

Календарно - тематическое планирование 8 класс - химия

О.С. Габриелян . Химия-8 класс. М.: Дрофа, 2013.

2018-2019 учебный год

№п/п	Тема урока	Дата	Д/задание
<i>1 полугодие</i>			
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.	17.09.2018	с.3-43 упр.1,2,3,4, 6,7,8 с.43
2	Основные сведения о строении атомов. Изотопы. Изменения в составе ядер атомов. Строение электронных оболочек.	24.09.2018	с.44-60 упр.1,2,4,5 с.60
3	Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов.	15.10.2018	с.61-63
4	Ковалентная неполярная связь. Ковалентная полярная связь. Металлическая химическая связь и ионная. Металлы. Неметаллы.	22.10.2018	с.63-80 упр.2 с.66 упр.2 с.70 упр.4 с.80
5	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объём. Решение задач и упражнений на использование понятий «Количество вещества, молярная масса, количество вещества».	19.11.2018	с.81-99 упр.3 с.95 упр.1,2,4 с.98-99
6	Понятие о степени окисления. Степень окисления. Оксиды. Основания. Кислоты. Соли.	26.11.2018	с.100-133 упр.1,2,7 с.106 упр.1 с.114 упр.4 с.119 упр.3,4 с.126 упр.3 с.133
7	<i>Тест №1 за 1 полугодие</i>	17.12.2018	Повторить конспекты
8	Урок-упражнение в составлении формул, расчёты по формулам соединений. Аморфные и кристаллические	24.12.2018	Повторить конспекты

	вещества. Кристаллические решётки.		
--	------------------------------------	--	--

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»