

Календарно - тематическое планирование 9 класс - химия

О.С. Габриелян . Химия-9 класс. Дрофа, 2005.

2018-2019 учебный год

№п/п	Тема урока	Дата	Д/задание
1 полугодие			
1	Строение атома. Ядро (протоны, электроны, нейтроны). Изотопы. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов ПС Д.И. Менделеева. Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева.	10.09.2018	с.3-17 упр.1.2 с.8
2	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических и органических веществ.	01.10.2018	Конспект упр.2 с.11 упр.5,6 с.16
3	Свойства простых веществ (металлов). Щелочные металлы. Соединения щелочных металлов. Щелочноземельные металлы. Соединения щелочноземельных металлов .	08.10.2018	с.18-57 упр.1 с.48 упр.5 с.57
4	Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Железо. Оксиды, гидроксиды и соли железа.	29.10.2018	с.57-71 упр.упр.6 с.62 упр.5 с.68
5	Свойства простых веществ (неметаллов). Водород. Водородные соединения неметаллов. Вода.	12.11.2018	Конспект
6	Галогены. Галогеноводородные кислоты и их соли. Кислород. Озон. Тест №1 за 1 полугодие	03.12.2018	с.72-96 упр.4 с.82 упр.8 с.83
7	Сера. Оксиды серы (IV) и (VI). Серная, сернистая и сероводородная кислоты и их соли.	10.12.2018	с.96-107 упр.3 с.99 упр.7 с.107

Вопросы для изучения в 1 полугодии:

Повторение. Строение атома химического элемента. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.

Металлы. Свойства металлов и их соединений.

Неметаллы.

Расчетные задачи:

Вычислять: массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; количество вещества, объём или массу по количеству вещества, объёму или массе реагентов или продуктов реакции.

Лабораторный практикум (для ознакомления)

- Практическая работа №1 по теме «Осуществление цепочки химических превращений».
- Практическая работа №2 по теме «Получение и свойства соединений металлов»
- Практическая работа №3 по теме «Экспериментальные задачи по распознаванию и получению веществ».