

УТВЕРЖДАЮ  
Директор ГБОУ Школы № 201  
Е.В.Подольская  
31.08.2017



## Календарно - тематическое планирование

учебного предмета

**ХИМИЯ**

10 класс

(элективный курс)

1 час в неделю

Учитель: Пшеничная Галина Федоровна

2017-2018 учебный год

## Аннотация Общая химия 10 (элективный курс)

Рабочая программа по химии составлена на основе авторской программы Г.Е. Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана для 10-11 классов (базовый уровень).

Рабочая программа конкретизирует содержание предметных тем образовательного стандарта, дает распределение учебных часов по разделам курса и рекомендуемую последовательность изучения тем и разделов учебного предмета с учетом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся

Элективный курс «Общая химия» предназначен для учащихся 10 класса. содержание курса предусматривает расширение и упрочнение знаний, развитие познавательных интересов, целенаправленную предпрофессиональную ориентацию старшеклассников

**Цель элективного курса:** систематизировать и обобщить знания учащихся по общей и неорганической химии.

### **Задачи:**

- 1) продолжить формирование знаний учащихся по общей и неорганической химии;
- 2) продолжить формирование на конкретном учебном материале умений: сравнивать, анализировать, сопоставлять, вычленять существенное, связно, грамотно и доказательно излагать учебный материал;
- 3) работа над развитием интеллектуальных, познавательных и творческих способностей, сформировать у учащихся универсальные учебные действия;
- 4) развить познавательный интерес к изучению химии
- 5) помочь учащимся в осознанном выборе профессии.

Структура курса, наследуя традиционные методики, в то же время рассчитана и на такие нетрадиционные методики как самостоятельная работа по поиску информации с литературой совместно с консультацией учителя, а также поиск информации в сети Интернет, лекционные занятия (учащиеся привыкают к лекционной системе, с которой им рано или поздно придётся столкнуться в старших классах и при последующем обучении за пределами школы), проектная деятельность.

Отбор теоретического материала произведён в соответствии с наиболее значимыми разделами фундаментальной химии. Материал структурирован согласно дидактическим принципам.

№ урока	Тематическое планирование элективного курса Общая химия 10 класс	Примерные сроки прохождения до
<b>Тема 1. Важнейшие химические понятия и законы (3 ч)</b>		
1/1	Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества. Расчетные задачи по химии. Классификация задач.	
2/2	Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях. Межпредметная информация при решении задач	
3/3	Закон постоянства состава веществ. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Способы решения химических задач.	
<b>Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов (4 ч)</b>		
1/4	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов химических элементов	
2/5	Строение электронных оболочек атомов химических элементов. Способы решения химических задач.	

№ урока	Тематическое планирование элективного курса Общая химия 10 класс	Примерные сроки прохождения до
3/6	Валентность. Валентные возможности и размеры атомов химических элементов. Задачи на определение формул вещества.	
4/7	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Закономерности в изменении свойств химических элементов Задачи на определение формул вещества.	
<b>Тема 3. Строение вещества (5 ч)</b>		
1/8	Химическая связь. Ионная и ковалентная химические связи Вычисление по уравнениям реакции в органической химии.	
2/9	Металлическая и водородная связи. Вычисление по уравнениям реакции в органической химии.	
3/10	Типы кристаллических решёток и свойства веществ Вычисление по уравнениям реакции в органической химии.	
4/11	Дисперсные системы. Решение задач на газовые смеси.	
5/12	Решение задач на определение плотности газов и газовых смесей	
<b>Тема 4. Химические реакции (7 ч)</b>		
1/13	. Сущность и классификация химических реакций Решение задач на определение МФ углеводов.	
2/14	Окислительно-восстановительные реакции Решение задач на определение МФ непредельных углеводов.	
3/15	Скорость химических реакций. Факторы, влияющие на скорость химических реакций Решение задач на определение МФ непредельных углеводов.	
4/16	Химическое равновесие. Принцип ЛеШателье. Производство серной кислоты контактным способом Решение задач на определение МФ кислородсодержащих веществ	
5/17	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов. Решение задач по теме Углеводороды.	
6/18	Решение задач по теме Кислородсодержащие вещества.	
7/19	Решение зада повышенной сложности.	
<b>Тема 5. Металлы (6 ч)</b>		
1/20	. Положение металлов в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Общие свойства металлов. Решение задач по теме Спирты и фенолы	
2/21	Общие способы получения металлов Решение задач.	
3/22	Электролиз растворов и расплавов Решение задач.	
4/23	Обзор металлов главных подгрупп (А-групп) периодической системы химических элементов Решение задач.	
5/24	Обзор металлов побочных подгрупп (Б-групп) периодической системы химических элементов (медь, цинк, железо) Решение задач.	
6/25	Оксиды и гидроксиды металлов Решение задач.	
<b>Тема 6. Неметаллы (9 ч)</b>		
1/26	Обзор свойств неметаллов. Окислительно-восстановительные свойства типичных неметаллов Решение задач.	
2/27	Водородные соединения неметаллов Решение задач.	
3/28	Оксиды неметаллов и кислородсодержащие кислоты Решение задач.	
4/29	РЕШЕНИЕ РАСЧЕТНО-ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫХ ЗАДАЧ ПО НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ	
5/30	. РЕШЕНИЕ РАСЧЕТНО-ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫХ ЗАДАЧ ПО ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ	
6/31	Решение задач повышенной сложности	
7/32	Решение задач на генетическую связь неорганических и органических веществ.	
8/33	Решение задач на генетическую связь неорганических и органических веществ Олимпиадные задачи.»	
9/34	Олимпиадные задачи Итоговый урок	