УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой фармацевти­ческой и общей химии  
к. фарм. н. доцент Мальцева Е. М.  
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

30 августа 2023 г.

**Тематический план практических занятий  
дисциплины «Общая и неорганическая Химия»**для студентов первого курса Фармацевтического факультета

Первый семестр 2023...2024 учебного года

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Тема занятия | Кол-во уч. часов |
| 1 | Стехиометрические расчеты. Эквивалент. Закон эквивалентов. Уравнение состояния идеального газа | 4 |
| 2 | Способы выражения концентрации вещества в растворе | 4 |
| 3 | Лабораторная работа «Определение молярной массы эквивалента солей» | 4 |
| 4 | Химическая связь и строение молекул | 4 |
| 5 | Скорость химических реакций и химическое равновесие | 4 |
| 6 | Коллоквиум 1: Закон эквивалентов. Концентрация. Химическая связь. Скорость реакций и равновесие | 4 |
| 7 | Окислительно-восстановительные реакции и электродные потенциалы | 4 |
| 8 | Лабораторная работа «Окислительно-восстановительные реакции». Контроль по теме «Окислительно-восстановительные реакции» | 4 |
| 9 | Комплексные соединения | 4 |
| 10 | Лабораторная работа «Комплексные соединения». Контроль по теме «Комплексные соединения» | 4 |
| 11 | Коллигативные свойства растворов | 4 |
| 12 | Степень и константа ионизации. Активность ионов в растворе. Равновесие между осадком и раствором | 4 |
| 13 | Кислотно-основное равновесие. Водородный показатель (pH). Кислотно-основные свойства водных растворов солей | 4 |
| 14 | Лабораторная работа «Кислотно-основные реакции. Определение pH растворов при помощи индикаторов». Контроль по теме «Кислотно-основное равновесие» | 4 |
| 15 | Коллоквиум 2: ОВ реакции. Комплексные соединения. Коллигативные свойства растворов. Активность. Степень и константа ионизации. Равновесие между осадком и раствором. Кислотно-основное равновесие | 4 |
| 16 | Химия металлов Ia, IIa, IIIa групп | 4 |
| 17 | Химия неметаллов | 4 |
| 18 | Химия тяжелых металлов и d-элементов | 4 |
|  | **Итого** | 72 |