Тематический план лекций
по дисциплине «Общая и аналитическая химия»
для студентов I курса БТФ специальность «Ветеринарная санитария и экспертиза»
на 2023-2024 учебный год (I семестр)

№ п/п	***Тема***	***К-во часов***
1.	Введение в курс общей и аналитической химии. Основные химические понятия и законы.	2
2.	Энергетика химических процессов.	2
3.	Химическая кинетика. Химическое равновесие.	2
4.	Растворы. Понятие о растворимости.	2
5.	Коллигативные свойства растворов неэлектролитов.	2
6.	Растворы электролитов. Водородный показатель (pH).	2
7.	Гидролиз солей. Буферные растворы.	2
	Ознакомительная практика	
8.	Коллоидные растворы. Растворы ВМС.	2
9.	Классификация методов химического анализа. Качественный и количественный анализ.	2
10.	Титриметрический анализ. Метод кислотно-основного титрования.	2
11.	Физико-химические методы анализа.	.2
12.	Современные представления о строении атома.	2
13.	Химическая связь.	2
14.	Комплексные соединения. Комплексонометрия.	2
15.	Окислительно-восстановительные реакции.	2
16.	Элементы VIIA группы и их соединения.	2
17.	Элементы VIA группы и их соединения.	2
18.	Элементы VA группы и их соединения. Азот, оксиды азота, азотная и азотистая кислоты и их соли. Азотные удобрения.	2
19.	Фосфор, биологическая роль, оксиды фосфора, фосфорная кислота и ее соли. Фосфорные удобрения.	2
20.	Химия биогенных d-элементов.	2
21.	Химия биогенных s-элементов.	2
	Итого:	**42**

Зав. кафедрой химии **В.П. Баран**

Тематический план
лабораторных и практических занятий по дисциплине
«Общая и аналитическая химия»
для студентов I курса БТФ специальности «Ветеринарная санитария и экспертиза»
на 2023-2024 учебный год (1 семестр)

№ п/п	Тема	Вид Занятий	К- во часов
1.	Техника безопасности и правила работы в химической лаборатории. Основные химические понятия и законы.	практич.	2
2.	Кинетика химических реакций. Химическое равновесие.	лаборат.	4
3.	Энергетика химических процессов.	практич.	2
4.	Основные химические понятия и законы. Энергетика и кинетика химических реакций. Растворы. Способы выражения состава растворов.	семинар. практич.	2 2
5.	Свойства растворов неэлектролитов.	практич.	2
6.	Свойства растворов электролитов. Ионное произведение воды. Водородный показатель (pH).	практич.	4
7.	Буферные растворы.	лаборат.	2
8.	Гидролиз солей. Коллоидные растворы. Растворы ВМС.	лаборат. лаборат.	2 2
9.	Растворы. Свойства растворов неэлектролитов и электролитов. Гидролиз солей. Буферные растворы. Коллоидные растворы.	семинар.	2
10.	Титриметрический анализ. Метод кислотно-основного титрования.	лаборат.	4
11.	Физико-химические методы анализа. Колориметрическое определение меди в растворе медного купороса.	лаборат.	2
12.	Комплексные соединения. Комплексонометрия.	лаборат.	4
13.	Окислительно-восстановительные реакции.	лаборат.	2
14.	Современные представления о строении атома. Химическая связь. Комплексные соединения. Количественный анализ. Окислительно-восстановительные реакции. Элементы VIIA и VIA групп и их соединения.	семинар. лаборат.	2 2
15.	Элементы VA группы и их соединения.	лаборат.	2
16.	Свойства биогенных d-элементов и их соединений.	лаборат.	4
		Итого:	**48**

Зав. кафедрой химии В.П. Баран