

## **АННОТАЦИЯ НА РАБОЧУЮ ПРОГРАММУ ДИСЦИПЛИНЫ «ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»**

Рабочая программа дисциплины является частью Программы подготовки специалистов среднего звена в соответствии с ФГОС по специальности СПО 33.02.01 Фармация.

Дисциплина ОП.08 Общая и неорганическая химия является частью профессионального учебного цикла общепрофессиональных дисциплин Программы подготовки специалистов среднего звена по специальности СПО 33.02.01 Фармация базовой и углубленной подготовки. Примерная программа дисциплины является единой для всех форм обучения и служит основой для разработки рабочей программы дисциплины. Программой предусматривается изучение теоретических и практических разделов, включающих изучение свойств, получения и применения неорганических соединений; формирование умения проведения качественных реакций, необходимых для анализа и контроля качества лекарственных средств; развитие общих и формирование профессиональных компетенций, соответствующих уровню подготовки специалиста нового типа, способного адаптироваться к современным условиям. Преподавание дисциплины имеет практическую направленность и предусматривает установление интегративных связей с другими дисциплинами и профессиональными модулями. Для закрепления теоретических знаний, развития общих и формирования профессиональных компетенций, программой предусматриваются практические занятия, которые рекомендуется проводить после изучения соответствующей темы. Для расширения и углубления подготовки, определяемой содержанием обязательной части ППСЗ, получения дополнительных умений и знаний, образовательной организацией определяется вариативная часть. Изучение дисциплины рекомендуется проводить, используя различные технические и аудиовизуальные средства обучения.

В результате освоения дисциплины обучающийся должен уметь:

- доказывать с помощью химических реакций химические свойства веществ неорганической природы, в том числе лекарственных;
- составлять формулы комплексных соединений и давать им названия;

В результате освоения дисциплины обучающийся должен знать:

- периодический закон и характеристику элементов периодической системы Д.И. Менделеева;
- основы теории протекания химических процессов;
- строение и реакционные способности неорганических соединений;

- способы получения неорганических соединений;
- теорию растворов и способы выражения концентрации растворов;
- формулы лекарственных средств неорганической природы;

Рабочая программа рассматривается на заседании кафедры химии и фармацевтической технологии, методического совета и утверждается заместителем директора филиала по учебной работе.

## ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

	Наименование разделов и тем	Макс. учебн. нагр.	Количество аудиторных часов			Самост. работа студент.
			Всего	Теор.	Практ.	
<b>1.</b>	<b>Теоретические основы химии</b>	<b>81</b>	<b>38 + (16)</b>	<b>16 + (10)</b>	<b>22 + (6)</b>	<b>19 + (8)</b>
1.1.	Введение	3	2	2	-	1
1.2.	Периодический закон и Периодическая система элементов. Д. И. Менделеева. Теория строения вещества.	12	4 + (4)	2 + (2)	2 + (2)	2 + (2)
1.3.	Классы неорганических соединений.	12	4 + (4)	2 + (2)	2 + (2)	2 + (2)
1.4.	Комплексные соединения.	9	4 + (2)	2	2 + (2)	2 + (1)
1.5.	Растворы.	9	6	2	4	3
1.6.	Теория электролитической диссоциации.	24	12 + (4)	4 + (4)	8	6 + (2)
1.7.	Химические реакции.	12	6 + (2)	2 + (2)	4	3 + (1)
<b>2.</b>	<b>Химия элементов и их соединений</b>	<b>90</b>	<b>42 + (18)</b>	<b>24 + (6)</b>	<b>18 + (12)</b>	<b>21 + (9)</b>
<b>2.1.</b>	<b>p-элементы.</b>	<b>46</b>	<b>20+ (11)</b>	<b>10 + (5)</b>	<b>10 + (6)</b>	<b>10 + (5)</b>
2.1.1.	Галогены.	12	4 + (4)	2 + (2)	2 + (2)	2 + (2)
2.1.2.	Халькогены.	12	4 + (4)	2 + (2)	2 + (2)	2 + (2)
2.1.3.	Главная подгруппа V группы.	10	4 + (3)	2 + (1)	2 + (2)	2 + (1)
2.1.4.	Главная подгруппа IV группы.	6	4	2	2	2
2.1.5.	Главная подгруппа III группы.	6	4	2	2	2
<b>2.2.</b>	<b>s-элементы.</b>	<b>14</b>	<b>6 + (3)</b>	<b>4 + (1)</b>	<b>2 + (2)</b>	<b>3 + (2)</b>
2.2.1.	Главная подгруппа II группы.	6	2 + (2)	1 + (1)	1 + (1)	1 + (1)
2.2.2.	Главная подгруппа I группы.	8	4 + (1)	3	1 + (1)	2 + (1)
<b>2.3.</b>	<b>d-элементы.</b>	<b>30</b>	<b>16 + (4)</b>	<b>10</b>	<b>6 + (4)</b>	<b>8 + (2)</b>
2.3.1.	Побочная подгруппа I группы.	6	4	3	1	2
2.3.2.	Побочная подгруппа II группы.	6	2 + (2)	1	1 + (2)	1 + (1)
2.3.3.	Побочная подгруппа VI группы.	6	2 + (2)	1	1 + (2)	1 + (1)
2.3.4.	Побочная подгруппа VII группы.	6	4	3	1	2
2.3.5.	Побочная подгруппа VIII группы.	6	4	2	2	2
	<b>Итого:</b>	<b>171</b>	<b>80 + (34)</b>	<b>40 + (15)</b>	<b>40 + (19)</b>	<b>40 + (17)</b>

Примечание: в скобках указаны часы из вариативной части

Итоговая аттестация в форме экзамена.