

«Утверждаю»  
Директор МБОУ «Трещинская ООШ»  
Гульманова Н.П.  
Приказ № \_\_\_\_\_  
от «\_\_\_» \_\_\_\_\_ 2022 г.

## Приложение к рабочей программе по предмету «Химия»

В данном приложении учитываются при планировании лабораторных и практических работ на уроках материально-технические условия МБОУ «Трещинская ООШ», изменившиеся в связи с открытием центра образования (далее - ЦО) «Точка роста» на базе Черемичкинской ООШ, структурного подразделения МБОУ «Трещинская ООШ» в сентябре 2022 года. При проведении лабораторных, практических работ, при показе демонстрационных экспериментов планируется использование цифровой лаборатории, поступившей с оборудованием, предназначенным для ЦО «Точка роста»

### 8 класс

№ темы в рабочей программе	Название: лабораторной работы / практической работы/ урока	Методические рекомендации по использованию цифровой лаборатории (стр)
35	Урок: Химические реакции. Условия и признаки протекания химических реакций.	Экзотермические и эндотермические процессы (стр 20)
46	Практическая работа № 2 «Правила ТБ при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами».	Строение пламени (стр 18)
48	Практическая работа № 4 «Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе».	Приготовление раствора с заданной молярной концентрацией (стр 28)
49	Урок: Электролитическая диссоциация.	Электролиты и неэлектролиты (стр 40)
50	Основные положения теории электролитической диссоциации. Ионные уравнения реакции.	Запись ионообменных реакций. Краткое ионное уравнение (стр 48)
52	Урок: Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации.	Реакции слабых кислот и их ионные уравнения (стр 50)
53	Урок: Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации.	Многоосновные кислоты (стр 53)

## 9 класс

№ темы в рабочей программе	Название: лабораторной работы/ практической работы/ урока	Методические рекомендации по использованию цифровой лаборатории (стр)
4	Урок: Свойства оксидов, кислот, оснований и солей, в свете ТЭД и окисления-восстановления. Генетические ряды металла и неметалла.	Уравнения ионообменных реакций. Полная ионная форма (стр 49)
50	Практическая работа № 6 «Получение, собиание и распознавание газов».	Основные свойства аммиака (стр 76)