

## Аннотация к рабочей программе по химии 10 класс

Рабочая программа по химии, реализующая ФГОС на базовом уровне, для обучающихся 10 класса составлена на основании:

- \* основной образовательной программы среднего общего образования МБОУ Можарская СОШ № 15
- \* примерной основной образовательной программы среднего общего образования по химии, реализующей ФГОС в соответствии:
- \* с учебными планами МБОУ Можарская СОШ № 15
- \* с календарным учебным графиком МБОУ Можарская СОШ № 15

В системе естественно-научного образования химия, как учебный предмет занимает важное место в познании законов природы, формировании научной картины мира, химической грамотности, необходимой для повседневной жизни, навыков здорового и безопасного для человека и окружающей его среды образа жизни, а также в воспитании экологической культуры, формировании собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.

Успешность изучения учебного предмета связана с овладением основными понятиями химии, научными фактами, законами, теориями, применением полученных знаний при решении практических задач.

Изучение химии на базовом уровне ориентировано на обеспечение общеобразовательной и общекультурной подготовки выпускников.

Содержание базового курса позволяет раскрыть ведущие идеи и отдельные положения, важные в познавательном и мировоззренческом отношении: зависимость свойств веществ от состава и строения; обусловленность применения веществ их свойствами; материальное единство неорганических и органических веществ; возрастающая роль химии в создании новых лекарств и материалов, в экономии сырья, охране окружающей среды.

Изучение предмета «Химия» в части формирования у обучающихся научного мировоззрения, освоения общенаучных методов познания, а также практического применения научных знаний основано на межпредметных связях с предметами областей естественных, математических и гуманитарных наук.

Примерная программа учитывает возможность получения знаний в том числе через практическую деятельность. Учитывая, что учебных часов, отведенных учебным планом, не достаточно для реализации практической части, химический эксперимент и решение задач перенесены в курс по выбору «Практикум по органической химии». В программе содержится примерный перечень практических работ. При составлении рабочей программы выбраны из перечня те работы, которые менее объемны и наиболее целесообразны, с учетом необходимости достижения предметных результатов

### Типы расчетных задач:

- \*Нахождение молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания.
- \*Расчеты массовой доли (массы) химического соединения в смеси.
- \*Расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси).
- \*Расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.
  - \*Расчеты теплового эффекта реакции.
  - \*Расчеты объемных отношений газов при химических реакциях.
  - \*Расчеты массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества.

**Темы практических и лабораторных работ :**

- \*Качественное определение углерода, водорода и хлора в органических веществах.
- \*Конструирование шаростержневых моделей молекул органических веществ.
- \*Распознавание пластмасс и волокон.
- \*Решение экспериментальных задач на получение органических веществ.
- \*Идентификация органических веществ
- \*Получение этилена и изучение его свойств.
- \*Получение уксусной кислоты и изучение ее свойств.
- \*Гидролиз жиров.
- \*Свойства одноатомных и многоатомных спиртов.
- \*Химические свойства альдегидов.
- \*Свойства глюкозы.

**Структура курса химии среднего общего образования**

№ п\п	Название раздела, темы	Количество часов	
		10 класс	11класс
<b>I</b>	<b>Основы органической химии</b>		
1	Основы органической химии	4	
2	Алканы	3	
3	Алкены	4	
4	Алкадиены и каучуки	2	
5	Алкины	2	
6	Арены	2+1	
7	Спирты. Фенолы	5	
8	Альдегиды	2	
9	Карбоновые кислоты	3	
10	Сложные эфиры	2+1	
11	Углеводы	2	
12	Аминокислоты и белки	1	
		34 час	
<b>II</b>	<b>Теоретические основы химии</b>		22
<b>III</b>	<b>Химия и жизнь</b>		12
			34 час.