

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ

Рабочая программа дисциплины	«Неорганическая 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 «Неорганическая химия» относится к Базовой части блока 1 ОПОП специалитета.
Краткое содержание дисциплины (модулей) (через основные дидактические единицы)	<p>Раздел 1 Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов</p> <p>Раздел 2 Химическая связь. Виды химической связи, механизмы образования и основные характеристики</p> <p>Раздел 3 Растворы</p> <p>Тема 3.1 Способы выражения концентрации растворов. Понятие о растворимости</p> <p>Тема 3.2 Теория электролитической диссоциации. Электролиты</p> <p>Тема 3.3 Понятие о произведении растворимости</p> <p>Тема 3.3 Водородный показатель</p> <p>Тема 3.4 Гидролиз солей</p> <p>Тема 3.5 Буферные растворы</p> <p>Раздел 4. Комплексные соединения</p> <p>Раздел 5. Окислительно- восстановительные процессы</p> <p>Раздел 6 Химия элементов</p> <p>Тема 6.1 Элементы I-II A групп периодической системы</p> <p>Тема 6.2 Элементы III A группы периодической системы</p> <p>Тема 6.3 Элементы IV A группы периодической системы</p> <p>Тема 6.4 Элементы V A группы периодической системы</p> <p>Тема 6.5 Элементы VI A группы периодической системы</p> <p>Тема 6.6 Элементы VII A группы периодической системы</p> <p>Тема 6.7 Элементы I B группы периодической системы</p> <p>Тема 6.8 Элементы II B группы периодической системы</p> <p>Тема 6.9 Свойства соединений хрома и марганца</p> <p>Тема 6.10 Свойства соединений железа, кобальта и никеля</p>
Коды формируемых компетенций	ОПК-1
Объем, часы/з.е.	252 / 7
Вид промежуточной аттестации	зачет, экзамен