

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

№ урока	Тема урока	Вводимые опорные понятия и представления. Формирование специальных навыков	Актуализация опорных знаний, умений, навыков по химии и другим наукам	Практическая часть. Проверочные работы	Задания на дом
1	Предмет химии	Наука химии	Естественные науки: физика, биология и др.	Занимательные опыты	§ 1
2	Вещества	Вещества. Свойства веществ. Свойства тел. Компоненты	Физическое тело. Физические свойства	Демонстрация веществ и их свойств: NaCl, H ₂ O, Al, Fe, сахар	§ 1, вопросы 1–5 с. 13
3	Смеси. Способы разделения смесей	Смеси. Виды смесей. Способы разделения смесей. Чистое вещество	Физические свойства веществ	Лабораторный опыт № 1 «Физические свойства веществ». Лабораторный опыт № 3 «Разделение смесей». Демонстрация: способы разделения смесей	§ 2, вопросы 6–9 с. 13
4	Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете	Правила работы со спиртовкой, нагревание, насыпание и наливание веществ. Общие правила техники безопасности	Использование знаний, полученных из курсов «Природоведение», «Биология»	Демонстрация: устройство штатива и спиртовки	Подготовить практическую работу № 1
5	Ознакомление с лабораторным оборудованием	Приемы обращения с лабораторным оборудованием	Использование знаний физики, биологии	Практическая работа № 1. Лабораторный опыт № 7 «Строение пламени»	Подготовить практическую работу № 2
6	Очистка загрязненной поваренной соли	Разделение смесей: отстаивание, фильтрование, выпаривание, декантация	Смеси, способы разделения смесей	Практическая работа № 2	Повторить §§ 1, 2
7	Физические и химические явления	Химическая реакция. Признаки и условия химической реакции	Физические явления	Лабораторный опыт № 4 «Физические явления», лабораторный опыт № 5 «Химические явления». Тест по теме урока	§ 3, вопросы 10–11 с. 13

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

№ урока	Тема урока	Вводимые опорные понятия и представления. Формирование специальных навыков	Актуализация опорных знаний, умений, навыков по химии и другим наукам	Практическая часть. Проверочные работы	Задания на дом
8	Атомы и молекулы. Атомно-молекулярное учение. Вещества молекулярного и немолекулярного строения	Атом. Молекула. Строение вещества. Кристаллическая решетка. Основные положения учения М.В.Ломоносова	Молекулярная физика. Диффузия веществ. Движение частиц в газах, жидкостях и твердых веществах	Демонстрация явлений, позволяющих увидеть силы притяжения и расстояния между частицами в газообразных, жидких и твердых веществах	§§ 4, 13, вопросы 1–10 с. 25
9	Простые и сложные вещества. Химический элемент	Химический элемент. Символы элементов. Первоначальное знакомство с таблицей Д.И.Менделеева. Изотопы. Алхимия. Простое вещество. Металл. Неметалл. Сложное вещество	Атом Простое вещество. Металл. Неметалл. Сложное вещество	Лабораторный опыт № 2 «Коллекция горных пород и минералов»	§§ 5, 6, вопросы 11–15 с. 25
10	Символы химических элементов. Относительная атомная масса	Масса атома. Атомная единица массы. Относительная атомная масса	Масса. Единицы массы	Карточки с символами химических элементов	§§ 7, 8, вопросы 16–19 с. 25
11	Закон постоянства состава вещества. Относительная молекулярная масса. Химические формулы	Химическая формула, индекс. Закон постоянства состава вещества	Вещества. Металлы. Неметаллы. Атомы. Молекулы	Проверочная работа на знание знаков химических элементов. Коллекция «Металлы», образцы металлов	§§ 9, 10, вопросы 4–9, 11, 12 с. 31–32
12–13	Решение задач «Расчеты по химической формуле»	Относительная молекулярная масса. Массовая доля элемента. Определение массовой доли химического элемента $\omega(X\%)$ по формуле вещества и установление формулы вещества по $\omega(X\%)$	Относительная атомная масса элемента	–	§ 10, с. 30–31, задачи 8–12 с. 32