

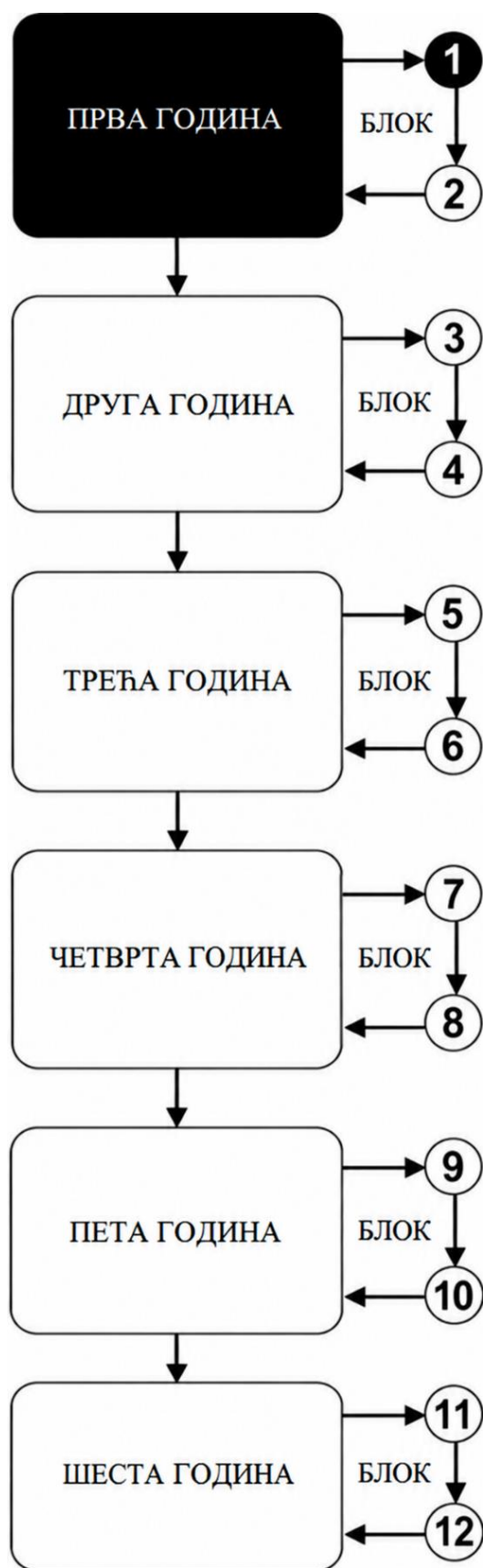


ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ СТУДИЈЕ СТОМАТОЛОГИЈЕ

ПРВА ГОДИНА СТУДИЈА

ШКОЛСКА 2026/2027.

Медицинска хемија и биофизика



Предмет:

Медицинска хемија и биофизика

Предмет се вреднује са 4 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 Гордана Радић	vasic_gordana@yahoo.com	Редовни професор
2.	проф. др Марија Д. Живковић	mzivkovic@kg.ac.rs	Ванредни професор
3.	доц. др Андриана Букоњић	andriana.bukonjic@hotmail.com	Доцент
4.	доц. др Душан Томовић	duantomovic88@hotmail.com	Доцент
5.	доц. др Ана С. Живановић	ana_stankovic@outlook.com	Доцент
6.	Доц. др Никола Недељковић	nikolaned95@gmail.com	Доцент
7.	Александар Ранчић	acarancic@gmail.com	Сарадник у настави

РБ	Име и презиме	Email адреса	Звање
1.	Владимир Вукомановић	vukomanovic@gmail.com	ванредни професор
2.	Снежана Лукић	snezanamlukic@gmail.com	ванредни професор
3.	Весна Игњатовић	vesnacokanovic@yahoo.com	доцент
4.	Валентина Опанчина	valentina.opancina@gmail.com	доцент
5.	Биљана Бркић Георгијевски	brkicbiljana15@yahoo.com	доцент
6.	Неда Милосављевић	neda.milosavljevic@yahoo.com	доцент
7.	Марија Живковић Радојевић	makizivkovimarija@gmail.com	доцент
8.	Катарина Вулета	kvuleta87@gmail.com	асистент
9.	Владан Марковић	drjack.vm@gmail.com	асистент

СТРУКТУРА ПРЕДМЕТА:

Модул	Назив модула	Недеља	Предавања	Рад у малој групи	Наставник-руководилац модула
1	Општа хемија – основни хемијски закони, структура атома, хемијске везе, међумолекулске силе, типови неорганских једињења, раствори, хемијска кинетика и равнотежа, пуфери, оксидо-редукционе реакције Неорганска хемија - особине елемената главних група периодног система елемената Органска хемија - алифатична и ароматична органска једињења, алдехиди, кетони, карбоксилне киселине, хетероциклична једињења, фосфорна, сумпорна, азотна органска једињења, аминокиселине, пептиди и протеини, угљени хидрати, нуклеинске киселине и липиди	8	3	1	Проф. др Гордана Радић
II	Основи биофизичких законитости организма, нуклеарне и радиолошке физике	7	3	1	Проф. др Владимир Вукомановић
Σ 15+15=30					

ОЦЕЊИВАЊЕ:

Студент савладава предмет по модулима. 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 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 до 30 поена а према приложеној табели.

ЗАВРШНИ ИСПИТ: На завршном испиту студент може остварити 40 поена

МОДУЛ		МАКСИМАЛНО ПОЕНА			
		активност у току наставе	завршни тест	завршни испит	Σ
I	Општа хемија – основни хемијски закони, структура атома, хемијске везе, међумолекулске силе, типови неорганских једињења, раствори, хемијска кинетика и равнотежа, пуфери, оксидо-редукционе реакције Неорганска хемија - особине елемената главних група периодног система елемената Органска хемија - алифатична и ароматична органска једињења, алдехиди, кетони, карбоксилне киселине, хетероциклична једињења, фосфорна, сумпорна, азотна органска једињења, аминокиселине, пептиди и протеини, угљени хидрати, нуклеинске киселине и липиди	16	15		31
II	Основи биофизичких законитости организма, нуклеарне и радиолошке физике	14	15		29
				40	40
	Σ	30	30	40	100

Завршна оцена се формира на следећи начин:

Да би студент положио предмет мора да стекне минимум 51 поен 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 модулски тест, односно да има више од 50% тачних одговора
4. положи завршни испит, односно да има више од 50% тачних одговора

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

ТЕСТОВИ ПО МОДУЛИМА

МОДУЛ 1.

ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-15 ПОЕНА

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 15 питања
Свако питање вреди 1 поена

МОДУЛ 2.

ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-15 ПОЕНА

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 15 питања
Свако питање вреди 1 поена

ЗАВРШНИ ИСПИТ

ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-40 ПОЕНА

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Свако питање вреди 1 или 2 поена

ЛИТЕРАТУРА:

МОДУЛ	НАЗИВ УЏБЕНИКА	АУТОРИ	ИЗАДАВАЧ	БИБЛИОТЕКА
ОПШТА ХЕМИЈА – основни хемијски закони, структура атома, хемијске везе, међумолекулске силе, типови неорганских једињења, раствори, хемијска кинетика и равнотежа, пуфери, оксидо-редукционе реакције ; НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА - особине елемената главних група периодног система елемената ОРГАНСКА ХЕМИЈА - алифатична и ароматична органска једињења, алдехиди, кетони, карбоксилне киселине, масти и уља, фосфорна, сумпорна, азотна органска једињења, аминокиселине, пептиди и протеини, угљени хидрати, хетероциклична једињења и нуклеинске киселине	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	Р. Вукићевић, А. Дражић, З. Вујовић	Светлост књига Београд, 1996.	Има
	Органска хемија	Robert T. Morrison, Robert N. Boyd	Загреб, 1979	Има
	Органска хемија 1	Гордана П. Радић Марија Д. Живковић	Факултет медицинских наука Универзитета у Крагујевцу 2021.	Има
Основи биофизичких законитости организма, нуклеарне и радиолошке физике	Основи радиологије денто-максиллофацијалне регије,	Ракочевић З. и сар.	Универзитет у Београду Стоматолошки Факултет 1998.	Има
	Основи нуклеарне медицине, друго издање.	Бошњаковић В. Костић К.	Медицински факултет, Београд, 1994.	Има
	Нуклеарна медицина	Шобић Шарановић Д, Артико В.	Медицински факултет Универзитет у Београду, CIBID 2020	Има
	Радиологија, уџбеник за студенте медицине.	Лазић Ј. Шобић В.	Медицинска књига, 1997.	Има
	Практикум радиологије.	Бошњаковић П.	Медицинска књига, 2011.	Има
Сва предавања и материјал за рад у малој групи налазе се на сајту Факултета медицинских наука: www.medf.kg.ac.rs				

ПРОГРАМ:

ПРВИ МОДУЛ:

ОПШТА И НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА

(основни хемијски закони, структура атома, хемијске везе, међумолекулске силе, типови неорганских једињења, раствори, хемијска кинетика и равнотежа, пуфери, оксидо-редукционе реакције, особине елемената главних група периодног система елемената)

ОРГАНСКА ХЕМИЈА (алифатична и ароматична органска једињења, кисеонична органска једињења, алкилхалогениди, алдехиди, кетони, карбоксилне киселине, хетероциклична једињења, фосфорна, сумпорна, азотна органска једињења, аминокиселине, пептиди и протеини, угљени хидрати, нуклеинске киселине, липиди)

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 1 :

ОСНОВНИ ХЕМИЈСКИ ЗАКОНИ И СТРУКТУРА АТОМА. ХЕМИЈСКЕ ВЕЗЕ И ТИПОВИ НЕОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Основни стехиометријски закони Гасни закони Структура атома Квантна теорија о структури атома Јонска веза Ковалентна веза Међумолекулске силе Типови и особине неорганских једињења	Основни стехиометријски закони Гасни закони Структура атома Квантна теорија о структури атома Јонска веза Ковалентна веза Међумолекулске силе Типови и особине неорганских једињења

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 2:

РАСТВОРИ. ХЕМИЈСКА КИНЕТИКА. ХЕМИЈСКА РАВНОТЕЖА. ТЕОРИЈЕ КИСЕЛИНА И БАЗА

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Раствори Колигативне особине раствора Хемијска кинетика Хемијска равнотежа Киселине и базе Равнотеже у растворима електролита	Раствори Колигативне особине раствора Хемијска кинетика Хемијска равнотежа Киселине и базе Равнотеже у растворима електролита

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3:

ПУФЕРИ. ОКСИДО-РЕДУКЦИОНЕ РЕАКЦИЈЕ. НЕМЕТАЛИ И ЊИХОВА ЈЕДИЊЕЊА

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Пуфери Оксидо-редукционе реакције Периодни систем елемената Елементи 16. и 17. групе и њихова једињења	Пуфери Оксидо-редукционе реакције Периодни систем елемената Елементи 16. и 17. групе и њихова једињења

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 4:

МЕТАЛИ И ЊИХОВА ЈЕДИЊЕЊА

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Елементи 14. и 15. групе и њихова једињења Племенити гасови Елементи 1, 2 и 13 групе и њихова једињења Прелазни метали и њихова једињења	Елементи 14. и 15. групе и њихова једињења Племенити гасови Елементи 1, 2 и 13 групе и њихова једињења Прелазни метали и њихова једињења

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 5:

АЛИФАТИЧНА И АРОМАТИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА. КИСЕОНИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА И АЛКИЛХАЛОГЕНИДИ

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Алкани и циклоалкани Алкени, алкини и диени Ароматична једињења Алкохоли, етри, епоксиди и феноли Алкилхалогениди	Алкани и циклоалкани Алкени, алкини и диени Ароматична једињења Алкохоли, етри, епоксиди и феноли Алкилхалогениди

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 6:

АЛДЕХИДИ И КЕТОНИ. КАРБОКСИЛНЕ КИСЕЛИНЕ. ХЕТЕРОЦИКЛИЧНА ЈЕДИЊЕЊА. ФОСФОРНА, СУМПОРНА И АЗОТНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА

предавање 2 часа	рад у малој групи 1 час
Алдехиди и кетони Карбоксилне киселине и функционални деривати Хетероциклична једињења Проста фосфорна једињења Проста сумпорна једињења Азотна једињења Амини - добијање, реакције	Алдехиди и кетони Карбоксилне киселине и функционални деривати Хетероциклична једињења Проста фосфорна једињења Проста сумпорна једињења Азотна једињења Амини - добијање, реакције

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 7:

АМИНОКИСЕЛИНЕ И ПРОТЕИНИ. УГЉЕНИ ХИДРАТИ

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Аминокиселине Пептиди и протеини (примарна, секундарна и терцијарна структура беланчевина) Полиамиди Угљени хидрати Моно-, ди- и полисахариди Целулоза	Аминокиселине Пептиди и протеини (примарна, секундарна и терцијарна структура беланчевина) Полиамиди Угљени хидрати Моно-, ди- и полисахариди Целулоза

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 8:

НУКЛЕИНСКЕ КИСЕЛИНЕ И ЛИПИДИ

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Нуклеинске киселине Липиди	Нуклеинске киселине Липиди

ДРУГИ МОДУЛ: ОСНОВИ БИОФИЗИЧКИХ ЗАКОНИТОСТИ ОРГАНИЗМА, НУКЛЕАРНЕ И РАДИОЛОШКЕ ФИЗИКЕ

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 9 (ДЕВЕТА НЕДЕЉА):

ОСНОВИ БИОФИЗИЧКИХ МЕТОДА У СТОМАТОЛОГИЈИ

предавања 2 часа

Упознавање са физичким модалитетима који се примењују у савременој стоматологији и њиховим местом у дијагностичком и терапијском протоколу. Структура атома и језгра. Конвекционални и квантни модел атома. Атомска маса и величина језгра. Нуклеарне силе и енергија везе. Јонизујућа зрачења. Јединице радиоактивности.

рад у малој групи 1 час

Овладавање знањима о примени јонизујућих и нејонизујућих зрачења у стоматологији у сврху постављања дијагнозе, планирања терапијских стоматолошких поступака, као и праћења развоја болести и резултата стоматолошког лечења

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 10 (ДЕСЕТА НЕДЕЉА):

ОСНОВИ НУКЛЕАРНЕ ФИЗИКЕ

предавања 2 часа

Основи нуклеарне физике - Типови радиоактивног распада. Алфа распад. Бета распад. Гама распад. Карактеристике зрачења. Основни принципи интеракције гама зрачења с материјом. Фотоелектрични ефекат, Комптоново расејање, стварање парова, анихилација. X и γ зраци: извор и карактеристике. Неутронско зрачење.

рад у малој групи 1 час

Основи нуклеарне физике. Консолидација.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 11 (ЈЕДАНАЕСТА НЕДЕЉА):

ПРИМЕНА РАДИОАКТИВНИХ ИЗОТОПА У СТОМАТОЛОГИЈИ

предавања 2 часа

Радиоактивни изотопи који се добијају помоћу реактора, акцелератора и циклотрона. Генератори радионуклида. Примена радиоактивних изотопа у стоматологији. Радиоактивни изотопи као обележивачи. Механизам детекције јонизујућег зрачења. Гасни детектор. Јонизациони детектор. Сцинтилациони детектор. Колиматори и колимација. Гама сцинтилациона камера

рад у малој групи 1 час

Примена радиоактивних изотопа у медицини. Консолидација.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 12 (ДВАНАЕСТА НЕДЕЉА):

РЕНТГЕН АПАРАТ. УЛТРАЗВУЧНИ АПАРАТ

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Примена радиолошких метода у медицини - постављање дијагнозе, планирање терапијских поступака и праћење развоја болести. Дентални и покретни радиолошки уређаји. Рендгенска цев, настанак и спектар X-зрачења; интеракција фотона X-зрачења с биолошким ткивима. Принцип рада рентгенске цеви. Техничке карактеристике рентген апарата. Типови рентген апарата у зависности од намене Физика ултразвучне дијагностике, резолуција ехограма	Упознавање с радиолошким поступцима и апаратуром у стоматологији. Упознавање са основним типовима рентген апарата Упознавање са основним принципима ултразвучне дијагностике

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 13 (ТРИНАЕСТА НЕДЕЉА):

МУЛТИДЕТЕКТОРСКА КОМПЈУТЕРИЗОВАНА ТОМОГРАФИЈА.

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Основни принципи томографије. Настанак слике на компјутеризованој мултидетекторској томографији. радиовизиографија, дигитални ортонатомограф, компјутеризована томографија орофацијалног подручја	Упознавање са основним типовима мултидетекторских компјутеризованих апарата за томографију (скенери).

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 14 (ЧЕТРНАЕСТА НЕДЕЉА):

МАГНЕТНА РЕЗОНАНЦА. РАДИОЛОШКИ ИНФОРМАЦИОНИ СИСТЕМ, СИСТЕМ ЗА АРХИВИРАЊЕ СЛИКА-ПАКС

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Савремене методе - примена дигиталних технологија, ултразвука, и магнетне резонанце. Ултразвучни преглед орофацијалног подручја; магнетна резонанца орофацијалног подручја. Радиолошки информациони систем - ПАКС.	Упознавање са основним принципима магнетне резонанце и ултразвучне дијагностике. Упознавање са функционисањем радиолошког информационог система. Значај и примена ПАКС-а.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 15 (ПЕТНАЕСТА НЕДЕЉА):

ОСНОВИ БИОФИЗИКЕ РАДИЈАЦИОНЕ ТЕРАПИЈЕ

предавања 2 часа	рад у малој групи 1 час
Дозиметријски принципи, величине и јединице. Уређаји за радиотерапију са спољашњим сноповима – телетерапијски уређаји. Пролазак фотонског снопа кроз медијум брахитерапија Природни извори зрачења; вештачки извори зрачења; оштећење днк проузроковано јонизујућим зрачењем; врсте јонизујућег зрачења; ефекти зрачења на људску популацију; линеарни енергетски трансфер; криве ћелијског преживљавања клиничка; радиобиологија.	Основи биофизике радијационе терапије. Консолидација. Радијациона биологија

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ХЕМИЈА

модул	недеља	датум	време	Место	тип	назив методске јединице	наставник
1	I				П	ОСНОВНИ ХЕМИЈСКИ ЗАКОНИ И СТРУКТУРА АТОМА. ХЕМИЈСКЕ ВЕЗЕ И ТИПОВИ НЕОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић
1	I				В	ОСНОВНИ ХЕМИЈСКИ ЗАКОНИ И СТРУКТУРА АТОМА. ХЕМИЈСКЕ ВЕЗЕ И ТИПОВИ НЕОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
1	II				П	РАСТВОРИ. ХЕМИЈСКА КИНЕТИКА. ХЕМИЈСКА РАВНОТЕЖА. ТЕОРИЈЕ КИСЕЛИНА И БАЗА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић
1	II				В	РАСТВОРИ. ХЕМИЈСКА КИНЕТИКА. ХЕМИЈСКА РАВНОТЕЖА. ТЕОРИЈЕ КИСЕЛИНА И БАЗА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
1	III				П	ПУФЕРИ. ОКСИДО-РЕДУКЦИОНЕ РЕАКЦИЈЕ. НЕМЕТАЛИ И ЊИХОВА ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ХЕМИЈА

модул	недеља	датум	време	Место	тип	назив методске јединице	наставник
1	III				В	ПУФЕРИ. ОКСИДО-РЕДУКЦИОНЕ РЕАКЦИЈЕ. НЕМЕТАЛИ И ЊИХОВА ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
1	IV				П	МЕТАЛИ И ЊИХОВА ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић
1	IV				В	МЕТАЛИ И ЊИХОВА ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
1	V				П	АЛИФАТИЧНА И АРОМАТИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА. КИСЕОНИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА И АЛКИЛХАЛОГЕНИДИ	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић
1	V				В	АЛИФАТИЧНА И АРОМАТИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА. КИСЕОНИЧНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА И АЛКИЛХАЛОГЕНИДИ	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ХЕМИЈА

модул	недеља	датум	време	Место	тип	назив методске јединице	наставник
1	VI				П	АЛДЕХИДИ И КЕТОНИ. КАРБОКСИЛНЕ КИСЕЛИНЕ. ХЕТЕРОЦИКЛИЧНА ЈЕДИЊЕЊА. ФОСФОРНА, СУМПОРНА И АЗОТНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић
1	VI				В	АЛДЕХИДИ И КЕТОНИ. КАРБОКСИЛНЕ КИСЕЛИНЕ. ХЕТЕРОЦИКЛИЧНА ЈЕДИЊЕЊА. ФОСФОРНА, СУМПОРНА И АЗОТНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
1	VII				П	АМИНОКИСЕЛИНЕ И ПРОТЕИНИ. УГЉЕНИ ХИДРАТИ	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић
1	VII				В	АМИНОКИСЕЛИНЕ И ПРОТЕИНИ. УГЉЕНИ ХИДРАТИ	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
1	VIII				П	НУКЛЕИНСКЕ КИСЕЛИНЕ И ЛИПИДИ	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ХЕМИЈА

модул	недеља	датум	време	Место	тип	назив методске јединице	наставник
1	VIII				В	НУКЛЕИНСКЕ КИСЕЛИНЕ И ЛИПИДИ	проф. др Гордана Радић проф. др Марија Д. Живковић доц. др Андриана Букоњић доц. др Душан Томовић доц. др Ана С. Живановић Доц. др Никола Недељковић Александар Ранчић
2	IX				П	ОСНОВИ БИОФИЗИЧКИХ МЕТОДА У СТОМАТОЛОГИЈИ	Проф. др Владимир Вукомановић
2	IX				В	ОСНОВИ БИОФИЗИЧКИХ МЕТОДА У СТОМАТОЛОГИЈИ. Консолидација.	Проф. др Владимир Вукомановић Др Катарина Вулета Недић
2	X				П	ОСНОВИ НУКЛЕАРНЕ ФИЗИКЕ	Проф. др Владимир Вукомановић
2	X				В	ОСНОВИ НУКЛЕАРНЕ ФИЗИКЕ. КОНСОЛИДАЦИЈА.	Проф. др Владимир Вукомановић Др Катарина Вулета Недић
2	XI				П	ПРИМЕНА РАДИОАКТИВНИХ ИЗОТОПА У СТОМАТОЛОГИЈИ	Доц. др Весна Игњатовић
2	XI				В	ПРИМЕНА РАДИОАКТИВНИХ ИЗОТОПА У СТОМАТОЛОГИЈИ КОНСОЛИДАЦИЈА.	Доц. др Весна Игњатовић Др Катарина Вулета Недић
2	XII				П	РЕНТГЕН АПАРАТ. УЛТРАЗВУЧНИ АПАРАТ	Доц. др Валентина Опанчина Доц. др Биљана Георгиевски Бркић

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ХЕМИЈА

модул	недеља	датум	време	Место	тип	назив методске јединице	наставник
2	XII				В	УПОЗНАВАЊЕ СА ТЕХНИЧКИМ КАРАКТЕРИСТИКАМА РЕНДГЕНСКЕ ЦЕВИ. УПОЗНАВАЊЕ СА УПОТРЕБОМ УЛТРАЗВУКА	Доц. др Валентина Опанчина Доц. др Биљана Георгиевски Бркић Асс. Др Владан Марковић
2	XIII				П	МУЛТИДЕТЕКТОРСКА КОМПЈУТЕРИЗОВАНА ТОМОГРАФИЈА.	Проф. др Снежана Лукић
2	XIII				В	УПОЗНАВАЊЕ СА ОСНОВНИМ ТИПОВИМА МУЛТИДЕТЕКТОРСКИХ КОМПЈУТЕРИЗОВАНИХ АПАРАТА ЗА ТОМОГРАФИЈУ (СКЕНЕРИ).	Проф. др Снежана Лукић Асс. Др Владан Марковић
2	XIV				П	МАГНЕТНА РЕЗОНАНЦА У МЕДИЦИНИ. РАДИОЛОШКИ ИНФОРМАЦИОНИ СИСТЕМ И СИСТЕМ ЗА АРХИВИРАЊЕ СЛИКА-ПАКС.	Проф. др Снежана Лукић
2	XIV				В	УПОЗНАВАЊЕ СА ПРИМЕНОМ МАГНЕТНЕ РЕЗОНАНЦЕ У МЕДИЦИНИ УПОЗНАВАЊЕ СА ФУНКЦИОНИСАЊЕМ РАДИОЛОШКОГ ИНФОРМАЦИОНОГ СИСТЕМА. ЗНАЧАЈ И ПРИМЕНА ПАКС-А	Проф. др Снежана Лукић Асс. Др Владан Марковић
2	XV				П	ОСНОВИ БИОФИЗИКЕ РАДИЈАЦИОНЕ ТЕРАПИЈЕ РАДИЈАЦИОНА БИОЛОГИЈА	Доц. др Марија Живковић Радојевић Доц. др Неда Милосављевић
2	XV				В	РАДИЈАЦИОНА БИОЛОГИЈА. КОНСОЛИДАЦИЈА	Доц. др Марија Живковић Радојевић Доц. др Неда Милосављевић
				C2	ЗТМ	ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 1	

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ХЕМИЈА

модул	недеља	датум	време	Место	тип	назив методске јединице	наставник
				С4	И	ИСПИТ (ЈАНУАРСКО-ФЕБРУАРСКИ РОК)	