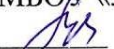



МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«Многопрофильный лицей №186 - «Перспектива»  
Приволжского района г. Казани


«Рассмотрено»

Руководитель МО  
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»  
 / Л.М.Фархутдинова /  
Протокол № 1 от  
« 26 » августа 20 22 г.

«Согласовано»

Заместитель директора по УР  
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»  
 / Э.Н.Замалдинова /  
« 26 » августа 20 22 г.

«Утверждаю»

Директор  
МБОУ «Лицей №186 - «Перспектива»  
 / А.Т.Замалдинов /  
Приказ № 286  
« 26 » августа 20 22 г.



**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**  
(календарно-тематическое планирование)  
по химии (**БАЗОВЫЙ УРОВЕНЬ**)

**Классы: 11А**

Рассмотрено на заседании  
педагогического совета  
протокол №1  
«29» августа 2022 г.

**Календарно-тематическое планирование *Химия 11А класс***

№ урока		План	11А
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 орбиталиям в атомах элементов первых четырёх периодов.</p>	01.09-03.09	
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>	05.09-10.09	
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>	12.09-17.09	
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>	19.09-24.09	
5	<p>Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Ионы: катионы и анионы.</p>	26.09-01.10	
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 вещества в растворе.</p>	03.10-08.10	
7	<p>Классификация неорганических соединений. Номенклатура неорганических веществ. Генетическая связь неорганических веществ, принадлежащих к различным классам</p>	10.10-15.10	
8	<p><b>Тема 3. Химические реакции (7ч).</b></p> <p>Химическая реакция. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических</p>	17.10-22.10	

	реакциях.		
9	Скорость реакции, её зависимость от различных факторов. Обратимые реакции. Химическое равновесие. Факторы, влияющие на состояние химического равновесия. Принцип Ле Шателье.	24.10-28.10	
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>	07.11-12.11	
11	Окислительно-восстановительные реакции. <i>Понятие об электролизе расплавов и растворов солей. Применение электролиза.</i>	14.11-19.11	
12	<b>Практическая работа № 1.</b> Влияние различных факторов на скорость химической реакции.	21.11-26.11	
13	Повторение и обобщение Раздела 1. Теоретические основы химии.	28.11-03.12	
14	<b>Контрольная работа № 1.</b>	05.12-10.12	
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.	12.12-17.12	
16	Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода).	19.12-28.12	
17	Химические свойства важнейших неметаллов (галогенов, серы, азота, фосфора, углерода и кремния) и их соединений (оксидов, кислородсодержащих кислот, водородных соединений).	09.01-14.01	
18	Применение важнейших неметаллов и их соединений.	16.01-21.01	
19	<b>Практическая работа №2.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы»;	23.01-28.01	
20	Повторение и обобщение темы «Неметаллы».	30.01-04.02	
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.	06.02-11.02	
22	Общие физические свойства металлов. Сплавы металлов.	13.02-18.02	
23	Электрохимический ряд напряжений металлов.	20.02-25.02	

24	Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий, цинк, хром, железо, медь) и их соединений.	27.02-04.03	
25	Общие способы получения металлов. Металлургия	06.03-11.03	
26	<i>Коррозия металлов. Способы защиты от коррозии.</i> Применение металлов в быту и технике	13.03-18.03	
27	<b>Практическая работа № 3.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	03.04-08.04	
28	Решение задач по Разделу «Неорганическая химия».	10.04-15.04	
29	Повторение и обобщение по Разделу «Неорганическая химия».	17.04-22.04	
30	Контрольная работа № 2 по Разделу «Неорганическая химия».	24.04-29.04	
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.	01.05-06.05	
32	Человек в мире веществ и материалов: важнейшие строительные материалы, конструкционные материалы, краски, стекло, керамика, материалы для электроники, нано материалы, органические и минеральные удобрения.	08.05-13.05	
33	Химия и здоровье человека: правила использования лекарственных препаратов; правила безопасного использования препаратов бытовой химии в повседневной жизни.	15.05-20.05	
34	Итоговый урок	22.05-31.05	

## Учебно-тематическое планирование по химии

**Классы: 10 А, 10 Б**

**Учитель: Евстафьева О.В.**

**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:**



