

Универзитет у Нишу Медицински факултет	СТУДИЈСКИ ПРОГРАМ: ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ СТУДИЈЕ МЕДИЦИНА Акредитација 2018																			
Назив предмета: Хемија у медицини 2																				
Руководилац предмета: Проф. др Јелена Лазаревић																				
Статус предмета:	изборни																			
Семестар: трећи	Година студија: друга																			
Број ЕСПБ: 4	Шифра предмета: М-II-9.г																			
Циљ предмета:																				
Стицање знања из хемијских области које су нужне за разумевање биохемије и осталих медицинских наука на студијама медицине. Највећи део теоријске и практичне наставе посвећен је органској хемији и хемији биомолекула, с обзиром да су ове области од изузетног значаја за разумевање процеса који су карактеристика живота.																				
Исход предмета: (знања, вештине, ставови)																				
Разумевање органских реакција. Разумевање структуре и функције биомолекула. Применити стечено знање на изучавање биохемијских реакција и метаболичких процеса.																				
Број часова активне наставе: 30																				
Предавања: 15	Вежбе: 15																			
Садржај предмета																				
Активна настава:																				
<table border="1"> <thead> <tr> <th>1. Предавања</th> <th>Број часова</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1. Карбоксилне киселине.</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>2. Деривати киселина. Деривати угљене киселине. Супституисане киселине.</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>3. Хетероциклична једињења и њихови деривати.</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>4. Угљени хидрати: моносахариди, дисахариди, полисахариди.</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>5. Липиди: просте масти, цериди, фосфо- и сфинголипиди, стероиди.</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>6. Аминокиселине протеина. Пептиди. Протеини.</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>Укупно часова:</td> <td>15</td> </tr> </tbody> </table>			1. Предавања	Број часова	1. Карбоксилне киселине.	2	2. Деривати киселина. Деривати угљене киселине. Супституисане киселине.	2	3. Хетероциклична једињења и њихови деривати.	2	4. Угљени хидрати: моносахариди, дисахариди, полисахариди.	3	5. Липиди: просте масти, цериди, фосфо- и сфинголипиди, стероиди.	3	6. Аминокиселине протеина. Пептиди. Протеини.	3	Укупно часова:	15		
1. Предавања	Број часова																			
1. Карбоксилне киселине.	2																			
2. Деривати киселина. Деривати угљене киселине. Супституисане киселине.	2																			
3. Хетероциклична једињења и њихови деривати.	2																			
4. Угљени хидрати: моносахариди, дисахариди, полисахариди.	3																			
5. Липиди: просте масти, цериди, фосфо- и сфинголипиди, стероиди.	3																			
6. Аминокиселине протеина. Пептиди. Протеини.	3																			
Укупно часова:	15																			
<table border="1"> <thead> <tr> <th>2. Вежбе</th> <th>Број часова</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1. Прављење раствора одређене концентрације.</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>2. Одређивање концентрације HCl помоћу стандардног раствора NaOH.</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>3. Пуферовање раствора. Метода екстракције.</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>4. Доказне реакције на алкохоле и феноле: 1. Реакција естерификације 2. Реакција оксидације алкохола 3. Јодоформска реакција на етанол 4. Акролеинска реакција на глицерол</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>5. Доказне реакције на алдехиде и кетоне: 1. Фелингова реакција 2. Толенсова реакција 3. Легалова реакција на ацетон Доказне реакције уреу: Дејство уреазе на уреу Биуретска реакција на уреу</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>6. Доказне реакције на моносахариде: 1. Фелингова реакција на глукозу. 2. Бенедиктова реакција на глукозу 3. Тромерова реакција на глукозу 4. Молишова реакција 5. Хидролиза сахарозе и Фелингова реакција на производе хидролизе (алтернативно лактоза).</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>7. Доказне реакције на протеине: Биуретска реакција Ксантопротеинска реакција</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>Укупно часова:</td> <td>15</td> </tr> </tbody> </table>			2. Вежбе	Број часова	1. Прављење раствора одређене концентрације.	2	2. Одређивање концентрације HCl помоћу стандардног раствора NaOH.	2	3. Пуферовање раствора. Метода екстракције.	2	4. Доказне реакције на алкохоле и феноле: 1. Реакција естерификације 2. Реакција оксидације алкохола 3. Јодоформска реакција на етанол 4. Акролеинска реакција на глицерол	2	5. Доказне реакције на алдехиде и кетоне: 1. Фелингова реакција 2. Толенсова реакција 3. Легалова реакција на ацетон Доказне реакције уреу: Дејство уреазе на уреу Биуретска реакција на уреу	2	6. Доказне реакције на моносахариде: 1. Фелингова реакција на глукозу. 2. Бенедиктова реакција на глукозу 3. Тромерова реакција на глукозу 4. Молишова реакција 5. Хидролиза сахарозе и Фелингова реакција на производе хидролизе (алтернативно лактоза).	3	7. Доказне реакције на протеине: Биуретска реакција Ксантопротеинска реакција	2	Укупно часова:	15
2. Вежбе	Број часова																			
1. Прављење раствора одређене концентрације.	2																			
2. Одређивање концентрације HCl помоћу стандардног раствора NaOH.	2																			
3. Пуферовање раствора. Метода екстракције.	2																			
4. Доказне реакције на алкохоле и феноле: 1. Реакција естерификације 2. Реакција оксидације алкохола 3. Јодоформска реакција на етанол 4. Акролеинска реакција на глицерол	2																			
5. Доказне реакције на алдехиде и кетоне: 1. Фелингова реакција 2. Толенсова реакција 3. Легалова реакција на ацетон Доказне реакције уреу: Дејство уреазе на уреу Биуретска реакција на уреу	2																			
6. Доказне реакције на моносахариде: 1. Фелингова реакција на глукозу. 2. Бенедиктова реакција на глукозу 3. Тромерова реакција на глукозу 4. Молишова реакција 5. Хидролиза сахарозе и Фелингова реакција на производе хидролизе (алтернативно лактоза).	3																			
7. Доказне реакције на протеине: Биуретска реакција Ксантопротеинска реакција	2																			
Укупно часова:	15																			

Препоручена литература:

1. Томин Ј. и Абрамовић М. Органска хемија: уџбеник за студенте медицине и стоматологије, Ниш: Просвета; 2004.
2. Абрамовић М., Трутин Н. и Павловић Р. Практикум из хемије за студенте медицине и стоматологије, Ниш: Просвета; 2005.

Методе извођења наставе:

- Теоријска настава
- Практична настава
- Консултације

Предмети које је студент обавезан да положи као услов за излазак на завршни испит:

Нема услова

Оцена знања:**Предиспитне обавезе**

- Активност у току наставе: 0 – 10
- Активнос на вежбама: 0 – 20

Завршни испит

- Усмени испит: 0 – 70