

Предмет	<b>Медицинска хемија и биохемија</b>																																							
Студиска програма	Доктор по дентална медицина																																							
Код	1101																																							
Студиска година	I (прва)																																							
Семестар	I (прв)																																							
Вкупно часови	120 (4 + 4 ) (медицинска хемија 30ч( 1+1) биохемија 90 (3 + 3)																																							
Кредити	10 (медицинска хемија 3 , биохемија 7)																																							
Вид на предмет	задолжителен - базичен биомедицински предмет																																							
Предуслови	нема																																							
Изведува	Катедра по биохемија, Институт за медицинска и експериментална биохемија																																							
Одговорен наставник	Проф.др.П.Корнети и Проф.др.С.Алабаковска																																							
Адреса	50 Дивизија бр. 6 Скопје тел/факс: 3230 431 тел: 3217 303 kornetip@hotmail.com.mk																																							
Клучни зборови	Стоматолошки факултет, прв циклус на студии, општа хемија, дескриптивна, динамичка биохемија																																							
Наставна содржина	<table border="1"> <thead> <tr> <th><b>Теоретска настава:</b></th> <th>час.</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>градба на атом, атомска маса, изотопи, елементи, авогардова константа, количество супстанца, мол, помали единици;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>периоден систем , елементи на главни и споредни групи, периоден систем на животот , легури;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>биохемиски и медицински важни елементи, радиоизотопи, видови на зрачења, радиоактивност, радиоизотопи во дијагностиката;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>основни типови хемиски врски, метални, јонски, катјони, анјони, градење соли;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>емпириски и структурни формули ,имиња на важни јони, соли, соединенија;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>хемиски реакции и равенки, хемиска равнотежа, енталпија,ентропија, слободна корисна енергија, проточна рамнотежа;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>раствори на соли, дисоцијација, електролиза;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>киселини и бази , пуфери;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>оксидација и редукција;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>метални комплекси-хелати и нивна примена во медицината;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>дефиниција на органски соединија, функционални групи со посебен осврт на јагленородот како единствен специфичен елемент;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>општ преглед на алканите, алкени алкини, аромати;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>општ преглед на алкохоли, феноли и етери;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>општ преглед на алдехиди, кетони, амини;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>карбоксилни киселини и нивни деривати;</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>Дефиниција и задачи на биохемијата како наука, предмет на изучување и карактеристики на живата матерija</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>Амино киселини, диполарни јони, есенцијални аминокиселини, систематика на аминокиселини, со поединечен преглед</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>алифатични, поларни, кисели и базни аминокиселини</td> <td>1</td> </tr> </tbody> </table>	<b>Теоретска настава:</b>	час.	градба на атом, атомска маса, изотопи, елементи, авогардова константа, количество супстанца, мол, помали единици;	1	периоден систем , елементи на главни и споредни групи, периоден систем на животот , легури;	1	биохемиски и медицински важни елементи, радиоизотопи, видови на зрачења, радиоактивност, радиоизотопи во дијагностиката;	1	основни типови хемиски врски, метални, јонски, катјони, анјони, градење соли;	1	емпириски и структурни формули ,имиња на важни јони, соли, соединенија;	1	хемиски реакции и равенки, хемиска равнотежа, енталпија,ентропија, слободна корисна енергија, проточна рамнотежа;	1	раствори на соли, дисоцијација, електролиза;	1	киселини и бази , пуфери;	1	оксидација и редукција;	1	метални комплекси-хелати и нивна примена во медицината;	1	дефиниција на органски соединија, функционални групи со посебен осврт на јагленородот како единствен специфичен елемент;	1	општ преглед на алканите, алкени алкини, аромати;	1	општ преглед на алкохоли, феноли и етери;	1	општ преглед на алдехиди, кетони, амини;	1	карбоксилни киселини и нивни деривати;	1	Дефиниција и задачи на биохемијата како наука, предмет на изучување и карактеристики на живата матерija	1	Амино киселини, диполарни јони, есенцијални аминокиселини, систематика на аминокиселини, со поединечен преглед	1	алифатични, поларни, кисели и базни аминокиселини	1	
<b>Теоретска настава:</b>	час.																																							
градба на атом, атомска маса, изотопи, елементи, авогардова константа, количество супстанца, мол, помали единици;	1																																							
периоден систем , елементи на главни и споредни групи, периоден систем на животот , легури;	1																																							
биохемиски и медицински важни елементи, радиоизотопи, видови на зрачења, радиоактивност, радиоизотопи во дијагностиката;	1																																							
основни типови хемиски врски, метални, јонски, катјони, анјони, градење соли;	1																																							
емпириски и структурни формули ,имиња на важни јони, соли, соединенија;	1																																							
хемиски реакции и равенки, хемиска равнотежа, енталпија,ентропија, слободна корисна енергија, проточна рамнотежа;	1																																							
раствори на соли, дисоцијација, електролиза;	1																																							
киселини и бази , пуфери;	1																																							
оксидација и редукција;	1																																							
метални комплекси-хелати и нивна примена во медицината;	1																																							
дефиниција на органски соединија, функционални групи со посебен осврт на јагленородот како единствен специфичен елемент;	1																																							
општ преглед на алканите, алкени алкини, аромати;	1																																							
општ преглед на алкохоли, феноли и етери;	1																																							
општ преглед на алдехиди, кетони, амини;	1																																							
карбоксилни киселини и нивни деривати;	1																																							
Дефиниција и задачи на биохемијата како наука, предмет на изучување и карактеристики на живата матерija	1																																							
Амино киселини, диполарни јони, есенцијални аминокиселини, систематика на аминокиселини, со поединечен преглед	1																																							
алифатични, поларни, кисели и базни аминокиселини	1																																							

	пептиди, пептидна врска, номенклатура, природни пептиди	1
	протеини, примарна, секундарна,терциерна и кватернерна структура	1
	денатурација и ренатурација на протеини , прости, сложени протеини	1
	серумски протеини, хетеромакромолекули	1
	хромопротеиди,порфирини, фосфопротеини, металопротеиди	1
	нуклеопротеиди, пирамидински, пурунски бази, нуклеозиди, нуклеотиди	1
	нуклеински киселини DNA, RNA , биосинтеза на протеини	1
	хидросолубилни витамини, како коензими на ензимите	1
	липосолубилни витамини со нивно значење	1
	хемиски состав и карактеристики на биолошката катализа	1
	биоенергетика на ензимските реакции, активатори, инхибитори	1
	коензими, изоензими, класификација на ензими	1
	оксидоредуктази, трансаминази и нивни кофактори	1
	хидролази, лиази и нивни кофактори	1
	изомерази, лигази и нивни кофактори	1
	дијагностичко значење на ензимите	1
	регулаторни активни супстанци, хормонски систем, синтеза, активност транспорт, целни органи, рецептори, инактивација, излачување	1
	механизми на хормонска регулација	1
	хормони на хипофиза, хипоталамус, надбubreжна жлезда	1
	полови хормони, хормони на тироидеа, паратироидни жлезди	1
	хормони на панкреас, ткивни хормони	1
	општи карактеристики, полуацетална група, мутаротација, степен на засладување, поделба на моносахариди	1
	деривати на моносахариди, олигосахариди, дисахариди	1
	полисахариди, хомоглукани, хетерогликани	1
	дефиниција, поделба, масни киселини, триацилглицероли, фосфолипиди	1
	свинголипиди, стероли, жолчни киселини, каратеноиди	1
	<b>Меатаболизам на вода и неоргански соли</b>	2
	варење, ресорпција на масти во ГИТ, транспорт на масти во плазма,хиломикрони, VLDL, LDL.HDL, аполипопротеини	1
	синтеза и бета оксидација на масни киселини	1
	метаболизам на кетонски тела, синтеза на триацилглицероли	1

	метаболизам на холестерол, фосфолипиди и жолчни киселини	1
	општа дигестија на протеини, протеолитички ензими, ресорпција, метаболитички фонд на аминокиселини, азотен биланс	1
	општи метаболизам на аминокиселини, декарбоксилација, дезаминација, трансаминација	1
	отстранување на амонијак, синтеза на уреа, орнитински циклус	1
	структурата,анаболизам и катаболизам на хемоглобин	1
	варење и ресорпција на јагленохидрати со гликолиза	1
	оксидативна декарбоксилација на пируват во ацетил-КоА	1
	лимунски трикарбонски циклус	1
	оксидативна фосфорилација, респираторна верига	1
	глуконеогенеза, синтеза и разградба на гликоген	1
	пентозо фосфатен циклус	1
	<b>Практична настава</b>	
	Вовед во лабораториска работа	1
	Основни физичко-хемиски постапки и прибор во хемиски лаборатории	2
	Хемиски формули и равенки	2
	Раствори	2
	Колигативни својства на раствори	2
	Волуметрички анализи (или синтеза на аспирин)	2
	pH и пufferи	2
	Својства и номенклатура на органски соединенија важни во медицинската практика	2
	Вовед во биохемиската практична настава	3
	Вовед во биохемиски анализи, совладување на лабор. вештини	3
	Испитување на општите особини на протеини	3
	Одредување на концентрацијата на вкупни протеини	3
	Електрофоретска сепарација на серумски протеини со целогел ленти	3
	Одредување на концентрација на витамин С во плазма	3
	Влијание на pH и температура врз брzinата на ензимската реакција	3
	Липиди и липопротеини	3
	Хроматографија	3
	Одредување на концентрација на глукоза во крв	3
	Лабораториско испитување на урина	3
	Одредување на концентрација на Cl- јони во серум	3
	Одредување на Ca-јони во серум	3
	Одредување на неоргански фосфор во серум	3
	Ацидобазна рамнотежа	3
<b>Организација</b>	теоретска настава 60 ч ; практична настава 60 ч	
<b>Методи на учење</b>	Теоретска настава - група од 50 ст.,практична во група од 15 ст.	

Излезност од учењето	медицинска хемија - општо познавање биохемија - пошироко познавање		
Оценка на активноста на студентот	активности	Кредитни бодови	
		минимум	максимум
	Редовност на теоретска настава	3 < од 50% присутност	5 < 90% присутност
	Редовност на практична настава	3 изработ. мин.вежби	5 изработени max. вежби
	I колоквиум медицин. хемија - тест	15	25 (20 + 5)
	II колоквиум дескриптив. биохемија	18	30
	III колоквиум метаболизам и актив. од практична настава	21	35 (25 + 10)
	вкупно	60	100
	Освоени кредитни бодови	оценка	ECTS оценка
	< 60	5	F
	60-67	6	E
	68-75	7	D
	76-84	8	C
	85-93	9	B
	94-100	10	A
Оптовареност на студентот / часови	Предавања Подготовка за предавање Консултации Вежби Подготовка за вежби <b>Вкупно</b> Оценување <b>Се вкупно</b> <b>кредити</b>	60 50 10 60 30 <b>210</b> 90 <b>300</b> <b>10</b>	
Проверка на знаењето	I колоквиум-медицинска хемија - вкупно 25 бода II колоквиум-дескриптивна биохемија - вкупно 30 бода III колоквиум-динамична биохемија - вкупно 35 бода		
Учебни помагала	скрипти практикум и учебник по медицинска хемија издадени од Институтот за МЕ биохемија, практикум по биохемија за стома- толози, учебник по Биохемија од Проф.др.С.Цекова- Стојкова со сор.		
Јазик на кој се изведува наставата	Македонски		