

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Лицей №124»

РАССМОТРЕНО

на заседании педагогического совета

МБОУ «Лицей №124»

Протокол № 1 от 29.08.2023

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ «Лицей № 124»

\_\_\_\_\_ Н.М. Погребников

приказ №01-11/128-осн  
от «29» августа 2023 г.

Рабочая программа  
по учебному предмету «Химия»  
среднего общего образования  
для 10-11 классов

Срок реализации рабочей программы 2023-2024 учебный год

Составитель

Дурнова Ю.В.

учитель химии

г.Барнаул, 2023

## Пояснительная записка

Рабочая программа учебного предмета «Химия» для 10-11 классов разработана в соответствии с Федеральным законом от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации», Федеральным государственным образовательным стандартом среднего общего образования (утв. приказом Министерства образования и науки РФ от 17 мая 2012 г. N 413с изменениями и дополнениями от:29 декабря 2014 г., 31 декабря 2015 г., 29 июня 2017 г., 24 сентября, 11 декабря 2020 г.), основной образовательной программой среднего общего образования МБОУ «Лицей №124», примерной программой по учебному предмету «Химия» для образовательных организаций, реализующих программы основного общего образования, авторской программой М.Н.Афанасьева (М.: Просвещение,2017).

Рабочая программа обеспечена учебниками, учебными пособиями, включенными в федеральный перечень учебников, рекомендованных Минпросвещения России к использованию в образовательном процессе в общеобразовательных учреждениях (приказ № 766 от 23 декабря 2020 г. «О внесении изменений в федеральный перечень учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования организациями, осуществляющими образовательную деятельность, утвержденный приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 20 мая 2020 г. № 254»):

- Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия. 10 класс. - М.: Просвещение,2020.
- Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия. 11 класс. - М.: Просвещение,2021.

Целью реализации основной образовательной программы среднего полного образования по учебному предмету «Химия» является усвоение содержания предмета и достижение обучающимися результатов изучения в соответствии с требованиями ФГОС среднего полного образования.

Задачами учебного предмета являются:

- освоение знаний о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;
- овладение умениями применять полученные данные для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с

использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;

- воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- 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.

Программа предмета «Химия» рассчитана на два года. Общее количество часов за период обучения с 10 по 11 класс при 6-дневной учебной неделе составляет 69 часов. По учебному плану на изучение предмета «Химия», в 10 классе отводится - 35 часов (1 час в неделю), в 11 классе отводится - 34 часа (1 час в неделю).

Формой оценки образовательных достижений обучающихся являются тематические контрольные работы на основе пятибалльной системы оценивания; самостоятельные, практические работы.

Количество *контрольных работ* в 10 классе – 2, в 11 классе-2.

Количество *практических работ*: в 10 классе – 4, в 11 классе-3

Срок реализации программы – 1 год

Календарно-тематическое планирование по учебному предмету «Химия»

для 11 класса на 2023-2024 учебный год

№	Дата	Темы уроков	Кол-во часов на изучение	Кол-во контрольных работ	Кол-во практических работ
---	------	-------------	--------------------------	--------------------------	---------------------------

1		Повторение курса химии 10 класса	1		
<b>1. Теоретические основы химии</b>			<b>19</b>	<b>1</b>	<b>1</b>
<b>1.1. Важнейшие химические понятия и законы</b>			<b>4</b>		
2		Химический элемент. Нуклиды. Изотопы. Законы сохранения массы и энергии в химии.	1		
3		Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов.	1		
4		Положение в периодической системе водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов.	1		
5		Валентность и валентные возможности атомов.	1		
<b>1.2. Строение вещества</b>			<b>3</b>		
6		Основные виды химической связи. Ионная и ковалентная связь. Металлическая связь. Водородная связь.	1		
7		Пространственное строение молекул	1		
8		Строение кристаллов. Кристаллические решётки. Причины многообразия веществ.	1		
<b>1.3 Химические реакции</b>			<b>3</b>		
9		Классификация химических реакций	1		
10		Скорость химических реакций	1		
11		Химическое равновесие и условия его смещения	1		
<b>1.4. Растворы</b>			<b>5</b>		
12		Дисперсные системы	1		

13		Способы выражения концентрации растворов	1		
14		Практическая работа 1 «Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией»	1		1
15		Электролитическая диссоциация. Водородный показатель. Реакции ионного обмена.	1		
16		Гидролиз органических и неорганических соединений	1		
<b>1.5. Электрохимические реакции</b>			<b>4</b>		
17		Химические источники тока. Ряд стандартных электродных потенциалов.	1		
18		Коррозия металлов и её предупреждение	1		
19		Электролиз	1		
20		Контрольная работа 1 по теме «Теоретические основы химии»	1	1	
<b>2. Неорганическая химия</b>			<b>11</b>	1	2
<b>2.1. Металлы</b>			<b>6</b>		
21		Общая характеристика и способы получения металлов	1		
22		Обзор металлических элементов А- и Б- групп.	1		
23		Медь. Цинк. Титан. Хром. Железо. Никель. Платина.	1		
24		Сплавы металлов	1		
25		Оксиды и гидроксиды металлов.	1		
26		Практическая работа 2 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1		1

<b>2.2 Неметаллы</b>			<b>5</b>		
27		Обзор неметаллов. Свойства и применение важнейших неметаллов.	1		
28		Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот. Окислительные свойства серной и азотной кислот. Водородные соединения неметаллов.	1		
29		Генетическая связь неорганических и органических веществ.	1		
30		Практическая работа 3 «Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы»	1		1
31		Контрольная работа 2 по теме «Неорганическая химия»	1	1	
<b>3. Химия и жизнь</b>			<b>3</b>		
32		Химия в промышленности. Принципы химического производства. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна и стали.	1		
33		Химия в быту. Химическая промышленность и окружающая среда.	1		
34		Итоговый урок по курсу химии 11 класса.	1		