

№ урока п/п	Название темы урока
1.	Важнейшие классы неорганических соединений. Реакции ионного обмена.
2.	Практическая работа №1. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»
3.	Понятие об окислительно-восстановительных реакциях
4.	Восстановители и окислители. Окислительно-восстановительная двойственность.
5.	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций
6.	Упражнение в составлении уравнений окислительно – восстановительных реакций
7.	Периодический закон.
8.	Характеристика химического элемента и его соединений на основе положения в Периодической системе и строения атома
9.	Значение Периодического закона.
10.	Контрольно – обобщающий урок по темам «Окислительно – восстановительные реакции» и «Периодический закон и Периодическая система химических элементов».
11.	Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение
12.	Свойства и применения водорода
13.	Молярный объем газов. Относительная плотность газов.
14.	Вычисления по уравнениям химических реакций с использованием физической величины «молярный объем газа»
15.	Оксид водорода – вода
16.	Итоговый урок. Систематизация и обобщение по теме «Водород и его соединения»
17.	Контрольная работа № 1 по теме «Водород и его соединения»»
18.	Общая характеристика галогенов
19.	Хлор
20.	Хлороводород и соляная кислота.
21.	Фтор. Бром. Йод.
22.	Практическая работа №2. Галогены.
23.	Понятие о скорости химической реакции
24.	Классификация химических реакций
25.	Кислород
26.	Озон. Аллотропия.
27.	Сера
28.	Сероводород. Оксид серы (IV).Сернистая кислота
29.	Оксид серы (VI). Серная кислота
30.	Практическая работа №3. Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа кислорода».
31.	Итоговый урок. Систематизация и обобщение знаний по темам: "Галогены", "Скорость химических реакций и их классификация", "Подгруппа кислорода".
32.	Контрольная работа № 2 по темам "Галогены", "Скорость химических реакций и их классификация", "Подгруппа кислорода".
33.	Азот
34.	Аммиак. Соли аммония.

35.	Практическая работа №4. Получение аммиака и изучение его свойств. Соли аммония.
36.	Оксиды азота
37.	Азотная кислота
38.	Фосфор и его соединения. Круговорот азота и фосфора в природе.
39.	Итоговый урок. Систематизация и обобщение по теме «Подгруппа азота»
40.	Углерод
41.	Практическая работа №5. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Свойства карбонатов.
42.	Кислородные соединения углерода.
43.	Практическая работа. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.
44.	Кремний и его соединения.
45.	Итоговый урок. Систематизация и обобщение знаний по темам "Подгруппа азота" и "Подгруппа углерода".
46.	Контрольная работа №3 по темам «Подгруппа азота», «Подгруппа углерода»
47.	Общая характеристика металлов. Получение и физические свойства металлов.
48.	Химические свойства металлов
49.	Алюминий и его соединения
50.	Магний и кальций
51.	Жесткость воды и способы ее устранения
52.	Щелочные металлы
53.	Железо
54.	Соединения и сплавы железа
55.	Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме: «Металлы и их соединения» .
56.	Итоговый урок. Систематизация и обобщение по теме «Металлы и их соединения».
57.	Контрольная работа № 4 по теме «Металлы и их соединения»
58.	Первоначальные представления об органических веществах
59.	Углеводороды. Предельные углеводороды - алканы
60.	Непредельные углеводороды - алкены
61.	Природные источники углеводородов.
62.	Кислородсодержащие органические соединения. Спирты.
63.	Карбоновые кислоты. Уксусная кислота.
64.	Жиры
65.	Углеводы.
66.	Азотосодержащие соединения
67.	Контрольно - обобщающий урок "Органические соединения".