

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №125
с углубленным изучением отдельных предметов»

ПРИНЯТ
Педагогическим советом
Протокол № 13
от «24» августа 2022г.



УТВЕРЖДЕН
Директор МБОУ «СОШ № 125»
А.А. Лисин
Приказ от 24.08.2022 г. № Од - 283

**Программа внеурочной деятельности
«Химическая лаборатория»
(для учащихся 10 классов)**

на 2022-2023 учебный год

Пояснительная записка

Курс внеурочной деятельности «Химическая лаборатория» предназначен для обучающихся 10 класса.

Цель данного курса – подготовка и поддержка учащихся 10 класса школы, помощь в преодолении когнитивных, личностных и процессуальных трудностей в период подготовки к экзамену.

Результатом совместной деятельности обучающихся 10 класса и педагога будут являться результаты пробного тестирования, а в конечном итоге – итоговая аттестация обучающихся по предмету химия.

В соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования возникла необходимость в разработке программы внеурочной деятельности, позволяющей расширить и углубить свои знания по химии, сформировать навыки исследовательской деятельности.

Актуальность программы связана с возможностью обучающегося выбрать профильный предмет обучения в старших классах или изменить свой выбор. Экзамен по химии требует от обучающихся многих знаний и понятий в области неорганической химии, владеть практическими навыками и уметь применять их в другой ситуации. Занятия по внеурочной деятельности «Мир химии» предназначены для теоретической и практической помощи в подготовке к Государственной итоговой аттестации. Занятия ориентированы на повторение, систематизацию и углубленное изучение курса химии основной школы.

1	Первоначальные химические понятия.	1
2	Строение атомов первых двадцати элементов периодической системы.	1
3	Изменение свойств элементов и их соединений.	1
4	Химическая связь и строение молекул.	1
5	Чистые вещества и смеси. Массовая доля элемента в веществе. Массовая доля растворенного вещества в растворе.	1
6	Основные классы веществ и их номенклатура.	2
7	Степени окисления. Окислительно – восстановительные реакции.	2
8	Признаки и условия химических реакций. Классификация химических реакций.	2
9	Составление окислительно-восстановительных реакций, определение процессов окисления и восстановления, определение веществ окислителей и восстановителей.	2
10	Электролиты и неэлектролиты. Молекулярная и ионная формы записи реакций в растворах электролитов. Реакции ионного обмена и условия их протекания.	2
11	Химические свойства кислот, щелочей и средних солей в свете теории электролитической диссоциации.	2
12	Химические свойства оксидов.	2
13	Качественные реакции на ионы.	2
14	Упражнения по соотношению реагирующих веществ и признака реакции между ними, формулы вещества и реагентами, с каждым из которых оно может реагировать.	2
15	Упражнения по установлению соответствия формул веществ и реактива, с помощью которого можно различить эти вещества.	2
16	Решение расчетных задач.	2
17	Упражнения по решению задания № 22.	2
18	Правила техники безопасности при работе в лаборатории, назначение лабораторного оборудования и правила работы с ним.	1
19	Разделение смесей и очистка веществ. Получение газообразных веществ.	2

	Использование химических веществ в быту.	
23	Тренировочные тесты.	2