

## АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ

Класс: 9

Учебный год: 2018-2019

Ф.И. О. педагога – разработчика программы: Третьякова Л.А.

Педагогический стаж: 26 лет

Квалификация: 1-я категория

### **Нормативно-правовая основа рабочей программы по химии для 9 класса:**

Рабочая программа курса «Химия» для 9 класса в 2018 -2019 учебном году разработана на основе:

- 1) Приказа Министерства образования РФ от 05.03.2004 г. №1089 «Об утверждении Федерального компонента государственных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования».
- 2) *Федерального компонента Государственного образовательного стандарта общего образования, утверждённого приказом Министерства образования РФ №1089 от 05.03.2004г.*
- 3) Приказа Министерства образования РФ от 09.03.2004 г. № 1312 «Об утверждении федерального базисного учебного плана и примерных учебных планов образовательных учреждений, реализующих программы общего образования»
- 4) Письма Минобрнауки от 07.07.2005 г. № 03 – 1263 «О примерных программах по учебным предметам федерального базисного учебного плана»
- 5) *Примерной программы курса «Химия 8-9 классы» для общеобразовательных учреждений допущенной Департаментом общего среднего образования Министерства образования Российской Федерации.*
- 6) *Федерального перечня учебников, утверждённого приказом Минобрнауки РФ от 31 марта 2014 г. №253 «Об утверждении федерального перечня учебников, рекомендуемых к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования».*  
*(в ред. Приказов Минобрнауки России от 08.06.2015 №576, от 28.12.2015 №1529, от 26.01.2016 №38, от 21.04.2016 №459, от 29.12.2016 №1677, от 08.06.2017 №535, от 20.06.2017 №581, от 05.07.2017 №629)*

*Рабочая программа курса «Химия» для 9 класса соответствует:*

- Учебному плану МОУ-СОШ с. Староселье на 2018-2019 учебный год, утверждённому приказом №26/О от 14.06.2018 г.
- Приказу №31/О от 01.09.2018г. об утверждении перечня используемых в МОУ-СОШ с.Староселье учебников на 2018-2019 учебный год.
- Годовому календарному графику МОУ-СОШ с.Староселье на 2018-2019 учебный год.

### **Рабочая программа имеет следующую структуру:**

Пояснительная записка.

РАЗДЕЛ 1. Учебно-тематический план

РАЗДЕЛ 2. Содержание курса

РАЗДЕЛ 3. Требования к уровню подготовки обучающихся

## Цели и задачи обучения по предмету

### Основные цели учебного курса:

формирование представления о химическом элементе и формах его существования – атомах, изотопах, ионах, простых веществах и их важнейших соединениях (оксидах и других бинарных соединениях, кислотах, основаниях и солях), о строении вещества (типологии химических связей и видах кристаллических решёток), закономерностях протекания реакций и их классификации.

### Основные задачи учебного курса:

- Формирование у обучающихся знаний основ науки – важнейших фактов, понятий, законов и теорий, химического языка, доступных обобщений и понятий о принципах химического производства;
- Развитие умений работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности, грамотно применять химические знания в общении с природой;
- Раскрытие роли химии в решении глобальных проблем человечества;
- Развитие личности обучающихся, формирование у них гуманистических отношений и экологически целесообразного поведения в быту и в трудовой деятельности.

*Изучение химии на ступени основного общего образования направлено на достижение следующих целей:*

- **освоение** важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;
- **овладение** умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- **воспитание** отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- **применение** полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

### **Количество учебных часов.**

Согласно базисному учебному плану на изучение химии в объеме обязательного минимума содержания основных образовательных программ отводится 2 ч в неделю (70 часов за год).

Курс «Химия» имеет комплексный характер, включает основы общей, неорганической химии.

### **Особенности Рабочей программы.**

Содержание программы направлено на освоение обучающимися базовых знаний и формирование базовых компетентностей, что соответствует требованиям Примерной программы курса «Химия 8-9 классы» для общеобразовательных учреждений.

Рабочая программа включает все темы, предусмотренные для изучения Федерального компонента Государственного образовательного стандарта 2004 года и авторской программой под редакцией Гара Н.Н. *к учебникам химии авторов Г.Е.Рудзитиса и Ф.Г.Фельдмана* для 8-9 классов общеобразовательных учреждений.

#### **Используемый учебно-методический комплект.**

При составлении рабочей программы использован следующий учебно-методический комплект:

1. Авторская программа к предметной линии учебников Рудзитиса Г.Е., Фельдмана Ф.Г. 8-9 классы. М.: «Просвещение» 2011
2. Габрусева Н.И. Химия 9 класс. Рабочая тетрадь. Пособие для учащихся общеобразовательных учреждений. М.: «Просвещение» 2011.
3. Князева М.В. Поурочные планы. Химия 9 класс по учебнику Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана. Волгоград. 2011.
4. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия: учебник для 9 класса общеобразовательных учреждений -М.; «Просвещение», 2011

#### **УЧЕБНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН.**

№ п/п	Наименование разделов и тем	Количество часов (всего)	Из них (количество часов)	
			Контрольные работы	Лабораторные и практические работы (ЛР+ПР)
1	Повторение основных вопросов курса 8 класса	1		
2	Теория электролитической диссоциации	12	1	3+1
3	Подгруппа кислорода	4		2+1
4	Основные закономерности химических реакций. Производство серной кислоты.	7	1	1
5	Подгруппа азота	11	1	2+2
6	Подгруппа углерода	7	1	2+1
7	Общие свойства металлов	3		1
8	Металлы главных подгрупп 1-3 групп периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева	5		2+1
9	Железо – представитель элементов побочных подгрупп	4		1+2
10	Металлургия	3		
11	Первоначальные представления об органических веществах. Органическая химия	7		1+1
12	Химия и жизнь	4	1	1
13	Итоговое повторение	2		
	<b>Итого:</b>	<b>70</b>	<b>5</b>	<b>ЛР 15+ПР 10</b>