

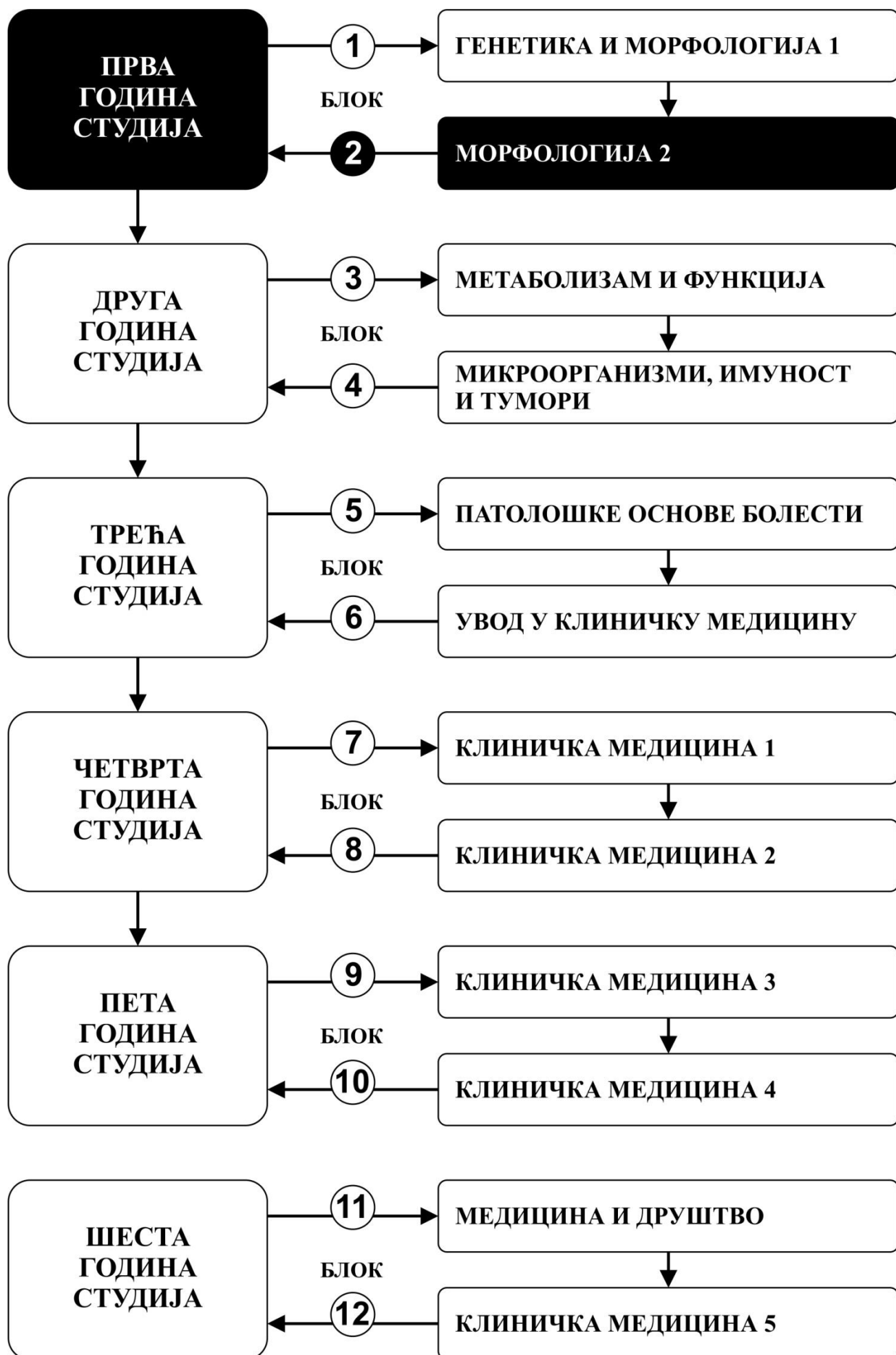


ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ СТУДИЈЕ МЕДИЦИНЕ

ПРВА ГОДИНА СТУДИЈА

школска 2025/2026.

МЕДИЦИНСКА ХЕМИЈА



Предмет:

МЕДИЦИНСКА ХЕМИЈА

Предмет се вреднује са 3 ЕСПБ. Недељно има 3 часа активне наставе (2 часа предавања и 1 час рада у малој групи)

НАСТАВНИЦИ И САРАДНИЦИ:

РБ	Име и презиме	Email адреса	звање
1.	Проф. др Недељко Манојловић	mtnedeljko@gmail.com	Редовни професор
2.	Проф. др Ратомир Јелић	rjelic@kg.ac.rs	Редовни професор
3.	Доц. др Јовица Томовић	jovicatomovic2011@gmail.com	Доцент
4.	Доц. др Александар Кочовић	salekkg91@gmail.com	Доцент

СТРУКТУРА ПРЕДМЕТА:

Модул	Садржај модула	Недеља	Предавања	Рад у малој групи	Наставник-руководилац модула
1	Општа и неорганска хемија. Хемија биоелемената – Значај хемије као науке. Основни хемијски појмови, хемијски закони, хемијске везе, међумолекулске силе, типови хемијских једињења, раствори, хемијска анализа, кинетика и равнотежа, пуфери, Хемијске реакције. Особине елемената главних група периодног система елемената. Биогени елементи. Органска хемија - Органска једињења. Функционалне групе. Алифатична и ароматична органска једињења. Карбонилна група. Алдехиди, кетони, карбоксилне киселине и њени деривати. Фосфорна, сумпорна, и азотна органска једињења. Хетероциклична једињења. Аминокиселине, пептиди и протеини. Угљени хидрати и липиди. Природни производи и биолошки активна једињења. Инструменталне методе у медицини.	5	6	3	Проф. др Недељко Манојловић
Σ 30+15=40					

ОЦЕЊИВАЊЕ:

Оцена је еквивалентна броју стечених поена (види табеле). Поени се стичу на два начина:

АКТИВНОСТ У ТОКУ НАСТАВЕ: На овај начин студент може да стекне до 30 поена кроз активност на вежбама, одговорима на питања и задатке са теоријске и практичне наставе.

ЗАВРШНИ ИСПИТ: Завршни испит се полаже као елиминациони тест и као усмени испит и обухвата целокупно градиво. Студент има право да изађе на усмени део испита уколико је успешно завршио предиспитне активности и положио тест.

МОДУЛ		МАКСИМАЛНО ПОЕНА		
		активност у току наставе	завршни испит	Σ
1	Општа и неорганска хемија. Хемија биоелемената – Значај хемије као науке. Основни хемијски појмови, хемијски закони, хемијске везе, међумолекулске силе, типови хемијских једињења, раствори, хемијска анализа, кинетика и равнотежа, пуфери, хемијске реакције, оксидо-редукционе реакције. Особине елемената главних група периодног система елемената, биогени елементи. Органска хемија - Органска једињења, функционалне групе, алифатична и ароматична органска једињења, халоген-алкани, карбонилна једињења: алдехиди, кетони, карбоксилне киселине и њени деривати, фосфорна, сумпорна и азотна органска једињења. Хетероциклична једињења. Аминокиселине, пептиди, протеини, угљени хидрати и липиди. Природни производи и биолошки активна једињења. Инструменталне методе у медицини.	30	70	100
Σ		30	70	100

Завршна оцена се формира на следећи начин:

Да би студент положио предмет мора да стекне минимум 51 поена.

Завршна оцена се формира на основу броја освојених поена који се могу стећи на следеће начине:

1. Предиспитне активности – Предиспитне активности се оцењују кроз активности на вежбама и одговорима на питања и задатке са теоријске и практичне наставе. На предиспитним активностима студент може остварити максимално 30 поена.
2. Завршни испит –Завршни испит се састоји из елиминационог теста и усменог дела испита и обухвата проверу знања из целокупног градива које је обрађивано током наставе на предавањима и вежбама. Студент прво полаже елиминациони тест на коме мора остварити минимално 11 поена од укупно 20 поена, чиме стиче услов за излазак на усмени део испита на коме може остварити до 50 поена.

Начин оцењивања на основу стечених поена приказан је у следећој табели:

БРОЈ СТЕЧЕНИХ ПОЕНА	ОЦЕНА
0 - 50	5
51 – 60	6
61 – 70	7
71 – 80	8
81 – 90	9
91 - 100	10

ЗАВРШНА ОЦЕНА

МОДУЛ

**АКТИВНОСТ НА
ВЕЖБАМА
0-10 ПОЕНА**

**ТЕСТ
0-20 ПОЕНА**

**ЗАВРШНИ ИСПИТ
0-70 ПОЕНА**

ЛИТЕРАТУРА:

МОДУЛ	НАЗИВ УЦБЕНИКА	АУТОРИ	ИЗАДАВАЧ	БИБЛИОТЕКА
ОПШТА ХЕМИЈА – Значај хемије као науке. Основни хемијски појмови, хемијски закони, хемијске везе, међумолекулске силе, типови хемијских једињења, раствори, хемијска анализа, кинетика и равнотежа, пуфери, оксидо-редукционе реакције. НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА И ХЕМИЈА БИОЕЛЕМЕНАТА - Особине елемената главних група периодног система елемената, биогени елементи.	Општа хемија	С. Трифуновић, Т. Сабо, З. Тодоровић	Хемијски факултет, Београд, 2014.	има
	Опћа и анорганска хемија I	И. Филиповић, С. Липановић	Школска књига, Загреб, 1988.	има
	Општа хемија (II део), Хемија елемената	Д. Полети	Технолошко-металуршки факултет, Београд, 2000.	
	Опћа и анорганска хемија II	И. Филиповић, С. Липановић	Школска књига, Загреб, 1988.	има
ОРГАНСКА ХЕМИЈА - Органска једињења, алифатична и ароматична органска једињења, алдехиди, кетони, карбоксилне киселине, фосфорна, сумпорна и азотна органска једињења, хетероциклична једињења, аминокиселине, пептиди и протеини, угљени хидрати и липиди. Природни производи и биолошки активна једињења. Инструменталне методе у медицини.	Органска хемија	Vollhardt P.C.	Београд: Хајдиграф, 1996.	има
	Практикум из Биохемије	Г. Богдановић-Душановић, Р. Трајковић, Н. Манојловић, А. Миленковић-Анђелковић.	Висока школа примењених струковних студија, Врање 2011.	има
	Органска хемија	Р. Вукићевић, А. Дражић, З. Вујовић	Светлост књига Београд, 1996.	има

Сва предавања и материјал за рад у малој групи налазе се на сајту Факултета медицинских наука: www.medf.kg.ac.rs

ПРОГРАМ:

МОДУЛ: ОПШТА И НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА, ХЕМИЈА БИОЕЛЕМЕНАТА И ОРГАНСКА ХЕМИЈА

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 1 (ПРВА НЕДЕЉА):

ОСНОВНИ ХЕМИЈСКИ ПОЈМОВИ

предавања 1 час	рад у малој групи 1 час
Значај хемије као природне науке. Основни хемијски појмови. Основни хемијски закони.	Хемијски и физички процеси.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 2 (ПРВА НЕДЕЉА):

ХЕМИЈСКА ЈЕДИЊЕЊА И ХЕМИЈСКЕ ВЕЗЕ

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Јонска веза. Ковалентна веза. Комплексна једињења. Међумолекулске интеракције. Водонична веза. Количина супстанце.	Јонска веза. Ковалентна веза. Мол – израчунавања.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3 (ПРВА НЕДЕЉА):

ДИСПЕРЗИОНИ СИСТЕМИ. РАСТВОРИ.

предавања 3 часа	рад у малој групи 1 час
Раствори. Концентрација раствора. Растворљивост. Масена и моларна концентрација. Колигативне особине раствора. Дифузија. Дијализа. Осмоза.	Припремање раствора. Израчунавање концентрације. Задаци.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 4 (ДРУГА НЕДЕЉА):

НЕОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА. ПОДЕЛА. КИСЕЛОСТ И БАЗНОСТ. ПУФЕРИ

предавања 2 час	рад у малој групи 1 час
Неорганска једињења. Киселине, базе и соли. Хидролиза соли. рН-вредност. Пуфери.	Израчунавање и мерење рН вредности. Пуфери.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 5 (ДРУГА НЕДЕЉА):

ПЕРИОДНИ СИСТЕМ ЕЛЕМЕНАТА

предавања 1 час	рад у малој групи 1 час
Периодни систем елемената (ПСЕ). Биоеlementи. Особине метала, неметала и металоида.	Периодни систем елемената.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 6 (ДРУГА НЕДЕЉА):

ЗНАЧАЈНИ ЕЛЕМЕНТИ ПЕРИОДНОГ СИСТЕМА ЕЛЕМЕНАТА

предавања 3 час	рад у малој групи 1 час
Елементи 11., 12. и 14. групе ПСЕ и њихова једињења. Елементи 15., 16. и 17. групе ПСЕ и њихова једињења. Племенити гасови.	Елементи 11-17. групе ПСЕ и њихова једињења. Писање хемијских симбола.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 7 (ТРЕЋА НЕДЕЉА):

ОРГАНСКА ХЕМИЈА. АЛИФАТИЧНА И АРОМАТИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА

предавања 2 час	рад у малој групи 1 час
Органска хемија. Функционалне групе. Подела органских једињења. Алкани и циклоалкани Алкени, алкини и диени. Ароматична једињења.	Писање структура и хемијских реакција алкана, циклоалкана, алкена, алкина и ароматичних једињења. Особине бензена и других аромата.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 8 (ТРЕЋА НЕДЕЉА):

КИСЕОНИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА И АЛКИЛХАЛОГЕНИДИ

предавања 1 час	рад у малој групи 1 час
Алкохоли, етри, епоксиди и феноли. Алкилхалогениди.	Писање структура и хемијских реакција алкохола, етара, феноли и алкилхалогенида. Алкохоли који се користе у медицини.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 9 (ТРЕЋА НЕДЕЉА):

КАРБОНИЛНА ГРУПА. АЛДЕХИДИ И КЕТОНИ. КАРБОКСИЛНЕ КИСЕЛИНЕ И ЊИХОВИ ДЕРИВАТИ. ХЕТЕРОЦИКЛИЧНА ЈЕДИЊЕЊА.

предавања 3 часа	рад у малој групи 1 час
Алдехиди и кетони. Карбоксилне киселине и функционални деривати. Хетероциклична једињења и њихов значај у медицини.	Структуре и реакције органских молекула: алдехиди и кетони, карбоксилне киселине и функционални деривати. Хетероциклична једињења.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 10 (ЧЕТВРТА НЕДЕЉА):

ОРГАНО-ФОСФОРНА, СУМПОРНА И АЗОТНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА

предавање 1 час	рад у малој групи 1 час
Проста фосфорна једињења Проста сумпорна једињења Азотна једињења Амини	Структуре и реакције органских молекула: проста фосфорна једињења, проста сумпорна једињења, азотна једињења и амини.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 11 (ЧЕТВРТА НЕДЕЉА):

АМИНОКИСЕЛИНЕ, ПЕПТИДИ И ПРОТЕИНИ.

предавање 2 часа	рад у малој групи 1 час
Примарни биомолекули. Аминокиселине. Пептиди. Природни пептиди. Протеини. Структуре протеина. Миоглобин и хемоглобин.	Реакција таложења протеина. Доказивање аминокиселина, пептида и протеина. Нинхидринска и биуретска реакција.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 12 (ЧЕТВРТА НЕДЕЉА)

УГЉЕНИ ХИДРАТИ. ЛИПИДИ

предавања 3 часа	рад у малој групи 1 час
Угљени хидрати. Особине и подела. Моно-, ди- и полисахариди. Хомо и хетерополисахариди. Липиди. Масне киселине. Глицериди. Фосфолипиди. Токсиколошка хемија. Класификација токсичних агенаса.	Доказивање угљених хидрата. Fehling-ова проба. Утицај јаких база на угљене хидрате Хидролиза скроба. Растворљивост липида.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 13 (ПЕТА НЕДЕЉА):

ОКСИДО-РЕДУКЦИОНЕ РЕАКЦИЈЕ

предавања 2 час	рад у малој групи 1 час
Хемијске реакције. Врсте реакција. Реверзибилне и иреверзибилне реакције. Оксидо-редукционе реакције. Закони у хемији.	Писање и сређивање оксидо-редукционих реакција. Редокс реакције у биолошким системима.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 14 (ПЕТА НЕДЕЉА):

ХЕМИЈСКА РАВНОТЕЖА.

предавања 1 час	рад у малој групи 1 час
Брзина хемијске реакције. Хемијска кинетика. Катализатори и инхибитори.	Брзина хемијске реакције. Примери брзих и спорих реакција. Фактори који утичу на брзину реакције.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 15 (ПЕТА НЕДЕЉА):

ПРИРОДНИ ПРОИЗВОДИ И БИОЛОШКИ АКТИВНА ЈЕДИЊЕЊА. ИНСТРУМЕНТАЛНЕ МЕТОДЕ У МЕДИЦИНИ.

предавања 3 час	рад у малој групи 1 час
Природни производи и биолошки активна једињења. Секундарни метаболити. Инструменталне методе у медицини.	Инструменти у медицини. Израчунавања у хемији. Задаци.

РАСПОРЕД ПРЕДАВАЊА

АМФИТЕАТАР (С1)

ЧЕТВРТАК
12:00 - 16:30

Настава из предмета одржава се од 23.10. до 10.11.2025.

РАСПОРЕД ВЕЖБИ

ПЕТАК	
ЖУТА САЛА (С40)	ВЕЖБАОНИЦА ЗА ФАРМАЦИЈУ (В18)
08:00 – 10:15 II група	08:00 – 10:15 III група
10:30 – 12:45 V група	10:30 – 12:45 VI група
13:00 – 15:15 I група	13:00 – 15:15 IV група

[Рапоред наставе](#)

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ МЕДИЦИНСКА ХЕМИЈА

модул	недеља	тип	назив методске јединице	наставник
1	1	П	Значај хемије као природне науке Основни хемијски појмови. Основни хемијски закони	Проф. др Недељко Манојловић
			Јонска веза. Ковалентна веза. Комплексна једињења. Међумолекулске интеракције. Водонична веза. Количина супстанце. Хибридизација	Проф. др Недељко Манојловић
			Раствори. Концентрација раствора. Растворљивост. Масена и моларна концентрација. Колигативне особине раствора. Дифузија. Дијализа. Осмоза.	Проф. др Недељко Манојловић
1	1	В	Хемијски и физички процеси.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Јонска веза Ковалентна веза Мол – израчунавања.	Др Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Припремање раствора Израчунавање концентрације. Задачи	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
1	2	П	Неорганска једињења. Киселине, базе и соли. Хидролиза соли. рН- вредност. Пуфери.	Проф. др Недељко Манојловић
			Периодни систем елемената (ПСЕ). Биоелементи. Особине метала, неметала и металоида.	Проф. др Недељко Манојловић
			Елементи 11., 12. и 14. групе ПСЕ и њихова једињења. Елементи 15., 16. и 17. групе ПСЕ и њихова једињења. Племенити гасови.	Проф. др Недељко Манојловић
1	2	В	Израчунавање и мерење рН вредности. Пуфери.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Периодни систем елемената	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ МЕДИЦИНСКА ХЕМИЈА

модул	недеља	тип	назив методске јединице	наставник
			Елементи 11-17. групе ПСЕ и њихова једињења. Писање хемијских симбола.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
1	3	П	Органска хемија. Функционалне групе. Подела органских једињења. Алкани и циклоалкани Алкени, алкини и диени. Ароматична једињења.	Проф. др Недељко Манојловић
			Алкохоли, етри, епоксиди и феноли Алкилхалогениди	Проф. др Недељко Манојловић
			Алдехиди и кетони. Карбоксилне киселине и функционални деривати. Хетероциклична једињења и њихов значај у медицини.	Проф. др Недељко Манојловић
1	3	В	Писање структура и хемијских реакција алкана, циклоалкана, алкена, алкина и ароматичних једињења. Особине бензена и других аромата.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Писање структура и хемијских реакција алкохола, етара, феноли и алкилхалогенида. Алкохоли који се користе у медицини.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Структуре и реакције органских молекула: алдехиди и кетони, карбоксилне киселине и функционални деривати. Хетероциклична једињења.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
1	4	П	Проста фосфорна једињења Проста сумпорна једињења Азотна једињења Амини	Проф. др Недељко Манојловић
			Аминокиселине. Пептиди. Природни пептиди. Протеини. Структуре протеина. Миоглобин и хемоглобин.	Проф. др Недељко Манојловић
			Угљени хидрати. Особине и подела. Моно-, ди- и полисахариди. Хомо и хетерополисахариди. Липиди. Масне киселине. Глицериди. Фосфолипиди.	Проф. др Недељко Манојловић
1	4	В	Структуре и реакције органских молекула: проста фосфорна једињења, проста сумпорна једињења, азотна једињења и амини.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ МЕДИЦИНСКА ХЕМИЈА

модул	недеља	тип	назив методске јединице	наставник
			Реакција таложења протеина. Доказивање аминокиселина, пептида и протеина. Нинхидринска и биуретска реакција.	Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Угљени хидрати Липиди	Проф. др Недељко Манојловић Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
1	5	II	Хемијске реакције. Врсте реакција. Реверзибилне и иреверзибилне реакције. Оксидо-редукционе реакције. Закони у хемији.	Проф. др Ратомир Јелић
			Брзина хемијске реакције. Хемијска кинетика. Катализатори и инхибитори.	Проф. др Ратомир Јелић
			Природни производи и биолошки активна једињења. Секундарни метаболити. Инструменталне методе у медицини.	Проф. др Недељко Манојловић
1	5	III	Писање и сређивање оксидо-редукционих реакција. Редокс реакције у биолошким системима.	Проф. др Недељко Манојловић Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Брзина хемијске реакције. Примери брзих и спорих реакција. Фактори који утичу на брзину реакције.	Проф. др Недељко Манојловић Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
			Инструменти у медицини. Израчунавања у хемији. Задаци.	Проф. др Недељко Манојловић Доц. др. Јовица Томовић Доц. др. Александар Кочовић
		II	ИСПИТ (ЈАНУАРСКО-ФЕБРУАРСКИ РОК)	

Комисија за полагање усменог испита: Проф. др Недељко Манојловић, председник комисије, проф. др Ратомир Јелић и доц. др Јовица Томовић. Резерни члан Доц. др Александар Кочовић.