

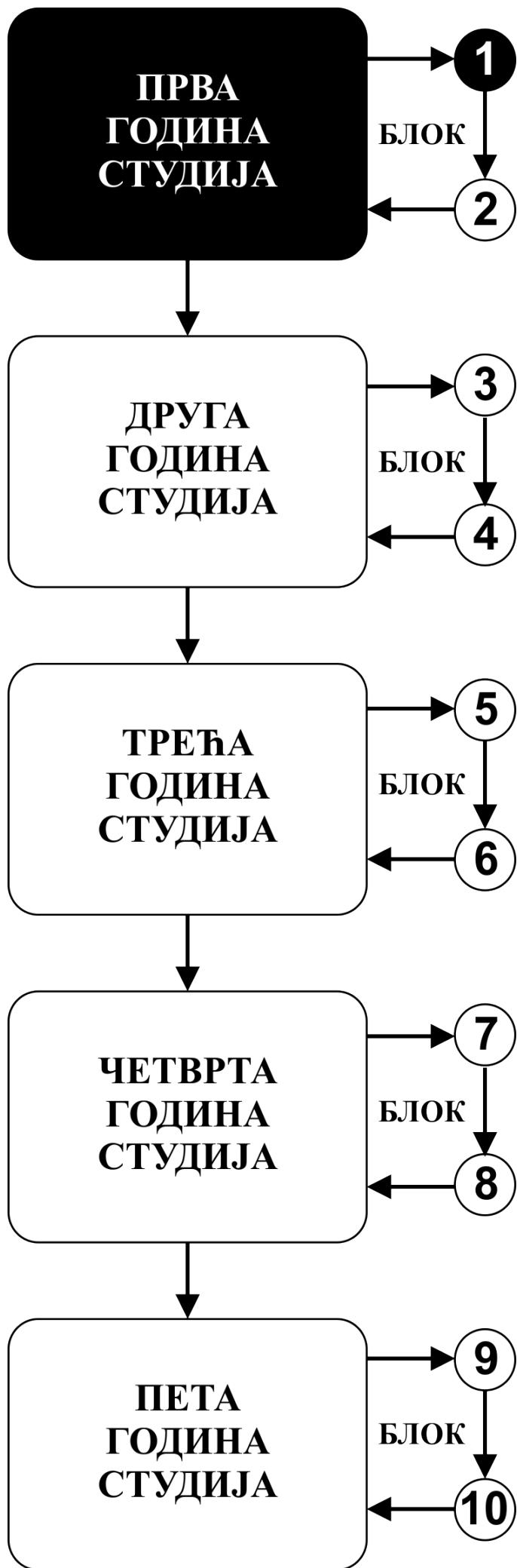
# ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА



**ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ СТУДИЈЕ  
ФАРМАЦИЈЕ**

**ПРВА ГОДИНА СТУДИЈА**

школска 2013/2014.



Предмет:

## **ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА**

Предмет се вреднује са 9 ЕСПБ. Укупно има 90 часова активне наставе 60 часова предавања и 30 часова вежби.

## **ПРЕДАВАЧИ:**

| РБ | Име и презиме     | Email адреса                    | звање              |
|----|-------------------|---------------------------------|--------------------|
| 1. | Мирјана Вукићевић | vukicevic@kg.ac.rs              | Ванредни професор  |
| 2. | Милош Николић     | milos.nikolic@medf.kg.ac.rs     | Сарадник у настави |
| 3. | Марина Мијајловић | marina.mijajlovic@medf.kg.ac.rs | Сарадник у настави |

## **СТРУКТУРА ПРЕДМЕТА:**

| Модул             | Назив модула   | Недеља | Предавања недељно | Рад у малој групи недељно | Наставник-руководилац модула     |
|-------------------|--|--------|-------------------|---------------------------|----------------------------------|
| 1                 | Физичка испитивања хемијских супстанци, квалитативна хемијска анализа неорганских супстанци  | 6      | 4                 | 2                         | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф. |
|                   |  |        |                   |                           | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф. |
| 2                 | Појам pH и квантитативна хемијска анализа, физичке методе за пречишћавање органских јединења | 5      | 4                 | 2                         | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф. |
|                   |  |        |                   |                           | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф. |
| 3                 | Функционална квалитативна анализа органских јединења   | 4      | 4                 | 2                         | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф. |
| $\Sigma 60+30=90$ |  |        |                   |                           |                                  |

## **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 освојити до 30 поена и то тако што на последњем часу рада у малој групи извлачи 2 испитна питања из те недеље наставе, одговара на њих и у складу са показаним знањем добија 0, 1 или 2 поена.

### **ЗАВРШНИ ТЕСТОВИ ПО МОДУЛУМА:**

На овај начин студент може стећи 70 поена а према приложеној шеми за оцењивање по модулима.

| МОДУЛ  | МАКСИМАЛНО ПОЕНА         |              |            |
|--|--------------------------|--------------|------------|
|  | активност у току наставе | завршни тест | Σ          |
| 1 Физичка испитивања хемијских супстанци<br>Квалитативна хемијска анализа неорганских супстанци  | 12                       | 28           | 40         |
| 2 Појам pH и квантитативна хемијска анализа<br>Физичке методе за пречишћавање органских једињења | 10                       | 22           | 32         |
| 3 Функционална квалитативна анализа органских једињења   | 8                        | 20           | 28         |
| <b>Σ</b>   | <b>30</b>                | <b>70</b>    | <b>100</b> |

**Завршна оцена се формира на следећи начин:**

Да би студент положио предмет мора да оствари минимум 55 бодова и да положи све модуле.

Да би положио модул студент мора да:

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

| број освојених поена | оценка    |
|----------------------|-----------|
| 0 - 54               | <b>5</b>  |
| 55 - 64              | <b>6</b>  |
| 65 - 74              | <b>7</b>  |
| 75 - 84              | <b>8</b>  |
| 85 - 94              | <b>9</b>  |
| 95 - 100             | <b>10</b> |



## **РАСПОРЕД ВЕЖБИ**

**ВЕЖБАОНИЦА ЗА  
ФАРМАЦИЈУ 1 (В18)**

**ЧЕТВРТАК**

**08<sup>00</sup> – 09<sup>30</sup>**

**I група**

**09<sup>30</sup> – 11<sup>00</sup>**

**II група**

**11<sup>00</sup> – 12<sup>30</sup>**

**III група**

**12<sup>30</sup> – 14<sup>00</sup>**

**IV група**

**ВЕЖБАОНИЦА ЗА  
ФАРМАЦИЈУ 2 (В17)**

**ЧЕТВРТАК**

**08<sup>00</sup> – 09<sup>30</sup>**

**V група**

**09<sup>30</sup> – 11<sup>00</sup>**

**VI група**

**11<sup>00</sup> – 12<sup>30</sup>**

**VII група**

**12<sup>30</sup> – 14<sup>00</sup>**

**VIII група**

## **РАСПОРЕД КОНСУЛТАЦИЈА**

**ВЕЛИКА САЛА (С3)**

**ЧЕТВРТАК**  
**14<sup>00</sup> – 15<sup>00</sup>**



# ТЕСТОВИ ПО МОДУЛИМА

## МОДУЛ 1.



### ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-28 ПОЕНА

#### ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 14 питања

Свако питање се вреднује са 2 поена

## МОДУЛ 2.



### ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-22 ПОЕНА

#### ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 11 питања

Свако питање се вреднује са 2 поена

## МОДУЛ 3.



### ЗАВРШНИ ТЕСТ 0-20 ПОЕНА

#### ОЦЕЊИВАЊЕ ЗАВРШНОГ ТЕСТА

Тест има 10 питања

Свако питање се вреднује са 2 поена

## **ЛИТЕРАТУРА:**

| <b>назив уџбеника</b>                                 | <b>аутори</b>                                      | <b>издавач</b>   | <b>библиотека</b> |
|---|--|--|-------------------|
| Југословенска фармакопеја 2000, V издање              | Група аутора                                       | Савезни завод за заштиту и унапређење здравља и Савремена администрација, Београд, Београд 2000 (Ph. Yug. V) | Има               |
| The Science and Practice of Pharmacy                  | Troy David, Remington                              | Baltimore: Lippincot Williams and Wilkins, 2006  | Нема              |
| Pharmaceutical Practice                               | Winfield A.J.                                      | Edinburgh: Churchil Livingstone, 1998.   | Нема              |
| Приручник за практичну наставу из фармацеутске хемије | З. Вујић, Ј. Брборић, О. Чудина, С. Ерић, Б. Лучић | Фармацеутски факултет Београд, 2001.   | Нема              |
| Фармакопеја СФРЈ, IV издање                           | Група аутора                                       | Савезни завод за заштиту здравља, Београд, 1991 (Ph. Yug. IV)  | Има               |

**Сва предавања и материјал за рад у малој групи налазе се најујажујућем сајту Факултета медицинских наука: [www.medf.kg.ac.rs](http://www.medf.kg.ac.rs)**

# ПРОГРАМ

## ПРВИ МОДУЛ: ФИЗИЧКА ИСПИТИВАЊА ХЕМИЈСКИХ СУПСТАНЦИ, КВАЛИТАТИВНА ХЕМИЈСКА АНАЛИЗА НЕОРГАНСКИХ СУПСТАНЦИ

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 1 (ПРВА НЕДЕЉА):

|   |  |
|---|--|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа                                 |
| Уводно предавање  |  |
| Квалитативна анализа фармацеутских препарата: ток анализе фармацеутских супстанци | Ток анализе фармацеутско-хемијских препарата |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 2 (ДРУГА НЕДЕЉА):

|  |                                     |
|--|-------------------------------------|
| предавања 4 часа                                 | вежбе 2 часа                        |
| Систематско одређивање порекла супстанци         |                                     |
| Испитивање растворљивости неорганских супстанци. | Раствори. Испитивање растворљивости |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3 (ТРЕЋА НЕДЕЉА):

|   |                                |
|---|--------------------------------|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа                   |
| Физичко-хемијска испитивања препарата 1: густина, тачка топљења и тачка мржњења |                                |
| Физичко-хемијска испитивања препарата 2: тачка кључања, опсег дестилације       | Оdređivanje fizичких константи |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 4 (ЧЕТВРТА НЕДЕЉА):

|   |   |
|---|---|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа  |
| Физичко-хемијска испитивања препарата 3: оптичка ротација и индекс преламања  |   |
| Идентификација фармацеутски важних катјона: $\text{Al}^{3+}$ , $\text{NH}_4^+$ , $\text{Sb}^{3+}$ , $\text{As}^{3+}$ , $\text{Bi}^{3+}$ | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона I део) |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 5 (ПЕТА НЕДЕЉА):

|  |  |
|--|--|
| предавања 4 часа   | вежбе 2 часа   |
| Идентификација фармацеутски важних катјона: $\text{Fe}^{2/3+}$ , $\text{Hg}^{2+}$ , $\text{K}^+$ , $\text{Ca}^{2+}$                |  |
| Идентификација фармацеутски важних катјона: $\text{Mg}^{2+}$ , $\text{Na}^+$ , $\text{Pb}^{2+}$ , $\text{Ag}^+$ , $\text{Zn}^{2+}$ | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона II део) |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 6 (ШЕСТА НЕДЕЉА):

|  |   |
|--|---|
| предавања 4 часа   | вежбе 2 часа  |
| Идентификација фармацеутски важних анјона: $\text{CH}_3\text{COO}^-$ , $\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$ , $\text{Cl}^-$ , $\text{Br}^-$ , $\Gamma$ |   |
| Идентификација фармацеутски важних анјона: $\text{CO}_3^{2-}$ , $\text{NO}_3^-$ , $\text{SiO}_3^{2-}$ , $\text{PO}_4^{3-}$                           | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона III део) |

## **ДРУГИ МОДУЛ: ПОЈАМ pH И КВАНТИТАТИВНА ХЕМИЈСКА АНАЛИЗА, ФИЗИЧКЕ МЕТОДЕ ЗА ПРЕЧИШЋАВАЊЕ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА**

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 7 (СЕДМА НЕДЕЉА):

|   |                        |
|---|------------------------|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа           |
| Појам pH. Потенциометријско одређивање pH вредности<br>Квантитативна хемијска анализа фармацеутско-хемијских препарата (гравиметрија и волуметрија) | Одређивање pH раствора |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 8 (ОСМА НЕДЕЉА):

|  |                                |
|--|--------------------------------|
| предавања 4 часа   | вежбе 2 часа                   |
| Ацидо-базна титрација у воденој средини<br>Комплексометријске и редокс титрације | Квантитативна хемијска анализа |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 9 (ДЕВЕТА НЕДЕЉА):

|   |                             |
|---|-----------------------------|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа                |
| Физичке методе пречишћавања органских једињења (екстракција, кристализација, цеђење, сушење, сублимација)<br>Физичке методе пречишћавања органских једињења (дестилација) | Анализа органских супстанци |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 10 (ДЕСЕТА НЕДЕЉА):

|  |  |
|--|--|
| предавања 4 часа   | вежбе 2 часа                           |
| Физичке методе пречишћавања органских једињења-хроматографија<br>Систематско испитивање растворљивости органских супстанци | Методе пречишћавања органских једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 11 (ЈЕДАНАЕСТА НЕДЕЉА):

|   |  |
|---|--|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа   |
| Хемијске методе пречишћавања органских једињења преко деривата<br>Квалитативна анализа органских једињења:<br>елементарна анализа | Одређивање воде у фармацеутским препаратима азеотропном дестилацијом |

## **ТРЕЋИ МОДУЛ: ФУНКЦИОНАЛНА КВАЛИТАТИВНА АНАЛИЗА ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА**

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 12 (ДВАНАЕСТА НЕДЕЉА):

|  |   |
|--|---|
| предавања 4 часа   | вежбе 2 часа                                      |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: алкени, терминални алкини и арени<br>Функционална квалитативна анализа органских једињења: органски халогениди | Доказне реакције алкена и одређивање јодног броја |

## НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 13 (ТРИНАЕСТА НЕДЕЉА):

|   |                                     |
|---|-------------------------------------|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа                        |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: алкохоли и феноли | Доказне реакције алкохола и фенола. |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: алдехиди и кетони | Хидроксилни број                    |

## НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 14 (ЧЕТРНАЕСТА НЕДЕЉА):

|  |   |
|--|---|
| предавања 4 часа   | вежбе 2 часа  |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: карбоксилне киселине и естри | Доказне реакције карбоксилних киселина и естара. Киселински број, сапонификациони и естарски број |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: амини                        |   |

## НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 15 (ПЕТНАЕСТА НЕДЕЉА):

|   |  |
|---|--|
| предавања 4 часа  | вежбе 2 часа                                   |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: угљени хидрати              | Доказне реакције угљених хидрата и беланчевина |
| Функционална квалитативна анализа органских једињења: аминокиселине и беланчевине |  |



## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА

| модул | недеља | датум         | време                                    | место      | тип наставе | назив методске јединице  | наставник                          |
|-------|--------|---------------|--|------------|-------------|--|------------------------------------|
| 1     | 1      | <b>16.09.</b> | <b>13<sup>30</sup> – 15<sup>00</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Уводно предавање   | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 1      | <b>19.09.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B18</b> | <b>В</b>    | Ток анализе фармацеутско-хемијских препарата                                       | Марина Мијајловић                  |
| 1     | 1      | <b>19.09.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B17</b> | <b>В</b>    | Ток анализе фармацеутско-хемијских препарата                                       | Милош Николић                      |
| 1     | 1      | <b>19.09.</b> | <b>15<sup>00</sup> – 16<sup>30</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Квалитативна анализа фармацеутских препарата: ток анализе фармацеутских супстанци  | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 2      | <b>23.09.</b> | <b>13<sup>30</sup> – 15<sup>00</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Систематско одређивање порекла супстанци   | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 2      | <b>26.09.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B18</b> | <b>В</b>    | Раствори. Испитивање растворљивости  | Марина Мијајловић                  |
| 1     | 2      | <b>26.09.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B17</b> | <b>В</b>    | Раствори. Испитивање растворљивости  | Милош Николић                      |
| 1     | 2      | <b>26.09.</b> | <b>15<sup>00</sup> – 16<sup>30</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Испитивање растворљивости неорганских супстанци.<br>Раствори                       | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 3      | <b>30.10.</b> | <b>13<sup>30</sup> – 15<sup>00</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Физичко-хемијска испитивања препарата 1: густина,<br>тачка топљења и тачка мржњења | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 3      | <b>03.10.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B18</b> | <b>В</b>    | Оdređivanje fizikalnih konstanti   | Марина Мијајловић                  |
| 1     | 3      | <b>03.10.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B17</b> | <b>В</b>    | Одређивање физичких константи  | Милош Николић                      |
| 1     | 3      | <b>03.10.</b> | <b>15<sup>00</sup> – 16<sup>30</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Физичко-хемијска испитивања препарата 2: тачка<br>кључања, опсег дестилације       | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 4      | <b>07.10.</b> | <b>13<sup>30</sup> – 15<sup>00</sup></b> | <b>C3</b>  | <b>П</b>    | Физичко-хемијска испитивања препарата 3: оптичка<br>ротација и индекс преламања    | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 1     | 4      | <b>10.10.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B18</b> | <b>В</b>    | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције<br>катјона и анјона I део)         | Марина Мијајловић                  |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА

| модул | недеља | датум  | време                               | место | тип наставе | назив методске јединице   | наставник                       |
|-------|--------|--------|-------------------------------------|-------|-------------|---|---------------------------------|
| 1     | 4      | 10.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона I део)   | Милош Николић                   |
| 1     | 4      | 10.10. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Идентификација фармацеутски важних катјона: Al <sup>3+</sup> , NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> , Sb <sup>3+</sup> , As <sup>3+</sup> , Bi <sup>3+</sup>                              | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 1     | 5      | 14.10. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Идентификација фармацеутски важних катјона: Fe <sup>2/3+</sup> , Hg <sup>2+</sup> , K <sup>+</sup> , Ca <sup>2+</sup>   | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 1     | 5      | 17.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона II део)  | Марина Мијајловић               |
| 1     | 5      | 17.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона II део)  | Милош Николић                   |
| 1     | 5      | 17.10. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Идентификација фармацеутски важних катјона: Mg <sup>2+</sup> , Na <sup>+</sup> , Pb <sup>2+</sup> , Ag <sup>+</sup> , Zn <sup>2+</sup>  | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 1     | 6      | 21.10. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Идентификација фармацеутски важних анјона: CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> , C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup> , Cl <sup>-</sup> , Br <sup>-</sup> , I <sup>-</sup> | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 1     | 6      | 24.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона III део)   | Марина Мијајловић               |
| 1     | 6      | 24.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Квалитативна хемијска анализа (доказне реакције катјона и анјона III део)   | Милош Николић                   |
| 1     | 6      | 24.10. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Идентификација фармацеутски важних анјона: CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> , NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> , SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> , PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>          | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
|       |        | 29.10  | 13 <sup>45</sup> – 14 <sup>45</sup> | C1,C5 | ЗТМ         | <b>ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 1</b>  |                                 |
| 2     | 7      | 28.10. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Појам pH. Потенциометријско одређивање pH вредности   | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 7      | 31.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Одређивање pH раствора  | Марина Мијајловић               |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА

| модул | недеља | датум  | време                               | место | тип наставе | назив методске јединице   | наставник                       |
|-------|--------|--------|-------------------------------------|-------|-------------|---|---------------------------------|
| 2     | 7      | 31.10. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Одређивање pH раствора  | Милош Николић                   |
| 2     | 7      | 31.10. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Квантитативна хемијска анализа фармацеутско-хемијских препарата (гравиметрија и волуметрија)              | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 8      | 04.11. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Ацидо-базна титрација у воденој средини   | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 8      | 07.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Квантитативна хемијска анализа  | Марина Мијајловић               |
| 2     | 8      | 07.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Квантитативна хемијска анализа  | Милош Николић                   |
| 2     | 8      | 07.11. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Комплексометријске и редокс титрације   | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 9      | 11.11. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Физичке методе пречишћавања органских једињења (екстракција, кристализација, цеђење, сушење, сублимација) | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 9      | 14.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Анализа органских супстанци   | Марина Мијајловић               |
| 2     | 9      | 14.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Анализа органских супстанци   | Милош Николић                   |
| 2     | 9      | 14.11. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Физичке методе пречишћавања органских једињења (дестилација)  | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 10     | 18.11. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Физичке методе пречишћавања органских једињења-хроматографија   | Др Мирјана Вукићевић, ван. проф |
| 2     | 10     | 21.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Методе пречишћавања органских једињења  | Марина Мијајловић               |
| 2     | 10     | 21.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Методе пречишћавања органских једињења  | Милош Николић                   |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА

| модул | недеља | датум  | време                               | место | тип наставе | назив методске јединице   | наставник                          |
|-------|--------|--------|-------------------------------------|-------|-------------|---|------------------------------------|
| 2     | 10     | 21.11. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Систематско испитивање растворљивости органских супстанци                               | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 2     | 11     | 25.11. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Хемијске методе пречишћавања органских једињења преко деривата                          | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 2     | 11     | 28.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Одређивање воде у фармацеутским препаратима азеотропном дестилацијом                    | Марина Мијајловић                  |
| 2     | 11     | 28.11. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Одређивање воде у фармацеутским препаратима азеотропном дестилацијом                    | Милош Николић                      |
| 2     | 11     | 28.11. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Квалитативна анализа органских једињења:<br>елементарна анализа                         | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
|       |        | 10.12  | 13 <sup>45</sup> – 14 <sup>45</sup> | C1,C5 | ЗТМ         | <b>ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 2</b>  |                                    |
| 3     | 12     | 02.12. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Функционална квалитативна анализа органских једињења: алкени, терминални алкини и арени | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 12     | 05.12. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Доказне реакције алкена и одређивање јодног броја                                       | Марина Мијајловић                  |
| 3     | 12     | 05.12. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Доказне реакције алкена и одређивање јодног броја                                       | Милош Николић                      |
| 3     | 12     | 05.12. | 15 <sup>00</sup> – 16 <sup>30</sup> | C3    | П           | Функционална квалитативна анализа органских једињења: органски халогениди               | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 13     | 09.12. | 13 <sup>30</sup> – 15 <sup>00</sup> | C3    | П           | Функционална квалитативна анализа органских једињења: алкохоли и феноли                 | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 13     | 12.12. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B18   | В           | Доказне реакције алкохола и фенола. Хидроксилни број                                    | Марина Мијајловић                  |
| 3     | 13     | 12.12. | 08 <sup>00</sup> – 14 <sup>00</sup> | B17   | В           | Доказне реакције алкохола и фенола. Хидроксилни број                                    | Милош Николић                      |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ПРАКТИЧНА ФАРМАЦЕУТСКА ХЕМИЈА

| модул | недеља | датум         | време                                    | место        | тип наставе | назив методске јединице  | наставник                          |
|-------|--------|---------------|--|--------------|-------------|--|------------------------------------|
| 3     | 13     | <b>12.12.</b> | <b>15<sup>00</sup> – 16<sup>30</sup></b> | <b>C3</b>    | <b>П</b>    | Функционална квалитативна анализа органских једињења: алдехиди и кетони                                  | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 14     | <b>16.12.</b> | <b>13<sup>30</sup> – 15<sup>00</sup></b> | <b>C3</b>    | <b>П</b>    | Функционална квалитативна анализа органских једињења: карбоксилне киселине и естри                       | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 14     | <b>19.12.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B18</b>   | <b>В</b>    | Доказне реакције карбоксилних киселина и естара.<br>Киселински број, сапонификацијациони и естарски број | Марина Мијајловић                  |
| 3     | 14     | <b>19.12.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B17</b>   | <b>В</b>    | Доказне реакције карбоксилних киселина и естара.<br>Киселински број, сапонификацијациони и естарски број | Милош Николић                      |
| 3     | 14     | <b>19.12.</b> | <b>15<sup>00</sup> – 16<sup>30</sup></b> | <b>C3</b>    | <b>П</b>    | Функционална квалитативна анализа органских једињења: амини  | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 15     | <b>23.12.</b> | <b>13<sup>30</sup> – 15<sup>00</sup></b> | <b>C3</b>    | <b>П</b>    | Функционална квалитативна анализа органских једињења: угљени хидрати                                     | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
| 3     | 15     | <b>26.12.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B18</b>   | <b>В</b>    | Доказне реакције угљених хидрата и беланчевина   | Марина Мијајловић                  |
| 3     | 15     | <b>26.12.</b> | <b>08<sup>00</sup> – 14<sup>00</sup></b> | <b>B17</b>   | <b>В</b>    | Доказне реакције угљених хидрата и беланчевина   | Милош Николић                      |
| 3     | 15     | <b>26.12.</b> | <b>15<sup>00</sup> – 16<sup>30</sup></b> | <b>C3</b>    | <b>П</b>    | Функционална квалитативна анализа органских једињења: аминокиселине и беланчевине                        | Др Мирјана Вукићевић,<br>ван. проф |
|       |        | <b>21.01.</b> | <b>13<sup>45</sup> – 14<sup>45</sup></b> | <b>C1,C5</b> | <b>ЗТМ</b>  | <b>ЗАВРШНИ ТЕСТ МОДУЛА 3</b>   |                                    |

