

**МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**Министерство образования, науки и молодежи Республики Крым**

**Администрация Советского района Республики Крым**

**МБОУ "Прудовская средняя школа" Советского района Республики Крым**

**РАССМОТРЕНО**

Руководитель школьного методического  
объединения учителей естественно-  
математического цикла

\_\_\_\_\_ Н.Ю. Погребняк

Протокол №1 от «30» 08 2023 г.

**СОГЛАСОВАНО**

Заместитель директора

\_\_\_\_\_ О.А. Вергун

«30» 08 2023 г.

**УТВЕРЖДЕНО**

И.о. директора МБОУ "Прудовская  
СШ"

\_\_\_\_\_ М.Н. Добедина

Приказ №152 от «30» 08 2023 г.

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**«Проектно-исследовательская деятельность по химии. Точка роста»**

**(внеурочная деятельность)**

для обучающихся 8 класса

**с. Пруды 2023**

## ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Наименование темы	Количество		
		часов	практических работ	лабораторных работ
1	Методы познания в химии.	4	1	3
2	Первоначальные химические понятия.	4	-	1
3	Классы неорганических соединений.	2	1	-
4	Растворы	2	1	3
5	Кристаллогидраты	1	-	1
6	Классы неорганических соединений. Основания	2	1	2
7	Свойства неорганических соединений	1	-	1
8	Химическая связь	1	-	-
	<b>Итого:</b>	<b>17</b>	<b>4</b>	<b>11</b>

## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Дата		Содержание урока	Примечание
	план	факт		
1			Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии Практическая работа № 1 «Изучение строения пламени»	
2			Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии Лабораторный опыт № 1 «До какой температуры можно нагреть вещество?»	
3			Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии. Лабораторный опыт № 2 «Измерение температуры кипения воды с помощью датчика температуры и термометра»	
4			Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии Лабораторный опыт № 3 «Определение температуры плавления и кристаллизации металла»	
5			Первоначальные химические понятия. Чистые вещества и смеси	

			Лабораторный опыт № 4 «Определение водопроводной и дистиллированной воды»	
6			Первоначальные химические понятия. Физические и химические явления Демонстрационный эксперимент № 1 «Выделение и поглощение тепла – признак химической реакции»	
7			Первоначальные химические понятия. Простые и сложные вещества Демонстрационный эксперимент № 2. «Разложение воды электрическим током»	
8			Первоначальные химические понятия. Закон сохранения массы веществ Демонстрационный эксперимент № 3. «Закон сохранения массы веществ»	
9			Классы неорганических соединений. Состав воздуха Демонстрационный эксперимент № 4. «Определение состава воздуха»	
10			Классы неорганических соединений. Свойства кислот. Практическая работа № 2 «Получение медного купороса»	
11			Растворы Лабораторный опыт № 5 «Изучение зависимости растворимости вещества от температуры» Лабораторный опыт № 6 «Наблюдение за ростом кристаллов»	
12			Растворы Лабораторный опыт № 7 «Пересыщенный раствор» Практическая работа № 3 «Определение концентрации веществ колориметрическим по калибровочному графику»	
13			Кристаллогидраты Лабораторный опыт № 8 «Определение температуры разложения кристаллогидрата»	
14			Классы неорганических соединений. Основания Практическая работа № 4 «Определение рН растворов кислот и щелочей» Лабораторный опыт № 9 «Определение рН различных сред»	
15			Классы неорганических соединений. Химические свойства оснований Лабораторный опыт № 10 «Реакция нейтрализации». Демонстрационный эксперимент № 5 «Основания. Тепловой эффект реакции гидроксида натрия с углекислым газом»	
16			Свойства неорганических соединений	

