

## АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ

Рабочая программа дисциплины	«Органическая химия»
Кафедра - разработчик рабочей программы	Кафедра фармацевтической химии и фармакогнозии
Уровень высшего образования	Специалитет
Специальность/Направление подготовки	33.05.01 Фармация
Квалификация (специальность)	Провизор
Форма обучения	Очная
Место дисциплины в структуре образовательной программы	Дисциплина Органическая химия относится к базовой части Блока 1 ОПОП специалитета.
Краткое содержание дисциплины (модулей) (через основные дидактические единицы)	<p><b>Раздел 1. Основы строения органических соединений, методы исследования органических соединений</b></p> <p><i>Тема 1.1</i> Введение в органическую химию. Теория химического строения А.М. Бутлерова. Функциональная группа и строение углеродного скелета как классификационные признаки органических соединений.</p> <p><i>Тема 1.2.</i> Номенклатура органических соединений</p> <p><i>Тема 1.3.</i> Электронное строение атома углерода. Взаимное влияние атомов в органических соединениях. Электронные эффекты как одна из причин возникновения реакционных центров.</p> <p><i>Тема 1.4.</i> Виды изомерии в органической химии</p> <p><i>Тема 1.5.</i> Кислотно-основные свойства органических соединений.</p> <p><i>Тема 1.6</i> Классификация органических реакций и реагентов</p> <p><b>Раздел 2. Важнейшие классы углеводов.</b></p> <p><i>Тема 2.1.</i> Химия алканов. Циклоалканы</p> <p><i>Тема 2.2.</i> Алкены. Строение, получение, реакционная способность. Диены. Химия диенов. Понятие о терпенах</p> <p><i>Тема 2.3.</i> Алкины. Реакционная способность. Аллены</p> <p><i>Тема 2.4.</i> Моноядерные арены. Получение и свойства. Реакции электрофильного замещения</p> <p><i>Тема 2.5.</i> Конденсированные и многоядерные арены. Реакции нуклеофильного ароматического замещения</p> <p><b>Раздел 3. Важнейшие классы монофункциональных соединений</b></p> <p><i>Тема 3.1.</i> Галогенопроизводные углеводов. Конкурентные реакции нуклеофильного замещения и элиминирования</p> <p><i>Тема 3.2.</i> Спирты и диолы. Получение и свойства.</p> <p><i>Тема 3.3.</i> Фенолы и хиноны.</p> <p><i>Тема 3.4.</i> Простые эфиры, эпоксиды, тиолы и тиоэфиры</p> <p><i>Тема 3.5.</i> Сульфоновые кислоты и их производные</p> <p><i>Тема 3.6.</i> Карбонильные соединения</p>

	<p><i>Тема 3.7.</i> Карбоновые кислоты и их функциональные производные</p> <p><i>Тема 3.8.</i> Амины. Синтез и свойства.</p> <p><i>Тема 3.9.</i> Ароматические и алифатические diaзосоединения</p> <p><i>Тема 3.10.</i> Нитросоединения. Синтез и свойства.</p> <p><b>Раздел 4. Гетерофункциональные соединения</b></p> <p><i>Тема 4.1.</i> Гетерофункциональные карбоновые кислоты</p> <p><i>Тема 4.2.</i> Аминокислоты, пептиды, белки</p> <p><b>Раздел 5. Гетероциклические соединения</b></p> <p><i>Тема 5.1.</i> Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом</p> <p><i>Тема 5.2.</i> Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом</p> <p><i>Тема 5.3.</i> Конденсированные гетероциклы. Алкалоиды. Нуклеиновые кислоты</p> <p><b>Раздел 6. Природные соединения</b></p> <p><i>Тема 6.1.</i> Строение и свойства моносахаридов</p> <p><i>Тема 6.2.</i> Строение и свойства ди- и полисахаридов.</p>
Коды формируемых компетенций	ОПК-1
Объем, часы/з.е.	288 / 8
Вид промежуточной аттестации	Экзамен, зачет