

**Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа № 6 им. П.П. Бажова»
город Сысерть**

Принят на заседании
Педагогического совета
Протокол № 1
от 30 сентября 2026г

УТВЕРЖДАЮ:
И.О. Директора МАОУ №6
Михеева Светлана
Евгеньевна
Приказ № 82/3-ОД
от 01.10.2026г.



План занятий внеурочной деятельности

«Химическая лаборатория чудес» для обучающихся

6 -7 классов

№	дата	Тема занятия	Кол-во часов
1	5.09.	Химия – это не страшно. Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила работы в школьной лаборатории.	
2	12.09	Полевая практика. Сбор материалов для исследования.	
3	19.09	Полевая практика. Сбор материалов для исследования.	
4	26.09	Физические явления в природе. Смеси. Способы разделения смесей.	
5	3.10	Анализ образцов почвы. Разделение смесей как способ анализа.	
6	10.10	Вода и ее тайны. Растворение твердых веществ в воде. Зависимость растворимости от температуры.	
7	17.10	Анализ природных образцов воды. Определение прозрачности, pH, наличие органических и минеральных примесей.	
8	24.10	Анализ минералов. Визуальный осмотр и проведение качественных реакций.	
9	14.11	«Цветная химия». Получение радуги.	
10	21.11	Индикаторы химические и природные. Индикаторы из чая.	
11	28.11	Изготовление индикатора на основе красной капусты (свеклы). Исследование изменения окраски	

		индикатора в зависимости от среды.	
12	5.12	Химические явления. Признаки химических реакций. Проведение эксперимента, наблюдение, описание.	
13	12.12	Изучения явлений, происходящих при горении свечи.	
14	19.12	Мир веществ. Классификация веществ. Работа с карточками.	
15	26.12	Оксиды. Знакомство с важнейшими оксидами: углекислый газ, вода, негашеная известь и др. Получение углекислого газа, распознавание.	
16	16.01	Кислоты в нашей жизни. Действие на индикаторы, взаимодействие с металлами, реакция нейтрализации с основаниями.	
17	23.01	Угольная кислота. Испытание цифровым датчиком pH, измерение электропроводности раствора.	
18	30.01	Скисание молока. Изучение процессов, происходящих при данном явлении. Проект.	
19	6.02	Основания в нашей жизни. Чистящие и моющие средства. Распознавание с помощью индикаторов.	
20	13.02	Соли в нашей жизни: фосфаты, нитраты, карбонаты, хлориды. Описание физических свойств, изучение растворимости.	
221	20.02	Типы химических реакций. Реакции соединения и разложения. Проведение реакций горения угля, древесины, разложения малахита. Описание признаков наблюдаемых реакций.	
22	27.02	Реакции замещения. Проведение реакций цинка с соляной кислотой, железа с медным купоросом. Реакции обмена: выпадение осадка и выделение газа. Описание признаков наблюдаемых реакций.	
23	6.03	Газы вокруг нас. Получение кислорода, водорода, углекислого газа, азота. Распознавание полученных газов.	
24	13.03	Тайны школьного мела. Исследование под микроскопом, проведение химических реакций.	
25	20.03	Секреты зубной пасты.	
26	3.04	Изучаем древесную золу	
27	10.04	Шоколад – разложим по полочкам.	
28	17.04	Полезная химия. Выведение пятен – жир, ржавчина, зелень, фрукты.	
29	24.04	Атомно-молекулярная теория. Изготовление моделей молекул различных веществ.	
30	8.05	Итоговый урок. Показательные демонстрации.	
31	15.05	Резерв.	
32	22.05	Резерв.	
33			

34			

График занятий: Суббота с 11.00 до 13.00