

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«Многопрофильный лицей №186 - «Перспектива»  
Приволжского района г.Казани**

**«Рассмотрено»**

Руководитель МО

МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»

 /Л. М. Фархутдинова/

Протокол №1 от 25.08.2023г.

**«Согласовано»**

Заместитель директора по УР

МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»

 /Э. Н. Замалдинова/

« 25 » августа 2023 г.

**«Утверждаю»**

Директор

МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»

 /А. Т. Замалдинов/

Приказ №422 от 28.08.2023г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА  
(календарно-тематическое планирование)**

**по предмету «Химия»  
Абдулиной Альфинур Хазибовны,  
учителя химии и биологии  
первой квалификационной категории**

**Классы: 11А, 11Б  
( базовый уровень)**

Рассмотрено на заседании  
педагогического совета  
протокол №1 от 28.08.2023г.

## Календарно-тематическое планирование

### Химия 11А 11Б классы

№ урока		План	11А	11Б
1	<p><b>Раздел 1. Теоретические основы химии (14 ч).</b></p> <p><b>Тема 1. Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева (3)</b></p> <p>Химический элемент. Атом. Ядро атома, изотопы. Электронная оболочка. Энергетические уровни, подуровни. Атомные орбитали, <i>s</i>-, <i>p</i>-, <i>d</i>-элементы. Особенности распределения электронов по орбиталям в атомах элементов первых четырёх периодов.</p>	01.09-09.09		
2	<p>Электронная конфигурация атомов.</p> <p>Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Связь периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева с современной теорией строения атомов.</p>	11.09-16.09		
3	<p>Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам. Значение периодического закона в развитии науки.</p>	18.09-23.09		
4	<p><b>Тема 2. Строение вещества. Многообразие веществ (4 ч).</b></p> <p>Строение вещества. Химическая связь. Виды химической связи (ковалентная неполярная и полярная, ионная, металлическая). Механизмы образования ковалентной химической связи (обменный и донорно-акцепторный). Водородная связь.</p>	25.09-30.09		
5	<p>Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Ионы: катионы и анионы.</p>	02.10-07.10		
6	<p>Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Закон постоянства состава вещества. Типы кристаллических решёток и свойства веществ.</p> <p>Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы. Массовая доля</p>	09.10-14.10		

	вещества в растворе.			
7	Классификация неорганических соединений. Номенклатура неорганических веществ. Генетическая связь неорганических веществ, принадлежащих к различным классам	16.10-21.10		
8	<b>Тема 3. Химические реакции (7ч).</b> Химическая реакция. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях.	23.10-27.10		
9	Скорость реакции, её зависимость от различных факторов. Обратимые реакции. Химическое равновесие. Факторы, влияющие на состояние химического равновесия. Принцип Ле Шателье.	07.11-11.11		
10	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов веществ: кислая, нейтральная, щелочная. <i>Понятие о водородном показателе (pH) раствора.</i> Реакции ионного обмена. <i>Гидролиз органических и неорганических веществ.</i>	13.11-18.11		
11	Окислительно-восстановительные реакции. <i>Понятие об электролизе расплавов и растворов солей. Применение электролиза.</i>	20.11-25.11		
12	<b>Практическая работа</b> № 1. Влияние различных факторов на скорость химической реакции.	27.11-02.12		
13	Повторение и обобщение Раздела 1. Теоретические основы химии.	04.12-09.12		
14	<b>Контрольная работа № 1.</b>	11.12-16.12		
15	<b>Раздел 2. Неорганическая химия (16 ч)</b> <b>Тема 4. Неметаллы (6).</b> Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов.	18.12-23.12		
16	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода).	25.12-29.12		
17	Химические свойства важнейших неметаллов (галогенов, серы, азота, фосфора, углерода и кремния) и их соединений (оксидов, кислородсодержащих кислот, водородных соединений).	09.01-13.01		
18	Применение важнейших неметаллов и их соединений.	15.01-20.01		
19	<b>Практическая работа №2.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы»;	22.01-27.01		
20	Повторение и обобщение темы «Неметаллы».	29.01-03.02		

21	<b>Тема 5. Металлы (10 ч).</b> Металлы. Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов.	05.02-10.02		
22	Общие физические свойства металлов. Сплавы металлов.	12.02-17.02		
23	Электрохимический ряд напряжений металлов.	19.02-24.02		
24	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий, цинк, хром, железо, медь) и их соединений.	26.02-02.03		
25	Общие способы получения металлов. Металлургия	04.03-09.03		
26	<i>Коррозия металлов. Способы защиты от коррозии.</i> Применение металлов в быту и технике	11.03-16.03		
27	<b>Практическая работа № 3.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	18.03-22.03		
28	Решение задач по Разделу «Неорганическая химия».	01.04-06.04		
29	Повторение и обобщение по Разделу «Неорганическая химия».	08.04-13.04		
30	Контрольная работа № 2 по Разделу «Неорганическая химия».	15.04-20.04		
31	Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины. Понятие о научных методах познания веществ и химических реакций. Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ.	22.04-27.04		
32	Человек в мире веществ и материалов: важнейшие строительные материалы, конструкционные материалы, краски, стекло, керамика, материалы для электроники, наноматериалы, органические и минеральные удобрения.	29.04-04.05		
33	Химия и здоровье человека: правила использования лекарственных препаратов; правила безопасного использования препаратов бытовой химии в повседневной жизни.	13.05-18.05		
34	Итоговый урок	20.05-25.05		

## Учебно-тематическое планирование по химии

Классы: 11 А, 11 Б

Учитель: Абдулина А.Х.

Количество часов:

Всего \_\_\_\_\_ 34; в неделю \_\_\_\_\_ 1

Плановых контрольных уроков \_\_\_\_\_ 2

Если необходимо:

Самостоятельных работ \_\_\_\_\_

Тестов \_\_\_\_\_

Практических работ \_\_\_\_\_ 3

Экскурсии \_\_\_\_\_

Административных контрольных уроков \_\_\_\_\_

Учебники: О.С.Габриэлян, И.Г. Остроумов, С.А. Сладков Химия . 11 класс, учебник, для общеобразовательных организаций, базовый уровень. – М.: Просвещение, 2020г.

Дополнительная литература:



В данном документе пронумеровано,  
прошнуровано и скреплено печатью  
8 (всего) лист(а,ов)

Директор МБОУ «Лицей №186 –  
«Перспектива»  
А.Т.Замалдинов А.Т.Замалдинов