

Календарно - тематическое планирование 8 класс - химия

О.С. Габриелян . Химия-8 класс. Дрофа, 2005.

2017-2018 учебный год

№п/п	Тема урока	Дата
1 полугодие		
1	Введение. Предмет химии. Вводный инструктаж по ТБ. Вещества. Превращение веществ. Роль химии в жизни человека. Периодическая система химических элементов. Знаки химических элементов. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы. Расчёты по химической формуле вещества	18.09.2017
2	Основные сведения о строении атомов. Изотопы. Изменения в составе ядер атомов. Строение электронных оболочек.	25.09.2017
3	Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов.	16.10.2017
4	Ковалентная неполярная связь. Ковалентная полярная связь. Металлическая химическая связь и ионная. Металлы. Неметаллы.	23.10.2017
5	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объём. Решение задач и упражнений на использование понятий «Количество вещества, молярная масса, количество вещества».	20.11.2017
6	Понятие о степени окисления. Степень окисления. Оксиды. Основания. Кислоты. Соли.	27.11.2017
7	Тест №1 за 1 полугодие	18.12.2017
8	Урок-упражнение в составлении формул, расчёты по формулам соединений. Аморфные и кристаллические вещества. Кристаллические решётки.	25.12.2017

Вопросы для изучения в 1 полугодии:

Введение.

Атомы химических элементов.

Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева.

Виды химической связи.

Основные классы неорганических соединений.

Расчетные задачи:

1. Нахождение относительной молекулярной массы вещества по его химической формуле.

2. Вычисление массовой доли химического элемента в веществе по его формуле.

Лабораторный практикум (для ознакомления)

- Практическая работа №1 «Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила безопасной работы в химической лаборатории. Строение пламени»
- Практическая работа №2 «Признаки химических реакций»