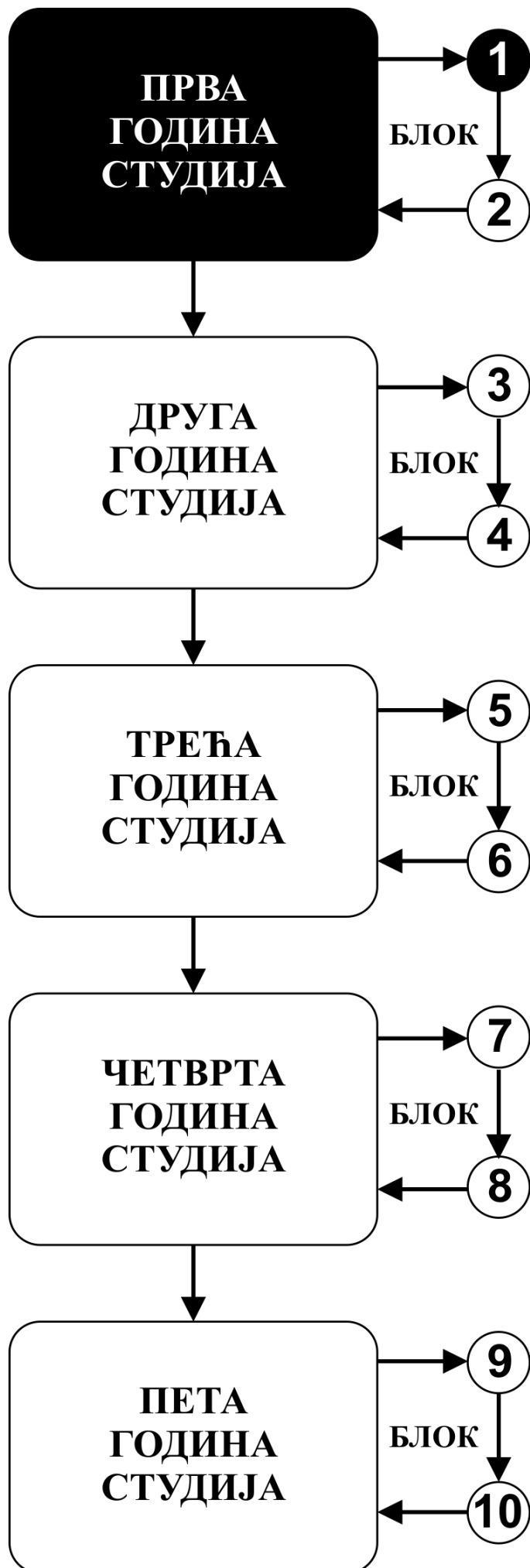


**ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ
СТУДИЈЕ ФАРМАЦИЈЕ**

ПРВА ГОДИНА СТУДИЈА

школска 2016/2017.

ОСНОВИ ФИЗИЧКЕ ХЕМИЈЕ



Предмет:

ОСНОВИ ФИЗИЧКЕ ХЕМИЈЕ

Предмет се вреднује са 7 ЕСПБ бода. Недељно има 5 часова активне наставе (2 часа предавања, 1 час семинара и 2 часа рада у малој групи)

НАСТАВНИЦИ И САРАДНИЦИ:

РБ	Име и презиме	Е-mail адреса	Звање
1.	Вера Дондур	edondur@ffh.bg.ac.rs	Редовни професор
2.	Марија Цанковић	maracankovic@gmail.com	Студент докторских студија - фацитатор

СТРУКТУРА ПРЕДМЕТА:

Модул	Назив модула	Недеља	Предавања	Семинари	Рад у малој групи	Наставник руководилац
1.	Основе молекулских кретања и интеракција	4	2	1	2	Проф. др Вера Дондур
2.	Хемијска термодинамика	5	2	1	2	Проф. др Вера Дондур
3.	Електрохемија и хемијска кинетика	6	2	1	2	Проф. др Вера Дондур

ОЦЕЊИВАЊЕ:

Студент савладава предмет по модулима. Оцена је еквивалентна броју освојених поена (види табеле). Поени се стичу на два начина:

АКТИВНОСТ У ТОКУ НАСТАВЕ: На овај начин студент може да стекне до 30 поена и то тако што на посебном делу вежбе одговара на два испитна питања из те недеље наставе и у складу са показаним знањем добија 0-2 поена.

ЗАВРШНИ ТЕСТОВИ ПО МОДУЛУМА: На овај начин студент може да стекне 70 поена, а према приложеној табели.

МОДУЛ		МАКСИМАЛНО ПОЕНА		
		активност у току наставе	завршни тест	Σ
1	Основе молекулских кретања и интеракција	8	20	28
2	Хемијска термодинамика	10	24	34
3	Електрохемија и хемијска кинетика	12	26	38
Σ		30	70	100

Завршна оцена се формира на следећи начин:

Да би студент положио предмет мора да стекне минимум 55 поена и да положи све модуле.

Да би положио модул студент мора да:

1. стекне више од 50% поена на том модулу
2. стекне више од 50% поена предвиђених за активност у настави у сваком модулу
3. положи тест из тог модула, односно да има више од 50% тачних одговора

БРОЈ ОСВОЈЕНИХ ПОЕНА	ОЦЕНА
0 - 55	5
55 – 65	6
65 – 75	7
75 – 85	8
85 – 95	9
95 – 100	10

ТЕСТОВИ ПО МОДУЛИМА

МОДУЛ 1.

**ЗАВРШНИ ТЕСТ
0-20 ПОЕНА**

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 20 питања
Свако питање вреди 1 поен

МОДУЛ 2.

**ЗАВРШНИ ТЕСТ
0-24 ПОЕНА**

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 24 питања
Свако питање вреди 1 поен

МОДУЛ 3.

**ЗАВРШНИ ТЕСТ
0-26 ПОЕНА**

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 26 питања
Свако питање вреди 1 поен

ЛИТЕРАТУРА:

модул	назив уџбеника	аутори	издавач	библиотека
Основи физичке хемије Модули 1,2,3	Thermodynamics of pharmaceutical systems, An Introduction for Students of Pharmacy	Kenneth A. Connors	John Wiley & Sons, Inc. 2002	Има е-верзија
Основи физичке хемије Модули 1,2,3	Хемијска кинетика	проф.др Вера Дондур	Факултет за физичку хемију, Београд, 1992	Има
Основи физичке хемије Модули 1,2,3	Physical Chemistry for the Life Science	Peter Atkins and Julio Paula	Oxford univ. press 2006	Има
Основи физичке хемије Модули 1,2,3	Elementary Physical Chemistry	Bruno Linder	World Scientific Publishing Co. Pte. Ltd. 2011-	Има
Основи физичке хемије Модули 1,2,3	Физичка хемија	Иванка Холцлајтнер Антуновић	Факултет за физичку хемију, 2000, Београд	Има
Сва предавања налазе се на сајту Медицинског факултета: www.medf.kg.ac.rs				

Консултације са наставницима и сарадницима: сваког четвртка, од 13 до 14 сати, у просторијама Катедре за фармацију (соба 24).

ПРОГРАМ:

ПРВИ МОДУЛ: ОСНОВЕ МОЛЕКУЛСКИХ КРЕТАЊА И ИНТЕРАКЦИЈА		
ПРЕДАВАЊА	СЕМИНАР	ВЕЖБЕ
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 1 (прва недеља): ФИЗИЧКА СТАЊА МАТЕРИЈЕ И ОСНОВНЕ ФИЗИЧКЕ ВЕЛИЧИНЕ		
Физичка стања материје. Основне физичке величине, Брзина, убрзање, сила. Притисак, хидростатички притисак, Рад, енергија, облици енергије. SI-систем јединица, редови величина појава и система, Дефиниције малих промена и интегралних вредности.	Величине од значаја за живи свет и фармацију: величине ћелија, вируса бактерија, времена трајања процеса од интереса за фармацију	Принцип мерења: Крвног притиска и Атмосферског притисака. Рачунски примери и тест наставне активности
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 2 (друга недеља): ОСОБИНЕ ГАСОВА		
Кинетичка енергија и молекулска кретања, Кинетичка теорија гасова: Кинетичка енергија молекула и температура, дефиниција притиска, Гасни закони: Бој-Мариатов, Геј-Лисаков, Шарлов, Авогадров закон, Једначина идеалног гасног стања, Гасна константа	Кинетичка енергија молекула и температура Максвел Болцманова расподела, утицај температуре	Симулација основних гасних закона и одређивање запремине, температуре и притиска на основу гасних закона. Рачунски примери и тест наставне активности
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3 (трећа недеља): ЕЛЕКТРОСТАТИЧКЕ ИНТЕРАКЦИЈЕ		
Електростатика. Елементарно наелектрисање, Кулонов закон. Електрично поље, Јачина електричног поља. Електрични потенцијал, Електрични диполи, Типови електростатичких интеракција, енергија интеракција	Миликенов оглед	Електропроводљивост раствора, Рачунски примери и тест наставне активности
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 4 (четврта недеља): МЕЋУМОЛЕКУЛСКЕ ИНТЕРАКЦИЈЕ		
Електростатичка интеракција молекула. Поларни и неполарни молекули. Интеракција јон-јон, јон-дипол, јон-индуковани дипол, дипол-дипол. Водоничне везе дипол - дипол. Лондонове дисперзионе силе. Ван дер Валсове интеракције.	Водоничне везе и особине воде	Поларност молекула и међумолекулске интеракције: анимација различитих примера међумолекулских интеракција. Тест наставне активности

ДРУГИ МОДУЛ: ХЕМИЈСКА ТЕРМОДИНАМИКА		
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 5 (пета недеља): ТЕРМОХЕМИЈА - ПРВИ ЗАКОН ТЕРМОДИНАМИКЕ		
<p>Термодинамички систем, унутрашња енергија, рад и топлота, термодинамичке функције стања, Први закон термо-динамике. Ендотермни и екзотермни процеси, Термохемија. Хемијска промена. Унутрашња енергија и хемијска промена. Енталпија: стварања, фазних трансформација и хемијских реакција. Енергија везе и енталпија везе, Топлоте фазних прелаза. Веза ΔU и ΔH.</p>	<p>Топлотни капацитет, Калориметрија, принцип рада и типови калориметара.</p>	<p>Наставна активност: Одређивање топлотних ефеката калориметријски: Специфични топлотни капацитет, Топлота растварања, топлота неутрализације, Тест наставне активности</p>
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 6 (шеста недеља): ТЕРМОХЕМИЈА- ЕНТРОПИЈА ГИБСОВА СЛОБОДНА ЕНЕРГИЈА		
<p>Спонтаност, Равнотежни и неравнотежни системи, спонтаност процеса. Други закон термодинамике. Ентропија и слободна енергија процеса. Ентропија фазних прелаза и хемијске реакције. Гибсова слободна енергија.</p>	<p>Израчунавање енталпије, и ентропије, Гибсове слободне енергије</p>	<p>Наставна активност: Одређивање калоричних вредности хране, калориметријски-калориметарска бомба Тест наставне активности</p>
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 7 (седма недеља): ХЕМИЈСКА РАВНОТЕЖА, КОНСТАНТА РАВНОТЕЖЕ		
<p>Хомогена и хетерогена равнотежа, Константа равнотеже, Хемијска равнотежа, Константа равнотеже и Гибсова слободна енергија. Константа равнотеже и спонтаност процеса. ЛеШательев принцип</p>	<p>Израчунавања Гибсове слободне енергије и константе брзине</p>	<p>Гибсова слободна енергија и спонтаност Рачунски примери и тест наставне активности</p>
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 8 (осма недеља): БИОЕНЕРГЕТИКА		
<p>Стандардна стања у биохемијским процесима, Гибсова слободна енергија сложених процеса, Термодинамичке основе циклуса АТФ, Гликолиза</p>	<p>Термодинамика уноса енергије храном и потрошња енергије: експерименталне методе одржавања</p>	<p>Наставна активност: Термодинамичка израчунавања, потрошње енергије у организму Тест наставне активности</p>
НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 9 (девета недеља): ТЕРМОДИНАМИКА СМЕША, РАСТВОРИ И ОСМОЗА		
<p>Раствори и Хенријев закон, Растворљивост, Напон паре, Колигативне особине раствора: снижење напона паре, повећање тачке кључања, снижење тачке мржњења, осмоза и осмотски притисак.</p>	<p>Појаве које проузрокује осмоза, транспорт кроз мембране. Растварање гасова и дисање, дијализа и други процеси</p>	<p>Примери и симулација осмотских појава, Рачунски примери и тест наставне активности</p>

ТРЕЋИ МОДУЛ: ЕЛЕКТРОХЕМИЈА И ХЕМИЈСКА КИНЕТИКА**НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 10 (десета недеља):
ЕЛЕКТРОХЕМИЈСКИ ОСНОВИ ПРОЦЕСА**

Оксидо-редукциони процеси. Стандардни редукциони потенцијал, Електрохемијске ћелије	Стандардни редукциони потенцијал и његов значај у биолошким системима: типичне врсте	Наставна активност: Редукциони потенцијал различитих метала Тест наставне активности
---	--	---

**НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 11 (једанаеста недеља):
ЕЛЕКТРОХЕМИЈСКЕ ЋЕЛИЈЕ –ХЕМИЈСКИ ИЗВОРИ СТРУЈЕ**

Термодинамика електрохемијских ћелија, Нернстова једначина. Слободна енергија у оксидо-редукционим процесима. Спонтаност електрохемијских процеса.	Електрохемијска ћелија Zn/Cu, Батерије у пејсмекерима Принцип одређивања шећера у крви	Наставна активност: Одређивање потенцијала електрохемијских ћелија, разлика редукционих потенцијала различитих метала, Тест наставне активности
--	--	---

**НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 12 (дванаеста недеља):
КОНЦЕНТРАЦИОНЕ ЕЛЕКТРОХЕМИЈСКЕ ЋЕЛИЈЕ рН-метар**

Концентрационе електрохемијске ћелије, принцип рада рН-метра и ререња рН средине	Јонселективне електроде и мерење рН и концентрације јона у телесним течностима	Одређивање рН различитих раствора. Рачунски примери и тест наставне активности
--	--	--

**НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 13 (тринаеста недеља):
ХЕМИЈСКА КИНЕТИКА**

Брзина хемијске реакције, Ред реакције константа брзине, Реакције првог и другог реда, Сложени механизми хемијских реакција, Зависност брзине реакције од концентрације и температуре, Аренијусова једначина	Зависност брзине реакције од рН средине: пример реакције хидролизе аспирина у желуцу и дванаесто палачном цреву	Одређивање константе брзине: пример реакције хидролизе аспирина у желуцу и дванаесто палачном цреву. Рачунски примери и тест наставне активности
--	---	--

**НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 14 (четрнаеста недеља):
КАТАЛИЗА, ЕНЗИМСКИ КАТАЛИСАНЕ РЕАКЦИЈЕ**

Катализа, слободна енергија и енергија активирања катализованих реакција, Катализа ензимима, Михаелис ментенов механизам	Пример: Везивање кисеоника за миоглобин и хемоглобин, Пример: Хемотрипсин	Наставна активност: Одређивање Михаелисових константи ензимски каталисаних реакција. Тест наставне активности
--	--	---

**НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 15 (петнаеста недеља):
ДИСПЕРЗНИ СИСТЕМИ**

Дисперзни системи, Дефиниције, особине и поделе колоидних система. Површински активне супстанце, Настанак и стабилност мицела, Емулзије, солони, гелови, пене. Примена колоидних система у фармацији.	Површински активне супстанце од значаја за фармацеутску примену, Примена колоидних система у фармацији, примери	Методе одређивања критичне мицеларне концентрација, тест наставне активности
---	---	--

РАСПОРЕД ПРЕДАВАЊА

ФАРМКОЛОШКА УЧИОНИЦА (С5)

СРЕДА

08:00 – 09:30

РАСПОРЕД СЕМИНАРА

ФАРМКОЛОШКА УЧИОНИЦА (С5)

СРЕДА

09:35 – 10:20

РАСПОРЕД ВЕЖБИ

СРЕДА

ЖУТА САЛА (С35)

ЖУТА САЛА (С37)

10:30 – 12:00
V група

10:30 – 12:00
VI група

12:00 – 13:30
IV група

12:00 – 13:30
VII група

15:00 – 16:30
II група

13:30 – 15:00
I група

15:00 – 16:30
III група

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОСНОВИ ФИЗИЧКЕ ХЕМИЈЕ

модул	недеља	датум	време	место	тип	назив методске јединице	наставник
1	1	14.09.	08:00-09:30	C5	П	Основне физичке величине	проф. др Вера Дондур
		14.09.	09:35-10:20	C5	С	Величине од значаја за живи свет и фармацију	проф. др Вера Дондур
		14.09.	10:30-16:30	C35 C37	В	Принцип мерења: Крвног притиска и атмосферског притисака.	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	2	21.09.	08:00-09:30	C5	П	Особине гасова	проф. др Вера Дондур
		21.09.	09:35-10:20	C5	С	Кинетичка енергија молекула и температура Максвел Болцманова расподела, утицај температуре	проф. др Вера Дондур
		21.09.	10:30-16:30	C35 C37	В	Симулација основних гасних закона	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	3	28.09.	08:00-09:30	C5	П	Електростатичке интеракције	проф. др Вера Дондур
		28.09.	09:35-10:20	C5	С	Миликенов оглед	проф. др Вера Дондур
		28.09.	10:30-16:30	C35 C37	В	Електропроводљивост раствора, Рачунски примери и тест наставне активности	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	4	05.10.	08:00-09:30	C5	П	Међумолекулске интеракције	проф. др Вера Дондур
		05.10.	09:35-10:20	C5	С	Водоничне везе и особине воде	проф. др Вера Дондур
		05.10.	10:30-16:30	C35 C37	В	Поларност молекула и међумолекулске интеракције: анимација различитих примера међумолекулских интеракција	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОСНОВИ ФИЗИЧКЕ ХЕМИЈЕ

модул	недеља	датум	време	место	тип	назив методске јединице	наставник
2	5	12.10.	08:00-09:30	C5	П	Термохемија први закон термодинамике	проф. др Вера Дондур
		12.10.	09:35-10:20	C5	С	Топлотни капацитет, Калориметрија, принцип рада и типови калориметара.	проф. др Вера Дондур
		12.10.	10:30-16:30	C35 C37	В	Одређивање топлотних ефеката калориметријски: Специфични топлотни капацитет, топлота растварања, топлота неутрализације,	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
		14.10.	16:15-18:15	C1,C3	МТ	МОДУЛСКИ ТЕСТ 1	
2	6	19.10.	08:00-09:30	C5	П	Термохемија ентропија, слободна енергија	проф. др Вера Дондур
		19.10.	09:35-10:20	C5	С	Израчунавање енталпије, и ентропије, Гибсове слободне енергије различитих процеса	проф. др Вера Дондур
		19.10.	10:30-16:30	C35 C37	В	Одређивање калоричних вредности хране, калориметријски-калориметарска бомба	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	7	26.10.	08:00-09:30	C5	П	Хемијска равнотежа, константа равнотеже	проф. др Вера Дондур
		26.10.	09:35-10:20	C5	С	Израчунавања Гибсове слободне енергије и константе брзине	проф. др Вера Дондур
		26.10.	10:30-16:30	C35 C37	В	Гибсова слободна енергија и спонтаност	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	8	02.11.	08:00-09:30	C5	П	Биоенергетика	проф. др Вера Дондур
		02.11.	09:35-10:20	C5	С	Термодинамика уноса енергије храном и потрошња енергије: експерименталне методе одрживања	проф. др Вера Дондур
		02.11.	10:30-16:30	C35 C37	В	Термодинамичка израчунавања, потрошње енергије у организму	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОСНОВИ ФИЗИЧКЕ ХЕМИЈЕ

модул	недеља	датум	време	место	тип	назив методске јединице	наставник
2	9	09.11.	08:00-09:30	C5	П	Термодинамика смеша, раствори и осмоза	проф. др Вера Дондур
		09.11.	09:35-10:20	C5	С	Појаве које проузрокује осмоза: транспорт кроз мембране Растварање гасова и дисање	проф. др Вера Дондур
		09.11.	10:30-16:30	C35 C37	В	Примери и симулација осмотских појава	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
		14.11.	08:00-10:00	C1,C5	МТ	МОДУЛСКИ ТЕСТ 2	
3	10	16.11.	08:00-09:30	C5	П	Електрохемијски основи процеса	проф. др Вера Дондур
		16.11.	09:35-10:20	C5	С	Стандардни редукциони потенцијал и његов значај у биолошким системима: типичне оксидо-редукционе врсте	проф. др Вера Дондур
		16.11.	10:30-16:30	C35 C37	В	Редукциони потенцијал различитих метала	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	11	23.11.	08:00-09:30	C5	П	Електрохемијске ћелије	проф. др Вера Дондур
		23.11.	09:35-10:20	C5	С	Електрохемијска ћелија Zn/Cu и њен потенцијал	проф. др Вера Дондур
		23.11.	10:30-16:30	C35 C37	В	Одређивање потенцијала електрохемијских ћелија,	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	12	30.11.	08:00-09:30	C5	П	Концентрационе електрохемијске ћелије, рН-метар	проф. др Вера Дондур
		30.11.	09:35-10:20	C5	С	Јонселективне електроде и мерење рН и концентрације јона у телесним течностима	проф. др Вера Дондур
		30.11.	10:30-16:30	C35 C37	В	Одређивање рН различитих раствора	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОСНОВИ ФИЗИЧКЕ ХЕМИЈЕ

модул	недеља	датум	време	место	тип	назив методске јединице	наставник
3	13	07.12.	08:00-09:30	C5	П	Хемијска кинетика	проф. др Вера Дондур
		07.12.	09:35-10:20	C5	С	Зависност брзине реакције од рН средине: пример реакције хидролизе аспирина у желуцу и дванаесто палачном цреву	проф. др Вера Дондур
		07.12.	10:30-16:30	C35 C37	В	Одређивање константе брзине: пример реакције хидролизе аспирина у желуцу и дванаесто палачном цреву	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	14	14.12.	08:00-09:30	C5	П	Катализа, ензимски каталисане реакције	проф. др Вера Дондур
		14.12.	09:35-10:20	C5	С	Пример: Везивање кисеоника за миоглобин и хемоглобин,	проф. др Вера Дондур
		14.12.	10:30-16:30	C35 C37	В	Одређивање Михаелисових константи ензимски каталисаних реакција	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
	15	21.12.	08:00-09:30	C5	П	Дисперзни системи	проф. др Вера Дондур
		21.12.	09:35-10:20	C5	С	Површински активне супстанце од значаја за фармацеутску примену, Примена колоидних система у фармацији, примери	проф. др Вера Дондур
		21.12.	10:30-16:30	C35 C37	В	Методе одређивања критичне мицеларне концентрација,	проф. др Вера Дондур Марија Цанковић
		11.01.	12:30-14:30	C1,C3	МТ	МОДУЛСКИ ТЕСТ 3	
		25.01.	09:00-12:00	C1	И	ИСПИТ (ЈАНУАРСКО-ФЕБРУАРСКИ РОК)	