

Стар в химию. 7 класс

№	Тема урока	Кол-во часов
1	Химия как часть естествознания. Предмет химии. Вводный инструктаж по ТБ.	1
2	Методы изучения естествознания.	1
3	П.Р. № 1. Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила ТБ при работе в химической лаборатории	1
4	П.Р. №2 Наблюдение за горящей свечой. Устройство спиртовки. Правила работы с нагревательными приборами.	1
5	Моделирование.	1
6	Химическая символика.	1
7	Химия и физика. Универсальный характер молекул – кинетической теории.	1
8	Химия и физика. Агрегатные состояния вещества.	1
9	Химия и география..	1
10	Химия и биология	1
11	Качественные реакции в химии.	1
12	Обобщение и актуализация знаний по теме «Химия в центре естествознания»	1
13	Контрольная работа №1	1
14	Относительная атомная и молекулярная массы	1
15	Чистые вещества и смеси. Массовая доля химических элементов в сложном веществе.	1
16	Массовая доля растворенного вещества в растворе.	1
17	Массовая доля примесей..	1
18	Объемная доля компонента газовой смеси.	1
19	Решение задач и упражнений по теме «Математические расчеты в химии»	1
20	Обобщение и систематизация, коррекция знаний по теме «Математические расчеты в химии»	1
21	К.Р. №2 «Математические расчеты в химии».	1
22	Разделение смесей.	1
23	Фильтрование.	1
24	Адсорбция.	1
25	Дистилляция, кристаллизация, выпаривание.	1
26	П.Р. №3 «Очистка загрязнённой поваренной соли»	1
27	П.Р. №.4 (домашний эксперимент). « Выращивание кристаллов соли». Обсуждение работы.	1
28	Химические реакции.	1
29	Признаки химических реакций.	1
30	Обобщение систематизация, коррекция знаний по теме.	1
31	Конкурс ученических проектов «Выдающиеся учёные химики»	1
32	Конкурс сообщений «Мое любимое вещество»	1
33	Итоги изучения курса за год	1