

**УЧЕБНЫЙ ПЛАН ДОП «Мир, в котором мы живем»  
Учебно-тематический план 1 года обучения**

№ п/п	Перечень разделов и тем	Всего	Теория	Практика
1	Организационное занятие. Знакомство с группой, программой, общий инструктаж.	2	1	1
2	Введение «Знакомство»	24	8	16
3	«Буквы – химические элементы» «Слова – химические формулы» «Предложение –химические уравнения »	14	5	9
4	Физические и химические явления	20	8	12
5	Итоговое занятие	4	2	2
6	Резервные часы, воспитательные мероприятия, экскурсии, проектно-исследовательская деятельность	8	4	4
	Итого	72	28	44

**Учебно-тематический план 2 года обучения**

№ п/п	Перечень разделов и тем	Всего	Теория	Практика
1	Знакомство с программой второго года обучения. Общий инструктаж. Планирование культурно-досуговых мероприятий.	2	2	-
2	Химические знаки, строение атома, физические и химические явления, относительная атомная и молекулярная массы (повторение).	6	2	4
3	Кислород. Физические и химические свойства кислорода. Горение. Правила тушения огня.	8	2	6
4	Составление формул оксидов (используя понятие «валентность» и периодическую систему). Определение их относительной молекулярной массы.	4	2	2
5	Решение расчетных задач. Определение процентного содержания кислорода в них.	2	1	1
6	Вода как представитель оксидов.	6	2	4
7	Основания. Кислоты. Соли. Состав. Составление формул (Т. Р. П. С)	6	2	4
8	Уравнение химических реакций (коэффициенты, закон сохранения массы).	8	3	5
9	Вещества вокруг нас: оксиды, основания, соли. Общее в строении, различия.	8	2	6
10	Экскурсии в лаборатории.	4	4	-
11	Интегративно-познавательные мероприятия.	4	1	3
12	Итоговые контрольно-зачетные занятия.	4	2	2

13	Резервные часы, в том числе воспитательные мероприятия, проектно-исследовательская деятельность.	12	4	8
	Всего	72	28	44

### Учебно-тематический план 3 года обучения

№ п/п	Перечень разделов и тем	Всего	Теория	Практика
1	Знакомство с программой третьего года обучения. Общий инструктаж. Планирование культурно-досуговых мероприятий.	2	2	-
2	Химические знаки, строение атома, физические и химические явления, относительная атомная и молекулярная массы (повторение).	6	2	4
3	Кислород. Физические и химические свойства кислорода. Горение. Правила тушения огня.	8	2	6
4	Составление формул оксидов (используя понятие «валентность» и периодическую систему). Определение их относительной молекулярной массы.	4	2	2
5	Решение расчетных задач. Определение процентного содержания кислорода в них.	2	1	1
6	Вода как представитель оксидов.	6	2	4
7	Основания. Кислоты. Соли. Состав. Составление формул (Т. Р. П. С)	6	2	4
8	Уравнение химических реакций (коэффициенты, закон сохранения массы).	8	3	5
9	Вещества вокруг нас: оксиды, основания, соли. Общее в строении, различия.	8	2	6
10	Экскурсии в лаборатории.	4	4	-
11	Интегративно-познавательные мероприятия.	4	1	3
12	Итоговые контрольно-зачетные занятия.	4	2	2
13	Резервные часы, в том числе воспитательные мероприятия, проектно-исследовательская деятельность.	12	4	8
	Всего	144	56	88