

**Приложение к рабочей программе
по химии на уровне основного общего образования**

«Согласовано»

Заместитель директора по УВР

МБОУ СОШ р.п. Тамала Пензенской области

Прозорова Н.Н.

23.11.2020г.



«Утверждаю»

Директор МБОУ СОШ

р.п. Тамала Пензенской области

Сорокина И.С.

Приказ № 149/к от 24.11.2020г.



ПРИЛОЖЕНИЕ
к рабочей программе по химии
на 2020/2021 учебный год

Разработчик программы:

Порунова Елена Дмитриевна

ЛИСТ ИЗМЕНЕНИЙ И ДОПОЛНЕНИЙ, ВНЕСЕННЫХ В РАБОЧУЮ ПРОГРАММУ

Изменение № 1 от 23.11.2020 г.

Учебный предмет-Химия. Класс: 8

Учебник: Н.Е.Кузнецова, И.М. Титова, Н.Н.Гара "Химия"-
М., "Вентана-Граф", 2018

Раздел 2. «Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения»

Тема 2 «Подгруппа кислорода и ее типичные представители»

БЫЛО

Содержание темы: Общая характеристика элементов подгруппы кислорода. Закономерные изменения в подгруппе. Физические и химические свойства халькогенов — простых веществ. Халькогениды, характер их водных растворов. Биологические функции халькогенов. Сера как простое вещество. Аллотропия серы. Переход аллотропных форм друг в друга. Химические свойства серы. Применение серы. Сероводород, строение, физические и химические свойства. Восстановительные свойства сероводорода. Качественная реакция на сероводород и сульфиды. Сероводород и сульфиды в природе. Воздействие сероводорода на организм человека. Получение сероводорода в лаборатории.

Кислородсодержащие соединения серы.

Оксид серы (IV). Сернистая кислота. Состав, строение, свойства. Окислительно-восстановительные свойства кислородсодержащих соединений серы (IV). Сульфиты.

Гидросульфиты. Качественная реакция на сернистую кислоту и ее соли. Применение кислородсодержащих соединений серы (IV).

Оксид серы (VI), состав, строение, свойства. Получение оксида серы (VI). Серная кислота, состав, строение, физические свойства.

Особенности ее растворения в воде. Химические свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты. Окислительные свойства серной кислоты. Качественная реакция на сульфат-ион. Применение серной кислоты.

СТАЛО

Содержание темы:Металлические и неметаллические свойства простых веществ, образованных указанными химическими элементами. Общая характеристика элементов подгруппы кислорода. Закономерные изменения в подгруппе. Различие между химическими реакциями и физическими явлениями и признаки протекания химических реакций. Физические и химические свойства халькогенов — простых веществ. Знание физических свойств веществ и умение идентифицировать эти вещества по их экспериментально наблюдаемым свойствам, классифицировать химические вещества. Халькогениды, характер их водных растворов. Биологические функции халькогенов. Сера как простое вещество. Аллотропия серы. Переход аллотропных форм друг в друга. Химические свойства серы. Применение серы. Сероводород, строение, физические и химические свойства. Восстановительные свойства сероводорода. Качественная реакция на сероводород и сульфиды. Сероводород и сульфиды в природе. Воздействие сероводорода на организм человека. Получение сероводорода в лаборатории, правила поведения в химической лаборатории и безопасного обращения с химическими веществами в повседневной жизни.

Кислородсодержащие соединения серы.

Оксид серы (IV). Сернистая кислота. Состав, строение, свойства. Окислительно-восстановительные свойства кислородсодержащих соединений серы (IV). Сульфиты.

Гидросульфиты. Качественная реакция на сернистую кислоту и ее соли. Применение кислородсодержащих соединений серы (IV).

Оксид серы (VI), состав, строение, свойства;формулы высших оксидов для предложенных химических элементов. Получение оксида серы (VI). Серная кислота, состав, строение, физические свойства. Особенности ее растворения в воде,различия между индивидуальными (чистыми) химическими веществами и их смесями.

	Химические свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты. <u>Классификация химических реакций, проверка знаний о лабораторных способах получения веществ.</u> Окислительные свойства серной кислоты. Качественная реакция на сульфат-ион. Применение серной кислоты. <u>Расчеты массовой доли элемента в сложном соединении, расчеты, связанные с использованием понятий «моль», «молярная масса», «молярный объем», «количество вещества», «постоянная Авогадро»</u>
--	---