

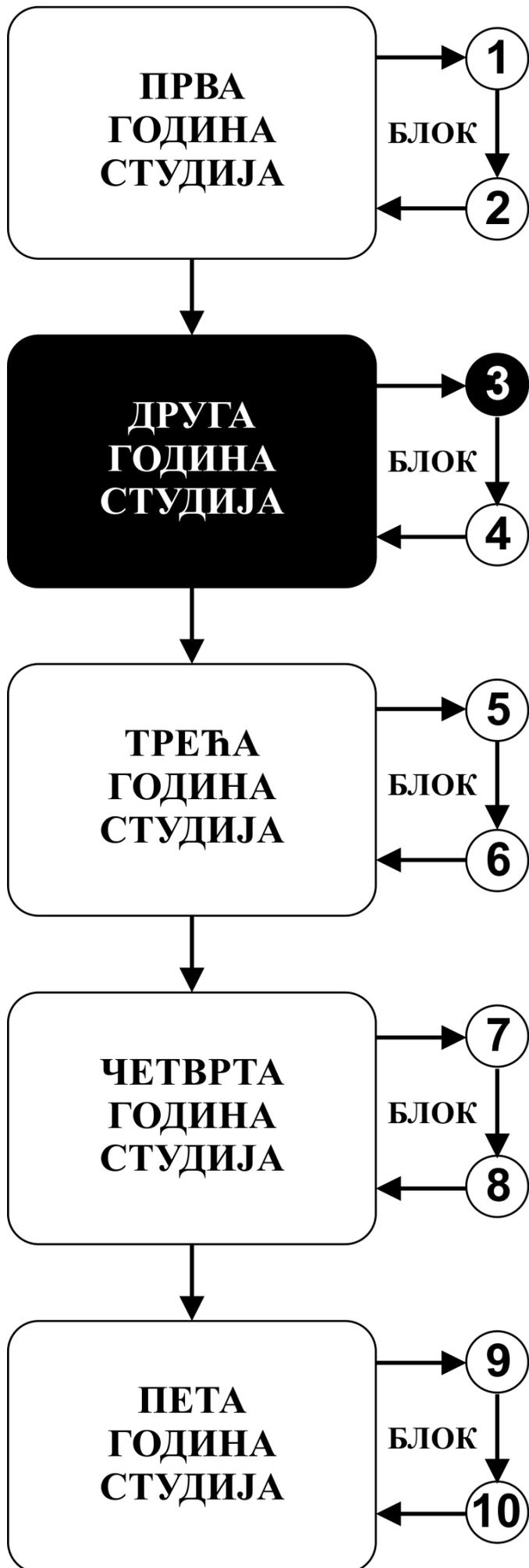


**ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ
СТУДИЈЕ ФАРМАЦИЈЕ**

ДРУГА ГОДИНА СТУДИЈА

школска 2018/2019.

ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2



Предмет:

ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

Предмет се вреднује са 6 ЕСПБ. Недељно има 5 часова активне наставе (3 часа предавања и 2 часа рада у малој групи)

НАСТАВНИЦИ И САРАДНИЦИ:

| РБ | Име и презиме | Email адреса | звање |
|----|----------------------|---------------------------------|----------|
| 1. | Марија Д. Живковић | mzivkovic@kg.ac.rs | Доцент |
| 2. | Марина Ж. Мијајловић | marina.mijajlovic@medf.kg.ac.rs | Доцент |
| 3. | Милош В. Николић | milos.nikolic@medf.kg.ac.rs | Доцент |
| 4. | Андриана М. Букоњић | andriana.bukonjic@medf.kg.ac.rs | Асистент |
| 5. | Душан Љ. Томовић | dusantomovic@medf.kg.ac.rs | Асистент |

СТРУКТУРА ПРЕДМЕТА:

| Модул | Назив модула | Недеља | Предавања | Рад у малој групи | Наставник-руководилац модула |
|-------|--|--------|-----------|-------------------|------------------------------|
| 1 | Структуре органских једињења. Органске реакције. Хемијска веза. Електронски ефекти у органским молекулима. Стереохемија. | 5 | 3 | 2 | доц. др Марија Д. Живковић |
| 2 | Стереохемија ацикличних, цикличних и незасићених једињења. Интермолекулске силе. Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | 5 | 3 | 2 | доц. др Марија Д. Живковић |
| 3 | Хетероциклична једињења са једним и са два хетероатома. | 5 | 3 | 2 | доц. др Марина Ж. Мијајловић |
| | | | | | Σ 45+30=75 |

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 приказаним знањем добија 0-2 поена.

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

| МОДУЛ | | МАКСИМАЛНО ПОЕНА | | |
|-------|--|--------------------------|--------------|------------|
| | | активност у току наставе | завршни тест | Σ |
| 1 | Структуре органских једињења. Органске реакције. Хемијска веза. Електронски ефекти у органским молекулима. Стереохемија. | 10 | 24 | 34 |
| 2 | Стереохемија ацикличних, цикличних и незасићених једињења. Интермолекулске силе. Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | 10 | 26 | 36 |
| 3 | Хетероциклична једињења са једним и са два хетероатома. | 10 | 20 | 30 |
| Σ | | 30 | 70 | 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

| 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 0-24 ПОЕНА

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 12 питања
Свако питање вреди 2 поена

МОДУЛ 2.

ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-26 ПОЕНА

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 13 питања
Свако питање вреди 2 поена

МОДУЛ 3.

ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-20 ПОЕНА

ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 10 питања
Свако питање вреди 2 поена

ЛИТЕРАТУРА:

| МОДУЛ | НАЗИВ УЏБЕНИКА | АУТОРИ | ИЗАДАВАЧ | БИБЛИОТЕКА |
|--|---|-------------------------------|---|------------|
| Структуре органских једињења. Органске реакције. Хемијска веза. Електронски ефекти у органским молекулима. Стереохемија. | Основи теоријске органске хемије и стереохемије | др Михаило Љ. Михаиловић | Грађевинска Књига, Београд, 1972. | Има |
| Стереохемија ацикличних, цикличних и незасићених једињења. Интермолекулске силе. Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | Основи теоријске органске хемије и стереохемије | др Михаило Љ. Михаиловић | Грађевинска Књига, Београд, 1972. | Има |
| Хетероциклична једињења са једним и са два хетероатома. | Увод у хемију хетероцикличних једињења | С.Павлов | Универзитет у Београду, Фармацеутски факултет, Београд, 1997. | Има |
| Додатна литература | Органска хемија | P. C. Vollhardt, N. E. Schore | Хајдиграф, 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

ПРВИ МОДУЛ: СТРУКТУРЕ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА. ОРГАНСКЕ РЕАКЦИЈЕ. ХЕМИЈСКА ВЕЗА. ЕЛЕКТРОНСКИ ЕФЕКТИ У ОРГАНСКИМ МОЛЕКУЛИМА. СТЕРЕОХЕМИЈА.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 1 (ПРВА НЕДЕЉА):

СТРУКТУРЕ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА. ОРГАНСКЕ РЕАКЦИЈЕ

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Кекеле-ова структурна теорија Структурна изомерија Конфигурација, стереоизомерија и конформација Функционалне групе и угљоводоничне групе Органске реакције | Кекеле-ова структурна теорија Структурна изомерија Конфигурација, стереоизомерија и конформација Функционалне групе и угљоводоничне групе Органске реакције |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 2 (ДРУГА НЕДЕЉА):

ХЕМИЈСКА ВЕЗА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Структура атома Типови хемијских веза Природа ковалентне везе Конјуговани 1,3-диенски систем-бутадиен Ароматични систем- бензол | Структура атома Типови хемијских веза Природа ковалентне везе Конјуговани 1,3-диенски систем-бутадиен Ароматични систем- бензол |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3 (ТРЕЋА НЕДЕЉА):

ЕЛЕКТРОНСКИ ЕФЕКТИ У ОРГАНСКИМ МОЛЕКУЛИМА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Поларност ковалентних веза Индуктивни ефекти Резонанција | Поларност ковалентних веза Индуктивни ефекти Резонанција |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 4 (ЧЕТВРТА НЕДЕЉА):

ЕЛЕКТРОМЕРНИ ЕФЕКАТ. ХИПЕРКОНЈУГАЦИЈА. АРОМАТИЧНОСТ.

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Електромерни ефекат Хиперконјугација Ароматичност (ароматични карактер) | Електромерни ефекат Хиперконјугација Ароматичност (ароматични карактер) |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 5 (ПЕТА НЕДЕЉА):

СТЕРЕОХЕМИЈА.

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Фактори који утичу на конфигурацију Асиметрични атоми као узрок стереоизомерије типа енантиомерије Конфигурација Рацемске модификације | Фактори који утичу на конфигурацију Асиметрични атоми као узрок стереоизомерије типа енантиомерије Конфигурација Рацемске модификације |

ДРУГИ МОДУЛ: СТЕРЕОХЕМИЈА АЦИКЛИЧНИХ, ЦИКЛИЧНИХ И НЕЗАСИЋЕНИХ ЈЕДИЊЕЊА. ИНТЕРМОЛЕКУЛСКЕ СИЛЕ. РАВНОТЕЖНИ СИСТЕМИ ТИПА КИСЕЛИНА-БАЗА У ОРГАНСКОЈ ХЕМИЈИ.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 6 (ШЕСТА НЕДЕЉА):

СТЕРЕОХЕМИЈА АЦИКЛИЧНИХ ЈЕДИЊЕЊА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Асиметрична синтеза Валденова инверзија Конформације ацикличних једињења | Асиметрична синтеза Валденова инверзија Конформације ацикличних једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 7 (СЕДМА НЕДЕЉА):

СТЕРЕОХЕМИЈА НЕЗАСИЋЕНИХ И ЦИКЛИЧНИХ ЈЕДИЊЕЊА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Стереизомерија код незасићених једињења Стереохемија цикличних једињења | Стереизомерија код незасићених једињења Стереохемија цикличних једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 8 (ОСМА НЕДЕЉА):

ИНТЕРМОЛЕКУЛСКЕ СИЛЕ

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Van der Waals-ове силе Водонична веза Органски молекулски комплекси | Van der Waals-ове силе Водонична веза Органски молекулски комплекси |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 9 (ДЕВЕТА НЕДЕЉА):

РАВНОТЕЖНИ СИСТЕМИ ТИПА КИСЕЛИНА-БАЗА У ОРГАНСКОЈ ХЕМИЈИ.

| предавање 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Дефиниције и опште особине киселина и база Утицај структуре на киселост органских једињења | Дефиниције и опште особине киселина и база Утицај структуре на киселост органских једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 10 (ДЕСЕТА НЕДЕЉА):

БАЗНОСТ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА.

| предавање 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|---|---|
| Утицај структуре на базност органских једињења Таутомерија | Утицај структуре на базност органских једињења Таутомерија |

ТРЕЋИ МОДУЛ: ХЕТЕРОЦИКЛИЧНА ЈЕДИЊЕЊА СА ЈЕДНИМ И СА ДВА ХЕТЕРОАТОМА

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 11 (ЈЕДАНАЕСТА НЕДЕЉА):

ПОДЕЛА И НОМЕНКЛАТУРА, ОПШТИ ПРИНЦИПИ СИНТЕЗЕ ХЕТЕРОЦИКЛА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Подела и номенклатура; општи принципи синтезе хетероцикла. | Општи принципи синтезе хетероцикличних једињења. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 12 (ДВАНАЕСТА НЕДЕЉА):

ПЕТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ЈЕДНИМ ХЕТЕРОАТОМОМ

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|---|
| Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом | Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом, основа значајних фармакомедикамената. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 13 (ТРИНАЕСТА НЕДЕЉА):

ШЕСТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ЈЕДНИМ ХЕТЕРОАТОМОМ

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом. | Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом, основа значајних фармакомедикамената. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 14 (ЧЕТРНАЕСТА НЕДЕЉА):

БЕНЗОПИРИДИНИ, ПЕТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ДВА ХЕТЕРОАТОМА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Бензопиридици, петочлани хетероцикли са два хетероатома. | Бензопиридици, петочлани хетероцикли са два хетероатома, основа значајних фармакомедикамената. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 15 (ПЕТНАЕСТА НЕДЕЉА):

ШЕСТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ДВА ХЕТЕРОАТОМА

| предавања 3 часа | рад у малој групи 2 часа |
|--|--|
| Шесточлани хетероцикли са два хетероатома. | Шесточлани хетероцикли са два хетероатома, основа значајних фармакомедикамената. |

РАСПОРЕД ПРЕДАВАЊА

ФАРМАКОЛОШКА САЛА (С5)

УТОРАК

08:00-10:30

РАСПОРЕД ВЕЖБИ

СРЕДА

**ВЕЖБАОНИЦА ЗА
ФАРМАЦИЈУ (В17)**

10:00-11:30
I група

11:30-13:00
III група

13:00-14:30
V група

14:30-16:00
VII група

**ВЕЖБАОНИЦА ЗА
ФАРМАЦИЈУ (В18)**

10:00-11:30
II група

11:30-13:00
IV група

13:00-14:30
VI група

14:30-16:00
VIII група

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

| модул | недеља | датум | време | место | тип | назив методске јединице | наставник | |
|--------|--------|--------|-------------|-------------|---------|--|---|---|
| 1 | 1 | 11.09. | 08:00-10:30 | C5 | П | Структуре органских једињења. Органске реакције. | доц. др Марија Д. Живковић | |
| | | 12.09. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Структуре органских једињења. Органске реакције. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић | |
| | 2 | 18.09. | 08:00-10:30 | C5 | П | Хемијска веза. | доц. др Марија Д. Живковић | |
| | | 19.09. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Хемијска веза. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић | |
| | 3 | 25.09. | 08:00-10:30 | C5 | П | Електронски ефекти у органским молекулима. | доц. др Марија Д. Живковић | |
| | | 26.09. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Електронски ефекти у органским молекулима. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић | |
| | 4 | 02.10. | 08:00-10:30 | C5 | П | Електромерни ефекат. Хиперконјугација. Ароматичност. | доц. др Марија Д. Живковић | |
| | | 03.10. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Електромерни ефекат. Хиперконјугација. Ароматичност. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић | |
| | 5 | 09.10. | 08:00-10:30 | C5 | П | Стереохемија. | доц. др Марија Д. Живковић | |
| | | 10.10. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Стереохемија. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић | |
| | 2 | 6 | 16.10. | 08:00-10:30 | C5 | П | Стереохемија ацикличних једињења. | доц. др Марија Д. Живковић |
| | | | 17.10. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Стереохемија ацикличних једињења. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | | | 22.10. | 10:15-11:15 | C3,C4 | ЗТМ | ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 1 | |
| | 2 | 7 | 23.10. | 08:00-10:30 | C5 | П | Стереохемија незасићених и цикличних једињења. | доц. др Марија Д. Живковић |
| 24.10. | | | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Стереохемија незасићених и цикличних једињења. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић | |

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

| модул | недеља | датум | време | место | тип | назив методске јединице | наставник |
|-------|--------|--------|-------------|---------|-----|--|---|
| 2 | 8 | 30.10 | 08:00-10:30 | C5 | П | Интермолекулске силе. | доц. др Марија Д. Живковић |
| | | 31.10 | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Интермолекулске силе. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | 9 | 06.11. | 08:00-10:30 | C5 | П | Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | доц. др Марија Д. Живковић |
| | | 07.11. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | 10 | 13.11. | 08:00-10:30 | C5 | П | Базност органских једињења. | доц. др Марија Д. Живковић |
| | | 14.11. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Базност органских једињења. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| 3 | 11 | 20.11. | 08:00-10:30 | C5 | П | Хетероциклична једињења (подела и номенклатура, општи принципи синтезе хетероцикла). | доц. др Милош В. Николић |
| | | 21.11. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Хетероциклична једињења (подела и номенклатура, општи принципи синтезе хетероцикла). | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | 12 | 27.11. | 08:00-10:30 | C5 | П | Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом. | доц. др Марина Ж. Мијајловић |
| | | 28.11. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | | 03.12. | 09:00-10:00 | C3,C4 | ЗТМ | ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 2 | |
| 3 | 13 | 04.12. | 08:00-10:30 | C5 | П | Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом. | доц. др Марина Ж. Мијајловић |
| | | 05.12. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | 14 | 11.12. | 08:00-10:30 | C5 | П | Бензопиридини, петочлани хетероцикли са два хетероатома. | доц. др Марина Ж. Мијајловић |
| | | 12.12. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Бензопиридини, петочлани хетероцикли са два хетероатома. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |

РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

| модул | недеља | датум | време | место | тип | назив методске јединице | наставник |
|-------|--------|---------------|--------------------|----------------|------------|---|---|
| 3 | 15 | 18.12. | 08:00-10:30 | C5 | П | Шесточлани хетроцикли са два хетероатома. | доц. др Милош В. Николић |
| | | 19.12. | 10:00-16:00 | B17,B18 | В | Шесточлани хетроцикли са два хетероатома. | асс. Андриана М. Букоњић асс. Душан Љ. Томовић |
| | | 11.01. | 11:15-12:15 | C1, C5 | ЗТМ | ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 3 | |
| | | 30.01. | 09:00-10:00 | C3 | И | ИСПИТ (ЈАНУАРСКО-ФЕБРУАРСКИ РОК) | |