

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
“Тат. Янтыковская основная общеобразовательная школа”
Лайшевского муниципального района Республики Татарстан

Рассмотрено.
Руководитель ШМО
ест/мат. предметов
 Г.С.Хафизова
Протокол № 1 от 22.08.2022 г

Согласовано.
Зам. директора по УВР
МБОУ “Тат. Янтыковская ООШ”
 Р.А.Гарафиева
22.08.2022 г



Приложение к рабочей программе по предмету «химия»
на уровень основного общего образования
Учитель: Хафизова Гульсина Сильманфаризовна
(КТП – 8 класс)

Принято на заседании педагогического совета
протокол №1 от « 22» августа 2022 г.

2022-2023 учебный год

Тематический план по химии для 8 класса

| № | Тема | Количество часов по рабочей программе | В том числе практических работ | В том числе контрольных работ |
|---|--|---------------------------------------|--------------------------------|-------------------------------|
| 1 | Первоначальные химические понятия. | 21 | 2 | 1 |
| 2 | Кислород. | 5 | 1 | - |
| 3 | Водород. | 3 | 1 | - |
| 4 | Растворы. Вода. | 7 | 1 | 1 |
| 5 | Количественные отношения в химии. | 5 | - | - |
| 6 | Важнейшие классы неорганических соединений. | 14 | 1 | 1 |
| 7 | Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. | 8 | - | - |
| 8 | Химическая связь. Строение вещества. | 7 | | 1 |
| | Промежуточная аттестация и обобщение | 2 | | 1 |
| | Итого | 70 | 6 | 4 |

Календарно-тематический план по химии для 8 класса

| № | Тема урока | Кол-во часов | Дата проведения | | Примечание |
|---|--|--------------|-----------------|-------------|------------|
| | | | Планируемая | Фактическая | |
| Тема 1 Первоначальные химические понятия. (20 ч) | | | | | |
| 1 | Предмет химии. Вещества и их свойства. | 1 | 01.09 | | |
| 2 | Методы познания в химии. | 1 | 06.09 | | |
| 3 | Практическая работа № 1 «Приёмы обращения с лабораторным оборудованием» | 1 | 08.09 | | |
| 4 | Чистые вещества и смеси. | 1 | 13.09 | | |
| 5 | Практическая работа № 2 «Очистка поваренной соли» | 1 | 15.09 | | |
| 6 | Физические и химические явления. Химические реакции. | 1 | 20.09 | | |
| 7 | Атомы, молекулы и ионы. | 1 | 22.09 | | |

| | | | | | |
|----|--|----|-------|--|--|
| 8 | Вещества молекулярного и немолекулярного строения. | 1 | 27.09 | | |
| 9 | Простые и сложные вещества. | 1 | 29.09 | | |
| 10 | Язык химии. Химический элемент. Относительная атомная масса. | 1 | 04.10 | | |
| 11 | Закон постоянства состава веществ. | 1 | 06.10 | | |
| 12 | Химические формулы. Относительная молекулярная масса. | 1 | 11.10 | | |
| 13 | Массовая доля химического элемента в сложном веществе. | 1 | 13.10 | | |
| 14 | Валентность химических элементов. | 1 | 18.10 | | |
| 15 | Составление химических формул бинарных соединений по валентности. | 1 | 20.10 | | |
| 16 | Атомно-молекулярное учение. | .1 | 25.10 | | |
| 17 | Закон сохранения массы веществ. | 1 | 27.10 | | |
| 18 | Химические уравнения. | 1 | 08.11 | | |
| 19 | Химические уравнения. | 1 | 10.11 | | |
| 20 | Типы химических реакций. | 1 | 15.11 | | |
| 21 | Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» | 1 | 17.11 | | |

Кислород (5 часов)

| | | | | | |
|----|---|---|-------|--|--|
| 22 | Кислород. Физические свойства. Получение. | 1 | 22.11 | | |
| 23 | Оксиды. Химические свойства кислорода. | 1 | 24.11 | | |
| 24 | Практическая работа № 3 по теме «Получение и свойства кислорода» | 1 | 29.11 | | |
| 25 | Озон, аллотропия кислорода. | 1 | 01.12 | | |
| 26 | Воздух и его состав. | 1 | 06.12 | | |

Водород (3 часа)

| | | | | | |
|----|---|---|-------|--|--|
| 27 | Водород. Физические свойства. Получение. | 1 | 08.12 | | |
| 28 | Химические свойства водорода. | 1 | 13.12 | | |
| 29 | Практическая работа № 4 по теме «Получение | 1 | 15.12 | | |

| | | | | |
|--|--|---|-------|--|
| водорода и исследование его свойств» | | | | |
| Растворы. Вода. (7 часов) | | | | |
| 30 | Вода. Вода в природе и способы её очистки. | 1 | 20.12 | |
| 31 | Химические свойства и применение воды. | 1 | 22.12 | |
| 32 | Вода – растворитель. Растворы. | 1 | 27.12 | |
| 33 | Массовая доля растворенного вещества. | 1 | 10.01 | |
| 34 | Практическая работа № 5 по теме «Приготовление раствора с определенной массовой долей растворённого вещества» | 1 | 12.01 | |
| 35 | Повторение и обобщение по темам: «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы». | 1 | 17.01 | |
| 36 | Контрольная работа № 2 по теме «Кислород. Водород. Растворы». | 1 | 19.01 | |
| Количественные отношения веществ (5 часов) | | | | |
| 37 | Моль – единица количества вещества. Молярная масса. | 1 | 24.01 | |
| 38 | Вычисления по химическим уравнениям. | 1 | 26.01 | |
| 39 | Закон Авогадро. Молярный объем газов. | 1 | 31.01 | |
| 40 | Относительная плотность газов. | 1 | 02.02 | |
| 41 | Объемные отношения газов при химических реакциях. | 1 | 07.02 | |
| Важнейшие классы неорганических соединений (12 часов) | | | | |
| 42 | Оксиды. | 1 | 09.02 | |
| 43 | Гидроксиды. Основания. | 1 | 14.02 | |
| 44 | Химические свойства оснований. | 1 | 16.02 | |
| 45 | Амфотерные оксиды и гидроксиды. | 1 | 21.02 | |
| 46 | Кислоты. | 1 | 28.02 | |
| 47 | Химические свойства кислот. | 1 | 02.03 | |
| 48 | Класс соли. | 1 | 07.03 | |
| 49 | Свойства солей. | 1 | 09.03 | |
| 50 | Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Практическая работа № 6 «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений» | 1 | 14.03 | |
| 51 | Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Практическая работа № 6 | 1 | 16.03 | |

| | | | | | |
|---|--|-----------|-------|--|--|
| | «Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений» | | | | |
| 52 | Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие классы неорганических веществ» | 1 | 21.03 | | |
| 53 | «Важнейшие классы неорганических соединений» - <i>повторение темы</i> | 1 | 2303 | | |
| Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома (8 часов) | | | | | |
| 54 | Классификация химических элементов. | 1 | 04.04 | | |
| 55 | Периодический закон Д. И. Менделеева. | .1 | 06.04 | | |
| 56 | Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. | 1 | 11.04 | | |
| 57 | Строение атома. | 1 | 13.04 | | |
| 58 | Распределение электронов по энергетическим уровням. | 1 | 18.04 | | |
| 59 | Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д.И. Менделеева. | 1 | 20.04 | | |
| 60 | Значение периодического закона для развития науки. | 1 | 25.04 | | |
| 61 | Повторение и обобщение по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома» | 1 | 27.04 | | |
| Химическое строение веществ (7 часов) | | | | | |
| 62 | Электроотрицательность химических элементов. | 1 | 02.05 | | |
| 63 | Виды химической связи. | 1 | 04.05 | | |
| 64 | Ионная связь. | 1 | 11.05 | | |
| 65 | Валентность, степень окисления, заряд иона. | 1 | 16.05 | | |
| 66 | Окислительно – восстановительные реакции. | 1 | 18.05 | | |
| 67 | Окислительно – восстановительные реакции. | 1 | 18.05 | | |
| 68 | Контрольная работа № 4 по теме «Химическая связь. Строение вещества» | 1 | 23.05 | | |
| 69 | Итоговая контрольная работа | 1 | 25.05 | | |
| 70 | Анализ контрольной работы. Обобщение и систематизация знаний. | 1 | 30.05 | | |
| Итого | | 70 | | | |

Интернет-ресурсы:

<http://www.mon.gov.ru> Министерство образования и науки РФ

<http://www.mon.tatar.ru> Министерство образования и науки РТ

<http://edu.ru/index.php> Федеральный портал «Российское образование»

<http://school-collection.edu.ru> Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов.

<http://window.edu.ru/> Единое окно доступа к образовательным ресурсам

<http://www.l-micro.ru/index.php?kabinet=3>. Информация о школьном оборудовании.

<http://www.school.edu.ru/default.asp> Российский общеобразовательный портал

