РЕГЛАМЕНТ
МОДУЛЬНО-РЕЙТИНГОВОГО КОНТРОЛЮ І ОЦІНЮВАННЯ НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛИНИ «*МЕДИЧНА ХІМІЯ*»
спеціальності 7.12010005 «Стоматологія»

Витяг з навчального плану

Семестр викладання	Загальний обсяг, год/кред.	Аудиторна робота, годин				СРС, годин				Підсумковий контроль
		Всього	Лекції	Практичні	Лабораторні	Всього	ІРС під керівн. викладача	Інд. завдання. вид / обсяг	Самостійне опрацювання матеріалу	
1	90/3	46	10	36	0	44	0	ОДЗ/8	36	

У відповідності до положення «Рейтингового оцінювання у медичному інституті» та рекомендацій методичної комісії медичного інституту у 2010/2011 н.р. предмет «Загальна хімія» складається з 2-х модулів:

1 модуль – Кислотно-основні рівноваги та комплексоутворення в біологічних рідинах

2 модуль – Рівноваги в біологічних системах на межі поділу фаз

Оцінювання зань студентів на практичних занятях проводиться за традиційною системою. Наприкінці семестру окремо виводяться значення середньої оцінки за теорією иі тестування. Середній бал, який студент отримує *за поточну успішність* за традиційною системою оцінювання, переводиться в бали відповідно до вимог кредитно-модульної системи (відповідно до таблиці переводу середньої оцінки в бали). Максимальна кількість балів за поточну навчальну діяльність студента – 120.

номер	Зміст заняття	Бали
Змістовний модуль 1 Хімія біогенних елементів. Комплексоутворення в біологічних рідинах		
1	Біогенні s- і p-елементи: характеристика, біологічна роль, застосування в медицині Вхідний контроль, інструктаж з техніка безпеки. Одержання ІДЗ з теми «Комплексні сполуки».	2
2	Біогенні d-елементи, біологічна роль, застосування в медицині Комплексні сполуки. Тестування з теми «Біогенні елементи»	4
3	Комплексоутворення в біологічних системах	
4	Тестування чи контрольна робота з теми «Комплексні сполуки»	6
5	***Контрольна робота за змістовним модулем 1*** (письмово)	8
	РАЗОМ:	**20**
Змістовний модуль 2 Кислотно-основні рівноваги в біологічних розчинах		
6	Величини, що характеризують кількісний склад розчинів. Одержання ІДЗ з теми «Розчини»	10
7	Основи титриметричного аналізу	
8	Контрольна робота з теми «Розчини неелектролітів»	8
9	Кислотно-основна рівновага в живому організмі. Водневий показник біологічних рідин	
10	Буферні системи, їх класифікація та механізм дії	
11	Визначення буферної ємності. Роль буферів у біологічних системах Контрольна робота з теми «Розчини електролітів»	9
12	Колігативні властивості розчинів	
13	***Контрольна робота за змістовним модулем 2*** (Письмово)	13
	РАЗОМ	**40**
Змістовний модуль 3 Термодинамічні та кінетичні закономірності перебігу хімічних процесів		
14	Теплові ефекти хімічних реакцій. Напрямленість перебігу хімічних процесів Одержання ІДЗ з теми «Термодинамічні та кінетичні закономірності перебігу хімічних процесів»	10

15	Кінетика біохімічних реакцій. Контрольна робота з теми «Термодинаміка»	4
16	Хімічних рівновага Контрольна робота з теми «Хімічна кінетика і хімічна рівновага»	6
17	***Контрольна робота за змістовним модулем 3*** (письмово)	10
	РАЗОМ	**30**
Змістовний модуль 4 Електрохімічні та електрокінетичні явища в біологічних системах. Фізико-хімія поверхневих явищ. Ліофобні та ліофільні дисперсні системи		
18	Визначення окисно-відновного потенціалу Одержання ІДЗ з теми «Окисно-відновні реакції»	4
19	Напрямок перебігу окисно-відновної реакції Тестування чи контрольна робота з теми «Окисно-відновні реакції»	2 6
20	Сорбція біологічно-активних речовин на межі поділу фаз Одержання ІДЗ з теми «Колоїдна хімія»	6
21	Йонний обмін. Хроматографія	
22	Одержання, очищення та властивості колоїдних розчинів	
23	Коагуляція колоїдних розчинів. Колоїдний захист	
24	Властивості розчинів біополімерів. Ізоелектрична точка білка Поточний контроль знань з тем «Адсорбційні явища», «Дисперсні системи»	4
25	***Контрольна робота за змістовним модулем 4*** (письмово)	12
	РАЗОМ	**30**
УСЬОГО за семестр:		**120**
Залік		**80**

Підсумковий контроль засвоєння модуля I і II складається з двох етапів:

1. Тестування.
2. Письмова робота з теоретичних питань модуля та співбесіди з викладачем.

Оцінювання знань з підсумкового контролю проводиться за традиційною системою; традиційна оцінка переводиться в бали (максимальний бал - 80):

	Підсумковий контроль		Разом
	теорія	тести	
5	48,0	32,0	80
4	38,4	25,6	64
3	28,8	19,2	48
2	0	0	0

Перескладання підсумкового заняття зі збереженням балів за поточну успішність можливо 2 рази. В разі незадовільної оцінки за підсумкове заняття після другої спроби, за модуль студент може отримати лише мінімальну кількість балів (120). Перескладання модулю після 20 тижня дає змогу отримати виключно мінімальну кількість балів (120).

Оцінка за кожний модуль виставляється студентам за такою шкалою:

Поточна успішність (бали)	Підсумковий контроль (бали)	Разом за 1 модуль (бали)	Оцінка за модуль
102 – 120	80	170 – 200	5 (відмінно)
84,0 – 101,9	64,0	140 – 169,9	4 (добре)
72,0 – 83,9	48,0	120 – 139,9	3 (достатньо)
менше 70	0	менше 120	2 (незадовільно)

Лектор _____ *доц. О.П. Манжос*

Завідувача кафедри _____ *доц. С.Б. Большаніна*

“____” _____20___ року