## Аннотация к рабочей программе химия 10-11 классы

	химия 10-11 классы
Название учебного предмета (курса)	кимия
Класс(ы)	10-11
Количество часов	140 часов: 10кл. – 70, 11кл. – 70.
Используемый УМК	программа курса химии для 10-11 классов общеобразовательных учреждений. Авторы: И. И. Новошинский, Н.С. Новошинская. Москва. «Русское слово» 2013 Рабочая программа предназначена для изучения химии в 10 - 11 классах средней общеобразовательной школы по учебнику И.И. Новошинский, Н.С. Новошинская «Органическая химия. 10 класс», «Химия. 11 класс» Москва. «Русское слово» 2011.
Образовательный стандарт	ФКГС 2004
Краткая характеристика учебного предмета (курса)	Программа обеспечивает сознательное усвоение учащимися важнейших классов химических законов, теорий и понятий; формирует представление о роли химии в развитии разнообразных отраслей производства; знакомит с веществами, окружающими человека. При этом основное внимание уделяется сущности химических реакций и методам их существования, а также способам защиты окружающей среды.  Курс химии 11 класса обобщает, углубляет и расширяет знания о строении и свойствах неорганических веществ в нем излагаются основы общей химии: современные представления о строении атома, природе и свойствах химической связи, основные закономерности протекания химических процессов, в том числе и электролиза, коррозии, общие свойства сложных неорганических веществ, неметаллов и металлов, научные принципы химического производства, некоторые аспекты охраны окружающей среды и ряд других тем. входящих в Федеральный компонент государственного стандарта общего образования по химии.  В основу построения курса органической химии положена классификация органических соединений по функциональным группам: вначале рассматриваются утлеводы разных типов, включая ароматические, затем функциональные и поли функциональные производные углеводородов при отборе фактического материала в первую очередь учитывалось практическая значимость органических веществ, получивших применение в промышленности, сельском хозяйстве, медицине, быту. Особое внимание уделено генетической связи не только между органическими соединениями разных классов, но и между всеми веществами в природе — органическими и неорганическими. Объектами особого внимания являются факты взаимного вляяния атомов в молекуле и вопросы, касающиеся механизмов химическим разных изаконах химии, химической символике;  • 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 химического эксперимента, самостоятельного приобретения зн

- 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.

## Структура учебного предмета (курса)

Органическая химия 10 класс

Органическая химия 10 1	класс	
Разделы	Темы	Кол-
		во
		часов
	Введение органическую химию	5
І.Углеводороды	Предельные углеводороды	8
	Непредельные углеводороды	9
	Циклические углеводороды. Природные	7
	источники углеводородов	
II.Функциональные	Спирты. Фенолы. Амины	7
производные	Альдегиды. Карбоновые кислоты и их	12
углеводородов	производные	
	Альдегиды	2
	Карбоновые кислоты	10
III.	Углеводы	8
Полифункциональные	Аминокислоты. Белки. Обобщение знаний	9
соединения	по курсу органической химии	
IV.Биологически	Биологически активные вещества	3
активные вещества		

## 11класс

Разделы	Темы	Кол-
		во
		часов
І.Строение	Тема 1. Строение атома. Периодический закон	8
вещества	и Периодическая система химических	
	элементов Д.И. Менделеева	
	Тема 2. Химическая связь	10
II.Химические	Тема 3. Химические реакции и закономерности	10
процессы	их протекания	
	Тема4. Растворы. Электролитическая	5
	диссоциация	
	Тема5. Реакции с изменением степеней	7
	окисления атомов химических элементов	
III. Вещества и их	Темаб. Сложные неорганические вещества (10ч)	10
свойства	Тема 7.Простые вещества	9
IV.Химическая	Тема8. Химическая технология. Охрана	9
технология	окружающей среды	
В том числе: контрол	тьных работ – 4	

Формы текущего и промежуточного

контроля.

10 кл	acc	
No	Темы	Кол-во
$\Pi/\Pi$		часов
	Контрольные работы	4
1	Теория химического строения органических	1

практических работ -5

	соединений.	
2	Углеводороды.	1
3	Функциональные производные углеводородов.	1
4	Органические соединения.	1
	Практические работы	5
1	Определение качественного состава органических	1
	веществ.	
2	Карбоновые кислоты и их соли.	1
3	Углеводы.	1
4	Волокна и полимеры.	1
5	Решение экспериментальных задач.	1

## 11 класс

№	№	Темы	Кол-во
$\Pi/\Pi$	урока		часов
		Контрольные работы	4
1	16	Контрольная работа № 1. Тема: «Строение	1
		вещества»	
2	28	Контрольная работа № 2. Тема:«Химические	1
		реакции и закономерности их протекания»	
3	40	Контрольная работа № 3. Тема: «Химические	1
		процессы»	
4	59	Контрольная работа № 4. Тема: «Простые и	1
		сложные неорганические вещества»	
		Практические работы	5
1	24	Практическая работа № 1.Тема: «Скорость	1
		химических реакций» Т.Б.	
2	48	Практическая работа № 2. Тема: «Гидролиз	1
		солей» Т.Б.	
3	54	Практическая работа № 3. Тема: «Получение,	1
		собирание и распознавание газов» Т.Б.	
4	55	Практическая работа №4. Тема:	1
		Экспериментальные задачи по разделу	
		«Вещества и их свойства» Т.Б.	
5	58	Практическая работа № 5. Тема:	1
		«Идентификация неорганических соединений».	
		Т.Б.	